

СПУТНИК ХИМИКА

ПО
„Chemiker-Kalender“

Экземпляр
чит. зала

Том II

Свойства химических соединений



ГОСХИМТЕХИЗДАТ
ЛЕНИНГРАДСКОЕ ОТДЕЛЕНИЕ
1932

ОТ РЕДАКЦИИ

Настоящий выпуск „Спутника Химика“ посвящен основным свойствам химических соединений. Перевод с последнего немецкого издания 1932 года выполнен Е. Д. Воловой и М. М. Горбуновой. В просмотре издания принимали участие проф. М. А. Влож, Ю. С. Залькинд и В. Г. Хлопин.

Следующий выпуск, посвященный физико-химическому анализу, находится в печати.

СО Д Е Р Ж А Н И Е

	стр.
I. Различные свойства химических соединений	4
Неорганические соединения (Korrei)	4
Органические соединения (Skraup)	22
Обзор структуры колец и их обозначения	328
Химико-технические продукты с торговыми патентованными (тривиальными) названиями	330
II. Удельные веса (Плотности)	336
Воздух	336
Газы и пары	339
Элементы	341
Сплавы	345
Различные твердые тела	349
Различные породы дерева	347
Органические жидкости	348
Истинности растворов	349
Указатель помещенных таблиц	353
Водные растворы. Неорганические соединения	359
Органические соединения	374
Красильные растворы	384
Несводные растворы	336
Растворы из 3-х веществ	347
III. Растворимость (Korrei)	389
Газы	389
Жидкости	394
Твердые тела	395

**Важнейшие свойства неорганических
и органических соединений. — Плот-
ности. — Растворимости.**

Пояснения к таблице I.

Таблица содержит получаемые в взвешиваемой форме элементы и их важнейшие соединения. Важные обычные названия соединений поставлены на втором месте. Порядок дан алфавитный, но все родственные вещества поставлены рядом друг о другом. Алфавитный порядок сохраняется независимо от приставки (курсивным шрифтом) впереди названия. Для элементов со многими валентностями дано обозначение данной валентности. В столбце 1-м у элементов даны наиболее важные степени валентности: римская (I) обозначает смесь изотопов; для многих солей в скобках дано содержание воды для важнейших гидратов. Жирным помечен торговый препарат. Данные столбцов 3—7 относятся, если нет никаких других указаний, к формуле, приведенной в столбце 2-м. Это особенно относится к молекулярному весу в столбце 3-м. В столбце 3-м для элементов дан атомный вес. Столбец 4-й содержит данные об окраске, кристаллической форме, полиморфизм (сокращения см. ниже). Столбец 5-й содержит плотности (удельные веса) жидких и твердых тел, чаще всего при средней температуре. Для газообразных и легко испаряющихся веществ дана также плотность паров (D), отнесенная к воздуху = 1. Для сжижающихся газов плотности даны для температуры кипения. В столбцах 6 и 7 кроме температуры плавления и кипения (т. пл., т. кип.) даны также данные о возгонке, диссоциации, распаде и нагревании. Далее даны наиболее важные точки превращения (т. пр.) и постоянные точки плавления гидратов.

Столбец 8-й содержит, главным образом, количественные данные о растворимости: P. 17° : 23 означает, что в 100 г насыщенного при 17° водного раствора содержится 23 г безводного вещества; соответственно P. сп. 24 : 4 означает, что 100 г насыщенного раствора спирта при 24° содержат 4 г вещества,

Сокращения (в алфавитном порядке): ам. = аморфный; анг. = ангидрид; ац. = уцетон; бел. = белый; бесцв. = бесцветный; бур. = бурый; вак. = вакуум; в. или вод. = вода; возг. = возгоняется; выч. = вычисленный; газ. = газообразный; гем. = гемиморфный; гидр. = гидролиз; гор. = горячий; давл. = давление; дв. о. = двойная соль; дим. = диморфный; D = плотность паров (воздух = единице); дис. = диссоциирующий; желт. = желтый; жидк. = жидкий; зел. = зеленый; кисл. = кислота; красн. = красный; кр. = кристаллизовапный; лет. = летучий; мет. = металлический; не р. = не растворим; ор. = оранжевый; оч. тр. р. = очень трудно растворим; оч. хор. р. = очень хорошо растворим; пл. = плавится; полим. = полиморфный; пор. = порошокобразный; прож. = прокаленный; разл. = разлагается; р. = растворим; P. ср. = растворимость при средней температуре; св. (перед цветом) = светлый; с. = сильный; сиз. = синий; сп. = спирт; тв. = твердый; т. возг. = температура возгонки; т. кр. кал. = температура красного каления; т. кип. = температура кипения; т. пл. = температура плавления; т. пр. = температура превращения; тр. р. = трудно растворим; ф. = фиолетовый; хол. = холодный, черн. = черный; щел. = щелочи; эф. = эфир; знак > выше или больше чем; знак < ниже или меньше чем.

Кристаллические системы: I: правильная (кубическая); II: квадратная (тетрагональная); III: гексагональная; IIIa: ромбоэдрическая; IV: ромбическая; V: моноклиническая; VI: триклиническая.

1. Различные свойства

(1). Формулы, молекулярные веса, цвет, кристаллическая форма, плотности, температуры плавления и кипения. Растворимость неорганических соединений (I. Коррел).

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Азот (III, V)	N	14.008	бесцв. газ.
2	-водородные соединения (см. аммиак, аммоний, гидразин, гидроксиламины)			
3	-водородная кислота	N ₂ H	43.03	бесцв. жидк.
4	-азид, взрывающийся газ	N ₃ O	44.02	бесцв. газ.
6	-окись	NO	30.01	
6	-диокись	N ₂ O ₂ ↔ 2NO ₂	92.02	бур. (NO ₂); бесцв. жидк. (N ₂ O ₂)
7	-триокись	N ₂ O ₃	76.02	см. жидк.
8	-пятиокись	N ₂ O ₅	108.02	бесцв. IV
9	-азотная кислота (1,3 H ₂ O)	HNO ₃	63.02	бесцв. жидк.
10	-оксидбромид (бромистый нитрозил)	NOBr	109.93	бурый газ.
11	-оксихлорид, (хлористый нитрозил)	NOCl	65.47	желтый газ.
12	-углеродистые соединения (см. циан, родан)			
13	-фтористый	NF ₃	71	
14	-хлористый	NCl ₃	120.39	желтый жидк.
15	Азотная кислота см. азот-окислы			
16	Алюминий (III)	Al	28.97	сереб.-бел. I
17	-азотнокислый гидрат	Al(NO ₃) ₃ ·9H ₂ O	576.18	бесцв. дим. IV, V
18	-бромистый (6H ₂ O)	AlBr ₃	266.73	бесцв. дим.
19	-хлористый	Al(OH) ₃	77.99	бел., ам.

Химических соединений

свая форма, плотности, температуры плавления и кипения неорганических соединений (I. Коррел).

Уд. вес в жидк. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (в безв. веществах в 100 г растворителя). Реакции	№
жидк.: 0.870	- 210.52	- 165.67	1 об. в. раств. при 0° 2.348 × 10 ⁻² об. веса, см. табл. 233, 234.	1
—	- 80	+ 87	р. в. см.	3
жидк.: 1.223	- 102.4	- 68.7	1 об. в. раств. при 5° 1.048 об., см. табл. 236.	4
жидк.: 1.27	- 160.9	- 150.2	1 об. в. раств. при 0° 0.0738 об. NO; р. в. растворе FeSO ₄ ; тр. р. H ₂ SO ₄ .	6
жидк. (0°): 1.40	- 40	21.2	раств. водой; р. конц. H ₂ SO ₄ .	8
1.45	- 102	разл. -15°	р. в. в. (с син. окр.); раствор разл.	7
1.03	80	45-50	см. HNO ₃	6
1.58	- 41.8	13 (разл.)	∞ р. в; р. рф.; разл. см.	9
—	- 55.5	- 2	разл. медл. в.	10
жидк.: 1.42	- 61.5	- 5.8	разл. в.	11
—	—	—	—	12
2.45	^ ^ - 210	- 119	Оч. тр. р. в.	13
1.65	^ ^ - 40	^ 71	разл. в.; раств.: CCl ₄ , CHCl ₃ , CS ₂ , бензол.	14
—	—	—	—	15
2.70	658	~ 2000	р. в. в. HCl, H ₂ SO ₄ ; не р. HNO ₃ .	16
—	не восп.	—	Р. 25: 99.4; р. азот.	17
2.54	97.1	260	х. р. в; р. см., ам. см.	18
2.423	—	—	Р. 20: 1,5·10 ⁻⁴ ; р. в. жидк., жидк.	19

№ п/п	Название	Формула	Моляр- вес	Цвет, крит. система
	Азотный			
1	-водный	Al_2	497.73	бел.
2	-карбид	Al_4C_3	143.87	св.-желт.
3	-квасцы см. сернокис- лый			
4	-нитрид	AlN	49.93	св.-зел.
5	-окись	Al_2O_3	101.84	бел. III
6	-сернистый	Al_2S_3	150.15	бел. III 7
7	-сернокислый	$Al_2(SO_4)_3$	342.15	бел.
8	-сернокислая гидрат	$Al_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$	666.42	бесцв. V
9	-сернокислый, дв. соль (квасцы)	$AlNH_4(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	453.40	бесцв. I
10	"	$AlH(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	474.46	бесцв. I
11	"	$AlNa_3(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	458.35	бесцв. I
12	"	$AlRb(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	520.8	бесцв. I
13	"	$AlCs(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	593.1	бесцв. I
14	-о-фосфорнокислый гидрат	$AlPO_4 \cdot 3H_2O$	122.01	бесцв. III
15	-фтористый	AlF_3	83.97	бесцв. IIIa
16	" дв. соль	$AlNH_4F_6$	209.87	бел. V
17	-хлористый	$AlCl_3$	133.35	бесцв. III
18	" гидрат	$AlCl_3 \cdot 6H_2O$	241.45	бесцв.
19	Аммиак	NH_3	17.032	бел. газ.
20	Аммоний			
21	-азотнокислый	NH_4NO_3	64.05	слабо св.-желт. кр.
22	-азотнокислый	NH_4NO_2	80.05	бесцв. IV, IIIa, I
23	-азотнокислый-серно- кислый (Леона-се- дитра)	$2NH_4NO_3 \cdot (NH_4)_2SO_4$	292.2	бесцв. IV
24	-бромистый	NH_4Br	97.96	бесцв. I, дим.
25	-ванадиевокислый мета	NH_4VO_3	117	бел. крист.
26	-возфромовокислый пара	$3(NH_4)_2O \cdot 4WO_3 \cdot CH_2O$	1684	бесцв. дим. IV и VI
27	-водный	NH_4I	144.96	бесцв. I

Уд. вес в пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г раство- рителя). Реакции
2.63	191	382	х. р. в: р. сп. CS_2
2.33	—	—	образует с водой CH_4
—	—	—	—
—	—	2200	с водой образ. NH_3
3.85	2050	2980	не р. в; не прокат. р. с. кисл. см. $Al(OH)_3$
2.97	1100	—	разлаг. в. р. в
2.71	—	—	Р. 10: 25. 1; Р. 80: 42.2 см; табл. 339.
1.62	—	—	Р. 20: 6.19, см. т. 340.
1.64	—	—	Р. 15: 4.80; см. табл. 340.
1.751	—	—	р. в.
1.675	—	—	Р. 15: 1.25.
1.907	—	—	Р. 15: 0.35; Р. 80: 5.21.
1.94	—	—	не р. в; уксусной кислот.
2.50	—	—	р. с. кисл., шел.
3.10	—	—	не р. в; с. кисл., шел.
2.80	~ 1000	—	не р. в; разл. шел.
2.41	190(2,5 атм.)	153	х. р. в.
—	неуст.	—	Р. 15: 41.1.
л. 0°: 0.688	— 77.7	— 33.4	х. р. CH_3OH , сп. и т. н. см. т. 240, 241.
—	Разл.	—	х. р. в, сп. CH_3OH ; гр. р. эф.
1.73	Т. пр. 32.84; 125; т. пл. 165	Разл. 200	Р. 12: 60; см. табл. 306. Р. сп. 20.5: 3.7.
1.68	310, неуст.	—	х. р. в. разл.
2.30	т. пр. 109	—	Р. 15: 41.1; Р. 100: 56.1; см. табл. 306.
2.83	—	Разл. при нагрев.	Р. 15: 0.51; гр. р. сп. (90%), мет. сп., эф., ацет., NH_3 повыш., соли NH_3 повыша-ют Р.
—	—	—	Р. ср. 4.1.
2.86	—	Безг.	Р. 15: 62.5; Р. 110.5: 72.4; р. сп.

№	Название	Формула	Молек. веса	Цвет, крист. система
1	Аммиак -цианистый	(NH ₂) ₂ CN	44.05	бесцв. I
2	Аргон (0) [I]	Ar	39.88	бесцв. газ.
3	Барий (II) [I]	Ba	137.4	белый
4	-азотнокислый (1H ₂ O)	Ba(NO ₃) ₂ · H ₂ O	247.4	бесцв. III
5	-азотнокислый	Ba(NO ₃) ₂	201.4	бесцв. I
6	-бромистый	BaBr ₂ · 2H ₂ O	339.3	бесцв. IV
7	-бромоватокислый	Ba(BrO ₃) ₂ · H ₂ O	411.3	бесцв. кр.
8	-гидрат перекиси (8H ₂ O)	BaO ₂	313.8	бесцв. III
9	-едкий	Ba(OH) ₂ · 8H ₂ O	315.5	бел. II
10	-иодистый	BaI ₂ · 2H ₂ O	427.3	бесцв. IV
11	-иодоватокислый	Ba(IO ₃) ₂ · H ₂ O	505.3	бесцв. V
12	-марганцовокислый	BaMnO ₄	256.3	сер. III
13	-марганцовокислый	Ba(MnO ₃) ₂	375.3	темно-кр. IV
14	-окись	BaO	158.4	бел. I, III
15	-перекись	BaO ₂	169.4	бел. ам.
16	-роданьистый	Ba(CNS) ₂ · 3H ₂ O	307.6	бел. кг.
17	-сернистокислый	BaSO ₃	217.6	бесцв.
18	-сернистый	BaS	169.5	бел. I
19	-серноватокислый (1H ₂ O)	BaS ₂ O ₃	249.5	бел. IV
20	-серновокислый	BaSO ₄	233.5	бел. IV V
21	-над-сернокислый	BaS ₂ O ₇ · 4H ₂ O	401.6	бел. V
22	-углекислый	BaCO ₃	197.4	бел. IV, III, I
23	-углер. диоксид	BaC ₂	161.4	сер.-кр.
24	-фосфорнокислый втор. (орто)	BaHPO ₄	263.5	бел. IV
25	-фосфорнокислый трет. (орто)	Ba ₃ (PO ₄) ₂	602.3	бел. I
26	-фтористый	BaF ₂	175.4	бел. ам.

Уд. вес и пл. при 0°	Темпер. плав.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (в безв. веществе в 100 г раство- рителя). Реакция	№
D: 0.79	Дасс.	—	г. р.: в.; р.: сп.	1
ж. (-183°): 1.88	—	— 190	1 об. воды раств. при 0° 0.03, при 50° — 0.26	2
3.6	850	—	Разл. водой	3
3.17	(ок.) 220	—	Р. 20: 38.6; Р. 80: 67.3;	4
3.21	592	—	р.: сп.	5
3.83	(ок.) 850	—	Р. 10: 6.5; Р. 100: 25.5;	6
3.82	Разл. 280	—	ом. табл. 330; не р.: сп.	7
1.66	непост. 78.	—	Р. 10: 2.17; Р. 78: 48.65	8
(быв.) 5.15	[безв. плав. не разл.] 740	—	см. табл. 328; тр. р.: сп.	9
(быв.) 5.23	Разл. при нагр.	—	Р. 40: 69.6; Р. 100: 72.0;	10
4.9	—	—	Р. сп. 15: 1.07;	11
3.77	—	—	Р. 10: 0.014; Р. 100: 0.196;	12
(116.72: (III) 5.32)	Оч. выс.	—	р. HCl, HNO ₃ .	13
4.98	Разл. при кр. калеп.	—	тр. р.: в.; р.: с. кисл.	14
—	—	—	при раств. пол. Ba(OH) ₂	15
—	—	—	разл. водой.	16
—	—	—	г. т.: в.; мет. сп.: сп.	17
—	—	—	Р. 20: 0.02; Р. 80: 0.002;	18
4.23	—	—	р.: с. кисл.	19
1 H ₂ O: 3.6	Разл. при нагр.	—	Разл. ам. не р.: сп.	20
4.6	Т. пр. 1150; т. пл. 1580	—	Р. ср.: 0.2.	21
—	Разл. при нагр.	—	С. 18: 2.3 × 10 ⁻⁴ ;	22
—	Т. пр. 811; 982; т. пл. 1740	—	Р. 100: 3.9 × 10 ⁻⁴ ; см. табл. 329; р. конц. H ₂ SO ₄ .	23
4.4	—	—	Р. 0: 28; гор. в. разл.	24
—	—	—	Р. 13: 1.62 × 10 ⁻² ;	25
3.75	—	—	Р. 25: 3.6 × 10 ⁻² ; не р.: сп.	26
—	—	—	с водой дает C ₂ H ₂	27
—	—	—	тр. р.: в.; р.: о. кисл. и NH ₄ Cl	28
—	—	—	не р.: в.; р.: о. кисл.	29
4.83	1280	—	Р. 9.5: 0.13; Р. 26: 0.16;	30
			р.: HF, NH ₄ Cl.	

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Белый -хлористый	$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	244.4	бесцв. IV
2	-хлорноватокислый	$\text{Ba}(\text{ClO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	322.8	бесцв. V
3	-хлорнокислый	$\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	330.4	бесцв. III
4	-хромовокислый	BaCrO_4	258.4	желтый IV
5	-цианистый	$\text{Ba}(\text{CN})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	226.4	бесцв.
6	Бериллий (II) (I)	Be	9.02	белый III
7	-азотнокислый	$\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	187.10	бел. крист.
8	-бромистый	BeBr_2	168.88	бел. крист., птл.
9	-иодистый	BeI_2	262.86	бел. птл.
10	-окись	BeO	25.02	белый III
11	-сернокислый (4H ₂ O)	$\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	177.13	белый II
12	-фтористый (двойная соль K)	Be_2F_4	163.2	бесцв. IV
13	-хлористый	$\text{BeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	152.0	белый V
14	Бор (III)	B	10.82	(сур. ам.')
15	-азотистый	BN	24.82	белый ам.
16	-бромистый	BBr_3	250.68	бесцв. жидк.
17	-водородистый	B_2H_6	27.69	бесцв. газ.
18	-иодистый	BI_3	53.39	бесцв. газ.
19	-окись	B_2O_3	301.68	бесцв. крист.
20	-окислы: окись	B_2O_3	69.64	бесцв. ам.
21	-борная кислота (орто) (СН ₂ O)	$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$	61.84	бесцв. VI
22	-бористый	B_2B_3	117.85	бел. птл.
23	-углеродистый	B_2C	76.92	черн. крист.
24	-фтористый	BF_3	67.82	бесцв. газ
25	-фтористый (двойная соль NH ₄)	$\text{BF}_4(\text{NH}_4)$	104.97	бесцв. III
26	-фтористый K)	BF_4K	125.92	бесцв. I, IV
27	-хлористый	BCl_3	117.26	бесцв. жидк.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (700)	Р. растворимость (2 б ав. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№
3.10	(бесв.) 360	—	Р. 10: 25.0; Р. 100: 37.0; см. табл. 327; не р.: оп.	1
3.18	414	—	Р. 10: 17.52; Р. 100: 33.8; тр. р. HCl; не р.: оп.	2
2.74	505	—	р.: в.: оп.	3
4.5-4.6	—	—	Р. 16: 3.37×10^{-4} ; Р. 28: 4.36×10^{-4} ; Р. 14: ~ 44; Р. оп. (70%) 14: ~ 15.	4
—	—	—	не р.: в.; р.: HCl, щел.	6
1.85	1280	—	х. р.: в.	7
—	60 (недост.)	—	х. р.: в.; оп., эф.	8
—	450	Возг.	х. р.: в.; оп., эф.	9
4.20	610	590	не р.: в.; р.: окисл., оп.	10
3.08	~ 2500	—	Р. 25: 6.2; Р. 107: 53.6; Р. 29: 2.	11
1.71	—	—	—	12
—	Темп. кр. кал.	—	х. р.: в., оп., эф.	13
(бесв.) 1.90	(бесв.) 404	Возг.	не р.: в.; окисляется HNO ₃ , царск. водке.	14
1.73	2300	—	—	15
2.25	~ 2730	Возг.	не р.: в.; разл. при 200° HCl, HF, H ₂ SO ₄ .	16
2.65	— 46	90	разл. водой; р.: CCl ₄ .	17
(ж.) 0.44	— 165.5	— 32.5	разл. водой.	18
(ж.) 0.59	— 120	+ 17.6	разл. водой.	19
3	43	210	разл. вод.; р.: CS ₂ , бен- золе.	20
1.84	577	—	с водой перех. в борную кисл.; р.: оп.	21
1.46	Разл. при нагр.	—	Р. О. 2.59; Р. 100: 28.1; см. т. 338; р.: оп., глиц.	22
1.55	310	—	разл. в. и оп.; р.: PCl ₅ ;	23
2.61	—	—	не р.: о. кислот; р.: рас- плавл. щел.	24
D 2.81	— 127	— 101	разл. в. р.: конц. H ₂ SO ₄ ;	25
1.85	—	—	Р. 16: 20; Р. 100: ~ 49; г.: оп.	26
2.50	530	—	Р. 20: 0.45; Р. 100: 5.9; тр. р.: оп.	27
1.94	— 107	+ 12.5	разл. в. и оп.	27

1) Чист. кристаллы. еще неизвестны.
2) Соли ам. при окислении.

№№	Название	Формула	Молекул. вес.	Цвет, крист. структура
1	Бром (U U)	Br	79.92	темно-бур. жидк.
2	-фтористый	BrF ₃	136.92	жидк. крист.
3	бромистый водород	HBr	80.93	бесцвет. газ.
4	Бромистая кислота	HBrO ₃	128.93	бесцвет. *)
5	Ванадий (II, III, IV, V)	V	51.0	сереб. белый I
Оксиды:				
6	(-3) трезокись	V ₂ O ₃	180.0	черн. крист.
7	(-5) пентакись	V ₂ O ₅	182.0	желт.-кр. IV
8	(-5) гидроксид	V(OH) ₅	136.04	темно-бур. ам.
9	(-3) сернистый	V ₂ S ₃	147.21	серов.-черн. ам. или крист.
Хлористые соед.:				
10	(-3) треххлористый (8H ₂ O)	VCℓ ₃	157.38	св.-кр. крист.
11	(-4) четыреххлористый	VCℓ ₄	192.84	кр.-бур. жидк.
12	(-5) хлорокись	VOCl ₂	178.88	желт. жидк.
13	Висмут (III, V)	Bi	209.0	красн.-бел. IIIа
14	(-3) азотнокислый средн.	Bi(NO ₃) ₃ + 5H ₂ O	485.10	бесцвет. VI
15	(-3) азотнокислый, основная соль	BiO(NO ₃) · H ₂ O	373.02	бесцвет. крист.
16	(-3) гидроксид	Bi(OH) ₃	260.02	бел. ам.
17	(-3) окись	Bi ₂ O ₃	463.0	желт. или бур. I, IV,
18	(-3) сернистый	Bi ₂ S ₃	514.21	черн. ам. IV
Хлористые соед.:				
19	(-3) треххлористый	BiCl ₃	316.33	бел. крист.
20	(-3) хлорокись	BiOCl	230.46	бесцвет. II

*) Насыт. только в водн. раств. до 50%.

Уд. вес в цд. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (2 безв. вещества в 100г раствора). Реакция	№№
3.14	- 7.3	58.7	P. O: 4.0; P. 20: 3.48; P. 50: 3.41, см. т. 244; р.: сп., CS ₂ , эф. разл. водой.	1
—	4--6	—	1 об. в. раств. 680 об. (10°), — 345 об. (100°), см. т. 239; р.: сп.	2
2.19	- 86.0	- 68.7	Оч. хор. р.: в.	4
—	—	—	не р.: в., HCl, щел.; р.: HF, конц. гор. H ₂ SO ₄ , HNO ₃ .	5
5.09	1715	—	не р.: в., с. кислот, щел.; р.: HF, HNO ₃ .	6
4.87	1070	—	P. ср.: 0.5 × 10 ⁻³ ; р.: щел.	7
2.82	658	—	P. ср.: ~ 0.1; р.: щел.	8
—	—	—	оч. тр. р.: в., с кислот, щел.; р. конц. H ₂ SO ₄ , HNO ₃ .	9
3.00	—	—	оч. р.: в.; (8H ₂ O) р.: сп., эф.	10
1.87	- 109	143.5	разл. в.; р.: конц. HCl, сп., эф.	11
1.84	—	127.10	р.: в (разл.), лед. укс. кисл., сп., эф.	12
9.80	271.0	~ 1500	не р.: в., HCl; р.: HNO ₃ .	13
2.52	—	—	разл. в.; р.: разогр. манганата, HNO ₃ , а. ет.	14
—	—	—	оч. тр. р.: в.; р.: HNO ₃ .	15
—	—	—	P. ср.: 1.44 × 10 ⁻⁴ ; р.: с. кислот, глиц.; тр. р.: щел.	16
9.0	Т. пр.: 704; т. пл.: 820	—	не р.: в.; р.: с. кислот.	17
7.20	—	—	(осажд.) P. 18: 1.8 × 10 ⁻³ ; оч. тр. р. щел.; р.: конц. с. кисл.	18
4.05	252.5	417	разл. в.; р.: HCl, ацет.	19
7.72	—	—	не р.: в.; р.: с. кислот.	20

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Вода	H ₂ O	18.016	бесцв. III, ромбич.
2	Водород	H	1.008	бесцв. газ.
3	-перекись	H ₂ O ₂	34.016	бесцв. жидк.
4	Вольфрам (II, III, IV, V, VI)	W	184.0	сер.; I
Оксиды				
5	(4) окись	WO ₂	216.0	бур. I
6	(6) окись-вольфрамовая кислота	WO ₃	232.0	желт. ам. или IV
7	(4) сернистый	WS ₂	248.14	сер.-чёрн. крист.
8	(6) фтористый	WF ₆	298.0	св.-желт. жидк.
Хлористые соедин.				
9	(4) четыреххлористый	WCl ₄	325.84	сер.-бур. крист.
10	(6) пятихлористый	WCl ₅	361.30	чёрн. крист.
11	(6) шестихлористый	WCl ₆	396.70	темно-фиол. I
12	(6) хлорид	WO ₂ Cl ₂	280.92	св.-желт. крист.
13	Гадолиний (III)	Gd	157.3	-
14	Галлий (II, III) [I]	Ga	69.72	сер.-бел. II
15	(3) окись	Ga ₂ O ₃	187.44	бел.
16	(3) сернокислый гидрат	Ga ₂ (SO ₄) ₃ · 16H ₂ O	427.65	бесцв. крист.
17	(2) хлористый	GaCl ₂	140.64	бесцв. крист.
18	(3)	GaCl ₃	176.10	бесцв. крист.
19	Гафний (IV)	Hf	178.6	-
20	-окись	HfO ₂	210.6	бел. V
21	Гелий (0)	He	4.00	бесцв. газ.
22	Германий (II, IV) [I]	Ge	72.60	сер.-бел. I
23	(4) бромистый	GeBr ₄	392.28	бесцв. жидк.
24	(4) водородистый	GeH ₄	76.63	бесцв. газ.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (з. безв. вещества в 100 г растворителя). Реакция	№
тв. (0°): 0.9183	0	100	с р.: оп.	1
ж. 0.070	- 257.14	- 252.79	1 об. в. раств. при 0° 0.0216 Н, см. т. 234.	2
ж. (0°): 1.485	- 1.70	(47 мм): 80.2	с р.: в.; р.: сф.	3
19.1	3370 ± 50	Расчет: 4830	пар.: в., с. кислот, парев. водке, жидк.; р.: HF + HNO ₃ .	4
12.11	-	-	с р.: в., с. кислот, шел.	5
6.84	1473	-	с р.: в., с. кислот; р.: шел., HF.	6
7.5	-	-	с р.: в., с. кислот; р.: HF + HNO ₃ .	7
D: 10.2	+ 2.5	18.5	раств.: в; р.: шел.	8
4.62	Разл. при нагрев.	-	раств. водой.	9
3.87	248	275.3	оч. р.: в воде (гидролиз); р.: сд., сф., CS ₂ .	10
3.52	275	326.7	раств. в; р.: оп., сф., CS ₂ , бенз.	11
-	296	-	не р.: в., с. кислот; р.: шел.	12
-	-	-	-	13
5.9	29.75	2300	р.: с. кислот и шел.	14
-	~ 1900	-	р.: с. кислот; шел.; не р.: после прокали.	15
-	-	-	оч. р.: в.; р.: 60% оп. не р.: сф.	16
-	175	~ 535	оч. р.: в. (гидролиз).	17
(60°): 2.29	75.5	215	расплавч.; р.: в. (гидролиз).	18
-	-	-	-	19
13.1	2612	-	не р.: в.	20
жидк. (т. кип.): 0.122	- 272 (26 атм.)	- 268.8	1 об. в. раств. при 0° 1 об., при 50° - 1 об.; не р.: оп.	21
5.35	658 ± 5	-	р.: в раств. H ₂ O; не р.: HCl, KOH.	22
3.13	28.1	155.3	раств.: в. с образ. GaO.	23
- 142°: 1.523	- 483	- 19	-	24

МАУ
БВ

1859

№ п/п	Название	Формула	Молек. вес	Цвет. крист. система
1	Германей (-4) окись	GeO ₂	104.60	бел. IV? (полим.?)
2	(-4) сернистый	GeS ₂	138.74	б. т.
3	(-4) хлористый	GeCl ₄	214.44	б. сцв. жидк.
4	-хлороформ	GeHCl ₃	179.99	бесцв. жидк.
5	Гидразин (диамин)	N ₂ H ₄	32.06	бесцв. жидк.
6	-азотнокислый, перв.	N ₂ H ₄ , HNO ₂	95.06	бесцв. дим. иг. (лаб.) жопая (стаб.)
7	-азотнокислый, втор.	N ₂ H ₄ , 2HNO ₂	168.08	бесцв. крист.
8	-гидрат	N ₂ H ₄ , H ₂ O	66.96	бесцв. жидк.
9	-сернистый, перв.	2N ₂ H ₄ , H ₂ SO ₄	162.18	бесцв. крист.
10	-втор.	N ₂ H ₄ , H ₂ SO ₃	130.18	бесцв. IV
11	-хлористый перв.	N ₂ H ₄ , HCl	68.52	бел. иг.
12	-втор.	N ₂ H ₄ , 2HCl	104.98	бесцв. I
13	Гидроксиламин	NH ₂ OH	33.03	б. сцв. крист.
14	-азотнокислый	NH ₂ OH, HNO ₂	86.05	бел.
15	-сернистый	2NH ₂ OH, H ₂ SO ₄	164.15	бесцв. V (VI?)
16	-хлористый	NH ₂ OH, HCl	69.50	бесцв. V
17	Галлий (III)	Ga	163.5	—
18	Дуриум (III)	Du	162.5	—
19	Европий (III)	Eu	162.0	—
20	Железо (II, III, VI) (I)	Fe	55.84	сер.: α-Fe, I, центр. куб. β-Fe, I, как α. γ-Fe, I, куб. с центр. гр. δ-Fe, I, центр. куб.
21	(-2) азотнокислое (соль закиси) гидрат	Fe(NO ₂) ₂ · 6H ₂ O	287.95	светл.-сер. IV
22	(-3) азотнокислое (соль окисл) гидрат	Fe(NO ₃) ₃ · 9H ₂ O	404.01	бесцв. V

Тем 780° не проводит электрического тока

Уд. вес в пл. царя	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (в безв. веществах в 100 г растворителя). Реакции	№ п/п
3.61	1107	—	Г. 20:0.43; Р. 100:1.04; Р. различна в зависимости от способа получения.	1
—	—	—	конечн. р.: в (гидролиз), KOH, NH ₄ OH, Na ₂ O.	2
1.68	— 80	83	разл. водой с образ. GeO ₂ .	3
1.89	— 71	75.2	разл. водой; р.: HCl.	4
1.011	+ 1.4 иг.: 62.1	118.5	оч. р.: в, св.	5
—	конечн. 70, 7	150° всог.	оч. р.: в, тр. р.: оп.	6
—	104 (разл.)	—	оч. р.: в.	7
1.09	< — 40	118.5	оч. р.: в, св.	8
—	85	—	оч. р.: в; не р.: св.	9
1.36	251 (разл.)	—	Р. 22:2.26; оч. р.: гор. в; не р.: св.	10
—	82	—	оч. р.: в; тр. р.: св.	11
1.423	198	—	Р. 28:73; оч. тр. р.: оп.	12
1.204	33.06 (разл.)	(80 мм) 70	оч. р.: в, метил. и этил. св.: оч. тр. р.: эф., хлороф., CS ₂ , бензол.	13
—	46°	разл. < 730	оч. р.: в, св.	14
—	170 (разл.)	—	Р. 0:24.78; Р. 30:30.80; Р. 90:40.65; оч. тр. р.: св.	15
1.67	151	Разл. при нагр.	Р. 17:~45; р.: метил. св.; тр. р.: этил. оп.; не р.: эф.	16
—	—	—	—	17
—	—	—	—	18
—	—	—	—	19
7.86	Т. пр. α → β: 780 °	2450	р.: разб. в кислот.	20
—	т. пр. β → γ: 900	—	—	—
—	т. пр. γ → δ: 1411	—	—	—
—	т. пл.: 1525	—	—	—
—	80.5	—	Г. 0:41.5; Р. 60.5:62.5	21
1.53	—	—	р.: в (гидр.) оч. тр. р.: всад. HNO ₃ .	22

разлагается, но увеличивается магнитные свойства.

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Железо (2) бромистое ($6-4H_2O$)	$FeBr_2$	215.08	сер.-желт. III
2	(8) бромное ($6H_2O$)	$FeBr_2$	295.60	бур. IV?
3	(2) гидрат закиси	$Fe(OH)_2$	89.86	бел. ам. III
4	(3) гидроксид	$Fe(OH)_2$	108.86	кр.-бур. ам.
5	(2) закись	FeO	71.84	черн.
6	(2, 3) закись - окись (магнетит)	Fe_3O_4	231.52	черн. I
7	(2) подкислот ($6-4H_2O$)	Fe_2	309.68	сер. III
8	карбонил	$Fe(CO)_5$	195.84	желт. жидк.
9	квасцы (NH_4)	$Fe(NH_4)(SO_4) \cdot 12H_2O$	489.21	светл.-фиол. К
10	(3) окись (гематит)	Fe_2O_3	159.68	кр. ам. IIIa
11	(3) роданитное (гидрат)	$Fe(CNS)_3 \cdot 3 H_2O$	284.12	черн.-кр. I
12	-сернистое	FeS	87.91	черн. III
13	-сернистое (пирит, марказит)	FeS_2	119.99	желт. пирит I (стб.), марказит IV (не таб.)
14	(2) сернистое (соль закиси) (гидрат: $7-5-1H_2O$)	$FeSO_4 \cdot 7 H_2O$	278.02	светл.-сер. V, III
15	(3) сернистое (соль окиси) ($10, 9, 3 H_2O$)	$Fe_2(SO_4)_3$	399.89	желт. IV
16	(2) сернистое, дв. соль (NH_4) (соль Мора)	$Fe(NH_4)(SO_4) \cdot 6H_2O$	392.16	светл. сер. V
17	(3) сернистое, дв. соль см. желез. квасцы	—	—	—
18	-углекисное	$FeCO_3$	115.83	бел. IIIa
19	-углеродистое (цементит)	Fe_3C	179.52	сер. IV?
20	(2) фосфорнокислот, соль закиси (гидрат)	$Fe_3(PO_4)_2 \cdot 8H_2O$	601.73	бел. V
21	(8) фосфорнокислот, соль окиси (гидрат)	$FePO_4 \cdot 2H_2O$	188.91	желт.-бел. дим. IV, V
22	(2) хлористое ($4-2H_2O$)	$FeCl_2$	128.76	бесцв. III
23	(3) хлорное ($6-8\frac{1}{2}-2\frac{1}{2} H_2O$)	$FeCl_3$	162.22	сер.-черн. III
24	(8) хлорное (гидрат)	$FeCl_3 \cdot 6H_2O$	270.32	желт. крист.

Уд. вес и вл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (2 безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№
4.84	—	—	($6H_2O$): P. 10:52.4; ($4H_2O$): P. 85:63.2; p.: оп.	1
—	($6H_2O$): 27	—	от. p.: в; p.: см., эф. P. 18:8.6·10 ⁻³ ; p.: о. кислот; не p.: щел. P. 18:4.8·10 ⁻⁹ ; p.: о. кислот; не p.: щел.	2
3.4	—	—	см. $Fe(OH)_2$; p.: с. кислот; не p.: в; тр.: p.: о. кислот.	3
—	—	—	—	4
5.97	1877	—	—	5
5.18	1627	—	—	6
4 H ₂ O: 2.87	177	—	p.: в.	7
1.43	— 21°	102.2	p.: см., эф., бел. и пр.	8
1.21	—	—	P. op.: 14; не p.: су.	9
5.1—5.2	1585	—	не p.: в.; см. $Fe(OH)_2$; после прокал. не p.: о. кислот.	10
—	—	—	от. p.: в., см., эф.	11
4.84	1170-87	—	не p.: в.; p.: с. кислот.	12
4.89(м.)	—	—	не p.: в., и разб. с. кислот.	13
6.63(п.)	—	—	—	14
1.89	—	—	P. 0:13.53; ($1H_2O$): P. 90:27.15; P. (40% оп.) 15:0.8; см. таб. 3.363.	15
3.10	—	—	p.: в. (гидр.); не p. конц. H_2SO_4 .	16
1.87	—	—	P. 0:10.8; P. 75:26; не p.: су.; см. таб. 357.	17
—	—	—	—	18
—	—	—	—	19
3.20	—	—	P. 25:8.7·10 ⁻³ .	20
7.59	—	—	p.: разб. с. кислот.	21
2.58	—	—	не p.: в.; p.: с. кислот.	22
—	—	—	не p.: в. и укс. кислот.; p.: HCl, H_2SO_4 .	23
—	—	—	от. p.: в., см.; см. таб. 354.	24
2.09	—	—	P. см. гидрат; p.: оп. эф.	25
2.80	393	—	P.: пиритов 18:33.6.	26
—	87	—	P. 20:47.9; (OH_2O): P. 100:84.23; см. таб. 355.	27

№№	Название	Формула	Моляр. вес	Цвет, христ. окраска
1	Железо (II, III, VI) [I] - (2) цианистое (св. соль NH ₄)	(NH ₄) ₂ [Fe(CN) ₆] 3H ₂ O	338.1	желт. V
2	(3) цианистое (дв. соль NH ₄)	(NH ₄) ₄ [Fe(CN) ₆] 3H ₂ O	320.04	кр. IV
3	(2) двуцианистое (дв. соль K ⁺) (желтая кровяная соль)	K ₂ [Fe(CN) ₅] 3H ₂ O	422.34	желт. V
4	(С) цианистое (дв. соль K) (красная я овьяная соль)	K ₂ [Fe(CN) ₅]	329.19	кр. V
5	(3) цианистое (дв. соль) (нитро-прусс. сид натрия)	Na ₂ [Fe(CN) ₅ NO] 2H ₂ O	307.92	кр. IV
6	Золото (I, III)	Au	197.2	желт. I
7	(1) бромистое	AuBr	277.12	серо-желт.
	(1) гидрат закиси	AuOH	214.21	светло-сер.- фиол.
8	(3) гидроксид	AuO(OH)	230.21	желт.
10	(1) закись	Au ₂ O	410.4	серо-фиол.
11	(1) иодистое	AuI	324.12	желт.
12	(3) оксид	Au ₂ O ₃	442.4	темно-кор.
13	(3) золото-хлористо- водородная кислота	AuHCl ₄ · 4H ₂ O	412.11	светло-ж. игольч.
14	(1) селенистое	Au ₂ S	428.47	темно-кор.
15	(3) хлороаурат на- трия (Na)	AuNaCl ₄ · 2H ₂ O	398.07	желт. IV
16	(1) хлористое	AuCl	232.66	светло-желт.- красн.
17	(3) хлорное (2H ₂ O)	AuCl ₃	303.68	кр.-бур. крист.
18	(1) цианистое (соль закиси)	AuCN	223.21	желт. крист.
19	(1) цианистое двой- ная соль (K) закиси	AuK(CN) ₂	238.82	бесцв. IV ¹
20	(3) цианистое (гид- рат) соль закиси	Au(CN) ₃ · 3H ₂ O	329.27	бесцв. крист.
21	(3) цианистое двой- ная соль (K)	2AuK(CN) ₂ · 3H ₂ O	434.71	бесцв. крист.

¹) См. прилож. к табл. I.

Уд. вес и пл. паров	Темп. пр. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г раство- рителя). Реакции	№
—	—	—	р.: в.; распл. при нагр и в раств.	1
—	—	—	р.: в.; распл. при нагр.	2
1.38	—	—	Р. 20: 19.7; Р. 75: 39.0; тр. р.: сп. см. табл. 358.	3
1.35	—	—	Р. 13: 27.5; Р. 100: 43.7; тр. р.: сп. см. табл. 359.	4
1.71	—	—	Р. ср.: 25; р.: сп.	5
19.3	1063	2677	не р.: с. кисл.; р.: царск. водке, раств. KCN.	6
—	Разл. 115°	—	р.: раств. бромист. щел.; разл. вод. й.	7
—	Разл. > 200°	—	колд. раств. водой (ин- дигосиний); раств. в щел. с разл. на Au и AuO-OH.	8
—	Отп. в. при 140°	—	р.: HCl, HNO ₃ ; р.: KOH.	9
—	Разл. > 300°	—	не р.: в.; р.: HCl; тр. р.: конц. H ₂ SO ₄ и HNO ₃ .	10
—	Разл. < 100°	—	оч. тр. р.: в.; р.: раств. KJ.	11
—	Разл. > 100°	—	не р.: в.; р.: HCl.	12
—	Разл. при 240°	—	оч. р.: в.; сп.	13
—	Разл. при нагр.	—	коллоид. р. в воде; не р.: с. кисл.; р.: царск. в.	14
—	Разл. при нагр.	—	оч. р.: в.; сп.; р.: эф.	15
5.4	Разл. при нагр.	—	р.: раств. хлор. щел.; разл. вод. й.	16
4.67	288	летуч.	оч. р.: в.; сп.	17
—	Разл. при нагр.	—	оч. тр. р.: в.; разб. с. кисл.; р.: щел.	18
—	—	—	Р. ср. ~ 20; тр. р.: сп.; не р.: эф.	19
—	50	—	р.: в.; сп.; эф.	20
—	—	—	оч. р.: в.; тр. р.: сп.	21

№№	Название	Формула	Молек. вес	цвет, крист. система
1	Индий (I, II, III)	In	114.3	серебр. бел. I
2	(5) окись	In ₂ O ₃	277.6	св.-желт. ам. цр IIIa
3	-сернистый	In ₂ S ₃	325.8	ж.-кр.
4	(3) серникозольный	In ₂ (SO ₃) ₂	517.81	бел. крист.
5	(3) хлористый	InCl ₃	221.12	бел. крист.
6	Иод (I, III, V, VII)	I	126.92	черн. - сер. диморфн. IV, V
7	(1) бромистый	IBr	206.84	кор. - черн. крист.
8	-водистый водород	HJ	127.93	бесцв. газ.
9	-водноватая кислота	HJO ₃	175.93	бесцв. IV диморфн.
10	(5) пятиокись (водноватый ангидрид)	J ₂ O ₅	333.84	бел. крист.
11	(3) треххлористый	JCl ₃	222.90	желт. IV
12	(1) хлористый	JCl	162.93	кр. α-модиф. I β-модиф. IV
13	Иридий (III, IV)	Ir	193.1	бел. диморфн. I, IIIa
14	(3) гидроксид	Ir(OH) ₃	244.12	желт.-оранжево-сер., или черн. ам.
15	(4) окись	IrO ₂	225.1	черн., шты
16	(3) треххлористый	IrCl ₃	229.48	оливк. - серов. бур.
17	(4) четыреххлористый	IrCl ₄	334.94	кр.-черн. I
18	(4) четыреххлористый, дв. соль (NH ₄) ₂	Ir(NH ₄) ₂ Cl ₄	441.94	кр.-черн. I
19	Иттербий (II)	Yb	173.5	—
20	-окись	Yb ₂ O ₃	365.0	бесцв.
21	Иттрий (III)	Y	89.0	серый
22	-окись	Y ₂ O ₃	223.0	белый

Уд. вес в ш. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (2 безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
7.25	164	—	медл. р.: HCl, H ₂ SO ₄ ; оч. р.: HNO ₃	1
6.75	—	—	р.: с кислот.; тр. р.: после прокаливания.	2
4.80	1050	—	не р.: в.; тр. р.: с щел.	3
3.44	—	—	р.: в.	4
3.43	836	—	оч. р.: в.	5
4.942	113.5	181.35	Р. 15: 0.0276; Р. 35: 0.047; Р. 55: 0.06222; Р. сп. 14.8: 20.5; Р. эф. 16.6: 20.6; р.: CS ₂ , хлороф., глицер.	6
4.419	~ 40	110	р.: раствор галогенных щелочи. сол., оп. эф., хлороф., CS ₂ , разл. водой.	7
Д: 4.58 жидк.: 2.769 4.829	— 59.8	— 33.7	1 об. в. раств. при 10° ~ 425 об. HJ; р.: сп. Р. 0: 76.3; Р. 100: 80.8; тр. р.: HNO ₃ , безв. HF, сп.	8
4.730	Разл. при 303	—	оч. р.: в. (см. IJO ₃); тр. р.: сп.; не р. в других органич. растворит.	9
3.11	16 атм.: 101	—	р.: в. (гидролиз), оп. эф. и т. д.	10
(α) 3.86 (β) 3.63	α: 27.17 β: 13.32	101.3	р.: HCl, оп.: эф., лед. укс. к., CCl ₄ ; разл. вод. с образцов. J, HJO ₃ , HCl.	11
22.4	2530	—	не р.: с кислот. в царск. водке; (Mohr) р.: царск. в.	12
—	—	—	р.: с кислот.; не р.: щел.	13
6.33	Разл. при 763	—	не р.: в., с кислот.	14
—	—	—	не р.: в., с кислот., щел.	15
—	—	—	—	16
2.36	—	—	Р. 14.4: 0.69; Р. 35: 3.75.	17
—	—	—	—	18
9.18	—	—	не р.: в.; р.: с кислот.	19
4.6	—	—	разл. гор. в.	20
4.84	—	—	Р. 29: 1.3 × 10 ⁻⁴ ; р.: в. жидк.	21
—	—	—	—	22

№ п/п	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	кадмий (II) [I]	Cd	112.4	сер. III
2	-азотнокислый-гидрат	Cd(NO ₃) ₂ · 4H ₂ O	368.5	бесцв., пирам.
3	-бромистый (4-, 1H ₂ O)	CdBr ₂	272.2	бел. крист.
4	-гидроксид	Cd(OH) ₂	146.4	бел. ам. или III
5	-иодистый (0 H ₂ O)	CdI ₂	366.2	бел. III
6	-окись	CdO	128.4	бур. I
7	-сернистый	CdS	144.5	желт. III
8	-серноокислый (7- ¹⁰ / ₁₀₀ -11H ₂ O)	CdSO ₄	208.5	бесцв. IV
9	-серникоислый-гидрат	CdSO ₄ · ¹⁰ / ₁₀₀ H ₂ O	256.5	бесцв. V
10	-углекислый	CdCO ₃	172.4	бел. III а.
11	-фтористый (0 H ₂ O)	CdF ₂	170.4	бел. I
12	-хлористый (4,2- ¹⁰ / ₁₀₀ 1H ₂ O)	CdCl ₂	183.3	бесцв. лист.
13	-хлористый гидрат	CdCl ₂ · 2,5 H ₂ O	228.4	бесцв. V
14	-цианатный, дв. соль (K)	CdK ₂ (CN) ₂	304.6	бесцв. I
15	калий (I) [I]		39.10	сер.-бел. II
16	-азотистокислый	KNO ₂	85.11	бесцв. крист.
17	-азотнокислый	KNO ₃	101.11	бесцв. лим. IIIа, IV
18	-борнокислый мета (3H ₂ O)	KBO ₃	81.92	бесцв. V
19	-борнокислый тетра	K ₂ B ₄ O ₇ · 4H ₂ O	323.68	бесцв. IIIа
20	-бромистый	KBr	119.02	бесцв. I
21	-бромоватокислый	KBrO ₃	167.02	бесцв. IIIа
22	-ванадиевокислый-мета	KVO ₃	138.10	бесцв. крист.
23	-водородистый	KH	40.11	бел. крист.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Раств. растворимость (в безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№ п/п
8.64	321	770	Нер.: в. р.; HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃	1
2.46	60; аяг. ~ 350 568	—	Р. 0; 52,3; Р. 60; 70,8; см. табл. 336 р.: сп.	2
5.19	—	~ 810	(4H ₂ O) Р. 18; 48,8; (1H ₂ O) Р. 100; 61,6; Р. 0; 15; 20,9.	3
4.79	Разл. при нагр. 387	—	Р. 26; 2,6 × 10 ⁻⁴ ; р.: с. кнол. NH ₃	4
5.37	Дисс. ~ 900	~ 710	Р. 18; 46,0; Р. 100; 58,1.	5
8.15	—	—	тр. р.: в., см. гидроксид	6
4.8	(Давл.) ~ 1750 1000	—	Р. 18; 1,3 × 10 ⁻⁴ ; р.: с. кнол., не р.: су.	7
4.69	—	—	см. гидрат; не р.: су.	8
3.1	Т. превр. (1H ₂ O): 74	—	Р. 15; 43,2; Р. 60; 45,0; (1H ₂ O) Р. 100; 37,7 см. табл. 335.	9
4.25	Разл. при нагр. 1100	—	тр. р.: в.; р.: с. кнол.	10
6.7	1100	—	Р. 25; ~ 4,3; р.: HF.	11
4.05	568	~ 900	оч. р.: в., см. гидрат; Р. сп. 16,5; 1,5.	12
3.38	Т. превр. (1H ₂ O): 34	—	(2,6 H ₂ O) Р. 0; 47,4; (1H ₂ O) Р. 100; 69,5; см. табл. 334; р.: сп.	13
1.85	Плавл.	—	Р. ор.: 25. тр. р.: сп.	14
0.86	63.5	762.2	Разл.: в. и сп.; не р. эф., керосине, жидк. парафине.	15
1.92	297.5	—	Р. 0; 73,6; Р. 100; 80,5; не р.: сп.	16
2.10	Т. пр.: 127.8 Т. пл.: 336	—	Р. 0; 11,6; Р. 20; 24; Р. 100; 71,1; см. табл. 302/3; оч. тр. р.: сп.	17
0 H ₂ O 1.74	947	—	оч. р.: в. оч. р.: в.	18
2.756	728	1850	Р. 20; 39,4; см. табл. 237; тр. р.: сп.; р.: глиц.	19
3.24	434	—	Р. 20; 6,45; Р. 100; 82,20; см. табл. 234.	20
—	Легко плавл.	—	р.: в.; тр. р.: KOH; не р.: су.	21
1.57	—	—	Разл.: в.; не р.: жидк. NH ₃ , эф., CS ₂ , CCl ₄ .	22

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Налая -вольфрамнокислый	K_2WO	328.29	бесцв. IV (пн-лик.)
2	-едкий (2-2-1-0 H_2O)	KOH	56.11	бел. крист.
3	-золотокислый	$KAuO_4 \cdot 3H_2O$	322.35	ов. желт. иголь
4	-подкислый	K_2	166.02	бесцв. I
5	-подноватокислый ($\frac{1}{2} H_2O$)	KJO_2	214.02	бесцв. I
6	-воднокислый	K_2CO_3	230.02	бесцв. IV
7	-кремнефтористый	K_2SiF_6	230.23	бесцв. } I } III
8	-марганцовокисно-кислый	K_2MnO_4	197.15	темн. сер. IV
9	-марганцовокислый	$KMnO_4$	158.03	черн.-кр. IV
10	-молбденовокислый средн.	K_2MoO_4	238.20	бесцв., тетраг. (IV)
11	-мышьяковистокис- лый	K_3AsO_3	248.26	бесцв. иголь
12	-мышьяковокислый	KH_2AsO_4	180.68	бесцв. II
13	-окись	K_2O	64.2	св.-желт. крист.
14	-оловянокислый,	$K_2SnO_3 \cdot 2H_2O$	298.95	бесцв. IIIa
15	-перекись	K_2O_2	142.2	желт. крист.
16	-роданистый	$KCNS$	97.18	бесцв. крист.
17	-сернистокислый перв.	$K_2S_2O_6$	222.3	бесцв. V
18	-сернистокислый, втор.	K_2SO_3	158.3	бесцв. III
19	-сернистый кислый	KSH	72.18	бесцв. IIIa
20	втор. (6- $2H_2O$)	K_2S	110.27	бесцв.
21	-пятисернистый	K_2S_5	238.55	желт.-бур.
22	-сернистотокислый (2- $\frac{1}{2}$ -1- $\frac{1}{2}$ H_2O)	$K_2S_2O_5 \cdot \frac{1}{2}H_2O$	220.36	бесцв. IV
23	-сернистокислый средн.	K_2SO_4	174.27	бесцв. } III } IV
24	кислый (би- сульфат) (11- $1H_2O$)	$KHSO_4$	136.18	бесцв. } IV } V

Уд. вес в пл. паров	Темп. р. плавл.	Т. кип. С° (760)	Растворимость (в безв. веществе) в 100 растворятеля). Реакции	№
—	Т. пр.: 382; т. пл.: 921 (Безв.); + 300.4	—	Р. ср.: 50.	1
2.12	—	1334	($2H_2O$): Р. 6,8; 50,47; Р. 32,6; 56,72; ($1H_2O$): Р. 40; 53,52; см. табл. 293; р.: см. оч. р.: в.	2
—	Разл. при нагр. ~ 680	—	оч. р.: в.	3
3.115	—	1319 до 80	Р. 20: 59,1; см. табл. 287, 291; Р.-сп. 25: :1,82; Р. мет. сп.: 0:12,95.	4
3.89	560	—	Р. 20:7,6; см. табл. 294; не р.: см.	5
3.618 (I): 2.76 (II): 3.03	~ 582	—	Р. 18: 0,056.	6
—	Т. красн. калев. Разл. при нагр. Разл. > 200	—	Р. 17,5: 0,12; Р. 103: 0,9; не р.: см. р.: шел.; разл. в.	7
2.703	—	—	Р. 0: 2,76; Р. 25: 7,6; см. табл. 306; оч. р.: мет. сп., укс. кисл., ацетоне.	8
—	—	919	Р. 25: 64,86; не р.: см.	10
—	—	—	оч. р.: в.; р.: см.	11
2.86	Плав. образ. $KAsO_4$	—	Р. 6: 16,8; не р.: см.	12
2.32	Т. красн. кал.	—	Р. сравнить с KOH.	13
3.20	—	—	Р. 10: 46; тр. р.: см.	14
—	~ 490	—	оч. хор. р.: в. в разл.	15
1.89	173 6—179	—	Р. 0: 63,9; Р. 25: 70,5; см. табл. 292; р.: см. Р. 20: 31; см. табл. 298.	16
—	Разл. при 100°	—	Р. 20: 31; см. табл. 298.	17
—	Разл. при нагр. 455	—	Р. 20: 51,5; см. табл. 266; оч. тр. р.: см.	18
—	—	—	оч. р.: в.; р.: см.	19
—	—	—	оч. р.: в. (гидрол.); р.: см.	20
—	—	—	оч. хор. р.: в. р.: см.	21
($\frac{1}{2} H_2O$): 2.23	—	Разл. 206	Р. 17,2: 60,03; ($1H_2O$): Р. 60: 68,28; не р.: см.	22
2.67	Т. пр.: 582 Т. пл.: 1687	—	Р. 0: 6,9; Р. 20: 10; Р. 100: 19,4; см. табл. 290, 300; не р.: см.	23
2.83	—	Разл. с бесцв. $K_2S_2O_7$	Р. 0: 25,8; Р. 100: 53,2.	24

№	Название	Формула	Молек. вес.	Цвет, крист. система
1	Масля (1) -над-сернистый	$K_2S_2O_8$	370.34	бесцв. VI
2	-сернистый пиро	$K_2S_2O_7$	254.24	бесцв. крист.
3	-бурьмянокислый пи- ро ($6H_2O$)	$K_2H_3Sb_2O_7 \cdot 4H_2O$	607.88	бел. в рн.
4	-г оуглекислый	$K_2C_2O_7$	196.41	желт.
5	-углекислый, средн. гидрат	$K_2CO_3 \cdot 2H_2O$	174.23	бесцв. V
6	-углекислый (поташ) ($O H_2O$)	K_2CO_3	138.20	-
7	-углекислый кислый	$KHCO_3$	100.11	бесцв. V
8	-над-углекислый	$K_2C_2O_6$	198.20	бел.
9	-фосфористокислый	K_2HPO_4	158.25	бесцв. крист.
10	-фосфорноватистокис- лый	KH_2PO_4	104.15	бесцв. III
11	-фосфорнокислый-ме- та	KPO_3	118.14	бесцв. кр.
12	-фосфорнокислый-ор- то, перв.	KH_2PO_4	136.16	бесцв. II
13	-фосф рянокислый-ор- то, втор.	K_2HPO_4	174.25	бесцв.
14	-фосфорнокислый-ор- то, трет.	K_3PO_4	212.34	бесцв. IV
15	-фосфорнокислый пи- ро- $(3H_2O)$	$K_3P_2O_7$	330.48	бесцв.
16	-фтористый средн. ($2H_2O$)	KF	58.10	бесцв. I
17	-фтористый кислый	KHF_2	78.11	бесцв. II
18	-жирный (сильвин)	KCl	74.56	бесцв. I
19	-хлорноватокислый	$KClO_3$	122.50	бесцв. V
20	-хлористый	$KClO_4$	138.50	бесцв. IV
21	-хромовокислый средн.	$K_2Cr_2O_7$	194.21	желт. IV (длин.)
22	-хро	$K_2Cr_2O_7$	294.22	красн. V, VI

Уд. вес. в вл. пароз.	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (в совм. веществах в 100г растворителя). Реакция	№
-	Реал. при нагр. > 300	-	P. 0: 1,73.	1
2.28	-	-	p: в.	2
-	-	-	P. 20: 2,74.	3
-	Реал. при нагр. Б зав: 801	-	оч. p: в.; тр. p: сп.	4
2.043 O H ₂ O : 2.20	-	-	P. 25: 53,2; P. 100: 60,0; см. табл. 304.	5
2.17	Реал. при 200°	-	не p: конц. NH ₃ сп.	6
-	Реал. при нагр.	-	P. 20: 24,9; P. 60: 37,5; см. табл. 304.	7
-	При нагр. образ. PH ₂	-	оч. p: в (раств. вода при нагрев.).	8
2.26	-	-	оч. p: в.; не p: сп.	9
2.33	-	-	оч. p: в.; слоб. сп.; меньше p: абс. сп.; не p: вф.	10
2.33	~ 810	-	оч. тр. p: в.; p: с. кнсл.	11
2.33	Сплавл. в KPO ₃	-	оч. p: в.; не p: в п.	12
2.369	-	-	p: в.	13
-	1340	-	оч. p: в.; не p: сп.	14
-	1080	-	оч. p: в.	15
-	846	1503	(2H ₂ O): P. 18: 48,0; не p: сп.	16
1.889	~ 708	1415	p: в.; оч. тр. p: раств. HF, сп.	17
2.344	370	Реал.	P. 20: 25,6; см. табл. 231 в сл.; тр. p: сп.; p: глян.	18
2.52	~ 610 (реал.)	-	P. 20: 6,78; P. 100: 35,9; см. табл. 294/5.	19
2.74	T. пр.: 670; т. пл.: 975	-	P. 25: 1,92; см. табл. 296; не p: сп.	20
2.70	T. пр.: 236; т. пл.: 385	-	P. 20: 28,0; P. 100: 44,2; см. табл. 301; не p: сп.	21
-	-	-	P. 20: 11,6; P. 100: 59,6; см. табл. 301; не p: сп.	22

№ п/п	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, криот. оптогна
1	Нашей -цианитный	KCN	65.11	бесцв.
2	-циановодородный	KCNO	81.11	бесцв. нглы
3	Нашей (II) (I)	Ca	40.07	бел. IIIa
4	-азотнокислый (4H ₂ O)	Ca(NO ₃) ₂ · 4H ₂ O	236.13	бесцв. V
5	-борнокислый мета	Ca ₂ BO ₃	125.7	бесцв. IV
6	гидрат.	Ca(BO ₃) ₂ · 6H ₂ O	293.83	бесцв. III
7	-бромитый (H ₂ O)	CaBr ₂	199.91	бесцв. крист.
8	-водородистый	CaH ₂	42.09	бел. крист.
9	-вольфрамовокислый	CaWO ₄	288.1	бесцв. II
10	-едкий (OH ₂ O)	Ca(OH) ₂	74.09	бел. III. ам.
11	-иодитый (6H ₂ O)	CaI ₂	293.91	бел. крист.
12	-кремникоислый мета	CaSiO ₃	116.13	бел. V дим.
13	-марганцовокислый (6H ₂ O)	Ca(MnO ₄) ₂ · 5H ₂ O	367.97	кр.-терн. крист.
14	-молибденовокислый	CaMoO ₄	200.1	бесцв. II
15	-мышьяковокислый	Ca ₃ (AsO ₄) ₂ · 3H ₂ O	452.2	бел. пор.
16	-окись	CaO	56.07	бесцв. I ам.
17	-перекись	CaO ₂	72.07	бел.
18	-серинокислый (0,2H ₂ O)	CaSO ₄ · 2H ₂ O	156.16	бел.
19	-сериновый перв.	Ca(SiH ₃) ₂ · 6H ₂ O	214.20	бесцв., приам.
20	" втор.	CaS	72.14	бел. I
21	-сериоватноокислый (6H ₂ O)	CaSrO ₄ · 6H ₂ O	260.27	бесцв. VI
22	-серинокислый (сигд-рит)	CaSO ₄	136.14	бесцв. IV, V
23	-серинокислый - гидрат (гипо)	CaSO ₄ · 2H ₂ O	172.16	бесцв. V
24	-углекислый	CaCO ₃	100.07	бел. IIIa, IV
25	-углеродитый	CaC ₂	64.07	бесцв. крист.
26	-фосфоритый	Ca ₃ P ₂	182.70	кр.-бур. крист.
27	-фосфорнокислый мета	Ca(F ₂ O) ₂	198.15	бел.

Уд. вес и пл. паров.	Темпер. плав.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (а безв. вещества в 100 г раство- рителя). Реакции	№ п/п
1.52	628.5	—	оч. р.: в. (гидролиз); не р.: сп.; тр. р.: мет-гл. оп.	1
2.06	—	—	оч. р.: в.; не р.: сп.	2
1.55	809	1240	разл. в. 4.	3
1.82; анг. 2.4	42.5 (анг.)	—	Р. 18: 54,8; Р. 42,5: 69,5, см. табл. 322.	4
—	561	—	тр. р.: в. и укс. кисл.; р.: с. кисл. и раств. аммон. солей.	5
—	—	—	Р. 30: 0,25.	6
—	780	810	(6H ₂ O): Р. 20: 58,8; р.: сп.	7
—	816 (870 мм)	—	Разлаг. водой.	8
—	—	—	Р. 15: ~ 0,2; не р.: сп.	9
2 08; кр. 2.23	Разл. при нагр.	—	Р. 15: 0,13; Р. 95: 0,068; см. табл. 318, 319; р.: с. кисл., глиц.-H ₂ O.	10
9.96	740	—	(6H ₂ O): Р. 20: 67,1; р.: сп.	11
2.92	1510	—	не р.: в., с. кисл.	12
—	Анг. плав.	—	Р. 0: 28.	13
—	—	—	тр. р.: в.; р.: с. кисл.	14
—	—	—	тр. р.: в.: р.: HCl; не разл. при т.мп. красн. кал.	15
9.2 — 3.4	2572	—	см. едкий.	16
—	Разл. при нагр.	—	тр. р.: в.; р.: с. кисл.	17
—	Разл. при нагр.	—	Р. 15: 0,17; Р. 100: 0,16;	18
—	—	—	оч. р. в раств. SO ₂ .	19
2.25; (кр.):	—	—	Р. ср.: 80; оч. р.: сп.	20
—	—	—	Р. 10: 0,015; Р. 90: 0,033 (разл. гор. в. обв. аз. Ca (SH) ₂ и Ca (OH) ₂).	21
1.87	Разл. при нагр.	—	Р. 3: 50.	22
2.97	Т. пр.: 1193;	—	см. гидрат	23
2.32	т. пл.: 1450	—	Р. 10: 0,19; см. табл. 320, 321; не р.: сп	24
(IIIa): 2.71	1339 (1025 атм.)	—	(IIIa) Р. 18: 1.3 × 10 ⁻³ ; (IV) Р. 18: 1.5 × 10 ⁻³ ; см. табл. 323.	25
2.22	2300	—	С вод. й дает Ca ₂ I ₂ .	26
2.51	—	—	Разл.: в. и с. кисл.;	27
—	1020	—	не р.: в., с. кисл.	27

№. №	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Мальций (II) — -фосфорнокислый орто, перв.	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	252.20	бел. IV
2	-фосфорнокислый орто, втор.	$\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	172.14	бел. III, V
3	-фосфорнокислый орто, трет.	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	310.29	бел. ам.
4	-фтористый	CaF_2	78.07	бесцв. I
5	-хлористый (6, 4, 2, $\text{1H}_2\text{O}$)	CaCl_2	110.99	бел. крист.
6	-хлористый гидрат	$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	219.05	бесцв. III
7	-хлорноватисто-кислый ¹⁾	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	197.03	бесцв. крист.
8	-хромовокислый	$\text{CaCrO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	192.1	желт. IV, V
9	-цианамид	CaCN_2	80.09	бесцв.
10	Калиевый (III)	Kr	175.0	—
11	Кислород (II)	O_2	32	бесцв. газ
12	-Озон	O_3	48	бесцв. газ; син. жидк.
13	Нобальт (II, III)	Co	58.97	сер.
14	-(3) азотнокислый двойная соль (K)	$\text{CoK}_3(\text{NO}_3)_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$	452.32	желт. крист.
15	-(3) азотнокислый дв. соль (Na)	$\text{CoNa}_3(\text{NO}_3)_6 \cdot \frac{1}{2} \cdot \text{H}_2\text{O}$	404.02	желт. крист.
16	-(2) азотнокислый гидрат	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	291.08	кр. V
17	-алюминат (Тенарова синь)	$\text{Co}(\text{AlO}_2)_2$	176.91	син. I
18	-(2) гидрат закиси	$\text{Co}(\text{OH})_2$	92.99	кр. или фиол. IV
19	-(3) гидрат окиси	$\text{Co}(\text{OH})_3$	109.99	кор.
20	-(2, 3) гидрат закиси-окиси	$\text{Co}_2\text{O}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	294.96	кор.
21	-(2) закись	CoO	74.97	сер. - зел. или кор. I
22	-(2, 3) закись-окись	Co_3O_4	240.91	черн. ам. или сер. I

¹⁾ Действующая составная часть хлорной извести $\text{Cl} \cdot \text{Ca} \cdot \text{OCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№. №
2.04 — 2.7	—	—	разл.: в.; р.: с. кисл.	1
2.32	—	—	Р. 24,5:0,02; Р. 60:0,11; р.: в димоннокисл. аммонин.	2
—	1550	—	разл.: в., р.: с. кисл.	3
3.16	1378	—	Р. 15,5:3,7 × 10 ⁻³ ; р.: с. кисл.	4
2.15	774	—	см. гидрат; Р. см. 20:19,7; р.: мет. сп. (6H ₂ O); Р. 20:42,7; (4H ₂ O); Р. 40:53,5; см. табл. 317.	5
1.65	29.5	—	Р. 0:21,8.	6
—	—	—	Р. 20:14,2; англ.: Р. 20:2,2.	7
—	(OH ₂ O) при темп. кр. к.	—	разлаг. горяч. водой.	8
—	—	—	—	9
—	—	—	—	10
жидк. (при т. кип.) 1.12	Т. пр. — 227 Т. пл.: — 218,4 — 251,5	— 183	см. табл. 233, 234.	11
—	—	— 112	1 об. в. при 0° раств. 0,49 об. O ₂ (разл.); р.: CCl ₄ , CHCl ₃ .	12
8.8	1490	: ~ 2375	р.: с. кисл.	13
—	—	—	оч. тр. р.: хол. в.; р.: гор. в. (разл.); не р.: сп., эф.	14
1.83	Т. пр. 3H ₂ O: : 55°	—	р.: в.; не р.: сп., эф.	15
—	—	—	Р. 18:49,7; см. табл. 362.	16
3.60	—	—	не р.: в.	17
—	—	—	не р.: в.; р.: с. кисл. и гор. раств. щел.	18
—	Разл. при нагр.	—	Р. ор.: 3,2 × 10 ⁻⁴ .	19
6.00	—	—	р.: HCl, щавел. кисл.	20
6.973	—	—	не р.: в.; р.: с. кисл.	21
—	—	—	р.: с. кисл. (с образ. заг. солей).	22

или $\text{CaO} \cdot 3\text{Cl} \cdot \text{Ca} \cdot \text{OCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$.

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Нобальт (II, III) -(3) окись	Co ₂ O ₃	165.94	кор.
2	-(2) сернистый	CoS	91.04	черн. ам., IIIa?
3	-(2) серникоислый гидрат (7-6 4-1H ₂ O)	CoSO ₄ · 7H ₂ O	281.15	кр. дим. IV, V
4	-(2) углекислый-закисная соль	CoCO ₂	118.97	св.-кр. IIIa
5	-(2) хлористый-закисная соль (6-4 2-1 1/2 H ₂ O)	CoCl ₂	129.89	син. крист.
6	-(2) хлористый гидрат	CoCl ₂ · 6H ₂ O	237.99	кр. V
7	-(8) цианистый двойн. соль (K)	[Co(CN) ₆] ₂ K ₄	332.32	желт. V
8	Кремний (IV) [I]	Si	28.06	сер. I или кор.
9	-водородистый, дисилан	Si ₂ H ₆	62.17	бесцв. газ
10	-водородистый, моноцидан	SiH ₄	32.09	бесцв. газ
11	-карбид, карборунд	SiC	40.06	бесцв. IIIa, III
12	-окись (ангидрид кремневой кисл.)	SiO ₂	60.06	бесцв. ам.
13	-окись, кварц	SiO ₂	60.06	бесцв. III, III гем.
14	-окись, кристобалит	SiO ₂	60.06	бесцв. II., I
15	-окись, тридимит	SiO ₂	60.06	бесцв. IV, III
16	-фтористый	SiF ₄	104.03	бесцв. газ
17	-хлористый	SiCl ₄	169.90	бесцв. жидк.
18	-силико-хлороформ	SiHCl ₃	135.45	бесцв. жидк.
19	Криптон (0) [II]	Kr	82.9	бесцв. газ
20	Ксенон (0) [II]	X	130.2	бесцв. газ
21	Лантан (III)	La	138.9	желтов.
22	-окись	La ₂ O ₃	325.8	бел.
23	-серникоислый гидрат	La ₂ (SO ₄) ₃ · 9H ₂ O	728.15	бесцв. III
24	-хлористый	LaCl ₃	245.28	бел., иглы

Уд. вес и пл. паров.	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
5.18	Разл. при нагр. > 1100	—	р.: с. кисл. (с образ. закисн. солей).	1
5.45	—	—	P. 18 : 3.79 · 10 ⁻⁴ ; р.: с. к. сл.	2
1.924	—	—	P. 20:26,6; см. табл. 361. P. (п. 3 : 2.4; P. мет. сл. 15 : 33,7, не р.: в.; р.: с. кисл.	3
4.13	Разл. при нагр. Вогр.	—	см. гидрат; P. ср. сл.: 36.0; P. ср.эф.: 0,021; P. в. петон: 18:2,67.	4
3.348	—	—	P. 0:30,2; см. табл. 360. P. ср. эф.; 0,291.	5
1.84	—	—	оч. р.: в.; не р.: сл.	6
1.906	—	—		7
2.35	~ 1414	2400	не р.: в., с. кисл.; р.: жел., HF + HNO ₃	8
жидк.: 0.69	- 132.5	- 15	разл. в.; р.: сл., CS ₂ .	9
жидк.: 0.68	- 185	- 112	разл. в.	10
3.12	—	—	не р.: в., с. кисл., царск. водке, щел.	11
2.20	—	2590	р.: щел., HF; не р.: в., с. кисл.	12
2.65	T. пр.: 575 T. пл.: 1470	—	не р.: щел.; р.: HF.	13
2.32	1710	—	как у кварца.	14
2.31	1670	2590	как у кварца.	15
D : 3,622	(Давл.) — 77	давл. — 65	разл. в.; р.: HF.	16
1.48	- 68.7	+ 57	разл. в.	17
34	- 134	+ 33	разл. в.; р.: CS ₂ , CCl ₄ , CHCl ₃ , бенз.	18
D. 2,87; жидк. 2.155	- 169	- 151.7	1 об. в. при 20° раств. 0,06 об. криптона.	19
жидк. 3.06	- 140	- 106.9	1 об. в. при 0° раств. 0,242 об. ксенона; р.: в. ангидриде.	20
6.1	810	—	разл. в.	21
6.48	2000	—	P. 29 : 4 × 10 ⁻⁴ ; р.: с. кисл.	22
2.8	—	—	P. 0 : 2,91; P. 30 : 1,86; P. 100 : 0,69.	23
8.95	890	—	оч. р.: в., сл.	24

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Литий (I) [I]	Li	6.94	серебр. — бел. I
2	-азотнокислый $(\frac{1}{2}, 3\text{H}_2\text{O})$	LiNO ₂	68.95	бесцв. IIIa, IV, I
	-бромистый (1, 2, 3H ₂ O)	Li Br	86.86	бесцв. I
4	-едкий-гидрат (0 H ₂ O)	LiOH · H ₂ O	41.96	бесцв. V
5	-иодистый-гидрат (1, 2, 3H ₂ O)	LiI · 3H ₂ O	187.91	бесцв. V?
	-окись	Li ₂ O	29.88	бел. крист.
7	-серникоислый гидрат	Li ₂ SO ₄ · H ₂ O	127.97	бесцв. V
8	-углекислый	Li ₂ CO ₃	78.88	бел. крист.
9	-фосфорнокислый (0,5 H ₂ O)	Li ₃ PO ₄	115.86	бесцв. IV
10	-фтористый	LiF	25.94	бесцв. I
11	-хлористый (1, 2, 3H ₂ O)	LiCl	42.40	бесцв. I
12	-хлорноватоислый гидрат	LiClO ₃ · $\frac{1}{2}$ H ₂ O	96.41	бесцв. I
13	-хлорнокислый	LiClO ₄ · 3H ₂ O	160.45	бесцв. III
14	Магний (II) [II]	Mg	24.32	серебр.—бел. III
15	-азотистый	Mg ₃ N ₂	100.98	жел.-сер. ам.
16	-азотнокислый гидрат	Mg(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	256.43	бесцв. V
17	-бромистый (6, 10H ₂ O)	MgBr ₂	184.16	бесцв. крист.
18	-едкий	Mg(OH) ₂	58.34	бесцв. IIIa
19	-кремнекислый мета (энстатит)	MgSiO ₃	100.38	бесцв. неграм. IV и V
20	-кремнекислый, орто (оливин)	Mg ₂ SiO ₄	140.70	бесцв. IV
21	-мышьяковокислый двойная соль (NH ₄)	MgNH ₄ AsO ₄ · 6H ₂ O	289.42	бесцв. IV

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
0.534 2.366	180 249	> 1400 —	Разл.: в. и сп. (3H ₂ O); P. 0.1 : 37.9; ($\frac{1}{2}$ H ₂ O): P. 40 : 59.2; см. табл. 256; оч. р.: сп.	1 2
3.464	549	1310	P. 0 : 58.8; P. 82 : 70.9 см. табл. 252.	3
бесв.: 1.4	(бесв.): 445	—	P. 10:11.28; P. 45.5:11.68; P. 100:14.9; см. табл. 254; тр. р.: сп.	4
бесв.: 4.061	75 (непост.) (бесв.): 450 > 1700	1189	P. 0 : 60.3; P. 60 : 66.8, см. табл. 253; р.: сп. медленно р.: в.; см. едкий гидрат.	5
1.80	—	—	медленно р.: в.; см. едкий гидрат.	6
2.02	(бесв.): т. пр. 585; т. пл. 849	—	P. 0 : 26.2; P. 100 : 22.8; см. табл. 255; не р.: абс. сп.	7
2.111 2.41	732 ~ 857	—	P. 20 : 1.31; не р.: оп.	8
2.60	842	1676	P. 18 : 0.039, меньше р.: NH ₃ ; р.: с. кисл.	9
2.068	606	1382	P. 18 : 0.26; р.: с. кисл.; не р.: сп.	10
—	бесв.: 127	—	P. 25:45.0, см. табл. 251; P. сп. 25 : 2.48; P. метил. сп.: 1 : 5.2; P. ацет.: 25 : 3.94.	11
1.841	бесв.: 236	—	P. 18 : 75.8; оч. р.: оп.	12
1.74	650	1120	оч. р.: в., сп.	13
1.64	При нагр. MgO 90 (непост.)	—	р.: с. кисл.; не р.: щел., NH ₃ .	14
3.72	711	—	Разл. в. на MgO и NH ₃ .	15
2.36	—	—	P. 0 : 40; P. 90 : 57.9; оч. р.: оп.	16
3.16; 2.85	Т. пр.: IV ↔ V: 1375; т. пл. 1560° < 1900	—	(6 или 4H ₂ O)? P. 17 : 58; (0 H ₂ O): P. сп. 0 : 6.9; P. метил. сп. 20:21.8. P. 18 : 8.4 · 10 ⁻⁴ ; P. 100 : 4 · 10 ⁻³ ; р.: с. крист.	17
3.21	—	—	не р.: в.	18
1.932	При нагр. Mg ₂ As ₂ O ₇	—	не р.: в.	19
—	—	—	P. ср.: 0.036; не р.: сп.	20
—	—	—	—	21

	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, криот. система
1	Магний (II) II -окись	MgO	40.32	бел. I
2	-серниокисл. (1, 6, 7 H ₂ O)	MgSO ₄	120.39	бел.
3	-серниокислый I—H ₂ O (казерт)	MgSO ₄ · 1H ₂ O	138.41	бесцв. V
4	-серниокислый, семи- водный (горькая соль)	MgSO ₄ · 7H ₂ O	246.50	бесцв. } IV дим. } V
5	-серниокислый двойная соль (K) шенит	MgK ₂ (SO ₄) ₂ · 6H ₂ O	402.76	бесцв. V
6	-серниокислый двойная соль (Na) астра- ханит	MgNa ₂ (SO ₄) ₂ · · 4H ₂ O	334.52	бесцв. V
7	-серниокислый - хлори- стый (каинит)	MgK(SO ₄)Cl · · 3H ₂ O	249.00	бесцв. V
8	-углекислый средн. (магнезит) (1, 2, 3, 4, 5 H ₂ O)	MgCO ₃	84.32	бел. дим. { IIIa IV
9	-углекислый основная соль (Magnesia alba)	3MgCO ₃ · MgO · · 4H ₂ O?	365.34	бел. ам.
10	-углекислый двойная соль (соль Энгеля)	MgKH(CO ₃) ₂ · · 4H ₂ O	256.49	бесцв. VI
11	-фосфорнокислый дв. соль (NH ₄)	MgNH ₄ PO ₄ · 6H ₂ O	245.50	бесцв. IV
12	-фосфорнокислый пи- ро (3H ₂ O)	Mg ₂ P ₂ O ₇	222.72	бесцв. криот.
13	-фтористый	MgF ₂	62.32	бесцв. II
14	-хлористый (2, 4, 6H ₂ O)	MgCl ₂	95.24	бесцв. III
15	-хлористый гидрат	MgCl ₂ · 6H ₂ O	203.34	бесцв. V
16	дв. соль (K) (карналлит)	MgKCl ₃ · 6H ₂ O	277.90	бесцв. IV
17	Марганец ¹⁾ (II, III, IV, VI, VII)	Mn	54.93	ов.-сер. II
18	(2) азотнокислый- гидрат	Mn(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	287.04	роз. V
19	(2) борнокислый	MnH ₂ (BO ₃) ₂ · H ₂ O	194.62	ов. кор. криот.
20	(2) гидрат закиси	Mn(OH) ₂	88.95	бел. IIIa

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г раство- рителя). Реакции	ММ
3.2 — 3.7	> 2500	2800	см. Mg(OH) ₂ ; р.: с. 1	1
2.66	1120	—	см. семиводный; Р.: вф. 18: 1,16; н: р.: ад. см. семиводный.	2
2.36	—	—	см. семиводный.	3
(IV): 1.68	—	—	Р. 10: 23,6; (1H ₂ O): Р. 99: 4: 40,6 см. табл. 316; Р. сп. 3: 13,	4
2.0	—	—	р.: в.	5
2.23	—	—	р.: в.	4
2.12 до 2.15	—	—	р.: в.	7
3.04	—	—	Р.: ср. 1,1 · 10 ⁻² ; силь- нее р. в воде, сол. CO ₂ .	8
—	—	—	Р. 15: 0,02; оч. р.: врас- творках амм. солей.	9
1.98	—	—	р.: в. с выдел. MgCO ₃ · · 3H ₂ O; (без разл.). в воде, сол. CO ₂	10
1.7	При нагр. MgF ₂ O ₇	—	Р. 15: 0,006; не р.: сп.	11
3.06	—	—	не р.: в., сп.; р.: с.	12
3.13	985	—	Р. 13: 8,7 · 10 ⁻³ .	13
2.32	718	—	см. гидрат; р.: сп.	14
1.56	T (4H ₂ O) : 116.7	—	Р. 0: 84,6; Р. 100: 42,2; см. табл. 315; р.: сп.	15
1.61	—	—	Разл. в. на MgCl ₂ · 6H ₂ O и KCl.	16
7.3	~ 1250	1900	р.: с. кисл.	17
1.82	(6H ₂ O): 26 ²⁾ (3H ₂ O): 35 ²⁾	—	Р. 0: 50,5 (3H ₂ O); Р. 30: : 67,4; см. табл. 351; р.: сп.	18
—	—	—	Р. 14,2: 0,19; Р. 52: 0,69.	19
3.26	—	—	Р. 18: 1,9 · 10 ⁻⁴ ; р.: с. кисл.	20

¹⁾ Марганцовистокислые и марганцовокислые соли см. при основ.
²⁾ Не поот.

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
	Марганец (II, III, IV, VI, VII)			
1	(-4) гидрат двуокиси	MnO(OH) ₂	104.95	черн.-бур. ам.
2	(-3) гидроксид	MnO · OH	87.94	черн. IV
3	(-4) двуокись (перекись, пиролюзит)	MnO ₂	86.93	сер.-черн. } IV } II
4	(-2) закись	MnO	70.93	сер. ам. или I
5	(-3) окись	Mn ₂ O ₃	157.86	черн. II
6	(-2,4) окись (гаусманит)	Mn ₃ O ₄	228.79	кр.-кор. или черн. ам. или II
7	-сернистый	MnS	87.00	желт.-кр. или сер. ам. или I
8	(-2) сернистый гидрат	MnSO · 7H ₂ O	277.11	роз. дим. { V } IV
9	-фосфорнокислый орто втор.	MnHPO ₄ · 3H ₂ O	205.03	бел. до роз. IV
10	(-2) хлористый гидрат	MnCl ₂ · 4H ₂ O	197.91	роз. V (дим.)
11	Медь (I, II) [I]	Cu	63.57	кр. I
12	(-2) азотнокислая-гидрат (9-6-3H ₂ O)	Cu(NO ₃) ₂ · 3H ₂ O	241.63	гол. крист.
13	(-1) бромистая	CuBr	143.49	бесцв. I
14	(-2) бромная (4H ₂ O)	CuBr ₂	223.41	черн. V
15	(-1) гидрат закиси	CuOH	80.58	желт.
16	(-2) гидрат окиси	Cu(OH) ₂	97.59	гол. ам. кр.
17	(-1) закись	Cu ₂ O	143.14	кр. I
18	(-1) иодистая	CuI	190.49	бел. I, полим.
19	-мышьяковистокислая (вро ¹⁾)	Cu ₂ As ₂ O ₅	357.06	светло-сер. ам.
20	(-2) окись	CuO	79.57	черн. VI

¹⁾ Зеленя Шелле; имеется аналогичная двойная медная соль — Cu(CN₃ · CO₂)₂ · 3Cu(AsO₂)₂.

Уд. вес н пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
2.58	—	—	оч. тр. р.: в., сп.	1
4.34	—	—	не р.: в.; р.: с. кисл.	2
5.03	Дисс. выше 580°	—	не р.: в.; HCl разл. с образ. Cl ₂	3
4.73	—	—	не р.: в.; р.: с. кисл.	4
4.3 — 4.8	< 940 Mn ₂ O ₄	—	не р.: в.; разл. с. кисл. при нагр.	5
4.3 — 4.9	—	—	не р.: в.; р.: с. кисл.	6
ам. : 3.6; кр. : 4.0	—	—	(осажл.): Р. 18 : 16,1 · 10 ⁻⁴ ; (зел.) Р. 18 : 4,8 · 10 ⁻⁴ ; р.: с. кисл.	7
4H ₂ O : 2.1 OH ₂ O : 2.9	(безв.): 700	—	(7H ₂ O): Р. 0:34,7; (5H ₂ O): Р. 25:39,3; см. табл. 350; не р.: сп.	8
—	—	—	тр. р.: в.	9
2.0	Т.пр.(2H ₂ O): 58 (безв.): 650	—	Р. 8 : 38,3; Р. 50 : 49,5; см. табл. 349; оч. р.: сп.	10
8.93	1083	2360	р.: HNO ₃ , гор. HBr., гор. конц. H ₂ SO ₄ ; не р.: HCl, разб. H ₂ SO ₄ .	11
2.06	—	—	(6H ₂ O): Р. 0:45,0; (3H ₂ O): Р. 40:61,5; Р. 80:67,5; см. табл. 310.	12
4.72	480	—	не р.: в.; р.: HCl, HNO ₃ . NH ₃ .	13
—	484	~ 900	оч. р.: в.; р.: сп., ацетоне, пиридине.	14
3.97	—	—	р.: с. кисл.; NH ₃ .	15
—	—	—	не р.: в.; р.: с. кисл., NH ₃ .	16
5.88	> 1230	—	не р.: в.; р.: NH ₃ .	17
3 — 5.6	602, т. пр. 402	770	не р.: в.; р.: с. кисл., NH ₃ , KCN; тр. р.: HCl.	18
—	—	—	р.: щел. с гол. окраской, NH ₃ (бесцв.).	19
6.40	1148	—	не р.: в., сп.; р.: с. кисл., NH ₃ , раств. NH ₄ -солей.	20

мышьяковистой и уксусной кислоты (Швейнфуртская зеленя) состава

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Медь (I, II) [I] -(1) роданистая	CuCNS	121.65	бел.
2	-(1) сернистая (соль закиси)	Cu ₂ S	159.21	го л. дим. V
3	-(2) сернистая (соль окиси)	CuS	95.64	черн. ам. или V
4	-(2) серникозлая (5-3-1H ₂ O)	CuSO ₄	159.64	бел. IV
5	-(2) серникозлая гидрат	CuSO ₄ · 5H ₂ O	249.72	гол. VI
6	-углекислая, (с сн. 1) (малахит)	Cu ₂ O ₃ · Cu(OH) ₂	221.16	сер. V или а
7	-углеродистая	Cu ₂ C ₂	151.14	кр. ам.
8	-(2) фтористая гидрат	CuF ₂ · 2H ₂ O	137.60	сер.-гол. крист.
9	-(1) хлористая	CuCl	99.03	бел. I
10	-(2) хлорная	CuCl ₂	134.49	желт. крист.
11	-(2) хлорная-гидрат	CuCl ₂ · 2H ₂ O	170.52	гол.-сер. IV
12	-(2) хлорная дв. соль NH ₄	Cu(NH ₄) ₂ Cl ₂ · 2H ₂ O	277.52	сер.-гол. II
13	-(1) цианистая	CuCN	89.58	бел. V
14	-(1) цианистая двойная соль (K)	CuK ₂ (CN) ₄	284.90	бесцр. IIIa
15	Молибден (II до VI)	Mo	96.00	серебр. бел. л. I
16	-(5) гидроокись	MoO(OH) ₂	163.02	светло-бур. ам
17	-(4) двуокись	MoO ₂	128.00	кор. V
18	-молибденовая кисл.-гидрат	H ₂ MoO ₄ · H ₂ O	180.03	желт. V
19	-(6) окись (молибденовый ангидрид)	MoO ₃	144.00	бел. IV

1) Другая основная углекислая соль меди 2(CuCO₃) · Cu(OH)₂ соот

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (2 безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
2.85	Разл. > 130 1130	—	не р.: в.; р.: NH ₃ , эф., раств. KCNS	1
5.78	—	—	P. 18: 4,94 · 10 ⁻⁵ ; оч. тр. р.: HCl, шел.	2
4.65	Дисс. при т. красн. кал.	—	P. 18: 3,36 · 10 ⁻⁵ ; не р.: шел.; р.: раств. KCN см. гидрат; P. в метил. сп. 18: 1,04.	3
3.58	—	—	P. 25: 18,7; P. 50: 25,10; см. табл. 309; P. с. 3: 2,4; P. метил. сп. 18: 13,5.	4
2.29	При 258° станов. безв.	—	P. 25: 18,7; P. 50: 25,10; см. табл. 309; P. с. 3: 2,4; P. метил. сп. 18: 13,5.	5
3.85	Разл. при 200°	—	не р.: в., пиридине; р.: раств. NH ₃ -солей, NH ₃ .	6
—	Взрыв.	—	оч. тр. р.: в.; р.: раств. KCN с обр. з. C ₂ H ₂ .	7
—	—	—	тр. р.: в. (гидролиз); р.: с. кисл.	8
3.53	425	~ 1000	P. 25: 1,5; см. табл. 308; р.: HCl, NH ₃ , пиридине.	9
3.054	630	—	см. гидрат; P. сп. 0: 31,9; р.: метил. сп.	10
2.50	—	—	P. 0: 41,4; P. 17: 43,1; P. 91: 51,0.	11
1.97	—	—	P. 0: 22,0; P. 20: 25,95; P. 60: 36,13; р.: сп.	12
—	474.5	—	не р.: в.; р.: с. кисл., NH ₃ , раств. KCN.	13
—	Разл. при нагр.	—	оч. р.: в.	14
10.2	2500	~ 3560	не р.: HCl, HF, разб. H ₂ SO ₄ ; р.: HNO ₃ , царск. водке.	15
—	—	—	P. ср.: 0,2 (коллоид); оч. р.: HCl; р.: углекисл. щелоч.	16
4.52	—	—	не р.: в., с. кисл., щ. л.	17
3.12	—	—	P. 18°: 0,120; P. 79°: 1,958 (полуколл. раствор); оч. р.: H ₂ PO ₄ , H ₂ C ₂ O ₄ , шел.	18
4.5—4.7	795	—	P. ср. 0,002; р.: с. кисл., шел., см. гидрат	19

ответствует минералу медной лазури.

№ п/п	Название	Формула	Молек. вес.	Цвет, крист. система
1	Молибден (4) сернистый (молибденовый блеск)	MoS ₂	160.14	черн. III
2	-фосфорно-молибденовокислый аммоний	(NH ₄) ₂ PO ₄ · 12MoO ₃ · 6H ₂ O	1985.26	желт.
3	(6) (фтористый)	MoF ₆	210.00	бесцв. крист.
4	(3) треххлористый	MoCl ₃	202.38	кр.-бур. крист.
5	(4) четыреххлористый	MoCl ₄	237.84	бур. крист.
6	(5) пятихлористый	MoCl ₅	273.30	черн. крист.
7	(5) хлороокиси двойная соль	(MoOCl ₂) ₂ (NH ₄) ₂	325.38	сер. IV
8	(6) хлороокись	MoO ₃ · 2HCl = MoO(OH) ₂ · Cl ₂	216.94	бел. иглы
9	Мышьяк (III, V)	As	74.96	сер. (мет.) Ша желт. (не мет.)
10	(3)—бромистый	AsBr ₃	314.72	бесцв., призм.
11	(3)—трихлористый	AsCl ₃	455.72	кр. III
12	-двусернистый (реальгар)	As ₂ S ₂	214.06	кр. V } дм.
13	-трехсернистый (аурипигмент)	As ₂ S ₃	246.13	желт. V; желт. ам.
14	-пятисернистый	As ₂ S ₅	310.27	желт.
15	(3)—трихлористый	AsF ₃	131.96	бесцв. жидк.
16	(5)—пятифтористый	AsF ₅	169.96	бесцв. газ.
17	(3)—трихлористый	AsCl ₃	181.34	бесцв. жидк.
18	-мышьяковая кислота ¹⁾ орто	H ₃ AsO ₄ · 1/2 H ₂ O	151.0	бесцв. крист.
19	мышьяковая кислота мета	HAsO ₃	123.97	белый крист.
20	-мышьяковая кислота пиро	H ₄ As ₂ O ₇	285.96	бесцв. крист.
21	-мышьяковистый водород	AsH ₃	77.98	бесцв. газ.
22	(3) мышьяковистый ангидрид	As ₂ O ₃	197.92	белый I, IV, ам.

¹⁾ Соли см. при основаниях

№ п/п	Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Ре щин	№ п/п
1	4.6—4.8	1185	—	не р.: в., с. кисл., щел.; р.: царской водке, гор. коал. H ₂ SO ₄ , оч. тр. р.: в., HNO ₃ ; р: NH ₃ , щел.	1
2	—	—	—	—	2
3	—	17	35	Разлаг. в.	3
4	3.58	Разл. при нагр.	—	не р.: в., HCl; разл. H ₂ SO ₄ , HNO ₃	4
5	—	—	—	Разл. в., сп., эф.	5
6	2.93	194	268	оч. хор. р.: в. (гидролиз), с. кисл., сп., эф.; р.: CHCl ₃ , CCl ₄ , CS ₂	6
7	—	—	—	р.: в. (гидролиз)	7
8	—	Разл. при нагр. на вод.	возг. в HCl	оч. р.: в. (гидролиз), сп. эф. лед. укс. кислот, ацетоне	8
9	5.72	817° (давл.)	т. во г. 630	не р.: в., с. кислот.; окисл. HNO ₃ и царск. водк.	9
10	2.0	—	—	не р.: в.; оч. р. CS ₂	10
11	3.66	31	221	Разл.: в.; р.: HCl	11
12	4.39	141	~ 400	тр. р.: в.; р.: сп., эф., CS ₂ , бенз.	12
13	3.51	Т. пр.: 267	} 565	не р.: в.; разб. с. кислот.; р.: серн. соед., щел.	13
14	3.20	Т. пл.: 320		Р 18: 5.17 · 10 ⁻⁵ ; р.: щел.	14
15	3.46	310	07	не р.: в., разб. с. кислот.; р.: щел.	15
16	—	Легко плав.	дисс. 500	Разл.: в.: р.: бенз., сп., эф.	16
17	2.70	—	63	р.: сп., эф., б*на.	17
18	—	—80	— 53	Разл.: в.; р.: HCl	18
19	2.16	—13	130	Р. О: 81.0°, Р. 100: 94.4	19
20	—	не пост.	—	при раств. в воде образует H ₃ AsO ₄	20
21	—	Разл. при т. красн. кал.	—	при раств. в воде образ. H ₃ AsO ₄	21
22	D 2,695	— 114	— 55	1 об. раств. в 5 об. хол. воды	22
	(I): 3.86 (IV): 4.0;	Возг. ам.: 3-7	—	Р 2: 1.2, Р 40: 2.9 (форма I), см. табл. 346; ам., As ₂ O ₃ сильное раств.; р.: HCl	

№ п/п	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Мышьяк (б) мышьяковый ангидрид	As ₂ O ₃	229.92	белый ам.
2	Натрий (I)	N	23.00	серебр-бел.
3	-азид	NaN ₃	65.02	бесцв.
4	-азотитокислый	NaNO ₂	69.01	бесцв. IV
5	-азотнокислый	NaNO ₃	85.01	бесцв. IIIa
6	-амид	NaNH ₂	39.02	бесцв. крист.
7	-борнокислый мета (2,4H ₂ O)	NaBO ₂ ·4H ₂ O	137.88	бесцв. VI
8	-борнокислый тетрагидрат (бура)	Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O	381.43	бесцв. V
9	-борнокислый орто	NaBO ₃ ·4H ₂ O	153.88	бесцв. V
10	-бромистый (0,2.5H ₂ O)	NaBr·2H ₂ O	138.95	бесцв. V
11	-бромноватокислый	NaBrO ₃	150.92	бесцв. I, IIIa, IV
12	-водородистый	NaN	24.01	бесцв. крист.
13	-водородосернистокислый (бланкит)	Na ₂ S ₂ O ₄ ·2H ₂ O	210.17	бесцв. V?
14	-вольфрамовокислый средн.	Na ₂ WO ₄ ·2H ₂ O	330.03	бесцв. IV
15	-вольфрамовокислый пара	Na ₁₀ W ₁₂ O ₄₁ ·28H ₂ O	3598.45	бесцв. VI
16	-едкий (1, 2, 3 1/2 H ₂ O)	NaOH	40.01	бел. дим.
17	-иодистый-гидрат	NaI·2H ₂ O	185.95	бесцв. V
18	-иодноватокислый гидрат	NaJO ₃ ·5H ₂ O	288.00	бесцв. V
19	-иоднокислый гидрат	NaJO ₄ ·3H ₂ O	267.97	бесцв.
20	-кремнекислый (9H ₂ O)	Na ₂ SiO ₃	122.06	бесцв., крист.
21	-кремнефтористый	Na ₂ SiF ₆	188.06	или ам. бесцв.

Уд. вес в пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (2 безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№ п/п
4.09	Разл. при темп. кр. кал. 97.7	—	при раствор. в воде образ. H ₃ AsO ₄	1
0.97	97.7	880	Разл.: в., сп.; не р.: эф., керосине, жидк. парафине	2
1.846	—	—	P. 17: 26.43; P. сп. 16: : 0.314; не р.: эф.	3
2.17	276.9	—	P. 15: 45.4; см. табл. 280; тр. р.: сп.	4
2.25	308	—	P. 0: 42.2; P. 100: 64.4; см. табл. 277 и сл.; оч. тр. р.: сп.	5
—	206	возг., ~ 400	Разл.: в.	6
—	безв.: 966	—	оч. р.: в.	7
1.72 безв. вод. 2.37	безв.: 741	—	P. 10: 1.58; (5H ₂ O): P. 65: 18.0; см. табл. 286; не р.: сп.	8
—	—	—	P. 15: 1.32; раств. распл. при нагрев.	9
2.18 безв.: 3.2	Т. пр: 51; (безв.): (OH ₂ O) 740	1395	P. 0: 44.3; (OH ₂ O): P. 100: 54.8; см. табл. 280; тр. р.: сп.	10
3.34	—	—	P. 0: 21.6; P. 100: 47.6; см. табл. 264	11
1.38	—	—	Разл. в.; не р.: сп., эф., CS ₂ , CCl ₄	12
—	~ 38	—	оч. р.: в.; не р.: сп.	13
3.25 OH ₂ O: 4.2	(OH ₂ O): 698	—	(10 H ₂ O) P. 0: 38.5; (2H ₂ O): P. 100: 49.2; см. табл. 276	14
4.0	—	—	P. ср.: 6.6; не р.: сп.	15
2.02 1H ₂ O: 1.83	322 (безв.): 318	1388	(3 1/2 H ₂ O): P. 7: 32.97; (1H ₂ O): P. 18: 51.7; (OH ₂ O): P. 80: 75.83; см. табл. 262	16
2.45: OH ₂ O: 3.7	безв.: 661.4	1300	P. 0: 61.3; P. 60: 72; (OH ₂ O): P. 100: 75.3; см. табл. 261	17
OH ₂ O: 4.28	—	—	P. 0: 2.44; P. 20: 8.34; см. табл. 264	18
3.22	—	—	оч. р.: в.	19
2.4	1088	—	оч. р.: в. (гидролиз); не р.: сп.	20
2.69	—	—	P. 17.5: 0.65; P. 100: 2.4; не р.: сп.	21

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Натрий -молибденовокислый норм. (2, 10H ₂ O)	Na ₂ MoO ₄	206.00	бел., тетраг.
2	-молибденовокислый пара	Na ₂ Mo ₂ O ₇ · 22H ₂ O	1590.85	бесцв. V
3	-мышьяковокислый первичн. (1, 2, H ₂ O)	NaH ₂ AsO ₄ · H ₂ O	182.0	бесцв. IV, V
4	-мышьяковокислый вторичн.	Na ₂ HAsO ₄ · 12H ₂ O	402.16	бесцв. V
5	-мышьяковокислый третичн.	Na ₃ AsO ₄ · 12H ₂ O	424.16	бесцв. III
6	-окись	Na ₂ O	62.00	бел.
7	-оловянокислый (пре- паровочная соль)	Na ₂ SnO ₂ · 8H ₂ O	266.75	бесцв. IIIa
8	-перекись (8H ₂ O)	Na ₂ O ₂	78.0	желтов.
9	-сернистый, норм.	Na ₂ S · 9H ₂ O	240.21	бесцв. II
10	-сернистый перв.	NaSH	56.01	бесцв. IV
11	-сернистокислый норм. (7, 0 H ₂ O)	Na ₂ SO ₂ · 7H ₂ O	252.18	бесцв. V
12	-сернистокислый пирро (7H ₂ O)	Na ₂ S ₂ O ₅	190.1	бесцв., призм.
13	-серноватистокислый (6H ₂ O)	Na ₂ S ₂ O ₄ · 5H ₂ O	248.22	бесцв. V (трим.)
14	-сернокислый норм. (7, 10H ₂ O)	Na ₂ SO ₄	142.07	бесцв. IV, V, IV, III
15	-сернокислый гидрат	Na ₂ SO ₄ · 10H ₂ O	322.23	бесцв. V
16	-сернокислый перв. гидрат	NaHSO ₄ · H ₂ O	138.09	бесцв. (безв.): VI
17	-сульфо-сурьянокис- лый (соль Шлиппе)	Na ₂ SbS ₄ · 9H ₂ O	481.22	бледножелт. I
18	-сурьянокислый пирро	Na ₂ H ₂ Sb ₂ O ₇ · 6H ₂ O	511.71	бесцв. II
19	-углекислый (кислый) перв.	NaHCO ₃	84.01	бесцв. V
20	-углекислый втор. (10, 1 H ₂ O)	Na ₂ CO ₃	106.00	бесцв.
21	-углекислый втор. ги- драт (сода)	Na ₂ CO ₃ · 10H ₂ O	286.16	бесцв. V
22	-фосфорнокислый	Na ₂ HPO ₄ · 5H ₂ O	216.18	бесцв. IIIa

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г раство- рителя). Реакции	№№
—	T. пр. 445, 592, 640; T. пл. 687	—	(10H ₂ O): P. 0 : 30.7, (2H ₂ O): P. 20 : 39.4; P. 100 : 43.6, см. табл. 275. P. 30 : 54.1.	1
—	—	—	оч. р.: в.	2
(V) 2.53	—	—	P. 0 : 6.3; P. 30 : 27.	3
1.72	—	—	P. ср. : 10.7.	4
1.76	—	—	оч. р.: в.; см. NaOH. P. 0 : 32.0; P. 20 : 30.2	5
2.27	T. кр. кал.	—	оч. р.: в. (разл.); не р.: сл.	6
—	—	—	P. 10 : 18.36; P. 45 : 24.19; (6H ₂ O): P. 90 : 36.42, см. табл. 283; р.: сл.	7
—	—	—	оч. р.: в.; р.: сл. P. 20 : 20.3; (OH ₂ O): P. 100 : 20.6; см. табл. 265.	8
(безв.): 1.86	—	—	P. 20 : 39.5; см. табл. 266; не р.: сл.	9
—	—	—	P. 20 : 41.17; (2H ₂ O): P. 100 : 72.68 см. табл. 272.	10
1.56	—	—	P. 32.5 : 33.2; P. 1.0 : 29.9; см. табл. 267 и сл.	11
—	Разл. > 150	—	P. 0 : 4.2; P. 30 : 29.1; см. табл. 267 и сл.	12
1.73	T. пр. (2H ₂ O) 48	—	оч. р.: в.; см. табл. 271.	13
2.67	T. пр.: 240 T. пл.: 884	—	P. 15 : 16.7; не р.: сл.	14
1.46	T. пр.: 32.4	—	P. 12.3 : 0.03; P. 100: ~ 0.3; не р.: сл.	15
OH ₂ O : 2.74	—	—	P. 0 : 6.45; P. 60 : 14.09; см. табл. 285.	16
1.81	—	—	см. гидрат.	17
—	—	—	P. 0 : 6.63; P. 20 : 17.6; (7H ₂ O): P. 31.85; 31.6; см. табл. 283, 284.	18
2.21	Разл. при нагр в. 852	—	оч. р.: в.	19
1.5	—	—		20
1.6	T. пр. → 7H ₂ O	—		21
—	—	—		22

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Натрий -фосфорноватистоки- слый	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	106.07	бесцв.
2	-фосфорнокислый металл	NaPO_3	102.04	бесцв. ам.
3	-фосфорнокислый орто, перв.	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	138.07	бесцв. IV (дим.)
4	-фосфорнокислый орто, втор. (7, 12H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	358.24	бесцв. V
5	-фосфорнокислый орто, третич. (7, 10, 12H ₂ O)	$\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	380.23	бесцв. III
6	-фосфорно-аммонийно- кислый, орто	$\text{NaNH}_2\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	209.15	бесцв. V
7	-фосфорно-кислый пиро	$\text{Na}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	446.24	бесцв. V
8	-субфосфорнокислый перв.	$\text{NaHPO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	157.10	бесцв. V
9	-фтористый, норм.	NaF	42.00	бесцв. I
10	-фтористый, кислая осоль	NaHF_2	62.01	бесцв. IIIа
11	-хлористый (2H ₂ O)	NaCl	58.46	бесцв. I
12	-хлорноватокислый	NaClO_3	106.46	бесцв. I, IIIа, IV
13	-хлорнокислый	$\text{NaClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	140.48	бесцв. IIIа
14	-хромовокислый, норм. (10, 6, 4H ₂ O)	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	342.17	желт. V
15	-хромовокислый дву- (пиро)	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	298.05	кр.-желт. V
16	-цианистый (H ₂ , 2H ₂ O)	NaCN	49.01	бесцв. I
17	Неодим (III) [I]	Nd	144.3	желтов.
18	-окись	Nd_2O_3	336.6	син. или св.-кр.
19	-сернокислый гидрат	$\text{Nd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	720.94	роз. V
20	-хлористый (6H ₂ O)	NdCl_3	250.7	роз., крист.
21	Неон (.) [I]	Ne	20.2	бесцв. газ.
22	Нобий (III, IV, V)	Nb	93.5	бел.-сер, IV†
23	-б) гидроксид	$\text{Nb}(\text{OH})_5$	178.5	бел. ам.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г раство- рителя). Реакции	№
—	—	—	оч. р.: в., сп.	1
2.48	610	—	оч. тр. р.: в.; р.: с. кисл.	2
2.04	—	—	Р. 0: 37.4; Р. 18: 45.0; не р.: сп.	3
1.53	—	—	Р. 30: 19.2; (7H ₂ O): Р. 40: 35.4; (0 H ₂ O): Р. 69: 49.7, см. табл. 281.	4
1.63 0P ₂ O: 2.54	—	—	Р. 15: 9.51.	5
1.55	—	—	оч. р.: в.	6
1.82 0H ₂ O: 2.45	Безв.: 983	—	Р. 0: 3.1; Р. 80: 23.1; см. табл. 282.	7
1.85	—	—	Р. ср.: 2.2; Р. 100: ~29.	8
2.73	992	1695	Р. 15: 3.85; Р. 21: 4.0; оч. тр. р.: сп.	9
—	—	—	тр. р.: хол. в.; р.: гор. в.	10
2.17	900	1440	Р. 20: 26.39; Р. 100: 23.15, см. табл. 259.	11
2.50	248	—	Р. 0: 45.1; Р. 100: 67.1; см. табл. 284.	12
2.02	(Безв.): 482	—	оч. р.: в.; р.: сп.	13
1.5 0H ₂ O: 2.72	(10H ₂ O): 21 Т. пр. (4H ₂ O): 20	—	Р. 0: 24.1; (4H ₂ O): Р. 50: 51.2; (0 H ₂ O): Р. 100: 55.8, см. табл. 273.	14
2.5	Безв.: 320	—	Р. 0: 62; Р. 80: 79.4, см. табл. 274.	15
—	562.3	—	оч. р.: в.	16
6.96 7.24	850 —	—	Раств. в. Р. 29: 1.9 × 10 ⁻⁴ ; р.: с. кисл.	17 18
2.85	—	—	Р. 0: 8.7; Р. 80: 2.8.	19
4.13 6H ₂ O: 2.3	(Безв.: 784	—	(6H ₂ O): Р. 13: 49.7; Р. 100: 58.4, оч. р.: сп.	20
D: 0.985	— 248.7	— 245.9	1 об. в.; раств. при 10° 0.012 об. Ne.	21
12.7	1950	—	не р.: с. кисл. (включая и царскую водку); р.: HF.	22
—	—	—	не р.: в., с. кисл.; р.: щел.	23

М.М.	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, криот. система
1	Ниобий (III, IV, V)			
2	(-б) окись	Nb ₂ O ₅	287	бел. IV
2	(-б) фтористый	NbF ₅	188.5	бесцв. V
3	(-б) фтороокись дв. соль	(NbOF ₃) ₂ ·1H ₂ O	300.72	бесцв. V
4	(-б) хлористый	NbCl ₅	270.8	желт., иглы
5	Никкель (II, III) [I]	Ni	58.68	сер. I
6	(-2) азотнокислый гидрат	Ni(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	290.79	зел. V
7	(-2) бромистый (3H ₂ O)	NiBr ₂	218.52	желто-бурый крист.
8	(-2) гидрат закиси	Ni(OH) ₂	92.7	сер. ам. или кр.
9	(-3) гидрат окиси	Ni(OH) ₂	109.70	черн., ам.
10	-диметилглиоксим	Ni(CH ₃) ₂	288.8	кр. иглы
11	-дициандиамидин	(CNO) ₂ N ₂ Ni(N ₂ C ₂ O) ₂ ·2H ₂ O	296.86	кор. иглы
12	(-2) закись	NiO	74.68	сер., ам. или I
13	(-2, 3) закись-окись	Ni ₂ O ₃	240.04	черн., ам. I
14	-карбонил	Ni(CO) ₄	170.68	бесцв. жидк.
15	(-3) окись	Ni ₂ O ₃	165.36	черн., ам.
16	(-2) сернистый	NiS	90.75	черн., ам. или IIIa
17	(-2) сернокислый гидрат	NiSO ₄ ·7H ₂ O	280.86	зел. IV, V
18	(-2) сернокислый дв. соль (NH ₄) ₂	Ni(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂ ·6H ₂ O	394.99	гол.-зел., V
19	(-2) :гликислый (OH ₂ O)	NiCO ₃	118.68	светло-зел. IIIa
20	(-2) хлористый (6,4H ₂ O)	NiCl ₂	129.60	желт.-крист.
21	2) хлористый гидрат	NiCl ₂ ·6H ₂ O	237.70	зел. V
22	Олово (II, IV) [I]	Sn	118.7	серебр. бел. II; сер. криот.
23	(-2) бромистое (1H ₂ O)	SnBr ₂	278.54	светло-желт. IV
24	(-4) бромное (4H ₂ O)	SnBr ₄	438.38	бел. IV

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	М.М.
4.47	—	—	не р-в., с. кисл., шел.	1
8.29	75.5	218	р.: в., сп.; тр. р.: CS ₂ , хлороф.	2
—	OH ₂ O : т. кр. кал.	—	Р. ор.: 7.14.	3
—	194	240.5	Разл.: в.; р.: конц. HCl, сп., эф.	4
8.8	Т. пр.: ~350	(30.м.м.): 2340	р.: HNO ₃ .	5
2.05	Т. пл.: 1452 (3H ₂ O) : 95	—	Р. O : 44.3; см. табл. 365;	6
4.64	Возг.: т. кр. кал.	—	р.: оп.	7
4.1	—	—	(6H ₂ O): Р. 20 : 56.5; (3H ₂ O): Р. 58 : 60.5; р.: сп.	8
—	—	—	Р. ср.: 1.3 × 10 ⁻³ ; р.: NH ₃ , с. кисл.	9
—	Т. возг.: 250	—	р.: с. кисл., NH ₃	10
—	—	—	оч. тр. р.: в., сп., эф., бенз., хлороф.	11
ам. 6.66 кр.: 7.45	—	—	оч. тр. р.: не р.: NH ₃ , KOH; р.: раств. KCN.	12
1.32	— 25	+ 43	р.: с. кисл.	13
4.63	—	—	не р.: в., разб. с. кисл., шел.; р.: сп., бенз., хлороф.	14
4.60	797	—	р.: с. кисл., NH ₃ , раств. KCN.	15
1.98	Т. пр. → → 6H ₂ O : 31.5	—	(осажд.) Р. 18: 3.62·10 ⁻⁴ ; (IIIa) Р. 18: 1.48·10 ⁻⁴ ;	16
1.91	—	—	Р. O : 21.4; (6H ₂ O) : Р. 99 : 43.4, см. табл. 364; р.: NH ₃ .	17
—	—	—	оч. тр. р.: с. кисл.	18
2.56	Возг. при нагрев.	—	не р.: в., р.: с. кисл.	19
—	—	—	см. гидрат; р.: NH ₃ , сп.	20
—	—	—	Р. 10 : 37.5; см. табл. 363.	21
бел.: 7.28 сер.: 6.7	Т. пр. 18° Т.пл.: 231.84	2275	не р.: в.; р.: гор. з. кисл., гор. шел.; не р.: конц. HNO ₃ .	22
5.12	215.5	619	Разл.: в.	23
3.35	29.9	1201	р.: в., (гидролиз), HCl, AsBr ₃ .	24

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
	Олово (II, IV) [1]			
1	(4) водороди тое	SnH ₄	122.78	бесцв газ.
2	(2) гидрат зак.си	Sn(OH) ₂	152.72	бел. ам.
3	(4) гидроокись орто- (а) оловянная кислота	Sn(OH) ₄	186.73	бел. ам.
4	(4) гидроокись мета- (в) оловянная кислота	Sn(OH) ₃	186.73	бел. ам.
5	(2) закись	SnO	134.7	снл.-черн. ам. или I
6	(2) водистое (2H ₂ O)	SnJ ₂	372.54	желт.-кр. IV
7	(4) иодное	SnJ ₄	626.38	желт.-бур. I
8	(4) окись (оловянный камень)	SnO ₂	150.7	бел. II, III, IV
9	(2) дисернистое	SnS	150.77	бур. ам.; сер. IV
10	(4) четырехсернистое (сусальн е золото)	SnS ₂	182.84	золот.-желт. III
11	(2) сернокислая соль закиси	SnSO ₄	214.77	бел. крист.
12	(2) фтористое	SnF ₂	156.7	бел. V
13	(4) фторное	SnF ₄	194.7	бел. крист.
14	(2) хлористое гидрат (оловянная соль)	SnCl ₂ ·2H ₂ O	225.64	бесцв. V
15	(4) хлорное (3.5.8H ₂ O)	SnCl ₄	260.54	бесцв. жидк.
16	(4) хлорное двойная соль (NH ₄) ₂ роза-цинкзальц)	Sn(NH ₄) ₂ Cl ₆	367.52	бел. I
17	Осмий (II, III, IV, VI, VIII)	Os	190.9	бел. сер. I
18	(4) двуокись	OsO ₂	222.9	черн. ам., кор. крист.
19	(8) четырехокись, надосмиевая кисл.	OsO ₄	254.9	желт. или бел. дим. крист.
20	(8) восьмифтористый	OsF ₈	342.9	желт. крист.
21	(4) четыреххлористый	OsCl ₄	332.74	черн. крист.
22	Палладий (II, IV)	Pd	106.7	бел. I (III, II)
23	(2) закись	PdO	122.7	зел.
24	(2) хлористый	PdCl ₂ ·2H ₂ O	213.65	кр.-бур. крист.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№
—	— 150	— 62	р.: конц. H ₂ SO ₄ .	1
—	—	—	оч. тр. р.: в.; р.: с.кисл., щел.	2
—	—	—	тр. р.: в.; р.: с.кисл., щел. (колл. раств.).	3
—	—	—	не р.: в., с.кисл. NH ₃ ;	4
—	—	—	р.: разб. HCl, разб. щел. (колл. раств.).	5
6.3	—	—	не р.: в., р.: с.кисл.	5
—	319	720	P. 20: 0.97; P. 100: 3.88;	6
4.70	143.5	340	р.: HF, CS ₂ ;	7
6.75	1127	—	Разл.: в.; р.: сп., эф., CS ₂ , бенз.	7
5.27	880	1230	не р.: в.; с.кисл.	8
4.51	—	—	P. 18: 1.36·10 ⁻⁶ ; р.: конц. HCl, желт. (NH ₄) ₂ S.	9
—	—	—	P. 18: 1.46·10 ⁻⁵ ; (ам) р: с.кисл., щел., желт. (NH ₄) ₂ S.	10
—	—	—	P. 19: 15.83; P. 100: 15.33.	11
—	—	—	р.: в.	12
4.78	—	705	оч. р.: в. (гидролиз).	12
2.70	Безв.: 241	Безв.: 603.25	P. 0: 45.6; P. 15: 73.0;	14
2.28	— 33	113.9	р.: сп., эф.	15
2.51	Возг.	—	р.: в. (гидролиз), со р.: CS ₂ ;	15
22.48	2500	—	P. 14.5: 25; конц. раств. ки шт, не разл.	16
ам.: 7.71 кр.: 11.4	—	—	не р.: с.кисл.; в виде губчатого р.: HNO ₃ , царск. во. кж.	17
4.95	—	—	не р.: в., с.кисл.	18
—	(Бел.) 39.5; (желт.): 41 34.4	130	P. 18: 6.1; р.: щел. CCl ₄ .	19
—	—	47.3	р.: щел. (с образов. надосмиатов).	20
—	При нагр. улетуч. 1557	—	р.: в. (гидролиз), HCl (с образов. H ₂ OsCl ₆).	21
11.5	—	—	р. HNO ₃ ; (в виде губч.)	22
6.3	Дисс. при ~ 900	—	р.: гор. HCl и H ₂ SO ₄ .	22
—	—	—	не р.: в.; р.: с.кисл.	23
—	—	—	оч. р.: в., с.кисл.	24

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Палладий (II, IV) -(4) хлоропалладат аммония	$[PdCl_2](NH_4)_2$	355.54	кр. I
2	-(4) хлоропалладат калия	$[PdCl_2]K_2$	397.66	кр. I
3	-(2) хлоропалладит калия	$[PdCl_4]K_2$	326.74	кор.-желт. II
4	-(2) цианистый	$Pd(CN)_2$	158.72	бел., ам.
5	Платина (II, IV)	Pt	195.2	бел.-сер. I
6	-(2) бромистая	$PtBr_2$	355.04	зел.-бур.
7	-(4) бромная	$PtBr_4$	514.88	кор., ам. или крист.
8	-(4) бромоплатинат аммония	$(PtBr_6)(NH_4)_4$	710.80	кр. I
9	-(2) закиси гидрат	$Pt(OH)_2$	229.22	черн. ам.
10	-(4) окиси гидрат	$Pt(OH)_4$	263.23	кор., крист.
11	-(2) закись	PtO	211.2	сер. или фиол.
12	-(2) диоксидная	Pt_2O_3	449.04	черн.
13	-(4) окись	PtO_2	227.2	черн.
14	-(2) сернистая	PtS	227.27	черн.-сер.
15	-(4) сернистая	PtS_2	259.34	черн.-сер.
16	-(2) хлористая	$PtCl_2$	286.12	сер.-зел. или кор.
17	-(4) хлорная (1, 4, 5, $8H_2O$)	$PtCl_4$	337.04	кр.-кор. крист.
18	-(4) хлороводородная кислота	$(PtCl_6)H_2 + 6H_2O$	518.07	желто-коричн. крист.
19	-(4) хлороплатинат аммония	$(PtCl_6)(NH_4)_4$	444.04	желт. I
20	-(4) хлороплатинат калия	$(PtCl_6)K_2$	486.16	желт. I
21	„ „ натрия	$(PtCl_6)Na_2 \cdot 6H_2O$	582.08	желт.-кр. VI
22	-(2) хлороплатинат калия	$(PtCl_4)K_2$	415.24	кр. II
23	-(2) платиносиеродитый барий	$(Pt(CN)_4)Ba + 4H_2O$	508.70	желт. или жел. V дим.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
2.42	—	—	тр. р.: в.	1
2.77	—	—	тр. р.: в.; разл.: гор. в.	2
—	—	—	р.: в.; тр. р.: сп.	3
—	—	—	не р.: в.; тр. р.: HCl; р.: NH_3 , раств. KCN.	4
21.4	1771	3800	р.: царск. водк., $HNO_3 + HF$.	5
—	—	—	нер.: в.; р.: бромной воде; тр. р.: раств. KBr .	6
5.69	Д.сс. при нагрев.	—	Р. 20: 0.4; оч. р.: сп., эф.	7
4.27	—	—	Р. 20: 0.59.	8
—	—	—	не р.: в., H_2SO_4 , разб. HNO_3 ; р.: HCl, раств. KCN.	9
—	—	—	не р.: в.; р.: конц. HCl, царск. водк., щел.	10
—	—	—	нер.: в.; с. кисл., царск. водк.; р.: H_2SO_4 .	11
6.4	—	—	не р.: в., с. кисл., сп.	12
—	—	—	не р.: в., с. кисл., царск. водк.	13
8.50	—	—	не р.: в., с. кисл., царск. водк., щелоч.	14
7.22	—	—	не р.: в., с. кисл.; р.: гор. HNO_3 , гор. царск. водк.	15
6.05	—	—	не р.: в., с. кисл., ацетоне.	16
$8(H_2O) : 2.43$	—	—	оч. р.: в., ацетоне; тр. р.: сп.; не р.: эф.	17
—	—	—	р.: в., сп., эф.	18
8.08	—	—	Р. ср.: 0.66; Р. 100: 1.24, см. табл. 366; не р.: конц. HCl, сп., эф.	19
8.50	—	—	Р. 16: 0.67, см. табл. 366 не р.: сп., эф.	20
2.50	—	—	Р. 15: 39.77; оч. р.: сп.; не р.: эф.	21
3.38	—	—	Р. 18: 0.82; Р. 100: 5.0; не р.: сп.	22
желт.: 2.078 всл.: 2.09	—	—	Р. ср.: 2.94.	23

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Платина (II, IV) (-2) платин инеро- дистый калий	Pt(CN) ₂ K ₂ ·3H ₂ O	431.48	светло-желто- гол IV
2	(-2) платинистая	Pt(CN) ₂	247.22	желто-бурый крист.
3	Полоний	Po	210	—
4	Празеодим (III)	Pr	140.8	слаб-желт.
5	-азотнокислый	Pr(NO ₃) ₃ ·6H ₂ O	485.02	зел. игол.
6	-двуокись	PrO ₂	172.9	бур.-черн., крист.
7	(-3) окись	Pr ₂ O ₃	329.8	зел.-желт.
8	-сернокислый	Pr ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	714.14	зел. V
9	-хлористый	PrCl ₃ ·7H ₂ O	373.39	зел. VI
10	Радий (II)	Ra	226.0	серебр. бел.
11	-бромистый	RaBr ₂	385.84	бесцв. V
12	-ернокислый	RaSO ₄	322.07	бесцв.
13	-аманция	RaEa	222.0	бесцв. газ.
14	Радан (сульфоциан)	(CNS) ₂	116.16	желтов.-бел.
15	-Роданистый водород	CNSH	59.09	бесцв. газ.
16	Радий (II, III, IV)	Rh	102.9	серебр.-бел. I
17	(-3) гидрокись	Rh(OH) ₃	153.93	желт.
18	(-3) окись	Rh ₂ O ₃	253.8	сер. ам.
19	(-3) сернокислый	Rh ₂ (SO ₄) ₃ ·12H ₂ O	710.20	св.-желт. крист.
20	(-3) серн. кислот. дв. соль (K)	RhK(SO ₄) ₂ ·12H ₂ O	550.33	желт. I
21	(-3) хлористый гидрат	RhCl ₃ ·4H ₂ O	281.34	кр.
22	(-3) хлористый дв. соль (Na)	(RhCl ₃) ₂ Na ₂ ·12H ₂ O	600.85	кр. VI
23	Ртуть (I, II) [I] Амиды:	Hg	200.6	серебр.-бел. жидк.
24	-диамин-хлористый ¹⁾	HgCl ₂ ·2NH ₃	305.58	бел. I
25	-меркур. аммоний хлористый ²⁾	HgCl·NH ₂	252.08	бел. ам. или кр.
26	-окси-димеркур. аммоний подистый ³⁾	OHg ₂ NH ₂ J	560.14	кор.

¹⁾ Плавящ. преципитат. ²⁾ Неплавящ. преципитат. ³⁾ Подистая

Уд. вес и пл. паров	Темп. п. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
2.45	—	—	оч. р.: в., сп.	1
—	—	—	не р.: в., с. кисл., щел.	2
—	—	—	—	3
6.47	940	—	не р.: в.; р.: с. кисл.	4
—	—	—	—	5
6.82	—	—	не р.: в.; разл.: с. кисл.	6
6.9	—	—	Р. 29: 2.1 × 10 ⁻³ ; р.: с. кисл.	7
2.82; 0H ₂ O: 3.72	—	—	Р. 0: 16.5; (5H ₂ O): Р. 95: 1.00.	8
2.25 0H ₂ O: 4.02	Безв.: 810	—	Р. 13: 50.96; р.: сп.	9
—	700	—	Разл.: в. и с. кисл.	10
5.79	—	—	р.: в.	11
—	—	—	Р. 25: 2.1 × 10 ⁻⁴ ; Р. 46: 5.0 × 10 ⁻² ;	12
жидк. ~ 5.5	- 71	- 62	не р.: с. кисл. 1 объем в. при 0° разств. 0,5 6 Ра Ем.	13
—	- 2	—	оч. р.: сп., эф., р.: CS ₂ , CCl ₄ .	14
—	-10Разл.	—	оч. р.: в., оп., эф., бенз.	15
12.1	1970	—	не р.: в., с. кисл., царск. водк., щел.	16
—	—	—	р.: с. кисл., щел.	17
—	—	—	не р.: в., с. кисл.	18
—	—	—	р.: в.	19
—	—	—	р.: в.	20
—	—	—	оч. р.: в., оп.; не р.: эф. (безв.) не р.: в., с. кисл., царск. водке.	21
—	—	—	оч. р.: в.	22
13.551	- 38.89	357	не р.: в.; р.: HNO ₃ , конц. H ₂ SO ₄ .	23
—	Разл.	—	Разл.: в.; р.: с. кисл.	24
—	Возгон.	—	Разл.: в. и щел.; р.: с. кисл.	25
—	Распл. при нагрев.	—	не р.: в.; р.: HCl, раств. KJ сразу разлож.	26

соль основания Миллона $\text{Hg} \begin{array}{c} \text{Hg} \\ \text{NH}_3\text{OH} \\ \text{Hg} \end{array}$, реактив Несслера.

№№	Название	Формула	Молек. веса	Цвет, криот. система
1	Ртуть (I, II) [I] -(1) азотистая	Hg ₂ N ₂	242.62	бел. криот
2	-(1) азотнокислая (соль закиси)	HgNO ₂ ·H ₂ O	280.62	бесцв. V
3	-(2) азотнокислая (соль окиси)	Hg(NO ₃) ₂ ·1/2H ₂ O	333.62	бесцв. криот.
4	-(1) одноводородная	Hg ₂ Br ₂	561.04	бел. II
5	-(2) двуводородная	HgBr ₂	360.44	бесцв. IV (длм.)
6	-(2) гремучая	Hg(CNO) ₂ ·1/2H ₂ O	284.6	белый
7	-(1) закись	Hg ₂ O	417.2	черн.-бур.
8	-(2) двуводистая	HgJ ₂	454.44	кр. II; желт. IV
9	-(2) окись	HgO	216.6	кр. или желт. V
10	-(2) роданистая	Hg(CNS)	316.78	бесцв. крист.
11	-сернистая (киноварь)	HgS	232.67	кр. IIIa; черн. I ам
12	-(1) серноводородная (соль закиси)	Hg ₂ SO	497.27	бесцв. V
13	-(2) сернокислая (соль окиси)	HgSO ₄	296.67	бесцв. IV
14	-(1) однохлористая (каломель)	Hg ₂ Cl ₂	472.12	бел. II
15	-(2) двухлористая (сулема)	HgCl ₂	271.52	бесцв. IV (длм.)
16	-(2) хромовокислая	HgCrO ₄	316.61	кр. IV
17	-(2) цианистая	Hg(CN)	252.62	бесцв. II
18	Рубидий (I) [I]	Rb	85.5	серебр.-бел. криот.
19	-азотнокислый	RbNO ₃	147.51	бесцв. IIIa, I, IIIe
20	-бромистый	RbBr	165.42	бесцв. I
21	-подцетый	RbJ	212.42	бесцв. I

Уд. вес в пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
—	Разл. на свету	—	Р. ср.: 0.025.	1
4.79	—	—	р.: в. (гидролиз); р.: разб. HNO ₃ .	2
ОН ₂ O : 4.3	(Безв.): 79	—	оч. хор. р.: в. (гидролиз).	3
7.31	Т. возг.: 345	—	Р. 25 : 3.9·10 ⁻⁴ .	4
6.73	~ 236	325	Р. 25 : 0.61; Р. сп. 25 : 23.1; оч. хор. р.: метил. сп., эф.	5
4.42	Варьв.	—	р.: в.	6
9.8	—	—	оч. тр. р.: в.; р.: конц. укс. кисл.	7
кр.: 6.28 желт.: 6.27	Т. пр.: 130 Т. пл.: 253	349	(кр.) Р. 25 : ~ 6·10 ⁻³ ; р.: сп., эф., ацет., CS ₂ .	8
11.2	—	—	(кр.) Р. 25 : 5.15·10 ⁻³ ; (желт.) Р. 25 : 5.20·10 ⁻³ ; р.: HNO ₃ , HCl.	9
—	Вспучив. при нагр.	—	Р. 25 : 0.068; р.: HCl, раств. KCNS, сп.; тр. р.: эф.	10
кр.: 8.09 черн.: 7.67	Т. возг.: 580 Т. пл. (дав.) 1450	—	(осаж.) Р. 18.1 : 25·10 ⁻⁴ ; не р.: с. кислот.; (ам.) р.: раств. сернист. щел.	11
7.56	Красн. кал.	—	Р. 25 : 0.08; р.: HNO ₃ .	12
6.47	—	—	Разл.: в. (гидролиз); р.: с. кислот.	13
7.15	543	383.2	Р. 18 : 2.1·10 ⁻⁴ . Р. 43 : 7.0·10 ⁻⁴ ; р.: бенз., пиридине.	14
5.42	275	301	Р. 20 : 6.89; см. табл. 337; р.: сп., эф., ацет.	15
—	—	—	Разл.: в. (гидролиз); р.: с. кислот.	16
3.99	—	—	Р. — 0.45 : 7.41; Р. сп. 19.5 : 9.2; Р. ме.пл. сп. 19.5 : 30.6.	17
1.52	39.0	696	Разл.: в.	18
8.11	Т. пр. 161.4 и 219; т. пл.: 306	—	Р. 0 : 16.4; Р. 100 : 81.0.	19
3.36	681	1345	Р. 16 : 51.2; не р.: сп.	20
8.55	641.5	1305	Р. 17.4 : 60.3; Р. ацетоне 25 : 0.674.	21

№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Рубидий (I) [I]	RbOH	102.51	бел.
2	-гидро окись -серя-кислый	Rb ₂ SO ₄	267.07	бесцв. IV, III
3	-углекислый	Rb ₂ CO ₃	231.0	бесцв. крист.
4	-хлористый	RbCl	120.96	бесцв. I
5	Рутений (II, III, IV, VI, VII, VIII).	Ru	101.7	сер. I
6	-(8) Рутеновый ангидрид	RuO ₄	165.7	желт. IV
7	-(3) трехокись	Ru ₂ O ₃	251.4	син.-черн.
8	-(3) хлористый	RuCl ₃	208.08	коричн. - желт. крист.
9	Самарий (II, III)	Sm	150.4	св.-сер.
10	-окись	Sm ₂ O ₃	348.8	светло-жел.
11	-сернистый	Sm ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	733.14	желт.
12	-хлористый	SmCl ₃	256.78	желт. крист.
13	Свинец (II, IV) [I]	Pb	207.2	сер. I
14	-(2) азид	Pb(N ₃) ₂	291.2	бесцв., призм.
15	-(2) азотнокислый	Pb(NO ₃) ₂	331.2	бесцв. I, V
16	-(2) бромистый	PbBr ₂	367.0	бесцв. IV
17	-(2) гидроксид	Pb(OH) ₂	241.2	белый ам.
18	-(2) гидроксид	PbO · H ₂ O	687.6	бесцв. I
19	-(2) иодистый	PbI ₂	461.0	желт. 6-угольн. лист.
20	-(2) окись (свинцовый глет)	PbO	223.2	{ желт. IV { кр. III
21	-(2, 4) " " (сурьма)	Pb ₃ O ₄	685.6	кр., призм.
22	-(4) окись (ангидрид)	PbO ₂	239.2	бур. крист.
23	-сернистый	PbS	239.3	черн. I

¹⁾ Урановый свинец имеет ат. в. = 206.0 и у. в. = 11.278.
Ториевый свинец имеет ат. в. = 208.0 и у. в. = 11.38.

Уд. вес в пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакция	№
3.20 3.61	301 Т. пр.: 649; Т. пл.: 1051 ~ 637	— —	оч. хор. р.: в.; р.: сп. Р. 0: 26.7; Р. 100: 45.0.	1 2
—	—	—	оч. хор. р.: в.; ср.: р. сп. 0.73.	3
2.76	717	1385	Р. 0: 43.50; Р. 100: 58.14; не р.: сп.	4
12.26	> 1950	—	не р.: в., с. кисл.; тр. р.: царск. водке.	5
3.28	25.5	100.8 ¹⁾	тр. р.: в.; р.: щел.	6
—	—	—	не р.: в., с. кисл., щел.	7
—	Дисс. при нагрев.	—	оч. хор. р.: в.; р.: сп.; разл. щел.	8
7.7	—	—	—	9
7.43	—	—	не р.: в.; р.: с. кисл.	10
2.96	—	—	р.: в.	11
4.31	677	—	р.: в.	12
1.34	327	1640	не р.; в., HCl, H ₂ SO ₄ ; р.: HNO ₃ .	13
—	Оч. взрывч.	—	тр. р.: хол. в.; Р. 100: ~ 0.05.	14
4.5	Разл. нач.-нажс ~ 200°	—	Р. 10: 30.8; Р. 100: 56; Р. сп. (45%) 22: 8.1; см. табл. 345.	15
6.61	370	—	Р. 15: 0.73; Р. 100: 4.5; не р.: сп.	16
—	Разл. при нагрев.	—	оч. тр. р.: в.; р.: с. кисл., щел.	17
7.6	Разл. при нагрев.	—	Р. 18: 0.01; р.: с. кисл., щел.	18
6.1	393	~ 900	Р. 15: 0.06; Р. 100: 0.43; не р.: сп.; оч. хор. р.: раств. KJ.	19
желт. 9.5 кр. 9.3	880 Т. пр. в желт.: 590 Дисс. при нагрев.	1470	Р. 20: 1.7 × 10 ⁻² ; р.: с. кисл., щел.	20
9.07	Дисс. при нагрев.	—	не р.: в.; Разл.: HNO ₃ и щел.	21
(крист.): 9.36	Дисс. при нагрев.	—	оч. тр. р.: в.; тр. р.: с. кисл.	22
7.1; (крист. 7.5)	1110	—	(осажд.) Р. 18: 8.6 × 10 ⁻² ; (крист.) Р. 18: 2.8 × 10 ⁻² .	23

¹⁾ (183 мм).

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Свинец (II, IV) ст. -серноватистокислый (ОН ₂ O)	PbS ₂ O ₃	319.3	бел. крист.
2	(2) (сернокислый)	PbSO ₄	303.3	белый IV, V
3	(4) сернокислый	Pb(SO ₄) ₂	399.3	бел. крист.
4	(2) углекислый норм.	PbCO ₃	267.2	бесцв. IV
5	(2) углекислый, основной соль	2PbCO ₃ Pb(OH) ₂	775.6	белый ам.
6	(2) фосфорнокислый	Pb ₃ (PO ₄) ₂	811.7	белый ам.
7	(2) фтористый	PbF ₂	245.2	бесцв.
8	(2) хлористый	PbCl ₂	278.1	бесцв. IV
9	(4) четыреххлористый	PbCl ₄	349	желт. жидк.
10	(2) хлорноватокислый	Pb(ClO ₃) ₂	374.1	белый V
11	(2) хромовокислый	PbCrO ₄	323.2	желт. V трим.
12	Селен (II, IV, VI) [I]	Se	79.2	мет. сер., IIIа. кр. V сер. или кр. ам.
13	(2) хлористый	Se ₂ Cl ₂	229.32	коричн. - желт. жидк.
14	(4) четыреххлористый	SeCl ₄	221.04	бел. крист.
15	(4) хлорокись	SeOCl ₂	166.17	светложелт. жидк.
16	(4) селенистый ангидрид	SeO ₂	111.2	бел. V
17	зеленистый водород	SeH ₂	81.22	бесцв. газ.
18	-селен стаяк слот	SeO ₃ H ₂	129.22	бесцв. III
19	-селеновая кислота	SeO ₃ H ₂	145.22	бесцв. III

№№	Уд. вес в пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °С (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
	—	Разл. при нагр.	—	Р. ср.: 0.03; оч. хор. р.: рас в тиосульфата.	1
	6.06	Т. пр.: 850 Т. пл. ~ 1100	—	Р. 17: 4.0 × 10 ⁻³ ; Р. 33: 4.4 × 10 ⁻³ ; р.: щел.; не р.: сп.	2
	—	—	—	Разл. в., р.: разб. H ₂ SO ₄ .	3
	6.4-6.6	Дисс. при 300°	—	Р. 20: 1.5 × 10 ⁻⁴ ; не р.: с.	4
	—	Дисс. ~ 180°	—	не р.: в., сп.	5
	—	Легко плав.	—	Р. 20: 1.3 × 10 ⁻³ ; р.: с. кисл., щел.	6
	8.24	~ 840	—	Р. 26.8: 6.8 × 10 ⁻² ; р.: HCl, HNO ₃ .	7
	5.91 ¹⁾	500	~ 900°	Р. 16: 0.91; Р. 100: 3.2, см. табл. 343, 344.	8
	жидк.: 3.18	— 15	105 (разл.)	Разл.: в.; р. конц. HCl.	9
	3.89	Разл. при нагр.	—	(H ₂ O) Р. 18: 60.2; р.: сп.	10
	6.12	844	—	Р. 18: ~ 1 × 10 ⁻³ ; р.: с. кисл., щел.	11
	4.80;	220.2	683	не р.: в., CS ₂ ; р.: конц. H ₂ SO ₄ .	12
	4.47; 4.26-4.28	144 (нестойк.)	—	не р.: в.; тр. р.: CS ₂ ; р.: конц. H ₂ SO ₄ .	13
	2.91	—	дисс.	Разл.: в., сп., эф.; р.: CS ₂ .	14
	—	дисс. > 200°	—	Разл. в.; р.: гор. POCl ₃ ; не р.: CS ₂ .	15
	2.44	+ 10	179.4	Разл. в.	16
	3.95	340 (давл.)	—	оч. хор. р.: в., сп., H ₂ SO ₄ .	17
	жи в. 2.12	— 64	— 42	1 об. в., при 4° р. 3.77 об. H ₂ Se.	18
	3.00	—	—	оч. хор. р.: в.	19
	2.95	58	—	оч. хор. р.: в.	19

¹⁾ Урачанный хлористый свинец имеет уд. вес = 3.88

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Сера (II, IV, VI) ромб.	S	32.07	желт. IV
2	" " " " монокл.	S	32.07	св. желт. V
3	" " " " аморф.	S	32.07	желт. ам.
4	(2) бромистая	S ₂ Br ₂	223.98	кр. жидк.
5	(4) двуокись (сернистый ангидрид)	SO ₂	64.07	бесцв. газ.
6	(6) трюокись (серниый ангидрид)	SO ₃	80.07	бесцв. трим. *)
7	(6) шестифтористая	SF ₆	146.07	бесцв. газ.
8	(2) хлористая	S ₂ Cl ₂	135.06	темножелт. жидк.
9	(4) четыреххлористая	SCl ₄	173.91	желто-бурый, жидк
Кислоты:				
10	-серная кислота	H ₂ SO ₄	98.09	бесцв. III
11	-серная кислота пиросульфурная	H ₂ S ₂ O ₇	178.16	бесцв. крист.
12	-серная кисл.-гидрат	H ₂ SO ₄ ·H ₂ O	116.10	бесцв. V
13	-кислота Каро	H ₂ SO ₅	114.09	бесцв. крист.
Производные кислот:				
14	-нитрозил-серная кислота	SO ₂ ·OH O·NO	127.09	бесцв. IV
15	-хлористый сульфурный дил.	SO ₂ ·OH·Cl	118.54	бесцв. жидк.
16	-хлорист. сульфурный дил.	SO ₂ Cl ₂	134.99	бесцв. жидк.
17	-хлорист. сульфурный пиросульфурный	S ₂ O ₅ Cl ₂	215.06	бесцв. жидк.
18	-хлористый тионил	SOCl ₂	118.99	бесцв. жидк.
19	-сернистый водород	H ₂ S	34.09	бесцв. газ
20	Серебро (I) (II)	Ag	107.88	бел. I
21	-азид	AgN ₃	150.09	бесцв. иглы
22	-азотистокислов	AgNO ₂	153.89	желтов. IV

*) Кроме приматической формы (α) существуют 2 формы (β), главашящиеся при 32,5° и 62,2°.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
2.07	Т. пр. V(I ≤ V): 96.5 Т. пл. 112.8 118.95	—	не р.: в.; р.: CS ₂ , толуоле и др., см. табл. 367.	1
1.96	—	444.55	не р.: в.; р.: CS ₂ , толуоле и др.	2
1.92	—	—	не р.: в.; CS ₂ .	3
2.64	— 46	+ 54°)	Разл.: в.	4
жидк. 1.46	— 72.7	— 10.0	оч. хор. р.: в., сп.; см. табл. 235.	5
жидк. 1.92 (β): (1.97) D: 5.03	(α): +18.8	44.6	СО р.: в.	6
1.68	(Давл.) — 55	Т. возг. — 8.° 133	оч. тр. р.: в.; тр. р.: сп.	7
—	— 60	133	медленно разл.: в.; р.: CS ₂ .	8
—	— 30	Диссо.	Разл.: в.	9
жидк.: 1.85	+ 10.49	338(диссо.)	СО р.: в.; органич. раствор.	10
—	35	—	СО р.: в.	11
жидк.: 1.79	+ 8.62	—	СО р.: в.	12
—	45	—	р.: в., сп., эф., мед. укс. кисл.	13
—	+ 73	—	р.: в., H ₂ SO ₄ .	14
1.79	—	~ 156	Разл. в., с. кислот., оп.	15
1.67	— 54.1	69.1	Разл. в., с. кислот., сп.	16
1.84	— 37	140	Разл. в., с. кислот.	17
1.68	— 105	78.8	Разл. в., с. кислот., щел., сп.	18
жидк. 0.96	— 83	— 60.2	р.: в., сп.; см. табл. 235.	19
10.50	980.5	~ 2000	р.: HNO ₃ , гор. конц. H ₂ SO ₄ .	20
—	250 (взрвм.)	—	оч. тр. р.: в., HNO ₃ ; р.: NH ₃ .	21
4.45	Разл. при нагр.	—	Р. 15: 0.28; Р. 60: 1.36.	22

*) При 0,18 мм.

№ №	Название	Формула	М.лек. вес	Цвет. крист. система
1	Серебро (I) (II) -азотнокислое	AgN ₃	169.89	бесцв. IV, IIIa
2	-бромистое	AgBr	187.80	св. - желт. ам. или I
3	-бромоватокислое	AgBrO ₂	235.80	бел. II
4	-иодистое	AgI	234.80	желт. триморфн. IIIa, I
5	-иодноватокислое	AgIO ₃	282.80	бесцв. IV
6	-карбид	Ag ₂ C ₂	239.76	бел. ам.
7	-мышьяковистокислое	Ag ₃ AsO ₃	446.60	желт. ам.
8	-мышьяковокислое	Ag ₃ AsO ₄	462.60	бур.-кр. I
9	-окись	Ag ₂ O	231.76	черн.-бур. I
10	-перекись	Ag ₂ O ₂	247.76	черн.
11	-роданистое	AgCNS	165.96	белый ам. или крист.
12	-сернистое (серебряный блеск)	Ag ₂ S	247.83	черн. ам. или I
13	-сернистокислое	Ag ₂ SO ₃	295.83	белый ам. или крист.
14	-сернистокислое	Ag ₂ SO ₄	311.83	бел. IV, I (?)
15	-углекислое	Ag ₂ CO ₃	275.76	светло-желт., крист.
16	-фосфорнокислое, орто	Ag ₃ PO ₄	418.68	желт. ам. или I
17	-фосфорнокислое, мета	AgPO ₃	186.92	бел. ам.
18	-фосфорнокислое, вибро	Ag ₃ P ₂ O ₇	605.60	бел.
19	-фтористое (2, 4H ₂ O)	AgF	126.88	желт. крист.
20	-хлористое	AgCl	143.34	бел. ам. или I

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№ №
4.35	Т. пр.: 159.6 208.5	—	P. 0 : 53.5; P. 100 : 90.1, см. табл. 313; p.: см., см. табл. 314.	1
6.47 (распл.)	422	—	P. 25 : 1.35 × 10 ⁻³ ; P. 100 : 3.7 × 10 ⁻⁴ ; тр. p.: NH ₃ ; p.: раств. Na ₂ S ₂ O ₃ .	2
5.20	Р-зл.	—	P. 25 : 0.166; p.: NH ₃ .	3
5.68	Т. пр. 148.8 Т. пл. 552	—	P. 25 : 2.5 × 10 ⁻³ ; P. ср. 10% NH ₃ ; 0.04; p.: раств. Na ₂ S ₂ O ₃ .	4
5.53	—	—	P. 20 : 3.9 × 10 ⁻³ ; тр. p.: HNO ₃ ; p.: NH ₃ .	5
—	Взрыв.	—	тр. p.: в. (гидролиз), сп; p.: HCl.	6
—	—	—	P. 20 : 1.15 × 10 ⁻³ ; p.: HNO ₃ , NH ₃ , шед.	7
6.66	—	—	P. 20 : 8.5 × 10 ⁻³ ; p.: NH ₃ .	8
7.52	Разл. при 305°	—	P. 20 : 2.15 × 10 ⁻³ ; p.: HNO ₃ .	9
7.44	Разл. > 100°	—	не p.: в.; p.: HNO ₃ .	10
—	Разл. при нагр.	—	P. 21 : 2.5 × 10 ⁻⁵ ; P. 100 : 6.40 × 10 ⁻⁴ ; p.: NH ₃ , раств. роданистых солей.	11
6.85	Т. пр.: 178	—	P. 18 : 1.37 × 10 ⁻³ ; нер.: NH ₃ ; p.: раств. KCN.	12
кр. 7.28	Т. пл.: ~ 840	—	оч. тр. p.: в.; p.: NH ₃ .	13
5.40	Разл. при 100°	—	P. 17 : 0.772; см. табл. 312; p.: HNO ₃ .	14
6.08	Разл. при 200°	—	P. 25 : 3.2 × 10 ⁻³ ; P. 10% NH ₃ ; 12 : 0.33.	15
6.37	~ 849	—	P. 19.48 : 6.44 × 10 ⁻⁴ p.: с. кисл., NH ₃ .	16
—	~ 482	—	не p.: в.; p.: HNO ₃ , NH ₃ .	17
5.31	585	—	не p.: в., укс. кисл.; p.: HNO ₃ , NH ₃ .	18
5.85	435	—	(4H ₂ O); P. 15.5 : 57.5; p.: HF.	19
5.56	455	—	P. 21 : 1.54 × 10 ⁻⁴ ; P. 100 : 2.17 × 10 ⁻³ ; P. NH ₃ (0.80) ср.: 7.15; см. табл. 311.	20

ЖМ	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Серебро (I) [I] -хлоридокислород	AgClO ₂	191.34	бел. II, I
2	-хлоридокислород	AgClO ₂	207.34	бел., крист.
3	-хромовокислород перм.	Ag ₂ CrO ₄	331.77	сер. или кр. IV
4	-двухромовокислород, пиро	Ag ₂ Cr ₂ O ₇	431.78	кр. VI
5	-цианистый	AgCN	133.89	бел. ам. или кр.
6	-цианистый, двойная соль (K)	[Ag(CN) ₂]K	199.00	бесцв. IIIa
7	Скандий (III)	Sc	45.10	—
8	-окись	Sc ₂ O ₃	138.20	бел.
9	-сернистый гидрат	Sc ₂ (SO ₄) ₃ ·6H ₂ O	496.51	б. сцв. крист.
10	-хлористый	ScCl ₃ ·6H ₂ O	259.68	бесцв. крист.
11	Стронций (II) [I]	Sr	87.6	сер.-бел., крист.
12	-азотнокислый (4H ₂ O)	Sr(NO ₃) ₂	211.62	бесцв. I
13	-бромистый (гидрат)	SrBr ₂ ·6H ₂ O	355.54	бесцв. III
14	-гидроксид гидрат	Sr(OH) ₂ ·8H ₂ O	265.74	бесцв. II
15	-иодистый гидрат	SrI ₂ ·6H ₂ O	449.54	бесцв. крист.
16	-окись	SrO	103.6	бел. ам. или I
17	-перекись гидрат	SrO ₂ ·8H ₂ O	263.73	бесцв. крист.
18	-сернистый (целестин)	SrSO ₄	183.67	бесцв., IV, V (?)
19	-углекислый	SrCO ₃	147.6	бесцв. IV, III
20	-хлористый гидрат	SrCl ₂ ·6H ₂ O	266.62	бесцв. IIIa
21	Сурьма (III, V) [I]	Sb	121.8	сер. IIIa; желт. I
22	-(3) бромистая	SbBr ₃	381.6	бесцв. IV

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакция	ЖМ
(II) : 4.43	230	—	Р. ср.: ~ 16; Р. 100 : 53.33	1
—	486	—	оч. хор. р.: в.; р.: оп.	2
5.63	—	—	Р. 18 : 2.5 × 10 ⁻³ ; Р. 100 : ~ 3 × 10 ⁻³	3
4.77	—	—	Р. 15 : 8.3 × 10 ⁻³ ; оч. хор. р.: HNO ₃ , NH ₃	4
3.96	~ 325	—	Р. 20 : 2.2 × 10 ⁻³ ; Р. 10% NH ₃ 18 : 0.52	5
—	—	—	Р. 20 : 20.0; тр. р.: оп.	6
—	—	—	—	7
3.86	—	—	не р.: в.; тр. р.: хол. с. кисл.; оч. хор. р.: гор. с. кисл.	8
ОН ₂ O : 2.6	—	—	(6H ₂ O); Р. 25 : 22.2	9
—	Б. зв.: 940	—	оч. хор. р.: в.	10
2.54	~ 800	—	Разл.: в., оп.	11
2.93	645	—	(4H ₂ O) : Р. 0 : 28.3; (ОН ₂ O); Р. 100 : 50.3, см. табл. 326; оч. тр. р.: оп.	12
2.36; ОН ₂ O : 4.2	(Безв.): 643	—	Р. 0 : 46.8 (ОН ₂ O); Р. оп. ср.: 39.21	13
1.40; ОН ₂ O : 3.83	—	—	Р. 0 : 0.41; Р. 100 : 22.68, см. табл. 325	14
ОН ₂ O : 4.55	ОН ₂ O : ~ 507	—	Р. 0 : 62.1; р.: оп.	15
4.6	2430	—	р.: в. (см. гидроксид), с. кисл.; не р.: ацет.	16
—	ОН ₂ O : темп. красн. кал. Т. пр.: 1152 Т. пл. ~ 1600	—	оч. тр. р.: в., щел.; р.: с. кисл.	17
3.7—3.9	—	—	Р. 19 : 11.4 × 10 ⁻³ ; Р. 97 : 17.9 × 10 ⁻³ ; не р.: оп.	18
3.62	1497	—	Р. ср.: 1.0 × 10 ⁻³ ; р.: раств. NH ₃ -солей.	19
1.96	(Безв.): 870	—	Р. 0 : 30.6; (2H ₂ O); Р. 100 : 50.5, см. табл. 324; Р. оп. 6 : 3.7	20
ОН ₂ O : 3.05	—	—	—	—
6.69	630	1440	не р.: HF, HCl, разб. H ₂ SO ₄ , щел.; р.: царск. водк., HNO ₃ + винн. кислота	21
4.15	94	230	Разл. в.; р.: конц. HCl, винной кисл.	22

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Сурьма (III, V), (II) -винно-каменнокислая (рвотный камень)	$SbO \cdot (C_6H_5O K) \cdot \frac{1}{2}H_2O$	333.8	бесцв. IV
2	Гидроокиси: (кислоты) -сурьмянистая кисл.	$Sb(OH)_3$	172.8	бел. ам.
3	-сурьмяная кисл. 1)	$Sb(OH)_5 \cdot xH_2O$	—	бел. ам.
4	-(3) трехiodистая	SbI_3	502.6	кр. III; стаб. желт. IV; метастаб.
5	-(3) окись (сурьмянистый ангидрид)	Sb_2O_3	291.6	бел. I и IV
6	-(3, 5) окись	Sb_2O_4	307.6	бел.
7	-(5) пятиокись (сурьмяный ангидрид)	Sb_2O_5	323.6	бел.-желт.
8	-(3) трехсернистая	Sb_2S_3	339.8	оранж. или кр., ам. фиол. черн. IV
9	-(6) пятисернистая	Sb_2S_5	404.0	оранж. ам.
10	-(3) трехфтористая	SbF_3	178.8	бесцв. IV; дым?
11	-(8) фтористая, двойная соль $(NH_4)_2F_6$	$Sb(NH_4)_2F_6$	232.9	бесцв. IV
12	-(5) фтористая, двойная соль (Na)	$SbNa_3F_6$	304.8	бесцв. IV
13	-пятифтористая	SbF_5	216.8	бесцв. жидк.
14	-(3) треххлористая	$SbCl_3$	228.2	бесцв. IV
15	-(5) пятихлористая	$SbCl_5$	299.1	бесцв. жидк.
16	-(3) хлорокись	$SbOCl$	173.3	бел. IIIa или V?
17	-сурьмянистый водород	SbH_3	124.8	бесцв., газоо р.
18	Таллий (I, III)	Tl	204.4	сер. дим. крист.
19	-(1) азотнокислый (OH_2O)	$TlNO_3$	266.41	бесцв. IV. IIIa, I

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (2 безв. вещества в 100 г растворителя). Реакция	№№
2.60	Разл. при нагр.	—	P. 21; 7.3; P. 100: 26.3, см. табл. 372; не р.: сп.	1
—	—	—	не р.: в., сп.; р.: кисл., шел.	2
жел.	—	—	р. или тр. р. в воде завис. от способа приготовления; р. шел.	3
{ 4.85 4.79 }	171	~ 400	Разл. в.; р.: конц. HCl, HJ.	4
I: 5.20; IV: 5.67 7.5	656	Волг.	не р.: в., сп.; р.: конц. HCl, винн. кисл.	5
—	Не плав.	Не лет.	не р.: в., сп.; тр. р.: с. кисл.; р.: шел.	6
5.2	Разл. 300	—	не р.: в.; р.: HCl, KOH.	7
4.12 4.28 4.85	548	Перг. без разлож.	P. 18: 1.7.10 ⁻⁴ ; р.: HCl, NH ₄ HS.	8
—	—	—	не р.: в.; р.: шел., NH ₄ SH.	9
4.38	292	—	P. 20: 81.6; P. 30: 84.9.	10
—	Возг. и разл.	—	P. ср.: 52.	11
—	—	—	P. ср.: 6.7.	12
2.99	7	150	оч. р.: в.	13
3.06	73.2	219	р.: больш. кол. в., конц. HCl; разл. больш. кол. воды.	14
2.39	4.0	(68): 102	Разл. в.; р.: конц. HCl, винн. кисл.	15
—	Разл. 170	—	не р.: в., сп., эф.; р.: HCl, винн. кисл., CS ₂ .	16
— 25 : 2.26	— 90	— 17	1 объем. SbH ₃ раств. в 5 об. воды, ¹ / ₁₅ об. сп., ¹ / ₂₅₀ об. CS ₂ (0°).	17
11.85	302	1306	не р.: в.; р.: разб. H ₂ SO ₄ .	18
5.56	T. пр.: 72.8 T. пл.: 205	—	P. 0: 3.76; P. 100: 80.50, см. табл. 341; не р.: сп.	19

1) Соли сульфо- и селенкислот см. К и Na.

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Таллий (I, III) -(3) азотнокислый	$Tl(NO_3)_3 \cdot 8H_2O$	444.47	бесцв. криот.
2	-(1) однобромистый	$TlBr$	284.32	бел. I
3	-(3) трехбромистый	$TlBr_3 \cdot 4H_2O$	518.22	св. желт. нгды
4	-(1) гидрат закиси	$TlOH \cdot H_2O$	239.42	желт. IV
5	-(3) гидрат окиси	$Tl(OH)_3$	237.41	кор., ам.
6	-(1) молистый	TlI	381.32	желт. IV, кр. I
7	-(1) закись	Tl_2O	424.8	черн.
8	-(3) окись	Tl_2O_3	458.8	кор. ам.
9	-(1) роданистый	$TlCNS$	282.48	черн. III
10	-(1) сернистый закисный	Tl_2S	440.87	бесцв. II кор. черн. ам.
11	-(3) сернистый окисный	Tl_2S_3	505.01	или кр. черн. ам.
12	-(1) сернокислый (соль закиси) (OH_2O)	Tl_2SO_4	504.87	бесцв. IV
13	-(3) сернокислый (соль окислом)	$Tl_2(SO_4)_3 \cdot 7H_2O$	823.12	бесцв. криот.
14	-(1) углекислый (OH_2O)	Tl_2CO_3	468.8	бесцв. V
15	-(1) однохлористый	$TlCl$	239.86	бел. I
16	-(3) треххлористый гидрат	$TlCl_3 \cdot 4H_2O$	382.84	бесцв. криот.
17	Тантал (V)	Ta	181.5	сер.-I
18	-гидроокись	$Ta(OH)_5$	266.54	бел. ам.
19	-окись (танталовый ангидрид)	Ta_2O_5	448.0	бел. IV
20	-пятифтористый	TaF_5	276.5	бесцв. криот.
21	-фтористый двойная соль (K)	$TaF_7 \cdot K_2$	392.7	бесцв. IV
22	-пятихлористый	$TaCl_5$	358.8	св. желт. криот.
23	Теллур (II, IV, VI), [I]	Te (кр.)	127.5	оловянно-бел. IIIa
24	-(2) дубромистый	Te (аморфн) $TeBr_2$	127.5 287.84	кор. ам. темно-сер.
25	-(4) четырехбромистый	$TeBr_4$	447.18	криот. желт. крист.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакция	№№
—	—	—	Разл. в.	1
7.54	457	—	P. 18: 4.23 $\times 10^{-2}$; P. 68.5 : 0.26; не р.: HBr.	2
—	—	—	оч. р. в.; р.: сп. (OH_2O) : P. 0:20.6; P. 40:34.2; р.: сп.	3
7.45	431	~ 806	не р.; в.; р.: с. кисл. P. 18: 5.60 $\times 10^{-2}$; см. табл. 341; тр. р.: сп.	4
—	~ 300	—	см. TlOH.	5
III: 5.56	759 (Разл.)	—	оч. тр. р.: в.; р.: с. кисл.	6
8.0	448	—	P. 19.94: 0.315. P. 19.96: 2.15 $\times 10^{-2}$.	7
—	—	—	оч. тр. р.: в.; р.: с. кисл.	8
6.77	632	—	P. 0:2.63; P. 90:14.19, см. табл. 341.	9
—	—	—	Разл. в.; р.: H ₂ SO ₄ .	10
7.11	273	—	P. 15.5: 3.87; P. 100: : 21.4; не р.: сп.	11
7.02	427	~ 720	P. 0:0.17; см. табл. 341; оч. тр. р.: HCl.	12
—	Безв.: ~ 25	—	P. 17: 37.58.	13
16.6	3030	—	не р.: в.; с. кисл., царск. водке.	14
—	—	—	не р.: в., с. кисл.; р.: шел.	15
8.70	—	—	не р.: в., с. кисл.; медл. р.: HF.	16
4.74	96.8	229.5	р.: в.; раств. фторидных солей	17
—	—	—	тр. р.: в. (разл.), HF.	18
3.68	211.3	242	Разл. в.; р.: сп.	19
6.24	452.5	1390	не р.: в.; р.: конц. H ₂ SO ₄ .	20
6.1	—	—	Разл. в.; р.: эф., конц. винной кисл.	21
—	~ 280	339	р.: в. (гидролиз), HBr.	22
4.31	~ 380	~ 420		23

№№	Название	Формула	Молекул. вес	Цвет, крист. система
	Теллур (II, IV, VI), [I]			
	Оксиды:			
1	(-4) теллуристый ангидрид (теллурит)	TeO ₂	159.5	бесцв. II, IV
2	(-6) окись (теллуравый ангидрид)	TeO ₃	175.5	желт. крист.
3	теллуравая кислота (4H ₂ O)	H ₆ TeO ₆	229.55	бесцв. I, V
4	(-2) двухлористый	TeCl ₂	198.42	черн. (порошкообр. сер.) ам
5	(-4) четырехлористый	TeCl ₄	269.34	бел. крист.
6	теллуристый водород	TeH ₂	129.52	бесцв. газ.
7	Тербий (III)	Tb	159.2	—
8	Титан (II, III, IV) [II]	Ti	48.1	сер. ам. II
9	-алюминистый	TiN	62.11	бронз. оттенка, крист.
10	(-4) гидрокись (титановая кислота)	TiO ₂ H ₂	98.12	бел. ам. или крист.
11	(-4) окись (рутил, анатас, брукит)	TiO ₂	80.1	бел. II, III, IV
12	-перекись	Ti(OH) ₆	150.15	желт. или красн. желт. ам.
13	(-4) четырехфтористый	TiF ₄	124.1	бел. ам.
14	(-4) четырехфтористый двойная соль (K)	TiK ₂ F ₆ ·H ₂ O	258.1	бесцв. V
15	(-2) двухлористый	TiCl ₂	119.02	черн.
16	(-3) трехлористый	TiCl ₃	154.48	фиол. крист.
17	(-4) четырехлористый	TiCl ₄	189.94	бесцв. жидк.
18	Торий (IV)	Th	232.1	темно-сер. I
19	-азотнокислый 4-гидрат	Th(NO ₃) ₄ ·4H ₂ O	552.20	бесцв. (6H ₂ O) II
20	-гидрокись	Th(OH) ₄	300.13	бел. ам.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (з безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
~ 5.8	Т. красн. кал.	Светло-красн. кал.	Р. ср.: 6.7×10 ⁻⁴ ; р.: с. кисл., щел.; не р.: NH ₃ .	1
5.5.9	Разл. при нагр.	—	не р.: в.; с. кисл., щел.; р.: гор. конц. KOH.	2
(I): 3.05 (V): 5.09 D: 6:6	При нагр. потеря H ₂ O	—	(4H ₂ O): Р. 0: 16.51; (6H ₂ O): Р. 100:72.16.	3
D: 9.1	214	324	Разл. в.; с. кисл., щел.	4
жидк. 2.57	— 57	— 1.8	Разл. хол. в.; р.: гор. в., с. кисл., сп.	5
—	—	—	оч. р.: в.; р.: сп.	6
—	—	—	—	7
4.50 5.29	~ 1800 2930	—	не р.: в.; р.: с. ки л.	8
—	—	—	не р.: в., с. кисл.	9
—	—	—	не р.: в.; оч. тр. р.: с. кисл.; р.: гор. конц. H ₂ SO ₄ , щел.	10
анатас (рутил): 4.26: 3.84	1560	—	не р.: в.; с. кисл.	11
—	—	—	не р.: в.; щел., р.: с. кисл.	12
2.83	—	284	р.: в., сп.; не р.: эф.	13
—	Ангидрид пл. в. без разлож.	—	Р. 20: 1.3.	14
—	Перегон. в атм. водорода	—	разл. водой; р. сп.; не раств. эф:	15
—	—	—	оч. р.: в.	16
1.76	— 23	136.5	р.: HCl, сп.; разл.: в.	17
11.5	1842	—	не р.: в., HNO ₃ , щел.; тр. р.: HF, H ₂ SO ₄ ;	18
—	Вспучив. при нагр.	—	р.: HCl, парск. водк.	19
—	—	—	оч. р.: в., сп.	19
—	—	—	оч. тр. р.: в., щел.; р.: с. кисл., раств. углекислых щелочей.	20

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Торий (IV) -окись	ThO ₂	264.1	бел. ам. или II
2	-серникокислый (4, 8, 9H ₂ O)	Th(SO ₄) ₂	424.24	бел.
3	-серникокислый гидрат	Th(SO ₄) ₂ ·9H ₂ O	586.38	бесцв. V
4	-фосфорновато- кислый гидрат	Th(PO ₃) ₂ ·11H ₂ O	588.36	бел. ам.
5	-хлористый (8, 9H ₂ O)	ThCl ₄	373.94	бесцв. IV
6	-щавелевокислый гидрат	Th(C ₂ O ₄) ₂ ·6H ₂ O	516.20	бел.
7	Тулий	Tu	169.4	—
8	Углерод (IV, III)	C, алмаз	12	бесцв. I
		C, графит	12	серый IIIa
	Окислы:			
9	-окись	CO	28	бесцв. газ.
10	-двуокись — угольный ангидрид	CO ₂	44	бесцв. газ.
11	-недоокись	C ₂ O ₂	68	бесцв. газ.
12	-сернистый, серо- углерод	CS ₂	76.14	бесцв. жидк.
13	-четырёххлористый	CCl ₄	153.84	бесцв. жидк.
14	-хлоровись, хлори- стый карбонил, фос- ген	COCl ₂	98.92	бесцв. газ.
15	Соединения углерода с азотом см.cyan и родан			
16	Уран (III, IV, VI), [II]	U	238.2	серебр. бел. I
17	-(4) двуокись	UO ₂	270.2	кор.-черн. или кр. I

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плав.	Т. кип. ° C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г раство- рителя). Реакции	№№
9.87	> 2800	—	не р.: в., с. кисл.; мелл. р.: конц. H ₂ SO ₄ .	1
4.23	—	—	оч. р.: в., раствор.	2
2.77	Т. пр. (9H ₂ O) ↗ (4H ₂ O): 45	—	NH ₄ C ₂ H ₃ O ₂ , P. 0:0.74; (4H ₂ O): P. 50:2.47; P. 95:0.71; (8H ₂ O): нестойк. по сравн. с (9H ₂ O).	3
—	—	—	не р.: в., с. кисл., щел.	4
4.59	814	—	р.: в., сп.; оч. тр. р.: эф.	5
—	—	—	не р.: в., HNO ₃ ; р.: раствор. Na ₂ CO ₃ , (NH ₄) ₂ C ₂ O ₄ .	6
—	—	—	—	7
3.51	—	—	немного расте.: распл. Fe, распл. Na ₂ CO ₃ или K ₂ CO ₃ при 1000—1200°.	8
2.17 до 2.3	3500, т. пл.? или т. возг.?	—	—	
D°: 0.967	(100 мм): — 207	— 190	1 объем в. при 0° рас- твор. 0,0329 об. CO, см. табл. 235; р.: сп., раствор. SnCl ₄ .	9
D: 1.524 Тверд.: 1.53	(5.1 атм.): — 57	Т. возг. — 78.5	1 об. в. при 0° расте. 1,797 об. CO ₂ , см. табл. 242, 243; 1 об. сл. при 0°: 4.330 об. CO ₂ .	10
(0°): 1.114	— 107	+ 7	р.: в. с образ. мало- новой кисл.	11
1.27	— 112	+ 46.25	тр. р.: в.: см. табл. 248;	12
(0°): 1.632	— 23.77	+ 76.6	р.: сп., эф. и т. д.	13
	Т. пр. — 48.5 — 1.6	+ 8.2	тр. р.: в.; р.: сп., эф.	13
(0°): 1.436	—	—	р.: в. с разлож. на CO ₂ и HCl; оч. р.: бел., тол.	14
18.7	~ 1300	—	не р.: в.; р.: с. кисл.	16
10.95	2176	—	не р.: в.; оч. тр. р.: с. кисл.; р.: HNO ₃ .	17

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет. крист. система
1	Уран -(6) трехокись (урановый ангидрид)	UO ₃	286.2	желт. - кр. или кр.; полим.
2	-(4, 6) закись-окись	U ₃ O ₈	842.6	сер. до черн.
3	-(6) шестифтористый	UF ₆	352.2	светло-желт. V
4	-(3) треххлористый	UCl ₃	344.58	темно-кр. крист.
5	-(4) четыреххлористый	UCl ₄	380.04	сер. I крист.
6	-уранил азотнокислый	UO ₂ (NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	502.31	желт. крист.
7	-(6) уранил сернокислый (уранил смолка)	(UO ₂)SO ₄ ·3H ₂ O	420.82	желт.-сер. крист.
8	-(6) уранил фосфорнокислый	(UO ₂)HPO ₄ ·4H ₂ O	438.31	желт. крист.
9	Фосген см. углерода хлорокись			
10	Фосфам	PN ₂ H	60.06	бел. ам.
11	-фосфоний водистый	PH ₃	161.99	бесцв. II
12	Фосфор бел. (III. V)	P	31.02	бел. I (IV?)
13	-красный *)	P	31.02	кр. крист.
14	-фнол. (мет.)	P	31.02	фнол. V
15	-черный	P	31.02	черн.
16	-(3) трехбромистый	PBr ₃	270.80	бесцв. жидк.
17	-(5) пятибромистый	PBr ₅	430.64	желт. или кр. IV
18	-(5) бромокись	POBr ₃	286.80	бесцв. крист.
19	-(3) водистый	PJ ₃	411.80	кр. IIIa
20	-вукиодистый	P ₂ J ₄	569.76	кр.-желт. VI
Кислоты:				
21	-фосфористая	H ₃ PO ₃	82.06	бесцв. крист.
22	-фосфорноватистая	H ₃ PO ₂	66.06	бесцв. крист.
23	-фосфорная мета-	(HPO ₃) _x	80.05. x	бесцв. ам.
24	-фосфорная орто-	H ₂ PO ₄	98.06	бел. или бесцв. дим. IV

*) Неоднор., смешанн. кристаллы.

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °С (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
6.0	—	—	не р.; в.; р.: с. кисл., раств. углекислых щелочей.	1
8.2	—	—	не р.; в.; р.: с. кисл.	2
4.68	69.5	Возг.: 56	р.: в., CS ₂ ; разл. сп. и эф.	3
5.44	—	—	оч. р.: в. (разл.)	4
4.85	—	Возг.	р.: в. (гидролиз), сп., амет.	5
2.81	59.5	—	P. 0:49.46; см. табл.	6
3.28	—	—	р.: сп., эф., амет.	7
—	—	—	P. 15.5:14.82; тр. р.: H ₂ SO ₄ .	7
—	—	—	не р.; в.; укс. кисл.	8
—	—	—		9
—	—	—	не р.; в.; с. кисл., щел.; р.: конц. H ₂ SO ₄ .	10
—	Т.возг.: 61.8	—	р.: в., с. кисл., щел. с разлож.	11
1.83	44	230.5	не р.; в.; P. ср. сп.: 0.3; P. CS ₂ 10:89.8; р.: бенз.	12
2.20	—	—	не р.; в.; с. кисл., органич. растворителях.	13
2.36	593	—	как кр. фосф.	14
2.70	—	—		15
2.85	— 40	+ 172.9	Разл. в. и сп.; р.: эф., CCl ₄ , CHCl ₃ , CS ₂ .	16
—	—	106	Разл. в.	17
2.82	~ 55	193	не р.; в.; р.: конц. H ₂ SO ₄ .	18
—	+ 61	Возг.	эф. CHCl ₃ , CS ₂ .	19
—	124.5	—	Разл. в.; оч. р.: CS ₂ .	20
1.65	73.6	—	оч. р.: в., сп.	21
1.49	+ 17.4	Разл. при нагр.	оч. р.: в., сп., эф.	22
—	—	—	оч. р.: в.	23
1.88	Бел. 41.75; бесцв. ~ 37	—	оч. р.: в.; р.: щ.	24

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Фосфор -фосфорная пиро-	$H_4P_2O_7$	178.11	бесцв., стекло-
2	-фосфорноватая ¹⁾	$H_3PO_3 \cdot H_2O$	99.07	бесцв. или крист.
3	(-3) трехокись	P_2O_5	220.16	бесцв. IV
4	(-5) пятиокись (фосфорный ангидрид)	P_2O_5	142.08	бел. ам. или V
5	(-3, 5) четырехокись (фосфорноватый ангидрид)	P_2O_4	126.08	бесцв. II (?)
6	-трехсернистый	P_4S_3	220.37	желт. IV
7	-семисернистый	P_4S_7	348.65	св.-желт. крист.
8	-десятисернистый	$P_4S_{10} (= P_2S_5)$	444.86	св.-желт-крист. (дим.)
9	-трибромистый	$PSBr_3$	302.87	желт. I
10	-трихлористый	$PSCl_3$	169.49	бесцв. жидк.
11	(-3) треххлористый	PCl_3	137.42	бесцв. жидк.
12	(-5) пятихлористый	PCl_5	208.34	желтов. II
13	(-5) хлорокись	$POCl_3$	158.42	бесцв. жидк.
14	-фосфористый водород	PH_3	34.06	бесцв. газ.
Фосфорно-молибденовая кислота см. молибденовая кислота				
15	Фтор (II)	F	19	желт.-зел. газ.
16	-фтористый водород	HF	20.01	бесцв. жидк.
17	Хлор ²⁾ ³⁾ ⁴⁾ ⁵⁾ (I, III, V, VII), [I]	Cl	35.46	желт.-зел. газ.
18	-окись (хлорноватистый ангидрид)	Cl_2O	86.92	желт.-кор. газ.
19	-двуокись	ClO_2	67.46	желт. газ.
Кислоты:				
20	-хлорноватая ($1H_2O$)	$HClO_3$	84.47	только в раств.
21	-хлорная (3, $2\frac{1}{2}$, 2, $1\frac{1}{2}H_2O$)	$HClO_2$	100.47	бесцв. жидк.
22	-хлористый водород	HCl	36.47	бесцв. газ.

¹⁾ ($\frac{1}{2}$, $1 H_2O$); ²⁾ Хлор-вод — см. вод. хлор; ³⁾ хлорная известь-хлористый; ⁴⁾ хлористый азот — см. азот хлористый; ⁵⁾ хлорсуль-

Уд. вес а пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (в безв. веществах в 100 г растворителя). Реакции	№№
—	(Крист.) 61	—	оч. р.: в.	1
—	(Безв.): 35	—	оч. р.: в.	2
2.14	+ 23.8	173	р.: в., эф., CS_2 , бенз.	3
2.39	563	—	р.: в. (с образованием HPO_3).	4
2.54	Возг. (вак.): ~ 180	—	оч. р.: в. (разл.).	5
2.03	172.5	407	не р.: в., HCl , H_2SO_4 ; р.: HNO_3 , щел., CS_2 .	6
2.19	310	523	не р.: почти во всех раств.	7
2.09	230	514	: CS_2 , разл. в. или щел.	8
2.85	+ 37	Дисс. при: 175°	не р.: в.; р.: эф., CS_2 .	9
1.67	— 35	+ 125	не р.: в.; р.: CS_2 .	10
1.57	— 92	+ 76.6	Разл. в., с. кисл. и сл.; р.: эф., $CHCl_3$, CS_2 .	11
—	163 (давл.)	Т. возг.: 140	Разл. в. и с. кисл.; р.: CCl_4 .	12
1.69	+ 1.3	107.23	Разл. в. и с. кисл.	13
жидк.: 0.74	— 133	— 37.4	1 об. в. раств. 0,26 об. PH_3 (17°).	14
жидк.: 1.11	— 223	— 187	Разл.: в.	15
жидк.: 0.987	— 92.3	+ 19.5	неогранич. раств.	16
D : 2.49;	— 100.5	— 33.9	1 об. воды раств. при 0°: 4.6; при 50°: 1.22; при 90°: 0.39 об.; см. табл.	17
жидк. 1.57	—	+ 3.5	1 об. в. р. при 0°: 200 об.	18
D : 3.007	—	+ 10	1 об. в. р. при 4°: 20 об.	19
D : 2.33;	— 79	—	—	20
см. табл.	—	—	—	21
1.77	— 112	(56) + 39	($1H_2O$) Р. 12:95.4; Р. 45:89.2; р.: хлороф.	22
D : 1.269;	— 114	— 85	1 об. в. р. при 0°: 507, при 60°: 339 об., см. табл.	22
жидк. 1.185	Т. пр. — 175	—	—	

см. кальций хлорноватистохлористый; ⁴⁾ хлороуглерод — см. углерод фоновая кислота — см. серной кислоты хлорид (хлорангидрид)

№№	Имя	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Хром (II, III, VI)	Cr	52.01	сер. I
2	(3) азотнокислый гидрат	$Cr(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$	400.12	фиол. V
3	(3) гидрат окиси ¹⁾	$Cr(OH)_3$	103.04	фиол. ам.
4	-квасцы (K)	$CrK(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	499.4	фиол. I
5	-квасцы (NH ₄)	$Cr(NH_4)(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$	478.3	фиол. I
6	(3) окись	Cr_2O_3	152.0	сер. III
7	(6)- окись (хромовый ангидрид) ²⁾	CrO_3	100.01	кр. IV
8	(3) сернокислый гидрат ³⁾	$Cr_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$	716.4	фиол. I
9	(3) фтористый	CrF_3	109.0	сер. (I?), IIIa
10	(2) хлористый	$CrCl_2$	122.93	бел. илгы
11	(3) хлорный	$CrCl_3$	158.4	фиол. крист.
12	(3) хлорный гидрат зеленый	$(CrCl_2(H_2O)_4)_2 \cdot Cl \cdot 2H_2O$	266.45	зел. IV
13	(3) хлорный гидрат фиолет.	$(Cr(H_2O)_6)Cl_3$	266.45	фиол. V
14	(6) хлорокись ⁴⁾	CrO_2Cl_2	154.93	черн.-кр. жидк.
15	(3) цианвистый дв. соль (K)	$(Cr(CN)_6)K_3$	325.3	желт. V
16	Цезий (I)	Cs	132.1	бел.
17	-азотнокислый	$CsNO_3$	194.8	бесцв. III, I.
18	-едкий	$CsOH$	149.8	бесцв. лим.
19	-сернокислый	Cs_2SO_4	361.7	бесцв. IV, III
20	-углекислый	Cs_2CO_3	325.6	бесцв. крист.
21	-хлористый	$CsCl$	168.3	бесцв. I дим.

¹⁾ Гидрат окиси $2Cr_2O_3 \cdot 3H_2O$ — хромовая зелень

²⁾ Соли хромовой кислоты (хроматы) — см. отдельные основания.

³⁾ Двойная соль — см. квасцы.

⁴⁾ Хлористый хромил

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакция	№№
7.1	1520	~ 2200	р.: разб. с. кисл. оч. р.: в., сп.	1
—	36.5	—	—	2
—	—	—	не р.: в., р.: с. кисл. Р. 25:11.1; не р.: сп.	3
1.84	89	—	—	4
—	(не стойк.?) 94	—	Р. 0:3.8; Р. 40:24.7.	5
1.72	(не стойк.?) 1990	—	—	6
5.21	196	—	не р.: в., с. кисл., шел. Р. 15:62.4; Р. 60:65.1; Р. 100:67.4; см. табл. р.: эф.	8
2.70	—	—	Р. 20:~55; Р. зависит от внутр. равновесия изомеров.	7
1.86	Не стойк.	—	не р.: в., сп.	8
3.78	Т. возг. 1200	—	—	9
2.75	—	Бел., летуч. Воzg.	оч. р.: в.	10
2.9	—	—	не р.: в., сп.; р.: в. в присутствии катал.	11
—	63	—	Р. 35:~36.9. Р. меняется благ. изменению равновесия изомеризации.	12
—	95	—	Р. 25:~37. Р. меняется благ. изменению равновесия изомеризации.	13
1.92	— 96.5	116.7	Разл. в.; р.: сп., эф., CS ₂ , лед. укс. кисл.	14
1.71	—	—	Р. 20:23.6; не р.: сп.	15
1.87	28.5	670	Разл. в.	16
3.68	Т. пр. 161; Т. пл. 414	—	Р. 10:13.0; Р. 100:66.3;	17
3.68	272	—	тр. р.: сп.	18
4.24	1019	—	оч. р.: в.; р.: сп. Р. 10:63.4; Р. 100:68.9;	19
—	Темп. красн. кал. 645	—	не р.: сп.	20
3.99	—	3100	оч. р.: в.; Р. сп. 19:10.0; Р. сп. 80:16.7.	21
—	—	—	Р. 100:63.5; Р. 100:73.0; р.: сп.	21

Guignet.

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Церий (III, IV), [I]	Ce	140.2	сер. I
2	(3) азотнокислый гидрат (соль окиси)	Ce(NO ₃) ₃ ·6H ₂ O	422.3	бесцв. крист.
3	(4) азотнокислый, дв. соль (NH ₄) (соль двуокиси)	Ce(NH ₄) ₂ (NO ₃) ₆	548.3	желт.-кр. V
4	(4) двуокись	CeO ₂	172.2	желтов.-бел. I или ам.
5	(3) сернокислый (12, 8, 8, 5, 4H ₂ O), соль оки и	Ce ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	712.7	бел. IV
6	(4) сернокислый (4H ₂ O) (соль двуокиси)	Ce(SO ₄) ₂ ·4H ₂ O	404.4	желт. IV
7	(3) углекислый (5H ₂ O) (соль окиси)	Ce ₂ (CO ₃) ₃ ·5H ₂ O	550.5	бел. призм.
8	(3) фосфорнокислый (соль закисн)	CePO ₄	235.2	желт. IV
9	(3) хлористый (7H ₂ O)	CeCl ₃	246.6	бел. крист.
10	Циан (дициан)	(CN) ₂	52.02	бесцв., газ.
11	-бромистый	CNBr	105.93	бесцв., I
12	-иодистый	CNI	152.93	бесцв., иглы
13	-хлористый	CNCl	61.47	бесцв., газ.
14	-цианистый водород (сильная кислота)	HCN	27.02	бесцв. жидк.
15	-циановая кислота, изо-	NH·CO	43.02	бесцв. жидк.
16	-циануроваякисл. CO < NH·CO NH·CO > NH·2H ₂ O		165.08	бесцв. V
17	Цинк (II) [I]	Zn	65.37	гол.-бел. III
18	-азотнокислый гидрат	Zn(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	297.48	бесцв. призм.
19	-бромистый (2, 3 H ₂ O)	ZnBr ₂	225.21	бесцв. IV
20	-иодистый	ZnI ₂	319.21	бесцв. I
21	-гидрат окиси	Zn(OH) ₂	99.39	бел. ам. или IV
22	-окись	ZnO	81.37	бел. ам. или III

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. ° C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
6.8	630	—	Разл. в.; р.: с. кисл., не р.: щел.	1
—	Разл. при 200°	—	оч. р.: в., сп.	2
—	—	—	Р. 25; 58.5 Р. 86; 69.4; тр. р.: HNO ₃ .	3
7.2; (I): 7.5	—	—	не р.: в., HCl, HNO ₃ ; р.: с. кисл. с восстановителями или конц. срн. кислот.	4
2.89	Безводн. при 400°	—	(8H ₂ O); Р. 15:11; Р. 60:4.1; (4H ₂ O); Р. 40:6.0, Р. 100:0.43.	5
—	—	—	оч. р.: в.	6
—	—	—	оч. тр. р.: в.; тр. р.: разб. раств. углекислых солей.	7
5.22	—	—	не р.: в., разб. с. кисл.	8
3.91	822	—	оч. р.: в., сп.	9
D: 1.806	— 34.4	— 20.7	1 об. в. р. 4.5 об.; 1 об. сп.: 2.3; 1 об. эф.: 5 об.	10
2.015	52	61.3	р.: в., сп.	11
—	146.5	> 100°	тр. р.: в.; р.: сп., эф.	12
D: 2.13	— 6	12.7	р.: в., сп., эф.	13
(жидк.): 0.691	— 13	+ 26.5	э р.: в. сп., эф.	14
— 20°: 1.16	Разл.	—	р.: в.; раств. разл.	15
1.74	Разл. перед плавл.	—	Р. 8:0.15; Р. 100:4; р.: сп.	16
7.14	419.44	907	не р.: в.; р.: с. кисл., щел.	17
2.07	36.4 (не пост.)	—	Р. 0:43.66; см. табл.; р.: сп.	18
3.64; (распл.): 4.22	394	650	(2H ₂ O): Р. 0:79.5; (OH ₂ O): Р. 100:87.1; р.: сп., эф.	19
4.70	446	—	Р. 18:81.2; Р. 100:83.6; р.: сп., эф.	20
крст.: 3.08	—	—	Р. 29:1.9 × 10 ⁻⁴ ; р.: с. кисл., щел.	21
ам.: 5.42 III: 5.78	—	т. возг. 1800	оч. тр. р.: в. (см. гидроокись); р.: с. кисл., щел.	22

№№	Название	Формула	Молек. вес	Цвет, крист. система
1	Цинн -сернистый (цинковая обманка)	ZnS	97.44	бел. ам. I, III
2	-серноокислый гидрат	ZnSO ₄ ·7H ₂ O	287.55	бесцв. IV (V)
3	-углекислый (½, 1H ₂ O)	ZnCO ₃	125.37	бел. IIIa
4	-фосфорнокислый (орто, гидрат)	Zn ₃ (PO ₄) ₂ ·4H ₂ O	458.25	бесцв. IV
5	-хлористый (1, 1½, 2½, 3, 4H ₂ O)	ZnCl ₂	136.29	бел. I (?)
6	Цирконий (IV), [I]	Zr	91.22	серебр.-бел. III
7	-гидроокись	Zr(OH) ₄	159.23	бел. ам.
8	-двуокись	ZrO ₂	123.2	бел. V (II?)
9	-кислороднокислый (циркон)	ZrSiO ₄	183.26	бесцв. или нестр. II
10	-фтористый	ZrF ₄	167.2	бесцв., призм.
11	-фтористый, двойная соль (K)	ZrK ₂ F ₆	283.4	бесцв. IV
12	-хлористый	ZrCl ₄	233.04	бел. крист.
13	-хлорокись гидрат	ZrOCl ₂ ·8H ₂ O	322.25	бесцв. II
14	Эрбий (III), [I]	Er	167.64	—

Уд. вес и пл. паров	Темпер. плавл.	Т. кип. °C (760)	Растворимость (г безв. вещества в 100 г растворителя). Реакции	№№
4.06	(Г. пл. под давл.) ~ 1800	Т. возг.: 1182	(осажд.) P. 18: 6.88 × 10 ⁻⁴ ; (I) P. 18: 6.46 × 10 ⁻⁴ ; оч р.: с. кисл.	1.
1.96; OH ₂ O: 3.49	Т. пр. (7H ₂ O) ~ 6H ₂ O: 39.0	—	P. 0.1: 29.55; (1H ₂ O): P. 100: 44.0 см. табл.	2.
4.44	Дисс. 110°	—	оч. тр. р.: в.; р.: с. кисл.; не р.: ацет., пиридине.	3.
OH ₂ O: 4.00	OH ₂ O: т. красн. кал.	—	не р.: в.; р.: с. кисл., цел.	4.
2.92	365	730	(3H ₂ O): P. 0: 67.5; (OH ₂ O): P. 100: 86.0; см. табл.; р.: си., эф., ацет.	5.
6.53	1860	—	не р.: в., с. кисл.; р.: HF, царск. водке.	6.
—	—	—	оч. тр. р.: в.; (осажд. на холоду) р.: с. кисл.	7.
V 5.75	2680	—	не р.: в., с. кисл.; р.: конц. H ₂ SO ₄ , HF.	8.
4.56	—	—	не р.: в., с. кисл., царск. водке, цел.	9.
4.43	—	Т. возг.: темпер. крас. кал.	P. ср.: 1: 3 (при 50° гидролиз); тр. р.: с. кисл.	10.
—	—	—	P. 19: 1.7.	11.
2.80	—	—	оч. р.: в. (гидролиз); р.: си.	12.
—	—	—	оч. р.: в., си.; тр. р.: HCl.	13.
4.77(?)	—	—	—	14.

(2) Таблица важнейших физических свойств органических соединений
(молекулярный вес, уд. вес, температуры плавления, кипения, растворимость, цвет, кристаллическая форма, производные)

№	Название	Формула	Молекулярный вес	Ссылка на Б.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№№
						В.	Сп.	Эф.		
1	Аденин см. аминокуприп-(6).									1
2	Адипиновая кислота	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	146,08	II 649					X этил-ацетат V	2
3	Азарон	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ [1]	208,13	VI 129	1,163				V X В. пикрат т. пл. 81°	3
4	Азеланиновая кислота	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup (\text{OCH}_2)_3 (2 \cdot 4 \cdot 5) \\ \diagdown \end{matrix}$ $(\text{CH}_2)_2 \cdot (\text{CO}_2\text{H})_2$	188,13	II 707	1,029				Не перегоняется с водяным паром	4
5	Азиминобензол	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{NH} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{matrix}$	119,06						X бенз. бесцв.	5
6	Азиминотолуол	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}_2\text{H}$	133,08							6
7	Азобензойная кисл. о	$\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	270,10							7
8	" " м	$\dot{\text{N}} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	270,10							8
9	" " п	$\dot{\text{N}} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	270,10						Красноватая	9
10	Азобензол	$\dot{\text{N}} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	182,60		1,03				Оранжев. V	10
11	Азодикарбонамид	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{CONH}_2$	116,60	III 123					Кр. * при 180—200° → NH ₃ + циануров. кисл.	11
12	Азодикарбонной кислоты эфир	$\text{H}_5\text{C}_2\text{O}_2\text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	174,10	III 123					Оранжев. → азодикарбонамид	12
13	Азоксибензойная кислота о	$\text{O} = \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	286,10						IV	13

Примечания к пользованию табл. 2:

В столбце 3: приводится молекулярный вес, вычисленный по формулы. В столбце 4: указывается том и страница нового (4-го) издания Бейльштейна, где рассматривается данное соединение. В столбце 6: ж = жидкость; < -5 = при -5° еще жидкость. В столбце 7: одно число дает точку кипения при обыкновенном давлении; 152/14 = темп. кипения 152° при 14 мм. давления ртутного столба; возг. = возгоняется; перег. = перегоняется. В столбце 8: растворимость: O = нерастворимо; + = растворимо; дов. хор. = довольно хорошо; хор. = хорошо; оч. хор. = очень хорошо; тр. = трудно (мало); оч. тр. = трудно (очень мало); ∞ = смешивается. Числовые данные означают число граммов растворенного вещества в 100 г растворителя. Данные для растворимости на холоду и при нагревании отделяются точкой с запятой (;) (так например: оч. тр.; 5,2 означает: на холоду растворяется очень трудно, при нагревании 5,2 г в 100 г); - указывает на отсутствие данных в столбце 4.

свойств органических соединений
ния, кипения, растворимость, цвет, кристаллическая
Обработана S. Skaup

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
151	285/100	1,44; +	оч. хор.	0,63; -	X этил-ацетат V	2
61	296	-; тр.	оч. хор.	оч. хор.	V X В. пикрат т. пл. 81°	3
106	237/15	0,24; ∞	оч. хор.	2,68; -	Не перегоняется с водяным паром	4
99		O	+		X бенз. бесцв.	5
83	323	-; хор.	-; оч. х.			6
237			тр.	-; оч. х.	Желт.	7
340	разл.	тр.	тр.	тр.		8
	разл.	тр.	тр.	тр.	Красноватая	9
68	296	O	+	+	Оранжев. V	10
180	*	O; оч. т.	O		Кр. * при 180—200° → NH ₃ + циануров. кисл.	11
ж	106/13				Оранжев. → азодикарбонамид	12
237—210		т.	-; +		IV	13

отсутствие данных.

Сокращения в столбцах 8 и 9: в = вода; п. = спирт; эф. = эфир; хлороф. = хлороформ; бенз. = бензол; т. пл. = температура плавления; т. к. = температура кипения; Кисл. = кислота; X = кристаллизуется из. В столбце 9. Цвет: Желт. = желтый; Кр. = красный; Оранжев. = оранжевый; Син. = синий; Зел. = зеленый; Бур. = бурый; Ч. = черный. Кристаллические системы: I = правильная; II = квадратная; III = гексагональная; III a = ромбоэдрическая; IV = ромбическая; V = одноклиномерная; VI = трехклиномерная. → значит: превращение в; + означает: при действии (такого-то вещества); Произв. = производное; Семикарб. = семикарбазон; Ф = фенил; Фенилгидраз. = фенилгидразон. Ф.-уретан = продукт взаимодействия $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_2\text{CO}$; Ацетил- и соотв. Бензойл- означают продукты ацетилирования и соотв. бензоилирования (независимо от числа вводимых групп). Бензолсульфон = продукт взаимодействия с бензолсульфохлоридом. * обращает лишь внимание на примечания к тому же порядковому номеру в столбце 4-м.

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.
15	Азокисбензол	$C_6H_5 \cdot N=N \cdot C_6H_5$	198,10		1,246
16	Азоксинафталин αα	$C_{10}H_7 \cdot N=N \cdot C_{10}H_7$	298,13		
17	" ββ	$C_{10}H_7 \cdot N \cdot C_{10}H_5$	298,13		
18	Азонафталин αα	$C_{10}H_7N:N \cdot C_{10}H_7$	282,13		
19	" ββ	$C_{10}H_7N:N \cdot C_{10}H_7$	282,13		
20	Азотолуол о	$CH_3 \cdot C_6H_4N:N$	210,13		
21	" м	$CH_3 \cdot C_6H_4N:N$	210,13		
22	" п	$CH_3 \cdot C_6H_4N:N$	210,13		
23	Аконин	$C_{25}H_{41}O_9N$	499,34		
24	Аконитин	$C_{25}H_{39}O_9N$	645,38		
25	Аконитовая кислота	$CH:C \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	174,05	II 849	
26	Аконовая кислота	$CH= C \cdot CO_2H$	128,03		
27	Акридан	$C_8H_4 \cdot CH \cdot C_6H_4$	179,08		
28	Акридиновая кислота, хинолидикарбоновая кислота α, β	$C_8H_5N(CO_2H)_2$	217,06		
29	Акридон	$C_8H_4 \cdot NH \cdot C_6H_4$	195,08		
30	Акриловая кислота	$CH_2=CH \cdot CO_2H$	72,03	II 897	1,062
31	Акриловокислый этил	$CH_2=CH \cdot CO_2C_2H_5$	100,06	II 399	0,914
32	Акролеин	$CH_2=CH \cdot CHO$	56,03	I 725	0,841
33	Алапин	$CH_3 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	89,06	VI 387	
34	Алдегидаммиак	$CH_3 \cdot CHONH_2$	61,06		
35	Алдегидколлиндин	$(CH_2)(C_2H_5)C_6H_5N[2 \cdot 5]$	121,10		0,918

Т. плавт.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
320		○	тр.	тр.		14
38	разл.	○	+	+	Желт. IV	15
127		○	×	○	Желт. IV	16
167						17
190	возг.	○	○		Желт. раствор. в лед. укс. кисл.	18
204		○	тр.		Желт. × бенз.	19
55		○	+	+	Кр.	20
55		○	+	+	Оранж. IV	21
144		○	тр.	+	Оранж.	22
ок. 140			оч. хор.	оч. хор.		23
197		○	+	○		24
191		33; —	50	тр.	× В. (или Эф.)	25
164		тр.			IV	26
167	346	—; тр.	+	+	IV	27
120-130*	*	○	+		* → хинолинкарб. кисл. * β	28
354	перег.	○	—; оч. х.	тр.		29
13	141	∞			→ в анидид β-анилинопропионовой к. → или дибромпропионов. к.	30
ж.	102	50-33	+	+	→ в акриловую к. или п-нитрофен.-гидразон	31
ж.	52					32
295*	*	20; —	0,2	○	IV × В. * > 200° возг.	33
70-80	100	+		тр.	Распадение	34
ж.	173				Пикрат т. п. 164° × В.	35

МММ	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
36	Алдегидобензойная кислота о	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	150,05	X 666	1,404
37	Алдегидобензойная кислота м	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	150,05	X 671	
38	Алдегидобензойная кислота п	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CHO \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	150,05	X 671	
39	Алдел	$CH_3CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CHO$	88,06	I 824	1,109
40	Ализарин	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$	240,06	VIII 439	
41	Ализаринкарбоновая кислота	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$	284,06	X 1035	
42	Ализаринсульфоислота 1. 2. 7	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$	320,13	XI 356	
43	Алкантия	SO_3H $C_{15}H_{11}O_4 (?)$	258,11		
44	Аллантоин	$NH_2 \cdot CONH \cdot CH \cdot CO \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{matrix}$	158,08		
45	Аллен	$CH_2 : C : CH_2$	40,03	I 248	
46	Аллиламин	$CH_2 : CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$	57,06	IV 205	0,763
47	Аллилацетон	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	98,08	I 734	0,843
48	Аллилбензол	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	118,08	V 434	0,893
49	Аллил бромистый	C_3H_5Br	120,96	I 201	1,398
50	Аллилен	$CH_2 : C : CH$	40,03	I 246	
51	Аллил иодистый	C_3H_5J	167,96	I 202	1,850
52	Аллилмалоновая кислота	$C_2H_5 \cdot CH(CO_2H)_2$	144,06	II 776	
53	Аллилмеркаптан	$C_3H_5 \cdot SH$	74,12	I 440	
54	Аллиловое горчичное масло	$C_8H_5N : CS$	99,12	IV 244	1,006
55	Аллиловый спирт	$CH_2 : CH \cdot CH_2OH$	58,05	I 436	0,855

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	МММ
		В.	Сп.	Эф.		
98		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	V оксим т. пл. 120°	36
165					Оксим X в. т. пл. 100°	37
ок. 285	возг.	тр.	оч. хор.	тр.	Оксим т. пл. 209°	38
289	77/16 430	∞ ○ 0,034	∞ +	+	→ кротоновый алдегид IV кр. ацетил. т. пл. 182°	39 40
305	возг.	о. тр.	+	тр.	Кр. X нитробензол	41
		+	+	○	Оранжев.	42
*		○	тр.		Кр. + щелоч. синее * размягчается < 100 *	43
231		0,6; 3,3	+	○		44
-146	-32				Тетрабромид т. пл. 16°. Т. к. 170°/80	45
ж	53	∞	+		п - толуолсульф. т. пл. 64°	46
ж	130	○			Семькарб. т. пл. 100°	47
ж.	157		+		При кипяч. + спиртовой KOH → в пропенилбензол	48
ж.	71	○			→ трибромгидрин	49
-110°	-23,5°	+	оч. х.	0,25	+ конц. H ₂ SO ₄ → ацетон или мезитилен	50
ж.	102	○			→ иодистый диметилаллилфениламмоний т. пл. 88°	51
103	ок. 180	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	VI. X Эф. хор. раств. в горяч. бенз. * → аллилуксусную к.	52
ж.	90				HgCl - провзв. X сп. разл. при 100°	53
ок. -80	148	0,2; -	∞	∞	+ NH ₃ → аллициомо- вину	54
-129	97	∞	+		Через бромид → в дибромпропиловую кнсл.	55

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
57	Аллил-пиридин α^*	$\text{C}_2\text{H}_4\text{N}\cdot\text{C}_3\text{H}_5$	119,08		0,980
58	Аллил роданистый	$\text{C}_3\text{H}_5\text{SCN}$	99,12	III 177	1,056
59	Аллил сернистый	$(\text{C}_3\text{H}_5)_2\text{S}$	114,15	I 440	0,888
60	Аллилтиомочевина (тиозинамин)	$\text{CS} \begin{cases} \text{NH}\cdot\text{C}_3\text{H}_5 \\ \text{NH}_2 \end{cases}$	116,15	IV 211	1,219
61	Аллилтрисульфид (аллил трисернистый)	$(\text{C}_3\text{H}_5)_2\text{S}_3$	178,29	I 441	1,085
62	Аллилуксусная кислота	$\text{CH}_2=\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	100,06	II 425	0,984
63	Аллилфенилмочевина сим.	$\text{C}_3\text{H}_5\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	176,11	XII 35	
64	Аллилфениловый эфир	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}=\text{CH}_2$	134,08	VI 144	0,982
65	Аллилфенол	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CH}_2\cdot\text{CH}=\text{CH}_2 \\ \text{OH} \end{cases}$	134,08		1,026
66	" п (хавикол)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CH}_2\cdot\text{CH}=\text{CH}_2 \\ \text{OH} \end{cases}$	134,08	VI 571	1,033
67	Аллил хлористый	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$	76,50	I 198	0,938
68	Аллил цианистый или Кротоннитрил	$\text{C}_3\text{H}_5\text{CN}$	67,05	II 412	0,826
69	Аллокоричная кислота	$\text{H}\cdot\text{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ cis	148,06	IX 591	
70	Аллоксан	$\text{CO} \begin{cases} \text{NH}\cdot\text{CO} \\ \text{NH}\cdot\text{CO} \end{cases} \text{CO}$	142,03		
71	Аллоксановая кислота	$\text{CO} \begin{cases} \text{NH}\cdot\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \text{NH}\cdot\text{CO} \end{cases}$	160,55	III 772	
72	Аллоксантин	$\text{CO} \begin{cases} \text{NH}\cdot\text{CO} \\ \text{NH}\cdot\text{CO} \end{cases} \text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{C}(\text{OH}) \begin{cases} \text{CO}\cdot\text{NH} \\ \text{CO}\cdot\text{NH} \end{cases} \text{CO}$	286,08		
73	Аллофановой кислоты эфир	$\text{NH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}_2\text{C}_3\text{H}_5$	132,08	III 69	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	94	○	+			56
ж.	189				Хлораурат т. пл. 135°	57
ж.	161*	тр.	хор.	хор.	* вероятно прощенял-пиридин	58
ж.	140	+			* при перегонке → в аллилд. горчичное масло	59
	74	тр.; 2	+	тр.	+ иодистый этил + иодозобенвол → соед. т. пл. 98°	59
ж.	ок. 120,16	○	○	∞	V (или IV)	60
<-18	188	тр.	хор.	хор.	+ цинков. пыль → в аллилд сернистый Амид т. пл. 94°	61
	115				× бенз.	62
ж.	191*	○			* при более продолжит. кипячении → в аллилдфенол о	63
<-20	220				Ф.-уретан т. пл. 106°	64
<-25	237	+	∞	∞		65
-136	45	○	+		+ спиртов. КОН → в этилаллилов. эфир	66
ж.	118		+		+ НВг → β-бромбутирамид т. пл. 92°	67
	68				× хлорфм.	68
разл.	95/*	+	+		V. → дибромкоричную кислоту т. пл. 197°	69
разл.		+	+		IV. + Ва(OH) ₂ → аллоксановую к.	70
разл.		хор.	20	тр.	VI. + конц. НJ → гидантонн	71
разл. 170°		оч. тр.	оч. тр.	оч. тр.	IV. С Ва(OH) ₂ фиолетово-синий осадок; окисл. → в аллоксан	72
	193	разл.	оч. тр.; дов. хор.	+	× В.	73

№ п.п.	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№ п.п.
						В.	Сп.	Эф.		
74	Алюмин	$C_{17}H_{18}O_7 \cdot \frac{1}{2}H_2O$	343,15							
75	Алюминий-метил	$Al(CH_3)_3$	72,2	IV 643						74
76	Алюминий-этил	$Al(C_2H_5)_3$	114,2	IV 643						75
77	Амарин (трифенил-имидазолин)	$C_6H_5 \cdot CH - NH \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} C - C_6H_5$	298,16							76
78	Амигдалин	$C_{20}H_{27}O_7 \cdot N \cdot 3H_2O$	457,22							77
79	Амиламин (изо)	$C_8H_{11} \cdot NH_2$	87,11	IV 180	0,750					78
80	Амиланилин (изо)	$C_8H_9 \cdot NH \cdot C_6H_{11}$	163,14	XII 169	0,928					79
81	Амил бромистый норм.	$C_5H_{11}Br$	151,11	I 131	1,246					80
82	" " изо	$C_5H_{11}Br$	151,11	I 138	1,206					81
83	" хлористый норм.	$C_5H_{11}Cl$	106,55	I 130	0,883					82
84	" " изо	$C_5H_{11}Cl$	106,55	I 135	0,800					83
85	" цианистый (изо) капронитрил	$C_6H_{11}CN$	97,10	II 329	0,806					84
86	Амиленигидрат см. амилловый спирт (трет.)									85
87	Амилен, этил-пропилен	$CH_3CH_2 \cdot CH \cdot CH \cdot CH_3$	70,08	I 210	0,660					86
88	Амилен, триметил-этилен	$(CH_3)_2C \cdot CH \cdot CH_3$	70,08	I 211	0,668					87
89	Амилен, изоамилен	$(CH_3)_2CH \cdot CH \cdot CH_3$	70,08	I 213	0,648					88
90	Амил воднистый норм.	$C_5H_{11}J$	198,01	I 133	1,517					89
91	" " изо	$C_5H_{11}J$	198,01	I 138	1,468					90
92	Амилмеркаптан (изо)	$C_5H_{11}SH$	104,17	I 405	0,835					91
93	Амилниграт (изо)	$C_5H_{11}O \cdot NO_2$	133,10	I 403	0,996					92
94	Амилнитрит (изо)	$C_5H_{11}O \cdot NO$	117,10	I 402	0,872					93
95	Амилловый спирт норм. перв.	$C_5H_{11}OH$	88,10	I 388	0,815					94
96	Амилловый спирт вторичный (метилпропилкарбинол)	$C_5H_9 \cdot CH_2 \cdot CHOH \cdot CH_3$	88,10	I 384	0,810					95
97	Амилловый спирт вторичный (диэтилкарбинол)	$C_2H_5 \cdot CH(OH) \cdot C_2H_5$	88,10	I 385	0,827					96
98	Амилловый спирт активный (втор. бутилкарбинол)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2$ CH_2OH	88,10	I 385	0,816					97
99	Амилловый спирт трет. (амилен-гидрат)	$(CH_3)_2C(OH) \cdot C_2H_5$	88,10	I 388	0,812					98
100	Амилловый спирт вторич. (метилпропилкарбинол)	$(CH_3)_2 \cdot C \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	88,10	I 391	0,819					99

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п.п.
		В.	Сп.	Эф.		
Разл. 100° ж.	130°	тр;—	тр;—		Желт. раств. КОН	74
<—18°	194	разл.				75
113*198		○	+	+	* Изоамарин	76
214—216 ж.	95	8;—	—;+	○	Хлораурат т. пл. 151°	77
ж.	265	∞	+		+ фенилгорчичное масло → произв. т. пл. 107° × сп	78
ж.	129		+			79
ж.	119		+			80
ж.	107	○	+			81
ж.	101	○	+			82
ж.	154	тр.	+	+	Разложение	83
						84
—147	36	○	+	+		85
—134	37	○	+	+	В конц. раств. уксуснокислотой ртуть → в ацетальдегид и этен	86
ж.	21	○	+	+		87
ж.	155		+			88
ж.	147		+		+ триметиламин → $C_5H_{11}(CH_3)_3NJ_2$ т. пл. 80°	89
ж.	120					90
ж.	148					91
ж.	99		+	+	Разложение	92
ж.	138	○	+	+	Ф. - уретан т. пл. 46°, × петр. эф.	93
ж.	119	13,5				94
ж.	117		+		Ф. - уретан т. пл. 46°	95
ж.	128				[α] _D ²⁰ = — 5,90°. Ф. - уретан т. пл. 30°	96
—12	102	12,5	+		Ф. - уретан т. пл. 42°	97
ж.	113					98
						99
						100

№№	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на Б.	Уд. в.
101	Амидовый спирт бро- жения (изоамиловый алкоголь)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$	88,10	I 392	0,810
102	Амидовый эфир (изо)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\cdot\text{O}\cdot\text{C}_5\text{H}_{11}$	158,18	I 401	0,777
103	Амилсульфид (изо)	$(\text{C}_5\text{H}_{11})_2\text{S}$	174,26	I 405	0,843
104	Амилуретан (изо)	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OOC}\cdot\text{NH}_2$	131,11	III 30	
105	Амидфенол п (третичный)	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{C}_5\text{H}_{11} \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{matrix}$	164,13	VI 548	
106	Аминоазобензол п	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}:\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}_2$	197,11		
107	Аминоазонафталин α	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}:\text{N}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{NH}_2$	297,14		
108	β	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{N}:\text{N}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{NH}_2$	297,14		
109	Аминоазотолуол CH ₃ , N:N, CH ₃ , NH ₂ = = 1.2.5.1.2	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{N}$.. N·C ₆ H ₃ $\begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	225,14		
110	Аминоазотолуол CH ₃ , N:N, CH ₃ , NH ₂ = = 1.3.5.1.2	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}$.. N·C ₆ H ₃ $\begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	225,14		
111	Аминоазотолуол CH ₃ , N:N, CH ₃ , NH ₂ = = 1.4.5.1.2	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{N}$.. N·C ₆ H ₃ $\begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	225,14		
112	Аминоазотолуол CH ₃ , N:N, CH ₃ , NH ₂ = = 1.4.6.1.3	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{N}$.. N·C ₆ H ₃ $\begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	225,14		
113	Аминоантрахинон 1	$\text{C}_8\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{NH}_2$	223,08		
114	2	$\text{C}_8\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{CO} \\ \diagdown \\ \text{CO} \end{matrix}\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{NH}_2$	223,08		
115	Аминобензальдегид о	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	121,06		
116	м	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	121,06		
117	п	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{CHO} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	121,06		
118	Аминобензидовый спирт о	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_2\text{OH} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	123,08	XIII 615	
119	Аминобензидовый спирт п	$\text{C}_6\text{H}_4\begin{matrix} \diagup \\ \text{CH}_2\text{OH} \\ \diagdown \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$	123,08	XIII 620	

Т. пл. в. л.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	130	2,58	+	+	Ф. - уретан т. пл. 55°	101
ж.	175	○				102
ж.	216					103
64	220	-; +	+	+		104
92	265	-; оч.	+	+	× в. яля петрозэф.	105
127	225/120	тр.	+		Желт.	106
175	перег.	тр.	тр.	тр.	Кр.	107
156	перег.	тр.	тр.	тр.	Кр.	108
100			+		Желт.	109
80			+		Желт.	110
127			+		Желт. таблочки	111
127			+		Желт. листочки	112
241	возг.		+	+	Кр.	113
302	возг.		+		Кр.	114
40	разл.	тр.	оч. хор.	оч. хор.	Желт. аморфн. осесм т. пл. 87°	115
70--72			+	+		116
82	160/10	дов. хор.	-; +	дов. хор.	× безв.; пикрат т. пл. 110°	117
65		оч. хор.	+	+	× безв.	118

№№	Название	Формула	Мош. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.
120	Аминобензойная кислота м	$C_6H_4 \begin{cases} \text{NH}_2 \\ \text{CO}_2H \\ \text{NH}_2 \end{cases}$	137,06		1,511
121	Аминобензойная кислота п	$C_6H_4 \begin{cases} \text{CO}_2H \\ \text{NH}_2 \end{cases}$	137,06		
122	Аминобензолсульфоновая кислота о	$C_6H_4 \begin{cases} \text{SO}_2H \\ \text{NH}_2 \end{cases}$	173,13		
123	Аминобензофенон о	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197,10		
124	" м	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197,10		
125	" п	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197,10		
126	Аминовалериановая кислота а	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot NH_2$	117,10	IV 416	
127	Аминовалериановая кислота γ	$CH_3 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	117,10	IV 418	
128	Аминовалериановая кислота δ	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	117,10	IV 418	
129	Аминогуанидин	$\begin{matrix} NH_2 \\ \\ C=NH \\ \\ NH \cdot NH_2 \end{matrix}$	74,08	III 117	
130	Аминодиметиланилин п	$C_6H_4 \begin{cases} N(CH_3)_2 \\ NH_2 \end{cases}$	136,11	XIII 72	1,039
131	Аминодифенил о	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	169,10	XII 1317	
132	" п	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	169,10	XII 1318	
133	Аминодифениламин п	$C_6H_4 \begin{cases} NH \cdot C_6H_5 \\ NH_2 \end{cases}$	184,11	XIII 76	
134	Аминодифенилметан о	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	188,11	XII 1322	
135	" п	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	183,11	XII 1323	
136	Аминоизовалериановая кислота β	$(CH_3)_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	117,10	IV 426	
137	Аминоизовалериановая кислота α (Валин)	$(CH_3)_2CH \cdot CH \cdot CO_2H$	117,10	IV 427	
138	Аминокамфора	$C_{10}H_{16}(NH_2)O$	167,14		
139	Аминокоричная кислота о	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ CH \cdot CH \cdot CO_2H \end{cases}$	163,08		
140	Аминокоричная кислота м	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ CH \cdot CH \cdot CO_2H \end{cases}$	163,08		
141	Аминокоричная кислота п	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ CH \cdot CH \cdot CO_2H \end{cases}$	163,08		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
174		—; +	+	+		120
187		д. хор.	+	+		121
106		1,66; —	+		Диазот. н. → в хиолиндикарбоную к.	122
87			+	+	Желт.	123
124		тр.	+	+		124
201		10,7; о.х.	тр.	○	× в. или сп.	125
183		хор.	тр.	○		126
158	*	∞	тр.	○	* → в. + пиперидон а	127
		+	+	○	+ ацетальдегид → про-изв. т. пл. 144°	128
41	257	+	+		Реакц. на метиленов. синь	129
44	298	○	+		Алет. т. пл. 117°, т. в. 355	130
49	302	тр.; +	+	+	Алет. т. п. 171°	131
66	354	тр.	хор.	хор.	× разб. сп.;	132
52	190/22		хор.	хор.	Ацетил. т. пл. 135°	133
34			хор.	хор.	× лигровин	134
217		оч. хор.	тр.	○		135
298*		+	тр.	○	V. * рац. × сп.; аэтивн. т. пл. 315°	136
226—228	246					137
158		—; +	+	+	Желт.	138
180		—; +	оч. хор.	оч. хор.	Желт.	139
175	разл.	—; +	+	+	Желт	140

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
143	Аминомасляная кислота α	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	103,08	IV 408	
144	Аминомасляная кислота β	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	103,08	IV 412	
145	Аминонафтол 7·2	C_{10}H_6	159,08	XIII 684	
146	" 1·2	C_{10}H_6	159,08	XIII 676	
147	" 4·1	C_{10}H_6	159,08	XIII 667	
148	" 2·1	C_{10}H_6	159,08	XIII 665	
149	Аминопирридия α	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}(\text{NH}_2)$	94,06		
150	" β	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}(\text{NH}_2)$	94,06		
151	" γ	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}(\text{NH}_2)$	94,06		
152	Аминопропионовая кислота β	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	89,06	IV 401	
153	Аминопропионовая кислота α см. аланин				
154	Аминопуриин-(6), аденин	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}_5$	135,08		
155	Аминсалициловая кислота 5·2·1	C_6H_3 [2] [1]	153,06		
156	Аминсалициловая кислота 3·2·1	C_6H_3 [2] [1]	153,06		
157	Аминсалициловая кислота 4·2·1	C_6H_3 [2] [1]	153,06		
158	Аминотиазол 2	$\text{CH} \cdot \text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{matrix}$ \parallel CHS	100,12		
159	Аминотиофен α	$\text{C}_6\text{H}_3\text{S} \cdot \text{NH}_2$	90,12		
160	Аминотиофенол σ	$\text{HS} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	125,13	XIII 397	
161	Аминотрифенилметан Π	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	259,14	XII 1342	
162	Аминоуксусная кислота см. гликоколл				

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
83	101/13		x.	x.	+ кр. кислоты → NH_3 + ацетоуксусный эфир	142
285		28,3	—; 0,18	○	× 4 част. $\text{H}_2\text{O} + 1$ ч. сп.	143
184		100	○	○		144
200		тр.	+	+	N-ацетил т. пл. 220°	145
		—; оч. т.		тр.	N-ацетил т. пл. 235° → нафтохинон β 1.2 N-ацетил т. плавл. 187° или с FeCl_3 → нафтохинон α	146
		+				147
		тр.; —			(Ди-)ацетил т. пл. 128°	148
57	204	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	× лигроин	149
61	251	хор.				150
158		хор.			Раствор. в бенз.	151
196	разл.	оч. хор.	тр.	○		152
						153
360		—; +				154
280	разл.	—; тр.	○			155
235						156
220						157
90		тр.	тр.	тр.		158
ж.	62/1	оч. хор.	оч. хор.	○	Ацетил т. пл. 160°	159
26	234				Хлорид + уксусный ангидрид → метилбеназотиазол 2	160
84	248/12			×	Ацетил т. пл. 168	161
						162

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
163	Аминофенол о	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ OH \end{cases}$	109,06	XIII 354	
164	" м	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ OH \end{cases}$	109,06	XIII 401	
165	" п	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ OH \end{cases}$	109,06	XIII 427	
166	Аминохинолин α	$C_9H_8N(NH_2)$	144,08		
167	" β	$C_9H_8N(NH_2)$	144,08		
168	" γ	$C_9H_8N(NH_2)$	144,08		
169	Аминоэтилбензол о	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ C_2H_5 \end{cases}$	121,10	XII 1089 0,983	
170	" п	$C_6H_4 \begin{cases} NH_2 \\ C_2H_5 \end{cases}$	121,10	XII 1090 0,975	
171	Ангеликовая кислота	$CH_2 \cdot CH \cdot C \cdot CH_2$	100,06	II 428	
172	Ангидроформальдегид-анилин	$C_6H_5 \cdot N \cdot CH_2$	105,06		
73	Анетол п (пропенил-анизол)	$C_6H_4 \begin{cases} OCH_3 \\ CH \cdot CH \cdot CH_3 \end{cases}$	148,10	VI 566	0,991
174	Анизол	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3$	108,06	VI 138	0,990
175	Анилин	$C_6H_5 \cdot NH_2$	93,06	XII 59	1,022
176	β-Анилинпропионовый амид	$NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH$	240,14		
177	Анилинсульфат (сернокислый анилин)	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot H_2SO_4$	284,21	XII 117	1,377
178	Анилинхлоридрат (сольнокислый анилин)	$C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl$	129,53	XII 116	1,221
179	Анизидин о	$C_6H_4 \begin{cases} OCH_3 \\ NH_2 \end{cases}$	123,08	XIII 358	1,094
180	" п	$C_6H_4 \begin{cases} OCH_3 \\ NH_2 \end{cases}$	123,08	" 4851,071/55	
181	Анисовая кислота	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	152,06	X 154	1,38
182	Анисовый альдегид	$C_6H_4 \begin{cases} OCH_3 \\ CHO \end{cases}$ [1·4]	136,06	VIII 67	1,123
183	Анисовый спирт	$C_6H_4 \begin{cases} OCH_3 \\ CH_2OH \end{cases}$ [1·4]	136,08	VI 897	1,110

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
174	возг.	1,7; —	4,35	хор.		163
123		21,7; —	+	+	× толуол	164
184	возг.	1,11; —	4,55;			165
129		+	дов. хор.	+	Раствор. в лигнине	166
94		+	+		× в.	167
154 *		тр.; хор.	+		* + в. т. пл. 70°	168
— 43	210				Бензо. л. т. пл. 147°	169
— 5	213				Сульфат т. пл. 239°	170
46	185	тр.; хор.	+	хор.	V. При 40-часовом кипячении → в тиглиновую кислоту.	171
			тр.			172
22	235	○	∞	∞	Нитрозохлорид т. пл. 128°	173
— 37	154	○	+	+		174
— 6	184	3,6; —	∞	∞	→ ацетанилид	175
93		○	хор.	хор.	× сп.	176
		5,2; —	тр.	○		177
198	245	оч. хор.	74	○		178
5	218		+		Ацетил т. пл. 84°	179
57	240	×			Ацетил т. пл. 130°	180
184	275—280	0,04;	оч. хор.	оч. хор.		181
+ 2	248	дов. хор. 0,2; —	∞	∞	Ф.-гидраз. т. пл. 120°	182
25	259				→ в анисов. альдегид и анисовую кислоту	183

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
184	Анол п (пропенил-фенол)	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown CH:CH \cdot CH_3 \end{matrix}$	184,08	VI 568	
185	Антипирин (1.2.3 фенилдиметил-5-пирозолон)	$C_6H_5 \cdot N \cdot CO \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot N \cdot C \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} \parallel \\ \parallel \end{matrix} C \cdot CH_3$	188,11		
186	Антрагаллол 1.2.3	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H(OH)_3$	256,06	VIII 505	
187	Антрамин α	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2$	193,10	XII 1335	
188	β	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2$	193,10	XII 1335	
189	мезо	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown CH \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix}$	193,10	VII 474	
190	Антракил	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown N \end{matrix} \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	119,05		1,183
191	Антрахиновая кислота	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown C(OH) \end{matrix} [1-2]$	137,06		
192	Антранол	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_4$	194,08	VI 703	
193	Антрапиридин α	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_5H_3N$	179,08		
194	β	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_5H_3N$	179,08		
195	Антрапурпурия 1.2.7	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$	256,06	VIII 516	
196	Антраробин (дезоксализарин)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} C_6H_2(OH)_2$	226,08	VIII 330	
197	Антраруфин 1.6	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_2 \cdot OH$	240,06	VIII 453	
198	Антрафлавиновая кислота 2.6	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_3 \cdot OH$	240,06	VIII 443	
199	Антрахинолин β	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CH:CH \\ \diagdown N:CH \end{matrix}$	229,10		

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
93	139/14	—; тр.	+	+		184
113	319/174	+	+	+		185
310	возг.	тр.	+	+	Красноватый; ацетил. т. пл. 181°	186
ок. 130		○	тр.	тр.	Желт. Ацетил т. пл. 198°	187
237	возг.	○	тр.	тр.	Желт. Ацетил т. пл. 240°	188
145—150		оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.	Желт. × разб. сп.	189
<—18	100/15	—; тр.	+		Соед. с HgCl ₂ ; т. пл. 178° × разбавл. сп.	190
145		—; +	+	+		191
163—170			+		Желт.	192
275		○	+	+	Желт.	193
166		○	+	+	Кр.	194
369	462	—; тр.	×	тр.	Оранжев. ацетил., т. пл. 223° × лед. укс. кисл.	195
208		тр.	хор.	хор.	Желт. диметил-эфир т. пл. 150°	196
280	возг.	○	тр.	+	Желт. × лед. укс. кисл. ацетил. т. пл. 244°	197
330	возг.	○	1,4; —	○	× ледук. кисл. Желт. × сп. ацетил. т. пл. 228°	198
170	446	○	оч. хор.	оч. хор.		199

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
201	Антрахинонкарбоновая кислота α		252,06	X 834	
202	Антрахинонкарбоновая кислота β		252,06	X 835	
203	Антрахиризон 1.3.5.7 (HO) ₂ C ₆ H ₂		272,06	VIII 551	
204	Антрацен		178,08	V 657	1,242
205	Антрацендигидроур (Дигидроантрацен)		180,10	V 641	
206	Антраценкарбоновая кислота 1		222,08	IX 704	
207	Антраценкарбоновая кислота 2		222,08	IX 705	
208	Антраценкарбоновая кислота 9		222,08	IX 705	
209	Антрол 2		194,08	VI 702	
210	Антрон		194,08	VII 473	
211	Апигенин (1.3.4-триоксифлавои)		270,08		
212	Апиол (из петрушки)		222,11		1,015
213	Апомерфин	$C_{17}H_{17}O_2N$	287,14		
214	Апосафранон		272,11		

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
286	381	○	0,05; 2,25	оч. тр.	Возг. IV	200
293		○	—; тр.	оч. тр.	× лед. уксусн. кисл. т. пл. 189°	201
20		○	оч. тр.	○	× лед. уксусн. кисл. метил. эф. т. пл. 147°	202
> 360	возг.	○	тр.	тр.	× лед. уксусн. кисл. ацетил; т. пл. 253°	203
217	351	○	тр.; 0,83	тр.	× лед. уксусн. кисл. → антрахинон	204
106—108	313	○	хор.	хор.	V × сп. перегоняется с водяным паром	205
245	возг.	○	+	тр.	Желт. амид т. пл. 256°	206
ок. 280	возг.		тр.		Желт. амид т. пл. 294°	207
206	*	○; тр.	+		Желт. * → антрацен	208
200		○	оч. хор.	оч. хор.	Желт., раствор. в ацетоне	209
155		○	тр.		Бесцв.	210
347			тр.			211
30	294	тр.	+	+		212
		тр.	+		Дибензоил т. пл. 166—158° × сп.	213
242		тр.	+		Кр.	214

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на табл. Б.	Уд. в.
215	Апохинин	$C_{10}H_{10}O_3N_2 \cdot 2H_2O$	346,22		
216	Арабиноза I	$C_5H_{10}(OH)_4 \cdot CHO$	150,08	I 860	
217	Арабит I	$C_5H_7(OH)_2$	152,10	I 581	
218	Арабиновая кислота I	$CH_2OH \cdot (CHOH)_3CO_2H$	166,08	III 478	
219	Арахидиновая кислота	$C_{19}H_{39} \cdot CO_2H$	312,32	II 889	
220	Арбутик	$C_{12}H_{10}O_7 \cdot (H_2O)$	272,14		
221	Арсаниловая [1.4]C ₆ H ₄ кислоты	$\begin{matrix} NH_2 \\ \\ AsO(OH)_2 + (2H_2O) \end{matrix}$	217,03*		
222	Арсидиэтил (Диэтил-арсин).	$(C_2H_5)_2As \cdot As \cdot (C_2H_5)_2$	266,08	IV 61	> 1
223	Арсинтриметил (Триметиларсин)	$As(CH_3)_3$	120,08	IV 600	
224	Арсинтетриэтил (Триэтиларсин).	$As(C_2H_5)_3$	162,06	IV 602	1,151
225	Аспарагин (I)	$C_2H_5(NH_2)(CO_2H)(CONH_2)$	132,08	IV 476	1,519
226	Аспарагиновая кислот.	$CH(NH_2) \cdot CO_2H$	133,06	IV 472	1,661
227	Агролактининовая кислот.	$\begin{matrix} CH_2 \cdot CO_2H \\ \\ C(OH) \cdot CO_2H + 1/2 H_2O \end{matrix}$	175,09	X 259	
228	Атропин	$C_{17}H_{23}O_3N$	289,19		
229	Атроповая кислота	$\begin{matrix} CO_2H \\ \\ C \\ \quad \\ CH_2 \quad CH_2 \end{matrix}$	148,06	IX 610	
230	Аурамин	$HN:C(C_6H_4N(CH_3)_2)_2$	287,19		
231	Аурин	$(p-HO \cdot C_6H_4)_2C \cdot C_6H_4 \cdot O$ $\begin{matrix} CO-CO \end{matrix}$	290,11	VIII 361	
232	Ацеантревихинон	$\begin{matrix} C \\ / \quad \backslash \\ C_6H_4 \quad CH \quad C_6H_5 \end{matrix}$	232,06		
233	Аценафтен	$[1-8]C_{10}H_6$ $\begin{matrix} CH_2 \\ \\ CH \\ \\ CH_2 \end{matrix}$	154,08	V 586	1.06.95
234	Аценафтилен	$C_{10}H_6$ $\begin{matrix} CH \\ \\ CH \end{matrix}$	152,06	V 625	
235	$CH_3 \cdot CHO$	44,03	I 594	0.783	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№
		В.	Сп.	Эф.		
210		-; +	+	оч. хор.	Раств. в КОН	215
160		80; оч. хор.	0.42: -	○	Ромб. п-бромфен-гидраз. т. пл. 162°	216
102 сироп	*	оч. хор.	2.18: оч. хор.		Стрихниновая соль т. пл. 125—130° × сп. * → лактон т. пл. 97° × ацетон	217 218
75 ок. 102	328	-; оч. х.	+	хор.		219 220
> 200		○	тр.	тр.	* безводн. При кипяч + водн. раств. HJ → триоксифлавонол 1.3.4' 1.34 Na — соль — „Атоксил“	221
ж.	185—190	○	+	+	Самовосплам.; с HgO → диэтил-уреновую к. т. плавл. ок. 190°	222
ж.	ок. 70				→ Иодистый тетраметиларсоний разл.	223
ж.	140	○	∞	∞	при 170—180° → триэтиларсинсульфид т. пл. 119°	224
226		2,1; 52.5	○; -	○	IV. Разложение	225
270		0,6; 5,37	+	+		226
93*		оч. хор.			* безводн. IV	227
115		0,13; 0,33	оч. хор.	+		228
108	202.75	0,13: -			v	229
136 > 220		○	тр.	○	Желт. Кр. → лейкоцин	230 231
270		○	оч. тр.		Кр. + толуиленамин → Произв. т. пл. 137°	232
95	278		тр.; +		IV × оп. шкват т. пл. 161°	233
93	270	○	оч. хор.	оч. хор.	Желт. IV × эф. дибромид т. пл. от 121—123° × сп.	234
- 123	20	∞	∞	∞	→ в ацетальдегид-пинит. офенилгидразон	235

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
236	Ацетальдегид-п-нитрофенилгидразон	$CH_3 \cdot CH \cdot N \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	179,10		
237	Ацетальдегид-семикарбазон	$CH_3 \cdot CH \cdot N \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	101,08	III 101	
238	Ацеталь	$CH_3 \cdot CH(OC_2H_5)_2$	118,11	I 603	0,831
239	Ацетамид	$CH_3 \cdot CONH_2$	59,05	II 175	1,159
240	Ацетамидин	$CH_3C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NF_2 \end{matrix}$	58,06	II 185	
241	Ацетанилид (антиферин)	$C_6H_5NH \cdot C_2H_5O$	135,08	XII 237	1,211
242	Ацетбромамид	$CH_3 \cdot CONHBr$	137,96	II 181	
243	Ацетиламинобензойная кислота о	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	179,08		
244	Ацетиламинобензойная кислота м	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_2H_5O \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	179,08		
245	Ацетиламинобензойная кислота п	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO_2H \\ \diagdown NH \cdot C_2H_5O \end{matrix}$	179,08		
246	Ацетиламинофенол о	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot C_2H_5O \\ \diagdown OH \end{matrix}$	151,06	XIII 370	
247	Ацетила перекись	$CH_3CO \cdot O \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$	118,05	II 170	
248	Ацетилацетон	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	100,06	I 777	0,972
249	Ацетилабензойная кислота о	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH_3 \\ \diagdown COOH \end{matrix}$	164,06		
250	Ацетилабензойная кислота п	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup COOH \\ \diagdown COCH_3 \end{matrix}$	164,06		
251	Ацетил бромистый	$CH_3 \cdot COBr$	122,94	II 174	1,682
252	Ацетилглицин или ацетуриновая кислота	$C_2H_5O \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	117,06	IV 354	
253	Ацетилглицерол см. ацетилглицин				
254	Ацетилдифениламин или дифенилацетамид	$(C_6H_5)_2N \cdot C_2H_5O$	211,11	XII 247	
255	Ацетилен	$CH \cdot CH$	26,02	I 228	
256	Ацетилевдикарбоновая кислота	$HO_2C \cdot C : C \cdot CO_2H$	114,02	II 601	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
128		○			Оранже. × CCl_4 . Разложение	236
162		—; оч. хор.	—; оч. хор.		× в. или оп. Разложение или пров. $ZnCl_2$	237
ж. 80 *	102 222	4,6; — оч. хор.	∞ оч. хор.	+ почти ○	Разложение. III. * или 89°	238 239
		+			Разлож. хлорид т. пл. 160°	240
115	304	0,5; 3,5	+	8; +	IV. Разложение	241
108 *		—; +		оч. хор.	Разложение. * + в. т. пл. 70—80°	242
185		тр.; —	+		Разложение. IV	243
248	возг.	тр.; —	—; +		Разложение	244
278		тр.	+		Разложение	245
201		—; о. х.	оч. хор.		Разложение	246
30	63/21	+; —			Взрывч.	247
— 30	137	12,5			+ Гидразингидрат → диметилпиразол 3-5	248
114		—; +			Сладк. + 2538 → метил — N-фенилфта- лавая т. пл. 102°	249
220	субл.	в. т.	в. т.	в. т.		250
—	76	разл.	разл.		Разложение	251
206		2,7; о. х.	дов. х.; оч. хор.	—; ○	× в. Разложение	252
253						253
254	103	возг.		+	IV. Разложение	254
255	— 81	— 84	0,118		→ ацетальдегид (с H_2SO_4 и солями ртути)	255
256	178		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	256

№ п.п.	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Н.д. в.
257	Ацетилендихлоридили дихлорацетилен(тех. *)	$\text{CHCl}:\text{CHCl}$	98,94	I 187	1,278
258	Ацетилентетрахлорид или см. четыреххлористый ацетилен — см. тетрачлорэтан асим.				
259	Ацетилглизатин	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CO} \\ \text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \\ \text{CH}:\text{CH} \end{cases} \text{CO}$	177,06		
260	Ацетилглицидол N-(1)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{O} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{cases}$	159,08		
261	" β (3)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{C} \\ \text{NH} \end{cases} \text{CH}$	159,08		
262	Ацетил иодистый	$\text{CH}_3 \cdot \text{COI}$	189,94	II 174	1,98
263	Ацетилмалоновый эфир	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	202,11	III 796	1,080
264	Ацетилмочевина	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	102,06	III 61	
265	Ацетилпиррол (N-)	$\text{C}_4\text{H}_7\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2$ $\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	109,06		
266	Ацетилсалициловая кислота (Аспирип)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CO}_2\text{H} \\ \text{CO}_2\text{H} \end{cases}$	180,06	X 67	
267	Ацетилсемикарбазид	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	117,08	III 115	
268	Ацетилтиомочевина	$\text{CS} \begin{cases} \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{C} \\ \text{NH}_2 \end{cases}$	118,13	III 191	
269	Ацетилуретан	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	131,08	III 26	
270	Ацетилфенилгидразин	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	150,10		
271	Ацетил хлористый	CH_3COCl	78,48	II 173	1,105
272	Ацетил цианистый	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CN}$	69,03	III 620	
273	Ацетил-яблочная к-та	$\text{CHO} \cdot (\text{C}_2\text{H}_5\text{O}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	176,06	III 429	
274	Ацетил-яблочной к-ты ангидрид	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} - \text{CO} \begin{cases} \text{O} \\ \text{CH}_2 - \text{CO} \end{cases}$	158,05		
275	Ацетил-янтарной кислоты эфир	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{cases} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \\ \text{H}_2\text{C}_2 \end{cases}$	218,13	III 801	1,087
276	Ацетнафталид α	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	185,10	XII 1230	
277	Ацетнафталид β	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	185,10	XII 1284	
278	Ацетоксим	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{NOH}$	73,06	I 649	0,97
279	Ацетол	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	74,05	I 821	1,082

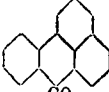
№ п.п.	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п.п.
			В.	Сп.	Эф.		
	ж.	ок. 58				* Смесь дихлорэтилена сим. * cis и сим. trans.	257
							258
	141		тр.	оч. хор.		× бенз. Желт.	259
	ж.	152/14				Разложение	260
	189		—; +	хор.		× бенз. Оксим т. пл. 144° до 147°	261
	ж.	108	разл.			Разложение	262
	ж.	120,17				Раств. в щелочах; + HNO ₂ → изонитроацетоуксый эфир	263
	217	разл.	—; +	1,18; 10			264
	ж.	182	—; ○			При 250° → пирриметилкетон α	265
	135	разл.	0,3; —	оч. хор.	5		266
	165		хор.	—; хор;	○	Разложение	267
	165		хор.; оч. хор.	+		× в.	268
	78	205—215	+	+	тр.	+ водн. NH ₃ → в ацетилмочевину	269
	128	перег.	+; оч. х.	оч. хор.	тр.	Разложение	270
	ж.	51	разл.	разл.		Разложение	271
	ж.	98				+ HCl → в амид пировиноградной кисл.	272
	194					Разложение	273
	53	160,14				+ 1 мол. в. → ацетил-яблочную кисл.	274
	ж.	142/15	○	+		При кипяч. с баритов. в. → левоулиновую кисл.	275
	159		—; тр.	4; оч. х.		Разложение	276
	134—136		—; д. х.	оч. хор.		Разложение	277
	60	135	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Разложение	278
	— 17	146	∞	∞	∞	Семикарбаз. т. пл. 195—200°	279

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
280	Ацетон	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3$	58,05	I 835	0,792
281	Ацетондикарбоновая кислота	$CO(CH_2 \cdot CO_2H)_2$	146,05	III 789	\
282	Ацетондикарбоновой кислот. этиловый эфир	$CO(CH_2 \cdot CO_2C_2H_5)_2$	202,11	III 791	1,118
283	Ацетондиуксусная кислота см. гидрохлоридовая кислота.				
284	Ацетонилацетон	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	114,08	I 788	0,974
285	Ацетонилацетондиоксим	$(CH_3 \cdot C \cdot CH_2 \cdot)_2$ NON	144,11	I 789	
286	Ацетоновая кислота см. оксизомасл. кислот.				
287	Ацетонитрил	$CH_3 \cdot CN$	41,03	II 183	0,783
288	Ацетонхлорид	$CH_3 \cdot CCl_2 \cdot CH_3$	112,97	I 105	1,093
289	Ацетонхлороформ	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CCl_3$	177,44	I 382	
290	Ацетонциангидрид (нитрид окси-изомасляной кислоты)	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CN$	85,06	III 316	0,932
291	Ацетоуксусная кислот.	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	102,05	III 630	
292	Ацетоуксусной кислот. амид	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	177,10	XII 518	
293	Ацетоуксусный эфир	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	130,08	III 632	1,023
294	Ацетонфенилгидразон	$(CH_3)_2C:N \cdot NH \cdot C_6H_5$	148,11		
295	Ацетофенон	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_5$	120,06	VII 271	1,030
296	Ацетофенон-карбоновая кислота о	$C_6H_5 \begin{cases} CO \cdot CH_3 \\ COOH \\ NH \cdot C_2H_5O \end{cases}$	164,06	X 690	
297	Ацет-толуид о	$C_6H_4 \begin{cases} CH_3 \\ NH \cdot C_2H_5O \end{cases}$	149,10	XII 792	1,17
298	" м	$C_6H_4 \begin{cases} CH_3 \\ NH \cdot C_2H_5O \end{cases}$	149,10	XII 860	
299	" п	$C_6H_4 \begin{cases} CH_3 \\ NH \cdot C_2H_5O \end{cases}$	149,10	XII 920	1,21
300	Ацетхлорамида	$CH_3 \cdot CO \cdot NHCl$	93,50	II 181	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
- 94 185	56 *	∞ оч. хор.	∞ оч. хор.	∞ тр.	→ дибензальацетон из искус. эфира * → в ацетон + 2CO ₂ . → диэтонитрозо-ацетон или этилоловый эфир ацетондикарбоновой кислот. Си-соль т. пл. 142°	280 281 282
ж.	140/18	гр.	∞	∞	Си-соль т. пл. 142°	283
- 9	194	∞	∞	∞	Ф.-гидраз. т. пл. 120° X разбавл. спир.	284
135-137		- ; +	+	+	X Бенз.	285
						286
- 45 ж.	82 70	∞			Разложение + 8 объем. в., от 160-180° переходит в ацетон	287 288
> 97°	167	○; дов. хор.	оч. хор.	оч. хор.	+ КОН → оксизомасляная кислот.	289
- 20	82/23	оч. хор.	хор.	хор.	Диссоц. → ацетон + HCN	290
ж.	*	∞			* ниже 100° → ацетон + CO ₂	291
85		тр.	+	+	Оксим т. пл. 125°. спир.	292
< - 80	180	тр.	∞	∞	→ фенилметилпипразолон или Си-соль X бенз. т. пл. 192°	293
42 20	165/91 202	оч. хор.	тр.		Разложение IV Ф.-гидраз. т. пл. 105° X спир.	294 295
114		- ; +			Сп. + ф.-гидраз → в метил-N фенилфталазон т. пл. 102°	296
110	296	0,86 ; -	+		V. Разложение.	297
86	303	0,44 ; -	+	+	V. Разложение	298
147	307	0,12; оч. хор.	10,2; оч. хор.		V или IV. Разложение.	299
110				+	Разложение	300

№ №	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
301	Барбитуровая кислота	$\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{CO} \end{matrix}$	128,05		
302	Бегеновая кислота	$n\text{-C}_{21}\text{H}_{43}\text{CO}_2\text{H}$	340,35	II 391	
303	Бегеноловая кислота	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{C}(\text{CH}_2)_{11}\text{CO}_2\text{H}$	336,32	II 497	
304	Бензалазия	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{N}(\text{N}(\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_5)_2$	208,11	VII 225	
305	Бензальанилин	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	181,10	XII 1951	0,750
306	Бензальацетон	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{CO})\text{CH}_3$	146,08	VII 364	1,035
307	Бензальацетоукс. эфир	$\text{CH}_3\text{COOCCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$	218,11	X 731	
308	Бензальацетофенон (халкон)	$\begin{matrix} \text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5\text{CH} \\ \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	208,10	VII 478	
309	Бензаль бромистый	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBr}_2$	249,89	V 308	1,51
310	Бензальгидразон	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{N}(\text{NH}_2))_2$	120,08	VII 225	
311	Бензальдегид	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$	106,05	VII 174	1,046
312	Бензальдегид-сульфо-кислота о	$\begin{matrix} \text{CHO} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \\ \text{SO}_3\text{H} \end{matrix}$	186,12	XI 323	
313	Бензальдегид-фенил-гидразон	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{N}(\text{NH}_2)\text{C}_6\text{H}_5)_2$	196,11		
314	Бензальдоксим (α) анти	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NOH})$	121,06	VII 218	1,111
315	" (β) син	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{NOH})$	121,06	VII 221	
316	Бензальмалоновая кислота	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{C}(\text{CO}_2\text{H}))_2$	192,06	IX 891	
317	Бензальфталид	$\begin{matrix} \text{C}(\text{CH} \text{ C}_6\text{H}_5) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \quad \text{O} \end{matrix}$	222,08		
318	Бензаль хлористый	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCl}_2$	160,97	V 297	1,245
319	Бензальэтилметил-кетон α	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5)\text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	160,10	VII 373	
320	Бензальэтилметил-кетон γ	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{C}(\text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2)$	160,10	VII 373	
321	Бензамарон (бензаль-деаоксibenzoин)	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	480,22	VII 849	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ №
		В.	Сп.	Эф.		
		тр.; —			IV	301
84	265/16		0,10 ; —	1,92 ; —		302
57		○	хор.	хор.	Амид т. пл. 92°	303
93	разл.	○	—; оч. х.	оч. хор.	Желт. Разложение	304
48	300	○	+	+	Желт. × CS ₂ ; с кисл. → анилин + бензальдегид	305
42	262	○	хор.	хор.	II	306
59	181/17		×	×	IV	307
58	347	○	тр.	хор.	IV. × сп.	308
ж.	130/20	разл. *			→ бензальдегид	309
16	140/14		+			310
— 26	179	< 0,33	+	∞	→ бензальдегид - β-гидразон или бензалазия	311
		+				312
156	перег.		—; +	тр.	V. Разложение	313
34	124/14	тр.	+	хор.	Хорошо растворим в бензоле	314
126		тр.; 2	оч. хор.	оч. хор.	Трудно растворим в бензоле	315
195 *		тр.; оч. хор.	оч. хор.	+	× Эф. + CS ₂ * при этом → в коричневую кисл.	316
99		—; ○	тр.; оч. хор.		V × сп.	317
— 17	205				→ бензальдегид	318
39	142/12	тр.	хор.	хор.	× Петролейн. эф. Дибромид т. пл. 109°. Оксим т. пл. 88°	319
38	130/12				× Петрол. эф. Дибромид т. пл. 81°. Оксим т. пл. 104°	320
210 *		—; 0,83	тр.		* изо т. пл. 180°	321

№. №	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
323	Бензамидин	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	120,08	IX 230	
324	Бензамидоксим	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup NOH \\ \diagdown NH_2 \end{matrix}$	136,08	IX 304	
325	Бензанилид	$C_6H_5 \cdot CONH \cdot C_6H_5$	197,10	XII 252	1,31
326	Бензантрон		230,08	VII 518	
327	Бензаурин	$C_6H_5 \cdot C : C_6H_4 : O$ C_6H_4OH (+H ₂ O) II	274,11	VI 1145	
328	Бензгидразид см. бензоилгидразин				
329	Бензгидриламины	$(C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot NH_2$	183,11	XII 1323	1,064
330	Бензгидроксисамовая кислота	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup OH \\ \diagdown NOH \end{matrix}$	137,06	IX 301	
331	Бензгидрол	$C_6H_5 \cdot CHOH \cdot C_6H_5$	184,10	VI 678	
332	Бензгидроловый эфир	$\{(C_6H_5)_2CH\}_2O$ [п. п.]	350,18	VI 679	
333	Бензидин	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	184,11	XIII 214	
334	Бензидилдисульфокислота о. о.	$(C_6H_5)_2 \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown SO_2H \end{matrix}$	344,25		
335	Бензидинсульфон	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$ SO_2	246,17		
336	Бензил	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	210,08	VII 747	1,23
337	Бензилазид	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot N_3$	133,08	V 350	1,065
338	Бензиламин	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	107,08	XII 101	0,981
339	Бензиланилин	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	183,11	XII 1023	1,062
340	Бензилацетамид	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5 \cdot O$	149,10	XII 1044	
341	Бензилацетоуксусный эфир	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$ $CO_2C_2H_5$	220,13	X 710	1,036
342	Бензилбензоат	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	212,10	IX 121	1,122
343	Бензилбензойная кислота о.	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	212,10	IX 678	
344	Бензилбензойная кислота п	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	212,10	IX 677	
345	Бензил бромистый	$C_6H_5CH_2Br$	170,98	V 306	1,438

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№. №
		В.	Сп.	Эф.		
128	290	1,35 ; —	21 ; —	— ; тр.	V. Разложение	322
80	разл.	хор.	оч. хор.	тр.	→ бензамидоксим	323
79	*	тр. ; +	+	+	* перегоняется в вакууме	324
162	118/10	○	4 ; +	тр.	Разложение	325
170		○	тр.		Желт. Раствор в конц. H ₂ SO ₄ желт.-кр.	326
		тр.	+	+	Кр.	327
						328
34	300				Хлорид т. пл. 270°	329
124—131	разл.	2,24 ; хор.	оч. хор.	тр.	IV FeCl ₃ — РБ	330
69	298	0,05 ; —	оч. хор.	оч. хор.	× лигроиин	331
110	267/15		тр.		√ × бенз.	332
128	401	тр. ; 1,1	+	2,2	Через тетраэсоосед. → в дифенил о. о' - дисульфокислый барий	333
		тр.	тр.	тр.	Желт. через тетраэсоосед. → дифенилсульфон	334
> 360		○			Желт. через тетраэсоосед. → дифенилсульфон	335
95	347	○	×	хор.	Желт. IV	336
ж.	74/11	○	∞	∞	Перегоняется с водяными парами в эфиром	337
ж.	185	∞	∞	∞	→ бензилацетамид	338
37	306	∞	+	+	V. × Метанол. Бензоил т. пл. 104°	339
61	> 300	○	оч. хор.	оч. хор.	Разложение × петр.эф. + фенилгидразин → произв. пиразолона т. пл. 136°	340
ж.	284					341
21	123				Разложение	342
114	возг.	тр.	+	+	Раств. в хлорофм.	343
154	возг.	тр.	оч. хор.	оч. хор.	Раств. в хлорофм. × в.	344
— 4	199					345

№ №	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
346	Бензилгидразин	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot NH_2$	122,10		
347	Бензилгидроксид-амин α	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot NH_2$	123,08	VI 440	
348	Бензилгидроксид-амин β	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot OH$	123,08		
349	Бензильдоксим (α)	$C_6H_5 \cdot C=NOH$	240,11	VII 760	
		$C_6H_5 \cdot \dot{C}=NOH$			
350	" (β)	$C_6H_5 \cdot C=NOH$	240,11	VII 761	
		$C_6H_5 \cdot \dot{C}=NOH$			
351	" (γ)	$C_6H_5 \cdot C=NOH$	240,11	VII 763	
		$C_6H_5 \cdot \dot{C}=NOH$			
352	Бензильдисульфид	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S \cdot S \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	246,25	VI 465	
353	Бензильдифенил о (Фенильдифенилметан)	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	244,13		
354	Бензильдифенил п	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5$	244,13		
355	Бензильдифениламин	$(C_6H_5)_2N \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	259,14	XII 1083	
356	Бензилизоквинолин I-	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C \\ \diagdown N \\ \diagdown CH:CH \end{matrix}$	219,11		
357	Бензил иодистый	$C_6H_5 \cdot CH_2I$	217,98	V 314	1,734
358	Бензилмеркаптан	$C_6H_5 \cdot CH_2SR$	124,13	VI 453	1,058
359	Бензилмочевина	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	150,10	XII 1050	
360	Бензилафталин α	$C_{10}H_7 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	213,11	V 89	1,169
361	" β	$C_{10}H_7 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	213,11	V 690	1,176
362	Бензилнафтилкетон α	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_{10}H_7$	246,11	VII 512	
363	Бензиловая кислота	$(C_6H_5)_2C(OH) \cdot CO_2H$	228,10	X 342	
364	Бензиловое горчичное масло	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot N=CS$	149,13	XII 1059	1,125
365	Бензиловый спарт	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH$	108,06	VI 428	1,045
366	Бензиловый эфир	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2O$	198,11	VI 434	1,036
367	Бензилоазон	$C_6H_5 \cdot C:N \cdot NH \cdot C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot \dot{C} : N \cdot NH \cdot C_6H_5$	390,21		
368	Бензилоксим (α)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C:NOH$	225,10	VII 757	
		C_6H_5			
369	" (β)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C:NOH$	225,10	VII 758	
370	Бензилпиридин α	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_5H_4N$	169,10		1,054

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ №
		В.	Сп.	Эф.		
26 ж.	103/41 123 50	+			Хлорид + KCN O → про-изв. т. пл. 138°	346 347
57		+			× лигтрина	348
237		○	0,05 ; —	тр.		349
208		— ; тр.	15,3 ; +	+	Ацетил т. пл. 125°	350
165 *		○	оч. хор.	оч. хор.	Ацетил т. пл. 114° * → в бензильдоксим β	351
71			тр.; хор.	хор.		352
54	285/110		+	+	V	353
85	285/100		+			354
87		○	тр.; хор.	хор.		355
56	< 300				Пикрат т. пл. 182°	356
24	разл.		+	+	Тр. раств. в CS ₂ + диметиланилин → про-изв. т. пл. 165°	357
ж.	195				Раств. в CS ₂ → бен-зильдисульфид	358
147	200 *	хор.; +	оч. хор.	0,05 ; —	* разлож.	359
58	350		1,6 ; 3,33	50 ; —	Пикрат т. пл. 100°	360
36	350		2,27 ; оч.		V. Пикрат т. пл. 93°	361
57			+	+	хор.	362
150		тр. ;	+	+	V. в конц. H ₂ SO ₄ дает раствор кр. цвета	363
ж.	243	оч. хор.	○		+ анилин → произв. т. пл. 152°	364
ж.	205	4 ; —	+	+	Ф.-уретан т. пл. 78°	365
ж.	296					366
225		○	тр.	тр.		367
137	разл. *	тр.	оч. хор.	оч. хор.	* → бензойную кисл. + бензоилацетальдегид	368
114	разл. *	тр.	оч. хор.	оч. хор.	* → бензойную кисл. + бензоилацетальдегид	369
ж.	276	○	оч. хор.	оч. хор.	Пикрат т. пл. 140°. Хло-роплатин. т. пл. 183°	370

№№	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на Б.	Уд. в.
371	Бензилпиридин β	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_5H_4N$	169,10		
372	" γ	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_5H_4N$	169,10		1,061
373	Бензил роданистый	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S \cdot CN$	149,13	VI 460	
374	Бензилсульфид (бен- зил сернистый)	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2S$	214,18	VI 455	1,07/10
375	Бензилсульфон	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2SO_2$	246,18	VI 456	
376	Бензилсульфоксид	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2SO$	230,18	VI 456	
377	Бензилглюкозамин	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	168,17	XII 1051	
378	Бензилфенол p	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	184,10	VI 675	1,103
379	Бензил хлористый	$C_6H_5 \cdot CH_2Cl$	126,62	V 292	
380	Бензил цианистый	$C_6H_5 \cdot CH_2CN$	117,06	IX 441	1,018
381	Бензимидазол	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N = \\ NH \\ \diagdown CH \end{matrix}$	118,06		
382	Бензимидазолон	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup N = \\ NH \\ \diagdown CO \end{matrix}$	134,06		
383	Бензоилазид	$C_6H_5 \cdot CO \cdot N_2$	147,06	IX 382	
384	Бензоиламинобензой- ная кислота o	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4$	241,10		
385	Бензоила перекись	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	242,08	IX 179	
386	Бензоилацетальдегид	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CHO$	148,06	VII 679	
387	Бензоилацетон	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	162,08	VIII 680	1,090/80
388	Бензоилацетонитрил	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CN$	145,06	X 680	
389	Бензоилацетоуксу- сый эфир	$C_6H_5 \cdot CO \begin{matrix} \diagup CH \cdot CO \cdot C_2H_5 \\ \end{matrix}$	234,11	X 817	1,14
390	Бензоилбензойная кислота o	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot (H_2O)$ CO_2H	226,08	X 747	
391	Бензоилбензойная кислота m	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	226,08	X 752	
392	Бензоилбензойная кислота п	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	226,08	X 753	
393	Бензоил бромистый	$C_6H_5 \cdot COBr$	181,96	IX 195	1,570
394	Бензоилгидразин	$C_6H_5 \cdot CONH \cdot NH_2$	136,06	IX 319	
395	Бензоилгликолевая кислота	$C_6H_5 \cdot CO \cdot OC_2H_3O_2$	180,06	IX 167	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
34	287	○	оч. хор.	оч. хор.	Пикрат т. пл. 126°. Хло- роплатиная т. пл. 200 — 202°	371
ж.	287				Пикрат т. пл. 136—138° Хлороплатиная т. пл. 207°	372
41	238 *	○	тр.; хор.	оч. хор.	* при перег. → бензил- горчичное масло	373
49		○	+	+	× Эф. IV → бензил- сульфоксид	374
150		○	тр.; хор.		Раствор. бенз.	375
130	разл.	○; +	оч. хор.	оч. хор.		376
164		+	1,66; —			377
84	325	○	+	+		378
— 39	179	○	+	+	+ диметиланилин → произв. т. пл. 110°	379
— 24	284	○	+		→ в фенилуксусную кисл.	380
170	> 300	+	+		Кирпично-кр. соль Сп., нераств. в NH ₃	381
805						382
32	взрыв.	○	+	оч. хор.	× Ацетон	383
177		○	оч. хор.	оч. хор.		384
103		○	тр.; —	×	Раств. бенз. IV	385
ж.	разл.	○			Анил. т. пл. 140°	386
69°	261	тр.; +	оч. хор.	оч. хор.		387
90°		тр.; +	+	+	Раств. в щелоч. или в растворе KCN	388
ж.	189/11				Си-соль × бенз. т. пл. 24°	389
127 *	**	—; +			VI. × хлорофм. + пе- трол. эф. * + H ₂ O т. пл. 85 — 87° ** при 110° без воды	390
161		тр.; +	оч. хор.	оч. хор.		391
194	возг.	тр.; +	оч. хор.	оч. хор.	V	392
0	216		разл.		Разложение или → бен- зидиндисульфонио- лоту o-o'	393
112		+	+	тр		394
		тр.; +	+	+	Разложение	395

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.	Растворимость					Характерные признаки	№№	
						Т. плав.	Т. кип.	В.	Сп.	Эф.			
396	Бензолдисульфид	$C_6H_5 \cdot CO \cdot S \cdot S \cdot CO \cdot C_6H_5$	274,22	IX 424		128	разл.	○	—; тр.	—; тр.	× в CS_2	396	
397	Бензол иодистый	$C_6H_5 \cdot COI$	231,96	IX 195		3	128/20	разл.	разл.			397	
398	Бензолкарбиол	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2OH$	136,06	VIII 90	1,013	86	119/11	—; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	× эф.	398	
399	Бензоилмолочная кислота	$C_6H_5CO \cdot OCH \cdot CH_2$ CO ₂ H	194,08	IX 187		112		0,25; +	оч. хор.	оч. хор.	Разложение	399	
400	Бензоилмочевина	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	164,08	IX 215		ок. 215	разл.	—; +	1; 4,15	○		400	
401	Бензоилмуравьиная кислота	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO_2H$	150,05	X 654		65	перег.*	оч. хор.	+	+	× CCl_4 , Ф.-гидрав. т. пл. 161°. Амил. т. пл. 151°. * Разлож.	401	
402	Бензоил гидроперекись	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot OH$	138,05	IX 178		42	взрыв.	тр.				402	
403	Бензоилпропионовая кислота β	$C_6H_5CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	178,08	X 696		116	част. разл.	тр. +	+	+	Раств. бенз.	403	
404	Бензоилтимочевина	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	180,15	IX 219		169		т.	+	○		404	
405	Бензоилтолуидин о	$C_6H_4 \begin{cases} NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ CH_3 \end{cases}$	211,11	XII 795	1,205	142		—; тр.	+		Разложение × уксусно-этил. эф. + ацетон	405	
406	" л	$C_6H_4 \begin{cases} NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ CH_3 \end{cases}$	211,11	XII 926	1,202	158			232	4,2; +	+	Разложение	406
407	Бензоилуксусная кислота	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	164,06	X 672		104		* тр.; +	+	+	* → ацетфенон	407	
408	Бензоилуксусной кислот. метиловый эфир	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2CH_3$	178,08	X 673	1,173	ж.	152/15				Су- соль т. пл. 200°	408	
409	Бензоилуксусной кислоты этиловый эфир	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2C_2H_5$	192,10	X 674	1,118	<0°	149/12	почти ○			Перег. с вод. паром; Су- соль × бенз. т. пл. 180°	409	
410	Бензоил хлористый	$C_6H_5 \cdot COCl$	140,50	IX 182	1,211	— 1	198	разл.	разл.		Разложение или → бензидилдисульфокислоту о-о'	410	
411	Бензоил цианистый	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CN$	131,05	X 659		34	208	разл.				411	
412	Бензоилциклобутан	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2$	160,10	VIII 374	1,050	ж.	258				Оксим т. пл. 91—93°	412	
413	Бензоилциклопропан	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \begin{cases} CH_2 \\ CH_2 \end{cases}$	146,08	VII 369		<—10	239				Оксим т. пл. 90—92°	413	
414	Бензоил	$C_6H_5 \cdot CHON \cdot CO \cdot C_6H_5$	212,10	VIII 167		134	344	○; тр.	×	тр.	V	414	
415	Бензоилэтиловый эфир	$C_6H_5 \cdot CH \cdot O \cdot C_2H_5$	240,13	VIII 174		62		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	× лигронин	415	
416	Бензойная кислота	$C_6H_5 \cdot CO_2H$	122,05	IX 92	1,236	121	249*	0,27; хор	58,4; —	46,7	V. * возг. выше 100°	416	
417	Бензойной кислоты ангидрид	$(C_6H_5CO)_2O$	226,08	IX 164	1,23	42	360	○	+	+	IV	417	
418	Бензойнокислый кальций	$(C_6H_5CO_2)_2Ca[+3H_2O]$	282,15	IX 107		*			8,6; 10,2		* выветривается	418	
419	Бензойнокислый натрий	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot Na[+H_2O]$	144,04	IX 107		*			56,2	7,7; —	* выветривается	419	
420	Бензоилметилловый эфир	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	136,06	IX 108	1,088	—13	199	○			Разложение	420	

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.	Растворимость					Характерные признаки	№№	
						Т. плав.	Т. кип.	В.	Сп.	Эф.			
396	Бензолдисульфид	$C_6H_5 \cdot CO \cdot S \cdot S \cdot CO \cdot C_6H_5$	274,22	IX 424		128	разл.	○	—; тр.	—; тр.	× в CS_2	396	
397	Бензол иодистый	$C_6H_5 \cdot COI$	231,96	IX 195		3	128/20	разл.	разл.			397	
398	Бензолкарбиол	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2OH$	136,06	VIII 90	1,013	86	119/11	—; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	× эф.	398	
399	Бензоилмолочная кислота	$C_6H_5CO \cdot OCH \cdot CH_2$ CO ₂ H	194,08	IX 187		112		0,25; +	оч. хор.	оч. хор.	Разложение	399	
400	Бензоилмочевина	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	164,08	IX 215		ок. 215	разл.	—; +	1; 4,15	○		400	
401	Бензоилмуравьиная кислота	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO_2H$	150,05	X 654		65	перег.*	оч. хор.	+	+	× CCl_4 , Ф.-гидрав. т. пл. 161°. Амил. т. пл. 151°. * Разлож.	401	
402	Бензоил гидроперекись	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot OH$	138,05	IX 178		42	взрыв.	тр.				402	
403	Бензоилпропионовая кислота β	$C_6H_5CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	178,08	X 696		116	част. разл.	тр. +	+	+	Раств. бенз.	403	
404	Бензоилтимочевина	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	180,15	IX 219		169		т.	+	○		404	
405	Бензоилтолуидин о	$C_6H_4 \begin{cases} NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ CH_3 \end{cases}$	211,11	XII 795	1,205	142		—; тр.	+		Разложение × уксусно-этил. эф. + ацетон	405	
406	" л	$C_6H_4 \begin{cases} NH \cdot CO \cdot C_6H_5 \\ CH_3 \end{cases}$	211,11	XII 926	1,202	158			232	4,2; +	+	Разложение	406
407	Бензоилуксусная кислота	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	164,06	X 672		104		* тр.; +	+	+	* → ацетфенон	407	
408	Бензоилуксусной кислот. метиловый эфир	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2CH_3$	178,08	X 673	1,173	ж.	152/15				Су- соль т. пл. 200°	408	
409	Бензоилуксусной кислоты этиловый эфир	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2C_2H_5$	192,10	X 674	1,118	<0°	149/12	почти ○			Перег. с вод. паром; Су- соль × бенз. т. пл. 180°	409	
410	Бензоил хлористый	$C_6H_5 \cdot COCl$	140,50	IX 182	1,211	— 1	198	разл.	разл.		Разложение или → бензидилдисульфокислоту о-о'	410	
411	Бензоил цианистый	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CN$	131,05	X 659		34	208	разл.				411	
412	Бензоилциклобутан	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_2$	160,10	VIII 374	1,050	ж.	258				Оксим т. пл. 91—93°	412	
413	Бензоилциклопропан	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \begin{cases} CH_2 \\ CH_2 \end{cases}$	146,08	VII 369		<—10	239				Оксим т. пл. 90—92°	413	
414	Бензоил	$C_6H_5 \cdot CHON \cdot CO \cdot C_6H_5$	212,10	VIII 167		134	344	○; тр.	×	тр.	V	414	
415	Бензоилэтиловый эфир	$C_6H_5 \cdot CH \cdot O \cdot C_2H_5$	240,13	VIII 174		62		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	× лигронин	415	
416	Бензойная кислота	$C_6H_5 \cdot CO_2H$	122,05	IX 92	1,236	121	249*	0,27; хор	58,4; —	46,7	V. * возг. выше 100°	416	
417	Бензойной кислоты ангидрид	$(C_6H_5CO)_2O$	226,08	IX 164	1,23	42	360	○	+	+	IV	417	
418	Бензойнокислый кальций	$(C_6H_5CO_2)_2Ca[+3H_2O]$	282,15	IX 107		*			8,6; 10,2		* выветривается	418	
419	Бензойнокислый натрий	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot Na[+H_2O]$	144,04	IX 107		*			56,2	7,7; —	* выветривается	419	
420	Бензоилметилловый эфир	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	136,06	IX 108	1,088	—13	199	○			Разложение	420	

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
422	Бензоксазол		119,05		
423	Бензол	C_6H_6	78,05	V 179	0,879
424	Бензолгексахлорид (гексахлорбензол) α	$C_6H_6Cl_6$	290,81	V 23	1,87
425	" β	$C_6H_6Cl_6$	290,81	V 23	
426	" γ	$C_6H_6Cl_6$	290,81		
427	Бензолдиазоний азотнокислый	$C_6H_5N_2 \cdot NO_3$	187,06		
428	Бензолдиазоний хлористый	$C_6H_5N_2Cl$	140,52		
429	Бензолдиазоцианид	$C_6H_5N_2CN + HCN$	158,08		
430	Бензолдисульфоновая кислота м	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SO_3H \\ \diagdown SO_3H \end{matrix} (+2\frac{1}{2}H_2O)$	238,19	XI 199	
431	Бензолдисульфоновая кислота п	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup SO_3H \\ \diagdown SO_3H \end{matrix}$	238,19	XI 202	
432	Бензолпентакарбонная кислота	$C_6H(CO_2H)_5$	298,05	IXI006	
433	Бензолсульфамид	$C_6H_5 \cdot SO_2NH_2$	157,13	XI 39	
434	Бензолсульфиновая кислота	$C_6H_5 \cdot SO_2H$	142,12	XI 2	
435	Бензолсульфоновая кислота	$C_6H_5 \cdot SO_3H + H_2O$	176,13	XI 26	
436	Бензолсульфоксид	$(C_6H_5)_2SO$	218,15	VI 300	
437	Бензолсульфохлорид	$C_6H_5SO_2Cl$	176,57	XI 37	1,378
438	Бензолтрисульфоновая кислота сям.	$C_6H_3(SO_3H)_3(+3H_2O)$	318,26	XI 227	
439	Бензонитрил	$C_6H_5 \cdot CN$	103,05	IX 275	1,005
440	Бензпинакон	$(C_6H_5)_2C(OH) \cdot C(OH) \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} (C_6H_5)_2$	366,18	VII058	
441	Бензтиазол		135,12		1,248
442	Бензтиазолин		137,13		
443	Бензтиазолон		151,12		

№№	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
	—34	212	—; тр.	+	+	Разложение	421
	30	183	○		+	При нагрев. с $H_2O \rightarrow$ формиламинофенол т. пл. 129°	422
	6	80	○	∞	∞	IV. \rightarrow м-динитробензол или ацетанилид	423
	157	288	○			V.	424
	310	возг.	○		тр.	I.	425
	112		○			X сп. или X 80%-ой уксусн. кисл	426
	*		оч. хор.	тр.	○	* взрывч.	427
	*		хор.	оч. хор.	○	* взрывч.	428
	69		тр.			Желт.	429
			распл.			Амид т. пл. 229°	430
			распл.			Амид т. пл. 288°	431
	238	*	—; оч. хор.	+	тр.	* \rightarrow ангидрид пиромеллитов. кисл.	432
	156		0,43; —	—; оч. х.	+		433
	83	100*	тр.; хор.	+	+	* разлож.	434
	44	136/*	оч. хор.	оч. хор.	○	\rightarrow бензолсульфамид * катод. объем	435
	70	210/15		хор.	хор.	X лигронин \rightarrow сульфобензид	436
	14	247	○	+	+	\rightarrow бензолсульфамид	437
			распл.			Амид т. пл. 310—315°	438
	—13	191	—; 1	∞	∞	Разлож. или + конц. HJ \rightarrow произв. т. пл. 135—140° (Желт.)	439
	186*			—; 2,56	хор.	\rightarrow * в бензолацетоуксусн. эф. + бензгидрол	440
	ж.	280	○		+	Пикрат т. пл. 168—170° X сп.	441
	ж.	270	○	○	тр.		442
	123		○	+	+		443

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
445	Бензофенон	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5$	182,08	VII 410	1,087/50
446	Бензофенондикарбоновая кислота о-о'	$CO(C_6H_4 \cdot CO_2H)_2$	270,08	X 881	
447	Бензофеноноксим	$(C_6H_5)_2C:NOH$	197,10	VII 416	
448	Бензипинакон	$(C_6H_5)_2C(OH) \cdot C(OH) \begin{matrix} \\ (C_6H_5)_2 \end{matrix}$	366,18	VI 1058	
449	Берберин	$C_{20}H_{17}O_4N \cdot 5\frac{1}{2}H_2O$	434,23		
450	Бербероновая кислота (пиридинтрикарбоновая кислота 2.4.5)	$C_7H_2N(CO_2H)_3 + H_2O$	229,06		
451	Бетанин	$CH_2 \cdot N(CH_3)_3^*$	117,10	IV 346	
452	Вегулин	$\begin{matrix} CO - O \\ \\ C_6H_6O_3 \end{matrix}$	540,48		
453	Биурет	$NH(CONH_2)_2$	103,06	III 70	
454	Бурнеол (d—)	$\begin{matrix} CH_2 \cdot CH - CH_2 \\ \\ C(CH_3)_2 \end{matrix}$	154,14	VI 73	1,011
455	Борнидамин	$\begin{matrix} CH_2 - C(CH_3) - CHONH \\ \\ C_{10}H_{17} \cdot NH_2 \end{matrix}$	153,16	XII 45	
456	Борниден	$\begin{matrix} CH_2 - CH - CH \\ \\ C(CH_3)_2 \end{matrix}$	136,18	V 155	
457	Борнил хлористый	$\begin{matrix} CH_2 - C(CH_3) - CH \\ \\ C_{10}H_{17}Cl \end{matrix}$	172,60	V 94	
458	Борной кислоты триэтиловый эфир	$B(OC_2H_5)_3$	146,02	I 355	0,867
459	Бортриглицерин	$B(C_2H_5)_3$	98,02	IV 641	0,691
460	Бразилеин	$C_{18}H_{11}O_5$	284,10		
461	Бразилин	$C_{18}H_{14}O_5 (+\frac{1}{2}H_2O)$	286,11		
462	Брассиловая кислота	$(CH_2)_9(CO_2H)_2$	216,16	II 731	
463	Бренцкатехин (парокатехин)	$C_6H_4(OH)_2(o)$	110,05	VI 759	1,37
464	Бромаль	$CBBr_3 \cdot CHO$	280,77	I 626	3,34
465	Бромангвел п	$CH_2O \cdot C_6H_4Br$	187,01	VI 199	1,494

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
— 8	214			+	→ ангидрид бензойной кисл.	444
48*	306	○	+	+	IV ф.-гидраз. т. пл. 134°	445
150-155*	*	тр.	+	+	× сп. * V. т. пл. 26°	446
140		○	+	оч. хор.	* при 200° → ангидрид т. пл. 212° × сп.	447
186*		—; 2,58	—	хор.	× сп. Разложение → бензоилацетоксус. эф. + бенгидрол	448
145*		—; +	+	+	Желт. * безводн.	449
235		тр.; +	—; тр.	○	VI.	450
293		162; —	хор.	оч. тр.	× абс. сп.; хлорид т. пл. 227° * кристаллиз. также + 1H ₂ O	451
251	возг.		0,67; 4,27	0,39; 3,08		452
190		1,5; 45	×	+		453
204		○	+	+	I. возг.	454
163	возг.	○	оч. хор.	оч. хор.		455
113		○	+	+	× метилов. спирт (40°)	456
131		○	33	+		457
ж.	120	разл.			Разложение	458
ж.	95	оч. тр. т.	+	+		459
					IV. Раствор. в щел. Кр. Триацетильн. про-изв. т. пл. 205—207°	460
		+	+		IV. Раствор. в щел. Кр. Триацетильн. про-изв. т. пл. 105°	461
	112	0,004; тр.	хор.	хор.	Тр. раствор в бенз. × уксусно-этилов. эф. или разбавл. сп.	462
	105	45; —	+	+	V. × в. или бенз. перегон.	463
ж.	174	*			* → Гидрат т. пл. 53° × в.; Действ. щелочей → HCOOH + + CNBr ₂	464
9	223					465

№. №	Название	Формула	Мо- вес	Ссы- ла на Б.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№. №	
						В.	Сп.	Эф.			
466	Броманид см. тетра- бромхинон	$C_6O_2Br_4$								466	
467	Броманилин о	$Br \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	171,98	XII 631			○	оч. хор.	Ацетил. т. пл. 99° × сп.	467	
468	" м	$Br \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	171,98	XII 633	1,580			+	Ацетил. т. пл. 87° × разб. сп.	468	
469	" п	$Br \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	171,98	XII 636	1,799		○	оч. хор.	Ацетил. т. пл. 167°	469	
470	Броматрахинон α	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ / \quad \backslash \\ CO \end{matrix} C_6H_4Br$	286,98	VII 789				+	Желт. × бенз.	470	
471	" β	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ / \quad \backslash \\ CO \end{matrix} C_6H_4Br$	286,98	VII 789				тр.	Желт. × амил. сп.	471	
472	Бромцетофенон ω	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2Br$	198,98	VII 283				оч. хор.	Раств. в хлорофм. × сп.	472	
473	Бромбензойная кисл. о	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	200,96	IX 347				оч. хор.	× в.	473	
474	" м	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	200,96	IX 349				оч. хор.		474	
475	" п	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	200,96	IX 351				оч. хор.	× в. или эф.	475	
476	Бромбензол	C_6H_5Br	156,96	V 206	1,495			+	→ бромдинитробензол 1.2.4	476	
477	Бромдинитробензол 1.2.4	$Br \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	246,96	V 266			○	-; оч. х.	× сп.; + КОН → ди- нитрофенол 2.4.1	477	
478	Бромкамфора α	$C_{10}H_{15}OBr$	231,04	VII 120	1,437			12; оч. х.	Раств. бенз., CS_2 , V × сп.	478	
479	Бромкоричная кисл. α	$C_6H_5 \cdot CH : CBr$	226,98	IX 599				оч. тр.	∞ тр.	479	
480	" β	$C_6H_5 \cdot CBr : \begin{matrix} CO_2H \\ \\ CH \\ \\ CO_2H \end{matrix}$	226,98	IX 597				оч. т.; тр.	оч. х.; тр.; -	480	
481	Бромнафталин α	$C_{10}H_7Br$	203,98	V 547	1,482			∞	∞	→ Нитропроизв. (1.4) т. пл. 85°	481
482	" β	$C_{10}H_7Br$	206,98	V 548	1,605			6; -	оч. хор.	Раствор. в бенз.	482
483	Бромнитробензол о	$Br \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	201,96	V 247			○	×		483	
484	" м	$Br \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	201,96	V 248	1,704			тр.	хор.	484	
485	" п	$Br \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	201,96	V 248				1,75; -		IV VI	485
486	Бромформ	$CHBr_3$	252,77	I 68	2,890			оч. тр.	оч. хор.	486	
487	Бромл-крил см. нитро- бромформ.									487	
488	Бромпропионовая кисл. α	$CH_3 \cdot CHBr \cdot CO_2H$	152,96	II 253	1,700					Амид. т. пл. 123° × сп. или бенз.	488
489	Бромпропионовая кисл. β	$CH_2Br \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	152,96	II 256				оч. хор.	оч. хор.	489	
490	Бромстирол ω	$C_6H_5 \cdot CH : CHBr$	182,98	V 477	1,429			- 7	220	Дибромид т. пл. 36° + в при 180° → ацетофенон	490
491	" α	$C_6H_5 \cdot CBr : CH_2$	182,98	V 477	1,38			ж.	187/14	→ бромбензойн. к. (о) → бромбензойн. к. (м) IV → бромбензойн. к. (п)	491
492	Бромтолуол о	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	170,98	V 304	1,421			- 29	182		492
493	" м	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	170,98	V 305	1,401			- 40	184		493
494	" п	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	170,98	V 305	1,406			+ 28	184		494
495	Бромуксусная кислота	$Br \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	138,94	II 218	1,934			40	196	III а. × лигрозин	495

при 50°

Т. плавл	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№. №
		В.	Сп.	Эф.		
31	229	○	оч. хор.		Ацетил. т. пл. 99° × сп.	467
18	251		+		Ацетил. т. пл. 87° × разб. сп.	468
66	разл.	○	оч. хор.	оч. хор.	Ацетил. т. пл. 167°	469
188	всег.		+		Желт. × бенз.	470
205	возг.		тр.		Желт. × амил. сп.	471
50			оч. хор.	оч. хор.	Раств. в хлорофм. × сп.	472
150	вогг.	тр.; +	оч. хор.	оч. хор.	× в.	473
155	> 280	тр.	оч. хор.	оч. хор.		474
251		-; оч. т.	оч. хор.	оч. хор.	× в. или эф.	475
-31	156		+		→ бромдинитробензол 1.2.4	476
72		○	-; оч. х.	+	× сп.; + КОН → ди- нитрофенол 2.4.1	477
76	274		12; оч. х.		Раств. бенз., CS_2 , V × сп.	478
130			оч. тр.	∞	тр.	479
135 159			оч. т.; тр.	оч. х.; тр.; -	оч. хор.	480
+ 3	280		∞	∞	→ Нитропроизв. (1.4) т. пл. 85°	481
59	262		6; -	оч. хор.	Раствор. в бенз.	482
41	261	○	×			483
58	257	тр.	хор.			484
125	256		1,75; -		IV VI	485
9	151		оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.	486
25	205				Амид. т. пл. 123° × сп. или бенз.	488
62			оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	489
- 7	220		- 7	220	Дибромид т. пл. 36° + в при 180° → ацетофенон	490
ж.	187/14		ж.	187/14	→ бромбензойн. к. (о) → бромбензойн. к. (м) IV → бромбензойн. к. (п)	491
- 29	182			+		492
- 40	184			+		493
+ 28	184			+		494
40	196		оч. хор.	оч. хор.	III а. × лигрозин	495

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
497	" м	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	172,96	VI 198	
498	" п	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	172,96	VI 198	1,840
499	Бромцная	BrCN	105,92	III 39	2,015
500	Бруцин	$\text{C}_{23}\text{H}_{26}\text{O}_4\text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	466,29		
501	Бутадиен 1.3 (дивинил)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	54,05	I 249	
502	Бутан н.	C_4H_{10}	58,08	I 118	0,80/0
503	Бутиламин н.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	73,10	IV 156	0,740
504	" втор.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	73,10	IV 161	0,718
505	Бутил бромистый н.	$\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$	136,99	I 119	1,299
506	Бутилен а	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	56,06	I 203	
507	" б	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	56,06	I 204	0,635
508	Бутилен бромистый (б) 2.3	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	115,90	I 120	1,821
509	Бутиленгликоль 1.3	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHON} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	90,08	I 477	1,026
510	" 1.2	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHON} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	90,08	I 477	1,006
511	" 2.3	$\text{CH}_2\text{CHON} \cdot \text{CHON} \cdot \text{CH}_3$	90,08	I 479	1,048
512	Бутил иодистый норм.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{I}$	183,99	I 123	1,612
513	" втор.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHI} \cdot \text{CH}_3$	183,99	I 123	1,595
514	" трет.	$(\text{CH}_3)_3\text{CI}$	183,99	I 129	1,536
515	Бутиловое горчичное масло норм.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	115,15	IV 158	0,946
516	Бутиловое горчичное масло втор.	$\text{N} \cdot \text{CS}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2$	115,15	IV 162	0,944
517	Бутиловое горчичное масло трет.	$\text{N} \cdot \text{CS}$ $(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$	115,15	IV 175	0,919
518	Бутиловый спирт норм. перв.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	74,08	I 367	0,804
519	Бутиловый спирт изо см. изобутиловый сп.				
520	Бутиловый спирт втор. (этилметилкарбинол)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHON} \cdot \text{CH}_3$	74,08	I 371	0,808
521	Бутиловый спирт трет. (траметилкарбинол)	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{OH}$	74,08	I 379	0,789
522	Бутил сернист. норм.	$(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{S}$	146,21	I 370	0,839
523	Бутиловый эфир (я)	$(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{O}$	130,14	I 369	0,769
524	Бутилхлораль	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CHO}$	176,42	I 664	1,395

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
6	195	○	+		Раств. хлорофр., бензол. т. пл. 86°	496
82	237	○	+		II. X хлорофр., бензол. т. пл. 104°	497
63	238	1,4; —	оч. хор.	оч. хор.	III. X хлорофр., бензол. т. пл. 104°	498
52	61,6	+	+		хор. раств. в хлорофр.	499
178		0,06; —		○	V X разбавл. сп. Тетрабромиды т. пл. 118° и 38°	500
	— 5					501
— 135	+ 1	○	0,581		Пикрат т. пл. 147°	502
— 46	77	∞	+		Хлороплатинат т. пл. 228°	503
— 72	63	∞				504
ж.	100				+ HJ → иодистый бутил. втор.	505
	— 5				Нераств. в H ₂ SO ₄ Нитрозит т. пл. 133°	506
	+ 1					507
ж.	158					508
ж.	204	оч. хор.	+	○	Ф.-уретан т. пл. 122°	509
ж.	192	оч. хор.	∞		+ разб. HNO ₃ → гликолевую и глиоксидов. к-ты	510
ж.	181	∞	+	∞	Ф.-уретан т. пл. 176° или 201°	511
ж.	130					512
ж.	119					513
ж.	99	*			* → HJ + бутиламин	514
ж.	167				+ NH ₃ → произв. т. пл. 79°	515
ж.	160				+ NH ₃ → произв. т. пл. 133°	516
	10				+ NH ₃ → произв. т. пл. 185°	517
— 80	117	7,36; —			Фен.-уретан т. пл. 61°	518
						519
— 89	100	12,5			Хор. раств. в разбавл. с. кислотах → метилэтилкетон	520
	25	83	∞		IV Ф.-уретан т. пл. 186°	521
ж.	182	○			Сульфен т. пл. 43°	522
ж.	141					523
ж.	165	*	**		* → бутилхлоралгидрат ** → алкоголь	524

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
625	Бутилхлоральгидрат	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH})_2$	193,44	I 664	1,694
626	Бутил хлористый н.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{Cl}$	92,53	I 118	0,884
627	" " трет.	$(\text{CH}_2)_3 \text{CCl}$	92,53	I 125	0,843
628	Бутил дианистый н.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \text{CN}$	83,08	II 301	0,801
629	" " трет.	$(\text{CH}_2)_3 \text{C} \cdot \text{CN}$	83,08	II 329	
630	Бутиралдегид норм. (масляный алдегид)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	72,06	I 662	0,817
631	Бутрамид норм.	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CONH}_2$	87,08	II 276	1,032
632	Бутирил хлористый норм.	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{COCl}$	106,52	II 274	1,028
633	Бутиролакто	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \begin{array}{l} \text{---} \\ \text{---} \end{array} \text{O}$	86,05		1,129
634	Бутирон (дипропилкетон)	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	114,11	I 699	0,820
635	Валерамид (изо)	$(\text{CH}_3)_2 \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	101,10	II 315	0,965
636	Валериановая кислот. * норм.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	102,08	II 299	0,932
637	Валериановая кислот. изо	$(\text{CH}_3)_2 \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	102,08	II 309	0,942
638	Валериановой кислоты ангидрид	$(\text{C}_4\text{H}_8\text{CO})_2\text{O}$	186,14	II 314	0,929
639	Валериановой кислоты ациловый эфир (изо)	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	172,16	II 312	0,870
640	Валериановой кислоты метиловый эфир	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	116,10	II 311	0,881
641	Валериановой кислоты этиловый эфир	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	130,11	II 312	0,868
642	Валериановый алдегид норм.	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CHO}$	86,08	I 676	0,819
643	Валериановый алдегид изо	$(\text{CH}_3)_2 \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	86,08	I 634	0,803
644	Валин см. аминокислоты валериановую к. α				
645	Ванилин [3]	$\text{CH}_3\text{O} \begin{array}{l} \text{---} \\ \text{---} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$ [I]	152,06	VIII 247	
646	Ванилиновая кислота [4]	$\text{HO} \begin{array}{l} \text{---} \\ \text{---} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	168,06	X 392	
647	Ванилиновый спирт	$\text{HO} \begin{array}{l} \text{---} \\ \text{---} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	154,08	VII 113	
648	В-ратрия (певадин)	$\text{C}_{20}\text{H}_{31}\text{O}_2\text{N}$	591,40		
649	Вэратр л 1-2	$\text{C}_{20}\text{H}_{31}(\text{OCH}_3)_2$	138,08	VI 771	1,086
650	Вэратрумоая кислота 3-4-1	$(\text{CH}_2)_9 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	182,08	X 393	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
78	разл.*	—; дов. хор.	оч. хор.		× В. ромбоэдрич. * → бутилхлораль + в.	626
ж.	78					626
ж.	52				+ 5 объемов в. при 100° → бутиламин н.	627
ж.	140				Разложение	628
15	108				Разложение	629
ж.	75	3,7			п-Нитробенз.-гидраз. т. пл. 91°	630
115	216	оч. хор.	+	+	IV × бенз.	631
ж.	102				Разложение	632
< -17	204	∞	+	+	→ ятарную кислот.	633
ж.	143	○			Семикарбаз. т. пл. 133°	634
135	230—232	+	+	+	× см.	635
-35	187	3,7			Амид т. пл. 100—104°, * см. также триметилуксусн. кислот.	636
-38	177	3,34			Амид см. валер. амид	637
ж.	215				Разложение	638
ж.	190	тр.	∞	∞	Разложение	639
ж.	117				Разложение	640
-99	135	○	+		Разложение	641
ж.	103	тр.			Оксим т. пл. 52°	642
ж.	92	тр.	+	+	п-Нитрофен.-гидраз. т. пл. 109°	643
						644
81	285	1; 5	хор.	хор.	V × лигроиная	645
207	возг.	0,12; 2,5	оч. хор.	+	× в	646
115		—; +	+	+	× в или бенз.	647
206		0,11; —	+	+	Пикрат т. пл. 56°	648
15	207					649
179	возг.	0,4; 0,6	оч. хор.	оч. хор.		650

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
551	Веронал см. диэтилбарбитуровая к.				
552	Виниламин *	$\text{CH}_2:\text{CH}\cdot\text{NH}_2$ *	43,05	IV 203	0,832
553	Винил бромистый	$\text{CH}_2:\text{CHBr}$	106,94	I 188	1,517
554	Винилуксусная кислота	$\text{CH}_2:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	86,05	II 407	1,018
555	Винил хлористый	$\text{CH}_2:\text{CHCl}$	62,48	I 186	
556	Винил-этиловый эфир	$\text{CH}_2:\text{CH}\cdot\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	72,06	I 433	0,763
557	Винная кислота d (обыкновенная)	$\text{CH}\cdot\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	150,05	III 481	1,780
558	Винная кислота l	$\text{CH}\cdot\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}\cdot\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	150,05	III 520	1,780
559	" " рац. (виноградная)	$\text{CH}\cdot\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}\cdot\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	168,06	III 522	1,687
560	Винная кислота мезо-см. мезовинная кислота	$\text{CH}\cdot\text{OH}\cdot\text{CO}_2\text{H} + \text{H}_2\text{O}$			
561	d-Винной кислоты амид	$\text{CHON}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	148,08	III 520	
562	d-Виннокислый калий	$\text{CHON}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$ $\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_6\text{K}_2(+\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O})$	226,23	III 494	1,976
563	" " кислый (винный камень)	$\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_6\text{HK}$	188,14	III 494	1,956
564	Виннокислый калий-натрий, Сегнетова соль	$\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_6\text{KNa}\cdot 4\text{H}_2\text{O}$	282,20	III 495	1,79
565	Виннокислый кальций	$\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_6\text{Ca} + 4\text{H}_2\text{O}$	188,10	III 497	
566	Виннокислая двойная сурьяно-кальцевая соль (рвотный камень)	$\text{CHON}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}(\text{OSbO})\cdot\text{CO}_2\text{K} + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	332,3	III 502	2,607
567	Виннокисл. этил (моно)	$\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_6\text{H}(\text{C}_2\text{H}_5)$	178,08	III 512	
568	Виннокислый этил (ди)	$\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_6(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	206,11	III 512	1,202
569	Виноградная кислота см. винную к. рац.				
570	Виноградный сахар *	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{H}_2\text{O}$	198,11	I 879	1,56
571	Виноградный сахар	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	180,10	I 879	1,544
572	Висдуровая кислота	$\text{NH}\cdot\text{CO}$ $\text{NH}\cdot\text{CO}$ $\text{C}_2\text{NOH}(+\text{H}_2\text{O})$	157,05		

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
	ж.	+	+		n-толуолсульфон. т.пл. 52° * соотв. этиленимид	552
	— 138	16			+ раствор $\text{KMnO}_4 \rightarrow$	553
	— 39	163	∞		Дибромид т. пл 49°	554
	— 18	— 18			+ спиртов. раствор. NH_3 при 150° → этилендиамин	555
	ж. 170	тр. 138; 343	25; —	0,61	→ дихлорэфир	556
	170	138; 343	25; —	0,61	V. оч. хор. растворяется в ацетоне	557
	204-206*	20; 184	2,1; —	1,1; —	V. Растворяется в ацетоне	558
					VI. * безводн.	559
	195		0,03; —	○	IV.	561
	*	158; —	тр.		V. * теряет воду при 180°	562
		0,654; —	○		IV.	563
		114,2; —			IV.	564
		0,02; тр.			IV.	565
	*	разл.	8,52; —	○	IV. * при 100° безводн.	566
ок. 90		распл.	хор.	○	IV. Разложение	567
15	167/16	+			Разложение	568
82		98; —	—; +		V* см. произв. глюкозозон, глюкозон, глюкоксим	570
146		81,7; —	1,9; 21,7		X абс. см. IV	571
100*		—; +	+		IV. * теряет воду	572

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
573	Висмуттриэтил	$(C_2H_5)_3Bi$	296,1	IV 622	1,82
574	Галактоза d-	$C_6H_{12}O_6(+H_2O)$	180,10	I 909	
575	Галлен	$C_{27}H_{12}O_7$	364,10		
576	Галловая кислота 3·4·5·1	$C_7H_7(OH)_3CO_2H+H_2O$	188,06	X 470	1,70
577	Галловой кислоты этиловый эфир	$C_9H_9(OH)_3CO_2C_2H_5$	198,08	X 484	
578	Гваякол 1·2	$C_8H_8 \begin{cases} OH \\ OCH_3 \end{cases}$	124,06	VI 768	1,123
579	Гексабромбензол	C_6Br_6	551,52	V 215	
580	Гексагидробензойная кислота	$C_8H_{11}CO_2H$	123,10	IX 7	1,034
581	Гексагидробензол см. циклогексан	C_6H_{12}			
582	Гексагидро-м-ксилол	$C_8H_{10} \begin{cases} CH_3 \\ OH \end{cases}$	112,13	V 86	0,78
583	Гексагидросалициловая кислота	$C_8H_{10} \begin{cases} OH \\ CO_2H \end{cases}$	144,10	X 5	
584	Гексагидротолуол см. метилциклогексан				
585	Гексагидроцимол (ментан)	$C_{10}H_{18} \begin{cases} CH_3 [1] \\ C_2H_5 [4] \end{cases}$	140,16	V 47	0,793
586	Гексадекан	$C_{16}H_{34}$	226,27	I 172	3,775
587	Гексаметилбензол	$C_6(CH_3)_6$	162,14	V 450	
588	Гексаметилентетрамин (уротропин)	$(CH_2)_6N_4$	140,13		
589	Гексан норм.	C_6H_{14}	86,11	I 142	0,660
590	· (этилизобутан)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	86,11	I 148	0,658
591	· (дивопронил)	$(CH_3)_2CH \cdot CH(CH_3)_2$	86,11	I 151	0,668
592	Гексанитродифениламин (аурация)	$HN(C_6H_4(NO_2)_2)_2$	439,10	XII 766	
593	Гексанитродифениловый эфир 2·4·6·3'·4'·8'	$O \begin{cases} C_6H_4(NO_2)_2 \\ C_6H_4(NO_2)_2 \end{cases}$	440,08		
594	Гексанитрэтган	$(NO_2)_6C_2C(NO_2)_2$	300,05	* I 33	
595	Гексоксибензол	$C_6(OH)_6$	174,05	VII 1193	
596	Гексахлорбензол	C_6Cl_6	284,76	V 205	1,569 п.т. 236°

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж. 166	107/79	○ —; хор.	+	+	Взрывает IV. × сп. или в. Метилфенилгидраз. т. пл. 190° → Слижевую ксл.	573 574
239	разл.	1,16; 33	28; —	2,5; —	Кр. Раствор. в щелоч.; тетрабенз.-сульфон т. пл. 187°	575 576
158		тр; +	+	+	VI	577
ж. 205	205	1,86; —	хор.	хор.	III. Бензоил. т. пл. 57°	578
ок. 315	31	233	—; тр. оч. хор.	оч. тр.	× Толуол V Амид т. пл. 184°. × в.	579 580
ж. 119	119					581 582
111		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.		583 584
ж. 169	169					585
19	248		∞	∞		586
164	264		0,2; +		IV. × сп.; раствор. в горяч. бенз.	587
*	*	хор.	14,3; 7,15	○	III. × сп.; раствор. в с. ксл. Хлорид т. пл. 188° возг. в вакууме	588 589
— 94	69		+	+		590
ж. 82	82		+	+		591
ж. 58	58		+	+		592
238		○	○	○	Желт. IV. Раствор. в щелочах красного цвета. × лед. укс. ксл.	593
269		○	тр.		Желт.; раствор. в нитробензол	594
142	возг.	○	тр.; —	+	Бесцветн.	595
227	326	○	тр. ○; оч. тр.	тр.; 2	V. Раствор. в горяч. бенз.; × бенз. + сп.	596

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
597	Гексахлорэтан	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CCl}_3$	286,76	I	87 2,091
598	Гексаэтилбензол	$\text{C}_6(\text{C}_2\text{H}_5)_6$	246,24	V	471 0,83/130
599	Гексиленадглицоль * 1-6	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$ $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{ONOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$	118,11	I	484 0,967
600	" 2-5	$\text{CH}_3\text{ONOH} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$ $\text{CH}_3\text{J} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	118,11	I	485 0,961
601	Гексилен иодистый 1-6		337,94	I	147 2,05
602	Гексильовый спирт * норм. перв.	$\text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	102,11	I	407 0,820
603	Гексильовый сп. (метилбутилкарбинол)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHON} \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$	102,11	I	408 0,823
604	Гексильовый сп. (этилпропилкарбинол) см. этилпропилкарбинол				
605	Гексильовый сп. (диэтилметилкарбинол)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	102,11	I	411 0,824
606	γ-Гексилбутиролактон	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COO})$	156		
607	Гексин (метилпропил-ацетилен)	$\text{C}_3\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_3\text{H}_5$	82,08	I	253 0,738
608	Гематени	$\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{O}_3(\text{OH})_2 ?$	300,10		
609	Гематин	$\text{Fe}(\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2)_2 ?$	592,13		
610	Гематоксилин	$\text{C}_{16}\text{H}_{16}\text{O}(\text{OH})_2(+3\text{H}_2\text{O})$	302,11		
611	Гемимеллитовая кислота 1-2-3	$\text{C}_6\text{H}_8(\text{CO}_2\text{H})_3$	210,05	IX	976
612	Гемимеллитол 1-2-3	$\text{C}_6\text{H}_8(\text{CH}_2)_3$	120,10	V	399
613	Гентанин, гентинин	$\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_5$	258,08		
614	Гентизиновый альдегид см. диоксенбензальдегид 2-5-1				
615	Гептан норм.	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_3$	100,13	I	154 0,730
616	(триэтилметан)	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	100,13	I	157 0,889
617	Гепт-тен норм.	C_7H_{14}	98,11	I	219 0,703
618	Гептильовый спирт. норм. перв.	$\text{C}_7\text{H}_{15} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	116,13	I	414 0,817
619	Гептиловый спирт втор. (метил-н. амилкарбинол)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHON} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	116,13	I	415 0,819
620	Гептиловый спирт втор. (дипропилкарбинол)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2 \text{CHON}$ $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2$	116,13	I	415 0,820

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
187	185	○	хор.	хор.	× сп. или эф.; > 71° I, 71—43° VI, < 43° IV √ × сп. * см. также пинакон	597 598 599
129 42	298 250	○ ×	тр.; + +	оч. хор. -; +		600
ж.	212—215	∞	∞	∞		601
9	163,17				Перегоняется с водян. паром	601
ж.	158	тр.	+		Фен.-уретан т. пл. 42° * см. также пинаколиновый спирт	602
ж.	137	оч. тр.	+			603
< -38	123		+			604
-20	84					605
-20	84					606
-20	84		0,06; -	тр.	Темнокрасн.; раствор. в щелочах	608
> 200		○	○	○	Бур.; раствор. в щелочах	609
190	равл.	-; +	+	+	II	610 611
< -15	176	3,2; оч. х.		дов. хор.	Тринитропропильн. т. пл. 209°	612
267	возг.	оч. тр.	-; тр.	-; тр.	Желт.	613 614
-97	+98		+	+		615
ж.	96		+	+		616
ж.	99		+	+		617
-36	176	○	+	+	→ азотовую кисл.	618
ж.	157	○			→ н-метиламилкетон	619
ж.	155		+	+	→ дипропилетон	620

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
						В.	Сп.	Эф.		
621	Гептиловый спирт втор. (диизопропилкарбинол)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{C}\cdot\text{NOH}$ $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	116,13	I 417	0,829				→ диизопропилкетон	621
622	Гептиловый спирт трет. (триэтилкарбинол)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{C}\cdot\text{OH}$	116,13	I 417	0,839					622
623	Гептиловый спирт трет. (пентаметилэтол)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}\cdot\text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$	116,13	I 418					* + в → гидрат т. пл. 83° × сп. + в.	623
624	Гептин	$\text{CH}_3\cdot(\text{CH}_2)_4\text{C}:\text{CH}$	96,10	I 256	0,738				+ H_2SO_4 → метиламилкетон	624
625	Гераниол	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	154,14	I 457	0,889				Дифенилкарбамат т. пл. 82°	625
626	Геранил уксуснокислый	$\text{HO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}$ $ \text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	196,16	II 140	0,917					626
627	Гесперидин	$\text{C}_{22}\text{H}_{36}\text{O}_{12}$	482,21						Раств. в горяч. уксусн. кисл.	627
628	Гесперитиновая кислота (изоферуловая кислота 4.3.1)	C_6H_5 $\begin{matrix} \text{OCH}_3 \\ \\ \text{OH} \\ \\ \text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})_2 \end{matrix}$	194,08	X 437						628
629	Геспертин [3]	NO $ \text{CH}_3\text{O}$	302,11	VIII 544						629
630	Гидантоин	$\text{NH}\cdot\text{CH}_2$ $ \text{CO}$	100,05							630
631	Гидантоиновая кислота	$\text{NH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	118,06	IV 359					V. * в запая ной трубке	631
632	Гидразобензойная кислота о	$\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	272,11							632
633	Гидразобензол	$\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{NH}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	184,11						* разлаг на анилиноазобензол	633
634	Гидразотолуол о	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_3$	212,14							634
635	" п	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{NH}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_3$	212,14							635
636	Гидракриловая кислота	$\text{CH}_2(\text{OH})\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	90,05	III 295					Zn-соль + $4\text{H}_2\text{O}$ т. пл. 60° → в акрилов. кисл. или мононсемикарбазон	636
637	Гидрастин	$\text{C}_9\text{H}_{21}\text{O}_6\text{N}$	388,18							637
638	Гидратроповая кислота	$\text{C}_9\text{H}_{15}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CO}_2\text{H}$	150,08	IX 524	1,1				Амид т. пл. 91°	638
639	Гидрацетамид	$(\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2)_3\text{N}_2$	112,11	II 608					Желт. Разложение → Дибромоправ. + сп. → оксидомопрз. т. пл. 129°	639 640
640	Гидриден	C_6H_5 $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \end{matrix}$	118,08	V 486	0,957					640
641	Гидриндон а	C_6H_5 $\begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CO} \end{matrix}$	132,06	VII 360	1,101				Ша семикарбазон т. пл. 239°	641

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	140	оч. тр.	+	+	→ диизопропилкетон	621
ж.	142	тр.	+	+		622
17	132	*	+	+	* + в → гидрат т. пл. 83° × сп. + в.	623
ж.	99				+ H_2SO_4 → метиламилкетон	624
<—15	121/17	○	∞	∞	Дифенилкарбамат т. пл. 82°	625
ж.	128 16					626
251		—; 0,02	тр.	○	Раств. в горяч. уксусн. кисл.	627
228		тр.; +	оч. хор.	оч. хор.		628
224		оч. тр.	+	дов. х.		629
216		—; +	+			630
163*		3,1; оч. х.	0,5; оч. х.	оч. тр.	V. * в запая ной трубке	631
205			—; +			632
126	*	○	+	+	* разлаг на анилиноазобензол	633
165	разл.		+	+		634
126	разл.		хор.	хор.		635
сироп.	разл.				Zn-соль + $4\text{H}_2\text{O}$ т. пл. 60° → в акрилов. кисл. или мононсемикарбазон	636
132		оч. тр.	тр.	тр.		637
<—20°	265	тр.	хор.	хор.	Амид т. пл. 91°	638
ж.	177	хор.	хор.		Желт. Разложение → Дибромоправ. + сп. → оксидомопрз. т. пл. 129°	639 640
41	244	тр.	оч. хор.	оч. хор.	Ша семикарбазон т. пл. 239°	641

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
643	Гидроантранол	$CH_2 \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} CH_2OH$	196,10	VI 697	
644	Гидробензамид	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2N_2$	298,16	VII 215	
645	Гидробензонин *	$C_6H_5 \cdot CHON \cdot CHON$ C_6H_5	214,11	VI 1003	
646	Гидрокарбостырил	C_6H_5ON	147,08		
647	Гидрокориичная кисл.	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	150,08	IX 508	1,071/49
648	Гидрокумаровая кислота о	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	166,08	X 241	
649	Гидрокумаровая кислота п	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	166,08	X 244	
650	Гидротолухинон 1.2.5	$CH_3 \cdot C_6H_3(OH)_2$	124,06	VI 874	
651	Гидрофлорон 1.4.2.5	$C_6H_3(OH)_3(CH_3)_2$	138,08	VI 915	
652	Гидрохелидоновая кислота	$CO \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H \\ \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H \end{matrix}$	174,08	III 804	
653	Гидрохинон 1.4	$C_6H_4(OH)_2$	110,05	VI 836	1,33
654	Гидрохинона диметилый эфир	$C_6H_4(OCH_3)_2$	138,08	VI 843	1,036.66
655	Гидрохинонфтаlein	$C_{20}H_{12}O_5$	332,10		
656	Гидрофёрульгнон	$C_{12}(OH)_6(CH_3)_4$	306,14	VI 1200	
657	Гипосциамин	$C_{17}H_{23}O_3N$	289,19		
658	Гипоксантин (6-оксипурин)	$C_5H_4ON_4$	136,06		
659	Гиппуровая кислота	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	179,08	IX 225	1,308
660	Гистазария 2.3	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_4(OH)_2$	240,06	VIII 462	
661	Гликоколл	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	75,05	IV 333	1,60
662	Гликол	$CH_2OH \cdot CH_2OH$	62,05	I 465	1,109
663	Гликоламид	$CH_2OH \cdot CONH_2$	75,05	III 240	
664	Гликолацетат (монокусусный эфир гликола)	$CH_3COOCH_2 \cdot CH_2OH$	104,06	II 141	> 1
665	Гликол-диацетат (дикусусный эфир гликола)	$CH_3 \cdot O \cdot C_2H_5O$	146,06	II 142	1,128
666	Гликоляд	$CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5O$ $CH_2 \cdot O \cdot CO$ $CO \cdot O \cdot CH_2$	116,03		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
1	220-225*	○	хор.	хор.	× сп.; * с разложением в семикарбазон т. пл. 203°	642
76		—; +	+	+	× петрол. эф.	643
110	130*	○	+	+	IV. Разложение * → амарин	644
134	> 300	0,25; 1,25	—; хор.		V. × сп. * сравн. о изогидробензоинном	645
163	перег.	почти ○	+	+	× сп.	646
49	280	0,6; +	+	+	V. × сп. или лигроинамид т. пл. 105° × в. * → лактон	647
82	*	5; > 100	оч. хор.	оч. хор.		648
128		тр.; оч. х.	+	+	V	649
124	возг.	+	+	+	IV. × бенз. → толухинон 1.2.5	650
212	возг.	тр.; дов. хор.	оч. хор.	оч. хор.	→ п-ксилохинон (флорон)	651
143		тр.; +	+	тр.	IV. + HNO ₃ → янтарн. кисл.	652
172	285	5,9; хор.	оч. хор.	оч. хор.	IIIa. × в; V возг.	653
56	213	○			Раствор. в бензоле	654
232—234		—; оч. т.	+	+	× э.	655
190	разл.	оч. тр.	—; +	оч. тр.	V. × сп.	656
108		+	+	+		657
	разл.	—; +	тр.	○		658
187	разл.	0,37; +	тр.; +	0,4; —	IV. Разложение	659
> 260			оч. тр.	оч. тр.	Желт. × укс. кисл. Ацетил. т. пл. 205°	660
232—236	разл.	23	0,2	○	V.	661
— 12	197	∞	∞	1,1	Бензол т. пл. 73°	662
120	ж.	+	тр.		IV. Разложение	663
182	ж.	∞	∞	+	Разложение	664
ж	187	16,1; —	∞	∞	Разложение	665
86		—; +	тр.; +			666

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
667	Гликолевая кислота	CH ₂ OH·CO ₂ H	76,08	III 228	
668	Гликолевый альдегид	CH ₂ OH·CHO	60,03	I 817	
669	Гликохлоргидрин	ClCH ₂ ·CH ₂ OH	80,50	I 337	1,199
670	Гликол-этилендиацеталь	CH ₂ ·CH ₂ O·CH ₂ O·CH ₂	88,06		1,002
671	Гликуроновая кислота d-	CNO(CHOH) ₂ CO ₂ H	194,08	III 884	
672	Глиоксалин (имидазол)	CH ₂ —NH—CH N C=O	68,05		
673	Глиоксаль	CHO·CHO	58,02	I 759	1,14
674	Глиоксилевая кислота	CHO·CO ₂ H·H ₂ O	92,03	III 594	
675	Гликоим	CH ₂ ·NOH	88,05	I 761	
676	Глицерин	CH ₂ ·NOH C ₂ H ₅ (OH) ₂ CH ₂ OH·CHOH	92,06	I 502	1,260
677	Глицериновая кислота	CO ₂ H CH ₂ OH·CHOH	106,05	III 395	
678	Глицериновой кислоты этиловый эфир	CO ₂ H CH ₂ OH·CHOH	134,08	III 397	1,191
679	Глицериновый альдегид	CO ₂ C ₂ H ₅ CH ₂ OH·CHOH·CHO	90,05	I 845	
680	Глицид	CH ₂ ·CH ₂ OH O CH ₂ CH ₂ ·CH ₂ ·CO ₂ H	74,05		1,111
681	Глуконовая кислота	CO ₂ H CH ₂ ·CH ₂ ·CO ₂ H	130,05	II 758	
682	Глутаминовая кислота α	CO ₂ H CH(NH ₂)CO ₂ H CH ₂ —CH ₂ ·CO ₂ H	147,08	IV 488	1,538
683	Глутаровая кислота	C ₅ H ₈ CH ₂ CO ₂ H CH ₂ ·CO ₂ H	132,06	II 631	
684	Глутаровой кислоты диэтиловый эфир	CH ₃ O·(C ₂ H ₅) ₂	188,13	II 633	1,025
685	Глюкоза см. сахар виноградный				
686	Глюкозавон d.	C ₆ H ₁₀ O ₄ (NNH·C ₆ H ₅) ₂	358,21		

Т. плавт.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№	
		В.	Сп.	Эф.			
79	разл.	∞	∞	∞	K-соль т. пл. 117°, тр. раств. сп.	687	
95—97 ж.	130	хор.	—; хор.	тр.	→ фен.-оказон т.пл. 170°	688 689	
ж.	82	66,7	+	+	Разложение	670	
сироп	*	+	+		Циклоининовая соль т. пл. 204°* → лактон т. пл. 175°	671	
	235	+	оч. хор.	+		672	
	15	+	оч. хор.	оч. хор.	Фен.-гидраз. т. пл. 170°	673	
сироп	*	+	+		V. п - Нитрофен.-гидраз. т. пл. ок. 200° * Из конц. раствора гонится с вод. паром	674	
	178	гозг.	—; хор.	хор.	хор.	IV. X в.	675
	19	290	∞	∞	○	IV. Бензоил т. пл. 76°	676
ж.		∞	∞	∞	○	Pb соль; → недопропионовую кисл. β	677
ж.	121/14	+				Разложение	678
	138	хор.	оч. тр.	тр.	Фен.-оказон т. пл. 132° X бенз.	679	
ж.	161	+			+	в. → глицерин	680
	138	хор.	хор.	хор.	X эф.	681	
	202	1; +	оч. тр.	○	IV	682	
	97	302—304	83,3; —	оч. хор.	оч. хор.	V	683
ж.	237	оч. тр.	оч. хор.		Разложение	684	
						685	
	204	оч. тр.	тр.			686	

№ п.	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
688	Глюкозоксим d-	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_5\text{NONH}$	197,18	I 902	
689	Глюкозон	$\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHO}$	178,08	I 932	
690	d-Глюкозы фенилгидразон	$(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_2\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	270,16		
691	Глюконовая кислота d-	$\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	196,10	III 542	
691a	Глюкуроновая кислота см 671.				
692	Гомонирокатехин 1-3-4	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$ CO_2H	124,06	VI 878	1,12,74
693	Гомофталевая кислота	C_6H_4 $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ [1]	180,06	IX 857	
694	Грелучая кислота	$\text{C}:\text{NOH}$	43,02	I 720	
695	Грелучая ртуть	$(\text{C}:\text{NO})_2\text{Hg} (+\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O})$	284,6	I 722	4,42
696	Грелучее серебро	$\text{C}:\text{NOAg}$	149,89	I 722	
697	Гуанидин	$\text{C}:\text{NH}(\text{NH}_2)_2$	59,06	III 82	
698	Гуанин (2-амино-6-оксипурип)	$\text{C}_5\text{H}_5\text{O}_2\text{N}_5$	151,08		
699	Дамбоза	$\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_6$	180,10		1,752
700	Дафнетин	$\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_4$	178,05		
701	Дегидрацетовая кислота	$\text{CO}-\text{O}-\text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}$	168,06		
702	Дегидротитолонидия	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ $\text{N} \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	240,18		
703	Дезоксалева кислота	$\text{CHOH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	194,05	III 588	
704	Дезоксиализарин см. антраробин	$\text{C}(\text{OH}) : (\text{CO}_2\text{H})_2$			
705	Дезоксбензонин	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	196,10	VII 431	
706	Декагидронафталин (декалин)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	138,14	V 92	0,877
707	Декап н.	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	142,18	I 168	0,745
708	Декагидрохинолин	$\text{C}_9\text{H}_{17}\text{N}$	139,14		
709	Декатиловый спирт (n-дециловый спирт)	$\text{C}_9\text{H}_{19} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	158,18	I 425	0,830
710	Декстрин	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_x$	162,08		1,038

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	сп. %
		В.	Сп.	Эф.		
(105—110)		оч. хор.	тр.	○	× Метил. спирт. + HNO ₃ → порисахарную кислоту (цикнонинов. соль т. пл. 208°)	687
137*		оч. хор. +	оч. тр. —; +	○	× Метил. сп. → глюкозавон * сироп, затверд. в аморфн. состоянии.	688
159*		+	+		* α-модификация; β-модифик. т. пл. 140°	689
си. оп	*	оч. хор.	○		Фенилгидразид т. пл. 200°* → лактон т. пл. 130—135° 691a	690
65	251	+	+	+	× бенз. (+лигровин)	691
175*		—; хор.	оч. хор.	+	* → Ангидрид т. пл. 141°	692
*		тр.: +			* взрывает	693
*		0,0 8; 2,78 распл.			× в * взрывает. Разлагается аммиаком	694
разл.		○	оч. тр.	оч. тр.	* взрывает; × в Пикрат разлаг. ок. 310°, карбонат т. пл. 197°	695
224	319/15	1,75; —	○	○	III Желт.	696
253—256		—; +	—; оч. хор.	оч. тр.	IV	700
108	270	17; —	—; +	+		701
191	431	○	+	тр.	Желт.	702
разл.	разл.	распл.	оч. хор.		При нагрев. с H ₂ O выше 45° → CO ₂ + виноградн. кисл.	703
60	320	—; тр.	оч. хор.	оч. хор.	× сп. семикарбизон т. пл. 148°	704
— 125	188				+ KMnO ₄ → фталевая кислота	705
— 32	173					706
48	204	—; +	оч. хор.			707
7	231		+		→ в каприновую кислот.	708
		оч. хор.	○			709
						710

№ №	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
711	Декстоза см. (виноградный сахар)				
712	Диазоаминобензол	$C_6H_5N_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	197,11		
713	Диазобензолиמיד	$C_6H_5N_3$	119,06	V 276	1,088
714	Диазобензолсульфоно- вая кислота п	$C_6H_4 \begin{cases} N_2 \\ SO_3 \end{cases}$	184,13		
715	Диазометан	$N_2 \cdot CH_2$	42,03		
716	Диазоуксусный эфир	$N_2 \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	114,06		1,083
717	Диаллил	$(C_3H_5)_2$	82,08	I 253	0,688
718	Диалуровая кислота (тартронилмочевина)	$\begin{matrix} CO \cdot NH \\ \diagdown \quad / \\ CH \cdot OH \quad CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \cdot NH \\ \quad \quad CO \end{matrix}$	144,05		
719	Диаминотрахинон 1-4	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \quad / \\ CO \end{matrix} C_6H_3(NH_2)_2$	238,10		
720	"	1-5 $H_2N \cdot C_6H_3 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \quad / \\ CO \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2$	238,10		
721	"	1-8 $H_2N \cdot C_6H_3 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \quad / \\ CO \end{matrix} C_6H_3 \cdot NH_2$	238,10		
722	Диаминобензойная ки- слота $CO_2H \cdot NH_2 \cdot NH_2$ 1-2-3	$C_6H_3(NH_2)_2 \cdot CO_2H$	152,08		
723	Диаминобензойная ки- слота $CO_2H \cdot NH_2 \cdot NH_2$ 1-2-4	$C_6H_3(NH_2)_2 \cdot CO_2H$	152,08		
724	Диаминобензойная ки- слота $CO_2H \cdot NH_2 \cdot NH_2$ 1-3-4	$C_6H_3(NH_2)_2 \cdot CO_2H$	152,08		
725	Диаминобензойная ки- слота $CO_2H \cdot NH_2 \cdot NH_2$ 1-3-5	$C_6H_3(NH_2)_2 \cdot CO_2H$	152,08		
726	Диаминобензойная ки- слота $CO_2H \cdot NH_2 \cdot NH_2$ 1-2-5	$C_6H_3(NH_2)_2 \cdot CO_2H$	152,08		
727	Диаминобензофенон 4-4'	$CO(C_6H_4NH_2)_2$	212,11		
728	"	3-3'	212,11		
729	Диаминодифениламин п-п'	$NH(C_6H_4NH_2)_2$	199,13	XIII 110	
730	Диаминодифенилметан п-п'	$CH_2(C_6H_4 \cdot NH_2)_2$	198,13	XIII 238	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ №
		В.	Сп.	Эф.		
96 ж.	разл. 59,14	○	— + тр.	оч. хор. тр.	Желт. × сп. Взрывает; + H_2SO_4 → п-аминофенол	712
разл.		+*	○		При 60° ×, выше разлагается; → хлорбензолсульфамид п.	714
— 145	— 23			+	Желт.; взрывает при 200°	715
— 22	84/61	тр.	∞	∞	Желт.; с сильн. кислотами → N_2	716
ж.	60	○			Тетрабромиды т. пл. 64° и 53°	717
		тр.			Разложение	718
268			×		Фиолетов.; ацетил. т. пл. 271°	719
319				+	Кр.; ацетил. т. пл. 317°	720
262				+	× Ледян. уксусн. кисл. или пиридина; ацетил. т. пл. 284°	721
190	*	тр.			* → CO_2 + фенилендиамин о	722
140	*	—; хор.	оч. хор.		Оч. хор. раств. в уксусн. кислот.; * → CO_2 + фенилендиамин м	723
211	*	—; оч. х.			* → CO_2 + фенилендиамин о	724
228—236	*	—; +	оч. хор.	оч. хор.	* → CO_2 + фенилендиамин м	725
	*	оч. тр.	оч. тр.	оч. тр.	* → CO_2 + фенилендиамин п	726
172		—; +	+	+	× сп.	727
237		—; +	оч. хор.	+	× сп.	728
158	разл.	×				729
87	250/15	×	оч. хор.	оч. хор.	Хлорид т. пл. 288°	730

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
731	Диаминотрифенилметан п-п'	$C_6H_5CH(C_6H_4NH_2)_2$	274,16	XIII	274
732	Дианидидия	$C_{12}H_6(OCH_2)_2(NH_2)_2$	244,14	XIII	807
733	Диацетамид	$(CH_3CO)_2NH$	101,06	II	181
734	Диацетанид	$C_6H_5N(COCH_3)_2$	177,10	XII	250
735	Диацетил	$CH_3CO \cdot CO \cdot CH_3$	86,05	I	769 0,979
736	Диацетилвиноградный сахар	$C_8H_{14}(OC_2H_5O)_2(OH)_2 \cdot CHO$	264,13	II	158
737	Диацетилдисульфид	$CH_3CO \cdot S \cdot S \cdot CO \cdot CH_3$	150,19	II	232
738	Диацетилен	$CH \equiv C : C : CH$	50,02	I	236
739	Диацетилендикарбоновая кислота	$C \equiv C : C : C \cdot CO_2H (+H_2O)$	138,02	II	809
740	Диацетин	$C_6H_5(OH)(OC_2H_5O)_2$	176,10	II	147 1,177
741	Диацетогидрохинон	$C_6H_4(O \cdot C_2H_5O)_2$	194,08	VI	846
742	Диацетоуксусный эфир	$(CH_3CO)_2CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	172,10	III	751 1,101
743	Дибензалацетон	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CO$	234,11	VII	500
744	Дибензгидроксамовая кислота	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CO \cdot NH \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	241,10	IX	303
745	Дибензил	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	182,11	V	598 0,995
746	Дибензиламин	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2NH$	197,13	XIII	1035 1,026
747	Дибензиланилин	$C_6H_5N(CH_2 \cdot C_6H_5)_2$	273,16	XII	1037
748	Дибензилкетон	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	210,11	VII	446
749	Дибромантрацен 9·10	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CBr \\ \searrow CBr \end{matrix} C_6H_4$	335,90	V	665
750	Дибромбензол о	$C_6H_4Br_2$	235,87	V	210 1,977
751	" м	$C_6H_4Br_2$	235,87	V	211 1,955
752	" п	$C_6H_4Br_2$	235,87	V	211 1,840/95
753	Дибромнитробензол 1·2·4	$C_6H_3Br_2NO_2$	280,87	V	250 2,354
754	Дибромнитробензол 1·3·4	$C_6H_3Br_2NO_2$	280,87	V	250 2,356
755	Дибромнитробензол 1·4·2	$C_6H_3Br_2NO_2$	280,87	V	250 2,368
756	Дибромпропионовая кислота α, β	$CH_2Br \cdot CHBr \cdot CO_2H$	231,87	II	258

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№2
		В.	Сп.	Эф.		
139		оч. тр.	оч. хор.	×	Оч. хор. раствор. в хлороформе	731
131			оч. хор.	оч. хор.		732
78	223	оч. хор.	тр.; —	+	× эф. Разложение	733
37	142/11	оч. хор.	оч. хор.	+	Разложение; × лигроиин	734
ж.	175/40	оч. хор.	оч. хор.	+	Желт.; бисфен.-гидраз. т. пл. 242°	735
< 100		дов. хор.	+	+	Разложение; нераств. в бенз.	736
20	разл.	○	хор.	хор.	Раствор. в CS ₂	737
					Ag-соль + иод → ди-иодпроизв. т. пл. 101°	738
177	*	дов. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Трудно раств. в бензол.; × эф.; + петролейн. эф.; * взрывает	739
123		—; тр.	тр.; хор.	оч. хор.		740
ж.	103/16	тр.			× сп. Разложение;	741
					Су-соль безводн. т. пл. 149°	742
112	разл.		оч. тр.; х.	×	Желт. V. × укуси.	743
					эф.	
159	*	почти ○	тр.; +	оч. тр.	IV → бензойн. кисл. + фенилдиационат	744
52	284		хор.	+	V. Раствор. в CS ₂	745
ж.	300		оч. хор.	оч. хор.	Бензол т. пл. 112°	746
67	> 300*	○	тр.;	оч. хор.	Цикрат т. пл. 131°. Разл.	747
		○	оч. хор.			
34	329	○		×	Петрол. эф. семикарб. т. пл. 146° × сп.	748
221	возг.		оч. тр.	оч. тр.	Бенз. —; + Желт.	749
6	224		+		→ Дибромнитробензол 1·2·4	750
— 7	219		+	+	→ Дибромнитробензол 1·3·4	751
87	219		+		V. × сп. или ацетон.	752
68	296		хор.		V. Легко раствор. в укуси. кисл.; перег. с водян. паром	753
62	перег. в вакуум.		тр.; хор.		VI × сп.; желт.; перег. с вод. паром	754
85					VI × сп. + эф. или ацетона	755
64	ок. 227	1945; —	хор.	304; —	V. Раств. в бенз., CS ₂	756

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
758	Дивинил см. бутадиен 1-3	$\text{C}_6\text{H}_7\text{CO}_2\text{H}$			
759	Дигидроакридин	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	181,10		
759a	Дигидроантрацен см. 205				
760	Дигидробензол (Δ 1-3)	$\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}$ $\text{CH}_2:\text{CH}_2:\text{CH}$	80,06	V	113 0,838
761	" (Δ 1-4)	$\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}_2$ $\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}_2$	80,06	V	113 0,847
762	Дигидрокарвеол	$\text{CH}_2:\text{CH}:\text{CH}$ $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	154,14	VI	63 0,937
763	Дигидрокарвол	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152,13	VII	83 0,928
764	Дигидроколлиндинди-карбоновой кислоты эфир	$\text{H}_5\text{C}_2\text{O}_2\text{C} \begin{matrix} \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$ $\text{CH}_3:\text{CH} \begin{matrix} \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{CH}_3$	267,18		
765	Дигидронафталин 1-2	$\text{H}_5\text{C}_2\text{O}_2\text{C} \begin{matrix} \diagdown \quad \diagup \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2:\text{CH}_2 \end{matrix}$ $\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}:\text{CH} \\ \text{CH}_2:\text{CH} \end{matrix}$	130,08		0,996
766	" 1-4	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{CH}:\text{CH} \\ \text{CH}_2:\text{CH} \end{matrix}$ $\text{CH}_2:\text{CH}$	130,08	V	518 0,997
767	Дигидрорезорцин	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_2$	112,06	VII	554
768	Дигидрофеназин	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	182,10		
769	Дигликоламид-кислота	$\text{NH}(\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H})_2$	133,06	IV	365
770	Дигликолевая кислота	$\text{O}(\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H})_2$	134,05	III	234
771	Дизобутиламин	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$	129,16	IV	166 0,746
772	Дизобутилен	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{C}:\text{CH}:(\text{CH}_3)_2$	112,13	I	222 0,715
773	Дизобутилкетон (валерон)	$\text{C}_4\text{H}_9\text{CO}:\text{C}_4\text{H}_9$	142,14	I	710
774	Дизонитрозоацетон	$\text{HON}:\text{CH}:\text{CO}:\text{CH}:\text{NON}$	116,05	I	806
775	Дизопропилакетон	$\text{C}_3\text{H}_7\text{CO}:\text{C}_3\text{H}_7$	114,11	I	703 0,806
776	Диодобензол о	$\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_2$	329,87	V	225

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
255*		2,04; хор.	хор.	хор.	* в запаян. трубке	757
						758
169	возг.	○	-; +	+	× сп.	759
						759a
ж.	81				Тетрабромид т. плавл. 140°	760
ж.	85				Тетрабромид т. п. 188°	761
ж.	225				Фен.-уретан рацем. т. пл. 98°, активн. т. пл. 87°	762
ж.	222				Семикарбазон т. пл. 189°—191°	763
131	разл.	оч. тр.	×	+	Флуоресцир.	764
— 8	91/15				Дибромид т. пл. 70°	765
— 9	85/16				Дибромид т. пл. 74°	766
105		+	+	оч. тр.	× бенз. или укусно-кислого этила	767
разл.		почти ○	оч. тр.;	—		768
225		2,43; —	○	○	IV	769
150	разл.	оч. хор.	оч. хор.	+	IV	770
— 77	140	оч. тр.			Бензоил т. пл. 65°	771
ж.	103					772
ж.	166	○			Семикарбаз. т. пл. 108°	773
143		тр.	хор.	хор.	× CH_3OH ; тр. раствор. в бенз., хлороформ., лигронне.	774
ж.	124	почти ○	∞	∞	Семикарбаз т. пл. 150°	775
23,4	287	оч. тр.	тр.;	—	V × лигронн; перегон. с водян. паром.; → нитропро-изводн. т. пл. 112°	776

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
777	Динодбензол м	$C_6H_4J_2$	329,87	V 225	
778	" п	$C_6H_4J_2$	329,87	V 227	
779	Диэтогексаметилен	$CO \cdot CH_2 \cdot CH_2$	112,06	VII 536	
780	Диметиламин	$(CH_3)_2N \cdot NH_2$	45,06	IV 39	0,680
781	Диметиламиназобензол п	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4 \cdot N \cdot N \cdot C_6H_5$	225,14		
782	Диметиламинобензалдегид п	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	149,10		
783	Диметиламинобензойная кислота п	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	165,10		
784	Диметиланилин	$C_6H_5N(CH_3)_2$	121,10	XIII 141	0,955
785	Диметиланилинсульфокислота о	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4$ +H ₂ O	219,18		
786	Диметилантрацен 2-6	$CH_3 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} SO_2H \\ \\ CH \\ / \quad \backslash \\ C_6H_3 \cdot CH_3 \end{matrix}$	206,11	V 678	
787	Диметилглиоксим	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \parallel \\ NOH \end{matrix} - C \begin{matrix} \parallel \\ NOH \end{matrix} \cdot CH_3$	116,08	I 772	
788	Диметилкетен	$(CH_3)_2C : CO$	70,05	I 731	
789	Диметилмалоновая кислота	$(CH_3)_2C(CO_2H)_2$	132,06	II 647	
790	Диметилнафталин 1-4	$C_{10}H_8(CH_3)_2$	156,10	V 570	1,016
791	" " 2-6	$C_{10}H_8(CH_3)_2$	156,10	V 570	
792	Диметилнафталин а	$C_{10}H_7N(CH_3)_2$	171,11	XII 1221	1,042
793	" " β	$C_{10}H_7N(CH_3)_2$	171,11	XII 1273	1,045/40
794	Диметилнитрозамин	$(CH_3)_2N \cdot NO$	74,06	IV 84	1,005
795	Диметилпиперазин (катион)	$CH_2 \begin{matrix} \diagup C(CH_3) \cdot N \\ \diagdown N \cdot C(CH_3) \end{matrix} CH_2$	108,08		0,989
796	Диметилпиперазол 3-5	$CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \cdot C \cdot CH_3 \\ \diagdown NH - N \end{matrix} CH_2$	96,08		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
34,2	285		+		IV. X сп. + эф. → → нитропроизв. т. пл. 168°	777
129,4 78	285 возг.	+	хор.	хор.	IV. X сп. V. Диоксим т. пл. 192°	778 779
< - 76	+ 8	хор.	+		Бензол. т. пл. 41° т. кип. 256°	780
117	*		X		Желт.; соли кр.; в небольш. колич. перрег.	781
73		тр.			Фенил-гидраз. т. пл. 148°	782
235					X сп.	783
2	194		+		→ п-нитрозодиметиланилин	784
257						785
243		○	тр.	+		786
234		○	хор.	хор.	X разбавл. сп.; внутр. комплекс. Ni— соль	787
- 98	34	*	**		Желт. * + в. → изомасляная кисл.; ** → изомасл.кисл. эгил. эфир	788
*	*	10; 35	хор.	хор.	V. X бенз. + петролейн. эф. * выше 120° возг.; при 186° → CO ₂ + изомасляную кислоту.	789
< - 18 110	263				Пикрат т. пл. 139°	790
ж.	272	○	+	+	Перег. о водян. паром; пикрат т. пл. 142° + тринитробензол 1-3-5	791 792
ж.	305 149			-; тр.	→ произв. т. пл. 106°	793
ок. 0	155				Хлорид т. пл. 159° Желтоват.; разложение → диметиламин	794
107	220				Пикрат т. пл. 165°	795

№ п/п	Название	Формула	Мо- леку- ляр- ный вес	Ссыл- ка на Б.	Уд. в.
798	Диметилсульфон	$\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)\text{SO}_2\text{CH}_3$	94,12	I 289	
799	Диметилфениледи- амин п, см. амнио- диметиланилин п				
800	Диметилфосфин	$(\text{CH}_3)_2\text{PH}$	62,10	IV 580	< 1
801	Диметилфосфиновая кислота	$(\text{CH}_3)_2\text{POOH}$	94,10	IV 593	
802	Диметилфталид	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{CH}_3)_2 \text{O} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix}$	162,08		
803	Диметилфуран 2-5	$\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{O}$	96,06		0,803
804	Диметилэтилен онм. см. β-бутилен	$\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{O}$			
805	Диметилэтилуксусная кислота	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \gg \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	116,10	II 335	
806	Диметилэтилфенилам- моний водный	$(\text{CH}_3)_2\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{J}$	277,06	XII 163	
807	Динафтил α-α	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2$	254,11	V 725	
808	Динафтилэтиламин ββ	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{NH}$	269,19	XII 1278	
809	Динафтилкетон 1.1'	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CO}$	282,11	VII 539	
810	" 1.2'	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CO}$	282,11	VII 539	
811	" 2.2'	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CO}$	282,11	VII 539	
812	Динафтилметан α-α	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CH}_2$	268,13	V 728	
813	" β-β	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{CH}_2$	268,13	V 729	
814	Динафтиловый эфир β-β	$(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2\text{O}$	270,11	VI 642	
815	Динафтол α	$\text{HO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$	286,11	VI 1053	
816	" β	$\text{HO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{OH}$	286,11	VI 1051	
817	Динитранилин 2-4-1	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2\text{NH}_2$	183,06	XII 747	1,615
818	" 2-6-1	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2\text{NH}_2$	183,06	XII 758	
819	Динитроантрахи- нон 1-8	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	298,06	VII 795	
820	Динитроантрахи- нон 2-7	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	298,06	VII 795	
821	Динитробензалдегид 2-4-1	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2\text{CHO}$	196,05	VII 264	
822	Динитробензойная кислота 2-4-1	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2\text{CO}_2\text{H}$	212,05	IX 411	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	Уд. в.
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	169	оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.	+ гидрокониламин → → ацетониллаце- тон-диоксим	797
109	238					798 799
	25	○			Самовозгорание. → ди- метилфосфиновую кисл.	800
76	возг.	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.		801
67	270	○	+	хор.		802
ж.	94	○	+	+		803
	187	○			Амид т. плав. 103°	805
—14	187	○				806
136		оч. хор.	82; —		× сп. + эф.	806
	> 360		×	дов. хор.	IIIa раствор. в CS ₂	807
	471	○	—; тр.	хор.	× бенз.	808
	104	возг.	тр.; хор.	дов. хор.	× сп.	809
	135	возг.	1,3; +	дов. хор.		810
	164	возг.	0,08; —	тр.	оч. хор. раствор. в хлорофм.	811
	270/14		0,8; 6,65	оч. хор.	× сп. раствор. в бенз.	812 813 814
	250/19	○	тр.; хор.	оч. хор.		814
	300	возг.	○	+	IV × сп.	815
	218	возг.	○	+	× сп. или толуол	816
	186	○; оч. тр.	0,76; —	оч. хор.	Желт. V; ацетил. т. пл. 120° × сп.	817
	138	○	0,52; —		Желт. ацетил. т. пл. 197° × уксусн. кол.	818
312		оч. тр.	оч. тр.	оч. тр.	Желт. × ангидр. уксусн. кол.	819
280	возг.		тр.	тр.	Желт. × уксусн. кол.	820
72	ок200/10	тр.	оч. хор.	оч. хор.	Желт. × сп.	821
179	возг.	1,5; оч. х.	оч. хор.		IV.	822

№№	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на Б.	Уд. в.
824	Динитробензойная кислота 2-6-1	$C_6H_3(NO_2)_2CO_2H$	212,05	IX 412	
825	Динитробензойная кислота 3-5-1	$C_6H_3(NO_2)_2CO_2H$	212,05	IX 413	
826	Динитробензол о	$C_6H_4(NO_2)_2$	168,05	V 257	1,59
827	" м	$C_6H_4(NO_2)_2$	168,05	V 258	1,361/95
828	" п	$C_6H_4(NO_2)_2$	168,05	V 261	1,625
829	Динитродифенил п-п'	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	244,08	V 584	
830	" о-п'	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	244,08	V 584	
831	Динитродифениламин о-п	$C_6H_5NH \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	259,10	XII 751	
832	Динитродифениламин п-п'	$NH(C_6H_4NO_2)_2$	259,10	XII 716	
833	Динитродихлорбензол 1-3-4-6	$Cl_2C_6H_3(NO_2)_2$	236,95	V 265	
834	Динитрометан	$CH_2(NO_2)_2$	106,03	I 77	
835	Динитро-м-квэллол	$C_6H_3(CH_3)_2(NO_2)_2$	196,08	V 380	
836	Динитронафталин 1-5	$C_{10}H_6(NO_2)_2$	218,06	V 558	
837	" 1-8	$C_{10}H_6(NO_2)_2$	218,06	V 559	
838	Динитронафтаола 2-4-1	$C_{10}H_5(NO_2)_2OH$	234,06	VI 617	
839	" β 1-6-2	$C_{10}H_5(NO_2)_2OH$	234,06	VI 655	
840	Динитро-п-крезол 4-2-6-1	$CH_3 \cdot C_6H_3(NO_2)_2OH$	198,06	VI 414	
841	Динитрорезорцин 2-4-1-3	$C_6H_2(NO_2)_2(OH)_2$	200,05	VI 827	
842	Динитросалицило-вая кислота	$C_6H_2(NO_2)_2(OH)CO_2H + H_2O$	246,06	X 122	
843	Динитротолуол 2-4-1	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$	182,06	V 339	1,82/70
844	" 3-4-1	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$	182,06	V 341	
845	" 1-3-5	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$	182,06	V 341	
846	Динитрофенол 2-4-1	$C_6H_3(NO_2)_2OH$	184,05	VI 251	
847	" 2-3-1	$C_6H_3(NO_2)_2OH$	184,05	VI 251	
848	Динитрохлорбензол Cl-NO ₂ -NO ₂ =1-3-4	$Cl \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	202,50	V 262	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
177		—; +	+	+	V.	823
202	разл.*	—; оч.х.			* → динитробензол м	824
205	возг.	—; 1,9	оч. хор.	тр.	V.	825
117	319	0,01; 0,38	3,8; 33		V × бенз., хлорофм., оп., перег. с водян. паром	826
91	291	0,05; 0,32	3,3; оч.х.		IV. Перег. с вод. паром	827
172	299	0,01; 0,18	0,4; +		V. Перег. с вод. паром	828
233			тр.; +		× оп.	829
93			—; оч.х.		V.	830
166			×		Кр.	831
214		○	тр.		Желт.	832
103			×			833
	разл.				Дибромпропизв. т. пл. 6-10°	834
93			тр.; дов. хор.		×	835
214	возг.		тр.		Лед., укусен. вкл., бенз.	836
170	разл.		тр.		Тр. раств. в бенз. IV, × пиридина	837
138		—; оч.тр	тр.	тр.	Желт. × хлорофм;	838
195		—; оч.тр	+	оч. хор.	Желт.	839
81		тр.	дов. х.	хор.	Желт.	840
142	возг.		+		Желт.	841
173*	возг.	+; оч.х.	+	+	* безводн.	842
70		○	тр.	тр.	V. × CS ₂ . Хор. раств. в бенз.	843
60		○	+		× CS ₂	844
92	возг.	тр.	дов. х.; хор.	+	V × лед. укусен. вкл., перегон. с водян. паром	845
114		0,5; 4,76	4; —	—; хор.	IV.	846
144		тр.	—; оч.х.	оч. хор.	Желт. × в. или сп.	847
39*			×	+	* одновременно имеются 2 тверд. (т. пл. 36° и 37°) и 1 жидк. модификация	848

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
850	Cl·NO ₂ ·NO ₂ =1·2·4	Cl·C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	202,50	V 263	1,697
851	Cl·NO ₂ ·NO ₂ =1·3·5	Cl·C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	202,50	V 264	
852	Cl·NO ₂ ·NO ₂ =1·2·5	Cl·C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	202,50	V 264	
853	Диоксикантрахинон 1·6	HO·C ₆ H ₃ CO CO C ₆ H ₃ ·OH	240,08	VIII 457	
854	" 1·7	HO·C ₆ H ₃ CO CO C ₆ H ₃ ·OH	240,08	VIII 457	
855	Диоксикантрацен 1·8 (хривазол)	HO·C ₆ H ₃ CH CH C ₆ H ₃ ·OH	210,08	VI 1033	
856	Диоксикантрацен 1·5 (руфол)	HO·C ₆ H ₃ CH CH C ₆ H ₃ ·OH	210,08	VI 1032	
857	Диоксиацетон	CH ₂ OH·CO·CH ₂ OH	90,05	I 846	
858	Диоксибензальдегид *	(HO) ₂ C ₆ H ₃ ·CHO	138,05	VIII 241	
859	" 2·5·1	(HO) ₂ C ₆ H ₃ ·CHO	138,05	VIII 244	
860	Диоксибензойная кислота 2·3·1	(OH) ₂ C ₆ H ₃ ·CO ₂ H	154,06	X 375	
861	Диоксибензойная кислота 3·5·1	(OH) ₂ C ₆ H ₃ ·CO ₂ H(1 ¹ / ₂ H ₂ O)	154,05	X 404	
862	Диоксибензойная кислота 2·4·1	(OH) ₂ C ₆ H ₃ ·CO ₂ H(3H ₂ O)	154,05	X 377	
863	Диоксибензойная кислота 2·5·1	(OH) ₂ C ₆ H ₃ ·CO ₂ H	154,05	X 384	
864	Диоксибензойная кислота 3·4·1 см. протокатеховая кислота 3·4·1				
865	Диоксибензофенон о·о'	HO·C ₆ H ₄ ·CO·C ₆ H ₄ ·OH	214,08	VIII 313	
866	" м·м'	HO·C ₆ H ₄ ·CO·C ₆ H ₄ ·OH	214,08	VIII 316	
867	" п·п'	HO·C ₆ H ₄ ·CO·C ₆ H ₄ ·OH	214,08	VIII 316	
868	" о·м'	HO·C ₆ H ₄ ·CO·C ₆ H ₄ ·OH	214,08	VIII 315	
869	" о·п'	HO·C ₆ H ₄ ·CO·C ₆ H ₄ ·OH	214,08	VIII 315	
870	" м·п'	HO·C ₆ H ₄ ·CO·C ₆ H ₄ ·OH	214,08	VIII 316	
871	" 2·5	C ₆ H ₃ ·CO·C ₆ H ₃ (OH) ₂	214,08	VIII 312	
872	" 2·4	C ₆ H ₃ ·CO·C ₆ H ₃ (OH) ₂	214,08	VIII 312	
873	Диоксивинная кислота	(OH) ₂ C·CO ₂ H	182,06	III 830	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
87						849
50*	315	○	тр.; хор.	хор.	* β форма (неустойч.) т. пл. 43°	850
55	*	хор.	хор.	хор.	* перег. с вод. паром	851
60		○	хор.	хор.	× лигроиин × сп.	852
271		○	+		Желт. × укуоюн. кисл. Ацетил. т. пл. 205°	853
292	возг.	○	+	+	Желт. × укусуя. ксл. Ацетил. т. пл. 199°	854
225		○	+	+	Желт. × укусуя. ксл. × укусуя. ксл.	855
285			+	+	Желт. × сп.	856
68—75		оч. хор.	-; +	тр.	Сладкий; фен.-оказон т. пл. 132° × бенз.	857
135	224/22	+	+	+	Желт. * См. также протокатеховый альдегид	858
99		+	+	+	Желт. × бенз.	859
204	разл.	-; +	+	+	× в. * → пирокатехин	860
233	*	д.х.; оч.х.	оч. хор.	оч. хор.	* → антрахиризон	861
ок. 213*	**	0,26; +	оч. хор.	+	* безводн. ** → ре- зорини м	862
200	215*	-; +	+	+	* разлож. → гидрохи- нон	863
						864
59	330	тр.	оч. хор.	оч. хор.	Желт. * при комн. t° → ксантон	865
170		+			Ацетил. т. пл. 90°	866
210	возг.	-; +	+	+		867
126			+	+	× ацетон + бенз.	868
151		-; тр.	-; хор.	+	Желт. Ацетил. т. пл. 85°	869
206		-; +	+	+		870
125		-; +	+	+	Желт.	871
144		○; +	+	+		872
114		оч. хор.		×	На-соль оч. трудно- раств. в в. → тар- троновую кислот.	873

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
875	Диоксиксилол* 1.3.4.6	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_2(\text{OH})_2$	138,08	VI 912	
876	Диоксинaftалин 1.2	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})_2$	160,06	VI 975	
877	" 1.4	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})_2$	160,06	VI 979	
878	" 1.5	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})_2$	160,06	VI 980	
879	" 1.8	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})_2$	160,06	VI 981	
880	" 2.3	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})_2$	160,06	VI 982	
881	" 2.6	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})_2$	160,06	VI 984	
882	" 2.7	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OH})_2$	160,06	VI 985	
883	Диоксиндол	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{CHOH} \\ \text{NH} \\ \diagdown \text{CO} \end{matrix}$	149,06		
884	Диоксистеариновая кислота	$\text{C}_{17}\text{H}_{33}(\text{OH})_2\text{CO}_2\text{H}$	316,29	III 406	
885	Диоксitereфталевая кислота 2.5	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2(\text{CO}_2\text{H})_2 + \text{H}_2\text{O}$	216,06	X 554	
886	Диоксинхинон 2.5	$\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2(\text{OH})_2$	140,03	VIII 377	
887	Дипентен (d-l-лимонен)	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	138,13	V 137	0,845
888	Дипентен дихлоргидрат	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{Cl}_2$	208,06	V 49	
889	Дипиридил γ	$(\text{C}_6\text{H}_4\text{N})_2$	156,08		
890	Дипнон	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{matrix} \diagup \\ \text{C} \\ \diagdown \end{matrix} \text{C}:\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	222,11	VII 485	1,108
891	Дипропилкетон см. бутирон				
892	Дитолл о-о'	$(\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4)_2$	182,11	V 608	
893	" м-м'	$(\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4)_2$	182,11	V 609	0,909
894	" п-п'	$(\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4)_2$	182,11	V 610	
895	" о-м'	$(\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4)_2$	182,11	V 609	
896	Дитолиламины п-п'	$(\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{NH}$	197,13	XI 907	
897	Дифенил	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	154,08	V 576	1,16
898	Дифениламин	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$	169,10	XII 174	1,158
899	Дифенилантрон	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \diagup \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \\ \text{CO} \\ \diagdown \text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix} \text{C}_6\text{H}_4$	346,14	VII 547	
900	Дифенилацетамидин	$\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO} \\ \diagdown \text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	210,13	XII 248	
901	Дифенилбензол п	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	230,11	V 695	
902	Дифенилгидразин	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N}\cdot\text{N}\cdot\text{H}_2$	184,11		
903	Дифенилдиацилглен	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{C}:\text{C}:\text{C}:\text{C}:\text{C}_6\text{H}_5$	202,08	V 693	

Т. плава.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
158	возг.	×	хор.	оч. хор.		874
125	279	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	* См. также и гидрофлорон и орсия	875
60		+			Со щелочами желт. раствор → нафтохинон	876
178		-; +	хор.	хор.		877
ок. 250		тр.	тр.	+	×	878
140		-; тр.		+	×	879
160		тр.		+	IV.	880
215	возг.	тр.; -		+		881
190	возг.	-; +	оч. хор.	тр.	Раствор. в бенз.	882
180	195*	7,7; 16,6	6,6		IV.* Раствор в щелочах с разлож.	883
136			0,6; хор.	0,2; -	×	884
разл.		-; +	-; +	-; +	Желт. + Cl ₂ → хлоранил	885
215-220	возг.	оч. тр.; -	оч. хор.	оч. тр.	Желт. × укс. этил. эф. → тетраоксибензол	886
ж. 50*	178-180	○	+		→ гидрохлорид	887
109	110/10	○	хор.	хор.	* trans; cis. т. пл. ок. 25°	888
114	293	тр.; оч. х	оч. хор.	оч. хор.		889
ж.	225/22	○	+	+	Семикарбазон т. пл. 151 × бенз.	890
18	258		хор.	хор.	→ дифеновую кислот.	892
5-7	266			+	→ изопфталевою кислот. 1.3	893
121	295			×	V.	894
ж.	270		+	+	+ CrO ₃ → изопрен	895
79	331			+		896
70	255	○	10; +	+	V. Перег. с водян. паром × оп. или бензин	897
64	302	0; оч. тр.	56; +	оч. хор.	V. × гексан → тетрабром.-произв. т. пл. 102°, тр. раств. в сл.	898
192		○	тр.	тр.	×	899
131			тр.; оч. х.	оч. хор.		900
212	250/45		-; тр.	-; тр.	Раств. в горчич. бенз.	901
34	220/50	тр.	+	+	Желт.	902
88			оч. хор.	оч. хор.	Пижрат т. пл 108°	903

№№	Название	Формула	Мош. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№№	
						В.	Сп.	Эф.			
304	Дифенилена окись	$C_6H_5 \cdot C_6H_5$	168,06						×	сп., раствор. в бенз.	904
305	Дифениленсульфон	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot SO_2$	216,13						×	сп.	905
306	Дифенилин о-п'	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	184,11	XII211						Ацетил. т. пл. 202°	906
307	Дифенилкарбоновая кислота п	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	193,08	IX 871							907
308	Дифенилкарбоновая кислота о	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	193,08	IX 869							908
309	Дифенилкетен	$(C_6H_5)_2C=CO$	194,08	VII471						Желт.; раствор. в бенз. +хиолин → произв. т. пл. 121° + в. → дифенилуксусн. кол.	909
310	Дифенилметан	$(C_6H_5)_2CH_2$	168,10	V 588	1,001					→ тетранитродифенилметан	910
311	Дифенилмочевина асим.	$NH_2 \cdot CO \cdot N(C_6H_5)_2$	212,11	XII429	1,276					IV.	911
312	Дифенилмочевина сим. (карбанилд)	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	212,11	XII352	1,24					IV × сп.	912
313	Дифенилнитрозамин	$(C_6H_5)_2N \cdot NO$	198,10	XII580						V × лигронн → нитро-зодифениламин п.	913
314	Дифениловый эфир	$(C_6H_5)_2O$	170,08	VI 146	1,073					×	914
315	Дифенил-о-о' дисульфокислый барий	$C_{12}H_{10}(SO_2)_2Ba(+6H_2O)$	449,6	XI 219						→ анилд т. пл. 157°	915
316	Дифенилтиомочевина (тиокарбанилд)	$CS(NH \cdot C_6H_5)_2$	228,18	XII394	1,32					IV × сп., раств. в щелоч.	916
317	Дифенилтолилметан м	$(C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	258,14	V 710						Раств. в бенз.	917
318	Дифенилуксусная кисл.	$(C_6H_5)_2CH \cdot CO_2H$	212,10	IX 873						× в.	918
319	Дифенилформамидин	$CH \begin{matrix} \diagup N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	196,11	XII336						Раствор. в бенз.; × сп.	919
320	Дифенилфосфин	$(C_6H_5)_2PH$	186,13		1,07					Раствор. в HCl → дифенилфосфинов. кисл. т. пл. 190°	920
321	Дифенилфульвен	$CH:CH \begin{matrix} \diagup C:C(C_6H_5)_2 \\ \diagdown \end{matrix}$	230,11	V 696						Темнокрасн. × петролейн. эф.	921
322	Дифенилхинометан (фуксов)	$CH:CH \begin{matrix} \diagup C_6H_5 \\ \diagdown C_6H_4 \cdot O \end{matrix}$	258,11	VII520						Раств. в бенз.; желт.	922
323	Дифенилэтан асим.	$CH_2 \cdot CH(C_6H_5)_2$	182,11	V 605	1,008						923
924	Дифеновая кислота	$(C_6H_4 \cdot CO_2H)_2$	242,08	IX 822							924
925	Дифенол о-о'	$HO \cdot C_6H_3 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	186,08	VI 989						×	925
926	" м-м'	$HO \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	186,08	VI 991						Раствор. в хлрфм.	926
927	" п-п'	$HO \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	186,08	VI 991						×	927
928	" о-п'	$HO \cdot C_6H_3 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	186,08	VI 990						V.	928
929	Дихлоранилин 2-4-1	$C_6H_3Cl_2NH_2$	161,97	XII621	1,567					IV ацетил. т. пл. 144°	929
930	" 2-5-1	$C_6H_3Cl_2NH_2$	161,97	XII625						×	930

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№	
		В.	Сп.	Эф.			
86	288	○	дов. хор.	оч. хор.	×	сп., раствор. в бенз.	904
228		○	—; хор.	хор.	×	сп.	905
45	362	тр.	+	+		Ацетил. т. пл. 202°	906
218	возг.	○; оч. тр.	+	+			907
110	344	—; оч. тр.	—; оч. х.				908
ж.	146/12	○	+			Желт.; раствор. в бенз. +хиолин → произв. т. пл. 121° + в. → дифенилуксусн. кол.	909
26	280	○	+	+		→ тетранитродифенилметан	910
189	разл.	оч. тр.				IV.	911
235	260	оч. тр.	+	тр.	+	IV × сп.	912
66			тр.; хор.			V × лигронн → нитро-зодифениламин п.	913
28	259	почти ○ хор.	хор.	∞		×	914
153	разл.	оч. тр.	+	+		→ анилд т. пл. 157°	915
60	354		тр.; —	оч. хор.		×	916
146	возг.	тр.; +	+	+		Раств. в бенз.	917
135	> 250	тр.	+	хор.		×	918
ж.	280	○				Раствор. в HCl → дифенилфосфинов. кисл. т. пл. 190°	919
82		○	+	+		Темнокрасн. × петролейн. эф.	921
168		○	+	тр.		Раств. в бенз.; желт.	922
ж.	270						923
229	возг.	тр.; +	оч. хор.	оч. хор.			924
	326	оч. тр.	+	+		×	925
		○; дов. хор.	хор.	хор.		Раствор. в хлрфм.	926
123		хор.					927
272	возг.	тр.	+	+		×	928
161	342	—; тр.	оч. хор.	оч. хор.		V.	929
63	245	тр.	+	+		IV ацетил. т. пл. 144°	929
50	251	оч. тр.	+	+		×	930

№ п/п	Название	Формула	Молярный вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
931	Дихлорантрахион 1-3	$C_9H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_9H_2Cl_2$	276,97	VII 787	
932	"	$C_9H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_9H_2Cl_2$	276,97	VII 787	
933	"	$C_9H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_9H_2Cl_2$	276,97	VII 788	
934	Дихлорантрацен 9-10	$C_9H_6 \begin{matrix} \diagup CCl \\ \diagdown CCl \end{matrix} C_9H_4$	246,98	V 664	
935	"	$C_9H_4 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown CH \end{matrix} C_9H_2Cl_2$	246,98	V 664	
936	Дихлорацеталь	$CHCl_2 \cdot CH(O_2C_2H_5)_2$	187,02	I 614	1,138
937	Дихлорацетальдегид	$CHCl_2 \cdot CHO$	112,94	I 613	
938	Дихлорацетамид	$CHCl_2 \cdot CONH_2$	127,95	II 205	
939	Дихлорацетилхлорид	$CHCl_2 \cdot COCl$	147,39	II 204	
940	Дихлорацетон асим.	$CH_3 \cdot CO \cdot CHCl_2$	126,95	I 654	1,236
941	" сим.	$ClCH_2 \cdot CO \cdot CH_2Cl$	126,95	I 655	1,383 при 46°
942	Дихлорбензидин 3-3	$H_2N \begin{matrix} \diagup C_6H_3 \\ \diagdown C_6H_3 \end{matrix} \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown Cl \end{matrix}$	225,00	XII 234	
943	Дихлорбензойная кислота 2-4-1	$C_6H_3Cl_2CO_2H$	190,95	IX 342	
944	Дихлорбензойная кислота 2-5-1	$C_6H_3Cl_2CO_2H$	190,95	IX 342	
945	Дихлорбензойная кислота 2-6-1	$C_6H_3Cl_2CO_2H$	190,95	IX 343	
946	Дихлорбензойная кислота 3-4-1	$C_6H_3Cl_2CO_2H$	190,95	IX 343	
947	Дихлорбензойная кислота 3-5-1	$C_6H_3Cl_2CO_2H$	190,95	IX 344	
948	Дихлорбензол о	$C_6H_4Cl_2$	146,95	V 201	1,328
949	" у	$C_6H_4Cl_2$	146,95	V 202	1,282
950	" п	$C_6H_4Cl_2$	146,95	V 203	1,458
951	Дихлоргидрин а	$CH_2Cl \cdot CHOH \cdot CH_2Cl$	128,97	I 364	1,346
952	" б	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot CH_2OH$	128,97	I 356	1,355
953	Дихлоргидрохион 2-5	$Cl_2C_6H_3(OH)_2$	178,95	XI 850	1,82

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
205			оч. гр.	○	+ лед. уксусн. еисл.	931
187			гр.	гр.	× лед. уксусн. еисл.; на холоду легко раствор. в пиридине, анилине, нитробензоле.	932
261			едраст.		× лед. уксусн. еисл.	933
209			гр.	гр.	Раствор. в бенз.; желт.	934
255		○	+		Бесцветн.	935
ж.	184				+ конц. H ₂ SO ₄ → дихлорацетальдегид	936
ж.	90	○*			* + в → гидрат т. пл. 58° × бенз.	937
98	234	—; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	IV; разложение; перегон. с водян. паром	938
ж.	108	разл.	разл.		Разложение	939
ж.	120	тр.			+ раствор. K ₂ CO ₃ → акриловую еисл.	940
45	173	+	хор.	хор.		941
133		○	+		× Бенз.	942
158—164	возг.	—; +	хор.	хор.	× в.	943
153	301	0,083; —	+		× в.	944
132	возг.	—; +	×			945
201	возг.	тр.; +	оч. хор.		× в.	946
182	возг.		оч. хор.			947
— 18	179		+		→ дихлорнитробензол 1-2-4	948
— 24	173		+		→ дихлорнитробензол 1-3-4	949
53	174	○	—; ∞	хор.	× раствор. в бенз. и CS ₂ . × сп. → дихлорнитробензол 1-4-2	950
ж.	174	11; 16		∞	→ дихлорацетон сим.	951
ж.	182				→ дихлорпропионов. к.	952
172	возг.	тр.; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	× ацетон V. × бенз. IV	953

№. №	Название	Формула	Мол. вес	Семь-ка на Б.	Уд. в.
954	Дихлорнафталин 1-2	$C_{10}H_6Cl_2$	196,97	V 542	
955	" 1-3	$C_{10}H_4Cl_2$	196,97	V 542	
956	" 1-4	$C_{10}H_2Cl_2$	196,97	V 542	
957	" 1-5	$C_{10}H_0Cl_2$	196,97	V 543	
958	" 1-6	$C_{10}H_0Cl_2$	196,97	V 543	
959	" 1-7	$C_{10}H_0Cl_2$	196,97	V 543	
960	" 1-8	$C_{10}H_0Cl_2$	196,97	V 544	
961	" 2-3	$C_{10}H_6Cl_2$	196,97	V 544	
962	" 2-6	$C_{10}H_6Cl_2$	196,97	V 544	
963	" 2-7	$C_{10}H_6Cl_2$	196,97	V 544	
964	Дихлорнафтол 2-4-1	$Cl_2 \cdot C_{10}H_5 \cdot OH$	212,97	VI 612	
965	Дихлорнитробензол 1-2-4	$Cl_2C_6H_3NO_2$	191,95	V 246	
966	Дихлорнитробензол 1-3-4	$Cl_2C_6H_3NO_2$	191,95	V 245	
967	Дихлорнитробензол 1-4-2	$Cl_2C_6H_3NO_2$	191,95	V 245	1,869
968	Дихлорпропионовая кислота α, β	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot CO_2H$	142,95	II 252	
969	Дихлорстильбен	$C_6H_5 \cdot CCl \cdot CCl \cdot C_6H_5$	249,00	V 634	
970	Дихлоруксусная кисл.	$CHCl_2 \cdot CO_2H$	128,94	II 202	1,552
971	Дихлоруксусной кислоты этиловый эфир	$CHCl_2 \cdot CO_2C_2H_5$	156,97	II 203	1,282
972	Дихлорфенол 2-4-1	$Cl_2C_6H_3OH$	162,95	VI 189	
973	Дихлорфталева кислота 3-6	$Cl_2C_6H_2(CO_2H)_2$	234,95	IX 817	
974	Дихлорфталева кислота 4-5	$Cl_2C_6H_2(CO_2H)_2$	234,95	IX 818	
975	Дихлорфталевой кислоты ангидрид 3-6	$Cl_2C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{matrix}$	216,94		
976	Дихлорфталевой кислоты ангидрид 4-5	$Cl_2C_6H_2 \begin{matrix} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{matrix}$	216,94		
977	Дихлорхинон 2-6	$C_6H_2O_2Cl_2$	176,94	VIII 833	
978	Дихлорэтилен асим.	$CH_2 \cdot CCl_2$	96,94	I 186	1,250
979	" сим. * cis	$CHCl \cdot CHCl$	96,94	I 187	1,265
980	" " trans	$CHCl \cdot CHCl$	96,94	I 187	1,291

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№
		В.	Сп.	Эф.		
34	280—282		+		V X сп.	954
61	289		оч. хор.		X сп.	955
67	287		тр.		сп. + лед. уксусн. кисл.; оч. хор. раст. в ацетоне	956
107	возг.		+		X сп. или лед. уксусн. кисл.	957
48	возг.		X		Перегон. с вод. паром	958
62	286		+	+	X ледян. уксусн. кисл.	959
83			X		Ша	960
120			тр.; хор.	хор.		961
135	285		оч. тр.	хор.	V X эф., бенз., сп.	962
114			-; +			963
107			хор.	хор.	X бензин; ацетил т. пл. 74—76°. X сп.	964
48	256		X			965
33	258		х.; оч. х.	∞	X сп.	966
54	266		тр.; хор.		VI. Перегон. с водяным паром	967
50	210*				* при комн. t° разлаг. — щелочь → хлоргидрин β .	968
253*	183/18				* β ; т. плавл. 63°; т. кип. 178/18	969
10	192				→ амид см. дихлор-ацетамид	970
ж.	158				Разложение	971
43	210	0,45; -	-; +	+	X бенз.	972
ок. 160	*	-; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	* → дихлорфталевой кислоты ангидрид	973
ок. 200	*	-; +	+	+	* → дихлорпропионов. кисл.	974
183	возг.	тр.	+	+		975
191						976
120	возг.	-; тр.	тр.; +		Желт. IV; X бенз.	977
ж.	37					978
- 50	48				* технич. см. ацетилендихлорид	979
- 80	60					980

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
981	Дихлорэфир	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot O \cdot C_2H_5$	142,98	I 612	1,174
982	Дидициандиаид	$HN : C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CN \end{matrix}$	84,06	III 91	1,404
983	Дидициандиаидин	$HN : C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot NH_2 \end{matrix}$	102,08	III 89	
984	Диэтиламин	$(C_2H_5)_2NH$	73,10	IV 95	0,712
985	Диэтиламиноазобензол п	$(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_6H_5$	253,18		
986	Диэтиламинофенол м	$(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4 \cdot OH$	165,13	XIII 408	
987	Диэтиламины	$C_6H_5N(C_2H_5)_2$	149,13	XII 164	0,934
987а	Диэтиларсин см. 222				
988	Диэтила перекись	$C_2H_5O \cdot OC_2H_5$	90,08	I 324	0,827
989	Диэтилбарбитуровая кислота (веронал)	$CO \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix} C(C_2H_5)_2$	184,11		
990	Диэтилбензол (ц)	$C_6H_4(C_2H_5)_2$	134,11	V 426	0,864
991	Диэтиленгликоль	$CH_2OH \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2(OH)$	106,08	I 468	1,132
992	Диэтилендисульфид	$S \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} S$	120,20		
993	Диэтилкетон	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	86,08	I 679	0,816
994	Диэтилочевина асим.	$(C_2H_5)_2N \cdot CO \cdot NH_2$	116,11	IV 120	
994а	" сим.	$C_2H_5NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$	116,11	IV 115	1,042
995	Диэтилуксусная кисл.	$(C_2H_5)_2CH \cdot CO_2H$	116,10	II 333	0,920
996	Диэтилфосфин	$(C_2H_5)_2PH$	90,13	IV 582	< 1
997	Диэтилцианаид	$(C_2H_5)_2N : C : N$	98,10	IV 121	0,854
998	Диэтиловоловая кисл.	$(C_2H_5)_2C(OH) \cdot CO_2H$	132,10	III 338	
999	Додекан	$C_{12}H_{26}$	170,21	I 171	0,751
1000	Дульцит	$C_6H_{12}(OH)_6$	182,11	I 544	1,466
1001	Дуриловая кислота 2-4-5-триметил-1-бензойная кислота	$(CH_3)_3C_6H_2 \cdot CO_2H$	164,10	IX 554	
1002	Дурол 1-2-4-5	$C_6H_4(CH_3)_4$	134,11	V 431	0,838/81
1003	Изатин	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} CO$	147,06		
1004	Изагинанилид α	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \end{matrix} C : N \cdot C_6H_5$	222,10		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	140—145				+ тиомочевина и в. аминотназол 2	981
205	разл.	2,26; —	1,26; —	0,01; —	IV	982
105		—; хор.	тр.; хор.	○	Раствор. в верхн. кисл.; внутрикислотные соли напр. Ni	983
— 39	56	оч. хор.	+		Бенз.-сульфон. т. пл. 42°	984
98		○	+	тр.	Желт. до оранжев. × эф. или сп. хлорид т. пл. 182° × абсол. оп.	985
78	276—281				IV × CS ₂ + лигронин	986
— 38	216	○	+	+	→ Нитрозодиэтиламилин (п) или диэтиламиноазобензол (п)	987а 988
ж.	65	тр.	∞	∞		
191	*	0,69; —			Раствор. в NaOH; * возгон. в вакууме	989
— 35	183	○	+	+	Амид сульфонов. кислоты т. пл. 97°	990
ж.	250	+	+	+	с HJ → этилен подист.	991
111	200*	○	+	+	Раствор. в CS ₂ . * возгон.	992
ж.	101	4,16; —			Семикарбаз. т. пл. 139°	993
70		распл.	оч. хор.	2,6; —	× Эф.	994
112	263*	хор.	хор.	хор.	× лигронина или оп.	994а
< — 15	196	тр.			Амид т. плав. 105°	995
ж.	85*				+ S в эф. → произв. т. пл. 105°	996
ж.	186				Разложение	997
80	возг.	35; —	оч. хор.	оч. хор.	VI. + CrO ₃ → CO ₂ + диэтилкетон	998
— 12	215					999
188	*разл.	2,9; 59	0,07; —	○	V * в небольших количествах возгоняется	1000
150	*	—; оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.	× бенз. * переносит с водян. паром	1001
79	194*		хор.	хор.	Трудно раствор. в лед уксус. кисл., V. * возгон.	1002
201°	возг.	—; +	—; оч. х.	тр.	Желт.-кр.; V. раствор. в целочах	1003
128°			—; хор.	хор.	Фислет.; раствор. в CS ₂	1004

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1006	Изаин хлористый (хлоризаин)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ N \\ \diagdown CO \end{matrix} CCl$	165,50		
1007	Изатовая кислота	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot O \\ N \\ \diagdown CO \end{matrix}$	163,05		
1008	Изаоксим	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \\ C:N \cdot OH \\ \diagdown N:C \cdot OH \end{matrix}$	162,06		
1009	Изеиноновая кислота	$CH_2OH \cdot CH_2 \cdot SO_3H$	128,12	IV 13	
1010	Изоанетол 1-4 (эсдрагол)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \\ OCH_3 \\ \diagdown CO \end{matrix}$	148,10	VI 571	0,965
1011	Изоантрафлавиновая кислота 2-7	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ CO \end{matrix} C_6H_3 \cdot OH$	240,06	VIII 476	
1012	Изоборнеол	$C_{10}H_{16}O$	154,14	VI 86	
1013	Изобутан	$CH(CH_3)_2$	58,08	I 124	
1014	Изобутиламид	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$	73,10	IV 163	0,736
1015	Изобутилен	$(CH_3)_2C = CH_2$	56,06	I 207	
1016	Изобутиленгликоль	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CH_2OH$	90,08	I 480	1,003
1017	Изобутил иодистый	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2I$	183,99	I 128	1,605
1018	Изобутиловое горчичное масло	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2N:CS$	115,15	IV 171	0,964
1019	Изобутиловый спирт	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2OH$	74,08	I 373	0,800
1020	Изобутил хлористый	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2Cl$	92,53	I 124	0,870
1021	Изобутил цианистый (валероитрид)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2CN$	83,05	II 315	0,807
1022	Изобутирил хлористый	$(CH_3)_2CH \cdot COCl$	106,52	II 293	1,017
1023	Изовалериановая кнсл. и производные см. валериан. ксл., валериан. альдегид и эфиры кислоты.				
1024	Изовалилиан 1-3-4	$C_6H_3(CHO)(OH)(OCH_3)$	152,06	VIII 254	1,196
1025	Изованилиновая кислота 1-3-4	$C_6H_3(CO_2H)(OH)(OCH_3)$	168,06	X 393	
1026	Изогидробензонин	$C_6H_5 \cdot CHOH \cdot CHOH$ C_6H_5	214,11	VI 1004	
1027	Изодульцит, см. рамноза				

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
*					* → изаин	1005
ок. 180		○	+	+	Бур. * раствор голубой	1006
230			тр.	тр.		1007
202		тр.	+			1008
Сироп		оч. хор.			+ CrO ₃ → сульфоксусная ксл.	1009
ж.	215	○	+	+	Нитрозит т. пл. 147°	1010
> 330	возг.		+	оч. тр.	Желт.; ацетил. т. пл. 191—195°	1011
212	возг. — 10	○	оч. хор.	оч. хор.	III X нетр. эф.	1012
< -77	68 — 6	∞			+ Cl ₂ → тринич. хлористый бутил.	1013
ж.	176—178	+			Хлорид т. пл. 160°	1014
— 91	120				+ 50%-ая H ₂ SO ₄ → бу-тилами н.	1015
ж.	162				+ в. при 180—200° →	1016
— 108	108	9,5; —			+ NH ₃ → произв. т. пл. 93°	1017
ж.	69				Фенил-уретан т. пл. 80°	1019
ж.	123	тр.			Разложение	1020
ж.	92	разл.	разл.		Разложение	1022
116	разл.	тр.; хор.	+	—; +	V оч. хор. раствор. в хлорофм.	1024
250		0,06; 0,62	+	+		1025
119		0,19; 1,25	оч. хор.	оч. хор.	V.	1026
						1027

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.
1029	Изокапроновая кисл.	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	116,10	II 327	0,924
1030	Изокротоновая кисл.	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	86,05	II 412	1,031
1031	Из кротоновой кислоты этиловый эфир	$C_4H_5O_2C_2H_5$	114,03	II 414	0,927
1032	Изокумарин	$C_9H_4 \begin{cases} CH : CH \\ \\ CO \cdot O \\ \\ (C_2H_5)(CH_3)CH \cdot CH \cdot NH_2 \\ \\ CO_2H \end{cases}$	146,05		
1033	Изолейцин d-	$(C_2H_5)(CH_3)CH \cdot CH \cdot NH_2$ CO_2H	131,11	IV 454	
1034	Изомасляный алдегид	$CH_3 \begin{cases} \\ CH_2 \\ \end{cases} CH \cdot CHO$	72,06	I 671	0,794
1035	Изомасляная кислота	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CO_2H$	88,06	II 288	0,950
1036	Изомасляной кислоты амид	$(CH_3)_2CH \cdot CO \cdot NH_2$	87,08	II 293	1,013
1037	Изомасляной кислоты ангидрид	$(C_3H_7CO)_2O$	158,11	II 292	0,954
1038	Изомасляной кислоты нитрид, см. изопропил цианистый				
1039	Изомасляной кислоты метиловый эфир	$(CH_3)_2CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	102,08	II 290	0,891
1040	Изомасляной кислоты этиловый эфир	$(CH_3)_2CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	116,10	II 291	0,859
1041	Изоафтазарин 2.3 (диокси-α нафтохинон)	$C_{10}H_6O_2(OH)_2$	190,05	VIII 411	
1042	Изоинотиновая кисл., γ-пиридинкарбоновая кислота	$C_8H_7N \cdot CO_2H$	123,05		
1043	Изонитрозоацетон	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot NOH$	87,05	I 763	
1044	Изонитрозоацетон-уксусный эфир	$CH_3CO \cdot C : NOH$	159,08	III 744	
1045	Изопентан	$CO_2 \cdot C_2H_5$ $(CH_3)_2CHC_2H_5$	72,10	I 134	0,621
1046	Изоирослизевая кислота	$CH \cdot O \cdot CO$ $ $ $CH \cdot CH : C(OH) \cdot CH_2$	112,03		
1047	Изопрен	$CH_2 \cdot C(CH_3) \cdot CH : CH_2$	68,06	I 252	0,682
1048	Изопропиламин	$(CH_3)_2CH \cdot NH_2$	59,08	IV 152	0,680
1049	Изопропиллизенитрил	$(CH_3)_2CH \cdot N : C$	69,06	IV 154	0,760
1050	Изопропил иодистый	$(CH_3)_2CH \cdot I$	169,98	I 114	1,703
1051	Изопропиловый спирт	$(CH_3)_2 \cdot CHON$	60,06	I 360	0,789

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	195-197		+		Динитропроизводн. т. пл. 156° X сп. Амид. т. плав. 119° X петролейн. эф.	1028 1029 1030 1031
— 35 15 ж.	200 169 136	тр. 40; —				
47	286	○	оч. хор.	оч. хор.	Раствор. в CS ₂ ; перегон. с водян. паром; X бенз.	1032
280		4; —	X			1033
ж.	61	8,8; —			p-Нитрофен.-гидраз. т. пл. 132° → оксизомасляную кисл. α	1034 1035
— 47	154	20; —			V X бенз. или эф. или хлорофм.; разложение	1036
123	216—220	хор.	+	тр.		1037
ж.	182					1038
ж.	93		+	+	Разложение	1039
— 93	110	○	+		Разложение	1040
276	возг.	тр.	тр.	оч. тр.	Кр.-бур.; ацетил т. пл. 105°	1041
309	возг.	тр.	тр.	тр.		1042
69	возг.	оч. хор.		оч. хор.	X CCl ₄ ; перегоняется с водян. паром	1043
56	155/15	+	оч. хор.	оч. хор.	X Хлорофм.; в щелочах желт. раствор	1044
<— 24	31					1045
82	112/20	5; —	оч. хор.	оч. хор.	X в.	1046
ж.	34					1047
<— 77	32	∞			Бенз.-сульфон т. пл. 23°	1048
ж.	87				Разложение	1049
— 93	89	0,14; —	+	+		1050
— 86	+ 82	∞			Фенил-уретан пл. 90°	1051

№№	Название	Формула	Мо л. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.
1053	" β	$C_5H_9N \cdot CH(CH_3)_2$	121,10		0,944
1054	Изопропил хлористый	$(CH_3)_2CHCl$	78,52	I 105	0,859
1055	Изопропил цианистый	$(CH_3)_2CHCN$	69,06	II 294	0,773
1056	Изоафрол α	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown C \end{array} C_6H_5 \cdot CH \cdot CH \cdot CH_3$	162,08		1,107
1057	" β	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown O \end{array} C_6H_5 \cdot CH \cdot CH \cdot CH_3$	162,08		1,123
1058	Изоферуловая кислота см. геспертиновая кислота				
1059	Изофорон	$(CH_3)_2C \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot C \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{array}$ или $(CH_3)_2C \begin{array}{c} \diagup CH \cdot C \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{array}$	138,11	VII 65	0,923
1060	Изофталевая кисл. 1-3	$C_6H_4(CO_2H)_2$ $\begin{array}{c} \diagup CH:CH \\ \diagdown \end{array}$	166,05	IX 832	
1061	Изохинолин	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH:N \\ \diagdown \end{array}$	129,06		1,103
1062	Изохолестерин	$C_{26}H_{43}OH$	372,35		
1063	Изоциануровокислый метил	$C_3O_3N_3(CH_3)_2$	171,10		
1064	Изоциануровокислый этил	$C_3O_3N_3(C_2H_5)_2$	213,14		
1065	Изоинихомероновая кислота (пиридин-дикарбоновая кисл. 2-5)	$C_5H_3N(CO_2H)_2 (+H_2O)$	167,05		
1066	Изоэйгенол 4-3-1	$C_6H_8(OH)(OCH_3)CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} CH \cdot CH_3$	164,10	VI 955	1,085
1067	Изоэтарная кислот. см. метилмалоновая кислот.				
1068	Имидазол см. глиоксалин				
1069	Индазол	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown N \end{array} NH$	118,06		
1070	Индантрен	$C_{14}H_6O_2 \begin{array}{c} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{array} C_{14}H_6O_2$	442,13		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	159	тр.			Хлороплатинат т. пл. 170°; пикрат т. пл. 116°	1052
ж.	178				Хлороплатинат т. пл. 205°	1053
ж.	37	0,30; —				1954
ж.	108				Разложение	1055
ж.	242					1056
ж.	252					1057
						1058
ж.	214	почти 0			Семикарбаз. т. пл. 190° × сп.	1059
348	возг.	0,01; 0,22	+		Метилв. эф. т. пл. 67°	1060
24	241				Пикрат т. пл. 222°	1061
138			-; +	+	† Бензоил. т. пл. 195°	1062
175	274	-; тр.	+		‡	1063
	95	-; +	оч. хор.	+		1064
236	возг.	оч. тр.	оч. тр.	оч. тр.		1065
ж.	261	тр.	хор.	хор.	→ ванилин	1066
						1067
						1068
146	270	+	+	+	Желт.	1069
			○	○	Син. куб. с Na ₂ S ₂ O ₄	1070

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1072	Индиго (тив)	C_8H_4 $\begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \\ C : C \\ NH \end{matrix}$ C_6H_4	262,10		1,35
1073	Индиго белое	C_8H_4 $\begin{matrix} \diagup C(OH) \\ \diagdown NH \\ C : C \\ NH \end{matrix}$ C_6H_4	264,11		
1074	Индигодисульфокислота	$C_{16}H_8O_2N_2 \cdot (SO_3H)_2$	422,24		
1075	Индигомоносulfокислота	$C_{16}H_8O_2N_2 \cdot SO_3H$	342,17		
1076	Индикая	$C_{22}H_{31}O_{17}N$	629,26		
1077	Индирубия	C_8H_4 $\begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown NH \\ C : C \\ NH \end{matrix}$ C_6H_4	262,10		
1078	Индоксил	C_8H_6 $\begin{matrix} \diagup C(OH) \\ \diagdown NH \\ CH \end{matrix}$	133,06		
1079	Индоксиловая кислота	C_8H_6 $\begin{matrix} \diagup C(OH) \\ \diagdown NH \\ C : CO_2H \end{matrix}$	177,06		
1080	Индол	C_8H_7 $\begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown NH \\ CH_2 \end{matrix}$	117,06		
1081	Индолин	C_8H_9 $\begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH \end{matrix}$	119,08		
1082	Инозит	$C_6H_7(OH)_6 + 2H_2O$	216,13	VI 1192	1,524
1083	Инулин	$(C_6H_{10}O_5)_n + H_2O$	990,50		1,85
1084	Иоданнол п	$J \cdot C_6H_4 \cdot OCH_3$	233,98	VI 208	
1085	Иоданилин п	$J \cdot C_6H_4NH_2$	218,98	XII 970	
1086	Иодбензол	C_6H_5J	203,96	V 215	1,833
1087	Иodobензол	$C_6H_5JO_2$	235,96	V 218	
1088	Иодозобензол	C_6H_4JO	219,96	V 217	
1089	Иодоформ	CHI_3	393,77	I 73	4,008
1090	Иодпропионовая кислота α	$CH_2 \cdot CHI \cdot CO_2H$	199,96	II 261	
1091	Иодпропионовая кислота β	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	199,96	II 261	
1092	Иодциан	CNI	152,93	III 41	

Т. плавл.	Т. вып.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
— 2	181				Пикрат т. пл. 98°	1071
390—392	возг.	○	○	○	Синий; X анилина; → изатин	1072
		○	+	+	→ Индиго(тив)	1073
		оч. хор.	оч. хор.		Синее	1074
200 *		+	+		Пурпурн.* разлагается	1075
сироп	разл. возг.	хор.	хор.	+	Бур.; → индиго(тип)	1076
					Бурокр.	1077
ж.					Раствор. в щелоч. → индиго(тив), или + изатин → индирубия	1078
*		тр.			* возг. 123°; VI; разл. → индоксил	1079
52	254	—; тр.	—; +	хор.		1080
ж.	221				Бенз.-сульфон т. пл. 133°	1081
247	разл.	10 тр.	○ тр.	○	У	1082
160 *		○ тр.	X	оч. хор.	* разлагается	1083
51	237	○ тр.	+		Ацетил. т. пл. 181° X в.	1084
63	перег. с вод. парами 189°	○	+		→ через $C_6H_5JCl_2$ → иодозобензолдишкетат т. пл. 157°	1086
— 31						
237 *		+			* взрывает	1087
ок. 210 *		—; +	+	○	* взрывает; произв. как у иодбензола	1088
119	возг. *	○	1,5; 11,1	18,5	Желт.; III; перег. с во ян. паром; * разлагается	1089
45		тр.	оч. хор.	оч. хор.	→ молочную кислоту (рад.)	1090
82		оч. тр.;	* оч. хор.	оч. хор.	* в горячей разлаг.	1091
146	возг.	тр.; хор.	хор.	хор.	X сп. абсол. или эф.	1092

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1093	Ионон α	C ₁₅ H ₂₀ O	192,16	VII 168	0,932
1094	β	C ₁₅ H ₂₀ O	192,16	VII 167	0,946
1095	Иононсемикарбазон α	C ₁₃ H ₂₀ :N·NH·CO·NH ₂	249,21	VII 169	
1096		β	C ₁₃ H ₂₀ :N·NH·CO·NH ₂	249,21	VII 168
1097	Иридол 1-3-4-5	C ₆ H ₂ (CH ₃)(OH)(OCH ₃) ₂	168,10	VI 1112	
1098	Ирон	C ₁₇ H ₂₀ O	192,16	VII 169	0,939
1099	Итаконовая кислота	CH ₂ :C·CH ₂ ·CO ₂ H CO ₂ H	130,05	II 760	1,537
1100	Итаконовой кислоты этиловый эфир	C ₂ H ₄ O ₄ (C ₂ H ₅) ₂	186,11	II 762	1,046
1101	Кадинен	C ₁₅ H ₂₄	204,19	V 459	0,921
1102	Кайролин (N-метилтетрагидрохиолин)	C ₆ H ₁₀ N·CH ₃	147,11		
1103	Какодила окись	(CH ₃) ₂ As·O·As(CH ₃) ₂	226,02	IV 608	1,462
1104	Какодил	(CH ₃) ₂ As·As(CH ₃) ₂	210,02	IV 615	> 1
1105	Какодиловая кислота	(CH ₃) ₂ AsO·OH	138,02	IV 610	
1106	Какодил сернистый	(CH ₃) ₂ As·S·As(CH ₃) ₂	242,09	IV 608	
1107	Какодил треххлористый	(CH ₃) ₂ AsCl ₃	211,39	IV 612	
1108	Какодил хлористый	(CH ₃) ₂ AsCl	140,47	IV 607	> 1
1109	Камфан	CH ₂ ·CH — CH ₂ C(CH ₃) ₂	138,14	V 93	
1110	Камфен	CH·C(CH ₃) — CH ₂ CH ₂ ·CH — C(CH ₃) ₂ CH ₂ CH ₂ :CH — C·CH ₂	136,13	V 156	0,879
1111	Камфиламин	C ₉ H ₁₅ ·CH ₂ ·NH ₂	153,16	XII 40	0,874
1112	Камфоловая кислота	C ₉ H ₁₄ (CH ₃)·CO ₂ H	170,14	IX 34	
1113	Камфора α	CH ₂ ·CH — CH ₂ C(CH ₃) ₂ CH ₂ ·C(CH ₃) — CO	152,13	VII 101	0,811

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	124/12		+	+	Раствор. в хлороф. п-бромфен.-гидра. т. пл. 142°	1093
ж.	132/12		+	+	п-бромфен.-гидраз. т. пл. 115°	1094
110			+			1095
148			+	хор.		1096
57	239	○	+	+		1097
ж.	144/16		+		Оксим т. плав. 121°	1098
161	*	5,9; —	25; —	тр.	IV; не перес. с водян. паром; оч. тр. раств. в хлороф., CS ₂ , бенз. * → ангидрид цитраконовой кисл.	1099
ж.	228				Разложение	1100
ж.	274	○	+		Дихлоргидрат т. гл. 117°; × уксусноэтилов. эф.	1101
ж.	245		оч. хор.	тр.	Пикрат т. пл. 125°	1102
— 25	120	оч. тр.	хор.	хор.		1103
— 6	170	тр.	+	+	→ какодил хлористый	1104
200°		82; —	+	○	VI → как дил тр хлористый	1105
— 40	211	оч. тр.	хор.	хор.	±S → в возг. т. пл. 50°	1106
	*	разл.		+	* → м. тиларенхлорид + хлористый метил	1107
ж.	> 100	○	∞	○	→ какодил треххлористый	1108
154	ок. 160		+	хор.	III × метилов. спирта	1109
51	160	○	оч. хор.	оч. хор.	× сп.; дибромид т. пл. 91°	1110
ж.	194—196				Диоксалат т. пл. 191°	1111
106	255	оч. тр.	65; —	+	× в.	1112
180	209	тр.	+	оч. хор.	V III. возг.; → оксим камфоры	1113

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1115	Камфорной кислоты ангидрид d	C_9H_{14} CO	182,11		
1116	Камфоросим	$\text{C}_{10}\text{H}_{16} \cdot \text{NOH}$	167,14	VII 112	
1117	Камфореновая кисл. l	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2$	218,11	II 837	
1118	Камфорхинон	$\text{HO} \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CO}$ $\text{C}(\text{CH}_3)_2$	166,11	VII 501	
1119	Каптаридин	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CO}$	196,10		
1120	Каприловая кислота норм.	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}_2$ $\text{C}_7\text{H}_{13} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	144,13	II 347	0,910
1121	Каприловой кислоты этиловый эфир	$\text{C}_7\text{H}_{15} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	172,16	II 348	0,873
1122	Каприновая кислота	$\text{C}_9\text{H}_{19} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	172,16	II 355	0,895 при 30° 0,862
1123	Каприновой кислоты этиловый эфир	$\text{C}_9\text{H}_{19} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	200,19	II 356	
1124	Капроновая кислота норм.	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CO}_2\text{H}$	116,10	II 321	0,929
1125	Капроновой кислоты нитрил	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CN}$	97,10	II 324	0,809
1126	Капроновой кислоты этиловый эфир	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	144,13	II 323	0,873
1127	Капроновый алдегид	$(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	100,10	I 688	0,834
1128	Капазид	$\text{N}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N}_3$	112,05	III 130	
1129	Карбазол	C_8H_6 NH	167,08		
1130	Гарзанид ам. дифенилмочевина асим.				
1131	Карбогидразид	$\text{CO}(\text{NH} \cdot \text{NH}_2)_2$ $\text{CH} \cdot \text{CH}$	90,08	III 121	
1132	Карбостирил	C_6H_4 $\text{NH} \cdot \text{CO}$	145,06		
1133	Карвакрол	C_9H_8 $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ OH	150,11	VI 527	0,978
1134	Карвенол (карвеол)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}$ $\text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}$ $(\text{CH}_3)_2$	152,13	VII 78	0,927

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
187	разл. *	0,76; 3,1	+	91,4	V. * в струе CO ₂ перегон. почти без разложения	1114
221	270					1115
120	250		оч. хор.	оч. хор.	X лигрои V в, нераствор. в бенз., CS ₂	1116
158	205/12	12,5; —	75,8; —	7,4; —		1117
198	возг.	тр.; +	хор.	хор.	Желт.; перегоняется с водяным паром	1118
218			0,03; —	0,11	IV Амид т. плав. 110°	1119
16	237	0; 0,25	∞	∞		1120
— 48	207				Разложение	1121
31	263-270	оч. тр.; тр.	хор.	хор.	Амид т. пл. 108°; X эф.	1122
ж.	245				Разложение	1123
— 2	205				Амид т. плав. 98°	1124
ж.	162		хор.	хор.	Разложение	1125
ж.	167		+	+	Разложение	1126
ж.	128		тр.	+	Оксим т. плав. 51°	1127
взрыб. 238°	355	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	X эф. возг.	1128 1129
152		+	+	0	X сп.	1131
199	возг.	тр.; +	оч. хор.	оч. хор.	X сп.	1132
0	238		хор.	хор.	Бензоил-сульфон. т. пл. 55°	1133
ж.	232				Оксим т. пл. 91°	1134

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1136	Карвоментол	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	156,16	VI 26	0,904
1137	Карвон d	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ H CH ₂	150,11	VII 153	0,943
1138	Карнофиллин	$\text{C}_{30}\text{H}_{48}\text{O}_3$	456,38		
1139	Карминовая кислота	$\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{O}_{13}$	494,18		
1140	Катехин	$\text{CH} \text{---} \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array}$	288,10		
1141	Кверцетин	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \text{---} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \\ \diagdown \text{CO} \text{---} \text{C} \cdot \text{OH} \end{array}$	302,08		
1142	Кверцит	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \\ \diagdown \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{CH}(\text{OH})$	164,10	VI 1186	1,585
1143	Кверцитрин	$\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_{11}$	448,16		
1144	Кемпферол (триоксифлавонол 1-3-4')	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{O} \text{---} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{C}(\text{OH}) \end{array}$	286,06		
1145	Кетазин	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	112,11	I 651	0,837
1146	Кетен	$\text{CH}_2 \text{---} \text{C} \text{---} \text{O}$	42,02	I 724	
1147	Кетин см. диметилпиранин				
1148	Кетомасляная кисл. α	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	102,05	III 629	1,2
1149	Коденин	$\text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{ON} \begin{array}{l} \diagup \text{OCH}_3 \\ \diagdown \text{OH} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$	317,19		1,31
1150	Кокаин	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \diagup \text{N}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{OCO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	303,18		
1151	Коллидин *, триметилпиридин 2-4-6	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N}(\text{CH}_3)_3$	121,10		0,929
1152	Коллидин-триметилпиридин 2-4-5	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N}(\text{CH}_3)_3$	121,10		0,966
1153	Коллидин-триметилпиридин 2-3-4	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N}(\text{CH}_3)_3$	121,10		0,913
1154	К. мановая кислота (широккарбовоная к. э.)	$\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2(\text{CO}_2\text{H})$	140,03		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№	
		В.	Сп.	Эф.			
ж.	175		+		Нитрозохлорид т. пл. 95°	1135	
ж.	222		+	+	Фенил-уретан рац. т. плав. 74°, акт. 105°	1136	
ж.	230		+		Се икарбаз. т. пл. 160—162°, оксиг. т. пл. 72°; рац. т. пл. 93°	1137	
	280 *	○	тр.	хор.	* возг.; ацетил т. пл в. 184°	1138	
		оч. хор.	+	тр.	Кр.	1139	
	217	разл.	—; оч. х.	+		1140	
< 250	возг.	—; тр.	+	оч. тр.	Желт.	1141	
	235	разл.	+	—; +	○	V	1142
250—252		—; тр.	+	+		Желт.	1143
275			+	+		Желт. Растворяется в H ₂ SO ₄	1144
ж.	131	∞	∞	∞	Разложение	1145	
— 151	— 56				+ анилин → ацетанилид	1146	
						1147	
	32	74/15	хор.	хор.	тр.	Фенил-гидраз. т. пл. 144°	1148
	155 *		0,83; —	оч. хор.		Хор. раств. в хлорофм.; IV × эф.; * безводный	1149
	98		0,028; —	оч. хор.	оч. хор.	V. × сп.	1150
ж.	172	—; тр.	оч. хор.			Пикрат т. пл. 155°. См. аль-егияколлидин	1151
ж.	165—168	○	+			Пикрат т. пл. 128°	1152
ж.	185—188	+	хор.	хор.		Хлороплатинат т. пл. 211°	1153
	250		тр.			VI	1154

№№	Название	Формула	М л. вес	Сыт. ка на Б.	Уд. в.
1155	Кониин d- (α-пропил-липерин)	$C_8H_{17}N$	127,14		0,842
1156	Кониферилловый алко-голь	$C_{10}H_{12}O_3$	180,10	VI 1131	
1157	Кониферин	$C_{16}H_{22}O_3 + 2H_2O$ $CH:CH \cdot CO_2H$	378,21		
1158	Коричнокарбоновая кислота о	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO_2H \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	192,06	IX 898	
1159	Коричная кислота	$C_6H_3 \cdot C \cdot H$ trans *	148,06	IX 573	1,249
1160	Коричной кислоты ангидрид	$C \cdot HC \begin{matrix} \diagup H \\ \diagdown H \end{matrix} (C_6H_3 \cdot O)_2O$	278,11	IX 586	
1161	Коричной кислоты бензильный эфир	$C_8H_7 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	233,11	IX 584	
1162	Коричной кислоты этиловый эфир	$C_8H_7 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	176,10	IX 581	1,049
1163	Коричной кислоты нитрил	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CN$	129,06	IX 589	1,037
1164	Коричной кислоты хлорангидрид	$C_6H_5 \cdot OCl$	166,52	IX 587	
1165	Коричный альдегид	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CHO$	132,06	XII 348	1,050
1166	Коричный спирт (сти. оя)	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CH_2 \cdot OH$	134,08	VI 570	1,044
1167	Кастарин	$C_{15}H_{15}O_4N$	237,13		
1168	Коффеин (теин) 1-3-7-триметилксантин	$CH_3 \cdot N \cdot CO \cdot C \cdot N \cdot CH_3$ $CO \cdot N \cdot C \cdot N \cdot CH$	194,11		1,23
1169	Кофейная кисл. (3,4-диоксикоричная кисл.)	$C_6H_3(OH)_2 \cdot CH:CH \cdot CO_2H$	180,06	X 436	
1170	Креатин	$HN:C \begin{matrix} \diagup NH_2 (+H_2O) \\ \diagdown N \cdot CH_2 \cdot CO_2H \end{matrix}$ $NH \cdot CO$	131,10 (149,10)	IV 363	
1171	Креатинин	$HN:C \begin{matrix} \diagup N(CH_3) \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	113,08		
1172	Крезол о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	108,03	VI 349	1,046
1173	" м	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	108,06	VI 373	1,035
1174	" п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	108,06	VI 389	1,031
1175	Крезолметиловый эфир п.	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot OCH_3$	122,08	VI 392	0,973
1176	Крезорцин 1-2-4	$C_6H_3(CH_3) \cdot (OH)_2$	124,06	VI 872	
1177	Крезотиновые кислоты см. окситолуиловые кислоты				

Т. плавт.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
— 3	167	1,11	∞	оч. хор.	Хлорид т. пл. 208—210°	1155
73		○; тр.	+	оч. хор.		1156
185		—; +	тр.	○		1157
173—175		оч. тр.	хор.	оч. рт.	× разб. сп.	1158
133*	300	0,05; +	23,8; —	оч. хор.	V × сп.; * cis см. алло-коричная кислота	1159
136		○	тр.		Разложение; × бенз.	1160
39	перег. *		оч. хор.	оч. хор.	Разложен; * в вакууме	1161
6	271		+		Разложение	1162
11	254	○	+		Разложение	1163
35	136/15				Разложение	1164
ок. — 8	129/20		+		Фенил-гидраз. т. пл. 168°	1165
33	257	дов. х.	оч. хор.	оч. хор.	Дибромид т. пл. 74°	1166
133		т.	оч. хор.	оч. хор.		1167
236	возг.	2,13; —	2,3; —		* возг. выше 180°; 0,06 раств. в CS ₂	1168
ок. 213		тр.; +	+	тр.	Желт.	1169
100 *		1,35; +	0,008; —	○	V. * безводн.; апетил. т. пл. 165° × сп.	1170
		8,7; —	—; +		V	1171
30	190	2,5; —	+	+	Бенз.-сульфов. т. пл. 39°	1172
4	201	0,53; —	+	+	Трибромпрзв., т. пл. 82°	1173
37	200	1,8; —	+	+	Бензонил. т. пл. 71°; т. к. 316°	1174
ж.	176				→ анисовую кисл.	1175
104	269	+	+	+	× бенз. + петрол. эф.	1176 1177

№№	Название	Формула	Моля. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1179	Креозол (Гомоширока- техина монометило- вый эфир)	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup OH \\ \\ \diagdown OCH_3 \\ \\ CH_3 \end{matrix}$ [1] [2] [4]	138,08	VI 878	1,109
1180	Кроконовая кислота	$C_5O_3(OH)_2(+3H_2O)$	142,02	VIII 488	
1181	Кротиловый спирт	$CH_3 \cdot CH \cdot CH \cdot CH_2OH$	72,06	I 442	0,873
1182	Кротонилен	$CH_3 \cdot C : C \cdot CH_3$	54,05	I 249	
1183	Крононовая кислота	$CH_3 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2H$	86,05	II 408	1,018
1184	Крононовой кислоты этиловый эфир	$CH_3 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	114,08	II 411	0,920
1185	Крононовый алдегид	$CH_3 \cdot CH \cdot CH \cdot CHO$	70,05	I 728	0,856
1186	Ксаптен	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_4$	182,08		
1187	Ксаптии	$NH \cdot CO \cdot C \cdot NH \begin{matrix} \diagup CH \\ \\ \diagdown \end{matrix}$ $CO \cdot NH \cdot C \cdot N$	152,06		
1188	Ксаптогенамид	$C_6H_4 \cdot O \cdot CS \cdot NH_2$	105,13	III 137	
1189	Ксаптогеновая кисл.	$C_6H_4 \cdot O \cdot CS \cdot SH$	122,19	III 209	> 1
1190	Ксаптогеновая кисло- та этиловый эфир	$C_2H_5O \cdot CS \cdot SC_2H_5$	150,22	III 210	1,085
1191	Ксаптон	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_4$	196,06		
1192	Ксаптопурпурин см. пурпуроксаптии				
1193	Ксиленол 1-2-3	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot OH$	122,08	VI 480	
1194	" 1-2-4	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot OH$	122,08	VI 480	
1195	" 1-3-2	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot OH$	122,08	VI 485	
1196	" 1-3-4	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot OH$	122,08	VI 486	1,036
1197	" 1-3-5	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot OH$	122,08	VI 492	
1198	" 1-4-2	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot OH$	122,08	VI 494	0,98
1199	К-пизидин $(CH_3)_2 \cdot NH_2 =$				
	" =1-2-3	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$	121,10	XII 1101	0,991
1200	" =1-2-4	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$	121,10	XII 1103	1,076
1201	" =1-3-2	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$	121,10	XII 1107	0,980
1202	" =1-3-4	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$	121,10	XII 1111	0,918
1203	" =1-3-5	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$	121,10	XII 1131	0,998
1204	" =1-4-2	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$	121,10	XII 1135	0,980
1205	Ксилл хлористый о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	140,53	V 364	
1206	" " п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	140,53	V 384	
1207	Ксилленин о, ди- гидроизондоло	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \\ \diagdown \end{matrix} NH$	119,08		

№№	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
	5	222	тр.	∞	∞	Бензоил. т. пл. 75°	1179
	180	возг.	156; —	19; —		Желт. → лейконов. кис.	1180
	< — 30	117	14,5; —				1181
	ж.	28	○			Тетрабромид т. пл. 230°	1182
	71	189	8,33; —			× в. V; оч. тр. рас- твор. в лигронне хорошо; дибромид т. пл. 87°	1183
	ж.	138				Разложенье	1184
	— 74	102	д.с. х.			→ в крононовую кисл.	1185
	100	315	почти ○	тр.	+	× сп. раствор. в CS ₂ , хлорофм., бенз.	1186
		возг.	—; тр.			Раствор. в NH ₃	1187
	38	разл. *	тр.	∞	∞	V. * летуч.	1188
	ж.	разлаг.	○			→ CS ₂ + сп.	1189
	ж.	200	○	хор.	хор.	Желтоватый	1190
	173	250	—; тр.	—; +		× сп.; немного раств. в лигронне	1191
	75	218	×	+			1192
	63	225	×	+			1193
	49	203	—; д. х.	+			1194
	26	212	оч. тр.	∞	∞		1195
	64	220	тр.	+			1196
	74	212	+	хор.	хор.	× в. V × сп. + эф.	1197
	< — 15	223				Ацетил. т. плав. 131°	1199
	49	226	тр.			V. × лигронна; аце- тил. т. пл. 99°	1200
	ж.	216				Ацетил. т. пл. 174—176°	1201
	ж.	212				Ацетил. т. пл. 129°	1202
	< — 20	221				Ацетил. т. пл. 141°	1203
	15	215	—; д. х.			Ацетил. т. пл. 138°	1204
	ж.	198					1205
	ж.	200					1206
	ж.	213		+		Нитрозамия т. пл. 95—97°	1207

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1208	„Ксилитеновый“ спирт о	$C_6H_4(CH_2OH)_2$	138,08	VI 910	
1209	„ „ „ м	$C_6H_4(CH_2OH)_2$	138,08	VI 914	1,161
1210	„ „ „ п	$C_6H_4(CH_2OH)_2$	138,08	VI 919	
1211	Ксилитен хлорид о	$C_6H_4(CH_2Cl)_2$	174,98	V 364	1,393
1212	„ „ „ м	$C_6H_4(CH_2Cl)_2$	174,98	V 373	1,302
1213	„ „ „ п	$C_6H_4(CH_2Cl)_2$	174,98	V 384	1,417
1214	Ксилитовая кислота				
	(CH_3) ₂ ·C ₆ H ₃ ·CO ₂ H	150,08	IX 531		
1215	(CH_3) ₂ ·CO ₂ H=1.3.4	(CH_3) ₂ ·C ₆ H ₃ ·CO ₂ H	150,08	IX 535	
1216	(CH_3) ₂ ·CO ₂ H=1.3.2	(CH_3) ₂ ·C ₆ H ₃ ·CO ₂ H	150,08	IX 531	
1217	Ксилит о I	$C_6H_4(OH)_2·CHO$	150,08	I 865	1,535
1218	Ксилит о	(CH_3) ₂ C ₆ H ₄	106,08	V 362	0,863
1219	„ м	(CH_3) ₂ C ₆ H ₄	106,08	V 370	0,862
1220	„ п	(CH_3) ₂ C ₆ H ₄	106,08	V 382	0,861
1221	Ксилитсульфоновая к.				
	(CH_3) ₂ ·C ₆ H ₃ ·SO ₃ H(+2H ₂ O)	186,15	XI 121		
1222	(CH_3) ₂ ·SO ₃ H=1.3.4	(CH_3) ₂ ·C ₆ H ₃ ·SO ₃ H(+2H ₂ O)	186,15	XI 123	
1223	(CH_3) ₂ ·SO ₃ H=1.4.2	(CH_3) ₂ ·C ₆ H ₃ ·SO ₃ H(+2H ₂ O)	186,15	XI 127	
1224	Ксилорцин (м) 1.3.4.6	(CH_3) ₂ C ₆ H ₃ (OH) ₂	138,08	VI 912	
1225	Ксилонин о	(CH_3) ₂ C ₆ H ₃ O ₂	136,06	VII 655	
1226	„ м	(CH_3) ₂ C ₆ H ₃ O ₂	136,06	VII 657	
1227	„ (флорон) п	(CH_3) ₂ C ₆ H ₃ O ₂	136,06	VII 658	
1228	Кубебин	$C_{10}H_{10}O_3$	178,08		
1229	Кумалин (α-пирон)	$\begin{matrix} \text{CH} & & \text{CH} \\ & \diagdown & / \\ & \text{CH} & \text{CO} \\ & / & \diagdown \\ \text{CH} & & \text{CH} \end{matrix} \text{O}$	96,03		1,2
1230	Кумалиновая кислота	$\begin{matrix} \text{CO} & & \text{CH} \\ & \diagdown & / \\ & \text{O} & \text{CH} \\ & / & \diagdown \\ \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	140,03		
1231	Кумаран	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown & & / \\ & \text{O} & \\ / & & \diagdown \\ \text{CH} & & \text{CH} \end{matrix} \text{CH}_2$	120,06		1,065
1232	Кумарин	$C_9H_6 \begin{matrix} \diagdown & & / \\ & \text{O} & \\ / & & \diagdown \\ \text{CH} & & \text{CH} \\ & & \text{O} \\ & & \text{CO} \end{matrix}$	146,05		0,935
1233	Кумаровая кислота о	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2H$	164,06	X 288	
1234	„ „ м	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2H$	164,06	X 294	
1235	„ „ п	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2H$	164,06	X 297	
1236	Кумарон	$C_8H_8 \begin{matrix} \diagdown & & / \\ & \text{O} & \\ / & & \diagdown \\ \text{CH} & & \text{CH} \end{matrix}$	118,05		1,107
1237	Кумидин 1.2.4.5	$C_6H_4 \cdot (CH_3)_2 \cdot NH_2$	135,11	XII 1150	
1238	Кумидин (аминопропилабензол) п	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagdown & & / \\ & \text{O} & \\ / & & \diagdown \\ \text{CH} & & \text{CH} \\ & & \text{NH}_2 \end{matrix}$	135,11	XII 1147	0,953

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п	
		В.	Сп.	Эф.			
64		+	+	25	× эф.	1208	
46		оч. хор.	+	+		1209	
112		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	× петролейный эф.	1210	
55	239—241		оч. хор.	оч. хор.		1211	
34	250—255					1212	
100	240—250		×	хср.	V.	1213	
126	267	○; тр.	—; +		× сп.	1214	
166	возг.	○; оч. т.	оч. хор.		× сп.	1215	
116					× лигронн	1216	
144		117; —				1217	
— 27	141	○	оч. хор.	оч. хор.	→ ксилитсульфоксилит	1218	
— 54	139	○	оч. хор.	оч. хор.	→ тринитроксилит (2.4.6.1.3)	1219	
15	136	○	оч. хор.	оч. хор.	V. → тринитроксилит (2.3.6.1.4)	1220	
разлаг.		+			Амид т. плав. 144°; × сп.	1221	
60					Амид т. плав. 137°; × в.	1222	
83	149; *				Амид т. плав. 147°; * в. катодном вакууме	1223	
124	276—179	+	+	+	V.	1224	
55	вог.	тр.	дов. хор.	дсв. хор.	Желт.	1225	
72					Желт.	1226	
125	возг.	—; тр.	тр.; +	+	VI Желт. × сп. → в гидрофлорон (1.4.2.5)	1227	
125		оч. тр.	1,31; —	3,75		1228	
5	120/30		+	+		1229	
205—210	возг.	тр.; —	оч. хор.	тр.	Раствор. в ацетоне	1230	
ж.	189	○	+	+		1231	
67	291	+	хор.	ч. хор.	+	× эф. IV	1232
207	возг.	тр.; +	оч. хор.	оч. тр.		1233	
191		т.; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	× в.	1234	
206—210		тр.; +	—; оч. х.	—; оч. х.		1235	
<— 18	174	○			Пикрат т. плав. 102°	1236	
68	224	0,12; +	+		Дибромид т. плав. 88°	1237	
<— 20	220	тр.	+		Ацетил т. плав. 102°	1238	
					× в.		

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1240	Бутиновая кислота	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot C_2H_5 \cdot CO_2H$ (н)	164,10	IX 546	1,162
1241	Куминовый альдегид (куминол)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot C_2H_4 \cdot CHO$ п	148,10	VII 318	0,978
1242	Куминовый спирт	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot C_2H_4 \cdot CH_2OH$	150,11	VI 543	0,978
1243	Кумол (изопронилабензол)	$C_9H_8 \cdot CH(CH_3)_2$	120,10	V 393	0,864
1244	Кураумин	$C_{21}H_{20}O_6$	368,16		
1245	Лактамид	$C_2H_5 \cdot NH \cdot CONH_2$	89,06	III 283	
1246	Лактид	$O \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3) \cdot CO \\ \diagdown \end{array}$	144,06		
1247	Лактиломочевина	$CO \begin{array}{l} \diagup NH \cdot CH \cdot CH_3 \\ \diagdown \end{array}$	132,08		
1248	Лауриновая кислота	$C_{11}H_{23} \cdot CO_2H$	200,19	II 359	0,883
1249	Левулеза см. сахар фруктовый				
1250	Левулиновая кислота	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2$	116,06	III 671	1,140
1251	Левулиновой кислоты этиловый эфир	$CH_3 \cdot CO_2H$ $C_5H_7O_2 \cdot C_2H_5$	144,10	III 675	1,016
1252	Лейканилин	$HC \begin{array}{l} \diagup C_6H_5 \cdot NH_2 \\ \diagdown \end{array}$ $(C_6H_4 \cdot NH_2)_2$	303,19	XII 321	
1253	Лейкауриин	$CH(C_6H_4OH)_3$	292,13	VI 1143	
1254	Лейконовая кислота	$CO \begin{array}{l} \diagup CO-CO \\ \diagdown \end{array} (+4H_2O)$ $CO-CO$ $C_6H_2(OH)(CH_3)$	140,00	VII 905	
1255	Лейкорозоловая кислот.	$CH \begin{array}{l} \diagup (C_6H_4 \cdot OH)_2 \\ \diagdown \end{array}$	306,13	VI 1147	
1256	Лейкотроп	$[C_9H_9 \cdot N \begin{array}{l} \diagup (CH_3)_2 \\ \diagdown \end{array}] Cl$ $(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH \cdot NH_2$	247,61	XII 1025	
1257	Лейцин I	CO_2H	131,11	IV 437	1,293
1258	Лейциновая кислота I	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2$ $CHON \cdot CO_2H$	132,10	III 336	

№№	Т. плавт.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
1239	149	*	—; оч. т.	оч. хо.	оч. хор.	× бенз * → перегон. с водяным паром	1239
1240	117 ж.	возг. 237	оч. т.; +	оч. хор.	оч. хор.	VI × сп. Семикарбаз. т. пл. 210°	1240
1241	1241		○	+	+	Оксим т. пл. 55—57°; фен. гидраз. т. пл. 127—129°	1241
1242	ж.	247	тр.	∞	∞		1242
1243	ж.	153	○	+	$\frac{7}{7}$	→ Амид п-сульфоновой кисл. т. пл. 109°	1243
1244	177			тр.	оч. тр.	Желт., раствор. в едк. щелочах	1244
1245	74		хор.	хор.		Разложение	1245
1246	120	255	оч.тр.; —	оч.тр.; —		V	1246
1247	145 *		хор.	хор.	тр.	* безводн.	1247
1248	44	176/15	○	хор.	хор.	× разбавл. сп.; перегон. с водяным паром	1248
1249							1249
1250	33	246	хор.	хор.	хор.	Фенил-гидраз. т. пл. 108°	1250
1251	ж.	205	хор.			Разложение	1251
1252	100		○; оч.тр.	оч. хор.	тр.	Ацетил т. пл. 168°	1252
1253			тр.	+		Растворется в лед. уксусл. кислот.; ацетил. т. пл. 133° × сп.	1253
1254			оч. хор.	тр.	оч. тр.	Пентоксим т. пл. 172°	1254
1255			оч. тр.	+	+	× разбавл. сп. ацетил. т. пл. 149°	1255
1256		113	разл. *	оч. хор.	оч. хор.	○ * Бензил хлорид. + диметиланилин	1256
1257	293—295	возг.	2,2; —	—; +		× разбавл. сп.; бензол. (рац.) т. пл. 135—139°	1257
1258	73	возг. *	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	* при 100°	1258

№ п/п	Название	Формула	Мо- л. в.с.	Ссыл- ка на Г. Б.	Уд. в.
1259	Лепидин, п-метилхи- нолин	$C_6H_6N \cdot CH_3$	143,08		1,600
1260	Лецитин	$C_{42}H_{84}O_{16}NP$	777,72		
1261	Лимонен d—	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH \cdot CH_2 \\ \diagdown CH \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot CH \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_3 \end{matrix}$	136,13	V 133	0,846
1262	Лимонен рацем. см. линептен				
1263	Лимонная кислота	$C_7H_6(OH)(CO_2H)_3 + H_2O$	210,08	III 556	1,542
1264	Лимоннокислый аммоний	$C_6H_5O_7(NH_4)_2 \cdot H_2O$	261,18	III 563	
1265	Лимоннокислый натрий	$C_6H_5O_7Na_3(+5 \text{ или } 5\frac{1}{2} H_2O)$	258,04	III 563	1,857
1266	Лимони этиловый эфир	$C_{10}H_{16}O(CO_2C_2H_5)_2$	276,16	III 568	1,137
1267	Линалилацетат	$C_{10}H_{16}O \cdot CO \cdot CH_3$	196,16	II 141	0,895
1268	Линалоол l—	$C_{10}H_{18}O$	154,14	I 460	0,862
1269	Лофия	$C_{21}H_{16}N_2$	296,14		
1270	Лут-олин [5-7] (тетраокси- ф-эвон)	$\begin{matrix} CO \cdot CH [3 \cdot 4] \\ \diagdown \\ (HO)_2C_6H_2 \cdot O \cdot C_6H_5(OH)_2 \end{matrix}$	286,08		
1271	Лутидин (диметилип- рилин 2-4)	$C_5H_9N(CH_3)_2$	107,08		0,946
1272	Лутидиновая кислот. 2-4	$C_5H_7N(CO_2H)_2(+2H_2O)$	167,05		0,942
1273	Маламид	$SPON \cdot CO \cdot NH_2$	132,08	III 435	
1274	Малеиновая кислота	$\begin{matrix} CH \cdot CO \cdot NH_2 \\ CH \cdot CO_2H \text{ cis} \\ CH \cdot CO_2H \\ CH \cdot CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown \end{matrix}$	116,03	II 748	1,590
1275	Малеиновой кислоты ангидрид	$\begin{matrix} CH \cdot CO \\ CH \cdot CO \end{matrix} \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown \end{matrix}$	98,02		0,934
1276	Малеиновой кислоты этиловый эфир	$C_4H_5O_4(C_2H_5)_2$	172,10	II 751	1,069
1277	Малонилмо евина см. барбитуровая кислот.				
1278	Малоновая кислота	$CH_2(CO_2H)_2$	104,03	II 566	
1279	Малоновой кислоты этиловый эфир	$C_5H_8O_4(C_2H_5)_2$	160,10	II 573	1,155
1280	Малоновой кислоты нитрил	$CH_2(CN)_2$	66,03	II 589	1,051
1281	Мальтоза	$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$	360,19		1,540
1282	Маннит d—	$C_6H_8(OH)_6$	182,11	I 534	1,521
1283	Маннит азотный эфир	$C_6H_8(ONO_2)_6$	452,11	I 543	1,604
1284	Манноновая кислот. d—	$C_5H_8(OH)_4 \cdot CO_2H$	196,10	III 547	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п	
		В.	Сп.	Эф.			
ж.	258—263	тр.	∞	∞	Бисульфат т. пл. 228°	1259	
разлаг.		○	+	+		1260	
ж.	176				Тетрабромид т. пл. 104°	1261	
						1262	
153 *	разл.	207,7 разл.	62,2; —	1,06	IV * при 10° → диаммо- ний-цитрат	1263 1264	
					IV	1265	
					Горький; разложение	1266	
ж.	294					1267	
ж.	103/13					1268	
ж.	87/14				Фенил-уретан т. пл. 65°	1268	
						1269	
275 329	перег. возг.	○ тр.	тр. 2,7	+	Желт. Растворяется в едких щелочах	1270	
ж.	156	тр.			→ в лутидиновую кислот.	1271	
						1272	
	235	—; +	—; +	○		1273	
	156—158	+			× в. Разложение	1273	
	180	50; —	оч. хор.	+	V	1274	
	56	202			× Хлорофм.	1275	
ж.	222				Разложение	1276	
						1277	
	136	*	138; —		VI. * → CO ₂ + уксус- ная кислот.	1278	
— 50	199				Разложение	1279	
	32	219	13,3	40	20	Разложение	1280
			+	+	○	Фен-озазон т. пл. 203°. (В ацетоне раст. ор- легче, чем глюко- зозон d—)	1281
	166	290/3	15,4; —	0,07; +	IV	1282	
	112	*	○	—; +	+	* Взрывает при 120°	1283
	*		+		+	→ л.ктон	1284

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1285	Майяновой кислоты лактон	$C_6H_{10}O_6$	178,08		
1286	Маргарияновая кислота	$C_{16}H_{33} \cdot CO_2H$	270,27	II 376	
1287	Масляная кислота (н)	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	88,06	II 264	0,964
1287a	Масляной кислоты ангидрид	$(C_4H_7O)_2O$	158,11	II 274	0,966
1288	Маслянокислый амил (нзо)	$C_4H_7O \cdot OC_5H_{11}$	158,14	II 271	0,882
1289	" метил	$C_4H_7O \cdot OCH_3$	102,08	II 270	0,898
1290	" этил	$C_4H_7O \cdot OC_2H_5$	116,10	II 270	0,880
1291	Масляный альдегид см. 53)				
1292	Мезаконовая кислота	$C_3H_7(CO_2H)_2$	130,05	II 763	
1293	Мезидин	$(CH_3)_3C_6H_5 \cdot NH_2$	135,11	XII 1160	0,963
1294	Мезитилен (сим.)	$(CH_3)_3C_6H_3$	120,10	V 406	0,860
1295	Мезитиленовая кисл. 1-3-5	$(CH_3)_2 \cdot C_6H_3 \cdot CO_2H$	150,08	IX 536	
1296	Мезитиленовая окись	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO \cdot CH_3$	98,08	I 763	0,865
1297	Мезитол	$(CH_3)_3C_6H_2 \cdot OH$	136,10	VI 518	
1298	Мезовинная кислота	$CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CO_2H + H_2O$	168,06	III 528	
1299	Мезооксалева кислота	$CO(CO_2H)_2 + H_2O$	136,03	III 766	
1300	Меконин	$C_{10}H_{10}O_4$	194,08		
1301	Меконная кислота	$HC \cdot CO \cdot COH (+1 или +3H_2O)$	200,03		
1302	Мелен	$EO_2C - C - C - C_2H$ $C_{30}H_{60}$	420,48	I 227	0,913
1303	Мелилотовая кисл. 1-2	$C_6H_4 \begin{matrix} OH \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H \end{matrix}$	166,08	X 241	
1304	Мелисситовый спирт (мири иловый спирт)	$C_{29}H_{50} \cdot CH_2OH$	438,50	I 432	
1305	Мелиссиновая кислота	$C_{29}H_{50} \cdot CO_2H$	452,48	II 396	
1306	Меллитовая кислота	$C_6(CO_2H)_6$	342,05	IX 1008	
1307	Ментан см. гексагидроцимол				
1308	Ментен п	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} CH_2 \cdot CH \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot C \cdot CH(CH_3)_2$	138,14	V 87	0,807
1309	Ментол п. 1	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} CH_2 \cdot CH \\ \\ CH_2 \cdot CH(OH) \end{matrix} \cdot CH \cdot CH(CH_3)_2$	156,16	VI 28	0,879

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
149-153		оч. хор.	тр.			1285
60	227/100		тр.; —	хор.		1286
— 8	162	∞	∞	∞	Хининовая соль т. пл. 77°	1287
ж.	198	тр.				1287a
ж.	179		оч. хор.	оч. хор.	Разложение	1288
ж.	102		+		Разложение	1289
— 93	121	0,5	+	+	Разложение	1290
				+		1291
202	разлаг.	2,7; 117,9	30,6; 86,7		Х в. или эф. + лигрои; н. пер. егон. с вод. пар. Ацетил. т. пл. 216°	1292
< — 15	230	тр.			Хл. т. пл. 232°	1293
— 46	163	○	+	+	Тринитропропан, т. пл. 232°	1294
166	возг.	—; оч. тр.	оч. х.; —		γ × сп.	1295
		○	∞	∞	Семика' баз. т. пл. 162°	1296
ж. 68	130 220	оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.	Пер. егоняется с водяным паром * Безводн.	1297
140*		125; —				1298
120		оч. хор.	дов. хор.	дов. хор.	Оксимт. т. пл. 131°; Фенил-гидраз. т. пл. 165 - 167°	1299
110	возг. разлаг.	—; + 1; 25	+	тр.	IV. Триэтиловое производн. т. пл. 61°	1300
62	218/0,5		0,13; 3,6			1302
82	разлаг.	5; > 100	+	+		1303
88			почти ○; + —; хор.	хор.	× эф.	1304
91			○; + —; хор.	тр.	× сп.	1305
287*	**	оч. хор.	×		* В запаянной трубке ** → ангидрид пиромеллитовой кисл.	1306
ж.	167				Нитрозохлорид т. пл. акт. 140°, рацем. 142°	1308
43	212	тр.	оч. хор.	оч. хор.	Раствор. в CS ₂ , фенил-уретан т. пл. 111°	1309

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1311	Меркаптан см. этил-меркаптан				
1312	Меркурдиметил	$\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$	230,6	IV 678	3,069
1313	Меркурдинафтил α	$\text{Hg}(\text{C}_{10}\text{H}_7)_2$	454,7		1,944
1314	Меркурдифенил	$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	354,7		2,32
1315	Меркурдиатил	$\text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	258,7	IV 679	2,444
1316	Меркурметил иодистый	$\text{CH}_3 \cdot \text{Hg} \cdot \text{I}$	342,5	IV 681	
1317	Метакриловая кислота	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\quad \quad \quad \text{CH}_3$	86,05	II 421	1,015
1318	Металдегид	$(\text{CH}_2 \cdot \text{CHO})_x$	44,03x	I 602	
1319	Метан	CH_4	16,03	I 56	0,415
1320	Метаниловая кисл. 1-3	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{NH}_2 \\ \text{SO}_3\text{H} \end{cases}$	173,13	XIV 688	
1321	Метастирол	$(\text{C}_8\text{H}_8)_x$	104,06-x	V 476	1,054
1322	Метенциклогексан	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{cases} \text{CH}_2$	96,10	V 69	0,502
1323	Метилакридин 9	$\text{N} \begin{cases} \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{cases} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	193,10		
1324	Метилал	$\text{CH}_3(\text{OCH}_3)_2$	76,06	I 574	0,855
1325	Метиламилкетон н.	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	114,11	I 699	0,822
1326	Метиламилловый эфир (н о)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	102,11	I 400	0,687
1327	Метиламин	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2$	31,05	IV 32	0,696/ -12
1328	Метилалилин	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	107,08	XII 135	0,990
1329	Метилянтрахинон 2	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CO} \\ \text{CO} \end{cases} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	222,08	VII 809	
1330	Метилянтрацен 1	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CH} \\ \text{CH} \end{cases} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	192,10	V 674	
1331	" 2	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CH} \\ \text{CH} \end{cases} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	192,10	V 674	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эр.		
— 6	207	○	∞	∞	Раствор. в бенз., CS_2 , Оксим акт. т. пл. 59°; рацем. т. пл. 79°	1310 1311
ж.	93—96	почти ○	хор.	хор.	→ мерку; метил иодистый	1312
243			—; тр.		Раствор. в горяч. хлор. фом., CS_2	1313
120	> 300		—; тр.		IV. Раствор. в хлор. фом., CS_2 , бенз.	1314
ж.	159	○	тр.	+	→ $\text{C}_2\text{H}_5\text{HgCl}$ т. пл. 190°	1315
143		○	дов. хор.	оч. хор.	Раствор. в хлорофм.; $\times \text{CH}_3\text{OH}$	1316
15	161	—; хо.	∞	∞	Дибромид т. плав. 48°	1317
	*	○	—; 1,8	—; 0,5	II. * возгон. при 112° до 115°	1318
— 184	— 161,4	○	тр.			1319
разлаг.		1,47; —	○	○	→ хлорбензолсульф-амид м	1320
разлаг.	*	○	○	—; оч. тр.	* при комн. t → в стирол.	1321
ж.	103				+ NOCl , затем + пиперидин → нитрозониперидид т. пл. 128°	1322
132			оч. хор.	оч. хор.	Желт.	1323
— 105	42	28,5			Разложение	1324
ж.	151				Семикарбаз. т. плав. 121—123°	1325
ж.	91					1326
< — 79	— 6	+	+		Бензойл т. пл. 78°, т. кип. 291°	1327
— 57	196	○	∞	∞	→ м тилацетанилид или п-толуолсульфон т. пл. 94° (\times сп.)	1328
177	возг.		+; хор.	хор.	Желт. \times сп. или ук-сусн. кисл.	1329
85	перег.		дов. хор.	дов. хор.	\times метил. сп.; пикрат т. пл. 113°	1330
203	возг.	○	тр.	тр.	Раствор. в бенз., CS_2	1331

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на В.	Уд. в.
1332	Метиларсеник окисл.	CH_3AsO	105,98	IV 610	
1333	Метиларсениновая кислот.	$CH_3 \cdot AsO(OH)_2$	140,00	IV 613	
1334	Метиларсени хлористый	$CH_3 \cdot AsCl_2$	160,90	IV 601	
1335	Метилацетанилид	$C_6H_5 \cdot N(CH_3) \cdot CO \cdot CH_3$	149,10	XII 245	
1336	Метилацетилмочевина	$CO \begin{cases} \backslash NH \cdot CO \cdot CH_3 \\ / NH \cdot CH_3 \end{cases}$	116,08	IV 66	
1337	Метилацетоуксусный эфир	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CH_3$ $\dot{C}O_2C_2H_5$	144,10	III 679	1,019
1338	Метилбензиланилин	$C_6H_5N(CH_3)(CH_2 \cdot C_6H_5)$	197,13	XII 1024	
1339	Метилбензоксазол 2	$C_6H_4 \begin{cases} \backslash N \\ / O \end{cases} C \cdot CH_3$	133,06		1,136
1340	Метилбензотиазол 2	$C_6H_4 \begin{cases} \backslash N \\ / S \end{cases} C \cdot CH_3$	149,13		
1341	Метил бромистый	CH_2Br	94,94	I 66	1,732
1342	Метилгептенон	$(CH_2)_5C \cdot CH \cdot CH_2$	126,11	I 741	0,853
1343	Метилглиантония β	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2$ $C_6H_5O_2N_2$	114,06		
1344	Метилгидразин	$CH_3NH \cdot NH_2$	46,10	IV 546	
1345	Метилгидроксиламин β	$CH \cdot NH \cdot OH$	47,05	IV 534	1,003
1346	Метилглюкозид α	$C_6H_{11}O_5(OCH_3)$	194,11		
1347	" β	$C_6H_{11}O_5(OCH_3)$	194,11		
1348	Метилглюксалин 1	$CH \cdot N \begin{cases} \backslash CH \\ / \end{cases}$ $(C_6H_5)_2N \cdot CH_3$	82,06		1,036
1349	Метилдифениламин	$(C_6H_5)_2N \cdot CH_3$	183,11	XII 180	1,018
1350	Метилен бромистый	$CH_2 \cdot Br_2$	173,86	I 67	2,488
1351	Метилен иодистый	$CH_2 \cdot I_2$	287,86	I 71	3,333
13.2	Метилен хлористый	CH_2Cl_2	84,94	I 60	1,336
1353	Метилизатин (o) *	$C_6H_4 \begin{cases} \backslash CO \\ / N \end{cases} C \cdot OCH_3$	161,03		
1354	Метилизопропилкетон	$CH_3 \cdot CO \cdot CH(CH_3)_2$	86,08	I 682	0,804
1355	Метилизоцианид	$CH_3 \cdot N \cdot C$	41,03	IV 56	0,756
1356	Метилимидазол 4	$CH_2 \cdot C \begin{cases} \backslash N \\ / \end{cases} CH$ $HC \begin{cases} \backslash NH \\ / \end{cases} C \cdot CH_3$	82,06		
1357	Метилиндол α (метилкетол)	$C_6H_4 \begin{cases} \backslash CH \\ / NH \end{cases} C \cdot CH_3$	131,08		1,07

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
95	разл.				× CS ₂	1352
ж.	133	+			→ окисл метиларсени	1353
101	253	○	+		IV. Разложение	1355
180	тр.; хор.	тр.	тр.	оч. тр.	V × в	13.6
ж.	187				+ фенилгидразин → провиз. пиразолона т. пл. 127—132°	1357
ж.	183,25	○	+	+	п-нитрозопрониз. т. пл. 56°	1355
ж.	201	○	∞	∞	+ разбавл. сильн. кислоты → ацетиламинофенол (o)	1359
ж.	239	○	+	∞	Пикрат т. плав. 151°	1340
ж.	4,5	тр.	∞	∞	Раств. в бенз.	1341
ж.	173	○	+	+	Семяк. базон т. пл. 136°	1342
157	возг.	+	+			1343
ж.	87	оч. хор.	∞	∞	Пикрат т. пл. 162°	1344
42	62,15	оч. хор.	оч. хор.	тр.		1345
166	*		×		* перегоняется в вакууме	1346
105	разл.		×			1347
— 6	197—199	∞			Пикрат т. пл. 169°	1343
ж.	292	+			п-нитрозопроизвод. т. пл. 14°	1349
ж.	99	1,15; —			Желт.	1350
6	181	1,42; —			Желт.	1351
— 97	42	○			Кр.; раств. в щелоч.	1352
187	тр.; —	тр.			* (N—) см. метилпиррол β	1353
ж.	93				Семикарбазон т. пл. 110°	1354
— 45	60	10; —			Разложение	1355
56	263	распл.				1356
вд		—; +	+		Растворяется в сильн. кислотах	1357

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.	
1358	Метилглюдол β см. ска-тол.					
1359	Метил иодистый	CH ₃ I	141,94	I 69	2,279	
1360	Метилкумарин β	$C_6H_4 \begin{cases} \diagup C(CH_3):CH \\ \diagdown CO \end{cases}$	160,06		1,73	
1361	Метилкумаровая кислота ο	CH ₃ O · C ₆ H ₄ · CH : CH · CO ₂ H	178,08	X 289		
1362	Метилмалоновая кислота (изоянтарная кислота)	CH ₃ · CH · CO ₂ H CO ₂ H	118,05	II 627		
1363	Метилмеркаптан	CH ₃ SH	48,10	I 288	< 1	
1364	Метилмочевая кисл. α	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	182,08			
1365	Метилмочевина	NH ₂ · CO · NH · CH ₃	74,06	IV 64	1,204	
1366	Метилнафталин α	C ₁₀ H ₇ · CH ₃	142,08	V 566	1,006	
1367	β	C ₁₀ H ₇ · CH ₃	142,08	V 567	1,029	
1368	Метилнафталин α	C ₁₀ H ₇ NH · CH ₃	157,10	XII 1221		
1369	β	C ₁₀ H ₇ · NH · CH ₃	157,10	XII 1273		
1370	Метилнитрат	CH ₃ · ONO ₂	77,03	I 284	1,209	
1371	Метилнитрит	CH ₃ · ONO	61,03	I 284	0,991/15	
1372	Метилнитроловая кислота	CH $\begin{cases} \diagup NO_2 \\ \diagdown NOH \end{cases}$	90,03	II 92		
1373	Метилонилкетон	CH ₃ · CO · C ₆ H ₁₀	170,18	I 713	0,823	
1374	Метилвый красный [I]	$C_6H_4 \begin{cases} \diagup N(CH_3)_2COOH [2'] \\ \diagdown N=N \end{cases} C_6H_4 [1']$	269,14			
1375	Метилы е горчичное масло	CH ₃ · N · CS	73,10	IV 77	1,069	
1376	Метилвый спирт ε	CH ₃ · OH	32,03	I 273	0,790	
1377	Метилвый эфир	CH ₃ · O · CH ₃	46,06	I 281		
1378	Метилоранж см. диметиламиноазобензол (II)	(CH ₃) ₂ N · C ₆ H ₄ · N · N · C ₆ H ₄ · SO ₃ Na	327,05			
1379	Метилциперидин (N-)	C ₈ H ₁₀ · N · CH ₃	99,11		0,821	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
— 66	43	1,8; —	∞		→ триметилфенил-иодистый аммоний	1369
81			+		× Бенз.	1360
184		○	тр.	тр.	V	1361
129	*	66,6; —	хор.	хор.	* → CO ₂ + пропионов. кис.; × эф.; усус. кисл. + бензин или эр. + бенз.	1362
—	6	○*	+	+	Ртутн. соль т. пл. 175° * → гидрат	1363
> 360	разл.	—; 0,4	оч. тр.	оч. хор.		1364
102			оч. хор.	○	IV × в. или сп.; → метилацетил-мочевину	1365
— 22	240—243		хор.	хор.	Пик ат т. пл. 141°	1366
37	242				V. Пик; ат т. пл. 116°	1367
ж.	293		+	+	(Кр.) Расвор. в CS ₂ → п.-нитрозопроизводн. т. пл. 157°	1368
ж.	308				Пик ат т. пл. 145°	1369
ж.	65*				Разложение * взрыв. при нагревании	1370
— 12					Разложение	1371
64		хор.	хор.	хор.	× эф. (+ петролейн. эф.) в щелоч. красн. расвор.	1372
15	223				п.-нитро-енил-гидраз. т. пл. 90°	1373
почти ○	2				Кр.; хорошо раство. в лед. усусен. кисл.	1374
35	119				→ в метилтиомочевину	1375
— 98	65	∞	∞	∞	Фен.-уретан. т. пл. 47°; → щавелевокисл. метыл.	1376
— 138	— 25	7,6; —	+		Раствор. в крепк. H ₂ SO ₄ : 600 объемов.: 1	1377
		p.	○		Индикатор	1378
ж.	107				Хлороплатинат т. пл. 210—212°	1379

№№	Название	Формула	Мол. вес	Соед. ка на Б.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№№
						В.	Сп.	Эф.		
1380	Метилпролилсезевая кислота 5-2	$\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{O}$	126,05							1380
1381	Метилпиррол α	$\text{CH}_2\text{C}(\text{CO}_2\text{H})\text{C}_2\text{H}_4\text{NH}$	81,06		0,920					1381
1382	β	$\text{CH}_2\text{C}(\text{C}_2\text{H}_5\text{NH})\text{C}_2\text{H}_4\text{NH}$	81,06							1382
1383	Метилпсевдоизатин *	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)\text{CO}$	161,06							1384
1384	Метал роданитый	$\text{CH}_3\text{S}\cdot\text{CN}$	73,10	III 175	1,073					1383
1385	Метил селенитый	$(\text{CH}_3)_2\text{Se}$	109,2	I 291	> 1					1385
1386	Метилосерная кислота	$\text{CH}_3\text{O}\cdot\text{SO}_3\text{H}$	112,10	I 233						1386
1387	Метил сернистый	$(\text{CH}_3)_2\text{S}$	62,12	I 238	0,845					1387
1388	Метил сернокислый	$\text{SO}_2(\text{OCH}_3)_2$	126,12	I 233	1,028					1388
1389	Метилсульфоновая кислота	$\text{CH}_3\cdot\text{SO}_3\text{H}$	96,10	IV 4	1,481					1389
1390	Метил теллуристый	$(\text{CH}_3)_2\text{Te}$	157,5	I 291						1390
1391	Метил фтористый	CH_3F	34,02		1,59					1391
1392	Метилглюкомеовина	$\text{NH}_2\cdot\text{CS}\cdot\text{NH}\cdot\text{CH}_2$	90,13	IV 70						1392
1393	Метилурацил	$\text{CO}\text{NH}\text{C}\cdot\text{CH}_2$	126,06							1393
1394	Метилфосфин	$\text{CH}_3\cdot\text{PH}_2$	48,08	IV 580						1394
1395	Метилфуран 2 (сильван)	$\text{CH}_2\text{CH}(\text{O})\text{CH}(\text{CH}_3)$	62,05		0,916					1395
1396	Метилфурфурол 2-5	$\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{OCH}(\text{CHO})$	110,05		1,109					1396
1397	Метилхлороформ	CCl_2CH_3	133,40	I 85	1,311					1397
1398	Метил хлористый	CH_3Cl	50,48	I 59	0,952					1398
1399	Метилциклогексан	$\text{C}_6\text{H}_{11}\cdot\text{CH}_3$	98,11	V 29	0,769					1399
1400	Метилциклогексен (Тетрагидротолуол)	$\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2$	96,10	V 66	0,801					1400
1401	Метилциклогексенон	$\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{CH}(\text{C}\cdot\text{CH}_3)$	110,08	VII 54	0,969					1401
1402	Метилэтилкетон	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	72,06	I 666	0,805					1402
1403	Метилэтилсульфид	$\text{CH}_3\text{S}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	76,13	I 343	0,837					1403

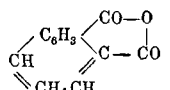
Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
108		1,9; —				1380
ж.	148—150					1381
ж.	143					1382
134					Кр. * сравн. метиллизатин (о)	1384
— 51	133				Нагреванием до 180° → сернокисл. метил или метилсульфоновою кислот.	1383
ж.	58	○			Дибромид т. пл. 82°	1385
<—30	*	оч. хор.	+	∞	Разложение * → H ₂ SO ₄ + метилсернокисл.	1386
— 83	38	○	+		Соедин. с Hg ₂ т. пл. 75°	1387
— 7	189				Разложение	1388
сироп.	167/10	+			Амид т. пл. 90°. Разл.	1389
ж.	82	○			Дибромид т. пл. 89°	1390
	— 78	тр.				1391
118		хор.	хор.	тр.		1392
*		тр.	тр.	оч. тр.	× сп. * разлаг. при 270—280°	1393
—14		тр.	тр.	±; —	→ в метилфосфинов. кислоту т. пл. 106°	1394
ж.	64					1395
ж.	187	3,3			„Гидрамид“ т. пл. 86°; → метилпролилсезевую кислот. (5-2)	1396
ж.	75					1397
— 92	— 24	4,1	9,85			1398
— 148	101				→ в янтарную кислот.	1399
ж.	ск. 110		+	+	+ N ₂ O ₅ → нитрозат т. плав. 107°	1400
— 21	200	∞	оч. хор.	оч. хор.	Семикарб. баз. т. пл. 201°	1401
					× в.	
— 86	80				п-нитрофен-гидраз. т. пл. 120°	1402
— 105	67				→ в метилэтилсульфон	1403

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1404	Метилтилульфон	$\text{CH}_3 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	108,13	I 343	
1405	Метилтилуксусная кислота	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix} \left. \vphantom{\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}} \right\} \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	102,08	II 304	0,938
1406	Метилэфирсалициловая к-л. см. метоксибензойную к-л.				
1407	Метноновая кислота	$\text{CH}_3(\text{SO}_2\text{H})_2$	176,10	I 579	
1408	Метоксибензойная кислота о	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 64	1,18
1409	Метоксибензойная кислота м	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 137	
1410	Метоксибензойная кислота п, см. анисовая кислота				
1411	Метоксикоричная кислота п *	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	178,08	X 298	
1412	Метоксипиридин γ	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N}(\text{OCH}_3)$	109,06		
1413	Метоксипиридин π (хинализол)	$\text{C}_5\text{H}_6\text{N}(\text{OCH}_3)$	159,08		1,665
1414	Миндальная кислота	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 197	1,36
1415	Миндальной кислоты нитрид (бензальдегиднаитрид)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{OH} \cdot \text{CN}$	133,06	X 206	1,117
1416	Мристинговая к-л.	$\text{C}_{13}\text{H}_{27} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	228,22	II 365	0,862
1417	Молочная кислота рац.	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	90,05	III 268	1,240
1418	" " акт.	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	90,05	III 261	
1419	Молочной кислоты ангидроформа (лактоловая.)	$\begin{matrix} \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{matrix}$	162,08	III 282	
1420	Молочной к-л. нитрид	$\begin{matrix} \text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \quad \text{CN} \end{matrix}$	71,05	III 284	0,992
1421	Молочной кислоты этиловый эфир	$\text{C}_5\text{H}_9\text{O}_3$	118,08	III 280	1,031
1422	Молочный сахар	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + \text{H}_2\text{O}$	360,19		1,525
1423	Моноацетия	$\text{C}_6\text{H}_7(\text{OH})_2\text{O}_5\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$	134,08	II 146	1,20
1424	Морин (тетраоксифлавонол [5.7])	$\begin{matrix} \text{O} \quad \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{OH} \end{matrix}$ [2.4]	302,08		
1425	Морфин	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{N} + \text{H}_2\text{O}$	303,18		1,32






№№	Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
1404	36	перег.	хор.	хор.	тр.; —	× эф.; легко раств. в хлорофм., бенз.	1404
1405	<— 80	174				Амид т. пл. 112°	1405
1406							1406
1407	98	> 200*	распл. 0,5; д. х.	оч. хор.	оч. хор.	Динитрид т. пл. 192°	1407
1408						V. * разлагается; в вакууме не разлагается	1408
1409	110	171/10	тр.; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.		1409
1410							1410
1411	171		оч. тр.; тр.	тр.	тр.	Раств. в ледян. уксусн. к-л.; * см. о метилкумаров. к-л.	1411
1412	ж.	191	+			Соед. с HgCl ₂ т. плав. 191°	1412
1413	<— 18	186/35		+		Нодметилат т. пл. 235°	1413
1414	118	газл.	15,9; —	+	+	IV. × бенз.	1414
1415	22	170*	○	+	+	Разложение. * Разлож.	1415
1416	54	197/15	○	хор.	хор.	Хорошо растеор. в бенз. хлорофм.	1416
1417	18	122/15	∞	∞	тр.	Хининовая соль т. пл. 165°	1417
1418	26	разл.	∞	∞	тр.	Хининовая соль (d) т. пл. 175°, (l) т. пл. 172°	1418
1419	*	разл.	оч. тр.	+	+	+ щелочи → молочную к-л. акт. * легко плавится	1419
1420	<— 21	182—184	∞	∞	+	Не раств. в CS ₂ ; + HCl → молочн. к-л. рац.	1420
1421	ж.	155	∞			Разложение	1421
1422	ок. 200	разл.	17; 100	оч. тр.	○	IV.	1422
1423	ж.	158/165	хор.	хор.	тр.	Разложение	1423
1424	285		0,025; —	+		× сп.; раствор. в ледян. уксусной к-л.	1424
1425	230	181/*	0,025; 0,25	—; 750	○	IV. * в вакууме катод. лой трубки	1425

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1426	Морфолин	$\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2$	87,08		
1427	Мочевая кислота	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2$ $\text{NH} \cdot \text{CO}$	168,06		1,855
1428	Мочевина	$\text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{NH}$ $\text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{NH}$ $\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	60,05	III 42	1,335
1429	Мочевина хлористая, карбамид хлористый	$\text{NH}_2 \cdot \text{COCl}$	79,48	III 31	
1430	Муконовая кислота	$\text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	142,06	II 803	
1431	Муравьиная кислота	$\text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{H} \cdot \text{COOH}$	46,02	II 8	1,220
1432	Муравьинокислый кальций	$\text{Ca}(\text{HCO}_2)_2$	130,09	II 15	2,015
1433	" медь	$\text{Cu}(\text{HCO}_2)_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	153,59	*II 15	
1434	" натрий	NaHCO_2	68,01	II 14	
1435	" свинец	$\text{Pb}(\text{HCO}_2)_2$	297,2	II 17	4,56
1436	Муравьиной к-ты эфир аллиловый	$\text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{HCO}_2$	86,05	II 23	0,948
1437	" амил-о.з. (изо)	$\text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{HCO}_2$	116,10	II 22	0,871
1438	" изобутиловый	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{HCO}_2$	102,08	II 21	0,85
1439	" метилловый	$\text{CH}_3 \cdot \text{HCO}_2$	60,03	II 18	0,975
1440	" ацетилловый	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{HCO}_2$	74,06	II 19	0,923
1441	Муравьиный ал егид (см. формальдегид)				
1442	Мурексид	$\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_6\text{N}_6 + \text{H}_2\text{O}$	302,13		
1443	Наркотин	$\text{C}_{22}\text{H}_{26}\text{O}_6\text{N}_4$	413,19		1,395
1444	Нарценин	$\text{C}_{23}\text{H}_{27}\text{O}_6\text{N}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$	445,22		
1445	Натрийацетанилид	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} : \text{C} \cdot \text{ONa}$ CH_3	157,07	XII 242	
1446	Натрияцетоуксусный эфир	$\text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{ONa}$ $\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	152,07	III 651	
1447	Нафтазарин 5-8-1.4, диоксн-2-нафтохинон	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2(\text{OH})_2$	190,05	VIII 41	
1448	Нафтадегид α	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CHO}$	156,06	VI 1400	
1449	" β	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CHO}$	156,06	VII 401	
1450	Нафталин	C_{10}H_8 $\text{CH} : \text{CH}$ $\text{CH} : \text{CH}$	128,06	V 531	1,145
1451	Нафталиндикарболовая кислота 1.2	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot (\text{CO}_2\text{H})_2$	216,06	IX 917	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	129	+	+	+	Пикрат т. пл. 145°	1426
разлаг.		оч. тр.	○	○		1427
133	*	0; ○	20	оч. тр.	II. * возгон. в вакууме X в. или сп.	1428
ок. 50*	61	раств.	разл.		* обычно жидк.	1429
289	*	0,02; —	—; хор.	+	* ок. 35°; раствор. в горяч. уксуен. кисл.	1430
8	101	∞	+	+	Хининовая соль т. пл. 110—113°	1431
		16; 18,3	○	○	IV	1432
		1,73; разл.			V. * безводн.	1433
253		80; 160	+		V	1434
		1,6; 19	○		IV	1435
ж.	82		+		Разложение	1436
ж.	124	0,31; —			Разложение	1437
ж.	93	1,01; —			Разложение	1438
— 100	32	30,4		+	Разложение	1439
— 81	54	9,4	+		Разложение	1440
		—; +	○		60,3; —	1442
175	разлаг.	0,004; —	—; 5	○		1443
170	разлаг.	—; оч. х.	—; +		X в	1444
					Сравни. ацетанилид	1445
		*		+	Сравни.: ацетоуксусен. кисл., ее эфир и амилд. * → гидрат не; аствор. в эф.	1446
	возг.	—; тр.	тр.	тр.	Кр.-бу.; X сп., аце-тил т. пл. 191°	1447
	292	тр.	+	+	Фенил-гидраз. т. пл. 152°	1448
	59	—; тр.	+			1449
	80	○	5,3; ∞	оч. хор.		1450
175*		оч. тр. дов. хор.	+	тр.	* → ангидрид	1451

№, №	Название	Формула	Мол. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.
1452	Нафталиндикарбоновая кислота 1-8 (нафталевая кислота)	$C_{10}H_6 \cdot (CO_2H)_2$	216,06	IX 918	
1453	Нафталевой кислоты ангидрид		198,05		
1454	Нафталинсульфокислота α	$C_{10}H_7 \cdot SO_3H + H_2O$	226,14	XI 155	
1455	Нафталинсульфокислота β	$C_{10}H_7 \cdot SO_3H (+3H_2O)$	262,17	XI 171	
1456	Нафтиламин α	$C_{10}H_7 \cdot NH_2$	143,08	XII 1212 1,171	
1457	" β	$C_{10}H_7 \cdot NH_2$	143,08	XII 1265 1,216	
1458	Нафтилендиамин 1-2	$C_{10}H_6(NH_2)_2$	158,10	XIII 196	
1459	" 1-5	$C_{10}H_6(NH_2)_2$	158,10	XIII 203	
1460	" 1-8	$C_{10}H_6(NH_2)_2$	158,10	XIII 205	
1461	Нафтилфенилкетон α	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_6H_5$	232,10	VII 510	
1462	" β	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot C_6H_5$	232,10	VII 511	
1463	Нафтионовая кислота 1-4	$C_{10}H_6 \begin{matrix} NH_2 \\ \\ SO_3H \end{matrix}$	223,15	XIV 739	
1464	Нафтоиная кислота α	$C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	172,06	IX 647	
1465	" β	$C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	172,06	IX 656	
1466	Нафтол α	$C_{10}H_7 \cdot OH$	144,06	VI 596 1,224	
1467	" β	$C_{10}H_7 \cdot OH$	144,06	VI 627 1,217	
1468	Нафтолацетат (нафтолукоусный эфир) α	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_2H_5$	186,08	VI 608	
1469	" β	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_2H_5$	186,08	VI 614	
1470	Нафтолметилловый эфир α	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot CH_3$	158,08	VI 606 1,097	
1471	Нафтолметилловый эфир β (пероллин)	$C_{10}H_7 \cdot OCH_3$	158,08	VI 640	
1472	Нафтолеульфокислота 1-2	$C_{10}H_6(OH) \cdot SO_3H$	224,13	XI 269	
1473	Нафтолеульфокислота 1-4	$C_{10}H_6(OH) \cdot SO_3H$	224,13	XI 271	
1474	Нафтолеульфокислота 1-5	$C_{10}H_6(OH) \cdot SO_3H$	224,13	XI 273	
1475	Нафтолеульфокислота 1-8	$C_{10}H_6(OH) \cdot SO_3H + H_2O$	224,13	XI 275	
1476	Нафтолеульфокислота 2-6	$C_{10}H_6(OH) \cdot SO_3H$	224,13	XI 282	
1477	Нафтолагиловый эфир α	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_2H_5$	172,10	VI 606 1,061	
1478	" β	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_2H_5$	172,10	VI 641 1,064	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
180*		оч. тр.	+	тр.	Метил. эф. т. пл. 102°. * → ангидрид нафталевой кisl.	1452
274			тр.	оч. тр.	× HNO ₃ (уд. в. 1,4)	1453
90		оч. хор.	оч. хор.	тр.	Амид т. пл. 150°	1454
91*		+			* водный т. пл. 124°; амид т. плав. 217°	1455
50	501	0,167; —	оч. хор.	оч. хор.	IV. Ацет. т. п. 160°; × сп.	1456
112	306	—; +			× в.	1457
95	150/0,5	—; тр.	оч. хор.	хор.	× в. Ацетид т. пл. 234°	1458
189	возг.	○; д. х.	+	+	× сп.	1459
66	205/12	+	∞	∞	× разбавл. сп.	1460
75	385		2,44; —		IV × сп.	1461
82	398		2,04; —		Пикрат (из бенз.) т. пл. 112°	1462
разл.		0,025; 0,23	оч. тр.	○	× в.; → амид хлорнафталин - 4-сульфоновой кислоты т. пл. 187°	1463
160		—; оч. тр.	—; +			1464
182	> 300	○; тр.	+	+	V × из лигронна	1465
96	280	○; тр.	+	+	V пикрат т. пл. 190°	1466
122	286	—; тр.	+	+	V пикрат т. пл. 157°	1467
46		—; разл.	хор.	хор.	× сп. Разложение.	1468
70			×	+	Разложение	1469
< -10	269	○	хор.	хор.	Хорошо перегоняется с водяным паром	1470
72	274		тр.	тр.	× Эф.	1471
> 250		распл.				1472
ох. 170		оч. хор.				1473
110—120		распл.			→ диоксинафталин 1-5	1474
107		оч. хор.			→ нафтохинон α 1-4	1475
125		оч. хор.	оч. хор.			1476
5	276					1477
97	282	○	+	+		1478

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1481	Нафтосульфон 1-8	$C_{10}H_6$ 	206,12		
1482	Нафтохинолин α	$C_{10}H_6$ 	179,08		
1483	" β	$C_{10}H_6$ 	179,08		
1484	Нафтохинон α 1-4	$C_{10}H_6O_2$	158,05	VII 724	
1485	" β 1-2	$C_{10}H_6O_2$	158,05	VII 709	
1486	Нейрин	$CH_2=CHN(CH_2)_3OH$	103,11	IV 203	
1487	Никотин	$C_5H_7N \cdot C_5H_7N \cdot CO_2H$	162,13		1,009
1488	Никотиновая кислота β (2)	$C_5H_7N \cdot CO_2H$	123,05		
1489	Нитранилин о	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	138,06	XII 687	1,442
1490	" м	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	138,06	XII 698	1,398
1491	" п	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	138,06	XII 711	1,424
1492	Нитранилиновая кислота, динитро-2,5-диокси-хинон	$C_6O_2(NO_2)_2(OH)_2$	230,03	VIII 384	
1493	Нит1 ацетанилд о	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot C_2H_5O$	180,08	XII 691	1,419
1494	" м	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot C_2H_5O$	180,08	XII 703	
1495	" п	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot C_2H_5O$	180,08	XII 719	
1496	Нитроализарин α (4)		285,06	VIII 447	
1497	" β (3) (ализариновый эр-н-жевий)		285,06	VIII 447	
1498	Нитроанибензойная кислота	$C_6H_5(NH_2)(NO_2)(CO_2H)$	182,06	XIV 375	1,558
499	$CO_2H \cdot NH_2 \cdot NO_2 = 1.2.5$				
1500	$CO_2H \cdot NH_2 \cdot NO_2 = 1.2.3$	$C_6H_5(NH_2)(NO_2)(CO_2H)$	182,06	XIV 373	
1501	$CO_2H \cdot NH_2 \cdot NO_2 = 1.3.6$	$C_6H_5(NH_2)(NO_2)(CO_2H)$	182,06	XIV 417	
1502	$CO_2H \cdot NH_2 \cdot NO_2 = 1.3.2$	$C_6H_5(NH_2)(NO_2)(CO_2H)$	182,06	XIV 414	
1502	$CO_2H \cdot NH_2 \cdot NO_2 = 1.3.5$	$C_6H_5(NH_2)(NO_2)(CO_2H)$	182,06	XV 1415	
1503	$CO_2H \cdot NH_2 \cdot NO_2 = 1.3.4$	$C_6H_5(NH_2)(NO_2)(CO_2H)$	182,06	XIV 415	
1504	$CO_2H \cdot NH_2 \cdot NO_2 = 1.4.3$	$C_6H_5(NH_2)(NO_2)(CO_2H)$	182,06	XIV 440	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
37	298				Раствор. в лигнрине	1479
66	305	хор.	оч. хор.		Раствор. в лигнрине	1480
154	> 360	тр.	тр.		Растворяется в бензоле	1481
52	223/47	оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.	× эф.	1482
93	350	—; тр.	оч. хор.	оч. хор.	× в.	1483
125	возг.	тр.	+	оч. хор.	VI. Желт. × лигнрина.	1484
115-120		+	+		Кр.; × бенз.	1485
ж.		оч. хор.	+	+	Хлораурат т. пл. 248°	1486
ж.	247	∞	∞		Никрат т. пл. 218°	1487
228	возг.	—; +	—; +	оч. тр.		1488
72		тр.; +	19; +	оч. хор.	Оранж. IV, перегоняет-ся с водяным паром	1489
114	286	0,11; —	7; —	7,9; —	Желт. IV. × в.	1490
148		0,08; 2,22	5,8; —	6,1; +	Желт. V × в., не перегоняется с водяными парами	1491
	разл.*	оч. хор.	оч. хор.	○	Желт. * при 170°	1492
					уксусно-кисл. эф.	
93		тр.; +	оч. хор.		V Желт.; хорошо ра-ств. в КОН.	1493
155		—; +			IV Желт.; не раств. в КОН	1494
207					IV. Желт.; раств. в КОН	1495
269	разл.	тр.	+		Желт.; × сп. или лед. уксусн. кисл.; ацетил. т. пл. 196°	1496
244	возг.	тр.	оч. хор.		Оранж.; × бенз. или лед. уксусн. кисл., ацетил. т. пл. 218°	1497
263		тр.; +	+	+	Желт.	1498
204			оч. хор.	оч. хор.	V. Желт. × в.	1499
235		—; тр.	—; +		Желт.	1500
156	195*	—; оч. х.	оч. хор.	тр.	Желт. × в. * разлаг.	1501
208			+	тр.	Желт. × в. Раств. в горяч. лед. уксусн. кисл.	1502
298		тр.	дов. хор.	+	Красн. × сп. Этило-вый эфир т. пл. 139°	1503
284		○	—; тр.		Желт.-красн.; × сп.	1504

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1505	Нитроантрахинон 1	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_3 \cdot NO_2$	253,06	VII 791	
1506	" 2	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} C_6H_3 \cdot NO_2$	253,06	VII 792	
1507	Нитроантрацен 9	$CH \begin{matrix} \diagup C_6H_4 \\ \diagdown C_6H_4 \end{matrix} C \cdot NO_2$	223,08	V 666	
1508	Нитробензальдегид о	$C_6H_5(NO_2)(CHO)$	151,05	VII 243	
1509	" м	$C_6H_4(NO_2)(CHO)$	151,05	VII 250	
1510	" п	$C_6H_4(NO_2)(CHO)$	151,05	VII 256	
1511	Нитробензалхлорид м	$C_6H_4(NO_2)CHCl_2$	205,97	V 332	
1512	" п	$C_6H_4(NO_2)CHCl_2$	205,97	V 332	
1513	Нитробензамид о	$C_6H_5(NO_2)CONH_2$	166,06	IX 373	
1514	" м	$C_6H_4(NO_2)CONH_2$	166,06	IX 381	
1515	" п	$C_6H_4(NO_2)CONH_2$	166,06	IX 394	
1516	Нитробензиловый сп. о	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	153,06	VI 447	
1517	" м	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	153,06	VI 449	
1518	" п	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	153,06	VI 450	
1519	Нитробензил хлористый о	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	171,52	V 327	
1520	Нитробензил хлористый м	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	171,52	V 329	
1521	Нитробензил хлористый п	$NO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	171,52	V 329	
1522	2-Нитробензидин	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH_2 \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown NO_2 \end{matrix}$	229,11	XIII 235	
1523	Нитробензойная кисл. о	$C_6H_5(NO_2)CO_2H$	167,05	IX 370	1,575
1524	" м	$C_6H_4(NO_2)CO_2H$	167,05	IX 378	1,494
1525	" п	$C_6H_4(NO_2)CO_2H$	167,05	IX 389	
1526	Нитробензойной кислоты этиловый эфир (н)	$C_6H_4(NO_2)CO_2C_2H_5$	195,08	IX 390	
1527	Нитробензол	$C_6H_5 \cdot NO_2$	123,05	V 233	1,203
1528	Нитробензонитрил о	$C_6H_5(NO_2)CN$	148,05	IX 374	
1529	" м	$C_6H_4(NO_2)CN$	148,05	IX 385	
1530	" п	$C_6H_4(NO_2)CN$	148,05	IX 397	
1531	Нитробензоформ	CBF_3NO_2	297,77	I 77	2,811
1532	Нитроглицерин три	$C_3H_5(ONO_2)_3$	227,06	I 516	1,586
1533	" ди-α	$C_3H_5(OH)(ONO_2)_2$	182,06	I 515	1,47
1534	Нитроглицерин ди-β	$C_3H_5(OH)(ONO_2)_2$	182,06	I 515	
1535	Нитроглицерин моно-α	$C_3H_5(OH)_2(ONO_2)$	137,06	I 514	1,40
1536	" β	$C_3H_5(OH)_2(ONO_2)$	137,06	I 515	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
230	возг.	○	оч. тр.	○	× лед. уксуен. кисл.	1505
185	возг.	○	тр.	тр.	× лед. уксуен. кисл. или амидов. сп.	1506
146	перег. *		тр.		Желт. × лед. уку. кисл. * в вакууме	1507
46	153/23	тр.	+	+	Желт.; × в.	1508
58	164/23	тр.; д. х.	+	дов. хор.	Весцвети; × в.	1509
103		тр.	+	тр.	Безцветный; × в.	1510
65			—; хор.	—; хор.	V × сп.	1511
46			хор.	хор.	× сп.	1512
176	317	—; +	+			1513
141	312	тр.	+		V × в.	1514
198		тр.	+			1515
74	168/20	тр.	хор.	хор.	× в.	1516
27	175 до 180/3		+	+	IV	1517
93	185/12	тр.; хор.	+	+	× в.	1518
48			—; хор.	—; хор.	× петролейный эф.	1519
45	173—183/30—35		+	+	× петролейный эф.; желт.; перег. с годян. паром	1520
71			—; оч. х.	—; оч. х.	× сп.	1521
143					Кр.	1522
147		0,65; —	35; —	30; —	V. × в. сладкая	1523
141		0,3; —	38; —	35; —	V. × сп.	1523
238	возг.	0,04; —	1,1; +	3,1; —	V × в.	1524
57			×		VI. Разложение	1525
						1526
9	211	○	+ \	+	→ динитробензол (м) или ацетанилид	1527
110		тр.; +	+	хор.	× CCl ₄	1528
117	возг.	тр.; +	—; +	+	× сп.	1529
149		тр.; +	+	+	× сп.	1529
10	127/118	○			+ Br → CBr ₄	1530
13	257*	○,13		31,2	* взрывает	1531
ж.	145/15	7,7		∞	Гидрат т. пл. 26°. Хор. раств. в в., сп., эф.	1532
ж.	145/15	хор.	хор.	хор.	Разложение	1533
58	155-160/15	70	оч. хор.	тр.	× эф.	1534
54	155-160/15	> 1892		> 1892		1535
						1536

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на В.	Ул. в.	Растворимость			Характерные признаки	№№
						В.	Сп.	Эф.		
1537	Нитродиметиланилин м	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	166,10	XII 701	1,313					
1538	"	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	166,10	XII 714						
1539	Нитрофенил о	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	199,08	V 582						
1540	" п	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	199,08	V 583						
1541	Нитрозоанилин п	$\text{NO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	122,06	VII 625						
1542	Нитрозобензол	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}$	107,05	V 230						
1543	Нитрозодиметиланилин п	$\text{NO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	150,10	XII 677						
1544	Нитрозолифениламин п	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}$	198,10	XII 207						
1545	Нитрозодипетиламин п	$\text{NO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	178,18	XII 684	1,24					
1546	Нитрозоафтаол 1-1	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO})\text{OH}$	173,06	VII 727						
1547	" 1-2	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO})\text{OH}$	173,06	VII 712						
1548	Нитрозофенол п (хиноноксим)	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO})\text{OH}$	127,05	VII 622						
1549	Нитрокамфора α	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O} \cdot \text{NO}_2$	197,13	VII 128						
1550	Нитрокоричная к-л. о	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	193,06	IX 604						
1551	" м	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	193,06	IX 605						
1552	" п	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	193,06	IX 606						
1553	Нитрокоричной кислоты этиловый эфир о	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2$ C_2H_5	221,10	IX 605						
1554	Нитрокрезол 2-1-4	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)(\text{O})$	153,06	VI 411						
1555	" 4-1-2	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)(\text{O})$	153,06	VI 385						
1556	" 4-1-3	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)(\text{OH})$	153,06	VI 385						
1557	" 5-1-2	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)(\text{OH})$	153,06	VI 386						
1558	" 6-1-3	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)(\text{OH})$	153,06	VI 386						
1559	Нитрооксидол									
1560	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1-2-3$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1-2-4$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)_2$ $\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)_2$	151,08 151,08	V 387 V 368	1,147 1,139					
1561	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1-3-2$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)_2$	151,08	V 378	1,112					
1562	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1-3-4$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)_2$	151,08	V 378	1,126					
1563	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1-3-5$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)_2$	151,08	V 378						
1564	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1-4-2$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)_2$	151,08	V 387	1,132					
1665	Нитроманнит см. маннит-нитрат									
1566	Нитрометилэтен	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4(\text{CH}_3)$	103,10	V 410						
1567	Нитрометан	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$	61,03	I 74	1,130					

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
60	280 *	○	+	+	У красн. × эф. *2 темп. разл.	1537
163	ок. 320	○	—; +		Желт. Флуоресц.	1538
37		○	×		IV	1539
113		○	тр.; +	хор.	× сп. Легко раств. в хлорофм.	1540
173	59/18	+			Син. × бенз.	1541
68		+	тр.; —	+	V. × ацетон. раствор зел.; перегон. с водян. паром	1542
85		○	+	+	VI зел.; + щелоч. → нитрозофенол + диметиламин	1543
144			—; +	+	Зел. × сп. + бенз.	1544
84		тр.	+	+	V зел.; + щелоч. → нитрозофенол (п) + диэтиламин	1545
103 *			+	+	Метил-э. т. пл. 88° * разлагается	1546
110	разл.	0,02; +	2,3; оч. х.	хор.	Желт. × бенз.	1547
124-144		дов. хор.	+	+	IV ацетил желт. т. пл. 107°	1548
100		○	+	+	V × бенз.; раствор. в хлороформе	1549
237-240	возг.	○	0,25; оч.	хор.		1550
196			1,2; —			1551
285		○; оч. тр.	0,12; тр.	—; оч. тр.	× сп.	1552
42			оч. хор.	оч. хор.	Желт.	1553
77		тр.	оч. хор.	оч. хор.	Желтый × эф.	1554
118		тр.	+	+	Желтый × лигроиин	1555
56	*	тр.	хор.	хор.	V × бенз. * перег. с водян. паром	1556
95		тр.	оч. хор.	оч. хор.	× в. или эф.	1557
129		тр.	оч. х. р.	оч. х. р.	× в.	1558
9	245				→ ксидидин (1-2-3)	
29	258		2; ∞ *	хор.	Желт. → Ксидидин (1-2-4) * > 30°	1560
ж.	225				→ ксидидин (1-3-2)	1561
ж.	246				→ ксидидин (1-3-1)	1562
74	273				× сп.	1563
ж.	240				→ ксидидин (1-1-2)	1564
						1565
41	255		дов. х.; оч.	хор.	IV × сп.	1566
— 29	102	тр.			Раствор. в щелоч.; → в метилнитроловую кисл.	1567

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1568	Нитромоочевина	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NO}_2$	105,05	III 125	
1569	Нитронафталин α	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NO}_2$	173,06	V 563	1,331
1570	" β	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NO}_2$	173,06	V 555	
1571	Нитронафтиламин 2-1	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH}_2$	188,06	XII 1258	
1572	" 4-1	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH}_2$	188,06	XII 1259	
1573	" 5-1	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH}_2$	188,06	XII 1260	
1574	" 1-2	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{NH}_2$	188,06	XII 1313	
1575	Нитронафтол 1-2	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO}_2)(\text{OH})$	189,06	VI 653	
1576	" 1-4	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO}_2)(\text{OH})$	189,06	VI 615	
1577	Нитропропан α	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	89,06	I 115	1,006
1578	" β	$\text{CH}_3 \rangle \text{CH} \cdot \text{NO}_2$	89,06	I 116	1,024
1579	Нитрорезорцин 2	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	155,05	VI 823	
1580	" 4	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	155,05	VI 823	
1581	Нитросалициловая кислота $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{OH} \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 2 \cdot 5$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})(\text{CO}_2\text{H})$	183,05	X 116	
1582	Нитросалициловая кислота $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{OH} \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 2 \cdot 3$	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})(\text{CO}_2\text{H})$	183,05	X 114	
1583	Нитростирол σ	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	149,06	V 478	
1584	" μ	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	149,06	V 478	
1585	" π	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	149,06	V 478	
1586	" ω	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{NO}_2$	149,06	V 478	
1587	Нитротерфталевая кислота	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)(\text{CO}_2\text{H})_2$	211,05	IX 851	
1588	Нитротюфен α	$\text{C}_6\text{H}_3\text{S} \cdot \text{NO}_2$	129,10		
1589	Нитротолуидин $\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 2 \cdot 3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 843	
1590	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 2 \cdot 4$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 844	1,365

№№	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
159	159	взрыв.	оч. т.; д. х.	×	×	→ семикарбазид	1598
61	61	304		2,8; +		Желт.; хорошо раств. в CS_2	1569
79	79			хор.	+	Желт.; × сп.	1570
144	144					Желт.-красн. V	1571
191	191			дов. хор.		Оранже. × сп.	1572
118	118			+		Красн. × сп.	1573
129	129		—; д. х.	+		Кр. × в.	1574
103	103		оч. тр.	тр.		Желт.	1575
164	164		—; +	оч. х. р.		× в.; легко раств. в лед. уксуcн. кисл.	1576
ж.	ж.	131	○			+ HNO_3 → в тропил-нитроловую кислот.	1577
ж.	ж.	116				+ HNO_3 → в пропил-псевдонитрол	1578
85	85	перег.		×		Оранже.; не перегон. с водян. паром	1579
115	115		×	+	+	Желт.; не перегон. с водян. паром	1580
228	228		0,18; +	+	оч. тр.	× лед. уксуcн. кисл.	1581
144*	144*		0,13; —	+	+	* плав. в кристализ. воде при 125°	1582
12	12					Дает сильный раств. в H_2SO_4 , дибромид т. пл. 62°	1583
— 5	— 5			хор.	хор.	Желт.; раств. в хлороформ.; дибромид т. пл. 78°	1584
29	29	разлаг.*	—; +	оч. хор.		× лигронна; * перег. с водян. паром. Дибромид т. пл. 72°	1585
58	58	250-260*	○; тр.	+	оч. хор.	Светло-желт.; × петролейн. эф.; перег. с вод. паром; * разлаг.	1586
263	263		—; хор.	—; +			1587
46	46	225		×		V. Сладкого вкуса	1588
97	97		тр.	×	+	Оранже. ацетил. т. пл. 158°; трудно раств. в эф.	1589
107	107		тр.	+	+	V желт. сладкий; × сп. ацетил. т. пл. 150°	1590

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1591	Нитротолуидин $\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 2 \cdot 5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 846	1,366
1592	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 2 \cdot 6$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 848	1,378
1593	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 3 \cdot 6$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,58	XII 877	
1594	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 3 \cdot 5$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 874	
1595	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 3 \cdot 2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 876	
1596	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 4 \cdot 2$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 996	
1597	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 4 \cdot 3$	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{NH}_2$	152,08	XII 1000	
1598	Нитротолуол о	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	137,06	V 318	1,163
1599	" м	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	137,06	V 321	1,157
1600	" п	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	137,06	V 323	1,112/
1601	Нитроуретан	$\text{NO}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2 \text{C}_2\text{H}_5$	134,06	III 125	60
1602	Нитроформантен 9	$\text{C}_6\text{H}_4 - \text{CH}$	223,08	V 672	
1603	Нитрофенилпропиоловая кислота о	$\text{C}_6\text{H}_4 - \text{C} \cdot \text{NO}_2$ $\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	191,05	IX 636	
1604	Нитрофенилпропиоловая кислота п	$\text{NO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	191,05	IX 637	
1605	Нитрофенол о	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	139,05	VI 213	1,451
1606	" м	$\text{EO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	139,05	VI 222	1,280/ 100
1607	" п	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	139,05	VI 228	1,468
1608	Нитрофлуорен м. с. (9)	$\text{C}_6\text{H}_4 \rangle \text{CH} \cdot \text{NO}_2$ ** $\text{C}_6\text{H}_4 \rangle$	211,08	V 628	
1609	Нитрофлуорен 2	$\text{CH}_2 \rangle \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$ $\text{C}_6\text{H}_4 \rangle$	211,08	V 628	
1610	Нитроформ	$\text{CH}(\text{NO}_2)_3$	151,03	I 79	
1611	Нитрофталевая кисл. *	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)(\text{CO}_2\text{H})_2$	211,05	IX 623	
1612	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 2 \cdot 4$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)(\text{CO}_2\text{H})_2$ (+H ₂ O)	211,05	IX 628	
1613	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{NO}_2 = 1 \cdot 3 \cdot 5$	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)(\text{CO}_2\text{H})_2$ (+ ¹ / ₂ H ₂ O)	211,05	IX 640	
1614	Нитрохинолян о	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N} \cdot \text{NO}_2$	174,06		

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
129		—; оч. тр.	+		Желт. X В.; ацетил. т. пл. 196°	1591
91	305	—; 1,33	оч. хор.	оч. хор.	Ацетил. т. пл. 158°; легко раств. в эф.	1592
138		X	хор.	хор.	Желт.	1593
98		оч. тр.	хор.	оч. хор.	Кр. бензоил. т. пл. 177°	1594
53		тр.	+		Желт.: ацетил. т. пл. 136°	1595
78		X	—; оч. х.	хор.	Желт. V; ацет. т. пл. 144°	1596
117	пер. с вод. пар.	—; оч. тр.	X		V Кр.	1597
— 4	222	O	+		→ в ацеттолуид (о)	1598
15	231		+		→ в ацеттолуид (м)	1599
57	238		+		IV. → ацеттолуид (п)	1600
64		хор.	оч. хор.	оч. хор.	X лигровина (+немного эф.), трудно раств. в лигровине	1601
116			тр.; —	тр.; —	Желт. X сп.	1602
155	разлаг.	+; оч. х.	+	тр.	X В.; раствор. в хлорф.	1603
181	разлаг.	тр.	—; +	+	X сп. или эф.	1604
45	214	тр.; хор.	хор.	хор.	Желт.; перег. с водян. паром	1605
96	194/70	тр.; д. х.	оч. хор.	оч. хор.	V Желт. X эф.; не перегон. с водян. паром	1906
113	перег.	тр.; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	Бесцветн.; не перег. с вод. паром	1607
181*		O	дов. хор.		Желт. ** асi-; т. пл. 132—135°* → флуоренон	1608
156					Желт.	1609
15	взрыв.	дов. хор.			Раствор. в едких щелоч.	1610
219		2,0; д. х.	—; оч. х.	тр.	Желтоватая V; сравн. нитротерефтадевую кисл.	1611
161		оч. хор.	оч. хор.	тр.		1612
248		0,2; 81,5	оч. хор.	оч. хор.		1613
88		—; +	+	хор.	V. X сп. Раствор. в бенз.	1614

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Семл-ка на Б.	Уд. в.
1615	Нитрохинолин м	$C_9H_8N \cdot NO_2$	174,03		
1616	" п	$C_9H_6N \cdot NO_2$	174,06		
1617	" ана	$C_9H_6N \cdot NO_2$	174,06		
1618	Нитроэритрит	$C_4H_8(ONO_2)_4$	302,08	I 527	
1619	Нитрестан	$C_2H_5 \cdot NO_2$	76,06	I 99	1,050
1620	Нитроэтилен	$CH_2 : CH \cdot NO_2$	73,03	*I 81	1,073
1621	Нитроэтиловый спирт	CH_2OH	91,06	I 339	1,270
1622	Нонаил норм.	$CH_2 \cdot NO_2$			
1623	Нонилен	$CH_3 \cdot (CH_2)_7 \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot (CH_2)_5 \cdot CH : CH \cdot CH_3$	128,16 126,14	I 165 I 223	0,718 0,754
1624	Нониловый спирт норм.	$CH_3 \cdot (CH_2)_7 \cdot CH_2OH$	144,16	I 423	0,828
1625	Озотриазол (1.2.3 триазол)	$CH : N \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} NH$	69,05		1,186
1626	Оксалил хлористый	$C_2O_2Cl_2$	126,92	II 542	1,488
1627	Оксалуровая кислота	$H_2N \cdot CO \cdot NH \cdot CO \cdot CO_2H$	152,05	III 64	
1628	Оксамид	$H_2N \cdot CO \cdot CO \cdot NH_2$	83,05	II 545	1,667
1629	Оксамидовая кислота	$H_2N \cdot CO \cdot CO_2H$	89,03	II 543	
1630	Оксам-этан	$H_2N \cdot CO \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	117,06	II 544	0,808
1631	Оксанилид	$(CO \cdot NH \cdot C_6H_5)_2$	240,11	XII 284	
1632	Оксантрон 2,10	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \\ CH_2 \\ \\ C_6H_5 \cdot OH \end{matrix}$	210,08	VIII 189	
1633	" 9,10	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \\ CH(OH) \\ \\ C_6H_4 \end{matrix}$	210,08	VIII 190	
1634	Оксазобензол п	$C_6H_5N : N \cdot C_6H_4OH$	198,10		
1635	Оксантрагаллол α (1.2.3.5)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} CO \\ \\ CO \\ \\ C_6H(OH)_2 \end{matrix}$	272,06	VIII 548	
1636	Оксантрагаллол β (1.2.3.7)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} CO \\ \\ CO \\ \\ C_6H(OH)_2 \end{matrix}$	272,06	VIII 548	
1637	Оксантрахинон α	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \\ CO \\ \\ C_6H_5 \cdot OH \end{matrix}$	224,06	VIII 338	
1638	" β	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \\ CO \\ \\ C_6H_5 \cdot OH \end{matrix}$	224,06	VIII 342	
1639	Оксациетофенон о	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \\ OH \\ \\ CO \cdot CH_3 \end{matrix}$	186,06	VIII 85	1,130

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
131		×				1615
149	возг.	-; +	-; +	тр.		1616
72	возг.	-; тр.				1617
61	взрыв.	-; тр.	+			1618
ж.	114	○				1619
ж.	99					1620
< - 80	194					1621
- 51	151					1622
ж.	150					1623
- 5	214					1624
22	204	∞	∞	∞		1625
- 12	64	разлаг.				1626
187		оч. тр.;				1627
417*		0,0037;	оч. тр.			1628
210	1,41;	разл.	почти ○	почти ○		1629
114	+					1630
245	> 360	-; ○	○; тр.	○		1631
204	перег.	тр.	оч. хор.	оч. хор.		1632
167		○	+			1633
152	разл.	-; оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.		1634
> 350°	возг.	тр.	+			1635
> 380°	возг.	тр.	×			1636
180°	возг.		+	хор.		1637
302°	возг.	○; +	дов. хор.	дов. хор.		1638
ж.	213		∞	∞		1639

Хорошо раствор. в бенз.

Х В.

Х Сп.

Раствор. в щелоч.; → в этилнитроловую кислот.

→ уксусн. кислот. + анатроповую кислот.

Фенил-уретан т. пл. 62—64°

Х лигрои

Разложение

Разложение; V. * в валаян. трубке и предвар. нагр. бене

Х В.

IV

Х бенз.

Желт. Раствор. в щелоч.

Желт.; ацетил. т. пл. 207°

Кр.; ацетил. т. пл. 189°

Оранж. Х сп.

Желт. Х сп. или лед. уксусн. кислот.

Ацетил. Х сп. т. пл. 89°

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1641	Оксибензальдегид о	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	122,05	VIII 31	1,150
1642	" м	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	122,05	VIII 58	
1643	" п	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	122,05	VIII 64	
1644	Оксибензиловый спирт о (салигенин)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	124,06	VI 891	1,161
1645	Оксибензиловый сп. м	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	124,06	VI 896	
1646	Оксибензиловый сп. п	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	124,06	VI 897	
1647	Оксибензойная кисл. о см. салициловая кислота о				
1648	Оксибензойная кисл. м	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	138,05	X 134	1,473
1649	" п	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H + H_2O$	138,05	X 149	1,468
1650	Оксибензофенон о	$C_6H_4 \begin{cases} OH \\ CO \cdot C_6H_5 \end{cases}$	198,08	VIII 155	
1651	" п	$C_6H_4 \begin{cases} OH \\ CO \cdot C_6H_5 \end{cases}$	198,08	VIII 158	
1652	Оксигидрохинон 1-2-4	$C_6H_3(OH)_3$	126,05	VI 1087	
1653	Оксиглутаровая кислота β	$CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	148,05	III 443	
1654	Оксидифенил п	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	170,08	VI 674	
1655	Ок-идифениламин п	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot OH$	185,10	XIII 444	
1656	Оксиизомасляная кислота α	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CO_2H$	104,06	III 313	
1657	Оксиизомасляный нитрил см. ацетонциангидрин				
1658	Оксиизопропилбензойная кислота м	$(CH_3)_2C(OH) \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	180,10	X 271	
1659	Оксиизопропилбензойная кислота п	$(CH_3)_2C(OH) \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	180,10	X 272	
1660	Оксикапроновая кислота (дизотоксальная кислота) см. дизотоксальная кислота				
1661	Оксикапроновая кисл. (лейциновая кисл.) см. лейциновая кислота				
1662	Оксимасляная кисл. α	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHOH \cdot CO_2H$	104,06	III 302	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
108		1; 7,1	оч. хор.	оч. хор.	× разбавл. сп.	1640
— 7	193	дов. хор.	∞	∞	Фенил-гидраз. т. пл. 112° т. кип. 234°/28	1641
108	191/50	—; дов. х	+	+		1642
115	во-г.	тр.; д-х.				1643
86	возг.	6,8; ∞	оч. хор.	оч. хор.	IV, IIIа × В, бенз. или эф.	1644
67	ок. 300	—; +	+	+	× бенз.	1645
124		+	+	+	× В.	1646
						1647
188		0,84; +	—; +	12; —	× В.	1648
210	раз. аг.	0,5; +	оч. хор.	12; —	V	1649
40	250/560	○	хор.	хор.	Оксим т. пл. 133°	1650
134	перег.	тр.; +	хор.	хор.	× разбавл. сп. или лед. уксуcн. кисл.	1651
141		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	V	1652
95		оч. хор.	оч. хор.	тр.		1653
165	305—308	—; +	хор.	хор.	× разб. сп.	1654
70	390	о. т.; +	+	+	× В.	1655
79	212	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Возг. выше 60°. × бенз. перег. с водян. паром	1656
						1657
123		×				1658
155		×	оч. хор.	оч. хор.	VI	1659
						1660
						1661
43	*	распл.			* возг. при 60 — 70°; разлагается при 255—260°	1662

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1664	" "	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	104,06	III 311	
1665	Оксинафтойная кислота 1-2	$\text{HO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	188,06	X 331	
1666	Оксинафтойная кисл. 1-8	$\text{HO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	188,06	X 331	
1667	Оксинафтойная кисл. 2-1	$\text{HO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	188,06	X 328	
1668	Оксинафтойная кисл. 3-2	$\text{HO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	188,06	X 333	
1669	β-окси-α-нафтохинон см. юглол				
1670	Оксиндол	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2 \\ \diagup \end{matrix} \text{CO}$	133,06		
1671	Оксилеиновая кисл. (касторовая кислота)	$\text{C}_{18}\text{H}_{34}\text{O}_3$	298,27	III 395	
1672	Оксипиридин α (пиридон)	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N}(\text{OH})$	95,05		
1673	Оксипиридин γ	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N}(\text{OH})$	95,05		
1674	" β	$\text{C}_5\text{H}_7\text{N}(\text{OH})$	95,05		
1675	Оксистеариновая кисл.	$\text{C}_{19}\text{H}_{36}\text{O}_3$	300,29	III 365	
1676	Оксит-луциловая кислота (крезотиповая к.)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 217	
1677	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-2-6$ $\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-2-3$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 214	
1678	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-2-5$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 215	
1679	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-2-4$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H} + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	152,06	X 214	
1680	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-3-2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 220	
1681	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-3-6$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 227	
1682	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-3-5$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 227	
1683	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-3-4$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 225	
1684	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} = 1-4-2$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 2-3	
1685	$\text{CO}_2\text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{OH} = 1-4-3$	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,06	X 237	
1686	Оксифенилукусная кислота o	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,05	X 187	
1687	Оксифенилукусная кислота m	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,05	X 189	
1688	Оксифенилукусная кислота p	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,05	X 190	
1689	Оксифенил-этиламин п	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	137,10	XIII 625	

№№	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№		
			В.	Сп.	Эф.				
49	перег. *		хор.	хор.	хор.	V. нераств. в бенз. * разлагаясь перег. с вод. паром → кротоновую кислот.	1663		
<-17	*					* в вакууме летуча	1664		
187			О; тр.	×	×		1665		
169			хор.	оч. хор.	оч. хор.	×	эф.	1666	
156			оч. тр.	оч. хор.	+	×	разбавл. сп.	1667	
216			-; тр.	+	+	Раств. в бенз., хлороформ. IV	×	в.	1668
120			-; +	+	+	×	в.	1670	
4	250/15*			∞	∞	* разлаг.; + HNO ₂ → изомер. т. пл. 53°	×	сп.	1671
106	перег.		оч. хор.	оч. хор.	дов. хор.	×	бенз.	1672	
148 *	> 350		100; -	+	почти O	V *	сол. кристаллиз. воду; т. пл. 87°	1673	
129			+	+				1674	
84				8,8; -	2,3; -	×	сп.	1675	
168	*		0,14; +	оч. хор.	оч. хор.	×	в.; перег. с вод. пар.	1676	
145						×	в.; метил. эф. т. пл. 75°	1677	
183	возг.		-; +	оч. хор.	оч. хор.	×	в.	1678	
177			тр.; +	оч. хор.	оч. хор.	×	в.	1679	
163	*		оч. тр.; +	оч. хор.	оч. хор.	×	в. * перег. с водяным паром	1680	
151	возг.		тр.; +	оч. хор.	оч. хор.	×	в.	1681	
208	возг.		дов. хор			×	в.	1682	
172			тр.; +	+	+	×	в.	1683	
177	возг.		+	оч. хор.		×	в. или сп.; V	1784	
206	возг.		тр.; +	+	+	×	в.	1685	
137			+		×			1686	
129			оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	×	бенз. + лигроин	1687	
148			возг. дов. хор.;	оч. хор.	оч. хор.	×	в.	1688	
160	180/8		1,06; +	-; 10		×	бенз.	1689	

№№	Название	Формула	Молярный вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1692	CO ₂ H·CO ₂ H·OH=1.3.2 (оксизофталевая к.)	HO·C ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂ +H ₂ O	182,05	X 501	
1693	CO ₂ H·CO ₂ H·OH=1.3.4 (оксизофталевая)	HO·C ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	182,05	X 502	
1694	CO ₂ H·CO ₂ H·OH=1.3.5 (оксизофталевая)	HO·C ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	182,05	X 504	
1695	CO ₂ H·CO ₂ H·OH=1.4.2 (окситерефталевая к.)	HO·C ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	182,05	X 505	
1696	Оксихинолин о	HO·C ₆ H ₃ CH: CH N: CH	145,06		
1697	" м	HO·C ₆ H ₃ CH: CH N: CH	145,06		
1698	" п	HO·C ₆ H ₃ CH: CH N: CH	145,06		
1699	" α см. карбостирин.				
1700	Оксихинолин γ (кинурин)	* C ₆ H ₃ C(OH): CH N = CH (+3H ₂ O)	145,06		
1701	Оксэтилами́н см. оксэтилами́н				
1702	Оксэтилами́н	HO·CH ₂ ·CH ₂ ·NH ₂	61,06	IV 274	1,022
1703	Октадекан	C ₁₈ H ₃₈	254,30	I 173	0,777
1704	Окта эцилен норм.	C ₁₈ H ₃₆	252,29	I 226	0,791
1705	Октадециловый спирт	C ₁₈ H ₃₈ O	270,30	I 431	0,812/59
1706	Октан норм.	C ₈ H ₁₈	114,14	I 159	0,702
1707	" (диизобутил) (CH ₂) ₂	CH·CH ₂ ·CH ₂ ·HC ₂ CH(CH ₃) ₂	114,14	I 162	0,699
1708	Октилами́н норм.	C ₈ H ₁₇ NH ₂	129,16	IV 196	0,777
1709	" втор.	CH ₃ ·CH·C ₆ H ₁₃ NH ₂	129,16	IV 196	0,773
1710	Октилен норм.	C ₈ H ₁₆	112,13	I 221	0,722
1710a	" ("диизобутилен") см. диизобутилен				
1711	Октиловый спирт норм. перв.	C ₈ H ₁₈ O	130,14	I 418	0,827
1712	Октиловый спирт втор. (метилгексилкарбинол)	CH ₃ ·CH(OH)·C ₆ H ₁₃	130,14	I 419	0,819

№№	Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
1690							
1691	150 204	*	20; — 3,08; —	оч. хор. оч. хор.	оч. хор. дов. хор.	× в. * → ангидрид × в. * → ангидрид Легко раств. в ацетоне	1690 1691
1692	244 *		0,14; 3	+	+	* + кристал. вода т. пл. 239°	1692
1693	310	разл.	0,03; 0,645	оч. хор.	+	Метил. эф. т. пл. 96°	1693
1694	288	возг.	оч. тр.; 18,5	+	+	Метил. эф. т. пл. 159°	1694
1695	> 330	возг.	—; тр.		+	Метил. эф. т. пл. 94°	1695
1696	75	267	тр.	+	тр.		1696
1697	235—238		+	оч. хор.		× абсол. сп.	1697
1698	193	> 360	—; +	тр.	оч. тр.	× абсол. сп.	1698
1699							1699
1700	> 300		0,47; —	+	тр.	V *	1700
1701							1701
1702	ж. 171		∞	∞	ок. 1	Бензол. т. пл. 185°	1702
1703	23			×			1703
1704	18		179/15				1704
1705	59		211/15	×			1705
1706	—56		126				1706
1707	ж. 109						1707
1708	ж. 180		*			Пикрат т. пл. 112—114° * → гидрат	1708
1709	ж. 164—174						1709
1710	ж. 123						1710
1710a							1710a
1711	—15	196				Фенил-уретан т. пл. 69°	1711
1712	ж. 180					→ кетон (семькарбаз. т. пл. 121°)	1712

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1714	Олеиновая кислота	$C_{17}H_{33}Cl$	148,60	I 160	0,871
1715	Олово-диэтил	$C_{17}H_{33}CO_2H$	282,27	II 483	0,898
1716	Олово-тетраметил	$Sn(C_2H_5)_2$	178,8	IV 631	1,558
1717	Олово-тетрафенил	$Sn(C_6H_5)_4$	428,9	IV 632	1,291
1718	Олово-тетраэтил	$Sn(C_2H_5)_4$	234,9	IV 632	1,187
1719	Олово-триэтил	$(C_2H_5)_3Sn \cdot Sn(C_2H_5)_3$	411,6	IV 638	1,412
1720	Опиановая кислота	$(CH_3O)_2C_6H_2 \begin{matrix} \diagup \\ CO_2H \end{matrix}$	210,08	X 990	
1721	Орселиновая кислота 1.3.5.4	$CH_3 \cdot C_6H_2 \cdot (OH)_2 \cdot CO_2H$	168,06	X 412	
1722	Ортомуравьиной кислоты этиловый эфир	$CH(OC_2H_5)_2$	148,18	II 20	0,897
1723	Ортоугольной кислоты этиловый эфир	$C(OC_2H_5)_2$	192,16	III 5	0,920
1724	Ортоуксусной кислоты этиловый эфир	$CH_3 \cdot C(OC_2H_5)_2$	162,14	II 129	0,94
1725	Орсин (сим. диокситолуол)	$CH_3 \cdot C_6H_3(OH)_2 + H_2O$	142,08	VI 882	1,29
1726	Орсин β (диоксиксилол) 1.3.4.6	$(CH_3)_2 \cdot C_6H_3(OH)_2$	138,08	VI 918	
1727	Орсин-фталейн	$C_{22}H_{16}O_5$	360,13		
1728	Пальмитиновая кислот.	$C_{16}H_{31} \cdot CO_2H$	256,26	II 370	0,853
1729	Пальмитонитрил	$C_{15}H_{31}CN$	237,28	II 375	0,822, при 62° 0,822, при 31° 1,317
1730	Папаверин	$C_{20}H_{21}O_4N$	339,18		
1731	Парабановая кислота	$CO \begin{matrix} \diagup \\ NH \cdot CO \\ \diagdown \end{matrix} + H_2O$	132,05		
1732	Параконовая кислота	$CH_2 \begin{matrix} \diagup \\ NH \cdot CO \\ \diagdown \end{matrix} \cdot CO_2H$	130,05		
1733	Параллеид	$O \begin{matrix} \diagup \\ CO \cdot CH_2 \\ \diagdown \end{matrix}$	132,10		0,994
1734	Параллол	$(CH_3 \cdot CHO)_2$	178,18	I 825	
1735	Парволон	$(C_6H_5O)_2$	135,11		
1736	Парволон	$C_6H_{15}N$	135,11		0,934
1737	Парволон диэтилпиридин	$N \cdot C_6H_5 \cdot C_2H_5 = 1 \cdot 2 \cdot 4$	135,11		0,916
1738	Парволон диметилэтилпиридин	$N \cdot CH_3 \cdot C_6H_5 \cdot C_2H_5 = 1 \cdot 2 \cdot 6 \cdot 4$	135,11		
1739	Пеларгоновая кислот.	$C_8H_{17} \cdot CO_2H$	158,14	II 852	0,907
1740	Пеларгоновой кислоты этиловый эфир	$C_8H_{17}O_2 \cdot C_2H_5$	186,18	II 853	0,866

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	180					1713
ж.	173					1714
14	233/15	○	∞	∞	→ в этиладиноую кислот.	1715
ж.	разл. *	○	+	+	* → Sn + олово тетраэтил	1716
ж.	78	○				1717
2.6	> 420				× пиридин	1718
ж.	181	○		+		1719
ж.	270	○	○			1720
146	160 *	0,25; 1,67	+	+	* разл.	1721
176 *		+	оч. хор.	22,2; —	× лезл. уксусн. кислот. * → орсин (сим. диокситолуол)	1722
<—18	146	оч. тр.			Разложение	1723
ж.	158				Разложение	1724
ж.	142				Разложение	1725
58 *	289	хор.	оч. хор.	оч. хор.	V * безводн. × хлороформ. т. пл. 107°	1726
163	279	дов. хор. хор.	+	+	II × в. или бенз.	1727
230		○	+	○	Растворяется в едких щелочах	1728
62	215/15	○	9,2; +	+		1729
31	196/15				Разложение	1730
147		почти ○	—; хор.	0,387; —	VI × эф. + сп.	1731
57		+	4,76; —	○	V	1732
12	124	12,5	∞	∞	→ ацетальдегид	1734
80—90	90/15	хор.	26,4; —	5; —	VI	1735
ж.	188	тр.	+		Пикрат т. пл. 98—100°	1736
ж.	186	1,32; —	+		Пикрат т. пл. 119°	1738
12	254	+	+	+	Медл. перг. с вод. паром. Амид т. пл. 99°	1739
ж.	227		+		Разложение	1740

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1741	Пентаацетилглюкоза	$C_6H_7O \cdot (C_2H_5O)_5$	390,18	II 159	
1742	Пентабромбензол	C_6HBr_5	472,61	V 215	
1743	Пентаглицерин	$CH_2 \cdot C(CH_2OH)_3$	120,10	I 520	
1744	Пентаметиланилин	$C_6(CH_3)_5NH_2$	163,14	XII 1182	
1745	Пентаметилбензол	$C_6H(CH_3)_5$	148,13	V 443	1,708
1746	Пентаметилбромистый	$BrC_6H_4(CH_3)_3CH_2Br$	229,92	I 131	0,887
1747	Пентаметиледнамин (гадаверин)	$NH_2 \cdot (CH_2)_3 \cdot NH_2$	102,13	IV 266	
1748	Пентаметилрозапидин	$C_2H_2ON_2$	375,26	XIII 755	
1749	Пентаметилфенол	$C_6(CH_3)_5OH$	164,13	VI 551	
1750	Пента норм.	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_3$	72,10	I 130	0,626
1751	Пента трег.	$C(CH_3)_5$	72,10	I 141	
1752	Пентахлоранилин	$C_6Cl_5(NH_2)$	265,92	XII 631	
1753	Пентахлорбензол	C_6HCl_5	250,31	V 205	1,834
1754	Пентахлорэтан	C_2HCl_5	202,31	I 87	1,709
1755	Пентаэритрит	$C(CH_2OH)_4$	136,10	I 528	
1756	Перхлорметилмеркаптан	$CCl_3 \cdot SCl$	185,91	III 135	1,695
1757	Перхлорэтан см. гексахлорэтан				
1758	Перхлор-эфир	$(C_2Cl_5)_2O$	418,60	II 210	1,900
1759	Николин α	$C_5H_4N \cdot CH_3$	93,06		0,665
1760	" β	$C_5H_4N \cdot CH_3$	93,06		0,973
1761	" γ	$C_5H_4N \cdot CH_3$	93,06		0,974
1762	Николиновая кисл. α	$C_5H_4N \cdot CO_2H$	125,05		
1763	Пирамид 1.2.4.6	$NH_2 \cdot C_6H_3(NO_2)_3$	228,06	XII 763	1,762
1764	Пикраминная кислота 4.6.2.1	$(NO_2)_2 \cdot C_6H_2(NH_2)OH$	199,08	XIII 394	
1765	Пикрилхлорид 1.2.4.6	$Cl \cdot C_6H_3(NO_2)_3$	247,50	V 273	
1766	Пикриновая кислота 1.2.4.6	$HO \cdot C_6H_2(NO_2)_3$	229,05	VI 265	1,767
1767	Пимелиновая кислота	$HO_2C \cdot (CH_2)_5 \cdot CO_2H$	160,10	II 670	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
111		0,15; —	1,29; —	2,78; —	азложение	1741
160	возг.	—; тр.	—; тр.	тр.	× бенз.; лед. укусу.	1742
199	возг.	оч. хор.	оч. хор.	○	× абсол. сп.	1743
151	278	—; ○	+	+	× разбавл. сп.	1744
53	230		оч. хор.			1745
— 35	220				+ анилин → фенил-пиперидин	1745
ж.	179	хор.	хор.	тр.	Бензол т. пл. 130°	1747
		○	+	○	Краснобурый	1748
125	267		+	○		1749
— 131	36		×			1750
— 20	10					1751
232			×	+		1752
85	275—277		○; +	+	× сп.; раств. в CS_2 и бенз.	1753
<—18	159				+ Cl_2 + $AlCl_3$ → гексахлорэтан и и омиров. раств. KOH → гексахлорэтан	1754
ок. 253		5,55; —			Тетранитрат × ацетона + сп.; т. пл. 138—140°	1755
ж.	149	○			Желт.	1756
						1757
69	*				* → гексахлорэтан + трихло; ацетилхлорид	1758
ж.	129				Седл. с $HCl \cdot HgCl_2$ т. пл. 153°	1759
ж.	144	∞			Со д. с $HCl \cdot HgCl_2$ т. пл. 146°	1760
ж.	142—144				→ изон. котиную к.	1761
134—136	*	оч. хор.	оч. хор.	оч. тр.	→ CO_2 + пиридин	1762
188		○	○	тр.	Желт. фл. о; эфир. V	1763
					× лед. укусу. кислоты	
168		0,14; тр.	дов. хор.	тр.	Кр. V. × хлороформ.	1764
83		○; разл.	—; оч. хор.	тр.	V Желт. × эф.	1765
122	*	1,2; 7,2	6,2; 66,2	2; —	IV. Желт. * возг. взрыв.	1766
105	223/15	2,52; —	хор.	ход.	V × г.; нераств. в бенз. холодн., но хор. раствор. в горячем	1767

№№	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на Б.	Уд. в
1768	Пинаколин	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	100,10	I 694	0,811
1769	Пинаколиновый спирт	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHOH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	102,11	I 412	0,813
1770	Пинакон	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$	118,11	I 487	0,967
1771	Пинен	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{---} \text{CH} \\ \text{---} \text{C}(\text{CH}_3)_2 \text{---} \\ \text{---} \text{CH} \end{array} \text{---} \text{CH}_2$	136,13	V 144	0,858
1772	Пинен гидрохлорид см. борнил хлористый				
1773	Пинол	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{l} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{C} \text{---} \\ \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{---} \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	152,13		0,942
1774	Пипеколин, метилпиперидин α *	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{NH}$	99,11		0,86
1775	Пипеколин, метилпиперидин β	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{NH}$	99,11		0,867
1776	Пипеколин, метилпиперидин γ	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{NH}$	99,11		0,864
1777	Пиперазин	$\text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	86,10		
1778	Пиперидан	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \begin{array}{l} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{---} \text{C} \text{---} \\ \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{---} \text{NH}$	85,10		0,859
1779	Пиперидон α	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	99,08		
1780	Пиперилек	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}$	68,06	I 251	0,679
1781	Пиперин	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	285,16		1,183
1782	Пипериновая кислота	$\text{C}_{11}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{N}$	218,08		
1783	Пиперонал, гелиотропия (3.4.1)	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{---} \text{O} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \text{---} \text{CH} \begin{array}{l} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH} \\ \text{---} \text{NO}_2 \cdot \text{CH} \end{array}$	150,05		
1784	Пиперонал-ацетон	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{---} \text{O} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \text{---} \text{CH} \begin{array}{l} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CO} \\ \text{---} \text{CH}_3 \end{array}$	190,08		
1785	Пиперонидовая кислота	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{---} \text{O} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \text{---} \text{CO}_2\text{H}$	166,05		
1786	Пиперонидовый спирт	$\text{CH}_2 \begin{array}{l} \text{---} \text{O} \\ \text{---} \text{C}_6\text{H}_3 \end{array} \text{---} \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	152,06		
1787	Пиразин	$\text{CH} \begin{array}{l} \text{---} \text{N} \\ \text{---} \text{C} \text{---} \\ \text{---} \text{N} \end{array} \text{---} \text{CH}$	80,05		1,031/81

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эт.		
ж.	106	2,44; —			Оксим т. пл. 75 — 77°, т. кип. 172°, иногда → пинаколино. сп.	1768
4	121	оч. тр.	+		Фенил-уретан т. пл. 76°	1769
35—38	172	* тр.; хор.	хор.	хор.	→ пина. один * → гидрат (+6H ₂ O) т. пл. 46°	1770
ж.	156	○	+		→ пинен хлористо-водородный → борнила хлористый	1771
						1772
ж.	184				Дибромид т. тл. 94°	1773
9	117	+			Хлорид т. пл. 189°; * рацемич.	1774
ж.	126—129	+			Хл. ро. длиннат т. пл. 203°	1775
ж.	124—126	оч. хор.			Хлороплатчат т. пл. 192°	1776
106	146	оч. хор.	ч. хор.		IV X сп.	1777
— 9	108	∞	∞		Бена.-сульфон т. пл. 92°	1778
39	256	оч. хор.		оч. хор.	→ аминовалериановая кислота.	1779
ж.	42				Тетрабромид т. пл. 115°	1780
128		—; тр.	+	+	V	1781
216	возг.	оч. тр.	—; дов. хор.	+	Желт. X сп.	1782
37	283	—; +	+		Ж. лр. X в; запах	1783
	107	○	+			1784
	228	возг. —; тр.	—; тр.	тр.	X в. или сп.	1785
	51	разл. —; +	∞	∞		1786
	52	+	+		Расте. в сильн. кислотах	1787

№№	Название	Формула	Мо-л. вес	Сем-л. ка на Б.	Уд. в.
1788	Пиразол	$\begin{array}{c} \text{CH} : \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{N} \cdot \text{NH} \\ \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	68,05		
1789	Пиразолин	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{N} \cdot \text{NH} \\ \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$	70,06		
1790	Пиразолон Б	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{N} \cdot \text{NH} \\ \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$	84,05		
1791	Пирамидон (диметил-аминоантипирин)	$(\text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{ON}_2)\text{N}(\text{CH}_3)_2$	231,16		
1792	Цирси	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}$	202,08	V 693	
1793	Пиридазин	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{N} = \text{N} \\ \\ \text{CH} \end{array}$	80,05		1,107
1794	Пиридин	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$	79,05		0,981
1795	Пиридинпентакарбоновая кислота	$\text{C}_5\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_5 + (2 \text{ или } 3\text{H}_2\text{O})$	239,05		
1796	Пиридинтрикарбоновые кислоты $\text{N} : (\text{CO}_2\text{H})_3 =$	$\text{C}_5\text{H}_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_3$	211,05		
1797	1-2-3-4 карбоцихимерононовая к-та.	$\text{C}_5\text{H}_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_3 + 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	211,05		
1798	1-2-4-5 берберононовая к.; ом. берберононовая к-та, пиридинтрикарбон. 2.4.5	$\text{C}_5\text{H}_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	211,05		
1799	1-3-4-5 β-карбоцихимерононовая к-та.	$\text{C}_5\text{H}_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	211,05		
1800	1-2-4-6 тримезитиновая к.	$\text{C}_5\text{H}_2\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_4 + \text{H}_2\text{O}$	211,05		
1801	Пиримидин	$\begin{array}{c} \text{N} - \text{CH} \\ \diagdown \quad / \\ \text{N} = \text{CH} \\ \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	80,05		
1802	Пировинная кислота (метилацетарная к-та.)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	132,06	II 636	1,410
1803	Пировинной кислоты ангидрид	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \quad \quad \quad \text{O} \end{array}$	114,05		1,230
1804	Пировиноградная кислота	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	88,03	III 606	1,267
1805	Пировиноградной кислоты амид	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CONH}_2$	87,05	III 620	
1806	Пировиноградной кислоты нитрил см. ацетилцианид				

Т. плавт.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№	
		В.	Сп.	Эф.			
70	188	тр.	+	×	Пикрат т. пл. 159°	1788	
ж.	144	+	+	тр.	Хлорид т. пл. 130°	1789	
165	возг. *	+	оч. хор.	оч. тр.	×	толуол.; * разлаг.	1790
108		10	+	тр.		1791	
148 — 8	> 360 205		1,4; 3,1	оч. хор.	V	1792	
					Раствор. в сильн. кислотах; соед. с AuCl ₃ т. пл. 170°	1793	
— 42 220*	116 *	∞ оч. хор.	∞	+	Пикрат т. пл. 164° × в. с 3H ₂ O. * → пиридин — 1-3-4-5 — β-карбоцихимерононовую к-та.	1794 1795	
249	разл.	-; +	тр.	оч. тр.	IV	1796	
261		-; +				1797	
227	возг.	оч. тр.		тр.		1798	
20—22	124	+	+		Пикрат т. пл. 166°	1801	
112	> 200 *	66,5; —	хор.	хор.	VI * → ангидрид пировинной к-ты.	1802	
87	247	тр.	+			1803	
ок. 13	61/12	∞	∞	∞	Фенил-гидраз. т. пл. 192°; × в. или сп. сп.; в. холодн. бензоле трудно, в горяч. хор. раств.; раств. хлороф. с разложением	1804 1805	
124		хор.	+			1806	

№№	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на Б.	Уд. в.
1808	Пирогаллодиметил- овый эфир	$C_6H_3(OH)(OCH_3)_2$	154,08	VI 1081	
1809	Пирогаллолкарбонил- кислота * 1.2.3.4	$C_6H_2(OH)_2CO_2H(+1/2$ или $2H_2O)$	170,05	X 464	
1810	Пирокатехин	$C_6H_4(OH)_2(o)$	110,05	VI 759	1,37
1811	Пиромеконовая кисло- та (β-оксипирон)	$CO \begin{matrix} \diagup C(OH):CH \\ \diagdown CH=CH \end{matrix} O$	112,03		
1812	Пир-меллитовая кисло- та 1.2.4.5.	$C_6H_2(CO_2H)_4(+2H_2O)$	2 4,05	IX 997	
1813	Пиромеллит вой кисло- ты ангидрид	$C_6H_2 \begin{matrix} (CO \\ \diagdown \diagup \\ CO) \end{matrix} O$	218,02		
1814	Пирон γ *, пинокман	$CO \begin{matrix} \diagup CH:CH \\ \diagdown CH:CH \end{matrix} O$	96,03		
1815	Пирозлизовая кислота	$CH-CH$	112,03		
1816	Пиротритраревая кисло- та, увилиевая к.	$CH-O-C-CO-N$ $CH_2-C=C-CO_2H$	140,06		
1817	Пирриметилкетон α	$CH_2-C=CH$ $H-CH$	109,06		
1818	Пиррол	$CH-NH-C-CO-CH_3$ $H:CH$	67,05		0,948
1819	Пирролидин	$CH:CH$ CH_2-C-NH	71,08		0,897
1820	α-Пирролидон	CH_2-CH_2 $CH_2-CO-NH$	85,06		1,116
1821	Пирролин	CH_2-CH_2 $CH-CH_2$	69,06		0,910
1822	Пиррокарбонная кисло- та α	$CH-N$ $CH:C-C-N$ $>NH$	111,05		
1823	Популин (бензильса- лиан)	$CH:CH$ $C_{10}H_{12}C_6+2H_2O$	426,21		
1824	Пренитол 1.2.3.4	$C_6H_4(CH_3)_4$	134,11	V 430	
1825	Пробковая кислота	$C_6H_{12}(CO_2H)_2$	174,11	II 691	
1826	Пропан	C_3H_8	44,06	I 103	

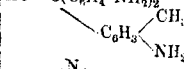
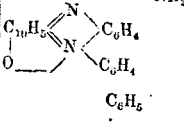
Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признака	Уд. в.
		В.	Сп.	Эф.		
132 55	293 258	44; —	+	+	V × в.	1807 1808
ок. 220	возг.	тр.	+	дов. хор.	* Сравн с галловой кисл.	1809
105	245	45; —	+	+	V × в. или бензола, перегоняется с во- дян. паром	1810
121	228	+	+			1811
204*	*	1,42; +	+		VI × в. * → ангитрид пир меллито ой к.	1812
286		*			* легко раств. при э-ом → пиромеллитовую кисл.	1813
92	215—217	оч. хор.			* α-пирон см. кума- лин	1814
134	260—275	—; 25	+	+	* Разлаг.	1815
135	возг.	—; +	+	оч. хор.	× эф.	1816
90	220	хор.			→ в трибромпроиз- водн. т. пл. 179°	1817
ж.	131		+	+	→ Бензол.-азопиррол т. пл. 62°	1818
ж.	86—89	∞			+ метил-горчичное масло → произв. т. пл. 116°	1819
25	251	*			* → в гидрат	1820
ж.	91	оч. хор.			Хлорид т. пл. 173°	1821
192		+	+	+	∇	1822
180		—; +	дов. хор.			1823
—4	204				Динитропроизводное т. пл. 178°; × сп.	1824
140 —190	230/15 — 45	0,14; +	+	0,81; —	× в.	1825 1826

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на табл.	Уд. в.
1827	Пропаргиловый спирт	$\text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	56,09	I 454	0,973
1828	Пропенилбензол	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	118,08	V 481	0,914
1829	Пропенилфенол см. анал (п)				
1830	Пропиламин	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2$	59,08	IV 136	0,719
1831	Пропилбензол	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	120,10	V 390	0,862
1832	Пропилен	$\text{CH}_2 = \text{CH} : \text{CH}_3$	42,05	I 196	
1833	Пропилен бромистый	$\text{CH}_2 = \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	201,89	I 109	1,933
18.4	Пропиленгликоль 1-3 (трипропиленовый сп.)	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	76,06	I 475	1,053
1835	Пропиленгликоль 1-2 (дипропиленовый спирт)	$\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CH}_3$	76,06	I 472	1,040
1836	Проциллендиамин	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	74,10	IV 257	0,878
1837	Пропилендифенилдиамин	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	226,16	XII 550	
1838	Пропиленовый эфир (окись пропилена)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ O	58,05		0,859
1839	Пропил нодистый	$\text{C}_3\text{H}_7\text{J}$	169,98	I 113	1,747
1840	Пропилмеркаптан	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{SH}$	76,13	I 359	
1841	Пропилнитроловая кислота	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NOH} \\ \text{NO}_2 \end{matrix}$	118,06	II 247	
1842	Пропиловый альдегид	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHO}$	58,05	I 629	0,807
1843	Пропиловый спирт	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	60,06	I 350	0,804
1844	Пропилпсевдонитрол	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \text{NO} \end{matrix}$	118,06	I 116	
1845	Пропил хлористый	$\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$	78,52	I 114	0,890
1846	Пропил цианстый (бутиронитрил)	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CN}$	69,06	II 275	0,794
1847	Пропиловая кислота	$\text{CH} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	70,02	II 477	1,134
1848	Пропионамид	$\text{C}_2\text{H}_5\text{CONH}_2$	73,06	II 243	1,034
1849	Пропионил хлористый	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{COCl}$	92,50	II 243	1,065
1850	Пропионитрил см. этил цианстый				

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	115	+			Гидрат т. пл. — 17° Фенил-уретант. пл. 62°	1827
ж.	176				Дипропид т. пл. 67° X сп.	1828 1829
<— 82	49	∞			Бензоил т. пл. 85°	1830
ж.	159	○			Сульфамид т. пл. 110°	1831
	— 50	тр.	0,282		→ пропилен бромистый	1832
ж.	142				→ пропиленгликоль 1-2	1833
ж.	214	∞	∞		Бензоил т. пл. 53°	1834
ж.	189	∞	∞	11,2	+ 50%'-ая H_2SO_4 → пропиловый альдегид	1835
ж.	120	*			* → гидрат. Хлорид т. пл. 220° (оч. хор. рас в. в в.) Бензоил т. пл. 192°	1836
ж.	265/90	○			Не перег. с водян. паром; раств. в сильн. кислотах; ацетил т. пл. 146°	1837
ж.	35	*	+	+	* → в пропиленгликоль 1-2	1838
— 101	102	0,107; —	+	+		1839
ж.	68	оч. тр.			Hg-соль т. пл. 68°	1840
	66	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	X Эф.; с едкими щелочами кр. раствор.	1841
— 81	50	16,15			Семькарбаз. т. пл. 88—90°; п-нитрофен-гидрат. т. пл. 123°	1842
— 127	97	∞	∞	∞	Фенил-уретан т. пл. 57—59°	1843
	76	○	—; +	тр.	V	1844
ж.	46	0,27; —	+	+		1845
— 113	117				Разложение	1846
ок. 9	84,50	+	+	+	X дибромид т. пл. 85°	1847
	79	хор.	хор.	хор.	IV X хлорфм. или бензола	1848
ж.	80					1849 1850

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1851	Пропионовая кислота	$C_2H_5 \cdot CO_2H$	74,05	II 234	0,992
1852	Пропионовой кислоты ангидрид	$(C_2H_5 \cdot CO)_2O$	130,08	II 242	1,110
1853	Пропионовой кислоты этил. эфир	$C_2H_5 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	102,08	II 240	0,889
1854	Пропионовый альдегид см. пропиловый альдегид				
1855	Пропиофенон см. этилфенилкетон				
1856	Протокатехиновая кислота 3.4.1	$(HO)_2C_6H_3 \cdot CO_2H (+H_2O)$	154,05	X 389	1,54
1857	Протокатехиновый альдегид 1.3.4	$C_6H_3 \cdot CHO \cdot (OH)_2$	138,05	VIII 246	
1858	Псевдобутилтолуол м	$CH_3C_4H_4 \cdot C \cdot (CH_3)_3$	148,13	V 437	
1859	Псевдобутил-м-ксилол	$(CH_3)_3 \cdot C_6H_3C(CH_3)_3$	162,14	V 447	
1860	Псевдокумидин	$(CH_3)_3 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	135,11	XII 1150	
1861	Псевдокумол 1.2.4	$(CH_3)_3 \cdot C_6H_3$	120,10	V 400	0,878
1862	Пулегон	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \swarrow CH_2 \cdot CO \\ \searrow CH \cdot CH_2 \end{matrix} C:C(CH_3)_2$	152,13	VII 81	0,932
1863	Пурин (1.6.5.7 > 2.3.4.9)	$\begin{matrix} N:CH \cdot C:NH \\ \vdots \\ CH:N \cdot C \cdot N \\ \vdots \\ CO \\ \vdots \\ CO \end{matrix} \begin{matrix} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{matrix} CH$	120,06		
1864	Пурпурин 1.2.4	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow CO \end{matrix} C_6H_3(OH)_3$	256,06	VIII 509	
1865	Пурпуроксантин 1.3	$C_6H_4 \begin{matrix} \swarrow CO \\ \searrow CO \end{matrix} C_6H_3(OH)_2$	240,06	VIII 448	
1866	Рамнит	$CH_2 \cdot C_5H_9(OH)_5$	166,11	I 532	
1867	Рамноза, изодульцит	$CH_2 \cdot (CHOH)_4 \cdot CHO + H_2O$	182,11	I 870	1,471
1868	Раффиноза, мелитоза	$C_{18}H_{32}O_{16} + 5H_2O$	594,34		1,465
1869	Резорциловая кисл. см диоксибензойную к. 3.5.1 и 2.4.1				

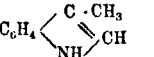
Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	Лит.
		В.	Сп.	Эф.		
— 229	141	∞	+	+	→ пропионамид или хлоридную соль т. пл. 111°	1851
ж.	167	○			→ в пропионамид	1852
— 74	99	2,38; —			Разложение	1853
						1854
						1855
194	*	2,33	оч. хор.	дов. хор.	V* → пирокатехин	1856
150	разлаг.	5,33	—; 100	оч. хор.		1857
ж.	187				Тринитропропан. т. пл. 96°, имеет запах мускуса	1858
ж.	201				Тринитропропан. т. пл. 110° и т. п.	1859
68	234	0,12; +	+		× в.	1860
	168	○			→ тринитропропановодн.	1861
ж.	131/60				Семикарбаз. активн. т. пл. 173°; рацем. т. пл. 182°	1862
217		оч. хор.	—; оч. хор.		× оп.; раств. в толуоле	1863
256	возг.	дов. хор	×	—; +	Кр.; ацетид. т. пл. 198°	1864
262	возг.		+		Желт. × лед. укуск. кислот.; ацетид. т. пл. 183°	1865
121	*	оч. хор.	оч. хор.	почти ○	VI* и перегоняется, частично не распадается	1866
93 *		56; >109	+		V × в. или оп. * безводн. т. пл. 122 — 126°	1867
87 *		—; ∞	оч. тр.		* частично гидролизуется	1868
						1869

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на В.	Уд. в.
1871	Резорцин (м)	$C_6H_4(OH)_2$	110,05	VI 796	1,283
1872	Резорцина диметил-овый эфир	$C_6H_4(OCH_3)_2$	138,08	VI 813	1,058
1873	Резорцина метиловый эфир (моно)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot (OCH_3)$	124,06	VI 813	> 1
1874	Ретен	$C_{16}H_{13}$	234,14	V 683	1,13
1875	Роданистоводородная кислота	$HSCN$	59,09	III 140	
1876	Родионоловая кислота (диоксидхинола)	$O_2 \cdot C_6O_2(OH)_2$	154,02	VIII 535	
1877	Розанилин	$HO - C(C_6H_4 \cdot NH_2)_2$ 	319,19	XIII 763	
1878	Розинден		322,13		
1879	Розиндулин	$HN : C_{10}H_5 \begin{matrix} \diagup N \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_4$	321,14		
1880	Розоловая кислота O : $C_6H_4 : C$	$C_6H_3(OH) \cdot CH_3$ $C_6H_4 \cdot OH$	304,13	VIII 365	
1881	Ртуть меркапид	$Hg(SC_2H_5)_2$	322,8	I 342	
1882	Ртуть цианстая	$Hg(CN)_2$	252,6	II 62	4,0
1883	Рубеановый водород	$H_2N \cdot CS \cdot CS \cdot NH_2$	120,19	II 565	
1884	Руфигалловая кислота 1.2.3.5.6.7	$(HO)_2C_6H \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown \end{matrix} C_6H(OH)_2 + 2H_2O$	340,10	VIII 567	
1885	Руфиония (?-тетраоксидатрахион)	$C_{14}H_4O_8(OH)_4$	272,06	VIII 549	
1886	Руфол 1-5	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_3 \cdot OH$	210,08	VI 1032	
1887	Салицилен см. бензиловый спирт				
1888	Салициловая кисл. (о)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	138,05	X 43	1 484
1889	Салициловой кислоты амид	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CONH_2$	137,06	X 87	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
						1870
111	277	200; —	+	+	IV X бенз. → трибром-резорцин	1871
< - 65	215	оч. тр.	хор.	хор.		1872
ж.	244	лов. хор.	∞	∞		1873
98	394		2,7; 6,9	оч. хор.	Питрат т. пл. 125°	1874
5		∞	оч. хор.	оч. хор.	Ag-соль нераствор. в HNO ₃ . Реакция на Fe ⁺⁺⁺	1875
разл.		+			→ трихинол	1876
186	разл.	оч. тр.	+	○	→ фуксин	1877
259		○	+		Кр., раствор. в H ₂ SO ₄	1878
198		○	+	+		1879
270 *	*	оч. тр.	—; оч. хор.	+	Кр. * разлагается → лейконовую кисл.	1880
78	разл.		—; 6,7		X сп.	1881
разл.	возг.	9,3; —	оч. тр.	0,25; —	II Желто красн.	1882 1883
	возг.	—; тр.	—; тр.	—; тр.	Кр.; ацетил. т. пл. 282°	1884
	возг.	—; тр.	+	тр.	Желт.-красн.; X эф.; раствор. в лед. уксусн. кисл.	1885
265			оч. хор.		Желт. X разбавл. сп. ацетил. т. пл. 100°	1886 1887
155	возг.	0,225; 9,4	50; —	47,8	X в. или сп. V	1888
142	270 *	тр.			Разложение. * возгон. с разлож.	1889

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1890	Салициловой кислоты ангидрид (оаццилинд)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot O \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_4$	240,06		
1891	Салициловой кислоты анилин	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH_2 \cdot C_6H_5$	213,10	XII 500	
1892	Салициловой кислоты метиловый эфир	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2CH_3$	152,06	X 70	1,185
1893	Салициловой кислоты нафтиловый эфир β (бетол)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2C_{10}H_7$	264,10	X 80	
1894	Салициловой кислоты феилловый эфир (салл)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2C_6H_5$	214,08	X 76	
1895	Салициловой кислоты этиловый эфир	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2C_2H_5$	166,08	X 73	1,13
1896	Салициловый альдегид см. оксбензальдегид				
1897	Салицин	$C_{12}H_{16}O_7$	288,14		1,43
1898	Сальварсан (As·OH·NH ₂ = 1.4.8)	$As \cdot C_6H_4(OH)NH_2 \cdot HCl$	338,97		
1899	Сантонин	$As \cdot C_6H_4(OH)NH_2 \cdot HCl$	216,14		1,187
1900	Саркозин	$C_{15}H_{18}O_3$ $CH_2 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	89,06	IV 345	
1901	Сафрол	$CH_2 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown \end{matrix} C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	162,08		1,110
1902	Сахар виноградный *	$C_6H_{12}O_6 + H_2O$	188,11	I 879	1,56
1903	Сахар виноградный	$C_6H_{12}O_6$	180,10	I 879	1,544
1904	Сахар т. остяковский	$C_6H_{12}O_6(OH)_3$	342,18		1,588
1905	Сахар ф. уктвовый СН	$OH(CHON)_3CO \cdot CH_2OH$	180,10	I 918	1,669
1906	Сахарин (лактон сахарной кислоты)	$CH_2 \cdot C(OH) \cdot CHON$ $CO \cdot O \cdot CH \cdot CH_2OH$	162,08		
1907	Сахарин (о-бензойной кислоты сульфимид)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown \end{matrix} NH$ SO_2	183,12		
1908	Сахарин-натрий (кристаллическ. сахарин)	$C_7H_5O_3SNa$	205,11		
1909	Сахарная кислота d-	$HO_2C \cdot (CHON)_4 \cdot CO_2H$	210,08	III 577	
1910	Свинец-тетраметил	$Pb(CH_3)_4$	267,3	IV 639	2,084

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
200—220	разт.	○	—; +		Разложение	1890
134	перег.	—; оч. тр.	+	+	× разбавл. сп.	1891
—9	223	0,07; —	+	+	Разложение	1892
95		○	+		Разложение	1893
42	173/12	0,01	—; оч. хор.	оч. хор.	IV × сп.	1894
1	232				Разложение	1895
198	разл.	—; + оч. хор.	+	○	IV Желт.	1897 1898
169	возг.	тр.	+	+	IV	1899
210	разл.	оч. хор.	тр.		IV × разбавл. сп. V + спиртов. раств.	1900
11	223	○	+		KOH → изоафтол α и β	1901
82		98; —	—; +		V * Прозв. см. глюкозы	1902
146		81,7; —	1,9; 21,7		× сп. абс.: IV	1903
ок. 160	разл. *	190; —	тр.;		V	1904
95		хор.	8,5; —	+	* разл. при 170°. × абс. сп.; → гликоз. азот или п-нитрофен.-гидраз. т. пл. 176.	1905
160	возг.	13			IV	1906
223	*	0,29; —	3,33; —	1,05; —	V Раств. в глицероле оч. сладкий; * возг. в вакууме около 300°	1907
*		хор.	+	○	IV; * выветривается	1908
сироп.		оч. хор.	хор.	тр.	Кислая К-соль трудно раств.; сахарнолактоновая кисл. т. пл. 130—132°	1909
ж.	110	○	хор.	хор.		1910

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1911	Свинец-тетраэтил	Pb(C ₂ H ₅) ₄	323,4	IV 639	1,62
1912	Свинец-триэтил	(C ₂ H ₅) ₃ Pb·Pb(C ₂ H ₅) ₃	588,6		1,471
1913	Себаценовая кислота	HO ₂ C·(CH ₂) ₈ ·CO ₂ H	202,14	II 718	
1914	Семикарбазид	H ₂ N·CO·NH·NH ₂	75,06	III 98	
1915	Серия	CH ₂ ·OH·CH·NH ₂ CO ₂ H	105,06	IV 511	
1916	Сернистой кислоты этиловый эфир см. этилсульфит				
1917	Серной кислоты эфир см. этилсульфат				
1918	Сероуглерод	CS ₂	76,14	III 197	1,262
1919	Силкобенозная кислота	C ₆ H ₅ SiO ₂ H	138,3		
1920	Силкокукусная кисл.	CH ₃ ·SiO ₂ H	76,3	IV 629	
1921	Силиций-метил	Si(CH ₃) ₄	88,4	IV 625	< 1
1922	Силиций-фенилтриэтил	C ₆ H ₅ ·I(C ₂ H ₅) ₃	192,5		0,9042
1923	Силиций-фенил хлоридный	C ₆ H ₅ SiCl ₃	211,7		
1924	Силиций-этил	Si(C ₂ H ₅) ₄	144,5	IV 625	0,767
1925	Сильвестрен	CH ₃ ·C : CH—CH—C : CH ₂ или CH ₃ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·C : CH ₂ или CH ₃ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·C : CH ₂	136,13	V 125	0,851
1926	Синильная (цианистая) кислота	HCN	27,02	II 29	0,697
1927	Скатол (3-метилиндол)	C ₈ H ₇ 	131,08		
1928	Скипидар см. пинен				
1929	Слизевая кислота	HO ₂ C·(CHON) ₄ ·CO ₂ H	210,08	III 531	
1930	Соланидин	C ₁₀ H ₁₅ O ₂ N (?)	587,50		
1931	Соланин	C ₉ H ₁₅ O ₁₁ N	625,42		
1932	Сорбиновая кисло-та	CH ₂ ·CH : CH : CH : CH·CO ₂ H	112,08	II 483	
1933	Сорбит d	C ₆ H ₁₄ O ₆ (+1/2 или 1H ₂ O)	182,11	I 533	1,654
1934	Сорбоза d	C ₆ H ₁₂ O ₆	180,10	I 927	1,654

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	91/19	○		∞		1911
ж.	в азл.	○				1912
133	243/15	0,10 ; 20	хор.	хор.		1913
93		+	×	○	Не растворяется в бен-золе и хлороформе:	1914
246		4,5 ; —	○	○	V	1915
—112	46	0,20 ; —	∞	∞	+ фенилгидразин произ. т. пл. 97°; неясн. белз. эф.	1918
92		○		+	Стекловидная масса из эф.	1919
ж.	31	○		+		1920
ж.	230	○		+		1921
ж.	197	разл.	разл.	+	Раств. в хлороформе	1923
ж.	154	○			силикоб. вязкую к.	1924
ж.	177				Дихлоргидрат т. пл. 72°	1925
—13	26	∞	∞	+	→ в берлинскую ла-зурь	1926
95	265	тр.	+		× лигроиин	1927
213	*	0,33; 1,67	○		Диэтиловый эф. т.пл. 163°	1928
					× сп. или в. * → пи-рослизевую кисл.	1929
191	возг.	оч. тр.	— ; +	тр.	× эф.	1930
222	разл.	оч. тр.	— ; +	○		1931
134	228*	○ ; +	хор.	хор.	× 1 объем. сп. + 2 об. в.; перегоняется с вод. паром. * разл.	1932
110*		оч. хор.	0 ; хор.		Дибензал. производн. т. пл. 162°. * без-водн.	1933
165		60 ; —	0,3 ; оч. тр.		IV	1934

№ №	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1935	Спартенин	$C_{15}H_{25}N_2$	234,22		
1936	Спироциклан	$\begin{array}{c} CH_2 & & CH_2 \\ & \diagdown & / \\ & C & \\ & / & \diagdown \\ CH_2 & & CH_2 \end{array}$	68,06	V 62	0,723
1937	Стеариновая кислота	$C_{17}H_{35} \cdot CO_2H$	284,29	II 377	0,941
1938	Стеарокоиловая кисл.	$CH_3 \cdot (CH_2)_7 \cdot CO$	312,26	III 761	
1939	Стеароловая кислота	$\begin{array}{c} HO_2C \cdot (CH_2)_7 \cdot OC \\ CH_3 \cdot (CH_2)_7 \cdot C \end{array}$	280,26	II 495	
1940	Стеарон	$\begin{array}{c} HO_2C \cdot (CH_2)_7 \cdot C \\ (C_{17}H_{35})_2 \cdot CO \end{array}$	506,56	I 720	0,798 при 89°
1941	Стильбея	$C_8H_5 \cdot CH \cdot CH \cdot C_6H_5$	180,10	V 650	0,971 при 119°
1942	Стильбендами	$C_8H_5 \cdot CH \cdot NH_2$	212,14	XIII 249	
1943	Стиранин (гоичной к-ты цинамилов. эфир)	$\begin{array}{c} C_8H_5 \cdot CH \cdot NH_2 \\ C_8H_5 \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2C_6H_5 \end{array}$	264,13	IX 585	1,156
1944	Стирол	$C_8H_5 \cdot CH \cdot CH_2$	104,06	V 474	0,907
1945	Стифинговая кислота (тринитрорезорцин 2·4·6·1·3)	$(NO_2)_3 \cdot C_6H(OH)_3$	245,05	VI 830	1,83
1946	Стрихнин	$C_{21}H_{33}O_2N_8$	334,19		1,359
1947	Суберон (циклогептанон)	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \quad \quad \quad CO \end{array}$	112,10	VII 13	0,951
1948	Сукцинамид	$C_2H_4(CONH_2)_2$	116,08	II 614	
1949	Сукцинил хлористый	$C_2H_4(COCl)_2$	154,95	II 613	1,407
1950	Сукцинимид	$\begin{array}{c} CO \\ \diagdown \quad \diagup \\ C_2H_4 \quad \quad \quad NH \cdot H_2O \end{array}$	117,06		
1951	Сульфаниловая кислота 1-4	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_2H + 2H_2O$	209,17	XIV 695	
1952	Сульфобензид	$(C_6H_5)_2SO_2$	218,15	VI 300	
1953	Сульфобизойная кислота о-изомера	$HO_2C \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H (+3H_2O)$	202,12	XI 369	
1954	Сульфокарбонилд см. дифенилшочетывина				
1955	Сульфонал	$(CH_3)_2 \cdot C(SO_2 \cdot C_2H_5)_2$	228,27	I 662	
1956	Сульфосалициловая кислота 5-2-1	$HO_2S \cdot C_6H_3(OH) \cdot CO_2H$	218,12	XI 411	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ №
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	181/20	сч. тр.	+	+	Раствор. в хлороформ.; и дм. т. лат. т. пл. 222—225°	1935
ж.	40				Нитрозиг т. пл. 145° X уксусн. эф.	1936
69 86	232/15	0,03 ○	2,0; + тр.; хор.	25,06 хор.	Желт.	1937 1938
48	260	○	тр.; хор.	хор.	X сп.	1939
88		○	—; тр.	—; тр.	V перегоняется с во- дл. паром	1940 1941
124	307		0,9; 7,8	7,8; —	X лигроинов. Бензол т. пл. 287°	1942
91	разл.	○	+	+	Дибромид т. пл. 151° X сп.	1943
ж.	145	○	∞	∞	Дибромид т. пл. 74° т. к. 140°/15	1944
175	возг.	0,6; 1,14	хор.	хор.	Желт.; III X уксусн. эфир	1945
268	270/5	0,014; —	—; +	○	IV. Раствор. в хлоро- форме	1946
ж.	179—181	○			Дибензалпроизв. т. пл. 107°	1947
242 16	100*	0,45; 1,1	○	○	X в. * при комн. темп. разл. или → сукцинимид	1948 1949
126	288	+	+		X из ацетона	1950
ок. 288	*	0,9; 6,6	○	○	IV, V* разлаг. → х хор. бензолсульфамид	1951
128	370	○; сч. тр.	тр.; оч. хор.	+	V X бенз. или сл.	1952
141*		50; —	тр.	○	IV → сахарин; * без- води.	1953
123 120	300	0,2; 6,67 ∞	1,54; 50 ∞	0,75; — ∞	X сп.	1954 1955 1956

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на В.	Уд. в.
1957	Сульфоксусная к-л.	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{SO}_3\text{H}+\text{H}_2\text{O}$	158,12	IV 21	
1958	Таллин (п-метокси-тетрагидрохинолин)	$\text{CH}_3\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}$	163,11		
1959	Танин	?	?		1,35
1960	Тартроновая к-л.	$\text{CHOH}(\text{CO}_2\text{H})_2+\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	120,03	III 415	
1961	Таурин	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{SO}_3\text{H}$	125,13	IV 528	
1962	Тебанн	$\text{C}_{10}\text{H}_{21}\text{O}_2\text{N}$	311,18		ок.1,29
1963	Теобромия (диметил-ксантин 3-7)	$\text{NH}\cdot\text{CO}\text{---}\text{C}\cdot\text{N}(\text{CH}_3)_2$ CH	180,10		
1964	Теофиллин (диметил-ксантин 1-3)	$\text{CO}\cdot\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{---}\text{C}\text{---}\text{N}=\text{CH}$ $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_4\text{N}_4+\text{H}_2\text{O}$	180,10		
1965	Тераконовая кислота	$(\text{CH}_3)_2\cdot\text{C}\cdot\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	158,08	II 786	
1966	Теребиновая кислота	$\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$ O·CO CH ₂	186,11		
1967	Терефталевая кислота	$(\text{CH}_3)_2\text{C---CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	166,05	IX 841	
1968	Терпениловая кислота	$\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2$	172,10		
1969	Терпин cis	$(\text{CH}_3)_2\text{C---CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$ CH ₂ ·CH ₂ HO	172,16 190,17	VI 745 VI 745	
1970	Терпингидрат	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}(\text{OH})_2+\text{H}_2\text{O}$ CH·CH			
1971	Терпинен α	$\text{CH}_3\cdot\text{C}\text{---}\text{C}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ CH ₂ ·CH ₂ CH ₂ ·CH	136,13	V 126	0,846
1972	Терпинен β	$\text{CH}_3\cdot\text{C}\text{---}\text{C}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ CH ₂ ·CH ₂ CH·CH ₂	133,13	V 132	0,838
1973	Терпиненол 4	$\text{CH}_3\cdot\text{C}\text{---}\text{C}\cdot\text{OH}$ CH ₂ ·CH ₂ CH·CH ₂	154,14	VI 55	0,926
1974	Терпинен-терпин	$\text{CH}_3\cdot\text{C}\text{---}\text{C}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ CH ₂ ·CH ₂ HO	172,16	VI 744	
1975	Терпиненол α	$\text{CH}_3\cdot\text{C}\text{---}\text{C}\cdot\text{OH}$ CH ₂ ·CH ₂ CH·CH ₂	154,14	VI 58	0,92
1976	Терпиненол β	$\text{CH}_3\cdot\text{C}\text{---}\text{C}\cdot\text{CH}_2$ CH ₂ ·CH ₂ HO	154,14	VI 62	0,923

Т. плав.	Т. к. п.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
84	ок. 243	расп.	дов. хор.	○		1957
42	разл. 283	—; +	оч. хор.	оч. хор.	IV	1958
разл.		+	тр. хор.	оч. тр.		1959
186	разл. *	хор.	хор.	+ **	→ мезаксалевую к-л. * при 110—120° возгоняется. ** + 1/2 H ₂ O почти нераств. V. Hg-соль оч. трудно раств.	1960
> 300		6,25; —	оч. тр.	○		1961
193		почти ○	×	+		1962
337	*	тр.	тр.	тр.	IV. * возгоняется	1963
261		—; +	тр.		V × в.	1964
161		дов. хор.; оч. хор.	оч. хор.	+	VI × в. или эф.	1965
174	разл.	—; +	×	+	V	1966
—	ок. 300	○; оч. тр	○; тр.	○	Метилый эфир т. пл. 140°	1967
90*	разл.	×		+	VI * + 1H ₂ O т. пл. 56°	1968
104,7	258	—; 4,55	+	+	V	1969
117		—; +	+	+		1970
ж.	180				Нитроант т. пл. 155°	1971
ж.	173				Тетрабромид т. пл. 154°	1972
ж.	212				+ разб. H ₂ SO ₄ → терпинентерпин	1973
138	250				× разб. метил. сп.	1974
35	218		оч. хор.	оч. хор.	Раств. в метил. форм., фенол-уретан т. пл. 113°. Нитроэохлорид т. пл. 107°	1975
32	210		+		Нитроэохлорид т. пл. 103°	1976

№ п/п	Название	Формула	Молярный вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1977	Терпинолен	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$	136,13	V 133	0,854
1978	Тетраацетилбромглюкоза	$\text{C}_6\text{H}_7\text{O}(\text{CO}\cdot\text{CH}_3)_4\text{Br}$	347,07		
1979	Тетрабензилгидразин	$(\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2)_2\text{N}\cdot\text{N}(\text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5)_2$	392,24		
1980	Тетрабромбутан 1-2-3-4	$\text{C}_4\text{H}_2\text{Br}(\text{CHBr})_3\text{C}_4\text{H}_2\text{Br}$	373,72	I 122	
1981	Тетрабромхинон (броманил)	$\text{C}_6\text{O}_4\text{Br}_4$	423,68	VII 642	
1982	Тетрагидробензол см. циклогексен				
1983	Тетрагидронафталин, тетралин	C_{10}H_8 $\begin{cases} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CH}_2 \end{cases}$	132,10	V 491	0,971
1984	Тетрагидронафталин-амин ас α	C_{10}H_8 $\begin{cases} \text{CH}_2\text{---}\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{NH}_2 \end{cases}$	147,11	XII 1200	
1985	Тетрагидронафталин-амин ас β	C_{10}H_8 $\begin{cases} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{cases}$	147,11	XII 1200	1,031
1986	Тетрагидронафталин-амин ас α	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4$ $\begin{cases} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{cases}$	147,11	XII 1197	1,063
1987	Тетрагидронафтол ас α	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4$ $\begin{cases} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{cases}$	148,10	VI 578	
1988	" ас β	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4$ $\begin{cases} \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{cases}$	148,10	VI 579	
1989	Тетрагидрофталевая кислота Δ ² cis	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH} \begin{cases} \text{CH}:\text{CH} \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{cases} \text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	170,08	IX 774	
1990	Тетрагидрофталевая кислота Δ ² trans	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH} \begin{cases} \text{CH}:\text{CH} \\ \text{CH}_2\cdot\text{CH}_2 \end{cases} \text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	170,08	IX 774	
1991	Тетрагидрофталевая кислота Δ ¹	$\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	170,08	IX 770	
1992	Тетрагидрофталевая кислота Δ ³	$\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	170,08	IX 770	
1993	Тетрагидрохинолин	$\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2$	133,10		1,070
1994	Тетрадекан	$\text{C}_{14}\text{H}_{30}$	198,24	I 171	0,765
1995	Тетрадецилен	$\text{C}_{14}\text{H}_{28}$	196,22	I 228	0,775
1996	Тетраэтилен 1-2-4-5	$\text{CH}_2=\text{N}-\text{N}=\text{C}_2\text{H}_4$ $\text{N} \rightarrow \text{N}$	82,05		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	Лит.
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	183—185				Тетрабромид т. пл. 116°	1977
88					× амилловый спирт	1978
149			оч. тр.			1979
118	181/80		○; 5		V × сп. или лигроина.	1980
300	возг.	○	тр.; +	тр.	Перегоняется с водян. паром. Желт. V × лед. уксусн. кислот.	1981
< -20	205—207					1982
ж.	247	тр.; дов. хор.	+	+	Ацетил т. пл. 148°; × в.	1984
ж.	250	тр.; дов. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Ацетил т. пл. 107°	1985
ж.	275	тр.	+	+	Ацетил т. пл. 158°	1986
69	265	—; тр.	оч. хор.	оч. хор.	V	1987
58	275	тр.; —	оч. хор.	оч. хор.	× лигроина	1988
150		2,8; ∞				1989
220		0,17; оч. хор.				1990
120		оч. хор.			V Ангидрид т. пл. 74°	1991
215		0,9; —			Ангидрид т. пл. 78°	1992
ж.	251	+			Пикрат т. пл. 141°	1993
5	253					1994
— 12	127/15					1995
99	возг.				Kp.	1996

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1998	Тетриодпиррол (одола)	$\text{C}_4\text{I}_4\text{NH}$	570,70		
1999	Тетраметиламмоний гидроксид	$(\text{CH}_3)_4\text{NOH} + 5\text{H}_2\text{O}$	181,19	IV 50	
2000	Тетраметилдиаминобензгидрол	$[(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4]_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	270,19	XIII 698	
2001	Тетраметилдиаминобензофенон	$[(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4]_2\text{CO}$	288,18	XIV 89	
2002	Тетраметилдиаминодифенилметан "тетраоснование"	$[(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4]_2\text{CH}_2$	254,19	XIII 239	
2003	Тетраметилдиаминотрифенилметан (зеленый комалахитовая зелень)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2)_2$	330,22	XIII 275	
2004	Тетраметилдиамин	$\text{H}_2\text{NCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{NH}_2$	88,11	IV 264	
2005	Тетраметил свинец см. свинец тетраметил				
2006	Тетраметилянтарная кислота	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	174,11	II 706	
2007	Тетранитродифенилметан	$\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2))_2$	348,10	V 596	
2008	Тетранитродифенол	$(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$	366,08	VI 892	
2009	Тетранитрометан	$\text{C}(\text{NO}_2)_4$	196,08	I 80	1,650
2010	Тетранитрофталин 1-3-6-8	$\text{C}_{10}\text{H}_4(\text{NO}_2)_4$	308,06	V 564	
2011	Тетраоксibenзол 1-2-4-5	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_4$	142,05	VI 1155	
2012	Тетраоксibenзол метиловый эфир (моно) претол 2-1-3-5	$\text{CH}_2\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_3$	156,06	VI 1154	
2013	Тетраоксинафталин 1-2-5-8	$\text{C}_{10}\text{H}_4(\text{OH})_4$	192,06	VI 1162	
2014	Тетраоксианцион	$\text{C}_6\text{O}_2(\text{OH})_4$	172,03	VIII 634	
2015	Тетрафенилметан сим.	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot (\text{C}_6\text{H}_5)_2$	334,18	V 739	1,182
2016	Тетрафенилметидея	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C} \cdot \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	382,16	V 743	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
155	возг.	+	×	оч. тр.		1997
140		0,02	-; +	50	Желт.; × разб. сп. раств. в бенз.	1998
62	*	220; ∞			Пикрат т. пл. 312°; * → мет. л. в. спирт + триметиламин	1999
96			+	+	VI × бенз.	2000
173	> 360 разл. 390	○	+	оч. тр.	× сп.	2001
91			тр.; +	оч. хор.		2002
93		○	дов. тр.	оч. хор.	V × сп. или бенз.	2003
27	158—160	хор.			Бензол т. пл. 176°	2004
ок. 190 *	возг.	0,48; —	оч. хор.	тр.	Перег. с водян. паром в виде ангидрида * → ангидрид т. пл. 185°	2005
172			○	○	Желт. × лед. уксуен. кисл. раствор. едк. щелочах	2006
225		○	+		Желт.	2008
13	126	○	хор.	хор.	Бесцветный	2009
203	*		×		* Варьелает	2010
215—220		оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	× лед. уксуен. кисл. ацетил. т. пл. 217°	2011
186		оч. хор.	оч. хор.	тр.		2012
154		оч. тр.	дов. хор.		× сп.	2013
*		—; хор.	оч. хор.	тр.	Чернобур. * не плавится; диацетил. т. пл. 205°	2014
209	379—383		—; 0,78		IV × хлороформ. раствор. в лед. уксуен. кисл.	2015
331	415—420		оч. тр.	оч. тр.	VI × бензол	2016

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Сойл-ка на Б.	Уд. в.
2018	Тетрахлоранилин 2-3-4-6	$C_6HCl_4 \cdot NH_2$	230,87	XII 630	
2019	Тетрахлорбензол (смежн.)	$C_6H_2 \cdot Cl_4$	215,86	V 204	
2020	Тетрахлорбензол асим.	$C_6H_2 \cdot Cl_4$	215,86	V 204	1,734
2021	Тетрахлорбензол оим.	$C_6H_2 \cdot Cl_4$	215,86	V 205	
2022	Тетрахлордигидрохинон	$C_6Cl_4(OH)_2$	247,86	VI 851	
2023	Тетрахлорэтан асим	$CH_2Cl \cdot CCl_2$	167,86	I 86	1,550
2024	" " оим. (ацетилентетрахлорид)	$CHCl_2CHCl_2$	167,86	I 86	1,592
2025	Тетрахлорэтилен	$CCl_2 : CCl_2$	165,84	I 187	1,620
2026	Тетрахлорэфир	$CCl_2 \cdot CHCl \cdot O \cdot C_2H_5$	211,89	I 623	1,423
2027	Тетраэтиламмония гидроксид (гидрат оксид тетраэтиламмония)	$(C_2H_5)_4N \cdot OH + 4H_2O$	219,24	IV 103	
2028	Тетраэтилдимианобензофенон п. п'	$CO(C_2H_5)_2N(C_2H_5)_2$	324,24	XIV 98	
2029	"Тетрил"; — тетра-нитротетраметиланилин	$CH_2 \begin{matrix} N > \\ > \\ O_2N > \end{matrix} C_2H_4(NO_2)_2$	387,08	XII 770	1,57
2030	Тетроловая кислота	$CH_2 \cdot C : C \cdot CO_2H$	84,03	II 478	
2031	Тиазол	$\begin{matrix} \dots \\ \dots \\ \dots \end{matrix} \begin{matrix} >CH \\ >S \\ >NH \end{matrix}$	85,10		1,198
2032	Тиальдин	$\begin{matrix} >S-CH-CH_3 \\ > \\ CH_2CH >S-CH-CH_3 \end{matrix}$	163,25		1,191
2033	Тиантрен	$C_2H_4 \begin{matrix} S \\ > \\ S \end{matrix} C_6H_4$	218,20		
2034	Тиглиновая кислота	$CH_3CH : C \cdot CH_2$	100,06	II 430	0,964/78
2035	Тимогидрохинон	$C_6H_2(OH)_2(CH_3)_2(C_2H_5)$	168,11	VI 945	
2036	Тимол	[1] $CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{matrix} CH(CH_3)_2 \\ \\ OH \end{matrix}$ [4] [3]	150,11	VI 532	0,969
2037	Тимотиновая кисл. о	$CH_3 \cdot C_6H_2 \begin{matrix} C_2H_5 \\ \\ (OH)(CO_2H) \end{matrix}$	194,11	X 280	
2038	Тимотиновой кислоты ангидрид	$\begin{matrix} CH_3 & & C_6H_2 \\ & \diagdown & / \\ & O & \\ & / & \diagdown \\ C_6H_2 & & CO \end{matrix}$	178,10		

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
118			+	+	Ацетил т. пл. 154°	2017
90			+		× лигроиин.; ацетил т. пл. 181°	2018
45	254		тр.	оч. хор.		2019
50	246		тр.; +		× сп.	2020
137	243 246		оч. хор.	дов. хор.	× CS ₂ , эф.; бенз.	2021
232	возг.	○	оч. хор.	оч. хор.	× V оч. трудно раств.; бенз.	2022
ж.	181				+ Na-этилат → этокси-уксусн. кисл.	2023
— 44	146				+ раствор соды (или аналог.) → трихлор-этилен	2024
ж.	121				+ хлор → гексахлор-этан	2025
ж.	190				+ конц. H ₂ SO ₄ → HCl + сп. + хлорал	2026
49		оч. хор.	+		Трибромид т. пл. 78°	2027
96		○	+			2023
127	взрыв.	○	×		V → пирамид 1.2.4.6.	2028
76	100/18	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	× эф. или CS ₂	2030
ж.	117		+	+	Соед. с HgCl ₂ т. пл. около 225°	2031
48	разл.	тр.	+	оч. хор.	V	2032
158	380	○	0,25	дов. хор.	V × сп.	2033
65	199	тр.; дов. хор.	+	+	VI	2034
139	290	оч. тр.; дов. хор.	+	+		2035
51	232	0,09; —	оч. хор.	оч. хор.	→ тимохинон	2036
127	возг.	—; оч. тр.	+	+	V × бензол	2037
187		○	×			2038

№ п.п.	Название	Формула	Мо. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
1039	Тимохин	$C_9H_9O_2(CH_3)(C_6H_7)$	164,10	VII 662	
2040	Теоацеталдегид cis	$(CH_3 \cdot CHS)_2$	180,31		
	trans	$(CH_3 \cdot CHS)_2$	180,31		
2041	Теоацетамид	$CH_3 \cdot CS \cdot NH_2$	75,12	II 232	
2042	Теоацетанилид	$CH_3 \cdot CS \cdot NH \cdot C_6H_5$	151,15	XII 245	
2043	Теобензалдегид α	$(C_6H_5 \cdot CHS)_2$	366,35		
2044	" β	$(C_6H_5 \cdot CHS)_2$	366,35		
2045	Теобензамид	$C_6H_5 \cdot CS \cdot NH_2$	137,13	IX 424	
1046	Теобензойная кисл. α	$C_6H_5 \cdot COOH$	138,12	IX 419	
2047	Теогидрохинон (ди-)	$C_6H_4(SH)_2$	142,19	VI 867	
2048	Теоидифениламин	$C_6H_4 \begin{matrix} S \\ \diagup \quad \diagdown \\ NH \end{matrix} C_6H_4$	199,15		
2049	Теоиндиго	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ S \end{matrix} C : C \begin{matrix} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ S \end{matrix} C_6H_4$	296,10		
2050	Теоиндоксил	$C_6H_4 \begin{matrix} C(OH) \\ \diagup \quad \diagdown \\ S \end{matrix} CH$	150,12		
2051	Теокарбангид см. дифенилтиомочевная				
2052	Теокрезол о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SH$	124,13	VI 370	
2053	" м	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SH$	124,13	VI 388	
2054	" п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SH$	124,13	VI 416	
2055	Теоксантон	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ S \end{matrix} C_6H_4$	212,13		
2056	Теокумарин	$C_6H_4 \begin{matrix} CH : CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \cdot CS \end{matrix}$	162,12		
2057	Теоомочевине	$CS(NH_2)_2$	76,12	III 180	1,405
1058	Теомуравьиный альдегид	$(CH_2S)_3$	138,26		
2059	Теонафтен	$C_6H_4 \begin{matrix} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ S \end{matrix} CH$	134,12		
2060	Теонафтол α	$C_{10}H_7SH$	160,13	VI 621	1,155
2061	" β	$C_{10}H_7SH$	160,13	VI 657	
2062	Теоинин (фиолетовая Лаута)	$H_2N \cdot C_6H_4 \begin{matrix} S \\ \diagup \quad \diagdown \\ N \end{matrix} C_6H_4 \cdot NH_2$ OH	245,18		
1063	Теоорамидовой кис. доты эфир	$C_6H_5 \cdot CS \cdot CO_2 \cdot C_6H_5$	138,13	II 561	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п.п.
		В.	Сп.	Эф.		
48	132	оч. гр.	оч. хор.	оч. хор.	VI Желт. → тимогидрохинон	2039
101	246	○	+	+		2040
125	245—248					2041
107		оч. хор.	хор.	×	V Раствор. в NaOH	2042
75	разл.	×	○		Раств. ор. в бензоле	2043
167	разл.	○	тр.		Раствор. в лед. уксуcн. кисл.	2044
225		○; +	×	∞	Раствор. в NaOH	2045
116	разл. *	○	∞	∞	* пер. ег. с водян. паром: → в бензойн. кисл. + H ₂ S	2046
24		○	∞	∞	* разавл. сн.	2047
98			хор.		×	2048
180	371		тр.	дов. хор	×	2049
< 288	возг.	○	○		Кр.; раствор. в хлороформе	2050
71	*	○	+		Раствор. в едких щелоч., * перегон. с водян. паром	2051
15	194	○	+		Дисульфид т. пл. 38°	2052
< 20	195	○○	+		→ толуолсульфокислоту	2053
43	194	○○	тр.	×	Дисульфид т. пл. 46°	2054
207	273	○			Желт.; раствор. в бенз.	2055
101		○	+	+	Желт.; раствор. в бенз.	2056
180 *	*	9,1	○; +	тр.	IV × сн., * переходит в NH ₄ SCN т. пл. 149°	2057
218	возг.	—; тр.	тр.	тр.	II	2058
32	221					2059
ж.	161,20	○	хор.	хор.	Дисульфид т. пл. 91°	2060
81	286	тр.	×	оч. хор.	сч. хор. раствор. в петрол. эф.	2061
		оч. гр.	тр.		Бур.	2062
63		—; хор.	оч. хор.	оч. хор.	Желт.	2063

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на В.	Уд. в.
2064	Тиофен, β-метил-тиофен	$C_6H_3S \cdot CH_3$	98,12		1,025
2065	Тиоугольной кислоты этиловый эфир (м/но)	$CS(OC_2H_5)_2$	184,15	III 133	1,032
2066	Тиоуксусная кислота	CH_3COSH	76,10	II 230	1,074
2067	Тиофен	$CH:CH \begin{matrix} \diagup \\ S \\ \diagdown \end{matrix}$	84,10		1,062
2068	Тиофенкарбоновая кислота α	$C_6H_4S \cdot CO_2H$	128,10		
2069	Тиофенкарбоновая кислота β	$C_6H_3S \cdot CO_2H$	128,10		
2070	Тиофеновый альдегид α	$C_6H_3S \cdot CHO$	112,10		1,215
2071	Тиофенол	$C_6H_4 \cdot SH$	110,12	VI 294	1,078
2072	Тиофосген	$CSCl_2$	114,99	III 134	1,509
2073	Тиоциануровая кислота	$(CNSH)_2$	177,26		
2074	Тирамин	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	137,10	XIII 625	
2075	Тирозин (п)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot NH_2$	181,10	XIV 621	1,456
2076	Толан	$C_6H_5 \cdot C \begin{matrix} \diagup \\ CO_2H \\ \diagdown \end{matrix} : C \cdot C_6H_5$	178,08	VI 656	
2077	Толуидин $CH_3 \cdot NH_2$ = 3·3', 4·4'	$(C_6H_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2)_2$	212,14	XIII 256	
2078	Толуидин	$(C_6H_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2)_2$	212,14	XIII 255	
2079	п-Толуид-α-нафталин	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	233,13	XII 1225	
2080	п-Толуид-β-нафталин	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	233,13	XII 1277	
2081	Толуилгидразин о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2$	122,10		
2082	" м	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2$	122,10		
2083	" п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2$	122,10		
2084	Толуилгидроксиламин	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NHONH$	123,08		
2085	Толуиловый спирт о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	122,08	VI 484	1,08
2086	" м	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	122,08	VI 491	0,916
2087	" п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2OH$	122,08	VI 498	
2088	Толуилгидрохинон см. гидротолуихинон				
2089	Толуидин о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	107,08	XII 772	1,000
2090	" м	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	107,08	XII 853	1,992
2091	" п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	107,08	XII 880	1,046
2092	Толуилалдегид о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	120,06	VI 295	
2093	" м	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	120,06	VI 296	1,024
2094	" п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	120,06	VI 297	1,072
2095	Толуилбензойная кислота п-п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	240,10		
2096	Толуилбензойная кислота п-о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$ (+H ₂ O)	240,10		

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Су.	Эф.		
ж.	114				HgCl-производное сп.	2064
ж.	162	○	оч. хор.	оч. хор.	Разложение	2065
<-17	93	-; +	оч. хор.		→ в дисульфид т. пл. 20°	2066
-30	84	○	+		Раствор. в H ₂ SO ₄ ; α-т. оналхлористую ртуть т. пл. 183° в.; * при 240°	207
126	возг. *	-; оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	×	2068
136					×	2069
ж.	198				Гидрамид т. пл. 111°	2070
ж.	170	○	хор.	хор.	→ фенилдисульфид	2071
ж.	74		разл.		К.; разложение	2072
		-; оч. т.	оч. тр.	оч. тр.	Желт.	2073
165	181/10	1,05; д. х.	-; 10		Хлорид т. пл. 270°	2074
*		0,4; 0,67	оч. тр.	○	* р аз гается между 290° и 320° → тирамин	2075
60	300		+; оч. х.	+; оч. х.	У многократ т. пл. 111°	2076
129		тр.	оч. хор.	оч. хор.	Ацетил т. пл. 315°	2077
108			оч. хор.	оч. хор.	Ацетил т. пл. 281°	2078
78	230/10	○	тр.; оч. х.	оч. хор.		2079
102	перег.		×	+	×	2080
56			+	+	×	2081
ж.	240—244				×	2082
61	240—244	тр.	+	+	×	2083
68			+	+	×	2084
34	223	1; 1,51	оч. хор.	оч. хор.	→ толуилалдегид о.	2085
208	215	5; 25	хор.	хор.	→ толуилалдегид м.	2086
<-20	59	тр.; +	хор.	хор.		2087
						2088
-24	201			∞	→ ацетолуид (о)	2089
ж.	203			∞	→ ацетолуид (м)	2090
45	200	0,7; -	+	+	×	2091
ж.	200	тр.	+	+	×	2092
ж.	199	○	+	+	×	2093
ж.	204				×	2094
222	разл.	-; т.	+	+	×	2095
146	разл.	-; оч. х.	оч. хор.	оч. хор.	×	2096

№№	Название	Формула	Молярный вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2098	Толуилендиамин	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot (NH_2)_2$	122,10	XIII 148	
2099	(o) $CH_3 \cdot (NH_2)_2=1.3.4$	$CH_3 \cdot C_6H_3 \cdot (NH_2)_2$	122,10	XIII 123	
2100	(m) $CH_3 \cdot (NH_2)_2=1.2.4$	$C_6H_3 \cdot C_6H_3 \cdot (NH_2)_2$	122,10	XIII 124	
2101	(p) $CH_3 \cdot (NH_2)_2=1.2.6$	$C_6H_3 \cdot C_6H_3 \cdot (NH_2)_2$	122,10	XIII 148	
2102	(n) $CH_3 \cdot (NH_2)_2=1.2.5$	$CH_3 \cdot C_6H_3 \cdot (NH_2)_2$	122,10	XIII 144	
2103	Толуиловая кислота	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	136,06	IX 462	1,062/115
2104	"	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	136,06	IX 475	1,054/115
2105	"	$CH_3 \cdot C_6H_3 \cdot CO_2H$	136,06	IX 483	
206	Толунирил п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CN$	117,06	IX 489	0,98/80
2107	"	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CN$	117,06	IX 466	0,990
2108	Толуол	$C_6H_5 \cdot CH_3$	92,06	V 280	0,867
2109	Толуолсульфоновая кислота о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H (+2H_2O)$	172,13	XI 83	
2110	Толуолсульфоновая кислота м	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H (+H_2O)$	172,13	XI 94	
2111	Толуолсульфоновая кислота п	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H (+4H_2O)$	172,13	XI 97	
2112	Толухинон 1.2.5	$CH_3 \cdot C_6H_3O_2$	122,05	VII 645	
2113	Триазол 1.2.4	$CH: N \begin{matrix} \diagup \\ NH \end{matrix}$ $N: CH \begin{matrix} \diagdown \\ NH \end{matrix}$	69,05		
2114	Триаминобензойная к.	$(H_2N)_3C_6H_2 \cdot CO_2H (+\frac{1}{2}H_2O)$	167,10	XIV 456	
2115	Триаминобензойная к.	$(H_2N)_3C_6H_2 \cdot CO_2H (+\frac{1}{2}H_2O)$	167,10	XVI 455	
2116	Триаминобензол 1.2.3	$C_6H_3(NH_2)_3$	123,10	XIII 294	
2117	" 1.2.4	$C_6H_3(NH_2)_3$	123,10	XIII 294	
2118	Триаминотрифенилкарбинол (парарозанилин)	$HO \cdot C(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	305,18	XIII 750	
2119	Триаминотрифенилметан (п-ралейкамлин)	$HC(C_6H_4 \cdot NH_2)_3$	289,18	XIII 318	
2120	Триацетамид	$N(C_2H_5O)_3$	143,06	II 181	
2121	Триацетин	$C_2H_5OC_2H_5O_2$ $CH_3 \cdot C(CH_3)_2$	218,11	II 147	1,180
2122	Триацетонамид	$CO \begin{matrix} \diagup \\ CH_2 \cdot C(CH_3)_2 \\ \diagdown \\ NH + H_2O \end{matrix}$	173,16		
2123	Трибензиламин	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_3N$	287,18	XII 1038	
2124	Трибензоилметан	$CB^O \cdot O \cdot C_6H_5$	328,13	VII 877	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
63	167/10	—; 0,06	×	оч. хор.	→ стильбен	2097 2098
88	265	д. х.; —	+	оч. хор.	Ацетил т. пл. 210°	2039
61	255	оч. хор.	+	оч. хор.	IV × в.	2 00
99	280	—; хор.	хор.	хор.	× в. ацетил т. пл. 202°	2101
104	274		+	+	× бенз. ацетил т. п. 220°	2102
64	259	тр.; д. х.	оч. хор.	+	× в.	2103
110	263	0,08; 1,6	оч. хор.	оч. хор.	× в.	2104
179	275	—; < 1	оч. хор.	оч. хор.		2105
29	218	тр.	+	хор.	→ толуиловую кисл. (п)	2106
— 14	203		+	+	расщепление	2107
— 95	111	∞	тр.	+	→ динитрогдоуол (2.4.1)	2108
	129/25	оч. хор.			Амид т. пл. 153°	2109
		распл.			Амид плавится при 107° × в.	2110
69 *	140/20	оч. хор.		оч. хор.	* безводн.; амид т. пл. 137°	2111
68	возг.	тр.; +	оч. хор.	оч. хор.	Желт.; → гидротолухинон	2112
120	260	оч. хор.	оч. хор.	тр.	× эф.	2113
	разл.	—; +	○	○	× в.	2114
	*	тр.; хор.	—; оч. тр.	○	× в., * → триаминобензол 1. 2. 4.	2115
103	336	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.		2116
< 100	ок. 340	оч. хор.	оч. хор.	оч. тр.	× хлороформ.	2117
ок. 203		оч. тр.	+	○	Раств. в кисл. тр. пв. → триаминотрифенилметан	2118
207		×	+		Ацетил т. пл. 200°	2119
78				×	Разложение	2120
ж.	260	7,1; —	∞	∞	Разложение	2121
40 *		+		+	II, * + H ₂ O т. пл. 58°	2122
91	ок. 380	оч. тр.	тр.; +	+	V × сп.	2123
221—226	разл.		оч. тр.	оч. тр.	Раствор. в C ₂ , × ацетон	2124

№ №	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№ №		
						В.	Сп.	Эф.				
2125	Трибромацеталдегид см. бромаль									2125		
2126	Трибромбензол 1-2-3	$C_6H_3 \cdot Br_3$	314,78	V 213	2,658				V	2126		
2127	" 1-2-4	$C_6H_3 \cdot Br_3$	314,78	V 213					X сп.	2127		
2128	" 1-3-5	$C_6H_3 \cdot Br_3$	314,78	V 213					X сп. или сп. + эф.	2128		
2129	Трибромгидрин	$CH_2Br \cdot CHBr \cdot CH_2Br$	280,80	I 112	2,436					2129		
2130	Трибромрезорцин 2-4-6-1-3	$Br_3C_6H_2(OH)_2(+H_2O)$	346,78	VI 822					X в.	2130		
2131	Трибромуксусная кислота	$CBBr_3CO_2H$	296,77	II 220					V трудно раств. в хол-лодн. лигронне	2131		
2132	Трибромфенол 2-4-6-1	$Br_3C_6H_2 \cdot OH$	330,78	VI 203					V X бенз.	2132		
2133	Тридекан	$C_{13}H_{28}$	184,22	I 171	0,757					2133		
2134	Триидбензол 1-2-3	$C_6H_3Br_3$	455,78	V 228					* указываетя также т. пл. 86°	2134		
2135	" 1-2-4	$C_6H_3Br_3$	455,78	V 228					X сп.	2135		
2136	" 1-3-5	$C_6H_3Br_3$	455,78	V 228					X лед. уксуcн. кнсл.	2136		
2137	Триидфенол 2-4-6-1	$J_3C_6H_2 \cdot OH$	471,78	VI 211					IV X в. или эф.	2137		
2138	Трикарбаллиловая кислота	$CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	176,08	II 815						2138		
2139	Тримезиновая кислота 1-3-5	$CO_2H \cdot CO_2H \cdot C_6H_3(CO_2H)_3$	210,05	IX 978					X в., метиловый эфир т. пл. 143°	2139		
2140	Тримеллитовая кислота 1-2-4	$C_6H_3(CO_2H)_3$	210,05	IX 977					* переходит в ангидрид	2140		
2141	Триметиламин	$(CH_3)_3N$	59,08	IV 43	0,873 при 4°	< - 75	ок. - 3	91; -	6ч. хор.	Xло; аурат т. пл. 220°	2141	
2142	Триметиларсин	$(CH_3)_3As$	120,03	IV 600		ж.	70	тр.		Дибромид т. пл. 94°	2142	
2143	Триметилен	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	42,05	V 15	0,720 при - 79°	газооб.*				* при кр. калении → пропилен; + Br ₂ на свету → триметиленбромистый (+ 10% бромистого пропилена)	2143	
2144	Триметилен бромистый	$BrCH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2Br$	201,89	I 110	1,973	ж.	165			→ триметилендиамин	2144	
2145	Триметиленгликоль	$CH_2OH \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	76,08	I 475	1,053	ж.	214	∞	∞	Бензол т. пл. 53°	2145	
2146	Триметилендиамин	$NH_2 \cdot (CH_2)_3 \cdot NH_2$	74,10	IV 261		ж.	136	+	∞	Бензол т. пл. 147°	2146	
2147	Тримелитуксусная кислота (пивалиновая к.)	$(CH_3)_3C(CO_2H)_3$	102,08	II 319	0,903 при 50°	ж.	35	2,22; -	∞	Амид т. пл. 154°	2147	
2148	Триметилфениламинный подкислый	$(CH_3)_3(C_6H_5)N \cdot J$	263,04	XII 159		ж.	211		1,1; -	Не раств. в холодном, но раств. в горяч. хлороформе; X сп. → в окись, т. пл. 137°	2148	
2149	Триметилфосфин	$(CH_3)_3P$	76,11	IV 580	< 1	ж.	40-42	○		→ в окись, т. пл. 214°	2149	
2150	Триметилендилен см. амилен										2150	
2151	Триметиленгликоль	$(CH_2)_3C(OH) \cdot CHOH \cdot CH_3$	104,10	I 482	0,987	ж.	177	∞	∞	∞	При продолжит. нагрев. при 220° → метилэтилопропальктон + в.	2151

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ №
		В.	Сп.	Эф.		
87			X		V	2126
44	276		тр.; хор.	хор.	X сп.	2127
120	278	○	-; тр.		X сп. или сп. + эф.	2128
16	219-221					2129
111		оч. тр.;	+		X в.	2130
135	245	тр. хор.		хор.	V трудно раств. в хол-лодн. лигронне	2131
95	возг.	оч. тр.	оч. хор.	хор.	V X бенз.	2132
116*	234 возг.	○	оч. хор.	оч. хор.	* указываетя также т. пл. 86°	2133
91		○	+		X сп.	2135
184		○	тр.	тр.	X лед. уксуcн. кнсл.	2136
156		○	X	д. в. хор.		2137
166		40,5; -	хор.	1,28; -	IV X в. или эф.	2138
380	возг.	2,7; +	оч. хор.	+	X в., метиловый эфир т. пл. 143°	2139
218*		дов. хор.		дов. хор.	* переходит в ангидрид	2140
< - 75	ок. - 3	91; -	6ч. хор.		Xло; аурат т. пл. 220°	2141
ж.	70	тр.			Дибромид т. пл. 94°	2142
	газооб.*				* при кр. калении → пропилен; + Br ₂ на свету → триметиленбромистый (+ 10% бромистого пропилена)	2143
ж.	165				→ триметилендиамин	2144
ж.	214	∞	∞	∞	Бензол т. пл. 53°	2145
ж.	136	+	∞	∞	Бензол т. пл. 147°	2146
ж.	35	2,22; -	∞	∞	Амид т. пл. 154°	2147
ж.	211		1,1; -		Не раств. в холодном, но раств. в горяч. хлороформе; X сп. → в окись, т. пл. 137°	2148
ж.	40-42	○			→ в окись, т. пл. 214°	2149
ж.	177	∞	∞	∞	При продолжит. нагрев. при 220° → метилэтилопропальктон + в.	2151

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2152	Тринитрапипин см. пикрамид				
2153	Тринитроацетонитрил	(NO ₂) ₃ C·CN	176,03	II 229	
2154	Тринитробензол 1-3-5	C ₆ H ₃ (NO ₂) ₃	218,06	V 271	
2155	Тринитроксилол				1,604
2156	"	2-4-6-1-3 (NO ₂) ₃ C ₆ H(CH ₃) ₂	241,08	V 381	
2157	Тринитронафталин	2-3-6-1-4 (NO ₂) ₃ C ₁₀ H(CH ₃) ₂	241,08	V 389	
2158	"	1-3-5 C ₁₀ H ₇ (NO ₂) ₃	263,06	V 593	
2159	"	1-3-8 C ₁₀ H ₇ (NO ₂) ₃	263,06	V 593	
2160	Тринитрорезорцин см. стифиную кислоту	1-4-5 C ₁₀ H ₆ (NO ₂) ₃	263,06	V 593	
2161	Тринитротолуол				
2162	"	2-4-6-1 "α" (NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ ·CH ₃	227,06	V 347	
2163	"	2-3-4-1 "β" (NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ ·CH ₃	227,06	V 349	
2164	"	2-4-5-1 "γ" (NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ ·CH ₃	227,06	V 347	
2165	Тринитрофенол *	3-4-6-1 (NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ ·OH	229,05	VI 265	
2166	"	2-3-6-1 (NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ ·OH	229,05	VI 265	
2167	Триоксibenзофенон 1-2-3-4. Ализариновая желтая А	C ₆ H ₂ ·CO·C ₆ H ₂ ·(OH) ₃	230,08	VIII 417	
2168	Триоксibenзофенон	C ₆ H ₂ ·CO·C ₆ H ₂ (OH) ₃	230,08	VIII 422	
2169	Триоксиметилен α (металформальдегид)	(CH ₂ O) ₃	90,05		
2170	Триоксинафталин (гидроуглевод)	(CH ₂ O) _x	30,02x	1,566	
2171	Триоксинафталин 1-4-5	C ₁₀ H ₅ (OH) ₃	176,06	VI 1134	
2172	Триолеин	C ₁₀ H ₅ (OH) ₂ C ₃ H ₅ (O·C ₁₈ H ₃₅ O) ₃	178,06 884,83	VI 1133 II 468	0,920
2173	Трионал	C ₂ H ₅ CH ₂ > C(SO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	242,28	I 671	
2174	Триальмитин	C ₃ H ₅ (OC ₁₀ H ₁₇ O) ₃	806,78	II 373	0,877/64
2175	Триптофан	C ₉ H ₄ C—CH ₂ ·CH·NH ₂ NH > CH CO ₂ H	204,11		
2176	Тристеарин	C ₃ H ₅ (OC ₁₈ H ₃₅ O) ₃	890,88	II 383	1,010
2177	Трифениламин	C ₆ H ₅ ₃ N	245,13	XII 181	

Т. плав.	Т. вып.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
41	220 *	разл.	разл.	+	* взрывает	2159
121	разл.	0,04; +	1,9; +	1,5; +	IV оч. хор. раствор. в бенз.	2154
182			0,05; —		IV X сп. + бенз.	2155
140					V X сп.	2156
123			+		IV раствор. в ледяной уксусн. кисл.; X хлороформ.	2157
218			+	оч. тр.	V X хл. оформ	2158
154			оч. тр.	тр.	Желт.	2159 2160
81			1,6; > 10	хор.	IV X сп.	2161
112			тр.; +	+	VI X ацетон	2162
104			оч.тр.; +	хор.	IV X ацетон	2163 2164
96		—; +	оч. хор.	оч. хор.	Раствор. в бенз. * сравни также инкриновую кислоту.	2165
117		—; +	оч. хор.	оч. хор.	Раствор. в бенз.	2166
140		тр.; +	—; +	+	Желт.; X сп.	2166
176			тр.	+		2167
60	возг. *		+	+		2168
30,02x			○	○	* → формальдегид-ацетат	2169
169			0,5	+	X в.	2170
95	летуч.	X	хор.	хор.	Ацетил т. пл. 112°	2171
ок.—17	235 до 240/18	○	тр.	оч. хор.	Разложение	2172
76		0,32; —	5,7; —	6,3; —	X сп. или эф.	2173
65		○	0,004; —	оч. хор.	Разложение; X эф. или петрол. эф.	2174
289			+	○		2175
72	*	○	○; +	○; тр.	Разложение; X эф. * перег. в вакууме	2176
127	347		тр.; доп. оп.	X	V дов. хор. раствор. в бенз.	2177

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2179	Трифенилгуанидин α	$C_6H_5 \cdot N : C(NH \cdot C_6H_5)_2$	287,16	XII 451	
2180	" β	$N(C_6H_5)_2$ $HN : C \begin{matrix} / \\ \backslash \end{matrix} \begin{matrix} NH \cdot C_6H_5 \\ NH \cdot C_6H_5 \end{matrix}$	287,16	XII 430	
2181	Трифенилкарбинол	$(C_6H_5)_3C \cdot OH$	260,13	VI 713	1,188
2182	Трифен лметан	$(C_6H_5)_3CH$	244,13	V 699	1,017 95
2183	Трифенилметанкарбонная кислота	$(C_6H_5)_2 \cdot CH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	288,13	IX 714	
2184	Трифенилметил *	$(C_6H_5)_3C \dots$	243,12	V 715	
2185	Трифениллоксазол	$C_6H_5 \cdot C \cdot N \begin{matrix} \vdots \\ \vdots \\ \vdots \end{matrix} C \cdot C_6H_5$	285,13		
2186	Трифенилфосфий	$(C_6H_5)_3P$	262,16		1,194
2187	Трифенил лорметан	$(C_6H_5)_3C \cdot Cl$	278,58	V 700	
2188	Трихинонт	$C_6O_8 \cdot 8H_2O$	312,13	VII 907	
2189	Трихлоранилин 2-3-4-1	$Cl_3 \cdot C_6H_2 \cdot NH_2$	196,42	XII 626	
2190	" 2-4-5-1	$Cl_3 \cdot C_6H_2 \cdot NH_2$	196,42	XII 627	
2191	" 2-4-6-1	$Cl_3 \cdot C_6H_2 \cdot NH_2$	196,42	XII 627	
2192	Трихлорцеталь а	$CHCl_2 \cdot CCl(OC_2H_5)_2$	221,47	I 621	
2193	" б	$CCl_3 \cdot CH(OC_2H_5)_2$	221,47	I 621	1,266
2194	Трихлорацетамид	$CCl_3 \cdot CO \cdot NH_2$	162,40	II 211	
2195	Трихлорацетил хлористый	$CCl_3 \cdot COCl$	181,84	II 210	1,629
2196	Трихлорбензойная кислота 2-4-5-1	$Cl_3C_6H_2CO_2H$	225,40	IX 345	
2197	Трихлорбензойная кислота 2-3-4-1	$Cl_3C_6H_2CO_2H$	225,40	IX 345	
2198	Трихлорбензойная кислота 3-4-5-1	$Cl_3C_6H_2CO_2H$	225,40	IX 346	
2199	Трихлорбензол 1-2-3	$C_6H_3Cl_3$	181,40	V 203	
2200	" 1-2-4	$C_6H_3Cl_3$	181,40	V 204	1,466
2201	" 1-3-5	$C_6H_3Cl_3$	181,40	V 204	
2202	Трихлоргидрин	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot CH_2Cl$	147,42	I 106	
2203	Трихлорохинон	$C_6H_3Cl_3(OH)_2$	213,40	VI 850	1,417
2204	Трихлормолочная кислота	$CCl_2 \cdot C(OH) \cdot CO_2H$	193,40	III 286	

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
169	> 300		тр.	тр.	IV. X эф.; раствор. в бенз.	2178
143	разл.	—; оч. тр.	4,5; +	+	IV, X сп.	2179
131		оч. тр.	+	+	I	2180
162	380		+	+	IIa, IV	2181
92	359		—; +	+	IV раствор. в горячем бенз.	2182
161	возг.	○	×	+		2183
145—147				тр.	Оч. хор. раствор. в хлороформе, CS ₂ , жел. * или соотв. гексафенилэтан (бесцветный)	2184
115	перег.				IV X сп. + эф.; + CrO ₃ → в безводн. кисл.	2185
75	360	○	+		Раствор. в концентр. HCl	2186
111	230—235/20	*	**	+	* → трифенилкарбинол	2187
95*		—; +	○	○	** → в хромоновую кислоту	2188
67	292		оч. хор.		X лигронна; ацетил т. пл. 123°	2189
95	ок. 270		хор.		X лигронна; ацетил т. пл. 190°	2190
77	262		+	хор.	X лигронна; ацетил т. пл. 204°	2191
83	230 *		+		V перегоняется с водян. паром. *; при комн. темп. разлаг.	2192
ж.	197	0,5	∞	∞	Разложение	2193
141	239	оч. тр.	хор.	оч. хор.	V X в.	2194
ж.	118	ра л.	разл.		Разложение	2195
163	возг.	○; +	+		X в.	2196
186		оч. хор.				2197
203	возг.	○; +	+	+	X разбавл. сп.	2198
53	219		тр.		X сп.	2199
16	213					2200
63	209					2201
ж.	158					2202
134	возг.	0,625; —	оч. хор.	оч. хор.	X в.	2203
124	115/1,8	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Оч. хор. раствор. в хлор. ф.	2204

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2206	Трихлоруксусной кислоты этиловый эфир	$CCl_3CO_2C_2H_5$	191,42	II 209	1,383
2207	Трихлорфенол 2-4-6-1	$Cl_3C_6H_2 \cdot OH$	197,40	VI 190	
2208	" 2-3-5-1	$Cl_3 \cdot C_6H_2 \cdot OH$	197,40	VI 190	
2209	Трихлорхинон	$Cl_3C_6H_3O_2$	211,39	VII 634	
2210	Трихлорэтан 1-1-1 см. метилхлороформ				
2211	Трихлорэтан 1-1-2	$CHCl_2 \cdot CH_2Cl$	133,40	I 85	1,441
2212	Трихлорэтилен	$CCl_2 \cdot CHCl$	131,39	I 187	1,470
2213	Триэтиламин	$(C_2H_5)_3N$	101,13	IV 99	0,726
2214	Триэтиларсин	$(C_2H_5)_3As$	162,08	IV 602	1,151
2215	Триэтилбензол 1-3-5	$C_6H_3(C_2H_5)_3$	162,14	V 449	0,883
2216	Триэтилгермеводород	$(C_2H_5)_3SiH$	116,4	IV 625	0,751
2217	Триэтил свинец см. свинец триэтил				
2218	Триэтилстибни	$(C_2H_5)_3Sb$	207,3	IV 618	1,324
2219	Триэтилфосфин	$(C_2H_5)_3P$	118,16	IV 582	0,801
2220	Триэтилфосфина окись	$(C_2H_5)_3PO$	134,16	IV 592	
2221	" сульфид	$(C_2H_5)_3PS$	150,23	IV 592	
2222	Троцидин	$CH_2 \cdot CH \begin{array}{l} \text{---} CH \\ \\ N \cdot CH_3 \end{array} \begin{array}{l} \cdot \\ \cdot \\ CH \end{array}$	123,11		0,967
2223	Тропия	$CH_2 \cdot CH \begin{array}{l} \text{---} CH_2 \\ \\ N \cdot CH_3 \end{array} \begin{array}{l} \cdot \\ \cdot \\ CHON \end{array}$	141,13		1,039 76
2224	Тропиновая кислота (d)	$CH_2 \cdot CH \begin{array}{l} \text{---} CH_2 \cdot CO_2H \\ \\ N \cdot CH_3 \end{array}$	187,11		
2225	Троповая кисл. (рац.)	$CH_2 \cdot CH \begin{array}{l} \text{---} CO_2H \\ \\ C_6H_5 \cdot CH \cdot CO_2H \end{array}$	166,08	X 261	

№№	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
	37	196	1201; —	+	+	Щелочн. раств. при кипяч. $\rightarrow CO_2 +$ хлороформ. Амид см. трихлорацетамид	2205
	ж.	168					2206
	67	244	0,07; 0,2	оч. хор.	оч. хор.	IV	2207
	63	253	—; тр.	хор.	хор.	× разбавлен. сп.	2208
	169		оч. тр.	тр.; +	+	Желт. × хлороформ + лигрон	2209
	ж.	114				+ КОН \rightarrow дихлорэтил. асим.	2211
	— 86	87				+ щелочн. раствор $Hg(CN)_2 \rightarrow$ в Hg-соединение т. пл. 83°	2212
	— 115	89	тр.	+		Нитрат т. пл. 98°, бромид т. пл. 248°	2213
	ж.	140	○	∞	∞	+ S \rightarrow произв. т. пл. 120°, × эф.	2214
	ж.	217				Сульфонамид т. пл. 119°	2215
	ж.	107					2216
	< — 29	159		хор.	хор.	Динодид т. пл. 91°	2218
	ж.	128	○	+	+	\rightarrow окись или сульфид триэтилфосфина	2219
	53	243	∞	∞			2220
	94	*				III *, перегоняется с водяным паром	2221
	ж.	163	оч. х.;	оч. хор.	оч. хор.	+ $KMnO_4 \rightarrow$ троякдиол т. пл. 105°	2222
	62	233	оч. хор.	оч. хор.	×		2223
	253		+	○	○		2224
	117	разл.	2; ∞	+	+		2225

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2254	Уксусный ангидрид	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	102,05	II 166	1,082
2255	Умбеллиферон	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \text{CH} \cdot \text{CH} \\ \text{O} \cdot \text{CO} \end{array}$	182,05		
2256	Умбелловая кислота	$(\text{HO})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ 2-4-1	180,06	X 434	
2257	Ундекан	$\text{C}_{11}\text{H}_{24}$	156,19	I 170	0,682
2258	Уразол	$\begin{array}{l} \text{CO} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \text{---} \text{NH} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{---} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	101,05		
2259	Урамил	$\begin{array}{l} \text{CO} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \text{---} \text{NH} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{---} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	143,06		
2260	Урацил	$\begin{array}{l} \text{CH} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{CH} \text{---} \text{NH} \cdot \text{NH} \\ \text{CH} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{---} \text{CO}$	112,05		
2261	Уретан	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{OC}_2\text{H}_5$	89,06	III 22	1,11
2262	Уротропин см. гексаметилентетрамин				
2263	Фелландрен α	$\begin{array}{l} \text{CH} : \text{CH} \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 : \text{C} \end{array} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_2$	136,13	V 129	0,844
2264	" β	$\begin{array}{l} \text{CH} : \text{CH} \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 : \text{C} \end{array} \text{---} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_2$	136,13	V 131	0,852
2265	Феназин	$\begin{array}{c} \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \end{array}$	180,08		
2266	Феназон о	$\begin{array}{c} \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N} \end{array}$	180,08		
2267	Фенантрен	$\begin{array}{c} \text{N} : \text{N} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \end{array}$	178,08	V 667	1,068/100
2268	Фенантренгидрохинон	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{array}$	210,08	VI 1035	
2269	Фенантренхинон	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \end{array}$	208,06	VII 796	1,405
2270	Фенантрол 2	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \\ \text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \end{array}$	194,08	VI 704	
2271	" 3	$\begin{array}{c} \text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} \end{array}$	194,08	VI 705	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	140	11 *	*	∞	* медленно разлаг.; → ацетанилид	2254
240	возг.	—; +	+	тр.		2256
*	*	—; +	+	○	Желт. * → умбеллиферон	2256
— 27	195					2257
244		оч. хор.	тр.	○		2258
		—; тр.			Растворяется в аммиак.	2259
335		—; +	тр.	тр.		2260
50	184	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Оч. хор. раствор. в хлороформе, бенз., трудно в лигровине	2261
						2262
ж.	61/11				+ N ₂ O ₅ в лигровине → 2 нитрата: α т. пл. 112°, β т. пл. 105°	2263
ж.	57/11				+ N ₂ O ₅ в лигровине → 2 нитрата: α ст. пл. 102°, β ст. пл. 97°	2264
171	> 360	оч. тр.	—, +	+	Желт.	2265
156	360	○	+		Желт.; раствор. в бсчз.	2266
100	340	○	2,6; 10	+	V; выше 96° возг.	2267
147	равл.	—; дов. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Раствор. в бенз.	2268
207	> 360*	—; тр.	тр.	+	Оранжев.; раствор. в бенз., лед. уксусн. кисл., * возг.	2269
168		тр.	хор.	хор.	× лигровина	2270
122		0; тр	хор.	хор.	× разбавл. сп. или лигровина	2271

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2273	" 9	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \cdot \text{OH}$	194,08	VI 706	
2274	Фенацетин (1-4)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	179,11	XIII 461	
2275	Фенацилбромид см. бромацетофенон	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	137,10	XIII 353	
2276	Фенегидин о	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	137,10	XIII 404	
2277	" м	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	137,10	XIII 436	1,061
2278	" п	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	122,08	VI 140	0,967
2279	Фенетол	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	255,11		
2280	Фенилакридиин 9	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	165,10	XIV 498	
2281	Фенилаланин α	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	165,10	XIV 493	
2282	" β	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$ $\begin{array}{c} \text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	137,10	XIII 182	1,11
2283	β-Фениламиноэтиловый спирт	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2$ $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CH} \end{array}$	254,11	V 725	
2284	Фенилацтрацен 9	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \text{C} \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	270,11	VII 29	
2285	Фенилантрон 9	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO} \end{array}$	120,06	VII 292	1,027
2286	Фенилацетальдегид	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	102,05	V 511	0,929
2287	Фенилацетилен	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	194,10		
2288	Фенилбензимидазол 2	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \\ \text{NH} \\ \diagdown \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	196,08		
2289	Фенилбензоксазол 2	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \\ \text{O} \\ \diagdown \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	211,15		
2290	Фенилбензотиазол 2	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{N} \\ \text{S} \\ \diagdown \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	108,08		1,098
2291	Фенилгидразин	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$			

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п	
		В.	Сп.	Эф.			
108		○	+			2272	
153		○	хор.	хор.	×	лигровна	2273
135		0,067; 1,2	6,25	1,5; —	V		2274 2275
< — 21 ж.	2,8 180 — 205/100		+		Ацетил. т. пл. 79° Ацетил. т. пл. 97°		2276 2277
— 2	253		+		→ фенацетин		2278
— 33	168		+				2279
181	404		—; +	+	V желт.; × бенз.		2280
264	*	тр.	—; гр.	○	* → в α-фенилэтил-амин частично		2281
281		т ₁ ; +	тр.; +	почти ○	V × в *. → коричная кислота		2282
ж.	286	оч. тр.	+	+			2283
152	417		—; оч. х.	—; оч. х.	×	сп.	2284
141 — 144 ж.	разл. 99/21	○	—; +	оч. хор.	Желт.		2285
ж.	142	+			Фенил-гидраз. т. пл. 58°. Семикарбаз. т. пл. 152° Соединение с CuJ		2286 2287
291		тр.	+		IV раствор. в лед. уксуон. кисл.		2288
103	> 360	○	+	+			2289
114	360	○	тр.	+			2290
20	244	т ₁	+	∞	∞	V шавелевок. соль т. пл. 184° → ац тил фенилгидразин	2291

№№	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на В.	Уд. в.
2292	Фенилгидракриловая кислота β	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	166,08	X	249
2293	Фенилгидроксиламин β	$C_6H_5 \cdot NH \cdot OH$	109,06		
2294	Фенилглиоксаль	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH(OH)_2$	152,06	VII	670
2295	Фенилглиоксиловая кислота см. бензой- муравьиная кислота				
2296	Фенилглицин	$C_6H_5NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	151,08	XII	468
2297	Фенилглицинкарбоно- вая кислота о	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup CO_2H \\ \diagdown NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H \end{matrix}$	195,08	XIV	348
2298	Фенилглюкозазон см. d-глюкозы фенилгли- дразон.				
2299	Фенилдисульфид	$C_6H_5 \cdot S \cdot S \cdot C_6H_5$	218,22	VI	323
2300	Фенилдисульфоксис	$C_6H_5 \cdot SO \cdot SO \cdot C_6H_5$	250,22	VI	824
2301	Фенилдитолилметан II	$(C_6H_5 \cdot C_6H_4)_2 \cdot CH \cdot C_6H_5$	272,16	V	712
2302	Фенилендиамин о	$C_6H_4(NH_2)_2$	108,08	XIII	6
2303	" м	$C_6H_4(NH_2)_2$	108,08	XIII	33
2304	" п	$C_6H_4(NH_2)_2$	108,08	XIII	61
2305	Фенилендисульфидная кислота о	$C_6H_4(CH_2 \cdot CO_2H)_2$	194,08	IX	274
2306	Фениленнафтилена окись ββ (бразан)	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown \end{matrix}$	218,08		
2307	Фенилизокротоновая кислота	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	162,08	IX	612
2308	Фенилизацианат	$C_6H_5N : CO$	119,05	XII	437
2309	Фенилкарбаминовой кисл. этиловый эфир	$C_6H_5 \cdot NH \cdot COOC_2H_5$	165,10	XII	320
2310	Фенилкоричная кисл. α (стильбенкарбоно- вая)	$C_6H_5 \cdot CH : C \cdot C_6H_5$	224,10	IX	691
2311	Фенилкротоновая кис- лота β (фенилметил- акриловая кисл.)	$C_6H_5 \cdot CH : C \cdot CH_3$	162,08	IX	615
2312	Фенилмасляная кисл. лота γ	$C_6H_5 \cdot (CH_2)_3 \cdot CO_2H$	164,10	IX	539
2313	Фенилметилкарбинол	$C_6H_5 \cdot CHOH \cdot CH_3$	122,08	VI	475
2314	Фенилметилпиразолон	$\begin{matrix} CH_2 \cdot CO \\ \\ CH_3 \cdot C = N \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$	174,10		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
93	180*	оч. хор.;	оч. хор.		* → в коричную кисл.	2292
81	∞	—; 10	оч. хор.	оч. хор.	+ CrO ₃ → нитрозобен- зол	2293
91	120,50*	2,86; —	+	+	+ щелочь → минда- льную кисл. * безводн. (C ₆ H ₅ · CO · CHO)	2294
126	*	+	тр.	оч. тр.	Желт.* разл. → метил- анилин	2296
218		—; +	+	+	Нерастворима в хло- рофом. и бенз.	2297
60	192,15	○	+	оч. хор.	→ бензотиазолон	2299
45		○	—; +	+	V × сп. → бензотиа- золон	2300
55			+	оч. хор.	× метиловый сп.	2301
103	256	тр.; о. х.	оч. хор.	оч. хор.	II × в. или хлороформ	2302
63	283	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	IV Ацетил т. пл. 191°	303
147	267	х.; дов. х.	оч. хор.	оч. хор.	V × в. или эф.	3304
150		тр.; +	+	+		2305
202			+			2306
86	302	○; тр.	оч. хор.	оч. хор.	Дибромид т. пл. 138°	2307
ж.	166	разл.	*		* → фенилкарбамино- вой кисл. этиловый эф.	2308
52	238	почти ○; —	хор.	хор.	× в.	2309
172	возг.	тр.; дов. хор.	+	+	× лигрови (1 : 15)	2310
74	288	—; 0,12		оч. хор.	Дибромид т. пл. 136°	2311
51	290	—; дов. хор.	+	+	× в.; амид т. пл. 84°	2312
ж.	204	○	∞	∞	→ ацетофенон; фенил уретан т. пл. 84°	2313
127	191 / 17	—; +	—; +	оч. тр.		2314

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2315	Фенилмолочная кислота β	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C(OH)CO_2H$	166,08	X	256
2316	Фенилмолочная кислота α см. атралактиновая кислота	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C(OH)CO_2H$			
2317	Фенилмочевина	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	136,08	XII	346
2318	Фенилнафталин α	$C_{10}H_7 \cdot C_6H_5$	204,10	V	687
2319	β	$C_{10}H_7 \cdot C_6H_5$	204,10	V	687
2320	Фенилнафтиламин β	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_6H_5$	219,11	XII	1275
2321	α	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot C_6H_5$	219,11	XII	1224
2322	Фенилнитрамин	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NO_2$	138,06		
2323	Фениловое горчичное масло	$C_6H_5 \cdot N : CS$	135,12	XII 453	1,129
2324	Фенилоксикротоновая кислота α	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C(OH)CO_2H$	178,06	X	308
2325	Фенилпиперидин N	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot N \cdot C_6H_5$	161,13		
2326	Фенилпиридин α	$C_5H_4N \cdot C_6H_5$	155,08		> 1
2327	β	$C_5H_4N \cdot C_6H_5$	155,08		> 1
2328	γ	$C_5H_4N \cdot C_6H_5$	155,08		
2329	Фенилпропилакетон	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	148,10	VII 313	1,001
2330	Фенилпропиловый спирт перв.	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	136,10	VI 502	1,008
2331	Фенилпропиловый спирт втор.	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_3$	136,10	VI 502	0,992
23.2	Фенилпропиоловая кислота	$C_6H_5 \cdot C : C \cdot CO_2H$	146,05	IX	633
2333	Фенилпропионовая кислота см. гидратированная кислота, гидрокорициная кислот.				
2334	Фенилсульфид (сернистый фенил)	$(C_6H_5)_2S$	186,15	VI 299	1,12
2335	Фенилтомочевина	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	152,15	XII 388	1,33
2336	Фенилтолилкаетон о	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_5$	196,10	VII 439	
2337	л	$CH_3 \cdot C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5$	196,10	VII 440	1,088
2338	Фенилуксусная кислот.	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	136,06	IX 431	1,23
2339	Фенилуретан см. фенилкарбаминной кислоты этиловый эфир				

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п	
		В.	Сп.	Эф.			
97	> 130 *	×			* → фенил уксусный ал.егид	2315	
147	160 *	тр.; хор.	хор.	тр.	V * разлагается → димочевина + бензоилбензойную кислот.	2317	
ок. 45	325		хор.	хор.	→ перегоняется с водяным паром	2318	
102	347	—; +	+	+	IV × CH_2OH	2319	
108	396	тр.; +	тр.; +	тр.; +	×	лигроиная * разл.	2320
62	229/13	оч. хор.	оч. хор.		→ фенилтомочевину и дифенилтомочевину	2321	
46	98 *	тр.; —	+			2322	
— 21	219	○				2323	
137		тр.; оч. хор.		тр.		2324	
ж.	257				Хлороплатинат т. пл. 187—190°	2325	
ж.	268-270	○	+	+	Пикрат т. пл. 175°	2326	
ж.	270	○	+	+	Пикрат т. пл. 161° — 163°	2327	
77	275	—; дов. х.			×	в. пикрат т. пл. 195°	2328
8	229		∞	∞	Семикарбаз. т. пл. 188°	2329	
ж.	235	23,5; —		∞	Фенил-уретан т. пл. 47°	2330	
ж.	211				→ фенилэтилакетон	2331	
136	воар.	—; +	оч. хор.	оч. хор.	×	в. или CS_2	2332
						2333	
ж.	296	○	—; оч. хор.	∞	∞ безв. → сульфобензид	2334	
154	разл.	0,25; 5,9	дов. х.			2335	
— 18	316				Оксим суп. т. пл. 69°	2336	
59	327		тр.; —	оч. хор.	anti т. пл. 105°	2337	
78	266	тр.; +	+	+	III и V. Оксим суп. т. пл. 115°, anti т. пл. 153°	2338	
					Амид т. пл. 155°	2339	

№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2340	Фенилфосфин	$C_6H_5 \cdot PH_2$	110,10		1,001
2341	Фенилфосфиновая кислота	$C_6H_5PO(OH)_2$	158,10		1,476
2342	Фенилхинолин о	$C_{10}H_6N \cdot C_6H_5$	205,10		
2343	" п	$C_{10}H_6N \cdot C_6H_5$	205,10		1,191
2344	" а	$C_{10}H_6N \cdot C_6H_5$	205,10		
2345	Фенилцианамид	$C_6H_5NH \cdot CN (+\frac{1}{2}H_2O)$	118,06	XII 388	
2346	Фенилэтиламин α	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	121,10	XII 1092	0,940
2347	" β	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	121,10	XII 1096	0,958
2348	Фенилэтиловый спирт перв.	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	122,08	VI 478	1,024
2349	Фенилэтиловый спирт втор.	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot C_2H_5$	122,08	VI 475	1,012
2350	Фениловый эфир салicyловой кислоты	$C_6H_5OC_6H_4 \cdot CO_2H$	214,08	X 65	
2351	Феноксазин	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup NH \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{matrix} C_6H_4$	183,08		
2352	Фенол, карболовая кислота	C_6H_5OH	94,05	VI 110	1,060/41
2353	Фениловый эфир угольной кислоты	$CO(OC_6H_5)_2$	214,08	VI 158	
2354	Фенолсульфоновая кислота о	$HO \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	174,12	XI 234	
2355	Фенолсульфоновая кислота п	$HO \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	174,12	XI 241	
2356	Фенолтрикарбоновая кислота 2·1·3·5 (окси-трихлорезиновая кисл.)	$HO \cdot C_6H_2(CO_2H)_3$	226,05	X 580	
2357	Фенолфталин	$O - C(C_6H_4 \cdot OH)_2$	318,11		
2358	Фенолфталин	$CO \cdot C_6H_4 \cdot CH(C_6H_4 \cdot OH)_2$	320,13	X 465	
2359	Фенохинон	$CO_2H \cdot C_6H_4O_2 \dots 2C_6H_5OH$	296,13	VII 615	
2360	Фентиазин	$C_8H_4 \begin{matrix} \diagup NH \diagdown \\ \diagdown S \diagup \end{matrix} C_6H_4$	199,15		
2361	Фенхен	$C_{10}H_{16}$	136,13	V 162	0,864
2362	Фенхольевая кислота d	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$ $(CF_3)_2CH \cdot CH \cdot CH_2 \cdot C \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	170,14	IX 32	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	161				→ фенилфосфиновую кислот.	2340
158	разл.	+	+		IV	2341
ж.	270 — 276,80		+	+	Раствор в бенз. пикрат т. пл. 210°	2342
110	260,77	оч. тр.	×	×	×	2343
83	> 300	тр.	—; +	+	×	2344
47		тр.	оч. хор.	оч. хор.	×	2345
ж.	187	4,17; —	∞	∞	Бензол. рацем. т. пл. 120°, скр. т. пл. 123°	2346
< -18	198	дов. х.	оч. хор.	оч. хор.	Бензол т. пл. 116°	2347
ж.	210	дов. х.	+		Фенил-уретан т. пл. 79°	2348
ж.	204	○	∞	∞	Фенил-уретан т. пл. 84°	2349
118	355	○; тр.	оч. хор.	оч. хор.	×	2350
118	вогл.		оч. хор.	оч. хор.	Раствор. в бенз.	2351
41	181	6; ∞	∞	∞	IV Бензол т. пл. 68°	2352
78	306	○	×	—; хор.	т. кип. 314°	2353
ок. 50	разл.	+			Разложение	2354
		+	+		Амид т. пл. 176°	2355
разл.		0,5; +	+: —	тр.	Этилов. эф. т. пл. 83°	2356
261		—; тр.	—; оч. х.	+	Ярко розовый раствор в дких щелочах	2357
225		0,02; —			×	2358
71	возг.	дов. х.	+	+	Кр.	2359
160	возг.		тр.	тр.	Раствор в бенз. * при 371°	2360
ж.	158				Дибромид активн. т. пл. 87°, рацем. т. пл. 62°	2361
19	265	тр.; —	+		Амид т. пл. 94°	2362

№ п/п	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2364	Феруловая ки-[4]-слота	$\begin{array}{l} \text{HO} \\ \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CO} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} [1] \\ \\ \text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{[3]} - \text{CH}_3\text{O} \end{array}$	194,08	X 436	
2365	Фиазтиол (Пиазтиол)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{N} \\ \diagdown \text{S} \end{array}$	136,12		
2366	Физетин [7] (тетраоксифлавон)	$\text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 [3 \cdot 4]$	236,08		
2367	Физостигмин см. эзерин	$\text{CO} \cdot \text{C}(\text{OH})$			
2368	Филиксовая кислота	$\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}_5$	262,11		
2369	Фитол	$\text{C}_{29}\text{H}_{40}\text{O}$	296,32	I 453	0,864
2370	Флаванилин, z-(п-аминофенил)-лиидин	$\text{C}_9\text{H}_5\text{N} \begin{array}{l} \\ \text{CH}_3 [1] \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 [2] \end{array}$	234,13		
2371	Флавеановый водород	$\text{CN} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	86,10	II 564	
2372	Флафон	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \\ \text{O} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{CO} \cdot \text{CH} \\ \\ \text{O} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	221,08		
2373	Флавонол	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \\ \text{CO} \cdot \text{C}(\text{OH}) \\ \\ \text{CO} \end{array}$	238,08		
2374	Флавопурпурин 1-2-6	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \\ \text{CO} \\ \\ \text{CO} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 \end{array}$	256,06	VIII 513	
2375	Флоретин	$\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{O}_5$	274,11		
2376	Флоридзин	$\text{C}_{21}\text{H}_{34}\text{O}_{10} (+2\text{H}_2\text{O})$	446,27		1,429
2377	Флороглюцин 1-3-5	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3 (+2\text{H}_2\text{O})$	126,05	VI 1092	
2378	Флороглюцинтриоксем	$\text{C}_6\text{H}_6(\text{NOH})_3$	171,10		
2379	Флороглюцинтрикарбонной кислоты этиловый эфир	$\text{C}_6(\text{OH})_3(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_3$	342,14		
2380	Флороглюцит	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH})$	132,10	VI 1068	
2381	Флуоран	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2$ $\text{CO} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{O} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{O} \end{array} \begin{array}{l} \diagup \text{C}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \text{O} \end{array}$	300,10		
2382	Флуорантен	$\text{C}_{13}\text{H}_{10}$	190,08	V 685	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
5	193		+		Семикарбаз. активн. т. пл. 182—184°, рацем. т. пл. 172°	2363
168	разл.	○; +	оч. хор.	тр.	IV	2364
44	206	тр.	+	+		2365
330			+			2366
184 ж.	145/0,03	○	○	тр.	Раствор. в CS ₂	2368
97	перег.	○	+	∞		2369
88		+	+	оч. хор.	Желт. × хлороформ.	2371
97			+			2372
170					Желт.	2373
> 330	450	-; тр.	+; -	тр.	Желт. ацетил т. пл. 202°	2374
253-255		-; оч. тр.		оч. тр.	∞ в лед. укс. кисл.	2375
108 *	*	-; +	+	оч. тр.	* безводн. разлаг. при 170°	2376
218 *	возг.	×	+	+	IV * безводный	2377
165 *		оч. тр.	оч. тр.		Раствор. в хлорофм., ацетоне, * взрывает	2378
104		○	тр.	оч. хор.	Раствор. в хлороформ., × разбавл. сп.	2379
184		+	+	○	III	2380
173-175					Растворяется в HNO ₃	2381
109	251/80		тр.; +		Раствор. в CS ₂ , лед. уксусн. кисл.; V	2382

№№	Название	Формула	Мол. вес	Семл-ка на Б.	Уд. п.
2384	Флуореновый спирт	$C_{10}H_9O$	182,08	VI 601	
2385	Флуоренол	$C_{10}H_8O$	180,06	VII 465	
2386	Флуоресцеин	$C_{21}H_{12}O_5$	332,10		
2387	Формальдегид	$H \cdot CHO$	30,02	I 558	0,815
2388	Формальдегиддиацетат	$CH_3(OAc)_2CHO$	132,06	II 162	1,126
2389	Формалдоксим	$CH_2=N \cdot OH$	45,03	I 590	
2390	Формамид	$HCONH_2$	45,03	II 26	1,136
2391	Формамидоксим	$H \cdot C=N \cdot OH$	60,05	II 91	
2392	Форманилид	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CHO$	121,10	XII 230	1,144
2393	Формилгидразин	$HCO \cdot NH \cdot NH_2$	60,05	II 93	
2394	Формилдифениламин	$HCO \cdot N(C_6H_5)_2$	197,10	XII 235	
2395	Форон	$(CH_3)_2C \cdot CH \cdot CO \cdot CH \cdot C \cdot (CH_3)_2$	138,11	I 751	0,885
2396	Фосген	$COCl_2$	98,92	III 13	1,42
2397	Фосфобензол	$C_6H_5 \cdot P \cdot C_6H_5$	216,16		
2398	Франгулин	$C_{21}H_{20}O_9 \cdot \frac{1}{2}H_2O$	404,17		
2399	Фруктовый сахар см. сахар фруктовый				
2400	Фталазин	C_8H_7N	130,06		
2401	Фталаминовая кисл. о	C_8H_7NO	165,06	IX 809	
2402	Фталаг (о ксиллиена окись)	C_8H_6O	120,06		1,098
2403	Фталазил	C_8H_6N	228,08		

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№	
		В.	Сп.	Эр.			
116	294		3,4; +	+	× сп. раствор. в CS_2 бенз.	2383	
153		×	+	+	III Раствор. в бенз.	2384	
84	342		оч. хор.	оч. хор.	Желт. IV оксим т. пл. 192°	2385	
> 200		-; тр.	оч. хор.	оч. хор.	Кр. → озон	2386	
- 92	- 21	+	+		п-нитрофен. гидраз. т. пл. 181°	2387	
ж. л.	170	тр.	∞	∞	Разложение	2388	
л.	84	*			Разл. жение * в горяч. в. разлагается	2389	
- 5	114/18	∞	∞	○	Разложение	2390	
	114	хор.	тр.; +	тр.	Разложение; IV. × ук. осн. эф. или сп.	2391	
	59	-; +	+	+	V Разложение × 9 об. емов лигронна + 1 об. ксилола	2392	
	54		хор.	хор.	× сп.	2393	
	79	190/13	○	+	IV Разложение	2394	
	28	197			Тетрабромил т. пл. 88°	2395	
- 118	8	тр.	раств.		Оч. хор. раств. в бенз. и т. в., ук. ксил.; при пропускании в диметиланилин → тетраметилламинобензофенон	2396	
	140	○	○	○	Желт.; раствор. в горяч. бенз.	2397	
	225	○	-; +	-; +	Желт.	2398 2399	
	91	189,29	оч. хор.	+	×	2400	
	148	*	+	+	тр.	→ фталамид	2401
	ж.	192	○			2402	
	205	возг.	●	×		2403	

№ п/п	Название	Формула	Моля. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2404	Фталева кислота о	$C_6H_4(CO_2H)_2$	166,05	IX 791	1,59
2405	Фтадевой кислоты диамид о	$C_6H_4(CONH_2)_2$	164,08	IX 814	
2406	Фталевои кислоты этиловый эфир о	$C_6H_4(CO_2C_2H_5)_2$	222,11	IX 798	1,118
2407	Фталевои алдегид о	$C_6H_4(CHO)_2$	134,05	VII 674	
2408	" " м (изо)	$C_6H_4(CHO)_2$	134,05	VII 675	
2409	" " п (тере-)	$C_6H_4(CHO)_2$	134,05	VII 675	
2410	Фталевои ангидрид о	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix}$	148,03		1,527
2411	Фталид	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix}$	134,05		
2412	Фталид хлористый о	$C_6H_4(COCl)_2$	202,95	IX 805	1,409
2413	" " м	$C_6H_4(COCl)_2$	202,95	IX 834	
2414	" " п	$C_6H_4(COCl)_2$	202,95	IX 844	
2415	Фталимид	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} NH$	147,05		
2416	Фталимидин	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{matrix} NH$	133,06		
2417	Фталевои кислота о	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} CO_2H$	194,05	X 857	
2418	Фтал. фенол	$(C_6H_5)_2 \cdot C_6H_4$	286,11		
2419	Фторбензойная кисл. п	$FC_6H_4 \cdot \begin{matrix} O \cdot CO \\ CO_2H \end{matrix}$	140,04	IX 333	
2420	Фторбензол	C_6H_5F	96,04	V 198	1,024
2421	Фторнафталин β	$C_{10}H_7F$	146,06	V 541	
2422	Фтороформ	CHF_3	70,01	I 59	
2423	Фукусин	$C_{20}H_{20}N_2Cl$	337,64	XIII 765	1,220
2424	Фукусон см. дифенил-хинометан				
2425	Фульминиуровая кисл.	$CN \cdot CH \begin{matrix} \diagup NO_2 \\ \diagdown CONH_2 \end{matrix}$	129,05	II 598	
2426	Фумаровая кислота	$CH \cdot CO_2H \begin{matrix} \diagup \\ \diagdown \end{matrix} CH \cdot CO_2H$ (транс)	118,08	II 737	1,625

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
ок. 203 219	разл. *	0,8; 18 оч.тр.;	12; — оч.тр.;	0,68; —	V → фталевои ангидрид * → фталимид	2404 2405
ж.	298	дов. тр.	+		Разложение	2406
56		+; 1,4	оч. хор.	оч. х.р.	Со щелочами → во фталид	2407
80		тр.	оч. хор.	оч. хор.	Диоксим т. пл. 180° сп.	2408
116	245	0,02; 1,66	оч. хор.	+		2409
131	285				IV Возгон.; × бензола	2410
73	290	оч. тр.	оч. хор.			2411
12	281				Разложение	2412
41	276				→ Произв. как у изо- фталевои кисл.	2413
78	259				→ Произв. как у тере- фталевои кисл.	2414
238	возг.		+	—; +	Раствор. в холоди. ле- дян. уксуcн. кисл.	2415
150	237					2416
145		115; +	+	+	× бенз. + сп.	2417
115	419—428		×			2418
182	*	тр.;	+	+	IV × в. * перегон. с водяным паром	2419
— 41	85				→ в п-нитропроизводн. т. пл. 26°, т. кип. 205°	2420
59	213	○	+		Раствор. в бенз. и ле- дян. уксуcн. кисл.	2421
	20 *	тр.	тр.	тр.	* при 40 атмо. ферах	2422
		0,27; —	+	○	IV Кр. → лейкоанилин	2423 2424
145 *		хор.	хор.	оч. тр.	× сп. не раствор. в хлороформ, бенз., лигронне; * взрывает * в запаивной трубке	2425 2426
286 *	ра л.	0,44; —	б; —	тр.		

№ №	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на Б.	Уд. в.
2427	Фумаровасиловый эфир	$C_2H_2(CO_2C_2H_5)_2$	172,10	II 742	1,056
2428	Фуран	$\begin{array}{c} \text{СН:СН} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{О} \end{array}$	68,03		0,914
2429	Фурфураимид	$(C_4H_3O)_2N_2$	268,11		
2430	Фурфуриламин	$\begin{array}{c} \text{СН:СН} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{О} \\ \text{СН:СН} \quad \text{СН}_2\text{NH}_2 \end{array}$	97,06		< 1
2431	Фурфуриловый спирт	$\begin{array}{c} \text{СН:СН} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{О} \\ \text{СН:СН} \quad \text{СН}_2\text{OH} \end{array}$	98,05		1,136
2432	Фурфурол	$\begin{array}{c} \text{СН:СН} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{О} \\ \text{СН:СН} \quad \text{СНО} \end{array}$	96,03		1,185
2433	Хавибетол	$\begin{array}{c} \text{С}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{ОН} \quad \text{СН}_2\text{СН:СН}_2 \\ \text{ОСН}_2 \end{array}$	164,10	VI 063	1,087
2434	Халкон (см. бензальдегид по Хелидовой кислоте, пирон-2-х-дихлорво-вая кислота)	$CO \cdot CH=C \cdot CO_2H$	184,08		
2435	Хиназолин	$\begin{array}{c} \text{С}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{СН}_2\text{N} \\ \text{N:СН} \end{array}$	130,06		
2437	Хинализарин 1-2-5-8	$(HO)_2C_6H_2 \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ C_6H_2(OH)_2 \end{array}$	272,06	VIII 549	
2438	Хинальдин	$C_6H_5 \cdot \text{СН}_2$	143,08	(1)	1,05
2439	Хинальдиновая кист.	$C_6H_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO}_2H (+2H_2O)$	173,06	(2)	
2440	Хингидрон	$C_6H_4O_2 \dots C_6H_4(OH)_2$	218,08	VII 617	1,401
2441	Хинизарин 1-4	$\begin{array}{c} \text{С}_6\text{H}_4 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{С}_6\text{H}_2(OH)_2 \end{array}$	240,06	VIII 450	
2442	Хинин	$C_{20}H_{24}O_4N_2 (+3H_2O)$	324,21		
2443	Хининовая кислота	$\begin{array}{c} \text{С}_6\text{H}_5\text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{ОСН}_3 \\ \text{СО}_2\text{H} \end{array}$	208,08	[6]	
2444	Хинит trans (цикло-гексидиол)	$C_6H_{10}(OH)_2$ 1. 4.	116,10	VI 741	
2445	Хинит cis (цикло-гексидиол)	$C_6H_{10}(OH)_2$ 1. 4.	116,10	VI 741	
2446	Хинидин (хинотоксин)	$C_{25}H_{27}O_2N_2$	324,21		

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ №
		В.	Сп.	Эф.		
+ 0,5	153/92				Р. зложение	2427
ж.	32	○	+	+		2128
117		○	+	+	Раэложение	2429
ж.	145	+			→ в дифурилмочевину т. пл. 128°	2430
ж.	171	+	+	+	Дифенилкарбамидовой кист. эф. т. пл. 9°	2431
- 31	162	9,1	+	+	Ф-нил.-гидрав. т. пл. 97°	2432
8,5	225		+		Ацетил кр. т. 275 - 277°	2438
262						2434
					; 3,84 0,4; >	2435
48	243					2436
> 275	возг.		оч. тр.		IV X нитробензол; ацетил т. пл. 201°; X хлороформа	2437
ж.	247				Бихромат т. пл. 110°	2438
156		+	хор.		X в; не раств. в холода, раств. в горяч. бенз.	2439
171	возг.	тр.; оч. хгр.	оч. хор.	оч. хор.	Зеленый	2440
194	возг.		+	+	Кр. X сп. или паридин. Ацетил. т. пл. 200°	2441
57*		0,06	оч. хор.	+	Раствор. в хлороформ., бенз., CS ₂ * безводи. т. пл. 177°	2442
ск. 280			тр.	тр.	Желт.	2443
139	перег.	оч. хор.	ч. хор.	оч. тр.	X ацетон	2444
102	перег.	хор.	хор.	оч. тр.	X ацетол	2445
60		тр.	+		Раствор. в хлороформ.; изонитрозосоедине т. пл. 168-170°	2446

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2447	Хинная кислота d (1.2.3.4.5) тетраоксициклогексанкарбоновая кислота)	$C_6H_4(OH)_4CO_2H$	192,10	X 535	1,637
2448	Хиносалин (хиназин)	$C_6H_4 \begin{matrix} N:CH \\ N:CH \\ CH:CH \end{matrix}$	130,06		1,13/45
2419	Хинолин	$C_6H_4 \begin{matrix} N:CH \\ N:CH \end{matrix}$	129,06		1,095
2450	Хинолинкарбоновая кислота * β	$C_9H_6N \cdot CO_2H$	173,06		
2451	Хинолиндикарбоновая кислота ** α, γ	$C_9H_5N(CO_2H)_2$	217,06		
2452	Хинолиновая кислота (пиридин-2-3-дикарбоновая кислота)	$C_5H_3N(CO_2H)_2$	167,05		
2453	Хинон	$C_6H_4O_2$	108,03	VII 609	1,31
2454	Хинондиоксим	$C_6H_4(NOH)_2$	138,06	VII 627	
2455	Хинондихлордимид	$C_6H_4 \begin{matrix} :NCl \\ :NCl \end{matrix}$	174,97	VII 621	
2456	Хинонхлоримид	$C_6H_4 \begin{matrix} :O \\ :NCl \end{matrix}$	141,50	VII 619	
2457	Хлоракриловая кислот. α	$CH_2=CCl \cdot CO_2H$	108,48	II 401	
2458	Хлорал "	β: $CHCl:CH \cdot CO_2H$	108,48	II 400	
2459	Хлорал "	$CCl_3 \cdot CHO$	147,99	I 616	1,512
2460	Хлоралгидрат	$CCl_3 \cdot CH(OH)_2$	165,40	I 619	1,908
2461	Хл. ралалкоголят	$CCl_3 \cdot CH(OH) \cdot OC_2H_5$	193,44	I 621	1,143/40
2462	Хлоранил	$C_6Cl_4O_2$	245,84	VII 636	
2463	Хлоранилин о	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	127,52	XII 597	1,213
2464	" м	$Cl \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	127,52	XII 602	1,215
2465	" п	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	127,52	XII 607	1,43
2466	Хлоратрахинон 1	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_4Cl$	242,52	VII 787	
2467	" 2	$C_6H_4 \begin{matrix} CO \\ CO \end{matrix} C_6H_3Cl$	242,52	VII 787	

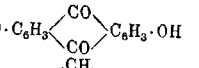
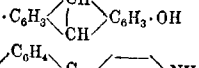
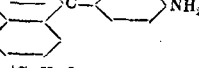
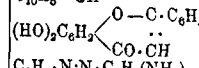
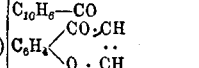
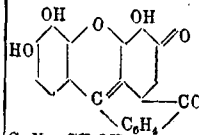
Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
162	разл.	40; —	тр.	○	V	2447
30	229	+; —	хор.	+		2448
— 23	238		+		Раствор. в CS ₂ , бихромат т. пл. 164—167°; пикрат т. пл. 202°	2419
275					* Сравни. хинальдиановая и цинхониновая кислот.	2450
246	*	—; +	+		* → CO ₂ + цинхониновая кислот. ** сравни. акрибиновая кислот.	2451
193°	*	0,55; —	тр.	оч. тр.	* → в никотиновую кислот. β + CO ₂	2452
116	возг.	—; оч. х.	+	+	Желт. × петролейн эф.	2453
240		○; тр.	—; +	×	Оч. хор. раств. в бенз.	2454
121						2455
85	разл.	тр.; хор.	—; оч.	оч. хор.	Желт. оч. хор. раств. в хлороформ.	2456
65	176—181	∞	хор.	∞	+ HCl → дихлорпионовую кислот. α, β	2457
84						2458
— 58	98	*	**		* + в. → хлоралгидрат ** → хлоралалкоголят	2459
47	разл.	4,74; —	хор.		V Раств. в CS ₂ , 2.2; 25 + KOH → HCOOH + CHCl ₃	2460
46	115—117	+	+		+ KOH → муравьиная кислот. + хлороформ	2461
290	возг.	○	—; тр.	+	V Желт. → тетрагидрохлорид хинон	2462
— 4	211				→ хлорцетанилид (о)	2463
— 10	230				→ хлорцетанилид (м)	2464
70	232		оч. хор.	оч. хор.	IV → хл. рцетанилид (п)	2465
162			тр.		Желт.; оч. хор. раств. в горяч. уксуен. кислот.; × толуола	2466
210			×		× л. д. уксуен. кислот.	2467

№№	Название	Формула	Мо- вес	Ссыл- ка на Б,	Уд. в.
2468	Хлорацетанилид о	$C_6H_5 \begin{cases} NH \cdot C_2H_5O \\ Cl \\ NH \cdot C_2H_5O \end{cases}$	169,53	XII 599	
2469	" м	$C_6H_5 \begin{cases} Cl \\ NH \cdot C_2H_5O \end{cases}$	169,53	XII 604	
2470	" п	$C_6H_5 \begin{cases} Cl \\ NH \cdot C_2H_5O \end{cases}$	169,53	XII 611	
2471	Хлорацетилхлористый	$ClCH_2COCl$	112,94	II 199	1,495
2472	Хлорацетон (моно)	$CH_3CO \cdot CH_2Cl$	92,50	I 653	1,162
2473	Хлорбензалдегид о	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	140,50	VII 233	1,29
2474	" м	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	140,50	VII 234	1,257
2475	" п	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	140,50	VII 235	
2476	Хлорбензойная кисл. о	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	156,50	IX 334	1,547
2477	" м	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	156,50	IX 337	
2478	" п	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	156,50	IX 340	1,541
2479	Хлорбензол	C_6H_5Cl	112,50	V 139	1,106
2480	Хлорбензолсульфамид	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot SO_2NH_2$	191,59	XI 54	
2481	" м	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot SO_2NH_2$	191,59	XI 54	
2482	" п	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot SO_2NH_2$	191,59	XI 55	
2483	Хлоргидран (моно) α	$CH_2Cl \cdot CHON \cdot CH_2OH$	110,52	I 473	1,338
2484	" β	$CH_2OH \cdot CHCl \cdot CH_2OH$	110,52	I 476	1,328
2485	Хлоркамфора α	$C_{10}H_{16}Cl_2$	207,05	VII 117	
2486	Хлоркрестоновая кислота α	$CH_2CH:CCl \cdot CO_2H$	120,50	II 414	
2487	Хлорметиловый эфир	$CH_3 \cdot O \cdot CH_2Cl$	80,50	I 580	1,070
2488	Хлорметиленитиловый эфир	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH_2Cl$	94,52	I 581	1,013
2489	Хлорифталдин α	$C_{10}H_7Cl$	162,52	V 541	1,194
2490	" β	$C_{10}H_7Cl$	162,52	V 541	1,266
2491	Хлорнитробензол о	$Cl \cdot C_6H_4NO_2$	157,50	V 241	1,368
2492	" м	$Cl \cdot C_6H_4NO_2$	157,50	V 243	1,534
2493	" п	$Cl \cdot C_6H_4NO_2$	157,50	V 243	1,380
2494	Хлоринтронафталин 1.4	$Cl \cdot C_{10}H_6(NO_2)_2$	207,52	V 555	

Т. п. в. л.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
87			+		× разбавл. уксуcн. к. Ра. л. жение	2168
72			хор.		× 50% лед. уксуcн. лед. уксуcн. кисл. Ра. л. жение	2469
172			оч. хор.	оч. хор.	× ацетогидрил разбавл. лед. уксуcн. кисл. Ра. л. жение	2470
ж.	106	разл.	разл.		Разлож. ние	2471
ж.	119	+	хор.	хор.	+ тиомочевина → 2-амино-4-метил-триазол т. пл. 42°. Ацетил т. пл. 134°	2472
	11				Фенил-гидраз. т. пл. 86°	2473
	17				Фенил-гидраз. т. пл. 134°	2474
	47	-; +	хор.	хор.		2475
	140	возг.	0,23; оч. х.	+	V	2476
	158	возг.	0,045; оч. х.	+		2477
	243	возг.	0,009; - оч. хор.	оч. хор.	VI	2478
- 45	132		+		→ динитрохлорбензол	2479
	188		×			2480
	148		+			2481
	143		+			2482
ж.	139/18	тр. хор.	+	+	+ триметиламин → прод. присоед. хлор-аурат, т. пл. 155°	2483
ж.	146/18	+	+	+		2484
93	245	-; тр.	+	оч. хор.		2485
99	212	2,12; -	оч. хор.	оч. хор.		2486
ж.	60	*			* → формальдегид; + пиридин → расплыв. произв. хлороплатинат т. пл. 189°	2487
ж.	83	*			* → формальдегид; + пиридин → расплыв. произв. хлороплатинат т. пл. 182°	2488
ж.	259		+		Пикрат т. пл. 137°	2'89
60	264-266		хор.	хор.	× сп.	2490
33	243	○	+			2'01
44	286	○	хор.	хор.	IV оч. хорошо раств. в бенз.	2192
83	284	○	тр.; хор.	хор.	V	2493
		○	+	+	Желт. × сп.	2494

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на В.	Уд. в.	Растворимость			Характерные признаки	№№
						В.	Сп.	Эф.		
2495	Хлорнитрофенол	$C_6H_3Cl(NO_2)(OH)$	173,50	VI 239					Желт.; перегоняется с водян. паром	2495
2496	ОН·Cl·NO ₂ = 1-2-6	$C_6H_3Cl(NO_2)(OH)$	173,50	VI 238						2496
2497	ОН·Cl·NO ₂ = 1-5-2	$C_6H_3Cl(NO_2)(OH)$	173,50	VI 238					V, желт.; перегоняется с водяным паром	2497
2498	ОН·Cl·NO ₂ = 1-2-4	$C_6H_3Cl(NO_2)(OH)$	173,50	VI 240						2498
2499	Хлороформ	$CHCl_3$	119,39	I 61	1,488					2499
2500	Хлорпикрик	CCl_3NO_2	164,39	I 78	1,651				+ Fe + уксусн. кисл. → метиламин	2500
2501	Хлорпирдин α	C_8H_8NCl	113,50						+ гидразингидрат → пиридингидразин т. пл. 46°	2501
2502	" β	C_8H_8NCl	113,50							2502
2503	" γ	C_8H_8NCl	113,50							2503
2504	Хлорпропионовая кислота α	$CH_3CHCl·CO_2H$	108,50	II 248	1,28				Хлораурат т. пл. 188°	2504
2505	Хлорпропионовая кислота β	$CH_2Cl·CH_2·CO_2H$	108,50	II 249					Амид т. пл. 80°	2505
2506	Хлорстирол ω	$C_6H_5·CH_2·CHCl$	138,52	V 476	1,112					2506
2507	Хло. толуол о	$Cl·C_6H_4·CH_3$	126,52	V 290	1,081				→ в хлорбензойную кисл. (o)	2507
2508	" м	$Cl·C_6H_4·CH_3$	126,52	V 291	1,072				→ в хлорбензойную кисл. (m)	2508
2509	" п	$Cl·C_6H_4·CH_3$	126,52	V 292	1,069				→ в хлорбензойную кисл. (p)	2509
2510	Хлортринитробензол см. пикрилхлорид 1-2-4-6									2510
2511	Хлороугольной кислоты этиловый эфир	$C_2H_5O·OCCl$	108,50	III 10	1,137				→ фенилкарбаминовой кисл. этиловый эф.	2511
2512	Хлороуксусная кислота	$CH_2Cl·COOH$	94,48	II 194	1,358/75				IV	2512
2513	Хлороуксусной кислоты этиловый эфир	$CH_2Cl·CO·OC_2H_5$	122,52	II 197	1,159				Разложение	2513
2514	Хлорфенол о	$Cl·C_6H_4·OH$	128,50	VI 182	1,241				m-нитробензоил т. пл. 98° или пикрат т. пл. 81°	2514
2515	" м	$Cl·C_6H_4·OH$	128,50	VI 185					Бензоил т. пл. 71°	2515
2516	" п	$Cl·C_6H_4·OH$	128,50	VI 186	1,306				Бензоил т. пл. 87°	2516
2517	Хлорфталева кислота 4-1-2	$Cl·C_6H_3(CO_2H)_2$	200,50	IX 816					X сп.	2517
2518	Хлорфталева кислота 3-1-2	$Cl·C_6H_3(CO_2H)_2$	200,50	IX 816					X в.	2518
2519	Хло. фталевой кислоты ангидрид 4-1-2	$Cl·C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O$	182,48						VI	2519
2520	Хлорфталева кислота ангидрид 3-1-2	$Cl·C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \\ \diagdown CO \end{matrix} O$	182,48							2520

Т. плавл.	Т. вып.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
70		тр.			Желт.; перегоняется с водян. паром	2495
39		X	хор.	хор.		2496
86		оч. тр.	+	хор.	V, желт.; перегоняется с водяным паром	2497
110		X	оч. хор.	оч. хор.		2498
- 63	61	0,82; -	оч. хор.	оч. хор.		2499
- 69	112	почти O	370		+ Fe + уксусн. кисл. → метиламин	2500
ж.	148	+			+ гидразингидрат → пиридингидразин т. пл. 46°	2501
ж.	148	дов. хор.				2502
ж.	148	+			Хлораурат т. пл. 188°	2503
ж.	186	∞	∞	∞	Амид т. пл. 80°	2504
*	204	оч. хор.	оч. хор.		X в. + едк. щелоч. → акриловую кисл. * приводится темп. между 30 и 61°	2505
ж.	199					2506
- 34	159				→ в хлорбензойную кисл. (o)	2507
- 48	162				→ в хлорбензойную кисл. (m)	2508
+ 7	162				→ в хлорбензойную кисл. (p)	2509
ж.	92				→ фенилкарбаминовой кисл. этиловый эф.	2511
68	185-187	оч. хор.			IV	2512
ж.	144	O	∞	+	Разложение	2513
7	175		+		m-нитробензоил т. пл. 98° или пикрат т. пл. 81°	2514
28	214		+		Бензоил т. пл. 71°	2515
37	217	оч. тр.	оч. хор.	оч. хор.	Бензоил т. пл. 87°	2516
150		оч. хор.	оч. хор.		X сп.	2517
184		2,2; -	+	+	X в.	2518
98	297		хор.	хор.	VI	2519
122	313					2520

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2521	Хлорциан (мономер)	Cl·CN	61,47	III 38	1,184
2522	Холовая к-та	$C_{24}H_{40}O_7 + H_2O$	428,34		
2523	Холестерин	$C_{27}H_{46}OH$	386,37		1,087
2524	Холин	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot N(CH_3)_3 \cdot OH$	121,13	IV 277	
2525	Хризазин 1-8		240,08	VIII 468	
2526	Хризазол 1-8		210,08	VI 1033	
2527	Хризантин		270,13		
2528	Хризаробин (диоксиметилантранол)	$C_{15}H_{12}O_3$	240,10	VIII 835	
2529	Хризен	$C_8H_4 - CH$ $C_{10}H_8 - CH$	228,10	V 718	
2530	Хризин (1-3 диоксифлавои)		254,08		
2531	Хризондин 2-4	$C_8H_5 \cdot N \cdot N \cdot C_6H_5(NH_2)_2$	212,13		
2532	Хризофановая кислота	$C_{12}H_5O_2(OH)_2CH_3$	254,08		
2533	Хризохинин	$C_8H_4 - CO$ $C_{10}H_8 - CO$	258,08	VII 827	
2534	Хромон (бензо-γ-пирон)		146,05		
2535	Целлюлоза	$(C_6H_{10}O_5)_x$	162,08x		1,525
2536	Церидовый спирт	$C_{22}H_{31} \cdot CH_2OH$	382,43	I 432	
2537	Церотиновая кислота	$C_{26}H_{52} \cdot CO_2H$	410,43	II 394	0,836
2538	Церулеин		348,08		
2539	Цетиловый спирт	$C_{15}H_{31} \cdot CH_2OH$	242,27	I 429	0,818 при 50°

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
- 6	13,8	тр.	хор.	+	+ HCl → цианурхлорид	2521
180		оч. тр.	-; 4,8	1,93; -	IV	2522
148	ок. 360	○	-; +	+	V X сп., бензол т. пл. 150°	2523
сироп		оч. хор.	оч. хор.	○	Хлороплатинат т. пл. 233°	2524
191			×		Кр. X лед. уксусн. к-сл. Ацетил т. пл. ок. 230°	2525
225		○	+	+	Желт. X сп. + эф.	2526
266	перег.	тр.	тр.		Желт. X б. изола	2527
205-210		○	тр.; +		Желт. X лед. уксусн. к-сл., ацетил т. пл. 193°	2528
250	448	○	0,10, 0,17	оч. тр.;	IV X бензол	2529
275	возг.	○	0,56; -	тр.	Желт.	2530
117		тр.	+		Желт.; раствор. в хлорформе	2531
172	возг.	оч. тр.	-; 4,15		Желт. X сп.	2532
235	возг.	○	-; тр.	оч. тр.	Оранжев. X лед. уксусн. к-сл.	2533
59		○	+	+		2534
79	разл.	○	+	+	Растворяется в $Cu(NH_3)_4(OH)_2$	2535
78	разл.	○	тр.; хор.	д. хор.;	X эф. или лед. уксусн. к-сл.; амид т. пл. 106°	2536
		оч. тр.	тр.	тр.	Черноспиний	2537
60	190/15	○	+	+	X сп.	2538

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2540	Цианамид	NC·NH ₂	42,03	III 74	1,083
2541	Циананилин о	$\begin{matrix} \text{CN} \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{NH}_2 \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$	118,06	XIV 322	
2542	Цианацетамид	$\begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CH}_2 \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$	84,05	II 589	
2543	Цианпропионовая кислота α	CH ₂ ·CH(CN)·CO ₂ H	99,05	II 630	
2544	Циануглекислый этил	CN·CO ₂ C ₂ H ₅	99,05	II 547	1,003
2545	Циануксусная кислота	CN·CH ₂ ·CO ₂ H	85,09	II 583	
2546	Циануксуснокислый этил	$\begin{matrix} \text{CN} \\ \text{CH}_2 \\ \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$	113,06	II 585	1,056
2547	Цианурамид (меламин)	C ₃ N ₃ (NH ₂) ₃	126,10		
2548	Циануровая кислота	(HO)C:N—C(OH)	129,05		
2549	Цианурометилловый эфир	$\begin{matrix} \text{N:C(OH)·N(+2H}_2\text{O)} \\ \text{C}_3\text{N}_3\text{(OCH}_2\text{)}_3 \end{matrix}$	171,10		
2550	Цианурхлорид	C ₃ N ₃ Cl ₃	184,40		1,4
2551	Циклобутан	CH ₂ ·CH ₂	56,06	V 17	0,704
2552	Циклобутен	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \end{matrix}$	54,05	V 61	0,733
2553	Циклогексан	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	84,10	V 20	0,778
2554	Циклогексанол	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{C}_6\text{H}_{11}\text{OH} \end{matrix}$	100,10	VI 5	0,947
2555	Циклогексанон	CH ₂ ·CH ₂ ·CO	98,08	VII 8	0,947
2556	Циклогексен	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	82,08	V 63	0,805
2557	Циклогексенон Δ ²	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} = \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ CO	98,06	VII 50	0,987
2558	Циклогексилламин	C ₆ H ₁₁ ·NH ₂	99,11	XII 5	0,864
2559	Циклогексилбромид	C ₆ H ₁₁ ·Br	163,01	V 24	1,924
2560	Циклопентан	$\begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ CH ₂	98,11	V 29	0,811

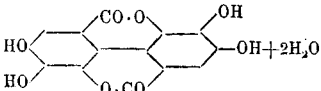
№№	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
2540	44	*	расп.	оч. хор.	оч. хор.	* перег. с водян. паром; трудно раствор. в CS ₂	2540
2541	50	167	тр.	+	+	→ в антралиловую кислоту	2541
2542	118	разл.	15,4; —	1,8; —	—		2542
2543	ж.	*	+	+	—	* → цианистый этилпропионитрил + CO ₂	2543
2544	ж.	116	разл.	+	+	* анилин при 100° → фенолпиридин α	2544
2545	70	165 *	+	—	—	* → ацетонитрил + CO ₂	2545
2546	— 23	206	—	—	—	+ NH ₃ → цианацетамид	2546
2547	возг.	*	—; +	—; оч. тр.	○	V × в. или разб. сп.	2547
2548			0,5; —	тр.; —	—	* → в циановую кислот.	2548
2549	135	265	—; +	+	—		2549
2550	146	190	—	—	—; +		2550
2551	< — 80	12	○	оч. хор.	—		2551
2552	ж.	2	—	—	—	Диоксид т. пл. 48°	2552
2553	8	81	—	—	—		2553
2554	22	160	5,7; —	+	+	→ в циклогексанон или в адипиновую кислот.	2554
2555	— 45	157	тр.	+	—	→ в адипиновую кислот. или семикарбаз т. пл. 155°	2555
2556	ж.	84	○	+	+	Нитр зохлорид × эф. т. пл. 152°	2556
2557	ж.	63/14	—	—	—	Семикарбаз. т. пл. 161°	2557
2558	ж.	185	—	—	оч. хор.	Хлорид т. пл. 208°	2558
2559	ж.	165	—	—	—	+ хниолин → в циклогексен	2559
2560	— 13	118	—	—	—		2560

№№	Название	Формула	Мол. вес	Содержание на Б.	Уд. в.
2562	Циклононан	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	126,14	V 40	0,773
2563	Циклооктан	C_8H_{16}	112,13	V 35	0,839
2564	Циклооктатетраен	$\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}$	104,06		0,925
2565	Циклопентадиен	$\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CH}$	66,05	V 112	0,807
2566	Циклопентан	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	70,08	V 19	0,754
2567	Циклопентанкарбоновая кислота 1.2 (trans)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	138,08	IX 728	
2568	Циклопентанон	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}$	84,06	VII 5	0,918
2569	Циклопентен	$\text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	68,06	V 61	0,776
2570	Циклопропан см. триметилен				
2571	Циклопропанкарбоновая кислота	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	86,05	IX 4	1,080
2572	Циклопропандикарбоновая кислота	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$	130,05	IX 724	
2573	Цимол (метилизопропилбензол) о	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134,11	V 419	0,858
2574	Цимол (метилизопропилбензол) м	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134,11	V 419	0,863
2575	Цимол (метилизопропилбензол) п	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134,11	V 420	0,865
2576	Цинеол	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	154,14		0,927
2577	Цинкодовая кислота	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_5$	216,13		
2578	Цинкметил	$\text{Zn}(\text{CH}_3)_2$	95,42	IV 671	1,386

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
						2561
ж.	170-172					2562
11	150	○			+ HNO ₃ → в пробковую кислоту	2563
ок. — 27	42/17					2564
ж.	41	○	∞	∞	+ бензофенон + Na-этилат → дифенилфульвен	2565
— 80	51	○				2566
159	перег.	— ; +	+	тр.	× в.	2567
ж.	130	тр.			Дибензал-произв. т. пл. 191°	2568
ж.	44	○	+	+	Фенил-уретан пред. присоед. HOCI (тип. 79°/12 мм.) т. пл. 107°	2569
						2570
18	182	тр.			Амид т. пл. 120° × эф.	2571
139	*	оч. хор.		хор.	× хлороформа* → циклопропанкарбоновую кислоту + бутиролактон	2572
ж	157	○	+		→ диметилфталид	2573
< — 25	175	○	+		павелевая кислот. → оксизопропилбензойную кислот. (м) или т. динилловую кислот. м	2574
— 74	175	○	+	+	→ оксизопропилбензойную кислот. (п) или толуиловую кислот. (п)	2575
— 1	176	раз.			Гидробромид т. пл. 56° или → цинкодовую кислот.	2576
196		— ; 6,7				2577
— 40	46	разл.	разл.		Самовоспламеняется	2578

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2579	Цинкэтил	$Zn(C_2H_5)_2$	123,45	IV 672	1,182
2580	Циннаменилметилкетон см. бензалацетон				
2581	Циннамон (дибензалацетон)	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO$	234,11	VII 500	
2582	Цинхомероновая кислота (3-4)	$C_9H_7 \cdot CH:CH$ $C_7H_3N(CO_2H)_2$	167,05		
2583	Цинхонидин	$C_{19}H_{29}ON_2$	294,19		
2584	Цинхонин	$C_{19}H_{29}ON_2$	294,19		
2585	Цинхониновая кислота (4)	$C_9H_7N \cdot CO_2H (+ 1$ или $2H_2O)$	173,06		
2586	Цитраконовая кислота	$CH_3 \cdot C \cdot CO_2H$	130,05	II 768	1,616
2587	Цитраконовой кислоты ангидрид	$\begin{array}{c} CH_3 \cdot CO_2H \\ \\ CH_3 \cdot C - CO \\ \quad \backslash \\ \quad \quad \quad O \end{array}$	112,03		1,250
2588	Цитраконовой кислоты этиловый эфир	$C_3H_4(CO_2C_2H_5)_2$	186,11	II 771	1,061
2589	Цитрал (ге-раниол)	$(CH_3)_2 \cdot C : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C : CH \cdot CHO$ CH_3	152,13	I 755	0,887
2590	Цитрамаловая кислота	$CH_3 \cdot C(OH) \cdot CO_2H$ $CH_2 \cdot CO_2H$	148,03	III 444	
2591	Цитронеллол d-	$CH_2 \cdot C(CH_3) \cdot (CH_2)_3 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CHO$ CH_3	154,14	I 745	0,856
2592	Цитронеллол d-	$C_{10}H_{20}O$	156,16	I 451	0,857
2593	Четырехбромистый углерод	CBr_4	331,63	I 63	3,42
2594	Четырехиодистый углерод	CI_4	519,68	I 74	4,32
2595	Четыреххлористый углерод	CCl_4	153,84	I 64	1,594
2596	Щавелевоуксусноэтиловый эфир	$H_5C_2O_2 \cdot C \cdot COCH_3$ $C_2H_5O_2C$	188,10	III 782	1,159
2597	Щавелевая кислота	$COOH$ $+ 2H_2O$ $COOH$	126,05	II 502	1,653
2598	„Щавелевая соль“ (продажная)	$C_2O_4HK \cdot C_2O_4H_2 + 2H_2O$	254,16	II 513	1,765

№№	Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
2579	— 28	118	разл.	разл.	+	Самовоспламеняется	2579
2580							2580
2581	112	разл.		оч. тр. дов хор.	×	Желт. V × уксусно-этиловый эфир	2581
2582	260	—; тр.	тр.	оч. тр.	×	HCl	2582
2583	202	оч. т.	6,1; —	0,53; —			2583
2584	256	возг.	0,013; —	0,71; —	0,29; —	V × сп.	2584
2585	253		×			Cu — соль	2585
2586	91	*	238; —			× эф.-лигрия; (в виде ангидрида) перг. с водян. паром	2586
2587	7	214				* → ангидрид цитраконовой кисл.	2587
2588						Разложение	2588
2589	ж.	230					2589
2589	ж.	228	○	+		+ щелоч. раств. циануксусн. кисл. → произв. т. пл. 122°	2589
2590	119	*	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	× уксусн. этиловый эф.; пераств. в бенз. * → ангидрид цитраконовой кисл.	2590
2591	ж.	205-208				Семикарбаз. т. пл. 82°	2591
2592	ж.	117/17	○	+			2592
2593	94	190	○	+	+	< 46,7° V, > 46,7° I	2593
2594						Кр. I; + 1 мол. спиртов. КОН → иодоформ.	2594
2595	— 23	77	0,08; —	∞	∞	+ 6 в.з. + AlCl ₃ → трифенилхлорметан	2595
2596	ж.	132/24	○	∞	∞	Cu-соль безводн. т. пл. 162°	2596
2597	139 *	возг.	8; 120	23,7; —	1,47 **	V * безв.; → щавелевокислый метил или фенолгидразинов. соль т. пл. 184° ** но 23,6 безводной	2597
2598		*	5; 7,15	○		VI * при 128° теряет воду	2598

№ п/п	Название	Формула	Мо. вес	Ссылка на В.	Уд. в.
2599	Щавелевокислый аммоний	$C_2O_4(NH_4)_2(+H_2O)$	124,06	II 512	1,501
2600	Щавелевокислый калий	$C_2O_4K_2(+H_2O)$	166,20	II 513	2,08
2601	" калий кисл.	C_2O_4HK	128,11	II 513	2,03
2602	" кальций	$C_2O_4Ca(+H_2O)$	128,07	II 515	2,20
2603	" серебро	$C_2O_4Ag_2$	303,76	II 514	5,03
2604	Щавелевоаллиловый этилр	$C_7O_4(C_3H_5)_2$	170,08	II 540	1,055
2605	" метиловый	$C_2O_4(CH_3)_2$	118,05	II 534	1,422
2606	" этиловый	$C_2O_4(C_2H_5)_2$	146,08	II 535	1,082
2607	Эзериин	$C_{15}H_{21}O_5N_3$	275,19		
2608	Эйгенол	[1] $C_6H_5-\begin{matrix} OH \\ \\ CH_2-CH:CH_2 \end{matrix}$ [2] $C_6H_5-OCH_3$ [4] $CH_2-CH:CH_2$	164,10	VI 961	1,085
2609	Эйкозан	$C_{20}H_{42}$	282,34	I 174	
2610	Эйксаптиновая кисл.	$C_{19}H_{36}O_{10}+3H_2O$	458,18		
2611	Эйксаптон 1-7	$HO-C_6H_4-\begin{matrix} CO \\ \\ O \end{matrix}-C_6H_4-OH$	228,06		
2612	Эйксаптоновая кислота 2.4.3.6	$(OH)_2C_6H_4-\begin{matrix} CO \\ \\ O \end{matrix}$	246,08	VIII 497	
2613	Эглонин	$(OH)_2C_6H_4-\begin{matrix} CO \\ \\ CH_2-CH-CH-CO_2H \\ \\ N-CH_2-CH-OH \end{matrix}$	203,14		1,370 0,777/ 8 ^а
2614	Элаидиновая кислота	$CH_3(CH_2)_7-CH:CH-(CH_2)_7CO_2H$	282,27	II 469	0,851/ 79
2615	Элемицин 3.4.5	$(CH_3O)_3C_6H_2-CH_2-CH:CH_2$	208,13	VI 1131	1,063
2616	" изо 3.4.5	$(CH_3O)_3C_6H_2-CH:CH-CH_2$	208,13	VI 1130	1,073
2617	Элеостеариновая кислота α	$CH_3(CH_2)_7-CH:CH-CH_2$ $HO_2C(CH_2)_7-CH:CH-CH_2$	280,26	II 497	
2618	Элеостеариновая кислота β	$HO_2C(CH_2)_7-CH:CH-CH_2$	280,26	II 497	
2619	Эллаговая кислота	 $CO-O$ and OH groups attached to the ring system. HO and OH groups at the 2 and 7 positions. $CO-O$ and OH groups at the 1 and 8 positions. $+ 2H_2O$	333,08		1,667
2620	Эметин	$C_{28}H_{40}O_8N_2$	514,34		
2621	Эмодин (триокси-егал-антрахинон)	$C_{11}H_4O_4(OH)_3CH_3$	270,08	VIII 520	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п	
		В.	Сп.	Эф.			
		5,8; -			IV	2599	
		33; -			V	2600	
		3,84; -	-; 2,94		V	2601	
	*	○			V раств. в крепк. кислотах; * при 180° тернет воду	2602	
*		оч. тр.			* взрывает при 140°	2603	
ж.	217	○	+		Разложение	2604	
		54			V Разложение $\times CH_3OH$	2605	
- 41		163			Разложение	2606	
		185		хор.	Раствор. в бенз.	2607	
106		тр.	хор.		→ ванилин и ваниллин. кисл.	2608	
ж.	252	оч. тр.	хор.	хор.		2609	
38	205/15					2610	
240		-; +	-; +	оч. хор.	Желг.	2611	
		○	-; +	тр.	Желг. Раствор. в едк. щелочах	2612	
200-		-; +	+		Желг. Раствор. в едких щелочах \times в.	2613	
202						2614	
198 *		оч. хор.	+	○	* безводный т. плавл. 205°	2615	
51	234/15			оч. хор.	хор.	\times сп.	2616
ж.	145/10	○	+		Раств. в бенз.; + спиртов. KOH → элемицин изо	2617	
ж.	154/10	○	+		Дибромид т. пл. 89°	2618	
48	235/12		+	оч. хор.	\times сп.; оч. хор. раств. в CS_2	2619	
71			+	оч. хор.		2620	
разл.		-; оч. тр.	тр.	○	Желг.	2621	
68		0,1	+	+-		2622	
253	возг.	○	+	+	V Оранжевый. Ацетил т. пл. 193°	2621	

№№	Название	Формула	Мо-л. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.
2622	Энантовая кислота	$C_8H_{13} \cdot CO_2H$	130,11	II 338	0,918
2623	Энантовой кислоты ангидрид	$(C_8H_{13}CO_2)_2O$	242,21	II 340	0,922
2624	Энантовой кислоты этиловый эфир	$C_8H_{13} \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	158,14	II 340	0,872
2625	Энантовый альдегид (энантол)	$C_8H_{13}CHO$	114,11	I 695	0,825
2626	Эозин	$C_{20}O_6H_8Br_4$	647,74		
2627	Эпинодgidрин	$\begin{matrix} CH_2 \cdot CH_2J \\ \\ CH_2 \\ \\ CH \cdot CH_2Cl \end{matrix}$	183,96		2,03
2628	Эпихлоргидрин	$\begin{matrix} CH_2 \\ \\ CH \cdot CH_2Cl \\ \\ CH_2 \end{matrix}$	92,50		1,161
2629	Эритрит	$C_4H_6(OH)_4$	122,08	I 525	1,452
2630	Эруквая кислота	$CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_{11}CO_2H$	338,34	II 472	0,860/ 55°
2631	Эскулетин	$C_9H_8O_4 + H_2O$	196,06		
2632	Эскулин	$C_{16}H_{18}O_9 + 1\frac{1}{2}H_2O$	367,15		
2633	Этан	C_2H_6	30,05	I 80	
2634	Этилаллиловый эфир	$C_8H_5 \cdot O \cdot C_8H_5$	86,08	I 438	0,765
2635	Этиламин	$C_2H_5 \cdot NH_2$	45,06	IV 87	0,708
2636	Этиламинин (моно)	$C_8H_5 \cdot NH \cdot C_2H_5$	121,10	XII 156	0,963
2637	Этилантрацен 9	$C_{10}H_6 \begin{matrix} \diagup C \cdot C_2H_5 \\ \diagdown C \end{matrix} C_6H_4$	206,11	V 678	
2638	Этила сульфоксид	$(C_2H_5)_2SO$	106,15	I 346	
2639	Этилацетамид	$CH_3 \cdot CONH \cdot C_2H_5$	87,08	IV 109	0,942
2640	Этилацетилен	$C_2H_5 \cdot C \equiv CH$	54,06	I 248	0,868
2641	Этилбензамид	$C_6H_5 \cdot CONH \cdot C_2H_5$	149,10	IX 202	
2642	Этилбензиламинин	$C_6H_5 \cdot NH \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	211,15	XII 1026	1,034
2643	Этилбензиловый эфир	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH_2C_6H_5$	136,10	VI 431	
2644	Этилбензойная кислота о	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup C_2H_5 \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	150,08	IX 526	
2645	Этилбензол	$C_6H_5 \cdot C_2H_5$	106,08	V 351	0,876
2646	Этил бр мистый	C_2H_5Br	108,96	I 88	1,431

Т. плав.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
		В.	Сп.	Эф.		
11	223	0,24 ; —	+		Амид т. пл. 94°; т. кип. 255°	2622
17	165,15				Разложение	2623
ж.	188				Разложение	2624
ж.	155	тр.	+		Оксим т. пл. 57°; т. кип. 195°	2625
		оч. гр.	+		Раствор. в едких щелочах	2626
ж.	160—180	○				2627
— 48	117	○				2628
120	390	оч. хор.	тр. ; —	○	II	2629
33	264,15	○	оч. хор.	оч. хор.	Амид т. пл. 84°; сп. или петролейн. эф.	2630
> 270		○ ; +	— ; оч. хор.	оч. гр.	+ FeCl ₃ — зеленое окрашивание	2631
160 *		0,15 ; —	— ; 4,15	○	→ эскулетин + глюкоза * безводн.	2632
— 172	— 93	тр.	0,008			2633
ж.	66				Разбавл. H ₂ SO ₄ → аллиловый сп.	2634
— 81	+ 11	∞	∞	∞	→ этилбензамид	2635
— 64	205				× сп. Прод. взвзм. с п-толуолеульф. т. пл. 87°	2636
60		○	+		Пикрат т. пл. 120°	2637
5	89,15	оч. хор.			→ в этилсульфон	2638
ж.	235	∞	∞		Разложение	2639
— 130	18				+ раствор HgCl ₂ , затем HCl → метилэтикетон	2640
68	299	— ; +			× в.	2641
< 0	285	○	22; ∞	∞	Пикрат т. по. 116°	2642
ж.	185		+		Перегоняется с водяным паром	2643
68	259	тр.	+	+	Амид т. пл. 151°	2644
— 94	136	○	∞	∞	× сп. тринитропроновое т. пл. 37°	2645
— 119	38	0,914	∞	∞	→ этил сернистый	2646

№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссыл-ка на Б.	Уд. в.
2647	Этилбутиловый эфир (н)	$C_4H_9 \cdot O \cdot C_4H_9$	102,11	I 369	0,769
2648	Этилгидразин	$C_2H_5 \cdot NHNH_2$	60,08	IV 550	
2649	Этилгидроксилламин	$C_2H_5 \cdot OC_2H_5$	61,06	I 336	0,883
2650	Этилгидроперекись	$C_2H_5 \cdot O \cdot OH$	82,05	I 323	
2651	Этилдисульфид	$C_2H_5 \cdot S \cdot S \cdot C_2H_5$	122,22	I 347	0,998
2652	Этилдифениламин	$C_2H_5 \cdot N(C_6H_5)_2$	197,13	XII 181	
2653	Этилен	$CH_2 \cdot CH_2$	28,08	I 190	
2654	Этилена окись	$CH_2 \cdot CH_2$ $\diagup \quad \diagdown$ O	44,03		0,896
2655	Этиленгликоля бензойный эфир	$CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5)_2$	270,11	IX 129	
2656	Этилен бромистый	$CH_2Br \cdot CH_2Br$	187,87	I 90	2,178
2657	Этилендиамин	$NH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ (+H ₂ O)	60,08	IV 230	0,902
2658	Этиленди ульфокислота	$CH_2 \cdot SO_3H$ $CH_2 \cdot SO_3H$	190,19	IV 11	
2659	Этилендифенилди-амин	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_5$	212,14	XII 543	
2660	Этилендифенилдисульфид	$(C_6H_5 \cdot SO_2)_2C_2H_4$	310,25	VI 302	
2661	Этилендифениловый эфир	$(C_6H_5O)_2C_2H_4$	214,11	VI 146	
2662	Этилен иодистый	$CH_2I \cdot CH_2I$	281,87	I 99	2,132
2663	Этиленмеркаптан	$CH_2SH \cdot CH_2SH$	94,19	I 471	1,123
2664	Этиленмочевина	$CH_2 \cdot NH$ $ $ $CH_2 \cdot NH$ } CO	86,06		
2665	Этилен-нитрат	$C_2H_4(NO_2)_2$	152,05	I 469	1,491
2666	Этилен роданистый	$C_2H_4(SCN)_2$	144,19	III 178	
2667	Этилен хлористый	$CH_2Cl \cdot CH_2Cl$	98,95	I 84	1,261
2668	Этиленциангидрин	$CH_2OH \cdot CH_2CN$	71,05	III 298	1,059
2669	Этилен цианистый или этиленцианид	$CN \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CN$	80,05	II 615	1,028— 45

№№	Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№
			В.	Сп.	Эф.		
	ж.	92					2647
	ж.	100	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	+ фенилгорчичное масло → произв. пл. 109°	2648
	ж.	68	∞	∞	∞	Хлорид т. пл. 128°	2649
	ж.	ок. 95	∞	∞	∞	→ этилмеркаптан	2650
		154	оч. тр.				2651
		296		+			2652
	- 169	- 102	тр.	+		→ этилен бромистый	2653
	ж.	13,5	∞	∞	оч. хор.	+ КОН → полимер т. пл. 56°	2654
	73	> 360	○		+	IV. Разложение	2655
	8	131	○	+		Через гликол → этилендисульфид или цианистый этилен	2656
	8	117	хор.		0,33	Ацетат т. пл. 172°	2657
	104		∞	хор.		× ук. усн. кисл. (+ нек. кол. ук. усн. ангидр.): хлорид т. пл. 91° × эф.	2658
	64		○	+	+	Бромид × сп., т. пл. 243—250°	2659
	180		○	×		Оч. х. р. раствор. в ледян. ук. усн. кисл.	2660
	98		○	р.; оч. хор.	оч. хор.	× сп.	2661
	81	разл.		+			2662
	ж.	146		+	×	+ HNO ₃ → этилендиамин или + бром → диэтилентетра-сульфид т. пл. 152°	2663
	131		оч. хор.	-; +	○	Динитропроп. волное т. пл. 210°, × сп.	2664
	ж.	разл.		+		+ спиртов. КОН → KNO ₃ + CH ₂ OH · CO ₂ K	2665
	90	разл.	тр.; +	+	+	+ HNO ₃ → этиленди-сульфокси лоту, × в. или сп. или эф.	2666
	- 35	84	0,87	+		→ этиленмеркаптан	2667
	ж.	221	∞	∞	2,3 ;	С разбавл. кр. кисл. → акриловая кисл. + гидразин-ловая исл.	2668
	55	266	оч. х. р.	оч. хор.	тр.	Разложение	2669

№ п.п.	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2671	Этилден бромистый	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr}_2$	187,87	I 90	2,055
2672	Этилдендиуксусный эфир	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$	146,08	II 152	1,961
2673	Этилден диметилловый эфир	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OCH}_3)_2$	90,08	I 603	0,852
2674	Этилден-диуретан	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NHCO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	204,14	III 24	
2675	Этилден водистый	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2$	281,87	I 99	2,84
2676	Этилден-мочевина	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \quad \text{CO} \end{matrix}$	86,06		
2677	Этилден хлористый	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{Cl}$	98,96	I 83	1,175
2678	Этил изоамилловый эфир	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_5\text{H}_{11}$	118,13	I 401	0,764
2679	Этилнзобутиловый эфир	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	102,11	I 376	0,751
2680	Этилнзопропиловый эфир	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	88,10	I 362	0,745
2681	Этил изоцианистый (этилнзоцианид)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{N} : \text{C}$	55,05	IV 107	0,741
2682	Этил изоциановый (этилнзоцианат)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{N} : \text{CO}$	71,05	IV 122	0,898
2683	Этил иодистый	$\text{C}_2\text{H}_5\text{I}$	155,96	I 96	1,934
2684	Этилмалоновая кисл.	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	132,06	II 643	
2685	Этилмеркаптан	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH}$	62,12	I 340	0,839
2686	Этилмочевина	$\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	88,08	IV 115	1,213
2687	Этилнафталин α	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	156,10	V 589	1,018
2688	" β	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	156,10	V 569	1,001
2689	Этилнафтиламин α	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	171,11	XII 222	
2690	" β	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	171,11	XII 274	
2691	Этилнитрат	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	91,05	I 329	1,110
2692	Этилнитрит	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}$	75,05	I 329	0,990
2693	Этилнитроловая кисл.	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{matrix} \text{NO}_2 \\ \diagdown \\ \text{NOH} \end{matrix}$	104,05	II 189	
2694	Этиловое горчичное масло	$\text{C}_2\text{H}_5\text{N} : \text{CS}$	87,12	IV 123	1,997
2695	Этиловый спирт	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	46,05	I 292	0,789

Т. плавл.	Т. вып.	Растворимость			Характерные признаки	Т. кип.
		В.	Сп.	Эф.		
ж.	122	+			+ 2 мол.-метилнитрита → произв. т. пл. 126°	2670
ж.	109				× сп.	2671
ж.	169				→ ацеталдегид	2672
ж.	63				Разложение	2673
125 ж.	разл. 177—179	оч. тр.; х.	хор.	хор.		2674 2675
154	160	○	тр.	○		2676
— 97 ж.	57 112	0,55				2677 2678
ж.	79					2679
ж.	54				С 1%-й H_2SO_4 при 150° → этилов. спирт + изопропиловый сп.	2680
< — 66	78	тр.			Разложение	2681
ж.	60	*			+ анилин → этилфенилмочевину сим.; * → диэтилмочевину сим. + CO_2	2682
— 111	72	0,40	+	+	→ диметилалил-фенил-иодистый аммоний	2683
111	разл. 160	оч. хор.	хор.	хор.	× в. → в масляную кисл.	2684
— 144	37	оч. тр.	+		Hg-соль т. пл. 76°, × сп. (см. ртуть мер- каптил)	2685
< — 14	разл. 2,8 252	оч. хор.	оч. хор.;	○	× сп. + эф. П. крат т. пл. 96° Никрат т. пл. 71°	2686 2687 2688
— 19	303				Хлорид т. пл. 193°	2689
< — 15	305				Хлорид т. пл. 235° × в.	2690
— 112	88	+	+		+ $\text{NaO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 + \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow$ $\text{Na}_2\text{N}_2\text{O}_3$	2691
	17	○	+		Разложение	2692
	81	+	+	хор.	IV × в. или эф.; мелочн. соли красн. цвета	2693
— 6	133	○	+	+	+ анилин → произв. т. пл. 100°	2694
— 114	78	∞	∞	∞	Этиловый эфирфенилкарбамминовой кисл. или этиловый эф. натробензойной кисл.	2695

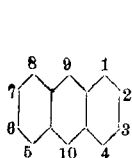
№№	Название	Формула	Мол. вес	Ссылка на Б.	Уд. в.
2697	Этилосерная кислота	$C_2H_5 \cdot O \cdot SO_3H$	126,12	I 325	1,316
2698	Этилпропилкарбинол (н)	$C_2H_5 \cdot CHOH \cdot C_3H_7$	102,11	I 408	0,818
2699	Этилпропилкетон (н)	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_3H_7$	100,10	I 690	0,818
2700	Этилпропионовый эфир (н)	$C_2H_5 \cdot OCH_2CH_2$	88,10	I 354	0,747
2701	Этил роданистый	$C_2H_5 \cdot SCN$	87,12	III 175	1,010
2702	Этил селенистый	$(C_2H_5)_2Se$	137,3	I 349	> 1
2703	Этилсиликат орто	$Si(O_2C_2H_5)_4$	208,5	I 334	0,933
2704	Этилорбиновая кислота	$CH_3CH_2CH=CH(SO_2C_2H_5)CO_2H$	140,10		
2705	Этилсульфат (сернистый этил)	$(C_2H_5)_2SO_4$	154,15	I 327	1,184
2706	Этилсульфид (сернистый этил)	$(C_2H_5)_2S$	90,15	I 344	0,837
2707	Этилсульфиновая кислота	$C_2H_5SO_2H$	94,12	IV 1	
2708	Этилсул. фит(сернистый этил)	$SO(OC_2H_5)_2$	138,15	I 326	1,077
2709	Этилсульфон	$(C_2H_5)_2SO_2$	122,15	I 346	
2710	Этилсульфоновая кислота	$C_2H_5SO_3H$	110,12	IV 5	
2711	Этилсульфо-окись	$(C_2H_5)_2SO$	106,15	I 346	
2712	Этилсульфохлорид	$C_2H_5SO_2Cl$	128,57	IV 6	1,357
2713	Этилтартроновая кислота	$C_2H_5C(OH)(CO_2H)_2$	148,06	III 47	
2714	Этил теллуристый	$(C_2H_5)_2Te$	185,6	I 350	
2715	Этилтолуол м	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	120,10		0,869
2716	" п	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_3 \\ \diagdown C_2H_5 \end{matrix}$	120,10		0,865
2717	Этилфенилгидразин ас.	$C_6H_5 \begin{matrix} \diagup N \cdot NH_2 \\ \diagdown \end{matrix}$	136,11		
2718	" симм.	$C_2H_5NH \cdot NH \cdot C_6H_5$	136,11		
2719	Этилфенилкарбинол	$C_2H_5 \cdot CHOH \cdot C_6H_5$	136,10	VI 502	0,994
2720	Этилфенилкетон	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5$	134,08	VII 300	1,012
2721	Этилфенилмочевина сим.	$C_2H_5NH \cdot CO \cdot NH_2$	164,11	XII 348	

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№№	
		В.	Сп.	Эф.			
— 117	35 *	7,61 оч. хор.	∞	∞	+ HI → иодистый этил Разложение * при перегонке → сернистый этил	2696 2697	
	135		+		+ CrO ₃ → этилпропилкетон + пиперониловая кислота	2698	
ж.	123 64				Семикарбаз т. пл. 118°	2699 2700	
ж.	142	○	∞	∞	→ этилсульфовую кислот.	2701	
ж.	108	○				2702	
ж.	165	ра. л. тр.	хор.	хор.	Разложение	2703 2704	
— 24	208	○	—; разл.		Разложение или этил-сульфон	→ 2705	
— 102	92	0,31; —			→ этилсульфон	2706	
	*				* сироп. — Na-соль этил бромистый этилсульфон	→ 2707	
ж.	158		+		Разложение	2708	
	70	15,6 распл. оч. хор.	+		Ромбич. Амид т. пл. 58° × эф. → в этилсульфон	2709 2710	
	5	89/15 оч. хор. тр., разл.			Амид т. пл. 58° × эф.	2711	
ж.	177				VI × в (+ 1H ₂ O т. пл. 64 — 70°, при 80° безводн.) * → CO ₂ + оксимасляная кислота	2712 2713	
116	разл. *	оч. хор.	оч. хор.	оч. хор.	Cr-желт. + CrO ₃ → изофталева кислота	2714 2715	
< — 20	161				Тринитропроизводн. плавл. 92° × сп.	2716	
ж.	237	○			Хлорид т. пл. 137°, бенз. + хлороформ	× 2717	
ж.	237 240	тр.	+	+	Хлорид т. пл. 164°	× 2718	
	212		+	+	сп. + эф.	→ в этилфенилкетон	2719
	218				Семикарбаз т. пл. 179° × н.	2720	
	99		×			2721	

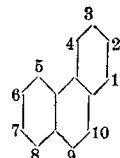
№ п/п	Название	Формула	Молярный вес	Ссылка на В.	Уд. в.
2722	Этилфенилсульфон	$C_8H_9SO_2$	170,16	VI 297	1,037
2723	Этилфенол о	C_8H_9 OH	122,08	VI 476	
2724	Этилфенол п	C_8H_9 OH	122,08	VI 472	
2725	Этилформамид	$HC(O) \cdot NH_2$	73,08	I 82	0,952
2726	Этилфосфин	$C_2H_5PH_2$	90,13	IV 581	< 1
2727	Этил фтористый	C_2H_5F	48,04	I 82	
2728	Этил хлористый	C_2H_5Cl	64,50	I 82	0,921
2729	Этил цианистый или пропониотрил	C_2H_5CN	55,05	II 245	0,781
2730	Этилэфиргликолевая кисл. см. этоксиуксусная кислот.				
2731	3-Этоксипбензидин	$HN_2C_6H_4 \cdot C_2H_5$ OC ₂ H ₅ NH ₂	228,15	XIII 791	
2732	Этоксисукусная кислот.	$C_8H_9O_2 \cdot CH_2CO_2H$	104,08	III 233	1,102
2733	Юглон, 6-оксинафтохинон (1, 4)	$C_{10}H_6O_2(OH)$	174,08	VIII 308	
2734	Яблочная кислота 1-	$CO_2H \cdot CH(OH) \cdot CH_2CO_2H$	134,05	III 419	1,595
2735	Яблочной кислот. этиловый эфир	$CH(OH) \cdot CO_2C_2H_5$ $CH_2CO_2C_2H_5$	190,11	III 430	1,129
2736	Янтарная кислота	CH_2CO_2H	118,05	II 601	1,565
2737	Янтарной кислоты ангидрид	CH_2CO_2H CH_2CO O	100,03		1,104
2738	Янтарный альдегид	CH_2CO	86,05	I 787	1,069
2739	Янтарной кислоты амид и т. д. см. сукцинамид и сукцинил хлористый	$C_2H_4(CHO)_2$			
2740	Янтарной кислоты нитрил см. этилен цианистый				
2741	Янтарной кислоты метиловый эфир	$CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	146,08	II 609	1,115
2742	Янтарной кислоты этиловый эфир	$CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $C_2H_5O_4(C_2H_5)_2$	174,11	II 609	1,042

Т. плавл.	Т. кип.	Растворимость			Характерные признаки	№ п/п
		В.	Сп.	Эф.		
42	> 300	тр.; +	хор.	хор.	V	2722
< - 18	197	оч. тр.	хор.		Фенил-уретан т. пл. 140°	2723
47	218	дов. хор.	хор.	хор.		2724
< - 30	199	∞	∞	∞	Разложение	2725
ж.	25	разл.			→ в этилфосфиновую кислот. т. пл. 44°	2726
— 139	13	— 32	оч. хор.	∞		2727
— 104	98	оч. тр.	∞	∞		2728
		дов. хор.			Разложение	2729
						2730
134		тр.	—; +	тр.		2731
ж.	206				Амид т. пл. 81°	2732
151—	разл.	○	тр.; —	тр.	Буроокрасный X хлороформ. монооксим т. пл. 187°	2733
154						
100	разл.	оч. хор.	оч. хор.	8,4; —	→ ангидрид уксусной кислоты	2734
ж.	253				Разложение	2735
183	235 *	6,8; 60,4	7; —	1,25; —	V * → ангидрид янтарной кислот.	2736
120	261	тр.	+			2737
ж.	170	+	+	+	Фенил-гид. аз т. пл. 125°	2738
						2739
						2740
18	195				Разложение	2741
— 21	218	○			Разложение	2742

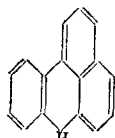
Обзор структуры колец



Антрацен



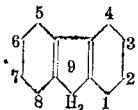
Фенантрен



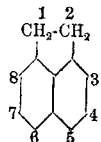
Бензантрен ¹⁾



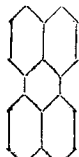
Индол



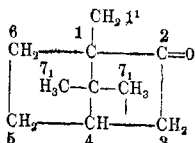
Флуорен



Аценафтен

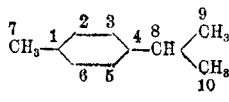


Перилен ¹⁾

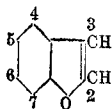


Каифора

$\alpha = 3$
 $\pi = 7^1$
 $\beta = 1^1$ или 6

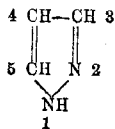


Ментан



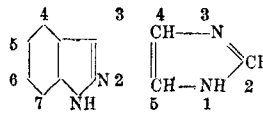
Кумарин

аналогично
 обозначаются:
 тионафтен
 индол

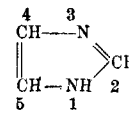


Пиразол

и их обозначение

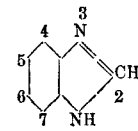


Индазол



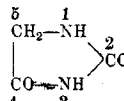
Имидазол

аналогично
 обозначены:
 оксазол
 тиазол

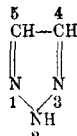


Бензимидазол

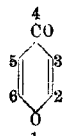
аналогично:
 бензоксазол
 бензотиазол



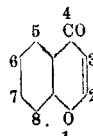
Гидантоин



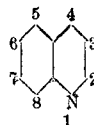
(Ово)-Триазол



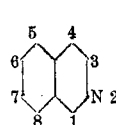
(γ)-Пирон



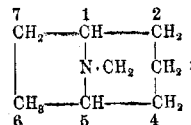
Хромон



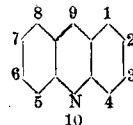
Хилолин



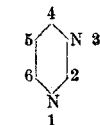
Иахилолин



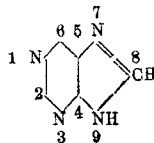
Тропан



Акридин



Пиримидин



Пурип

¹⁾ Ощеприят. нумерация отсутствует.

(3) Химико-технические продукты с торговыми патентованными (тривиальными) названиями

Часто употребляемые химико-технические продукты имеют иногда такие названия, на основании которых нельзя сделать выводы относительно способа их получения и состава; эти вещества не включены в вышепомещенные таблицы 1 и 2. Учитывая интерес читателей, помещаем дополнительно некоторые из этих веществ.

Аквадаг. Коллоидн. раствор графита в воде, смазочное вещество. Активин. $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{N} (\text{Na}) (\text{Cl}) \cdot 3\text{H}_2\text{O}$. Употребляется как дезинфицирующее, белильное и растворяющее крахмал средство.

Ализариновое масло (Türkischrotöl). Получается при обработке рапсового или оливкового масла конц. H_2SO_4 . Употребляется при промывке, окраске и набивке волокон.

Алит. Похожий на сталь сплав из Al и Fe (Крупн); устойчив против окисления и высоких температур.

Алуид. Окись алюминия, образующаяся, напр., при термитном процессе; заменяет наждак; употребляется также для изготовления огнеупорного кирпича.

Амброид. Отбросы янтара в спрессованном виде; употребляется, как и настоящий янтарь, для изоляционных целей.

Аммонал. $72\text{NH}_4\text{NO}_3$, 25 C, 3Al, взрывчатое вещество.

Анов. Растворитель см. табл. „Растворители“.

Ардда сплав. Сплав из меди и магния, содержит 60% Cu, с успехом употребляется в аналитической химии как восстановитель.

Агосил. p-Аминофениларсиновокислый натрий $\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{AsO}(\text{OH})(\text{ONa})$ — средство против сонной болезни и т. п.

Бакелит. Продукт конденсации фенолов с формальдегидом и щелочами. Заменяет роговое вещество. Изолятор.

Бланкит. Na - гидросульфит, служит для белины мыла ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$)

Бланфикс (Blanc-fixe, Permanentweiss). Осажденный сернистый барий; заменяет свинцовые белила.

Блаугаз. Смесь из жидких углеводородов, главным образом из пропана и этилена. Теплопроизводительность около 15 000 мал. кал. на м³. Значительная осветительная сила.

Болюс. Мелко отмученная глина; при большом содержании железа употребляется как минеральная краска (красный болюс или сиенская земля); в медицине употребляется как коагулирующее средство для бактериальных колоний.

Бурнус. Препарат поджелудочной железы, применяется для отмачивания белья.

Вискоза. Раствор ксантогената целлюлозы; употребляется при изготовлении искусственного шелка, целлофана, транспарита и т. д.

Витреозил. Кварцевый материал, аморфный, застывший из сплава кварц. Обладает очень незначительным коэффициентом расширения; устойчив по отношению к действию некоторых кислот; частично заменяет платину.

Водяной газ. Идеальный состав — 50 объемн. % CO, 50 объемн. % H₂.
Вулканизированная фибра. Бумага, которую воздействием горячего концентр. раствора хлористого цинка доводят до набухания, а затем спрессовывают листы и пр. из многих слоев.

V2 A - сталь. Хромоникелевая сталь аустенитического строения (Крупп); устойчива к действию HNO₃ и H₂SO₄.

Галалит. Продукт конденсации формальдегида и казеина, искусственный рог.

Гексалин — циклогексанол.

Генераторный газ. Идеальный состав: 34,4 объемн. % CO, 65,6 объемн. % N₂.

Гермизан. Хлорофенолртуть. Протрава семян против головни.

Главковил. Амер. кремневая кислота из зеленого песка; обесцвечивающее средство: заменяет фуллерову землю или силикагель.

Гопкалит. Смесь из оксидов металлов (60% MnO₂ + 40% CuO или 50% MnO₂, 30% CuO, 15% Co₂O₃, 5% Ag₂O). Катализатор для холодного сжигания CO (газовые маски).

Горчиный газ. Хлористый тиодигликол S(CH₂-CH₂Cl)₂. Возбуждающее зуд вещество, пары которого применяются как ядовитый газ.

Дэусона газ. Газ для двигателей; представляет собою смесь водяного и генераторного газа; изготавливается одновременным вдуванием воздуха и водяного пара в генераторную печь; теп.производительность на м³ ок. 1200 мал. кал.

Деварда сплав. Сплав из Al, Cu и Zn; часто применяется в аналитической химии, как восстановитель.

Деграс. (Дегра) Жир, полученный из ворна при помощи окисления или брожения; употребляется для смазывания кож.

Декалин. Декагидро афталин C₁₀H₁₈; употребляется как растворитель в промышленности и жидкое топливо.

Декролин, см. Ронгалит.

Дельта-металл. Латунь с незначительной примесью марганца, благодаря которому сплав становится нечувствительным к действию морской воды.

Депанол. Растворитель см. табл. „Растворители“.

Дерматол. Субгаллат висмута C₇H₃O₅Bi + 2H₂O; применяется для лечения ран и вообще в дерматологии.

Диатомит. Полученная из инфузорной земли масса высокой пористости, употребляется как теплоизолирующая масса.

Динамидон. Чрезвычайно огнеупорная масса, полученная из бедного железом боксита и глины сильным обжигом. Употребляется, напр., для выкладки вращающихся печей (богата корундом).

Диясодовый огнеупорный кирпич. В высшей степени огнеупорный кирпич; формируется из грубозернистого кварцита с прибл. 4% извести или глины; сильно обжигается.

Диоксил. Расплавленный чистый кварц; малый коэффициент расширения; большая сопротивляемость химическим воздействиям.

Лисольван. Растворитель, см. табл. „Растворители“.

Донарит. Взрывчатое вещество из тринитротолуола, нитроглицерина и большого количества азотнокислого аммония; употребляется для взрывания горных пород.

Дуралюминий. Богатый алюминием сплав, содержащий Mg, получается при помощи определенных термических и механических воздействий. Значительно тверже и прочнее обыкновенного алюминия.

Дюрана металл. Латунь, содержащая несколько процентов железа и алюминия.

Зеркальный чугун. Белый чугун с примесью 5 — 20% Mn, 2,0 — 5,5% C, очень небольшого количества P и S.

Инвар. Сплав из железа и никкеля, содержит ок. 36% никкеля; обладает чрезвычайно незначительной тягучестью.

Капорит. Чистый крист. $\text{Ca}(\text{OCl})_2$; употребляется для работ по медицине и физиологии растений.

Карболинеум. Тяжелое дегтярное масло, „антраценовое масло“; применяется для пропитывания всякого рода дерева.

Карбонит. Безопасное взрывчатое вещество из нитроглицерина, селитры и ржаной муки.

Карбораффин. Уголь для обесцвечивания масла, сахара и т. п.

Катигеновые красящие вещества. Получаются нагреванием различных исходных продуктов (как, напр., динитрофенолы) с серой и сернистым натрием.

Кислотная смесь. Смесь из H_2SO_4 и HNO_3 ; употребляется для нитрования.

Колкотар см. Мумия.

Колларгол. Коллоидальное серебро, содержащее производные белка, как защитный коллоид. Коагулирующее и дезинфицирующее средство.

Константан. Сплав из 6) частей меди, 40 никкеля; низкий температурный коэффициент сопротивления, дает высокий вольтаж в термомпарах с Cu, Fe, Ag. Употребляется для сопротивлений и термоэлементов.

Контактный расщепитель. Сульфокислоты, образующиеся при кислой очистке минеральных масел. Эмульгируют и расщепляют жиры.

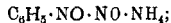
Корабельный клей. Раствор каучука и других смол в дегтярном масле. Прекрасный клей (замазка) для низких температур.

Кордит. Смесь из нитроглицерина и большого количества нерастворимого хлопчатобумажного пороха, желатинированная ацетоном, спрессованная в форме шнура; бездымный английский порох.

Ксил лит. Цемент Сореля, содержащий различные примеси, как-то: опилки, хлопья асбеста. Прочное покрытие полов.

Куероль. Жир, напоминающий маргарин, из очищенных, натуральных и затвердевших (гидрированных) растительных жиров.

Купферрон. Аммонийная соль нитрозофенилгидроксиламина;



с медью и другими металлами образует нерастворимые комплексные соли; важное вещество для аналитической химии.

Ламинга масса. Железный купорос + гашеная известь; служит для удаления серы из светильного газа.

Лаутал. Сплав, напоминающий дуралюминий (см. выше).

Лейна - селитра (Leuna salpeter). Сульфат аммония + селитра, с 27% N. Изготавливается герм. заводами Leuna.

Ливолит. Льняное масло, переведенное гидрированием в твердое состояние.

Литопон. Смесь из ZnS и BaSO_4 ; белая краска средней кроющей силы.

Лиддит. Взрывчатое вещество с большим содержанием пикриновой кислоты (Англия).

Лизол. Растворимая в воде смесь из 50% крезолов с зелеными или канкивольными мылами.

Мазут. Обладающе высокой точкой кипения составные части русской нефти.

Магналий. Сплав из Al и (теперь большей частью 2 — 3%) Mg.

Манганин. Сплав из 84 ч. Cu, 12 Mn и 4Ni, обладает очень низким температурным коэффициентом сопротивления и низкой термосилой сравнительно с Cu и т. д. Материал для изготовления точных сопротивлений.

Маркварта масса. В высшей степени огнеупорный продукт из чистейшего каолина и глинозема.

Масляный газ (Ölgas). Смесь алифатических и ароматических углеводов, получаемая посредством разложения при высокой температуре минеральных масел и бурого угля. Теплопроизводительность 9 — 11 000 мал. кал. на м³; значительная сила освещения.

Мелинит. Взрывчатое вещество из пикриновой кислоты и канифоли.

Метол. Сульфат монометил-р-амидофенола. Проявитель для фотографии.

Мидцианкит. Взрывчатое вещество из порошка KClO₃, керосина и т. п.

Миканит. Спрессованные отбросы слюды; изоляционный материал.

Монда газ. Генераторный газ, при добывании которого, благодаря присутствию большого количества водяного пара, получается сравнительно большое количество аммиака в виде сернокислого аммония. Теплопроизводительность ок. 1300 мал. кал. на м³.

Мояеля металл. 70 Ni + 30Cu.

Монопель-мыло. Мыло из сульфурованного масла.

Мунца металл. Ковкий сплав из 59 Cu + 39 Zn + 2 Fe.

Мумия. Красный остаток, состоящий из нечистой окиси железа получаемый в ретортах при производстве корпаузенской серной кислоты.

Нерадол. Пролукт конденсации формальдегида и ароматических сульфокислот. Синтетическое дубильное вещество.

Ниалят. Сплав, очень устойчивый к действию высоких температур (Крупн).

Никкелин. Сплав, наплавляющийся константан.

Нитрагин. Чистые культуры из бактерий, усваивающих азот.

Нитрон. 1-4-дифенил-3-5-энданило-дигидротриазол (C₂₀H₁₆N₄). Служит для количественного определения азотной кислоты и нитратов.

Нихром. Сплав из Ni и Cr; употребляется для сопротивлений, электрических печей и термоэлементов.

Нихротерм. Сплав, устойчивый к влиянию высоких температур. (Крупн).

Норге-селитра. Кальциевая селитра с прибл. 13% N.

Норгин. Клееподобная масса из морских водорослей и щелочей; клей и аппретура.

Озонил. Мыло с содой и перборатом.

Олеомаргарин. Низкоплавящаяся часть сала, получается из сала посредством отжимания.

Олеостеарин. Высокоплавящаяся часть сала.

Олеум. Дымящаяся серная кислота.

Ойлдаг. Взвесь графита в масле. Смазочное средство.

Оксидаквит. Безопасное взрывчатое вещество из жидкого, богатого кислородом воздуха с ватой + порошок древесного угля.

Ортизон. Перекись водорода + мочевины; удобное твердое вещество для переноса H₂O₂ с дезинфицирующими целями.

Пальмин. Очищенный кокосовый жир. Пищевое средство.

Пегамонд. Суррогат пергамента из отбросов целлулоидного производства и растительного масла.

Пергидроль. 30% раствор перекиси водорода.

Перхлорон. Технич. чистый гипохлорит кальция.

Перкаглицерин. Раствор молочнокислого калия; заменяет глицерин.

Пермутит. Искусственный цеолит для удаления извести из воды (оистки воды из котлов). При этом происходит переход алюмината натрия в так же нерастворимый алюминат кальция. Обработкою посредством конц. раствора NaCl вновь получают пермутит натрия.

Перексол. Щелочные персульфаты; употребляются для белиenia.

Персил. Мыло с содою и перборатом.

Пинккаальц. $(\text{NH}_4)_2 \text{SnCl}_6$. Употребляется при крашении как протрава; название получил по розовой краске из окиси хрома и окиси олова.

Пирантон. Растворитель. см. табл. „Растворители“.

Протол. Глицерин, полученный при брожении сахара.

Резинит. Продукт конденсации фенолов и формальдегида; заменяет натуральные смолы.

Ренания-фосфат. Фосфорит, переведенный в растворимое состояние при помощи силикатов, содержащих щелочи; содержит меньше 22% фосфорной кислоты, растворимой в цитратах.

Ронгалит. Соединения сульфоксида натрия и формальдегида. Употребляется при ситцепечатании как вытрапка и восстановитель (цинковая соль = декролин).

Робурит. Взрывчатое вещество из азотнокислого аммония, динитробензола и небольшого количества хлорнафталина.

Сальварсая. Эрлих-Гата-606; 3-3'-диамино-4-4'-диоксипарсенобензолдихлоридрат. $\text{HCl} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{As} : \text{As} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$. Специфическое средство против сифилиса.

Сегетан. Окись меди + аммиак + органич. соединения ртути; для протравы семян.

Силикагель. Амор. кремневая кислота; адсорбирующее средство; основа для катализаторов.

Силициевый чугун. Кислотоупорный чугун, содержащий большое количество Si.

Силико-зеркало (Silikospiegel). Белый чугун с 10—12% Si, 18—20% Mn, < 2% C.

Силунд. SiC. Карборунд для электрических печей и сопротивлений.

Силумин. Сплав из Al и Si.

Сореля цемент. Застывающая эластическая масса из жженной магнезии и раствора хлористого магния.

Страсс. Сильно преломляющее, содержащее много свинца стекло; мягкое, а потому неустойчивое к механическим воздействиям.

Супранорит. Активированный древесный уголь для адсорбции.

Талгол. Китовый жир, затвердевший в результате гидрирования. Таллэль (Tallöl). Смесь из смол и жирных кислот, получается из отбросов целлюлозного производства.

Твичеля реактив. Нафталинстеаросульфокислота, эмульгирует и расщепляет жиры.

Термит. Смесь из порошка алюминия и окиси железа, служит для автогенной сварки железа, получения хрома и т. п.

Тетра. Четыреххлористый углерод.

Тетралин. Тетрагидронафталин $\text{C}_{10}\text{H}_{12}$; часто употребляемый растворитель.

Тетраполь. Смесь из CCl_4 и раствора мыла монополь, для обезжиривания и мытья.

Тетрил. Тетранигрометиланилин $C_6H_4(NO_2)_3 \cdot N(CH_3) \cdot (NO_2)$; взрывчатое вещество большой силы.

Томпак. Бедная цинком латунь с примесью олова; по цвету похожа на золото; тягуча.

Тр-нспарит. Германский продукт, соответствующий целлофану.

Триолин. Суррогат линолеума.

Тролит. Искусственная смола, растворима в ацетоне, заменяет эбонит.

Тротил. Тринитротолуол $C_6H_2(CH_3) \cdot (NO_2)_3$; взрывчатое вещество большой силы, требует однако высокой первоначальной температуры для вспышки, а потому сравнительно безопасен.

Увиолевое стекло. Стекло, относительно хорошо пропускающее ультрафиолетовые лучи.

Успулин — напоминает гермизан.

Фактис. Похожее на каучук вещество, получается воздействием хлористой серы или серы на растительные масла, напр., сурепное масло. Употребляется как наполнитель для резины.

Ферротерм. Сплав, устойчивый к воздействиям высоких температур (Крупн).

Формалин. Большею частью 40% раствор формальдегида и неокисленного метилового спирта в воде.

Фуллерова земля. Силикат алюминия и магния из Флориды, аморфный, содержит воду; обезбесивающее средство для масел и т. п., обладает коллоидным действием;

Хеддит. Хлоратные взрывчатые вещества; название дано по месту изготовления — Chedde в Швейцарии. Бертолетова соль с маслом (напр., рициновым) и ароматическими нитросоединениями.

Цапоновый лак. Просвечивающие лаки из растворов нитроцеллюлоз в сложных эфирах, спиртах и других растворителях с примесью смол, смягчительных средств и т. п.

Целлон. Растворимые в ацетоне, отличающиеся высоким молекулярным весом ацетилцеллюлозы с различными примесями, вроде камфоры; эластичны, огнеустойчивы; заменяют стекло и целлюлозу.

Целлоновый лак. Раствор целлона в ацетоне и т. п.

Целлулоид. Смесь из нитроцеллюлозы и камфоры; эластична, блестяща, но огнеопасна; заменяет слоновую кость, рог и т. д.

Целлофан. Прозрачные листы, полученные из вискозы. Заменяют стекло, эластичны, огнеопасны.

II. УДЕЛЬНЫЕ ВЕСА (ПЛОТНОСТИ)

(4) Удельный вес сухого атмосферного воздуха

Удельный вес сухого атмосферного воздуха (вес 1 куб. см в г) при нормальных условиях согласно точнейших измерений (Rayleigh, Guye и др.) равен 0,0012928, т. е. 1 куб. см весит на географической широте 45°, на уровне моря, при 0° и давлении 760 мм 0,0012928 г. Температуре t и давлению b соответствует на широте 45° на уровне моря уд. вес.

$$\lambda \text{ сух.} = \frac{0,0012928}{1 + 0,00367 \cdot t} \cdot \frac{b}{760} \text{ (см. след. таблицу).}$$

Изменение удельного веса с содержанием углекислоты, географической широтой и высотой над уровнем моря

На каждые 0,01% объемных углекислоты уд. вес воздуха растет на 0,0053% своей величины. Если географическая широта повышается (понижается) выше 45° на 1°, то удельный вес повышается (понижается) на 0,009%, благодаря изменению гравитационной постоянной. На том же основании при подъеме на каждые 100 м над уровнем моря (при неизменном стоянии барометра) плотность будет уменьшаться на 0,003%. Отсюда следует:

Для всех измерений, проводимых для средних широт и не очень высоко над уровнем моря, уд. вес при 0° и 760 мм можно считать равным 0,001293, допуская этим ошибку не более, чем 0,15%.

(5) Влияние влажности воздуха

Плотность воздуха не всегда можно пренебречь. Плотность водяных паров равняется в круглых цифрах $\frac{5}{8}$ плотности сухого воздуха (при всех прочих равных условиях); так как молекулярный вес водяного пара равен 18, то средний молекулярный вес воздуха равен 29 (см. выше); ($\frac{18}{29} = 0,621$; $\frac{5}{8} = 0,625$).

Уд. вес влажного воздуха получается следовательно, если в формуле $\lambda \text{ сух.} = \frac{0,001293}{1 + 0,00367 \cdot t} \cdot \frac{b}{760}$ из атмосферного давления b , пропорционального λ , вычесть $\frac{3}{8}$ упругости водяного пара e (в мм ртутного столба) при данных условиях.

$$\lambda \text{ влаж.} = \frac{0,001293}{1 + 0,00367 \cdot t} \cdot \frac{b - 0,375 \cdot e}{760}$$

e связано с непосредственно измеряемой „абсолютной влажностью“ воздуха f (число г водяного пара в 1 м³ воздуха) уравнением:

$$e = 6,945 (1 + 0,00367 \cdot t) \cdot f.$$

Плотность сухого атмосферного воздуха
отнесенную к воде при 4° для температуры t° и давления b°

t	b=720 mm	b=730 mm	b=740 mm	b=750 mm	b=760 mm	b=770 mm	t
0	0,001225	0,001242	0,001269	0,001276	0,001293	0,001310	0
1	1220	1237	1254	1271	1288	1305	1
2	1216	1233	1250	1.66	1283	1300	2
3	1211	1228	1245	1262	1279	1296	3
4	1207	1224	1241	1257	1274	1291	4
5	1203	1219	1236	1253	1270	1286	5
6	1198	1215	1232	1248	1265	1282	6
7	1194	1211	1227	1244	1260	1277	7
8	1190	1206	1223	1239	1256	1272	8
9	1186	1202	1219	1235	1251	1268	9
10	1181	1198	1214	1231	1247	1263	10
11	1177	1194	1210	1226	1243	1259	11
12	1173	1189	1206	1222	1238	1255	12
13	1169	1185	1201	1218	1234	1250	13
14	1165	1181	1197	1213	1230	1246	14
15	1161	1177	1193	1209	1225	1242	15
16	1157	1173	1189	1205	1221	1237	16
17	1153	1169	1185	1201	1217	1233	17
18	1149	1165	1181	1197	12 3	1229	18
19	1145	1161	1177	1193	1209	1224	19
20	1141	1157	1173	1189	1204	1220	20
21	1137	1153	1169	1185	1200	1216	21
22	1133	1149	1165	1180	1196	1212	22
23	1129	1145	1161	1176	1192	1208	23
24	1126	1141	1157	1173	1188	1204	24
25	1122	1137	1153	1169	1184	1200	25
26	1118	1134	1149	1165	1180	1196	26
27	1114	1130	1145	1161	1176	1192	27
28	1111	1126	1141	1157	1172	1188	28
29	1107	1122	1138	1153	1168	1184	29
30	1103	1119	1134	1149	1165	1180	30

Волосяной гигрометр дает „относительную влажность“ а, т. е. при температуре t выраженное в процентах количество водяного пара, действительно находящегося в воздухе, по отношению к максимально возможному при температуре e = a · e₀ или f = a · f₀.

Величины: e₀ — упругость насыщенных водяных паров и f₀ — максимально возможное содержание воды можно найти в т. IV.

Для примерных расчетов при комнатной температуре пригодны нижеследующие формулы — в них принято, что воздух наполовину насыщен водяными парами:

$$\lambda_{\text{влажн.}} = \frac{0,001295}{1 + 0,004 \cdot t} \cdot \frac{b}{760} \text{ или, что еще удобнее:}$$

$$\lambda_{\text{вл. жн.}} = \frac{0,001293}{1 + 0,00367 \cdot t} \cdot \frac{b - t/6}{760}, \text{ т. е. пользуются табл. 4,}$$

но подставляют в уравнение показание барометра, уменьшенное на t/6 мм.

(6) Таблица для удельного веса влажного комнатного воздуха

(относительная влажность равна 50%)

b	t	λ влажн.	b	t	λ влажн.	b	t	λ влажн.
720	10°	0,001180	740	10°	0,001212	760	10°	0,001245
720	15	0,001157	740	15	0,001190	760	15	0,001222
720	20	0,001136	740	20	0,001168	760	20	0,001199
720	25	0,001115	740	25	0,001146	760	25	0,001177
730	10	0,001196	750	10	0,001229	770	10	0,001262
730	15	0,001173	750	15	0,001206	770	15	0,001238
730	20	0,001152	750	20	0,001184	770	20	0,001215
730	25	0,001131	750	25	0,001162	770	25	0,001193

(7) Поправка на взвешивание в воздухе

Если вопрос идет о расчете величин поправок, которые нужно внести для уд. веса влажного воздуха при комнатной температуре, то в большинстве случаев достаточно для λ влаж. взять с о к р а щ е н н ю величину 0,0012; так, например, при приведении взвешиваний к пустоте. Тело теряет при взвешивании в воздухе столько, сколько весит вытесненный им воздух. Положим, что взвешиваемое тело имеет удельный вес s, „кажущийся вес“ в воздухе p, при чем удельный вес равновеса, дающего вес p, равен s'. Тогда взвешиваемое тело теряет в весе 0,00012 p/s, так как p/s его объем; 0,0012 — удельный вес вытесненного воздуха, в то время как равновес теряет в весе, благодаря вытеснению — 0,0012, p/s'. Вес тела в пустоте был бы

$$p + p \cdot (1/s - 1/s') \cdot 0,0012,$$

т. е. надо „кажущийся вес“ умножить на $[1 + 0,0012 (1/s - 1/s')]$.

Для латунного равновеса, которым обычно пользуются в лаборатории, s' надо считать равным 8,4. Следующая таблица дает

тысячекратное значение $0,0012 \left(\frac{1}{s} - \frac{1}{8,4} \right) = R$.

s	R	s	R	s	R	s	R
0,7	+1,57	1,4	+0,71	2,5	+0,34	7	+0,03
0,8	+1,36	1,5	+0,63	3,0	+0,26	8	+0,01
0,9	+1,19	1,6	+0,61	3,5	+0,20	9	-0,01
1,0	+1,06	1,7	+0,56	4,0	+0,16	10	-0,02
1,1	+0,95	1,8	+0,52	4,5	+0,12	15	-0,06
1,2	+0,86	1,9	+0,49	5,0	+0,10	17	-0,07
1,3	+0,78	2,0	+0,46	6,0	+0,06	20	-0,08

10 г воды, взвешенные в воздухе, таким образом имеют истинный вес 10,0106 г, 10 г серной кислоты уд. веса 1,80—истинный вес 10,0052 г, в то время как 10 г золота уд. веса 19,3 в безвоздушном пространстве весили бы 9,9992 г.

(8) Удельные веса газов и паров

Молекулярные веса отнесены к $O_2 = 32,000$. 1 л кислорода при нормальных условиях (0° , 760 мм, географическ. широте 45° , на уровне моря) весит 1,42892 г. Теоретические объемные веса (т. е. выведенные при учете общей применимости газовых законов) других газов будут равны 1,42892-мол. вес: 32 (или в первом приближении: мол. вес $\times 0,09 : 2$)¹⁾.

Вес 1 литра газа на географической широте φ и H м над уровнем моря получают (при постоянстве температуры и давления) из величины, имеющейся для широты 45° и высоты на уровне моря, умножением ее на фактор $f = (1 - 0,002644 \cdot \cos 2\varphi + 0,000007 \cos^2 2\varphi - 0,0003086 H)$.

Плотности газов, отнесенные к воздуху, принятому за единицу, получаются делением веса литра газа на вес 1 литра сухого, не содержащего CO_2 воздуха (при нормальных условиях 1,2926 г). Разницы между наблюдаемыми и рассчитанными величинами показывают отклонение от газовых законов. За исключением H_2 и He наблюдаемые плотности у чистых веществ выше рассчитанных. Иногда (как, например, у фтористого водорода) увеличение плотности вызывается не только отклонениями от газовых законов, но и ассоциацией. Для веществ, жидких при 0° и 760 мм, вес литра не приведен.

Объем грамм-молекулы (1 моля) газа при 0° и 760 мм равен 22,412 л. Один литр содержит при нормальных условиях = 0,04462 мол.

Средний молекулярный вес воздуха = 28,97.

Плотность газа, рассчитанная по отношению к воздуху, равна молек. весу, умноженному на 0,03452.

Название	Формула	Мол. вес. $O_2 = 32,00$	Вес литра при 0° и 760 мм	Плотность (для воздуха = 1)	
				наблюд.	рас- счит.
Азот	N_2	28,016	1,25056	0,9673	0,9671
Азота закись	N_2O	44,016	1,9778	1,5299	1,5194
Азота окись	NO	30,008	1,3402	1,0367	1,0358
Аммиак	NH_3	17,032	0,7708	0,5962	0,5879
Аргон	Ar	39,88	1,7809	1,3775	1,3766
Ацетилен	C_2H_2	26,02	1,1791	0,9121	0,8982
Бор фтористый	BF_3	67,82	2,989	2,312	2,341
Бром	Br_2	159,84		5,5243	5,517
				(при 228°)	
Бромистый водород	HBr	80,93	3,6444	2,8190	2,7936
Бутан	C_4H_{10}	58,08	2,6726	2,0673	2,0048
Водород	H_2	2,016	0,08987	0,06952	0,06959
Гелий	He	4,00	0,17845	0,1380	0,1381
Иодистый водород	HI	127,93	5,66	4,38	4,416
Кислород	O_2	32,000	1,42892	1,1053	1,1046

¹⁾ Для удобства расчета приближенных значений веса литра (0,045 М.) делят М на 20 и отнимают от полученной величины 10%.

Название	Формула	Молекулярный вес O ₂ = 32,00	Вес литра при 0° и 760 мм	Плотность воздуха	
				наблюд.	рас- счит.
Кремний четырехфтористый	SiF ₄	104,06	4,643	3,630	3,592
Кремний четыреххлористый	SiCl ₄	169,90	7,582	5,86	5,865
Ксенон	X	130,2	5,851	4,526	4,494
Криптон	Kr	82,9	3,706	2,868	2,862
Метан	CH ₄	16,03	0,7168	0,5545	0,5533
Метиламин	CH ₃ ·NH ₂	31,05	1,40	1,08	1,072
Метилен фтористый	CH ₂ F ₂	52,02	2,34	1,80	1,796
Метил фтористый	CH ₃ ·F	34,02	1,5441	1,1952	1,1743
Метил хлористый	CH ₃ ·Cl	50,48	2,3084	1,7856	1,7425
Метиловый эфир	(CH ₃) ₂ O	46,05	2,1097	1,6319	1,5896
Мышьяковистый водород	AsH ₃	77,98	3,484	2,695	2,6917
Неон	Ne	20,2	0,8999	0,696	0,697
Никкель тетракарбонил	Ni(CO) ₄	170,68		6,01	6,892
Нитрозил хлористый	NOCl	65,47	2,9919	2,3143	2,2599
Озон	O ₃	48,00	2,139	1,655	1,657
Пропан	C ₃ H ₈	44,06	2,0196	1,5622	1,5209
Пропилен	C ₃ H ₆	42,05	1,937	1,498	1,452
Радиа эманация	RaEm	222	9,96	7,70	7,66
Селенистый водород	H ₂ Se	81,2	3,6643	2,8344	2,803
Селенистый газ	SO ₂	64,07	2,9266	2,2638	2,2116
Сероодород	H ₂ S	34,09	1,5392	1,1906	1,1767
Теллуристый водород	H ₂ Te	129,5	5,80	4,49	4,470
Углекислота	CO ₂	44,00	1,9769	1,5292	1,5188
Углерода окись	CO	28,00	1,2504	0,9672	0,9665
Углерода сероокись	COS	60,07	2,7208	2,1046	2,0735
Фосген	COCl ₂	98,92		3,505	3,415
Фосфистый водород	PH ₃	34,06	1,5293	1,1829	1,1757
Фосфорпятифтористый	PF ₅	126,04	5,80	4,49	4,351
Фосфор трехфтористый	PF ₃	88,04	3,907	3,022	3,039
Фтор	F ₂	38,00	1,69	1,31	1,312
Фтористый водород	HF	20,01		0,7126	0,6907
Фторфтороокись	POF ₃	104,04	4,76	3,68	3,591
Хлор	Cl ₂	70,92	3,214	2,486	2,448
Хлора двуокись	ClO ₂	67,46	3,012	2,330	2,329
Хлора окись	Cl ₂ O	86,92		3,007	3,000
Хлористый водород	HCl	36,47	1,6392	1,2879	1,2589
Циан	C ₂ N ₂	52,02	2,3353	1,8064	1,7956
Этан	C ₂ H ₆	30,05	1,3565	1,0493	1,0373
Этил хлористый	C ₂ H ₅ ·Cl	64,50		2,219	2,226
Этилен	C ₂ H ₄	28,03	1,2606	0,9751	0,9676

Примечание. Плотности газов для других температур и давления легко рассчитать из вышеприведенных данных, применяя таблицу 7а I-го тома.

(9) Удельные веса твердых и жидких элементов

(по отношению к плотности воды при 4°, принятой за единицу)

Цифры показывают во сколько раз объем соответствующего вещества тяжелее равного ему объема воды при 4°. Если нет никаких особых указаний, напр., „жидкий при температуре плавления (темп. плав.) 630° или „жидк. при температуре кипения (темп. кип.)—33,8° или „s 0°¹⁾, то данные относятся к средней комнатной температуре (15—20°), т. е. мы имеем „s т°/4°²⁾. Если хотят отнести удельный вес к воде при той же температуре, т. е., например, знать s 18°/18°, то табличные данные нужно умножить на число от 1,0009 (для 15°) до 1,0018 (для 20°), т. е. в среднем на 1,0015.

В большинстве случаев указана пред аригельная история металла, напр., „растоплен“ или „перегнан“ в вакууме (пер. вак.). Цифры, относящиеся к жидкому состоянию, напечатаны курсивом. Хорошие средние значения, с которыми в большинстве случаев можно производить расчеты, даны на первом месте и напечатаны жирн; сомнительные величины напечатаны обыкновенным шрифтом.

Э л е м е н т	Уд. вес	На б л ю д.
Азот жидк. (т. к. — 196°)	<i>0,811</i>	Baly, Donnan
Азот тверд. — 252,5°	1,027	Dewar
Алюминий	2,69	
продажн. листов й	2,713	Kahlbaum
в проволоке, свободный от SiO ₂	2,701	"
чистый	2,703	Edwards
жидкий	2,46	Pascal
Аргон жидкий (т. к. — 186°)	<i>1,404</i>	Baly, Donnan
Барий	3,6	
Бериллий	1,84	Fichter
Бор аморфн.	1,73	Kroll
Бром жидк.	<i>3,14</i>	
0°	3,187	v. d. Plaats
25°	3,102	Andrews
т. кип. 63°	2,948	Ramsay
Ванадий	5,7	Ruff
Висмут	9,80	Dewar
тверд. (т. пл. 271°)	9,873	Vicentini и
жидк. (т. пл. 271°)	<i>10,004</i>	Omodei
Водород жидк т. кип. — 252,5°	<i>0,0700</i>	Dewar
— 258,3°	<i>0,0754</i>	"
тверд. — 259,9°	0,0763	"
Вольфрам	19,1	v. Wartenberg
Галлий	5,91	Richards,
жидк.	6,09	Boyer
Германий	5,16	Winkler
Железо чист.	7,86	
Для др. сортов см. табл. 10 жидк.	6,88	Roberts
Золото	19,25	
расплавл.	19,20	Tilden
пров. лока мягк.	19,260	Kahlbaum
проволока жестк.	19,250	"

1) s = удельный вес.

2) т = средняя комнатная температура.

Э л е м е н т	Уд. вес	Наблюд.
Золото, провол. пер. в вак., прес. отлит.	19,27	Kahlbaum
Индий	19,0	Rose
Иод	7,25	Richards
жидк. (т. кип. 184,4°)	4,942	Gay-Lussac
Иридий	3,706	Drugman, Ramsay
Иттрий	22,4	
Кадмий	4,57	
валцов. или провол.	8,64	Spring
перен. в вакууме	8,648	Kahlbaum
т. п. 318° тверд.	8,366	Vicentini и
т. п. 318° жидк.	7,989	Omodei
Калий	0,862	
т. пл. 62,1° тв.	0,851	Vicentini и
т. пл. 62,1° жидк.	0,830	Omodei
Кальций	1,55	
электролит.	1,59	Ruff, Plato
99,5%-ный	1,55	Moissau
перег.	1,52	Arndt
Кислород:		
жидк. (т. кип. — 182,8°)	1,142	Baly, Donnan
жидк. (т. пл. — 227°)	1,27	Dewar
тверд. — 252,5°	1,426	"
Кобальт	8,83	Biltz
раств.	8,72	Tilden
Кремний:		
а) кристаллич.	2,34	
б) графит.	2,00	Winkler
в) аморфн. бур.	2,35	Vigouroux
Криpton жидк. ок. — 116°	2,155	Ramsay, Travers
Ксенон жидк. — 102°	3,52	"
Лантан	6,15	Muthmann
Литий	0,534	Richards
Магний	1,74	Blitz
Магалец	7,3	
Медь	8,933	
перегн. в вак. не прессов.	8,933	Kahlbaum
сильно прессов.	8,938	"
электролит.	8,952	Schröder
жидк.	8,40	Pascal
Молибден	10,2	
электролит.	10,28	Müller
раств.	10,2	Lederer
Мышьяк серый, металл.	5,72	
данные для других модификаций не надежны.		
[черн. (зерк.)	4,7	
б р . й аморфн.	3,7	
желт. (прав. снет.)	2,0	
Натрий	0,971	Richards
т. пл. 97,1° тв.	0,952	Vicentini и
т. пл. 97,1° жидк.	0,929	Omodei
т. кип. (к. 900° жидк.	0,741	Ramsay

Э л е м е н т	Уд. вес	Наблюд.
Неодим	7,05	Muthmann
Никкель	8,8	"
отлит.	8,90	Schröder
ра плавл.	8,79	Tilden
проводака тв.	8,760	Kahlbaum
" " мягк.	8,844	"
Никобий	8,56	Neuburger
Олово		
а) тетрагон	7,28	P. T. R. 1)
тврд. 223,3°	7,184	Vicentini и
жидк. (232°)	6,988	Omodei
б) серое	5,75	Cohen, Olie
Осмий	22 48	Deville
Палладий	11,5	
отлит.	11,4	Deville
отлит. и кован.	11,5	Mylius, Dietz
Платина	21,4	"
ра плавл.	21,29	Tilden
проводл. хол. тянут.	21,41	Kahlbaum
Празеодим	6,5	Muthmann
радиа эманация (жидк. т. кип. — 62°)	5,7	Gray, Ramsay
Рений	21,4	Goldschmidt
Родий	12,3	Deville
Ртуть (ср. табл. (5) т. 1)		
жидк. 0°	13,559	P. T. R.
" 25°	13,534	P. T. R.
" — 38,85°	13,690	Vicentini
тврд. — 38,85°	14,193	Mallet
Рубидий	1,52	Bunsen
жидк. т. 38,5°	1,475	Hackspill
Рутений	12,26	Deville
распл.	12,06	Joly
Самарий	7,7 — 7,8	Muthmann
Свинец см. также урановый свинец	11,34	
прокат	11,35	Reich
пер. в вак. не прессов.	11,342	Kahlbaum
сильно прессов.	11,347	"
чист.	11,32	P. T. R.
32° тврд.	11,005	Vicentini
327° жидк.	10,645	Omodei
Селен		
а) кристалл. красн.	4,46	Saunders
б) кристалл. сер.	4,81	Coste
в) стекл.	4,30	"
г) аморфн., красн.	4,27	"
Серебро, не содерж. газа	10,50	"
перегн. в вак.	10,492	Kahlbaum
перегн. в вак. прессов.	10,503	"
продажн., чист.	10,364	"
электrolит.	10,53	P. T. R.
жидк.	9,51	Roberts

1) Гос. Физич.-технич. У. п. (Physikalisch-Technische Reichsanstalt).

Э л е м е н т	Уд. вес	На б л ю д.
Стронций	2,63	Bi'z
Сурьма	6,69	
пере н. в вак. непрессов.	6,618	Kahlbaum
сильно прессов.	6,691	"
жидк. (т. пл. 630°)	6,55	Pascal
Таллий	11,85	de la Rive
Тантал	16,6	v. Bolton
Теллур:		
а) кристалл.	6,25	
б) аморфи.	6,0	
Титан	4,5	Hunter
Торий	11,45	
Углерод:		
а) алмаз	3,51	
	3,514	Roth и друг.
б) графит	2,2 — 2,3	
	2,255	Le Chatelier
	2,226	Roth и друг.
в) сажа, сахарный уголь и пр.	1,70—1,80	Le Chatelier
г) ацетиленов. уголь	1,919	Mixter
Уран	18,7	Zimmermann
Урановый свинец	11,27	Richards
Фосфор:		
а) белый	1,831	Boeseken
т. пл. 44,5° тв.	1,81	Damien
т. пл. 44,5° жи к.	1,75	Hess
б) красн.	2,20	
в) металл.	2,33	Hittorf
Фтор:		
жидк. (т. кип. — 187°)	1,11	Drugman, Ramsay
ж. т. (т. кип. — 200°)	1,14	Moissan
Хлор жи (т. кип. — 33,6°)	1,07	Drugman
Хро	7,14	Hüttig
Хром чист. распл.	6,92	Moissan
Цезий	1,87	
27° жидк.	1,836	Graefe
Церий	6,8	
Цинк	7,1	
отлит.	7,04—7,14	Rammelsberg
прокат.	7,19	Kahlbaum
переги. в вак. на прессов.	6,923	"
переги. в вак. прессов.	7,127	"
жидк. т. пл. 419°	6,92	Pascal
Циркон	6,53	
Эрбий продажн.	4,8 (?)	St. Meyer

Уд. веса неорганических соединений см. табл. 1.

Уд. веса органических соединений, см. табл. 2.

(10) Удельные веса сплавов и различных сортов технического железа при комнатной температуре.

Сплав	Уд. вес	Сплав	Уд. вес	Сплав	Уд. вес
1) Двойные сплавы					
Al-Cu		Cu-P		K-Na	
3% Al	8,47	84,98% Cu	6,79	68,3% K	0,890
5	8,18	88,09	7,36	Na-Hg	
10	7,56	91,43	7,67	1,02% Na	12,693
Al-Mg		95,97	8,22	5,08	10,101
66% Al	2,244	98,12	8,54	11,50	6,734
73	2,324	Cu-Sn		27,10	3,490
85	2,474	20,0% Cu	7,735	Pb-Ag	
Au-Ag		41,0	8,210	32,4% Pb	10,800
23,8% Au	11,760	50,0	8,79	48,9	10,925
47,8	13,432	75,0	8,83	63,8	11,054
64,6	14,870	89,3	8,80	79,4	11,144
78,5	16,354	92,6	8,76	95,1	11,285
88,0	17,540	96,2	8,79	98,0	11,334
91,6	18,041	Cu-Zn		Pb-Hg	
Au-Cu		23,6% Cu	7,714	34,1% Pb	12,815
86,14% Au	16,483	47,6	8,149	50,9	12,484
90,05	17,165	66,2	8,299	67,4	11,979
94,84	18,117	70 лит.	8,44	Pb-Sn	
98,01	18,839	70 ковани.	8,56	23,0% Pb	7,927
Cd-Sn		80,2	8,459	30,8	8,188
13,8% Cd	7,434	90,7	3,605	47,2	8,779
32,5	7,690	Fe-Si		64,1	9,460
65,9	8,139	92,5% Fe	7,352	78,2	10,080
85,3	8,432	80,0	6,696	91,5	10,815
Cu-Ag		70,7	6,198	Sb-Pb	
8,0% Cu	10,358	53,2	4,876	10,6% Sb	10,586
10,7	10,304	34,1	3,367	16,5	10,144
19,0	10,164	5,0	2,322	22,8	9,811
25,0	10,065	Hg-Sn		54,2	8,201
33,7	9,927	46,3% Hg	9,362	Sb-Sn	
50,4	9,650	77,4	11,456	5,0% Sb	7,276
66,6	9,383	Ir-Pt		9,8	7,208
78,0	9,166	95,0% Ir	22,384	17,4	7,140
		33,33	21,874	51,3	6,929
		10,00	21,615		

2) Тройные сплавы

Свинец, висмут и олово

40% Pb, 53% Bi, 7% Sn, удельный вес 10,56

Нейзильбер (медь, никель, цинк)

52% Cu, 22% Ni, 26% Zn, удельный вес 8,45

59 11%, 30 удельный вес 8,34

3) Четверные легкоплавкие сплавы

24,9% Pb, 10,6% Cd, 50,1% Bi, 14,2% Sn (Липовиц), уд. вес 9,685.
Температура затвердевания 65,5°.

24,3% Pb, 13,1% Cd, 48,8% Bi, 13,8% Sn (сплав Вуда), удельный вес 9,765. Температура затвердевания 68,5°.

43,4% Pb, 6,7% Cd, 49,9% Bi, удельный вес 10 732. Температура затвердевания 95°.

4) Различные сорта техн. железа

	Удельн. вес		Удельн. вес
Чугун темносерый . . .	7,03 — 7,13	Литая сталь	7,70
„ светлосерый	7,20	Сварочная сталь	7,90
„ белый	7,58 — 7,73	Железо (фортепианная проволока)	8,00
Железо (ковкое)	7,79 — 7,85		

(11) Удельные веса различных твердых тел при средней температуре

(Дерево — см. след. табл.)

Материал	Удельный вес	Материал	Удельный вес
Агат	2,5—2,8	Канифоль	1,07
Ангидрит (безводный гипс)	2,96	Каолин	2,2
Аттрацит	1,4—1,7	Картофель	1,06—1,13
Асбестовый картон	1,2	Каучук (не вулканизированный)	0,92—0,96
Асфальт	0,9—1,5	Кирпич строит.	1,4—1,6
Базальт	2,8—3,2	„ „ клинкер”	1,7—2,0
Бетон	1,80—2,45	Клей	1,27
Брикет угольный	1,25	Кожа	0,9—1,0
Бумага	0,70—1,15	Кокс	1,4
Вар	1,07—1,10	Колчедан	1,8—2,0
Воск пчелиный	0,96	Кость	1,7—2,0
Гипс обожженный	1,81	Кремень	2,6—2,8
„ гашеный	0,97	Лен (воздушной просушки)	1,5
Глина формовочная	1,5	Линолеум	1,15—1,3
Глина	1,8—2,6	Мергель	2,3—2,5
Глинистый сланец	2,8—2,9	Морская пена	0,99—1,28
Гнейс	2,7—2,9	Мрамор	2,5—2,8
Гравий	1,8—2,0	Наждак	4,0
Гранит	2,5—3,0	Нитроглицерин	1,6
Гумми-арабик	1,3—1,5	Овес просеян	0,43
Гуттаперча	ок. 1,0	Пемза (натуральная)	0,4—0,9
Доломит	2,9	Перекись марганца	1,16—1,27
Жир (животный)	0,92	Песок (влажный)	1,9—2,1
Известковый раствор (свежий)	1,7—1,8	„ (сухой)	1,4—1,6
Известковый раствор (сухой)	1,6—1,65	Песчаник строит.	2,2—2,5
Известковый кирпич	2,5—2,8	Полевой шпат	2,5—2,6
Известь гашеная	1,2—1,3	Порох порошкообразн.	0,9
„ негашеная	2,8—3,2	„ прессованный	1,75
Известняк	2,5—2,8	Пофир	2,4—2,8
		Пробка	0,24

Материал	Удельный вес	Материал	Удельный вес
Пшеница просеяни. . .	0,7—0,8	Трахит	2,6
Рожь просеяни. . . .	0,7—0,8	Уголь древесный . . .	0,3—0,5
Сапо	0,94—0,95	" бурый	1,2—1,5
Сахар, белый.	1,61	" каменный	1,2—1,5
(винцовый глег (иск.)	9,3—9,4	" канныельский . .	1,16—1,27
Сиенит	2,8—2,8	Фарфор	2,2—2,5
Слоновая кость	1,83—1,92	Фибра	1,51
Слюда	2,6—3,2	Хлопок возд. су. ой .	1,47—1,50
Смола (еловая)	1,07	Цемент, портланд . . .	3, —3,2
Соль каменная	2,3—2,4	Цемент, роман	2,6—3,0
Стеатит	2,7	Шалот	1,85—2,2
Стекло зеленое	2,64	Шелк (сырой)	1,56
" зеркальное . . .	2,5—2,7	Шерсть овечья (возд.	
" хрустальн. (бо-		сух.)	1,32
" гемское)	2,9—3,0	Шифер	2,2,7
" Флинт (англ.) . .	3,3—3,5	Шлак доменный	1,8—3,0
Строительные камни .	ок. 2,0	Янтарь	0,0—1,1
Торф сухой	0,51	Ячмень (просеяни.) .	5 0,7

(12) Удельные веса различных пород дерева

Сорт дерева	Уд. вес свеж.	Уд. вес возд.-сух.	Сорт дерева	Уд. вес свеж.	Уд. вес в.зд.-сух.
Ам рикан- ская белая сосна	—	0,83—0,85	Ива	0,79	0,49—0,59
Американ- ское орехо- вое дерево	—	0,60—0,90	Кедр	—	0,57
Береза	0,80—1,09	0,51—0,77	Клен	0,83—1,05	0,53—0,81
Бук белый	0,92—1,25	0,62—0,82	Конский каш- тан	—	0,58
Бук красный	0,85—1,12	0,66—0,83	Липа	0,58—0,87	0,32—0,59
Вишня	1,05—1,18	0,76—0,84	Лиственница	0,81	0,47—0,56
Вяз (илим)	0,78—1,18	0,56—0,82	Ольха	0,63—1,01	0,42—0,58
Гваяковое де- рево	—	1,17—1,39	Орех	0,91—0,92	0,60—0,81
Груша	0,96—1,07	0,61—0,73	Самшит	1,20—1,26	0,91—1,16
Дуб	0,93—1,28	0,69—1,03	Сосна	0,38—1,08	0,31—0,76
Дуб зимний	—	0,71—1,07	Тиковое де- рево	—	0,90
Ель	0,40—1,07	0,35—0,60	Тополь	0,61—1,07	0,39—0,59
Ель серебря- стая	0,77—1,23	0,37—0,75	Эбеновое де- рево	—	1,26
			Ясень	0,70—1,14	0,57—0,94

Примечание: Плотность воды и ртути, а также данные по взвешиванию стеклянного сосуда см. т. 1 (табл. 11—13).

(13) Плотности (d_{15}^t) некоторых органических жидкостей между 10 и 24° С

	10°	12°	14°	16°	18°	20°	32°	24°
Амиловый спирт	0,819	0,817	0,816	0,814	0,813	0,812	0,811	0,809
Ацетон.....	0,803	0,801	0,799	0,796	0,794	0,792	0,789	0,787
Бензол.....	0,887	0,885	0,884	0,882	0,881	0,879	0,878	0,876
Глицерин (28° Вé	1,232	1,231	1,229	1,228	1,227	1,226	1,224	1,223
Ледяная уксусная к-та.....	1,069	1,067	1,035	1,062	1,060	1,058	1,056	1,054
Метиловый спирт	0,804	0,802	0,800	0,799	0,797	0,797	0,79	0,792
Сероуглерод.....	1,277	1,275	1,272	1,269	1,267	1,265	1,262	1,259
Уксусно-этиловый эфир.....	0,910	0,907	0,905	0,903	0,900	0,898	0,895	0,893
Хлороформ	1,496	1,492	1,488	1,484	1,480	1,476	1,472	1,468
Этиловый спирт	0,799	0,797	0,796	0,794	0,792	0,791	0,789	0,783
Этиловый эфир.....	0,724	0,722	0,720	0,718	0,715	0,713	0,711	0,709

Плотности растворов

(I. Коррел.)

Дачные для наиболее часто применяемых растворов кислот и оснований можно найти в т. I, табл. 14—28.

При составлении этих таблиц особое внимание было обращено на то, чтобы их преимущественно применять для аналитических целей, т. е. для определения содержания вещества в растворе по его плотности.

Концентрация. Обычно содержание вещества в растворе дается в весовых процентах безводной соли (кислоты, основания) и почти всегда выражается в целых процентах, благодаря чему очень облегчается интерполирование. В некоторых редких случаях (спирт) частично пришлось от этого отступить.

Значность плотности. В громадном большинстве случаев дано 4 десятичных знака, так как обычные методы определения (а)еометр, весы Мора) не дают большей точности. Только для очень хорошо изученных веществ дано 5 десятичных знаков. В некоторых случаях плотности даны только с 3 десятичными знаками.

Температура. По возможности все плотности даны для температуры 20° (принимаемой сейчас за нормальную температуру) по отношению к плотности воды при 4° (т. е. $d \frac{4}{4}$). Там, где этих данных не имелось, была выбрана ближайшая к 20° температура (см. ниже температурная поправка).

Температурный коэффициент. Только для немногих очень важных растворов оказалось возможным дать плотности при различных температурах. Но так как влияние температуры на плотность растворов не так мало и кроме того сильно изменяется с температурой, концентрацией и природой вещества и так как определение плотности не всегда может быть проведено при нормальной температуре, то для чаще встречающихся растворов после плотности в графе А в скобках даны температурные коэффициенты, пригодные для ближайших к 20° температур (в 5-том десятичном знаке) (Смотри ниже поправку на температуру).

Эмпирические шкалы (Боме, Twaddle и т. п.) больше не применяются. Стремление индустриальных кругов устранить эти пережитки иррациональной работы вполне целесообразны.

Выбор веществ. Приведены те растворы, которые чаще всего находят применение в промышленности, технических и аналитических лабораториях или при научных исследованиях. Для различных веществ, которые должны были бы быть даны, совсем не имелось данных, или они были недостаточны. Плотности смешанных растворов могли быть приведены только частично, так как на это потребовалось бы много места и получился бы мало применимый материал. Указания на целесообразные дополнения были бы крайне желательны.

Литературные источники. Данные из справочника были сравнены с числами таблиц Landolt-Börnstein и интерполяционных критических таблиц. В остальных таблицы были взяты из обоих вышеуказанных изданий после того, как было установлено совпадение их друг с другом или с оригинальными данными (большой частью графически). В некоторых случаях потребовалось произвести новое интерполирование. Предпочтение отдавалось тем величинам, которые были подтверждены совпадением их у разных авторов или которые принадлежали авторам, отличавшимся особой тщательностью работы. Ни одна таблица не взята без предварительной прозрки.

Порядок

A. Растворы двух веществ (1 растворенное вещество, 2 растворитель)

I. Водные растворы:

а) Неорганические соединения: 1. Элементы, неэлектролиты. 2. Основания. 3. Кислоты. 4. Соли.

в) Органические соединения: 1. Неэлектролиты. 2. Кислоты. 3. Соли.

II. Неводные растворы.

B. Растворы 3 веществ.

Указания для пользования

О методах определения плотности см. след. тома.

Интерполирование. В большинстве случаев интерполирование нельзя избежать, когда хотя бы для раствора определенного состава определить плотность или, наоборот из плотности определить состав. Для точного интерполирования целесообразно применение известного графического метода, при чем должно быть взято не слишком мало точек.

В большинстве случаев достаточно численного линейного интерполирования, особенно при менее концентрированных растворах, примерно до 25%.

Найдено d_x , ищут содержание γ_x ¹⁾. Из таблицы берут плотность d_a для γ_a и плотность d_b для γ_b при чем $d_a < d_x < d_b$;

$$\text{тогда } \frac{d_x - d_a}{d_b - d_a} = \frac{\gamma_x - \gamma_a}{\gamma_b - \gamma_a} \quad \text{и} \quad \gamma_x - \gamma_a = \frac{(\gamma_b - \gamma_a) \cdot (d_x - d_a)}{d_b - d_a}$$

Пример. Для раствора найдено $d_x = 1,1015$; надо определить содержание γ_x . Таблица дает для 14% (γ_a) $d_a = 1,0899$, для 16%

$$(\gamma_b) d_b = 1,1039; \text{ тогда } \gamma_x - \gamma_a = \frac{2 \times 0,0116}{0,014} = \frac{2 \times 116}{140} = \frac{116}{70} = 1,66,$$

т. е. $\gamma_x = 14 + 1,66 = 15,66$.

Так как $\gamma_x - \gamma_a$ обычно = 1,2 или 5, расчет очень прост (логарифмическая линейка. Так как для 1% разница $d_b - d_a$ редко бывает значительно больше 0,0100 (чаще же ниже) и так как при помощи обычных методов можно получить точность только в третьем десятичном знаке, то не имеет смысла высчитывать сотые доли %/о.

¹⁾ d_x — плотность, γ — количество граммов вещества.

Поправка на температуру. Надо различать два вида поправок.

1) Перерасчет $d_{\frac{t}{4}}$ на $d_{\frac{t}{4}}$. Если плотность определена при температуре, указанной в таблице (большой частью при нормальной температуре 20°), но с прибором, который дает $d_{\frac{t}{4}}$ (не прокалиброванный пикнометр, весы Мора или ареометр более старой системы), то для точного использования таблиц надо пересчитать $d_{\frac{t}{4}}$ на $d_{\frac{t}{4}}$ с помощью плотности воды D_w , известной для всех температур (см. том I, табл. 11) Та: как при 4° вода имеет наибольшую плотность, то $d_{\frac{t}{4}}$ всегда меньше $d_{\frac{t}{4}}$. Таким образом $d_{\frac{t}{4}} = d_{\frac{t}{4}} \cdot D_w t$; так как D_w колеблется между 0,999 и 0,998, то этот пересчет неудобен даже с логарифмической линейкой. Если принять $d_{\frac{t}{4}} = d_{\frac{t}{4}} \cdot D = d_{\frac{t}{4}} - x$, то $x = d_{\frac{t}{4}} (1 - D)$, где x — есть величина, которую надо вычесть из $d_{\frac{t}{4}}$ для того, чтобы получить $d_{\frac{t}{4}}$. В следующей таблице приведены значения $(1 - D)$ для температуры от 0° до 25°. Умножают $d_{\frac{t}{4}}$ на $(1 - D)$ и вычитают произведение из $d_{\frac{t}{4}}$. Так как только при температурах выше 16° поправка составляет больше 1‰, то можно сокращенно вести расчет, применяя графу В, при чем уменьшают $d_{\frac{t}{4}}$ на 1 или 2 десятых и вычитают из $d_{\frac{t}{4}}$ величину $(d_{\frac{t}{4}} \cdot B) : 1000$.

Пример: $d_{18/18} = 1,3761$; $d_{18/4} = 1,3761 - 1,3761 \times 0,00138 = 1,3761 - 0,0019 = 1,3742$; сокращенно $d_{18/4} = 1,3761 - (1,4 \cdot 1,4) : 1000 = 1,3761 - 0,0020 = 1,3741$.

(14) Таблица для перерасчета $d_{\frac{t}{4}}$ на $d_{\frac{t}{4}}$

$$d_{\frac{t}{4}} = d_{\frac{t}{4}} - d_{\frac{t}{4}} (1 - D)$$

°C (1-D)	В	°C (1-D)	В	°C (1-D)	В	°C (1-D)	В
0 0,00013	0,1	7 0,00007	0,1	14 0,00073	0,7	21 0,00198	2,0
1 07	0,1	8 12	0,1	15 87	0,9	22 220	2,2
2 03	0,0	9 19	0,2	16 103	1,0	23 244	2,4
3 01	0,0	10 27	0,3	17 120	1,2	24 268	2,7
4 00	0,0	11 37	0,4	18 138	1,4	25 293	2,9
5 01	0,0	12 48	0,5	19 157	1,6		
6 03	0,0	13 60	0,5	20 177	1,8		

2. Пересчет $d \frac{t^1}{4}$ на $d \frac{t^2}{4}$

Если хотят знать плотность раствора при температуре, не указанной в таблице, или если плотность определена при этой температуре и хотят использовать таблицу для определения концентрации, то пересчет возможен лишь при условии, что известен температурный коэффициент A (см. выше) раствора. Если $A = 26$, то выше 20° плотность раствора понижается с каждым градусом на 0,00026, а ниже 20° повышается с каждым градусом на 0,00026.

Другие значения величины A см. в табл. „Поправка на капиллярность“.

Предел точности этих коэффициентов можно принять за $\pm 5^\circ$ для указанных температур. Если совсем не даны величины A , то подобный перерасчет можно произвести с помощью температурного коэффициента для сходных веществ.

Поправка на капиллярность для ареометра

Для того, чтобы получить из числа, получаемого непосредственно по ареометру, истинную плотность (удельн. вес) любой жидкости, нужн учесть поправку на „капиллярность“, так как ареометр, прокалиброванный по определенной жидкости, изменяет свою глубину погружения в другой жидкости, с той же плотностью но с другими капиллярными константами.

Изменение глубины погружения dI выражается через $dI = \frac{4(\alpha_1 - \alpha_2)}{\text{диам.}}$

где α_1 и α_2 — капиллярные константы измеренной жидкости и жидкости, взятой для калибрования ареометра; диам. = диаметру стержня ареометра; эта величина получается для стержня эллиптического поперечного сечения, как среднее арифметическое большой и малой оси. Значения для $\alpha_1 - \alpha_2$, зависящие от плотности, даны в нижеследующей таблице. Положительное значение величины $\alpha_1 - \alpha_2$ означает, что ареометр погружается в исследуемую жидкость на dI глубже, чем в взятой для калибрования жидкости; отрицательные величины указывают на обратные отношения. Пример: для КОН показание ареометра найдено при 17° равным 1,075, найти плотность при 17° . Большая ось стержня ареометра равна 8 мм, малая — 4 мм тогда диам. = 6 мм.

Для КОН с показанием ареометра = 1,075, $\alpha_1 - \alpha_2$ находят по таблице равным 0,2; тогда $dI = \frac{4 \cdot 0,2}{6} = 0,13$ мм. Ареометр погружается в КОН на избыточную величину 0,13 мм. Так как 10 делений шкалы ареометра (0,010) составляют длину 9 мм, то 0,13 мм соответствует $\frac{0,13 \cdot 0,01}{9} = 0,00015$ деления ареометра и поэтому $d^{17}/_4$ (испр.) = $= 1,075 + 0,00015 = 1,07515$. Отсюда видно, что эта поправка должна учитываться лишь при больших значениях $\alpha_1 - \alpha_2$.

**(15) Таблица разниц капиллярных констант $\alpha_1 - \alpha_2$
и величин поправок на температуру (А)**

(Изменение показаний ареометра на 1° в 5-ом десятичном знаке.
Предварительные данные).

Вещество	Уд. вес	$\alpha_1 - \alpha_2$	A. 10 ⁵	Вещество	Уд. вес	$\alpha_1 - \alpha_2$	A. 10 ⁵	
Неорганические вещества								
Кислоты								
HCl	1,00	± 0,0	—	H ₂ O ₂	1,32	—	90	
	1,05	—	30		1,38	—	100	
	1,10	— 0,1	40		1,41	—	110	
	1,15	—	50		1,46	—	110	
	1,18	— 0,4	60	Основания				
1,20	—	60	KOH	1,00	± 0,0	—		
HNO ₃	1,00	± 0,0		—	1,05	± 0,1	30	
	1,05	—		80	1,075	± 0,2	40	
	1,10	— 0,1		50	1,10	—	40	
	1,20	— 0,5		80	1,15	—	50	
	1,30	— 0,9		100	1,20	—	50	
	1,40	— 1,3		140	1,30	—	60	
	1,52	—		170	1,40	—	70	
	1,50	—	70	1,50	—	70		
H ₃ PO ₄	1,05	—	30	NaOH	1,00	± 0,0	—	
	1,10	—	30		1,05	—	30	
	1,15	—	40		1,10	+ 0,8	40	
	1,25	—	40		1,15	—	50	
	1,30	—	50		1,20	+ 0,8	50	
	1,40	—	60		1,30	+ 1,4	60	
	1,50	—	70		1,40	+ 1,9	70	
HBr	1,38	—	70	1,50	—	70		
	1,60	—	90	NH ₄ OH	0,90	+ 3,3	60	
	1,79	—	110		0,95	+ 3,2	30	
HJ	1,18	—	50		0,99	+ 1,0	20	
	1,30	—	50		Соли			
	1,45	—	70		BaCl ₂	1,04	+ 0,2	10
	1,70	—	90	1,10		+ 0,8	—	
	1,82	—	90	1,15		—	20	
1,90	—	110	1,25	+ 0,2		—		
1,95	—	120	CaCl ₂	1,01	—	—		
2,10	—	122		1,05	+ 0,3	30		
HClO ₄	1,07	—		50	1,25	+ 0,8	30	
	1,58	—		110	CuSO ₄	1,15	+ 0,1	20
	1,68	—		120		FeSO ₄	1,08	+ 0,4
	1,78	—	160	1,10			± 0,0	30
	1,81	—	160	1,15	± 0,0		40	
H ₂ O ₂	1,04	—	30					
	1,09	—	40					
	1,17	—	60					
	1,26	—	80					

Вещество	Уд. вес	$\alpha_1 - \alpha_2$	A. 10 ³	Вещество	Уд. вес	$\alpha_1 - \alpha_2$	A. 10 ³			
FeCl ₃	1,10	—	20	NH ₄ NO ₃	1,25	+0,6	50			
	1,20	—	40		(NH ₄) ₂ SO ₄	1,10	+0,3	30		
	1,40	—	50			1,10	+0,6	30		
	1,56	—	80			1,44	—	70		
KCl	1,00	±0,0	10	NiSO ₄		1,04	—	10		
	1,0	±0,0	20		Pb(NO ₃) ₂	1,04	—	20		
	1,14	+0,4	30			1,13	—	30		
KClO ₃	1,08	±0,0	10	1,29		±0,0	50			
	K ₂ CO ₃	1,10	+0,3	30	ZnCl ₂	1,08	+0,2	10		
		1,4	+1,0	40		1,46	—	60		
1,56		+2,0	50	1,87		—	90			
KBr	1,02	±0,0	10	ZnSO ₄	1,95	—	110			
	1,20	±0,1	30		1,03	±0,0	30			
K ₂ CrO ₄	1,15	+0,1	20	1,10	±0,3	40				
	KJ	1,02	—0,3	10	1,27	+0,2	50			
1,16		±0,0	20	Органические соединения						
KNO ₃	1,03	±0,0	10	Эфир	0,71	—0,7	170			
	1,10	±0,1	40	Спирт	0,79	—0,4	90			
	1,15	+0,1	50		0,83	±0,0	90			
K ₂ SO ₄	1,03	+0,1	20		0,91	±0,0	80			
	1,08	+0,2	30	Уксусно - ами-	0,98	±0,0	30			
MgCl ₂	1,04	+0,1	30	ловый эфир	0,87	—0,2	110			
	MgSO ₄	1,12	+0,1	30	Амил. спирт	0,81	+0,1	90		
1,26		+0,2	30	Анилин	1,02	—3,2	90			
NaCl	1,10	+0,5	40	Бензол	0,88	+0,3	120			
	1,20	+0,8	50	Хлорал	1,51	—3,5	90			
NaClO ₃	1,05	—0,1	30	Хлорбензол	1,11	—3,8	150			
	NaNO ₃	1,05	+0,2	30	Хлороформ	1,19	—3,3	130		
1,15		+0,2	50	Глицерин	1,00	±0,0	} 50			
1,24	+0,3	60		1,10	—0,5					
Na ₂ CO ₃	1,10	+0,1	30	р-Крезол	1,23	—0,7		} 90		
	Na ₂ SO ₄	1,12	+0,2	20	Ацетон	1,03	—3,8			
NH ₄ Cl		1,03	+0,2	30	Мур. в.я. кисл.	0,79	—0,3	140		
	1,06	—	50	Уксусная кисл.	1,22	—3,1	100			
NH ₄ NO ₃	1,05	+0,2	40	Уксусн. ангидр.	1,05	—4,6	110			
				Глицерин	1,09	—3,8	110			
				Керосин	1,11	—2,5	—			
				Продукты пере-	0,77	±0,0	—			
				гонки каменно-	0,84	±0,4	90			
				угольн. смолы	0,80	±0,0	80			
					0,85	±0,5	70			
					0,90	+0,3	70			
					0,95	—	70			
					0,97	—	80			

Вещество	Уд. вес.	$\alpha_1 - \alpha_2$	A.10 ⁴	Вещество	уд. вес	$\alpha_1 - \alpha_2$	A.10 ⁴
Масло земляного ореха	0,915	+ 0,5	—	Вазелин. масло	0,90	+ 0,5	—
К.нопл. масло	0,929	+ 0,5	—	Продукты перегонки каменн. угля	0,85	+ 0,4	—
Лампади. масло	0,822	+ 0,8	80		0,90	+ 0,3	—
Сезамов. масло (нем)	0,925	+ 0,3	—		0,95	+ 0,1	—
Тяжелое смоляное масло	0,981	- 1,8	—	Пиридин	1,00	- 3,7	—
Миндал. масло	0,917	+ 0,4	80	Сероуглерод	0,989	- 2,1	—
Оливков. масло	0,915	+ 0,5	70	Четыреххлористый углерод	1,23	- 3,4	130
Масло из кост. персика	0,922	+ 0,4	—	Тимол	1,594	- 3,2	200
Касторов. масло	0,961	+ 0,1	—	о-Толуидин	0,968	- 0,7	80
Сезамов. масло	0,92	+ 0,3	—	Толуол	1,00	- 3,3	80
Терпент. масло	0,833	+ 0,2	—	Ксилол	0,87	+ 0,1	100
	0,894	- 0,2	100	В-ретен. масло	0,86	+ 0,3	100
	0,933	- 0,4	—	Метил. спирт	0,93	+ 0,1	—
Лимонное масло	0,820	+ 0,2	—	Метил. спирт	0,790	- 0,3	90
				Нитробензол	1,203	- 2,7	90
				Фенол	1,060	- 3,4	90

УКАЗАТЕЛЬ ПОМЕЩЕННЫХ ТАБЛИЦ Неорганические соединения¹⁾

AgNO ₃	табл.	123
AlCl ₃	"	145
AlK(SO ₄) ₃	"	147
Al(NH ₄)(SO ₄) ₂	"	148
Al(NO ₃) ₃	"	149
Al ₂ SO ₄	"	146
As ₂ O ₃	"	40
As ₂ O ₅	"	41
BaCl ₂	"	188
Ba(NO ₃) ₂	"	137
Ba(OH) ₂	"	26
Be(NO ₃) ₂	"	124
B ₂ O ₃	"	43
Br	"	76
CaBr ₂	"	131
CaCl ₂	"	130
CaJ ₂	"	132
Ca(NO ₃) ₂	"	133
Ca(OH) ₂	"	23, 24
CdCl ₂	"	141
Cd(NO ₃) ₂	"	143
CdSO ₄	"	142
CoCl ₂	"	175
Co(NO ₃) ₂	"	176
CrCl ₃	"	153, 154
CrK(SO ₄) ₃	табл.	157, 158
Cr(NH ₄)(SO ₄) ₂	"	159, 160
Cr(NO ₃) ₃	табл.	161
CrO ₃	"	38
Cr ₂ (SO ₄) ₃	табл.	155, 156
CuCl ₂	табл.	120
Cu(NO ₃) ₂	"	122
CuSO ₄	"	121
FeCl ₂	"	165
FeCl ₃	"	163
FeK ₂ (CN) ₆	"	173
FeK ₃ (CN) ₆	"	174
Fe ^{III} K(SO ₄) ₂	"	170
Fe ^{III} (NH ₄)(SO ₄) ₂	"	171
Fe ^{II} (NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂	"	169
Fe(NO ₃) ₃	"	172
FeSO ₄	"	167
Fe ₂ (SO ₄) ₃	"	168
H ₃ A-O ₄	"	41
H ₃ BO ₃	"	43
HBr	"	28
HCl	т. I	28
HCIO ₃	"	31

HCIO ₄	табл.	32
HCN	"	30
H ₂ CrO ₄	"	38
HF	"	27
HJ	"	29
HJO ₂	"	33
HJO ₄	"	34
HNO ₃	т. I, табл.	18, 12, 20
H ₂ O ₂	табл.	18
H ₃ PO ₄	"	44
H ₂ SeO ₄	"	37
H ₂ SiF ₆	"	42
H ₂ SO ₃	"	35
H ₂ SO ₄	т. I, табл.	21, 22, 23, 24
H ₂ S ₂ O ₃	табл.	36
H ₂ WO ₄	"	39
H ₂ W ₂ O ₁₃	"	39
HgCl ₂	"	114
J	"	17
KBr	"	86
KBrO ₃	"	94
KCl	"	85
KClO ₃	"	92
KClO ₄	"	93
KCN	"	88
KNS	"	89
K ₂ CO ₃	"	106
K ₂ CrO ₄	"	99
K ₂ Cr ₂ O ₇	"	100
KF	"	84
KHCO ₃	"	107
KH ₂ PO ₄	"	105
KHSO ₄	"	97
KJ	"	87
KJO ₃	"	95
K ₂ N ₂ O ₄	"	109
K ₂ MoO ₄	"	101
KNO ₂	"	104
KNO ₃	"	103
KOH	т. I,	15, 17
KSH	"	90
K ₂ S	"	91
K ₂ SiO ₃	"	108
K ₂ SO ₃	"	98
K ₂ SO ₄	"	96
K ₂ SO ₄	"	97
K ₂ WO ₄	"	102
LiBr	"	46
LiCl	"	45

¹⁾ Кислоты и щелочи см. т. I.

Неорганические соединения (Продолжение).

LiJ	табл. 47	Na ₂ SiO ₃	табл. 79
LiNO ₃	48	Na ₂ SnO ₃	80
LiOH	19	Na ₂ SO ₃	61
Li ₂ O	49	Na ₂ SO ₄	59
MgBr ₂	126	Na ₂ S ₂ O ₃	62
MgCl ₂	125	Na ₂ WO ₄	66
MgJ ₂	127	NH ₃	т. I, 14
Mg(NO ₃) ₂	129	N ₂ H ₄ ¹⁾	21
MgSO ₄	128	NH ₄ Br	112
MnCl ₂	162	NH ₄ Cl	111
Mn(NO ₃) ₂	164	N ₂ H ₄ ·2HCl ₂	118
MnSO ₄	163	NH ₄ CNS	115
Na ₂ AsO ₄	74	(NH ₄) ₂ CO ₃	117
NaBO ₂	82	NH ₄ F	110
Na ₂ B ₄ O ₇	81	NH ₄ J	113
NaBr	52	NH ₄ NO ₃	114
NaBrO ₃	58	NH ₄ OH	т. I, 14
NaCl	51	NH ₂ OH ²⁾	22
NaClO ₃	56	NH ₂ OH·HCl	119
NaClO ₄	57	(NH ₄) ₂ SO ₄	116
NaCNS	54	NiCl ₂	177
Na ₂ CO ₃	76, 77	Ni(NO ₃) ₂	178
Na ₂ CrO ₄	63	P ₂ O ₅	44
Na ₂ Cr ₂ O ₇	64	Pb(NO ₃) ₂	152
NaF	50	PtCl ₄	179
N ₂ HAsO ₄	73	RbOH	20
NaHCO ₃	75	SiF ₄	42
NaHPO ₄	69	SO ₂	53
NaHSO ₄	60	SnCl ₂	150
NaJ	53	SuCl ₄	151
NaMoO ₄	65	SrCl ₂	134
NaNO ₂	68	Sr(NO ₃) ₂	135
NaNO ₃	67	Sr(OH) ₂	25
NaOH	т. I, 16, 17	WO ₃	39
NaPO ₃	72	ZnCl ₂	138
Na ₂ PO ₄	70	Zn(NO ₃) ₂	140
Na ₂ P ₂ O ₇	71	ZnSO ₄	139
Na ₂ S	55		

Органические вещества

Альбумин	табл. 191	Винокислый KNa	216
Ацет.л. дегид	189	" K	215
Ацетон	190	" Na —	213
Винная кислота	197	Кисл. винокисл. Na	214
Винокислый Al	220	" " SbK	217

¹⁾ Гидразин.

²⁾ Гидроксиламин.

Винокиислое Sn	"	228	Уксуснокислый Ba	"	207
Глицерин	"	187	" Ca	"	206
Глюкоза	"	193	" Cr	"	225
Декстроза	"	193	" сск.	"	226
Дубильная кислота	"	199	" K	"	204
Лимонная	"	198	" Na	"	203
Метиловый спирт	"	181	" NH ₄	"	205
Этиловый спирт табл. 182—	186		" Ni	"	224
Муравьиная кислота	"	194	" Sn	"	221
Муравьинокислый Ca	"	202	" Pb	"	208
" Na	"	200	Формальдегид	"	188
Муравьинокислый NH ₄	"	201	Щавелевая кислота	"	196
Танин	"	199	Щавеловокислый K	"	210
Тростниковый сахар	"	192	" Na	"	209
Уксусная кислота	"	195	" NH ₄	"	212
Уксуснокислый Al	"	218	" кислый K	"	211

1а. Водные растворы неорганических соединений

1. Элементы. неэлектролиты

16 Hg ¹		прод. Br		18 H ₂ O ₂		прод. H ₂ O ₂		прод. H ₂ O ₂	
%	d ¹⁵ / ₄	1.		%	d ¹⁸ / ₄	1.			
0,5	...00189	1,0	...00358	1	...0022	16	...0574	20	...1966
1,0	...00561	2,0	...0 091	2	...058	18	...0649	55	...2188
2,0	...01205	3,0	...01825	4	...0131	20	...0725	60	...2416
3,0	...02049	3,25	...02007	6	...0204	22	...0802	65	...2652
3,25	...02235			8	...0277	24	...0880	70	...2897
	d ²⁵ / ₄	17 Под		10	...0351	26	...0959	75	...3149
0,5	...99991	(в раств. KJ)		12	...0425	28	...1040	80	...3406
		см. таб. 232		14	...0490	30	...1122	85	...3607
				45	...1749	35	...1327	90	...3931
						40	...1538	95	...4197
						100	...4465		

2. Неорганические основания

19 LiOH		20 RbOH		прод. N ₂ H ₄		прод. N ₂ H ₄		прод. NH ₂ OH	
%	d ²⁰ / ₄	%	d ¹⁸ / ₄	1.		1.			
1	...0102(20)	1	...0080	4	...0034	80	...038	22	...0454
2	...0217(21)	2	...0174	6	...0056	90	...030	28	...0545
4	...0437(23)	4	...0398	8	...0077	109	...011	30	...0637
6	...0650(26)	6	...0568	10	...0099			35	...0755
8	...0862(29)	8	...0774	14	...0143	22 NH ₂ OH ³⁾		40	...0875
10	...1072(32)	10	...0987	18	...0186			45	...0997
		12	...1203	22	...0238			50	...1123
		14	...1432	26	...0267			55	...1249
		21	N ² H ⁴ ²⁾	30	...0305			23 Ca(OH) ₂ ⁴⁾	
				35	...035			%	d ¹⁵ / ₄
				40	...038	1	...0302	0	
				45	...042	2	...0023	0,05	...9998
				50	...044	4	...0055	1	
				55	...046	6	...0107	0,10	...0004
				60	...047	8	...0149	0,15	...0011
				70	...046	10	...0192		
						14	...0278		
						18	...0366		

24. Известковое молоко (Lenart. Zbl. 1919, II, 561)

г CaO/l	% CaO	% Ca(OH) ₂	d ²⁰ / ₂₀	г CaO/l	% CaO	% Ca(OH) ₂	d ²⁰ / ₂₀
10	0,99	1,31	1,0085	160	14,30	18,90	1,1185
20	1,96	2,59	1,017	170	15,10	19,95	1,1255
30	2,93	3,87	1,0245	180	15,89	21,00	1,1325
40	3,88	5,13	1,0315	190	16,67	22,03	1,140
50	4,81	6,36	1,039	200	17,43	23,03	1,1475
60	5,74	7,58	1,046	210	18,19	24,04	1,1545
70	6,65	8,79	1,0535	220	18,94	25,03	1,1615
80	7,54	9,96	1,0605	230	19,68	26,01	1,1685
90	8,43	11,14	1,0675	240	20,41	26,96	1,176
100	9,30	12,29	1,075	250	21,12	27,91	1,1835
110	10,16	13,43	1,0825	260	21,84	28,86	1,1905
120	11,01	14,55	1,0895	270	22,55	29,80	1,1975
130	11,86	15,67	1,0965	280	23,24	30,71	1,205
140	12,68	16,76	1,104	290	23,92	31,61	1,2125
150	13,50	17,84	1,111	300	24,60	32,51	1,2195

¹⁾ Roth по Macheleith'у и Орреганп'у. ²⁾ Гидразин.

³⁾ Гидроксиламин. ⁴⁾ Раствор, известковая вода.

25 $\text{Sr}(\text{OH})_2$ % $d^{25}/4$ 1. 0,10004 0,20018 0,30032	26 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ % $d^{18}/4$ 1. 10125 20175 4025 6037	пр. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 8055 10077 15142 20213 25287 30360	прод. HClO_3 160991 181130 201273 221419 241568	прод. HJO_3 222206 242450 262700 282956 303218 353900 404640
--	---	---	---	--

3. Неорганические кислоты

27 HF ¹⁾ % $d^{20}/4$ 1. 2005 4012 6021 8028 10036 12043 14050 16057 18064 20070 22077 24084 26090 28096 30102 32107 34114 36118 38123 40128 42134 44139 46144 48150 50155	продол. HBr 12 ..0883(30) 14 ..1048(32) 16 ..1219(34) 18 ..1396(37) 20 ..1579(40) 22 ..1767(44) 24 ..1961(47) 26 ..2161(50) 28 ..2367(52) 30 ..2580(54) 35 ..3150(62) 40 ..3772(70) 45 ..4446(80) 50 ..5173(89) 55 ..5953(99) 60 ..6787(100) 65 ..7675(122)	продол. HJ 60770 65801	% $d^{15}/4$ 1. 10050 20109 40228 60348 80471 100597 120726 140859 160995 181135 201279 221428 241581 261738 281900 302067 322239 342418 362603 382794 402991 453521 504103 554733 605389 656051 706736	34 HJO_4 % $d^{17}/4$ 1. 10076 20165 40349 60539 80737 100944 121161 141388 161623 181865 202116 222376 242647 262931 283230 303545 323875
HCl см. т. I, таб. 28	29 HJ % $d^{20}/4$ 1. A 1 ..0054(2) 2 ..017(23) 4 ..0277(26) 6 ..0431(28) 8 ..0583(30) 10 ..0751(30) 12 ..091(31) 14 ..109(33) 16 ..1270(35) 18 ..1456(37) 20 ..1649(40) 22 ..1850(44) 24 ..2059(47) 26 ..2270(46) 28 ..2503(48) 30 ..2737(50) 35 ..3357(54) 40 ..4029(64) 45 ..4755(72) 50 ..560 55 ..655	30 HCN % $d^{13}/4$ 0. 2996 4993 6990 8986 10982 1592 20858 25943 30925 35908 40892 45876 50860 55844 60826 65809 70792 75775 80758 85741 90724 95707 100691	32 HClO_4 % $d^{15}/4$ 1. 10071 20157 40334 60517 80706 100900 121100 141308 161519 181740 201969	35 SO_2 % $d^{15,5}/4$ 1. 10010 20091 40191 60292 80393 100493
28 HBr % $d^{20}/4$ 1. A 1 ..0053(21) 2 ..0124(22) 4 ..0209(24) 6 ..0317(25) 8 ..0588(27) 10 ..0723(28)	31 HClO_3 % $d^{18}/4$ 1. 10041 20103 4022 60314 80463 100594 120723 140856	33 HJO_3 % $d^{18}/4$ 1. 10071 20157 40334 60517 80706 100900 121100 141308 161519 181740 201969	36 $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ % $d^{14}/4$ 1. 1005 2011 4022 6034 8046	

¹⁾ Определение надо производить платиновым ареометром в стеклянном, сильно пропарафинированном сосуде.

<p>прод. $H_2S_2O_8$</p> <p>10.....059 12.....072 14.....085 16.....099 18.....113 20.....127 22.....142 24.....157 26.....173 28.....189 30.....205 35.....245</p> <p>37 $H_2S_2O_4$</p> <p>% $d^{20}/4$</p> <p>1.....0059 2.....0 38 4.....0291 6.....0147 8.....0905 10.....0766 12.....0931 16.....1276 20.....1639 24.....2026 28.....2438 32.....2871 36.....3334 40.....3819 44.....4336 48.....4892</p>	<p>прод. H_2SeO_4</p> <p>52..... 549 56..... 614 60..... 685 64..... 761 68..... 844 72..... 932 76..... 2,025 80..... 2,122</p> <p>38 CrO_3</p> <p>% $d^{15}/4$</p> <p>1.....003 2.....014 4.....0 0 6.....045 8.....060 10.....076 12.....093 14.....110 16.....127 18.....145 20.....163 24.....200 26.....220 28.....240 30.....260 35.....313 40.....371 45.....435 50.....505</p>	<p>прод. CrO_3</p> <p>55.....581 60.....663</p> <p>39 WO_3 ($H_2W_4O_{13}$)</p> <p>% $d^{17,5}/4$</p> <p>1.....003 2.....017 4.....036 6.....055 8.....076 10.....097 12.....113 14.....131 16.....165 18.....190 20.....216 24.....272 28.....331 32.....397 36.....468 40.....548 44.....637</p> <p>40 As_2O_3</p> <p>% $d^{15}/4$</p> <p>1.....0010 0,50.....0032 1,00.....0073 1,50.....0110</p>	<p>прод. As_2O_3</p> <p>2,00....0149 2,50....0188 3,00....0228</p> <p>41 H_3AsO_4</p> <p>% $d^{15}/4$</p> <p>1.....007 2.....012 4.....0 5 6.....0 8 8.....051 10.....065 12.....0 0 14.....095 16.....110 18.....125 20.....141 22.....157 24.....174 26.....191 28.....209 30.....227 34.....266 38.....308 42.....352 46.....399 50.....448 54.....503 58.....562 62.....624 66.....691 70.....765</p>	<p>прод. H_3AsO_4</p> <p>74.....849 78.....944 82.....2,043 86.....147 90.....262</p> <p>42 H_2SiF_6</p> <p>% $d^{17,5}/4$</p> <p>1.....007 2.....015 4.....031 6.....048 8.....065 10.....082 12.....100 14.....117 16.....136 18.....154 20.....173 24.....212 28.....252 32.....293 34.....314</p> <p>43 H_3BO_3</p> <p>% $d^{15}/4$</p> <p>1.....0038 2.....0074 3.....0110 4.....0147</p>
--	--	--	--	---

44 Ортофосфорная кислота, H_3PO_4

H_3PO_4	P_2O_5	$d^{10}/4$	$d^{20}/4$	H_3PO_4	P_2O_5	$d^{10}/4$	$d^{20}/4$
1	0,726	0051	0038	22	15,97	1298	1263
2	1,452	0109	00 2	24	17,42	1431	1495
4	2,904	0219	0200	26	18,88	1567	1529
6	4,356	0 30	0309	28	20,33	1705	1665
8	5,808	042	0420	30	21,78	1846	1805
10	7,260	0557	0532	35	25,1	221	216
12	8,712	0673	0647	40	29,04	259	254
14	10,16	0792	0764	45	32,67	299	293
16	11,52	0914	0884	50	36,10	341	335
18	13,07	1039	1008	55	40,03	385	379
20	14,52	1167	1134	60	43,66	432	426

4. Неорганические соли

45 LiCl	продол. LiJ	продол. NaF	прод. NaCl	продол. NaJ
% $d^{18}/_4$				
1. A	22..1-90(40)	2.....0198	17..1241	35..3556(69)
1..0041(20)	26..2315(44)	3.....0.04	18..1319(17)	40..4271(76)
2..0099(22)	30..2772(49)	4.....0109	19..1398	45..5062(83)
4..0215(21)	35..3393(53)	5.....0515	20..1478(49)	50..5942(83)
6..0350(25)	40..4078(59)	51 NaCl	21..1559	55..8927(96)
8..0444(26)	45..4810(5)	% $d^{10}/_4$	22..1839(51)	60..8038(102)
10..0559(27)	50..5892(71)	1.	23..1722	
12..0675(28)	55..6654(78)	1.....0071	24..1804(53)	54 NaCNS
14..0792(29)	60..7748(86)	2.....0144	25..1885	% $d^{18}/_4$
16..0910(30)	48 LiNO ₃	3.....0218	26..1972(55)	1.
18..1029(31)	% $d^{20}/_4$	4.....0292	52 NaBr	1.....0038
20..1150(31)	1. A	5.....0366	% $d^{20}/_4$	2.....0090
24..1399(31)	1..0011(22)	6.....0441	1. A	4.....0198
28..1658(30)	2..0100(24)	7.....0516	1..0080(22)	6.....0303
32..1947	4..0220(27)	8.....0591	2..0139(23)	8.....0411
36..224	6..0311(30)	9.....0666	4..0298(26)	10.....0520
40..254	8..0465(32)	10.....0742	6..0462(29)	12.....0630
42..269	10..0590(35)	11.....0819	8..0631(2)	14.....0741
46 LiBr	12..0718(37)	12.....0935	10..0803(35)	16.....0853
% $d^{20}/_4$	14..0848(40)	13.....0972	12..0981(38)	18.....0966
1. A	16..0981(42)	14.....1049	14..1164(41)	22.....1197
1..0055(21)	18..1116(45)	15.....1127	16..1352(44)	26.....1433
2..0128(22)	20..1254(47)	16.....1206	18..1546(46)	30.....1677
4..0277(23)	22..1395(49)	17.....1285	20..1745(48)	35.....196
6..0429(24)	24..1539(51)	18.....134	22..1951(51)	40.....228
8..085(26)	26..1686(53)	19.....1445	24..2163(53)	45.....265
10..0746(27)	28..1836(55)	20.....1525	26..2382(55)	55 Na ₂ S ¹⁾
12..0910(28)	30..1988(57)	21.....1607	28..2608(58)	% $d^{18}/_4$
14..1079(29)	35..2392(61)	22.....1689	30..2841(61)	1.
16..1263(31)	40..237(67)	23.....1772	35..3462(67)	1.....010
18..1432(32)	49 Li ₂ SO ₄	24.....1858	40..4138(74)	2.....021
22..1806(35)	% $d^{20}/_4$	25.....1940	53 NaJ	4.....044
26..2205(38)	1. A	26.....2025	% $d^{20}/_4$	6.....067
30..2629(42)	1..0098(22)	% $d^{20}/_4$	1. A	8.....091
35..3204(45)	2..0155(24)	1. A	1. A	10.....115
40..3836(48)	4..0329(25)	1..0053(22)	1..0080(22)	12.....139
45..4535(51)	6..0505(27)	2..0125(24)	2..0138(23)	14.....163
47 LiJ	8..0684(29)	3..0196	4..0296(25)	16.....188
% $d^{20}/_4$	10..0-63(30)	4..0268(28)	6..0463(28)	18.....214
1. A	12..1044(31)	5..0310	8..0633(30)	56 NaClO ₃
1..0058(21)	14..1228(32)	6..0413(31)	10..0807(33)	% $d^{18}/_4$
2..0181(22)	16..1111(33)	7..0486	12..0988(35)	1.
4..0284(24)	18..1599(33)	8..0559(34)	14..1174(38)	1.....0053
6..0442(25)	20..1789	9..0633	16..1366(41)	2.....0121
8..0604(27)	22..1984	10..0707(37)	18..1564(44)	4.....0258
10..0771(29)	24..2182	11..0782	20..1769(47)	6.....0397
12..0943(30)	50 NaF	12..0857(39)	22..1981(50)	8.....0538
14..1120(32)	% $d^{18}/_4$	13..0933	24..2201(53)	10.....0681
16..1303(34)	1.	14..1008(42)	26..2428(56)	12.....0827
18..1492(36)	1..0092	15..1085	28..2663(59)	14.....0977
		16..1162(44)	30..2907(62)	

¹⁾ Интерполирование не точно, так как оригинальные данные не совпадают.

прод. NaClO ₂	пр. Na ₂ SO ₄	пр. NHSO ₄	пр. NaCrO ₂	66 Na ₂ WO ₄
16.....1131	6.....0560	20.....1614	6.....0529	% d ²⁰ / ₄
18.....1288	8.....0753	22.....1789	8.....0718	1.
22.....1614	% d ²⁰ / ₄		10.....0912	1.....0074
26.....1953	1.	61 Na ₂ SO ₃	12.....1110	2.....0166
30.....2307	1.....0073	% d ¹⁰ / ₄	14.....1312	4.....0354
34.....2680	2.....0184	1.	16.....1518	6.....0546
38.....3085	3.....0.56	1.....0078	18.....1728	8.....0742
40.....3285	4.....0348	2.....0172	20.....1942	10.....0944
57 NaClO ₄	5.....0441	4.....0363	22.....2160	14.....1372
% d ¹⁸ / ₄	6.....0635	6.....0550	24.....2383	18.....1833
1.	7.....0629	8.....0751	23.....2611	22.....2.23
1.....0051	8.....0724	10.....0948		26.....2862
2.....0116	9.....0819	12.....1146	64 Na ₂ Cr ₂ O ₇	30.....3444
4.....0247	10.....0915	14.....1346	% d ¹⁵ / ₄	34.....4084
6.....0481	11.....1012	16.....1549	1.	38.....4786
8.....0517	12.....1109	18.....1755	1.....006	67 NaNO ₃
10.....0656	13.....1207		2.....013	% d ²⁰ / ₄
14.....0943	14.....1306	62 Na ₂ S ₂ O ₈ ²⁾	4.....027	1.
18.....1241	15.....1406	% d ²⁰ / ₄	6.....0.1	1..0049(22)
22.....1564	16.....1506	1.	8.....056	2..0117(24)
26.....1883	% d ²⁵ / ₄	1.....0065	10.....070	4..0254(27)
30.....2227	1.	2.....0148	12.....084	6..0392(31)
34.....2591	1.....0061	4.....0315	14.....098	8..0532(34)
38.....2869	2.....0151	6.....0483	16.....112	10..0.74(37)
58 NaBrO ₃	4.....0332	8.....0654	18.....126	12..0819(40)
% d ²⁰ / ₄	6.....0515	10.....0827	22.....153	14..0967(44)
1.	8.....0701	12.....1003	26.....179	16..1118(48)
1.....0060	10.....0810	14.....1182	30.....207	18..1272(51)
2.....0138	12.....1083	16.....1366	35.....244	20..1429(54)
4.....0298	14.....1279	18.....1551	40.....279	22..1589(56)
6.....0463	16.....1479	20.....1740	45.....312	24..1752(58)
8.....0633	18.....1633	22.....1932	50.....342	26..1917
10.....0807	20.....1850	24.....2128		28..2085
14.....1174	22.....2102	26.....2328	65 Na ₂ MnO ₄	30..2256
18.....1564	60 NaHSO ₄	28.....2532	% d ¹⁵ / ₄	35..2701
22.....1981	% d ²⁰ / ₄	30.....2739	1.	40..3175
26.....2428	1.	35.....3273	1.....0078	45..3683
30.....2907	1.....0059	40.....3827	2.....0165	68 NaNO ₂
59 Na ₂ SO ₄ ¹⁾	2.....0137		4.....0343	% d ²⁰ / ₄
% d ¹⁰ / ₄	4.....0293	63 Na ₂ CrO ₄	6.....0526	1.
1.	6.....0451	% d ¹⁸ / ₄	8.....0713	1..005
1.....0089	8.....0911	1.	10.....0905	2..011
2.....0182	10.....0773	1.....0074	14.....1304	4..024
4.....0370	12.....0937	2.....0163	18.....1724	6..038
	14.....1103	4.....0344	22.....2168	8..052
	16.....1271			10..085
	18.....1441			

¹⁾ Даны только не насыщенные растворы. Для пересчета % Na₂SO₄ на % Na₂SO₄·10H₂O применяется фактор 2,268 (log=0,3556) или округленно 1/4, т. е. а % Na₂SO₄=2,268, а % Na₂SO₄·10H₂O.

²⁾ Для пересчета % Na₂S₂O₈ в % Na₂S₂O₈·5H₂O служит фактор 1570 = округленно 1/2 (log 1,57 = 0,1959).

прод. NaNO_2	продолж. Na_2HPO_4	71 $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	73 Na_2HAsO_4	продолж. Na_3AsO_4
12.....078	4.....043	% $d^{20}/_4$	% $d^{14}/_4$	4.....0431
14.....092	5.....055	1.	1.	6.....0659
16.....17	6.....067	1.....009	1.....0090	8.....0892
18.....122		2.....019	2.....0176	10.....1190
20.....137	70 Na_3PO_4	3.....028	4.....0355	12.....1373
24.....168	% $d^{15}/_4$	4.....037	6.....0753	
28.....198	1.		8.....0755	75 NaHCO_3
32.....200	2.....091	72 NaPO_3	10.....0984	% $d^{18}/_4$
36.....264	3.....099	% $d^{27}/_4$	12.....1180	1.
40.....299	4.....0405	1.	14.....1496	1.....0059
	5.....0515	% $d^{27}/_4$	16.....1635	2.....0132
69 Na_2HPO_4	6.....0624	1.....0034		3.....0206
% $d^{18}/_4$	7.....0737	2.....0145	71 Na_3AsO_4	4.....020
1.	8.....0850	4.....0304	% $d^{17}/_4$	5.....0354
1.....009	9.....0982	6.....0461	1.	6.....0429
2.....020	10.....1083	8.....0014	1.....0097	7.....0505
3.....031			2.....0207	8.....0581

76 Na_2CO_3 (см. также 77 и 78)

% Na_2CO_3	% $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	$d^{15}/_4$	$d^{20}/_4$	$d^{25}/_4$	При 20° 1 литр раств. содержит г	
					Na_2CO_3	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
1	2,7	0096	0086	0073	10,09	27,22
2	5,4	0201	0106	0176	20,38	55,03
3	8,1	0306	0294	0278	30,83	83,37
4	10,8	0411	0398	0381	41,59	112,3
5	13,5	0516	0502	0484	52,51	141,8
6	16,2	0622	0606	0583	63,64	171,9
7	18,9	0728	0711	0692	74,98	202,5
8	21,6	0834	0816	0797	86,53	233,6
9	23,3	0941	0922	0902	98,20	265,8
10	27,0	1048	1029	1003	110,3	297,8
11	29,7	1156	1136	1115	122,5	330,8
12	32,4	1265	1244	1223	134,9	364,3
13	35,1	1375	1354	1332	147,6	398,6
14	37,8	1485	1463	1442	160,5	433,3

77 Концентрированные растворы углекислого натрия

%	$d^{30}/_4$	%	$d^{30}/_4$	%	$d^{30}/_4$
	1.		1.		1.
14	1417	20	2083	26	2790
15	126	21	2201	27	2910
16	1636	22	2317	28	3031
17	1747	23	2434	29	3152
18	1859	24	2552	30	3274
19	1972	25	2671	—	—

78 Изменение удельного веса растворов углекислого натрия при изменении температуры

(Приближ. средн. значения для $\pm 1^\circ \text{C}$)

Для температур от					Для удельн. весов	
0 до 30°	30 до 40°	40 до 50°	50 до 70°	70 до 100°	от	до
0,0002	0,0004	0,0004	0,0005	0,0005	1,010	1,050
0,0003	0,0004	0,0004	0,0003	0,0005	1,060	1,0 0
0,0004	0,0004	0,0004	0,0003	0,0006	1,0 0	1,110
0,0004	0,0 04	0,0005	0,0006	0,0 08	1,120	1,170
0,0004	0,0004	0,0003	0,0007	0,0007	1,180	1,200
0,0005	0,0004	0,0 05	0,000 7	0,0007	1,210	1,2 0
—	0,0005	0,0005	0,0007	0,0007	1,241	1,2 2
—	0,0005	0,0005	0,0006	0,0003	1,283	1,285

при 30°

79 Na_2SiO_3	продолж. Na_2SiO_3	продолж. Na_2SnO_3	81 $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$	82 NaBO_2
% $d^{18}/4$			% $d^{20}/4$	% $d^{20}/4$
1. 0094	18. 2123	2. 015	1. 0012	1. 0089
2. 0203	20. 2385	4. 033	0,5 0084	2. 0198
4. 0426	22. 2653	6. 051	1,0 0131	4. 0417
6. 0652	24. 2926	8. 069	1,5 0179	6. 0640
8. 0884	26. 3204	10. 088	2,0 0226	8. 0866
10. 1122	80 Na_2SnO_3	12. 107	2,5 0274	10. 1095
12. 1365	% $d^{20}/4$	14. 126	3,0 0321	12. 1327
14. 1613	1. 006	16. 146		
16. 1866		18. 166		
		20. 187		

83 $\text{Na}_2\text{O} \cdot x\text{SiO}_2$ Натровое растворимое стекло ¹⁾

$x =$	3,36	2,40	2,06	1,69
\downarrow % $d^{20}/4$	$d^{20}/4$	$d^{20}/4$	$d^{20}/4$	$d^{20}/4$
1	006	007	007	007
2	014	016	016	017
4	030	034	035	036
6	047	052	054	056
8	065	071	073	077
10	083	090	093	098
12	101	110	113	119
14	120	130	134	141
16	139	151	150	163
18	159	—	170	186
22	200	—	223	234
26	244	—	271	284
30	290	309	321	337
34	339	360	371	394
38	393	415	423	456

¹⁾ Таблица применима только в том случае, когда известно x (число молей SiO_2 на 1 моль Na_2O).

84 KF	продол. KBr	прод. KCN	прод. KSH	прод. KClO₄
% d ¹⁸ / ₄	4 ..0275(24)	8.....0401	28.....1701	1,2.....0067
1.	6 ..0426(27)	10.....0506	30.....1829	1,4.....0079
1.....0072	8 ..0581(29)	12.....0512	35.....2152	1,6.....0092
2.....0159	10 ..0740(31)	14.....0718	40.....2479	1,8.....0105
4.....0334	12 ..0903(33)	16.....0825	45.....2810	
6.....0512	14 ..1070(35)	18.....0931	50.....3144	94 KBrO₃ *)
8.....0393	16 ..1242(37)			% d ²⁰ / ₄
10.....0877	18 ..1419(39)	89 KCNS	91 K₂S 1)	1.....0056
12.....1081	20 ..1601(41)	% d ¹⁸ / ₄	% d ¹⁸ / ₄	2.....0131
14.....1254	22 ..1788(43)	1.	1.	3.....0236
16.....1448	24 ..1980(45)	1.....0035	1.....009	4.....0282
18.....1616	26 ..2178(47)	2.....0035	2.....017	5.....0359
20.....1847	28 ..2383(49)	4.....0188	4.....033	
22.....2052	30 ..2593(52)	6.....0238	6.....049	95 KJO₃ *)
24.....2260	35 ..3147(58)	8.....0391	8.....063	% d ¹⁸ / ₄
26.....2471	40 ..3746(62)	10.....0495	10.....053	1.
		12.....0601	12.....100	1.....0071
85 KCl	87 KJ	14.....0708	14.....118	2.....0157
% d ²⁰ / ₄	% d ²⁰ / ₄	16.....0817	16.....136	3.....0245
1. A	1. A	18.....0927	18.....154	4.....0333
1 ..0046(21)	1 ..0055(21)	22.....1152	20.....173	5.....0424
2 ..0110(23)	2 ..0130(22)	26.....1382	22.....192	6.....0515
3 ..0175	4 ..0281(24)	30.....1618	24.....211	
4 ..0239(25)	6 ..0437(26)	35.....1899	26.....230	96 K₂SO₄
5 ..0304	8 ..0597(28)	40.....2200	28.....250	% d ²⁰ / ₄
6 ..0369(27)	10 ..0761(30)	45.....2517	30.....270	1. A
7 ..0435	12 ..0930(32)	50.....2349	35.....320	1.....0063(22)
8 ..0500(29)	14 ..1104(35)	55.....3195	40.....372	2 ..0145(23)
9 ..0587	16 ..1284(37)	60.....3554	45.....432	3 ..0227
10 ..0633(31)	18 ..1469(39)	65.....3923		4 ..0110(26)
11 ..0701	20 ..1660(41)	70.....4307	92 KClO₃ 2)	5 ..0393
12 ..0768(33)	22 ..1857(43)		% d ¹⁸ / ₄	6 ..0477(28)
13 ..0836	24 ..2060(46)	90 KSH	1.	7 ..0511
14 ..0905(35)	26 ..2270(48)	% d ¹⁸ / ₄	1.....0049	8 ..0611(31)
15 ..0974	28 ..2487(50)	1.	2.....0113	9 ..0731
16 ..1043(37)	30 ..2712(52)	1.....0045	3.....0178	10 ..0817(34)
17 ..1114	35 ..3308(55)	2.....0105	4.....0245	
18 ..1185(39)	40 ..3959(63)	4.....0224	5.....0312	97 KHSO₄
19 ..1256	45 ..4672(63)	6.....0343	6.....0380	% d ¹⁸ / ₄
20 ..1328(41)	50 ..5457(74)	8.....0433		1.
21 ..1401	55 ..6327(79)	10.....0533	93 KClO₄	1.....0067
22 ..1474(43)	60 .. 731	12.....0704	% d ¹⁵ / ₄	2.....0142
23 ..1548		14.....0326	1.	4.....0285
24 ..1623(44)	88 KCN	16.....0849	0,2.....0004	6.....0425
	% d ¹⁵ / ₄	18.....1072	0,4.....0016	8.....0533
86 KBr	1.	20.....1196	0,6.....0023	10.....0720
% d ²⁰ / ₄	1.....0041	22.....1321	0,8.....0041	12.....0865
1. A	2.....0092	24.....1447	1,0.....0054	
1 ..0054(21)	4.....0194	26.....1574		
2 ..0127(22)	6.....0297			

1) Раствор ведет себя как KOH-KSH; 2) Растворы концентрации выше 6%—пересыщены. 3) Растворы концентрации выше 6%—пересыщены. 4) Растворы, содержащие более 7,5% (20°),—пересыщены.

прод. KHSO_4	100 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	прод. KNO_3	продолж. KH_2PO_4	продолж. KHCO_3
14.....1020	% $d^{20}/_4$	3..0171	4.....0284	4.....0270
16.....1175	1.	4..0234(26)	6.....0425	6.....0326
18.....1535	1.....0052	5..0229	8.....0567	8.....0534
20.....1510	2.....0122	7..0429	10.....0711	10.....0674
22.....1670	3.....013	8..0494(32)	12.....0363	
24.....1840	4.....0264	9..0590	14.....1028	
26.....2018	5.....036	10..0627(35)		108 K_2SiO_3 ²⁾
27.....2110	6.....0405	12..0762(37)		% $d^{20}/_4$
98 K_2SO_3	7.....0481	14..0899(39)	106 K_2CO_3 ²⁾	1.
% $d^{15}/_4$	8.....0554	16..1039(41)	% $d^{20}/_4$	1.....007
1.	9.....0623	18..1181(43)	1.	2.....016
1.....007	10.....0703	20..1326(45)	1..0072(22)	4.....035
2.....016	11.....0779	22..1473(46)	2..0163(24)	6.....054
4.....032	12.....0855	24..1623(47)	3..0254	8.....073
6.....049			4..0345(27)	10.....092
8.....067	101 K_2MoO_4		5..0457	12.....112
10.....084	% $d^{15}/_4$	104 KNO_2 ¹⁾	6..0329(30)	14.....133
12.....103	I.	% $d^{17.5}/_4$	7..0622	16.....153
14.....121	1.....0071	1.	8..0715(33)	18.....175
16.....140	2.....0152	1.....005	9..0309	20.....196
18.....160	4.....0316	2.....011	10..0904(35)	22.....218
20.....179	6.....0484	4.....024	11..1000	24.....241
22.....199	8.....0657	6.....036	12..1096(37)	26.....264
24.....220	10.....0834	8.....049	13..1193	28.....288
	12.....1015	10.....062	14..1291(39)	
99 K_2CrO_4	14.....1200	12.....075	15..1390	
% $d^{18}/_4$	16.....1309	14.....038	16..1490(41)	109 KMnO_4
1.	102 K_2WO_4	16.....102	17..1591	% $d^{15}/_4$
1.....0066	% $d^{15}/_4$	18.....116	18..1692(43)	1.
2.....0147	1.	22.....144	19..1795	1.....0060
4.....0311	1.....0077	26.....172	20..1898(44)	2.....0130
6.....0477	2.....0164	30.....233	22..2107(46)	3.....0200
8.....0647	4.....0341	35.....242	24..2320(47)	4.....0271
10.....0821	6.....0523	40.....274	26..2536(48)	5.....0342
12.....0999	8.....0711	45.....329	28..2756(50)	6.....0414
14.....1181	10.....0905	50.....378	30..2979(51)	
16.....1366	12.....1105	55.....430	35..3548(53)	110 NH_4F
18.....1555	14.....1312	60.....484	40..4141(55)	% $d^{18}/_4$
20.....1743	16.....1527	65.....540	45..4759(56)	1.
22.....1915	18.....1750	70.....598	50..5404(53)	1.....0034
24.....2147			55..5673	2.....0085
26.....2354	103 KNO_3	105 KH_2PO_4		4.....0178
28.....2566	% $d^{15}/_4$	% $d^{20}/_4$	107 KHCO_3	6.....0285
30.....2784	1.	1.....0070	% $d^{15}/_4$	8.....0346
32.....3010	1.....0045(22)	2.....0142	1.	10.....0420
34.....3475	2.....0108(23)		1.....0058	12.....0497
36.....3963			2.....0126	14.....0547

¹⁾ В лше 30% данные, служащие для интерполирования, — не точны (Uswald).

²⁾ Для пересчета на г/литр плотность умножается на % × 10.

³⁾ Раствор готовится из продажного метасиликата, содержащего жемного углекислой соли.

111 NH₄Cl % d ²⁰ / ₄ 1. A 1 .. 0012(21) 2 .. 0045(22) 4 .. 0147(25) 6 .. 0164(27) 8 .. 0227(28) 10 .. 0286(29) 12 .. 0344(30) 14 .. 0401(31) 16 .. 0457(32) 18 .. 0512(32) 20 .. 0567(32) 22 .. 0621(32) 24 .. 0674(32) 26 .. 0726		114¹) NH₄NO₃ % d ²⁰ / ₄ 1. A 1 .. 0023(22) 2 .. 0064(23) 4 .. 0147(26) 6 .. 02 0(29) 8 .. 0313(31) 10 .. 0397(34) 12 .. 0482(36) 14 .. 0567(38) 16 .. 0653(40) 18 .. 0740(42) 20 .. 0828(44) 22 .. 0916(45) 24 .. 1005(47) 26 .. 1095(48) 28 .. 1164(49) 30 .. 1277(51) 35 .. 1512(54) 40 .. 1754(57) 45 .. 2003(60) 50 .. 2258(63) 55 .. 2520		прод. лж. (NH ₄) ₂ SO ₄ 4 .. 0220(25) 6 .. 0338(26) 8 .. 0406(28) 10 .. 0574(29) 12 .. 0631(30) 14 .. 0808(31) 16 .. 0924(32) 18 .. 1038(33) 20 .. 1154(34) 22 .. 126 (35) 24 .. 138(36) 26 .. 146(37) 28 .. 160(37) 30 .. 1721(38) 35 .. 2000(38) 40 .. 2277(38) 45 .. 2552(39) 50 .. 2825(39)		пр. долж. N ₂ H ₄ ·2HCl 10.....0436 15.....0675 20.....0923 25.....1183 119 NH ₂ OH·HCl % d ¹⁷ / ₄ 1. 1.....0046 2.....0084 4.....0167 6.....02 9 8.....0340 10.....0437 15.....0655 20.....0888 25.....1126		122 Cu(NO₃)₂ % d ²⁰ / ₄ 1. 1..... 008 2..... 016 4..... 032 6..... 050 8..... 068 10..... 087 12..... 106 14..... 126 16..... 147 18..... 168 20..... 189 25..... 247	
112 NH₄Br % d ¹⁸ / ₄ 1. A 1 .. 0043(22) 2 .. 0100(23) 4 .. 0215(25) 6 .. 0332(27) 8 .. 0451(28) 10 .. 05 2(29) 14 .. 0822(32) 18 .. 1081(34) 22 .. 1352(36) 26 .. 16 5(39) 30 .. 1938(45) 34 .. 2247(54)		115 NH₄CNS % d ¹⁵ / ₄ 1. 1.....0009 2.....0032 4.....0078 6.....0124 8.....0170 10.....0218 14.....0309 18.....0456 22.....0495 26.....0599 30.....0645 34.....0730 38.....0818 42.....0910 46.....1007 50.....1108 54.....1214 58.....1322		117 Амми- ний угле- кислый ²⁾ % d ¹⁵ / ₄ 1. 1.....0026 2.....0061 4.....0130 6.....0199 8.....0267 10.....0335 12.....0403 14.....0471 16.....0539 18.....0607 20.....0675 22.....0742 24.....0809 26.....0874 28.....0940 30.....1006 35.....1157 40.....1294		123 AgNO₃ % d ²⁰ / ₄ 1. 1.....0000 2.....0154 4.....0327 6.....0506 8.....0690 10.....0882 12.....1080 14.....1284 16.....1495 18.....1715 20.....1942 25.....2545 30.....3205 35.....3931 40.....4743 45.....565 50.....668 55.....786 60.....916			
113 NH₄J % d ¹⁸ / ₄ 1. 1.....0000 2.....0114 4.....0244 6.....0377 8.....0513 10.....0552 14.....0942 18.....1244 22.....1570 26.....1094 30.....2265 35.....2745 40.....3264 45.....3823 50.....4423		116 (NH₄)₂SO₄ % d ²⁰ / ₄ 1. A 1 .. 004 (22) 2 .. 0101(23)		118 N₂H₄·2HCl % d ²⁰ / ₄ 1. 1.....0062 2.....0093 4.....0170 6.....0255 8.....0340		120 CuCl₂ % d ²⁰ / ₄ 1. 1..... 007 2..... 07 4..... 036 6..... 08 8..... 075 10..... 096 12..... 116 14..... 138 16..... 159 18..... 182 20..... 205 22..... 230 24..... 253 26..... 278			
		121 CuSO₄ % d ²⁰ / ₄ 1. 1..... 009 2..... 019 4..... 040 6..... 062 8..... 084 10..... 107 12..... 131 14..... 154 16..... 180 18..... 206		124 Be(NO₃)₂ % d ¹⁸ / ₄ 1. 2.....0108 4.....0233 6.....0361 8.....0491 10.....0624 12.....0761 16.....1046 20.....1344 24.....1657 28.....1936					

¹⁾ См. табл. 180. ²⁾ Продажная соль NH₄HCO₃·NH₂·CO₂NH₄.

125 MgCl₂		128 MgSO₄		131 Ca¹r₃		np. Ca(NO₃)₂		137 Ba(NO₃)₂	
%	d ²⁰ / ₄	%	d ²⁰ / ₄	%	d ²⁰ / ₄		40..... 366	%	d ²⁰ / ₄
	1. A		1. A		1. A		45..... 423		1.
2	..0146(22)	2	..0186(23)	2	..0152(22)	134 SrCl₂		10072
4	..0311(24)	4	..0392(25)	4	..026(24)	%	d ²⁰ / ₄	20151
6	..0473(26)	6	..0602(27)	6	..0504(26)		1. A	40320
8	..0646(27)	8	..0816(29)	8	..0683(28)		2..0161(22)	60474
10	..0816(28)	10	..1034(31)	10	..0877(30)		4..0344(25)	80674
12	..0984(28)	12	..1256(31)	12	..1071(32)		6..0532(27)	100860
14	..1164(29)	14	..1484(34)	14	..1272(34)		8..0726(29)	138 ZnCl₂	
16	..1342(30)	16	..1717(35)	16	..1480(33)		10..0925(31)	%	d ²⁰ / ₄
18	..1523(31)	18	..1955(36)	18	..1636(38)		12..1170(33)		1. A
20	..1706(32)	20	..2178(37)	20	..1919(40)		14..1341(36)	2	..0167(24)
22	..1887	22	..2447(37)	25	..2479(46)		16..1558(38)	4	..0350(23)
24	..2083	24	..2701(38)	30	..3125(53)		18..1781(40)	6	..0532(32)
26	..2285	23	..281(38)	35	..381		20..2010(42)	8	..0715(38)
28	..247	129 Mg(NO₃)₂		40	..457		25..260	10	..0819(40)
30	..2688(35)	%	d ²⁰ / ₄	45	..511		30..325	12	..1085(44)
126 MgBr₂			1. A	50	..635		35..396	14	..1275(42)
%	d ²⁰ / ₄	2	..0132(24)	132 CaJ₂		135 Sr(NO₃)₂		16	..1468(51)
	1. A	4	..0255(27)	%	d ²⁰ / ₄	%	d ²⁰ / ₄	18	..1665(54)
2	..0151(21)	6	..0411(29)		1. A		1.	20	..1866(57)
4	..0324(23)	8	..0600(32)	2	..0150(22)		2..... 015	25	..280(61)
6	..0501(24)	10	..082(35)	4	..023(24)		4..... 031	30	..2287(70)
8	..0683(25)	12	..0928(37)	6	..0500(26)		6..... 048	35	..3522(75)
10	..0871(26)	14	..1093(40)	8	..0683(28)		8..... 065	40	..4173(80)
15	..1368(29)	16	..1275(42)	10	..0878(30)		10..... 083	45	..4800(85)
20	..1903(33)	18	..149(45)	12	..1069(32)		12..... 101	50	..5631(90)
25	..2482(38)	20	..1680(47)	14	..1273(34)		14..... 119	55	..655
30	..3110(42)	22	..1815(50)	16	..1485(36)		16..... 138	60	..749
35	..379	24	..2004(53)	18	..1703(38)		18..... 158	65	..851
40	..452	130 CaCl₂		20	..1928(40)		20..... 173	70	..962
45	..532	%	d ²⁰ / ₄	25	..2530(46)		25..... 233	139 ZnSO₄	
50	..620		1. A	30	..3195(52)		30..... 290	%	d ²⁰ / ₄
127 MgJ₂			1..0070	35	..3828(59)		35..... 352		1.
%	d ²⁰ / ₄	2	..0148(23)	40	..4734(66)		40..... 419	20190
	1. A	4	..016(25)	133 Ca(NO₃)₂		136 BaCl₂		40403
2	..0149(22)	6	..0486(27)	%	d ²⁰ / ₄	%	d ²⁰ / ₄	60620
4	..0321(24)	8	..0659(29)		1.		1. A	80842
6	..0498(25)	10	..0335(31)	20137		2..0159(22)	101071
8	..0680(27)	12	..1015(33)	40231		4..0341(24)	121308
10	..0869(29)	14	..1198(35)	60148		6..0528(27)	141533
15	..1373(32)	16	..1339(38)	80608		8..0721(29)	161806
20	..1920(37)	18	..1578(40)	100771		10..0921(31)	20232
25	..2519(42)	20	..1775(42)	120937		12..1128(33)	25304
30	..3180(46)	22	..1968	141106		14..1342(35)	30378
35	..3814(51)	24	..2175(47)	161279		16..1564(37)	140 Zn(NO₃)₂	
40	..4730(56)	26	..2382	181455		18..1733(40)	%	d ²⁰ / ₄
45	..565	28	..2537	201636		20..2031(42)		1.
50	..660	30	..2816(52)	25211		22..2277(45)	20154
55	..776	35	..3373(56)	30259		24..2531(47)	40322
		40	..3957(60)	35311		26..2793(50)		

<p>ПРОДОЛЖ.</p> <p>Zn(NO₃)₂</p> <p>6.....0496</p> <p>8.....0675</p> <p>10.....0859</p> <p>12.....1048</p> <p>14.....1244</p> <p>16.....1445</p> <p>18.....1652</p> <p>20.....1865</p> <p>25.....2427</p> <p>30.....3029</p> <p>35.....3678</p> <p>40.....4378</p> <p>45.....5134</p> <p>50.....5944</p> <hr/> <p>141 CdCl₂</p> <p>% d²⁰/₄</p> <p>1. A</p> <p>2..015(22)</p> <p>4..0339(24)</p> <p>6..0524(26)</p> <p>8..0715(28)</p> <p>10..0912(30)</p> <p>12..1115(32)</p> <p>14..1324(34)</p> <p>16..1540(36)</p> <p>18..1762(39)</p> <p>20..1992(42)</p> <p>25..2604(49)</p> <p>30..3273(56)</p> <p>35..4010(63)</p> <p>40..4833(70)</p> <p>45..5748(77)</p> <p>50..6762(84)</p> <hr/> <p>142 CaSO₄</p> <p>% d¹⁵/₄</p> <p>1.</p> <p>2.....0182</p> <p>4.....03*3</p> <p>6.....0590</p> <p>8.....0803</p> <p>10.....1023</p> <p>12.....1250</p> <p>14.....1485</p> <p>16.....1729</p> <p>18.....1982</p> <p>20.....2243</p> <p>25.....2940</p> <p>30.....3714</p> <p>35.....4551</p> <p>40.....5470</p>	<p>143 Cd(NO₃)₂</p> <p>% d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>2.....0154</p> <p>4.....0326</p> <p>6.....0502</p> <p>8.....0673</p> <p>10.....0859</p> <p>12.....1061</p> <p>14.....1261</p> <p>16.....1468</p> <p>18.....1682</p> <p>20.....1904</p> <p>25.....2488</p> <p>30.....3124</p> <p>35.....3822</p> <p>40.....4590</p> <p>45.....5418</p> <p>50.....6356</p> <hr/> <p>144 HgCl₂</p> <p>% d²⁰/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0072</p> <p>2.....0148</p> <p>3.....0236</p> <p>4.....0323</p> <p>5.....0411</p> <p>8.....0500</p> <hr/> <p>145 AlCl₃¹⁾</p> <p>% d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0075</p> <p>2.....0164</p> <p>4.....0344</p> <p>6.....0528</p> <p>8.....0711</p> <p>10.....0900</p> <p>12.....1093</p> <p>14.....1290</p> <p>16.....1491</p> <hr/> <p>146 Al₂(SO₄)₃</p> <p>% d¹⁹/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....009</p> <p>2.....019</p> <p>4.....040</p> <p>6.....061</p> <p>8.....083</p>	<p>ПРОД. ЛЖ.</p> <p>Al₂(SO₄)₃</p> <p>10.....105</p> <p>12.....129</p> <p>14.....152</p> <p>16.....176</p> <p>18.....201</p> <p>20.....226</p> <p>22.....252</p> <p>24.....278</p> <p>26.....306</p> <p>23.....333</p> <hr/> <p>147</p> <p>AlK(SO₄)₂</p> <p>% d¹⁹/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0079</p> <p>2.....0174</p> <p>3.....0270</p> <p>4.....0369</p> <p>5.....0465</p> <p>6.....0565</p> <hr/> <p>148</p> <p>Al(NH₄)(SO₄)₂</p> <p>% d¹⁷/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0079</p> <p>2.....0167</p> <p>4.....0348</p> <p>6.....0533</p> <hr/> <p>149 Al(NO₃)₃</p> <p>% d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0065</p> <p>2.....0144</p> <p>4.....0305</p> <p>6.....0469</p> <p>8.....0638</p> <p>10.....0811</p> <p>12.....0989</p> <p>14.....1171</p> <p>16.....1357</p> <p>18.....1549</p> <p>20.....1745</p> <p>22.....1946</p> <p>24.....2153</p> <p>26.....2365</p> <p>28.....2582</p> <p>30.....2805</p> <p>32.....3036</p>	<p>150 SnCl₂</p> <p>% d¹⁵/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0068</p> <p>2.....0146</p> <p>4.....0306</p> <p>6.....0470</p> <p>8.....0638</p> <p>10.....0810</p> <p>12.....0986</p> <p>14.....1167</p> <p>16.....1353</p> <p>18.....1545</p> <p>20.....1743</p> <p>22.....1948</p> <p>24.....2159</p> <p>26.....2377</p> <p>28.....2603</p> <p>30.....2837</p> <p>35.....3461</p> <p>40.....4145</p> <p>45.....4897</p> <p>50.....5729</p> <p>55.....6656</p> <p>60.....7695</p> <p>65.....8865</p> <hr/> <p>151 SnCl₄</p> <p>% d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0065</p> <p>2.....0145</p> <p>4.....0305</p> <p>6.....0469</p> <p>8.....0634</p> <p>10.....0802</p> <p>12.....0974</p> <p>14.....1150</p> <p>16.....1331</p> <p>18.....1516</p> <p>20.....1706</p> <p>22.....1901</p> <hr/> <p>% d¹⁵/₄</p> <p>24.....212</p> <p>26.....233</p> <p>28.....255</p> <p>30.....278</p> <p>35.....337</p> <p>40.....403</p> <p>45.....475</p> <p>50.....555</p>	<p>ПРОД. SnCl₄</p> <p>55.....644</p> <p>60.....742</p> <p>65.....851</p> <p>70.....971</p> <hr/> <p>152</p> <p>Pb(NO₃)₂</p> <p>% d¹⁸/₄</p> <p>1. A</p> <p>1..0074(21)</p> <p>2..0163(21)</p> <p>4..0344(23)</p> <p>6..0529(25)</p> <p>8..0720(27)</p> <p>10..0918(29)</p> <p>12..1123(31)</p> <p>14..1336(33)</p> <p>16..1557(35)</p> <p>18..1783(37)</p> <p>20..2030(39)</p> <p>22..2277(41)</p> <p>24..2529(43)</p> <p>26..2783(45)</p> <p>28..3037(48)</p> <p>30..3289(50)</p> <hr/> <p>153 CrCl₃</p> <p>(фиолет.)</p> <p>% d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0076</p> <p>2.....0166</p> <p>4.....0349</p> <p>6.....0535</p> <p>8.....0724</p> <p>10.....0917</p> <p>12.....1114</p> <p>14.....1316</p> <hr/> <p>154 CrCl₃</p> <p>(темн.-зел.)</p> <p>% d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0071</p> <p>2.....0157</p> <p>4.....0332</p> <p>6.....0510</p> <p>8.....0691</p> <p>10.....0876</p> <p>12.....1065</p>
--	---	--	---	--

¹⁾ Более старые таблицы, дающие данные для растворов до 40% совершенно несовместимы с этими цифрами Heydweiller'a.

155 Cr₂(SO₄)₃ (фиолет.)	158 CrK(SO₄)₂ (зелен.)	продолж. Cr(NH₄)(SO₄)₂	163 MnSO₄	прод. FeCl ₂
% d ¹⁵ / ₄	% d ¹⁵ / ₄	28..... 260	% d ¹⁵ / ₄	6..... 0535
1..... 0091	1..... 007	30..... 283	1..... 0089	8..... 0726
2..... 0191	2..... 016	35..... 341	2..... 0188	10..... 0923
4..... 0395	4..... 034	40..... 403	4..... 0389	12..... 1126
6..... 0604	6..... 052	45..... 470	6..... 0595	14..... 1336
8..... 0817	8..... 070	50..... 542	8..... 0807	16..... 1551
10..... 1034	10..... 089	161 Cr(NO₃)₃	10..... 1025	18..... 1771
12..... 1257	12..... 109	% d ¹⁸ / ₄	12..... 1248	20..... 1996
14..... 1486	14..... 129	1..... 0073	14..... 1478	25..... 2596
16..... 1722	16..... 150	2..... 0155	16..... 1714	166 FeCl₃
18..... 1966	18..... 171	4..... 0322	18..... 1956	% d ²⁰ / ₄
20..... 2218	20..... 193	6..... 0492	20..... 2205	1..... 007
22..... 2479	22..... 216	8..... 0666	22..... 2461	2..... 015
24..... 2750	24..... 239	10..... 0844	24..... 2725	4..... 032
26..... 3032	26..... 263	12..... 1027	26..... 2997	6..... 049
28..... 3325	28..... 289	14..... 1214	28..... 3277	8..... 067
156 Cr₂(SO₄)₃ (зелен.)	30..... 315	16..... 1407	30..... 3565	10..... 085
% d ¹⁵ / ₄	35..... 383	18..... 1606	164 Mn(NO₃)₂	12..... 104
1..... 0172	40..... 456	20..... 1810	% d ¹⁸ / ₄	14..... 123
2..... 0368	45..... 533	22..... 2020	1..... 0063	16..... 142
4..... 0551	50..... 615	24..... 2236	2..... 0140	18..... 162
6..... 0751	159 Cr(NH₄)(SO₄)₂ (фиолет.)	26..... 2459	4..... 0298	20..... 182
8..... 0958	% d ¹⁵ / ₄	28..... 2690	6..... 0459	25..... 234
10..... 1172	1..... 0081	30..... 2929	8..... 0624	30..... 291
12..... 1392	2..... 0172	CrO ₃ — см.	10..... 0794	35..... 353
14..... 1618	4..... 0357	табл. 38;	12..... 0969	40..... 417
16..... 1851	6..... 0545	хром. инст.	14..... 1149	45..... 485
18..... 2091	160 Cr(NH₄)(SO₄)₂ (зелен.)	соли смстри	16..... 1333	50..... 551
20..... 2339	% d ¹⁵ / ₄	у соответ.	18..... 1522	167 FeSO₄
22..... 2594	1..... 015	металлов.	20..... 1717	% d ¹⁸ / ₄
24..... 2856	2..... 031	162 MnCl₂	22..... 1918	1..... 0085
26..... 3125	4..... 048	% d ¹⁸ / ₄	24..... 2125	2..... 0180
28..... 3401	6..... 065	1..... 0069	26..... 2338	4..... 0375
30..... 3401	8..... 082	2..... 0153	28..... 2557	6..... 0575
35..... 4123	10..... 082	4..... 0324	30..... 2781	8..... 0785
40..... 4893	12..... 100	6..... 0498	35..... 3367	10..... 1000
157 CrK(SO₄)₂ (фиолет.)	14..... 118	8..... 0676	40..... 3993	12..... 1220
% d ¹⁵ / ₄	16..... 137	10..... 0859	45..... 4662	14..... 1445
1..... 0086	18..... 156	12..... 1046	50..... 5378	16..... 1675
2..... 0182	20..... 176	14..... 1238	55..... 6146	18..... 1905
4..... 0376	22..... 196	16..... 1435	Перманганат см. у К.	20..... 2135
6..... 0573	24..... 217	18..... 1638	(табл. 109)	168 Fe₂(SO₄)₃
8..... 0773	26..... 238	20..... 1846	165 FeCl₂	% d ^{17,5} / ₄
		22..... 2061	% d ¹⁸ / ₄	1..... 007
		24..... 2283	1..... 0075	2..... 016
		26..... 2511	2..... 0165	4..... 033
		28..... 2746	4..... 0348	6..... 050
		30..... 2988		

прод. $Fe_2(SO_4)_3$	прод. $FeK(SO_4)_2$	прод. $Fe(NO_3)_3$	прод. $CoCl_2$	прод. $NiCl_2$
8..... 067	4..... 034	16.....1359	4..... 036	18..... 192
10..... 084	6..... 053	18.....1551	6..... 055	20..... 216
12..... 103	8..... 071	20.....1748	8..... 075	<u>178 $Ni(NO_3)_2$</u>
14..... 122	10..... 090	25.....2281	10..... 095	% $d^{18}/_4$
16..... 141	12..... 110		12..... 116	1.
18..... 161	14..... 130	173	14..... 137	1..... 007
20..... 181	16..... 151	<u>$FeK_3(CN)_6$</u>	16..... 159	2..... 016
25..... 241	18..... 173	% $d^{20}/_4$	18..... 182	4..... 033
30..... 307	20..... 196	1.	20..... 205	6..... 051
35..... 376		1..... 005		8..... 069
40..... 449		2..... 012	<u>176 $Co(NO_3)_2$</u>	10..... 088
45..... 528	171	4..... 026	% $d^{18}/_4$	12..... 108
50..... 613	<u>$Fe(NH_4)(SO_4)_2$</u>	6..... 039	1.	14..... 128
55..... 703	(Квасцы)	8..... 054		16..... 148
60..... 798	% $d^{15}/_4$	10..... 068	1..... 007	18..... 170
	1.	12..... 082	2..... 015	20..... 191
169	1..... 007	14..... 097	4..... 032	25..... 249
<u>$Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$</u>	2..... 016	16..... 112	6..... 049	30..... 311
Соль Мора	4..... 032		8..... 067	35..... 379
% $d^{16.5}/_4$	6..... 050	174	10..... 085	
1.	8..... 068	<u>$FeK_3(CN)_6$</u>	12..... 104	<u>179 $PtCl_4$ ¹⁾</u>
1..... 008	10..... 086	% $d^{20}/_4$	14..... 123	% $d t/_4$
2..... 016	12..... 104	1.	16..... 143	1.
4..... 032	14..... 122	1..... 003	18..... 163	1..... 008
6..... 048	16..... 141	2..... 009	20..... 184	2..... 017
8..... 065	18..... 161	4..... 020	25..... 240	4..... 035
10..... 083	20..... 181	6..... 031	30..... 300	6..... 054
12..... 100		8..... 043		8..... 074
14..... 118	172 $Fe(NO_3)_3$	10..... 054	<u>177 $NiCl_2$</u>	10..... 095
16..... 136	% $d^{18}/_4$	12..... 066	% $d^{18}/_4$	12..... 117
18..... 195	1.	14..... 077	1.	14..... 139
		16..... 089		16..... 163
	1..... 0065	18..... 101	1..... 008	18..... 186
170	2..... 0144	20..... 113	2..... 018	20..... 212
<u>$FeK(SO_4)_2$</u>	4..... 0304		4..... 038	25..... 283
(Квасцы)	6..... 0468	175 $CoCl_2$	6..... 058	30..... 360
% $d^{15}/_4$	8..... 0633	% $d^{18}/_4$	8..... 079	35..... 443
1.	10..... 0810	1.	10..... 100	40..... 543
1..... 008	12..... 0989	1..... 008	12..... 122	45..... 663
2..... 017	14..... 1172	2..... 017	14..... 144	50..... 782
			16..... 167	

¹⁾ Раствор содержит около 0,2 моля HCl, на 1 моль $PtCl_4$; d — определено при комнатной температуре.

(180) Растворы азотнокислого аммония

Плотности при различных температурах и концентрациях

(По F. A. Høeg, Norsk Hydro Elektrisk Kvaelstofaktieselskab, Rjukan).

Темпер. °C	20%	30%	40%	50%	60%	70%
	1,	1,	1,	1,	1,	1,
20	0830	1275	1750	2250	2785	—
40	0725	1160	1630	2130	2660	3220
60	0620	1045	1510	2005	2525	309
80	0550	0935	1390	1875	2395	296
100	0410	0820	1270	1745	2265	2825

80%		90%		94%		97%		99%	
t	d	t	d	t	d	t	d	t	d
60	1, 3685	100	1, 4075	120	1, 4210	140	1, 4285	160	1, 4325 ¹⁾
80	3555	120	3930	140	4065	160	4165	180	4225 ¹⁾
100	3420	140	3785	160	3940	180	4080	200	4120 ¹⁾
120	3235	—	—	—	—	—	—	220	4030 ¹⁾

Концентрация и плотность насыщенных растворов

t° C	Вес в %	d (t°)
20	66,1	1,3115
40	72,3	1,3415
60	80,2	1,3519
80	85,9	1,3940
100	91,0	1,4145
120	94,7	1,4280
140	97,4	1,4320
180	99,4 ¹⁾	1,4380 ¹⁾

Темпер. кипения и плотность концентрированных растворов

Т. кип. в °C	Вес в %	d (Т. кип.)
105	35,1	1,100
110	51,9	1,177
115	63,1	1,234
120	71,3	1,276
130	81,4	1,328
150	90,8	1,378
180	95,9	1,398
220	98,9 ¹⁾	1,403

¹⁾ Данные — экстраполированы.

IV. Водные растворы органических соединений

1. Неэлектролиты

(181) Смесь метилового спирта и воды
(Dittmar и Fawsitt)

Вес. %	d^{20}_{4}	$d^{15.56}_{4}$	Вес. %	d^{20}_{4}	$d^{15.56}_{4}$
1	0,99806	0,99729	63	0,90276	0,89133
2	0,99631	0,99554	64	0,90056	0,88905
4	0,99299	0,99214	65	0,89835	0,88676
6	0,98990	0,98893	66	0,89611	0,88443
8	0,98701	0,98569	67	0,89384	0,88208
10	0,98429	0,98262	68	0,89145	0,87970
12	0,98171	0,97962	69	0,88922	0,87714
14	0,97926	0,97668	70	0,88687	0,87487
16	0,97689	0,97379	71	0,88470	0,87262
18	0,97459	0,97039	72	0,88237	0,87021
20	0,97233	0,96808	73	0,88003	0,86779
22	0,97007	0,96524	74	0,87767	0,86535
24	0,96780	0,96238	75	0,87530	0,86290
26	0,96549	0,95949	76	0,87290	0,86042
28	0,96310	0,95655	77	0,87049	0,85793
30	0,96057	0,95355	78	0,86806	0,85542
32	0,95793	0,95053	79	0,86561	0,85290
34	0,95500	0,94732	80	0,86314	0,85035
36	0,95204	0,94399	81	0,86066	0,84779
38	0,94895	0,94055	82	0,85816	0,84521
40	0,94571	0,93697	83	0,85564	0,84262
42	0,94239	0,93335	84	0,85310	0,84001
44	0,93911	0,92975	85	0,85055	0,83738
46	0,93575	0,92610	86	0,84798	0,83473
48	0,93229	0,92237	87	0,84539	0,83207
50	0,92873	0,91865	88	0,84278	0,82938
51	0,92691	0,91661	89	0,84015	0,82668
52	0,92507	0,91465	90	0,83751	0,82396
53	0,92320	0,91267	91	0,83485	0,82123
54	0,92130	0,91066	92	0,83218	0,81849
55	0,91938	0,90863	93	0,82948	0,81572
56	0,91742	0,90657	94	0,82677	0,81293
57	0,91544	0,90450	95	0,82404	0,81013
58	0,91343	0,90239	96	0,82129	0,80731
59	0,91139	0,90028	97	0,81853	0,80448
60	0,90917	0,89798	98	0,81576	0,80164
61	0,90706	0,89580	99	0,81295	0,79876
62	0,90492	0,89358	100	0,81015	0,79589

Смеси этилового спирта и воды

Определение содержания спирта в смеси спирта и воды по плотности или по удельному весу на практике производится ареометрами или пикнометрами. Хотя в Германии уже в 1888 г. для официальных

нужд предписано применение весовых спиртомеров, сейчас еще там в промышленности и технике производится определение в объемных процентах при помощи спиртомера (по Tralles), который дает объемные % для 15,56°. Это указано в приводимых таблицах. Таблицы 183 и 184 дают зависимость между весовыми процентами и $d_{\frac{t}{4}}$;

табл. 185 содержит официальные германские данные для весовых процентов и плотности $d_{15/15}^{15}$ и $d_{15}^{20/15}$. В табл. 182 даны соотношения между объемными процентами и $d_{15,56}^{15,56/15,56}$ и наконец таблица 186 дает возможность пересчета объемных процентов при 15,56° на весовые проценты.

В Англии, Германии, Соединенных Штатах и т. д. частично применяются другие спиртомеры.

(182) Плотность ($d_{15,56}^{15,56/15,56}$) и объемные проценты (V_0) смесей спирта с водой

(1921 г. официальные данные герм. Палаты мер и весов, по опытным данным Менделеева, отнесенные к международной водородной шкале)

V_0	$d_{15,56/15,56}$	V_0	$d_{15,56/15,56}$	V_0	$d_{15,56/15,56}$	V_0	$d_{15,56/15,56}$
0	1,00000	—	—	—	—	—	—
1	0,99847	26	0,96988	51	0,93244	76	0,87470
2	899	27	880	52	045	77	0,86204
3	555	28	769	53	0,92844	78	936
4	415	29	655	54	640	79	663
5	279	30	538	55	432	80	388
6	147	31	418	56	222	81	109
7	019	32	295	57	009	82	0,85826
8	0,98894	33	168	58	0,91793	83	540
9	774	34	039	59	574	84	249
10	657	35	0,95906	60	352	85	0,84953
11	543	36	769	61	127	86	653
12	432	37	628	62	0,90901	87	343
13	323	38	482	63	672	88	036
14	217	39	333	64	440	89	0,83718
15	113	40	181	65	207	90	392
16	010	41	024	66	0,89971	91	058
17	0,97908	42	0,94863	67	733	92	0,82713
18	807	43	699	68	492	93	358
19	706	44	531	69	249	94	0,81990
20	606	45	359	70	003	95	608
21	505	46	182	71	0,88755	96	216
22	404	47	0,93002	72	504	97	0,80792
23	302	48	818	73	250	98	352
24	199	49	630	74	0,87993	99	0,79884
25	095	50	439	75	733	100	384

(183) Плотность при 15° ($d_{15}^{15/4}$) смесей этилового спирта с водой, выраженных в весовых процентах (g/o)

Цифры, находящиеся в графе М, рассчитаны Метрической комиссией из данных Менделеева; с ними в значительной степени совпадают данные Осбогне и Мо. Келву, последние 2 или 3 знака которых приведены в графе О. К.

г/о	М	О. К.	г/о	М	О. К.	г/о	М	О. К.	г/о	М	О. К.	г/о	М	О. К.
1	0,99725	25	21	0,96956	44	41	0,93692	82	61	0,89298	93	81	0,84533	25
2	99544	42	22	96829	18	42	93489	78	62	89064	62	82	84285	77
3	99368	65	23	96699	89	43	93284	71	63	88832	50	83	84035	28
4	99198	95	24	96566	58	44	93076	62	64	88.99	97	84	83784	77
5	99034	32	25	96429	24	45	92866	52	65	88366	64	85	83592	25
6	98877	77	26	96290	87	46	92654	40	66	88132	30	86	83277	71
7	98726	29	27	96145	44	47	92439	26	67	87898	95	87	83019	14
8	98581	84	28	95997	96	48	92223	11	68	87662	60	88	82760	54
9	98443	42	29	95844	44	49	92005	995	69	87426	24	89	82497	92
10	98308	04	30	95687	86	50	91785	76	70	87189	87	90	82233	27
11	98177	71	31	95525	24	51	91565	55	71	86952	49	91	81965	59
12	98050	41	32	95360	57	52	91342	33	72	86714	10	92	81692	88
13	97925	14	33	95190	86	53	91118	10	73	86475	70	93	81417	13
14	97803	790	34	95016	11	54	90893	85	74	86235	29	94	81137	34
15	97683	69	35	94838	32	55	90667	59	75	85995	88	95	80853	52
16	97563	52	36	94656	50	56	90441	33	76	85754	47	96	80564	66
17	97443	33	37	94470	64	57	90214	07	77	85512	05	97	80269	74
18	97324	13	38	94281	73	58	89985	80	78	85268	62	98	79971	75
19	97203	191	39	94087	79	59	89756	52	79	85024	18	99	79666	70
20	97080	68	40	93891	82	60	89526	23	80	84779	72	100	79356	60

(184) Плотность (d_t/4) смесей спирта с водой в весовых процентах при различных температурах

%	d ⁰ / ₄	d ¹⁰ / ₄	d ²⁰ / ₄	d ³⁰ / ₄
0	0,99988	0,99975	0,99831	0,99579
5	0,99135	0,99113	0,98915	0,98680
10	0,98493	0,98409	0,98195	0,97892
15	0,97995	0,97816	0,97527	0,97142
20	0,97566	0,97263	0,96877	0,96413
25	0,97115	0,96672	0,96185	0,95628
30	0,96540	0,95998	0,95403	0,94751
35	0,95784	0,95174	0,94514	0,93813
40	0,94939	0,94255	0,93511	0,92787
45	0,93977	0,93254	0,92493	0,91710
50	0,92940	0,92182	0,91400	0,90577
55	0,91848	0,91074	0,90275	0,89456
60	0,90742	0,89944	0,89129	0,88304
65	0,89595	0,88790	0,87961	0,87125
70	0,88420	0,87613	0,86781	0,85925
75	0,87245	0,86427	0,85580	0,84719
80	0,86035	0,85215	0,84366	0,83483
85	0,84789	0,83967	0,83115	0,82232
90	0,83482	0,82665	0,81801	0,80913
95	0,82119	0,81291	0,80433	0,79553
100	0,80625	0,79788	0,78945	0,78096

(185) Плотность (t/15) смесей спирта с водой в весовых процентах. Метр-ческая комиссия по наблюдениям Менделеева (1869)

Уд. вес. 15/15	Вес. проц. спирта	Уд. вес. 20/15	Уд. вес. 15/15	Вес. проц. спирта	Уд. вес. 20/13
0,99812	1	0,99724	0,90746	55	0,90344
0,99630	2	0,99543	0,89604	60	0,89193
0,99454	3	0,99367	0,88443	65	0,88023
0,99284	4	0,99198	0,87265	70	0,86838
0,99120	5	0,99034	0,86070	75	0,85637
0,98393	10	0,98283	0,84852	80	0,84413
0,97763	15	0,97618	0,83604	85	0,83164
0,97164	20	0,96962	0,82304	90	0,81867
0,96513	25	0,96255	0,80923	95	0,80494
0,95770	30	0,95464	0,80034	96	0,80207
0,94920	35	0,94579	0,80339	97	0,79914
0,93973	40	0,93605	0,80040	98	0,79617
0,92947	45	0,92565	0,79735	99	0,79315
0,91865	50	0,91473	0,79425	100	0,79008

(186) Соотношения между показаниями объемного и весового спиртомера

Температура 15,56°

Объем	Вес.	Объем.	Вес.	Объем.	Вес.	Объем.	Вес.	Объем.	Вес.
%	%	%	%	%	%	%	%	%	%
100	100,15	80,0	73,7	60,0	52,3	40,0	33,6	20,0	16,4
99,0	98,5	79,0	72,5	59,0	51,3	39,0	32,7	19,0	15,6
98,0	97,0	78,0	71,4	58,0	50,4	38,0	31,8	18,0	14,7
97,0	95,5	77,0	70,3	57,0	49,4	37,0	30,9	17,0	13,9
96,0	94,0	76,0	69,2	56,0	48,4	36,0	30,0	16,0	13,1
95,0	92,6	75,0	68,0	55,0	47,4	35,0	29,2	15,0	12,2
94,0	91,2	74,0	66,9	54,0	46,5	34,0	28,3	14,0	11,4
93,0	89,8	73,0	65,8	53,0	45,5	33,0	27,4	13,0	10,6
92,0	88,5	72,0	64,8	52,0	44,6	32,0	26,6	12,0	9,8
91,0	87,1	71,0	63,7	51,0	43,6	31,0	25,7	11,0	8,9
90,0	85,8	70,0	62,6	50,0	42,7	30,0	24,9	10,0	8,1
89,0	84,6	69,0	61,6	49,0	41,7	29,0	24,0	9,0	7,3
88,0	83,3	68,0	60,5	48,0	40,8	28,0	23,2	8,0	6,5
87,0	82,1	67,0	59,5	47,0	39,9	27,0	22,3	7,0	5,7
86,0	80,8	66,0	58,4	46,0	39,0	26,0	21,5	6,0	4,9
85,0	79,6	65,0	57,4	45,0	38,0	25,0	20,6	5,0	4,1
84,0	78,4	64,0	56,4	44,0	37,1	24,0	19,8	4,0	3,3
83,0	77,2	63,0	55,4	43,0	36,2	23,0	18,9	3,0	2,5
82,0	76,0	62,0	54,3	42,0	35,3	22,0	18,1	2,0	1,7
81,0	74,9	61,0	53,3	41,0	34,5	21,0	17,2	1,0	0,8

(187) Смеси глицерина с водой

%	d ^{15/4}	d ^{20/4}	d ^{25/4}	d ^{30/4}	%	d ^{15/4}	d ^{20/4}	d ^{25/4}	d ^{30/4}
1	1.0015	1.0006	1. —	1. —	45	1.1149	1.1128	1.1108	1.1081
2	0040	0030	0017	—	50	1285	1263	1259	1215
4	0088	0077	0064	0042	55	1425	1398	1374	1350
6	0136	0125	0112	0086	60	1564	1533	1511	1487
8	0185	0173	0159	0133	65	1703	1670	1647	1625
10	0234	0221	0207	0183	70	1842	1808	1784	1761
15	0359	0345	0329	0306	75	1979	1944	1919	1894
20	0486	0470	0453	0430	80	2114	2079	2054	2025
25	0614	0597	0575	0554	85	2249	2214	2187	—
30	0744	0727	0706	0683	90	2382	2347	2320	—
35	0878	0860	0837	0814	95	2512	2482	2451	—
40	1013	0996	0971	0947	100	2641	2609	2580	—

(188) Смеси формальдегида (чистого) с водой¹⁾

%	d ¹⁸ / ₄	%	d ¹⁸ / ₄	%	d ¹⁸ / ₄	%	d ¹⁸ / ₄	%	d ¹⁸ / ₄
2.....	0048	10.....	0280	18.....	0539	26.....	0795	34.....	1043
4.....	0106	12.....	0342	20.....	0602	28.....	0859	36.....	1108
6.....	0162	14.....	0410	22.....	0655	30.....	0921	38.....	1173
8.....	0220	16.....	0476	24.....	0730	32.....	0983	—.....	—

(189) Ацетальдегид²⁾
(Hornfray)

(190) Ацетон — вода
(Herz, Knoch; Elroy, Squibb)

o/o	°	Уд. вес. d ^t / ₄	o/o Аце- тона	d 25°/4°	o/o Аце- тона	d 25°/4°
15,86	19,0	1,0028	0	0,997	55	0,904
44,90	19,4	0,9857	5	0,999	60	0,893
55,03	18,4	0,9725	10	0,983	65	0,881
60,18	19,0	0,9586	15	0,972	70	0,869
70,24	18,6	0,9236	20	0,970	75	0,856
70,90	18,4	0,9170	25	0,961	80	0,843
85,47	18,6	0,8544	30	0,954	85	0,830
100	19,0	0,7830	35	0,945	90	0,816
			40	0,937	95	0,802
			45	0,927	100	0,786
			50	0,916		

(191) Растворы альбумина при 17,5° (Witz 1876)

o/o альбум.	Уд. вес	o/o альбум.	Уд. вес	o/o альбум.	Уд. вес	o/o альбум.	Уд. вес
1	1,0026	10	1,0261	30	1,0780	50	1,1352
2	1,0054	15	1,0384	35	1,0919	55	1,1511
3	1,0078	20	1,0515	40	1,1058		
5	1,0130	25	1,0644	45	1,1204		

Ракузин и Флиэр (1923) получают с точностью до 15% те же цифры, но указывают, что при 15,3% растворы альбумина уже насыщены.

¹⁾ Графически интерполировано по данным Auerbach'a (1905). Технические растворы содержат 8 — 20% метилового спирта; но и официальные растворы не свободны от него; поэтому более старые данные плотнее и ниже, и определение концентрации технических растворов по плотности — не точно.

²⁾ Интерполирование сильно отличающихся друг от друга цифр невозможно; до 30% возможно применение интерполяционной формулы:

$$d^{18}/_4 = 0,9988 + 0,03255 - 0,0000016 p^2 \quad (p = \% \text{CH}_2\text{COH}).$$

(192) Растворы тростникового сахара

dt.; по данным Метрической комиссии

Вес. % /%	d 15°/4°	d 20°/4°	Вес. % /%	d 15°/4°	d 20°/4°
0	0,99913	0,99823	36	1,15806	1,15624
1	1,00301	1,00209	37	1,16308	1,16124
2	1,00693	1,00599	38	1,16814	1,16628
3	1,01087	1,00991	39	1,17325	1,17136
4	1,01484	1,01386	40	1,17837	1,17648
5	1,01884	1,01784	41	1,18355	1,18162
6	1,02287	1,02185	42	1,18875	1,18679
7	1,02692	1,02587	43	1,19400	1,19202
8	1,03100	1,02993	44	1,19927	1,19727
9	1,03512	1,03402	45	1,20460	1,20257
10	1,03925	1,03813	46	1,20994	1,20789
11	1,04343	1,04228	47	1,21534	1,21326
12	1,04762	1,04646	48	1,22076	1,21865
13	1,05186	1,05066	49	1,22623	1,22409
14	1,05612	1,05490	50	1,23173	1,22958
15	1,06041	1,05916	51	1,23721	1,23509
16	1,06473	1,06345	52	1,24285	1,24063
17	1,06909	1,06778	53	1,24847	1,24623
18	1,07347	1,07213	54	1,25412	1,25186
19	1,07789	1,07653	55	1,25981	1,25753
20	1,08233	1,08094	56	1,26554	1,26323
21	1,08682	1,08540	57	1,27131	1,26898
22	1,09134	1,08990	58	1,27711	1,27476
23	1,09588	1,09441	59	1,28296	1,28058
24	1,10046	1,09896	60	1,28884	1,28644
25	1,10507	1,10354	61	1,29476	1,29234
26	1,10972	1,10817	62	1,30071	1,29817
27	1,11440	1,11282	63	1,30671	1,30426
28	1,11911	1,11750	64	1,31275	1,31026
29	1,12386	1,12223	65	1,31882	1,31631
30	1,12863	1,12698	66	1,32493	1,32241
31	1,13345	1,13176	67	1,33109	1,32854
32	1,13831	1,13659	68	1,33727	1,33470
33	1,14319	1,14145	69	1,34350	1,34092
34	1,14811	1,14634	70	1,34976	1,34716
35	1,15306	1,15127			

193 $C_6H_{12}O_6$ Декстроза (Глюкоза ¹⁾)	% d20/4 1.	продолж. $C_6H_{12}O_6$	продолж. $C_6H_{12}O_6$	продолж. $C_6H_{12}O_6$
	2.....0058	10.....0377	18.....0712	26.....1064
	4.....0138	12.....0460	20.....0798	28.....1155
	6.....0216	14.....0542	22.....0886	30.....1247
	8.....0296	16.....0626	24.....0974	

2. Органические кислоты

194 Муравьиная кислота	продолж. муравьиная кислота	продолж. уксусная кислота	продолж. уксусная кислота	продолж. уксусная кислота
% d20/4 1.	84.....1930	16.....0208	47.....0551	78.....0700
1.....0020	86.....1977	17.....0222	48.....0559	79.....0700
2.....0045	88.....2013	18.....0235	49.....0567	80.....0699
3.....0070	90.....2045	19.....0248	50.....0575	81.....0698
4.....0094	92.....2079	20.....0261	51.....0583	82.....0696
5.....0117	94.....2118	21.....0274	52.....0590	83.....0694
6.....0142	96.....2159	22.....0287	53.....0597	84.....0691
7.....0171	98.....2184	23.....0299	54.....0604	85.....0688
8.....0197	100.....2213	24.....0312	55.....0611	86.....0684
9.....0222		25.....0324	56.....0618	87.....0679
10.....0247	195	26.....0336	57.....0624	88.....0674
12.....0297 ²⁾	Уксусная кислота ²⁾	27.....0348	58.....0630	89.....0668
14.....0346	% d20/4	28.....0360	59.....0636	90.....0660
16.....0391	0.	29.....0372	60.....0642	91.....0652
18.....0442	0.....9983	30.....0383	61.....0648	92.....0643
22.....0538	1.....9997	31.....0394	62.....0653	93.....0632
26.....0634	1.	32.....0405	63.....0658	94.....0620
30.....0730	2.....0012	33.....0416	64.....0663	95.....0606
34.....0824	3.....0026	34.....0426	65.....0667	96.....0589
38.....0920	4.....0041	35.....0437	66.....0671	97.....0570
42.....1016	5.....0055	36.....0448	67.....0675	98.....0549
46.....1109	6.....0069	37.....0458	68.....0679	99.....0525
50.....1208	7.....0084	38.....0468	69.....0683	100.....0497
54.....1296	8.....0098	39.....0478	70.....0686	
58.....1382	9.....0112	40.....0488	71.....0689	193
62.....1474	10.....0126	41.....0498	72.....0691	Щавелевая кислота
66.....1566		42.....0507	73.....0693	% d17,5/4
70.....1656	11.....0140	43.....0516	74.....0695	1.
74.....1753	12.....0154	44.....0525	75.....0697	1.....0035
78.....1819	13.....0168	45.....0534	76.....0699	2.....00-2
80.....1861	14.....0181	46.....0543	77.....0700	3.....0132
82.....1897	15.....0195			

¹⁾ Глюкоза встречается в α - и β -формах. Растворы (более старые) содержат смесь α - и β -форм, находящихся в равновесии.

²⁾ Удельным весом выше 1,0497 отвечают два раствора различных концентраций. Для того, чтобы узнать, имеется ли кислота, содержание которой $C_2H_4O_2$ превышает таковое для максимума плотности (78%), — нужно только прибавить немного воды. Если удельный вес возрастает, то кислота была крепче 78%; в противном случае — она была слабее.

продолж. щавелевая кислота	продолж. винная кис- лота	продолж. винная кис- лота	продолж. лимонная кислота	продолж. дубильная кислота
4.....0181	9.....0387	46.....2415	18.....0705	3.....012
5.....0231	10.....0435	48.....2537	22.....0880	4.....016
6.....0278	12.....0533	50.....2660	26.....1055	5.....020
7.....0326	14.....0633		30.....1242	6.....024
8.....0375	16.....0736	198	34.....1430	8.....032
9.....0424	18.....0840	Лимонная	38.....1612	10.....041
197 Винная	20.....0944	кислота ¹⁾	42.....1814	12.....049
кислота	22.....1047	(C ₆ H ₈ O ₇ ·H ₂ O)	46.....2015	14.....057
% d ₂₀ /4	24.....1152	% d ₁₈ /4	50.....2223	16.....066
1.	26.....1260	1.	199	18.....074
1.....0028	28.....1368	2.....0072	Дубильная	20.....082
2.....0071	30.....1477	4.....0115	кислота	
3.....0114	32.....1587	6.....0220	танин	
4.....0158	34.....1702	8.....0298	% d ₁₅ /15	
5.....0202	36.....1817	10.....0375	1.	
6.....0247	38.....1935	12.....0460	1.....004	
7.....0293	40.....2055	14.....0540	2.....008	
8.....0340	42.....2175	16.....0620		
	44.....2295			

3. Соли органических кислот

Соли муравьиной кислоты	продолж. соли муравьиной кислоты NH ₄ CO ₂ H	продолж. Ca(HCO ₃) ₂	продолж., Na-уксусно- кисл.	продолж., K-уксусно- кисл.
200 NaCO ₂ H		3.....0268	20 ..1021(40)	22 ..1131(37)
% d ₁₈ /4	6.....0155	6.....0413	22 ..1130(42)	24 ..1241(38)
1.	8.....0209	8.....0560	24 ..1240(44)	26 ..1353(39)
1.....0049	10.....0262	10.....0708	26 ..1351(46)	28 ..1466(40)
2.....0112	12.....0314	12.....0858	28 ..1462(48)	30 ..1579(42)
4.....0239	14.....0366	Соли		35 ..1868(46)
6.....0368	16.....0418	уксусной		40 ..2162(49)
8.....0498	18.....0469	кислоты	204	45 ..2460(52)
10.....0630	22.....0568	203	K-уксусно-	50 ..2761(54)
12.....0762	26.....0665	Na-уксусно-	кисл.	5 ..3065(56)
14.....0895	30.....0760	нокисл.		60 ..3372(59)
16.....1029	35.....0874	% d ₂₀ /4	% d ₁₅ /4	
18.....1164	40.....0984	1.	1.	205
20.....1300	45.....1089	A	1 ..0038(22)	NH ₄ -уксусно-
22.....1439	50.....1189		2 ..0089(24)	нокисл.
24.....1580			4 ..0191(25)	% d ₁₅ /4
201			6 ..0293(27)	1.
NH ₄ CO ₂ H	202		8 ..0395(29)	1.....0008
% d ₁₅ /4	Ca(HCO ₃) ₂		10 ..0497(29)	2.....0030
1.	% d ₁₈ /4		12 ..0599(31)	4.....0074
1.....0019	1.		14 ..0703(32)	6.....0117
2.....0046	1.....0056		16 ..0808(33)	8.....0159
4.....0101	2.....0126		18 ..0914(35)	
			20 ..1022(36)	

¹⁾ Содержание относится к приведенному гидрату.

<p>подо лж.</p> <p>NH₄-уксуснокисл.</p> <p>10.....0200</p> <p>12.....0240</p> <p>14.....0279</p> <p>16.....0318</p> <p>18.....0356</p> <p>20.....0393</p> <p>22.....0429</p> <p>24.....0465</p> <p>26.....0500</p> <p>28.....0535</p> <p>30.....0569</p>	<p>продолж.</p> <p>Ва-уксуснокислый</p> <p>18.....1421</p> <p>20.....1599</p> <p>22.....1782</p> <p>24.....1970</p> <p>26.....2161</p> <p>28.....2356</p> <p>30.....2554</p> <p>35.....3069</p> <p>40.....3608</p>	<p>210 K₂C₂O₄</p> <p>°/о d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0061</p> <p>2.....0136</p> <p>4.....02-8</p> <p>6.....04:1</p> <p>8.....0596</p> <p>10.....0753</p> <p>12.....0912</p> <p>14.....1072</p>	<p>продолж.</p> <p>Na₂C₄H₄O₆</p> <p>10.....0702</p> <p>12.....0851</p> <p>14.....1002</p> <p>16.....11-6</p> <p>18.....1313</p> <p>20.....1471</p> <p>22.....1633</p> <p>24.....1797</p> <p>26.....1963</p> <p>28.....2132</p>	<p>продолж.</p> <p>K₂C₄H₄O₆</p> <p>30.....2181</p> <p>35.....2606</p> <p>40.....3051</p> <p>45.....3516</p> <p>50.....4001</p>
<p>206 Са-уксуснокисл.</p> <p>°/о d¹⁶/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0043</p> <p>2.....0100</p> <p>4.....0215</p> <p>6.....0331</p> <p>8.....0447</p> <p>10.....0563</p> <p>12.....0679</p> <p>14.....0795</p> <p>16.....0912</p> <p>18.....1029</p> <p>20.....1146</p> <p>22.....1263</p>	<p>208 Рь-уксуснокисл.</p> <p>°/о d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0061</p> <p>2.....0137</p> <p>4.....0290</p> <p>6.....0446</p> <p>8.....0605</p> <p>10.....0768</p> <p>12.....0926</p> <p>14.....1109</p> <p>16.....1283</p> <p>18.....1473</p> <p>20.....1663</p> <p>22.....1860</p> <p>24.....2063</p> <p>26.....2273</p> <p>28.....2489</p> <p>30.....2711</p> <p>35.....3304</p> <p>40.....3994</p>	<p>211 KHC₂O₄</p> <p>°/о d^{17,5}/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0050</p> <p>2.....0112</p> <p>3.....0174</p> <p>4.....0235</p>	<p>214 NaHC₄H₄O₆</p> <p>°/о d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0061</p> <p>2.....0115</p> <p>3.....0170</p> <p>4.....0225</p> <p>5.....0280</p> <p>6.....0335</p> <p>7.....0391</p>	<p>216 KNaC₄H₄O₆</p> <p>°/о d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0049</p> <p>2.....0116</p> <p>4.....0252</p> <p>6.....0390</p> <p>8.....0530</p> <p>10.....0673</p> <p>12.....0818</p> <p>14.....0965</p> <p>16.....1114</p> <p>18.....1265</p> <p>20.....1419</p> <p>22.....1576</p> <p>24.....1735</p> <p>26.....1896</p> <p>28.....2059</p> <p>30.....2225</p> <p>32.....2394</p> <p>34.....2566</p> <p>36.....2742</p>
<p>207 Ва-уксуснокисл.</p> <p>°/о d¹⁸/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0059</p> <p>2.....0133</p> <p>4.....0282</p> <p>6.....0433</p> <p>8.....0587</p> <p>10.....0745</p> <p>12.....0908</p> <p>14.....1075</p> <p>16.....1246</p>	<p>Соли шавелевой кислоты</p> <p>209 Na₂C₂O₄</p> <p>°/о d²⁰/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0064</p> <p>2.....0147</p> <p>3.....0229</p> <p>4.....0312</p>	<p>Соли д-винной кислоты</p> <p>213 Na₂C₄H₄O₆</p> <p>°/о d²⁰/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0052</p> <p>2.....0123</p> <p>4.....0266</p> <p>6.....0410</p> <p>8.....0555</p>	<p>215 K₂C₄H₄O₆</p> <p>°/о d²⁰/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....0018</p> <p>2.....0114</p> <p>4.....0248</p> <p>6.....0383</p> <p>8.....0519</p> <p>10.....0657</p> <p>12.....0798</p> <p>14.....0941</p> <p>16.....1087</p> <p>18.....1236</p> <p>20.....1387</p> <p>22.....1540</p> <p>24.....1693</p> <p>26.....1855</p> <p>28.....2017</p>	<p>217 SbO₃</p> <p>KC₄H₄O₆</p> <p>Рвотный камень</p> <p>°/о d^{17,5}/₄</p> <p>1.</p> <p>1.....005</p> <p>2.....012</p> <p>3.....019</p> <p>4.....026</p> <p>5.....034</p> <p>6.....042</p>

Красильные растворы.

(218) Растворы уксуснокислого глинозема при 17°

Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л	Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л	Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л
1,012	5	1,050	20	1,086	35
1,025	10	1,062	25	1,098	40
1,038	15	1,074	30	1,100	40,8

(219) Азотнокислые растворы для протравливания
(Уксуснокислый-азотнокислый глинозем) при 17°

(Получается обменным разложением сернокислого алюминия с уксуснокислым и азотн. кислым свинцом)

Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л	Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л	Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л
1,012	5	1,068	25	1,126	45
1,025	10	1,083	30	1,141	50
1,039	15	1,097	35	1,156	55
1,054	20	1,112	40	1,160	56,4

(220) Виннокислые растворы глинозема при 17°

уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л	Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л	Уд. вес	г Al ₂ O ₃ в л
1,015	5	1,150	50	1,285	95
1,030	10	1,165	55	1,300	100
1,045	15	1,180	60	1,315	105
1,060	20	1,195	65	1,330	110
1,075	25	1,210	70	1,345	115
1,090	30	1,225	75	1,360	120
1,105	35	1,240	80	1,375	125
1,120	40	1,255	85	1,390	130
1,135	45	1,270	90		

(221) Уксуснокислые растворы солей олова при 15°

Уд. вес	г Sn в л	Уд. вес	г Sn в л	Уд. вес	г Sn в л
1,018	5	1,085	50	1,145	90
1,025	10	1,093	55	1,153	95
1,033	15	1,100	60	1,160	100
1,040	20	1,107	65	1,167	105
1,048	25	1,115	70	1,175	110
1,055	30	1,123	75	1,183	115
1,063	35	1,130	80	1,190	120
1,070	40	1,137	85	1,192	121,5
1,077	45				

(222) Азотно-солянокислые растворы солей олова при 15°

(из соли олова и азотной кислоты 31° В)

Уд. вес	г Sn в л	Уд. вес	г Sn в л	Уд. вес	г Sn в л
1.024	10	1.222	100	1.420	190
1.046	20	1.244	110	1.442	200
1.068	30	1.266	120	1.464	210
1.090	40	1.288	130	1.486	220
1.112	50	1.310	140	1.508	230
1.134	60	1.332	150	1.530	240
1.156	70	1.354	160	1.552	250
1.178	80	1.376	170	1.562	254,7
1.200	90	1.398	180		

(223) Виннокислые растворы соли олова при 15°

Уд. вес	г Sn в л	Уд. вес	г Sn в л	Уд. вес	г Sn в л
1.015	5	1.115	30	1.214	55
1.035	10	1.135	35	1.233	60
1.055	15	1.155	40	1.252	65
1.075	20	1.175	45	1.270	68,87
1.095	25	1.195	50		

(224) Растворы уксуснокислого никкеля при 15°

Уд. вес	г NiO в л	Уд. вес	г NiO в л	Уд. вес	г NiO в л
1.010	5	1.046	25	1.082	45
1.019	10	1.055	30	1.091	50
1.028	15	1.064	35	1.095	52
1.037	20	1.073	40		

(225) Растворы уксуснокислого хрома при 17°, зеленый $\text{Cr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3$

Уд. вес	г Cr_2O_3 в л	Уд. вес	г Cr_2O_3 в л	Уд. вес	г Cr_2O_3 в л
1.007	5	1.063	45	1.112	80
1.014	10	1.070	50	1.119	85
1.021	15	1.077	55	1.126	90
1.028	20	1.084	60	1.133	95
1.035	25	1.091	65	1.140	109
1.042	30	1.098	70	1.147	105
1.049	35	1.105	75	1.151	107
1.056	40				

(226) Растворы основного уксуснокислого хрома при 15°, фиолетовый $\text{Cr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2\text{OH}$

Уд. вес	г Cr_2O_3 в л	Уд. вес	г Cr_2O_3 в л	Уд. вес	г Cr_2O_3 в л
1,006	5	1,063	50	1,115	90
1,013	10	1,069	55	1,122	95
1,019	15	1,076	60	1,129	100
1,025	20	1,083	65	1,136	105
1,031	25	1,089	70	1,143	110
1,037	30	1,096	75	1,150	115
1,043	35	1,102	80	1,157	120
1,050	40	1,108	85	1,161	122
1,056	45				

II. Неводные растворы

227 Сера в CS_2 % d_{15}^{15} 1. 0.....2708 1.....2755 2.....2802 3.....2852 4.....2901 5.....2949 6.....2998 7.....3047 8.....3096 9.....3145 10.....3193 11.....3246 12.....3297 13.....3348 14.....3399	продолж. сера в CS_2 15.....3450 16.....3502 17.....3553 18.....3604 19.....3656 20.....3709	229 H_2SO_4 в у. сусв. к-те % d_{15}^{15} 1. 29,9.....271 49,9.....422 70,1.....592 90,1.....758	продолж. H_2SO_4 в этиловом эфире 1. 39,2.....013 46,2.....083 52,1.....147 58,3.....217 64,9.....299 72,0.....383 78,1.....461 84,9.....549 91,6.....663 97,4.....769 98,7.....79 100.....828	231 Этило- вый спирт в этиловом эфире % d_{15}^{15} спирта 0. 10.....7320 12.....7344 14.....7368 16.....7393 18.....7418 20.....7443 22.....7467 24.....7490 26.....7514 28.....7540 30.....7567	
	228 HCl в этиловом спирте % d_{15}^{15} 0. 0,00...07851 1,27...07907 5,22...08174 13,47...08642				230 H_2SO_4 в этиловом эфире % d_{15}^{15} 0. 9,84...767 16,8...819 21,8...858 29,6...926

Растворы из 3 веществ

(232) Иод в растворе иодистого калия

Растворы KJ насыщены иодом

% KJ	% J	d_{20}^{20}	% KJ	% J	d_{20}^{20}	% KJ	% J	γ_{20}^{20}
		1.			1.			1.
1,80	1,17	0233	5,94	4,78	0880	10,04	8,88	1636
3,16	2,30	0432	7,20	6,04	1111	11,03	9,95	1892
4,63	3,64	0667	8,66	7,37	1381	11,89	11,18	2109
						12,64	12,06	2292

(233) KCl в растворах KOH

Растворы насыщены KCl

г KOH в л	г KCl в л	d_{20}^{20}	г KOH в л	г KCl в л	d_{20}^{20}	г KOH в л	г KCl в л	d_{20}^{20}
		1.			1.			1.
10	293	185	300	104	295	600	22	450
50	255	195	350	85	320	650	16	475
100	211	210	400	68	345	700	14	500
150	178	225	450	53	370	750	13	525
200	148	245	500	40	397	800	11	550
250	124	270	550	25	425	850	9	580 ¹⁾

(234) NaCl в растворах NaOH

Растворы насыщены NaCl

г NaOH в л	г NaCl в л	d_{20}^{20}	г NaOH в л	г NaCl в л	d_{20}^{20}	г NaOH в л	г NaCl в л	d_{20}^{20}
		1.			1.			1.
10	303	200	250	139	305	500	30	425
50	297	230	300	112	330	550	26	450
100	253	250	350	85	350	600	22	470
150	213	270	400	61	375	640	18	490
200	173	290	450	42	400	—	—	—

¹⁾ Раствор, содержащий более 830 г KOH, при прикосновении за-твердевает.

(235) Плотности ($d_{18/18}^{18}$) водных растворов молярного состава (по Heydweiller'y)

n = г-эквиваленты в литрах при 18°. Помечены в латинском алфавите. N обозначает радикал—NO₃. Цифры означают $(S_{18/18}^{18}-1) \cdot 10^4$, т. е. обозначение „185“ следует читать: $d_{18/18}^{18} = 1,0185$

n	AgNO ₃	AlCl ₃	BaCl ₂	BaN ₂	CaCl ₂	Ca-N ₂	CdCl ₂	CdN ₂
0,1	—	—	92	106	62	62	—	98
0,2	—	—	185	212	124	124	—	194
0,5	703	195	456	523	309	304	395	483
1	1395	385	903	—	609	602	783	958
2	2768	753	1735	—	1190	1181	1550	1904
3	4131	1111	—	—	1823	—	2301	—
4	5479	1461	—	—	2508	2292	3043	3737
	CoCl ₂	CoN ₂	CrCl ₃ 1)	CrN ₃	CuCl ₂	CuN ₂	FeCl ₂	FeCl ₃
0,1	—	—	—	63	67	79	—	—
0,2	—	—	95	125	132	157	—	—
0,5	290	366	235	312	328	388	273	228
1	578	729	461	620	647	771	551	445
2	1138	1444	903	1223	1264	1523	1085	870
3	1684	2144	1332	1823	—	2257	1610	1284
4	2221	2836	—	—	2449	2978	2122	—
	FeN ₃	HCl	KCl	KJ	KOH	LiCl	LiN	MgCl ₂
0,1	—	—	48	122	39	—	41	40
0,2	—	—	95	242	90	—	80	79
0,5	311	92	236	602	241	122	201	199
1	617	179	462	1201	485	240	388	392
2	1223	353	902	2387	950	470	788	768
3	1815	—	1332	—	—	—	—	—
4	2412	674	—	4719	—	909	1553	1470
	MgN ₂	MnCl ₂	MnN ₂	NaCl	NaN	NaOH	NH ₄ Cl	NiCl ₂
0,1	56	—	—	—	—	32	17	—
0,2	112	—	—	—	—	78	35	—
0,5	276	259	339	206	283	209	85	305
1	543	512	672	406	558	419	164	604
2	1071	1010	1332	793	1091	816	312	1188
3	—	1496	1981	—	—	—	—	1757
4	2086	1975	2618	1529	2122	1528	593	2316
	NiN ₂	PbN ₂	SnCl ₄	SrCl ₂	SrN ₂	ThCl ₄	ZnCl ₂	ZnN ₂
0,1	—	—	—	71	85	—	63	79
0,2	—	287	—	140	170	—	125	156
0,5	379	709	255	349	422	436	307	386
1	754	1408	502	688	834	869	592	766
2	1492	2790	979	1361	1642	1720	1134	1512
3	2211	—	1449	—	—	2558	1735	2245
4	2920	—	1910	2651	3199	3368	2143	2965

1) Фиолетов.

III. Растворимость ¹⁾

(I. Korrel)

A. Растворимость газов в воде

Растворимость газов может быть выражена различными способами и не всегда возможно пересчитать друг в друга коэффициенты абсорбции и растворимости определенными различными способами. Поэтому в нижеследующих таблицах растворимости газов не всегда могли быть выражены в одних и тех же единицах.

Коэффициент абсорбции (Бунзена) α газов есть объем газа (приведенный к 0° и давл. 760 мм) поглощенный 1 объемом жидкости при t° , когда парциальная упругость газов = 760 мм Hg-столба. Когда же общее давление (парциальная упругость газов + упругость пара растворителя) = 760 мм, то коэффициент растворимости (во всем прочем имеющий то же значение, что и α) обозначается через p ; q — число граммов газа, находящегося при t° 100 г растворителя, когда общее давление равно 760 мм ртутного столба.

Перечень таблиц

HBr	табл. 242	воздух	табл. 236/238
CH ₄	238	N ₂	" 237
C ₂ H ₄	238	NH ₃	" 243/244
CO	238	N ₂ O	" 238
CO ₂	245/246	NO	" 238
Cl ₂	239	O ₂	" 237
HCl	240/241	H ₂ S	" 238
H ₂	237	SO ₂	" 238

(236) Растворимость отдельных составных частей воздуха в воде (Winkler) ²⁾

1 литр воды, насыщенной воздухом (свободным от CO₂ и NH₃) содержит при нормальном давлении и t°

t	O ₂ куб. см	N ₂ Ar и др. куб. см	Сумма куб. см	Содержание O ₂ в р-ств. воздухе в %
0	10,19	18,99	29,18	34,91
10	7,87	14,97	22,84	34,47
11	7,69	14,65	22,34	34,43
12	7,52	14,35	21,87	34,38
13	7,35	14,06	21,41	34,34
14	7,19	13,78	20,97	34,30
15	7,04	13,51	20,55	34,25
16	6,89	13,25	20,14	34,21
17	6,75	13,00	19,75	34,17
18	6,61	12,77	19,38	34,12
19	6,48	12,54	19,02	34,08
20	6,36	12,32	18,68	34,03

¹⁾ Многочисленные отдельные данные о растворимости приведены в табл. 1 для неорганических соединений и в таблице 2 — для органических соединений.

²⁾ См. также табл. 238

t	O ₂ куб. см	N ₂ Ar и др. куб. см	Сумма куб. см	Содержание O ₂ в р-тв. воздухе в % 10/100
21	6,23	12,11	18,34	33,99
22	6,11	11,90	18,01	33,95
23	6,00	11,69	17,69	33,90
24	5,89	11,49	17,38	33,86
25	5,78	11,30	17,08	33,82
26	5,67	11,12	16,79	33,77
27	5,56	10,94	16,50	33,73
28	5,46	10,75	16,21	33,68
29	5,36	10,56	15,92	33,64
30	5,26	10,38	15,64	33,60

**(237) Растворимость водорода, кислорода и азота
в воде (L. M. Winkler)**

t	Водород		Кислород		Азот (+ 1,185% Ar)		Азот (не содер- жащий ар г на)	
	a × 10 ²	q × 10 ⁴	a × 10 ²	q × 10 ³	a × 10 ²	q × 10 ²	a × 10 ²	q × 10 ³
0°	2,148	1,922	4,890	6,948	2,348	2,927	2,312	2,877
1	2,126	1,901	4,759	6,758	2,291	2,855	—	—
2	2,105	1,881	4,633	6,576	2,236	2,785	—	—
3	2,084	1,862	4,512	6,401	2,182	2,717	—	—
4	2,064	1,843	4,397	6,234	2,130	2,650	—	—
5	2, 44	1,824	4,286	6,074	2,081	2,588	2,050	2,542
6	2,025	1,806	4,181	5,920	2,032	2,525	—	—
7	2,007	1,789	4,080	5,775	1,986	2,472	—	—
8	1,989	1,772	3,983	5,633	1,941	2,408	—	—
9	1,972	1,756	3,891	5,499	1,898	2,354	—	—
10	1,955	1,740	3,802	5,370	1,857	2,301	1,829	2,260
11	1,940	1,725	3,718	5,248	1,819	2,253	—	—
12	1,925	1,710	3,637	5,129	1,782	2,205	—	—
13	1,911	1,696	3,560	5,011	1,747	2,160	—	—
14	1,897	1,682	3,486	4,9 8	1,714	2,117	—	—
15	1,883	1,668	3,415	4,804	1,682	2,076	1,656	2,039
16	1,869	1,654	3,347	4,703	1,651	2,035	—	—
17	1,856	1,641	3,283	4,609	1,622	1,997	—	—
18	1,844	1,628	3,220	4,515	1,594	1,962	—	—
19	1,831	1,616	3,161	4,428	1,567	1,926	—	—
20	1,819	1,603	3,102	4,339	1,542	1,893	1,518	1,879
25	1,754	1,535	2,831	3,932	1,431	1,744	1,410	1,713
30	1,699	1,474	2,608	3,588	1,340	1,609	1,319	1,588
35	1,666	1,425	2,440	3,315	1,254	1,475	1,235	1,467
40	1,644	1,384	2,306	3,081	1,183	1,388	1,164	1,361
45	1,624	1,338	2,187	2,860	1,129	1,296	1,111	1,272
50	1,608	1,287	2,090	2,657	1,087	1,213	1,071	1,190
60	1,600	1,178	1,946	2,274	1,022	1,049	—	—
70	1,600	1,021	1,833	1,857	0,976	0,893	—	—
80	1,600	0,790	1,761	1,381	0,957	0,686	—	—
90	1,600	0,461	1,723	0,787	0,952	0,397	—	—
100	1,600	—	1,700	—	0,947	—	—	—

(238) Растворимость (α) некоторых газов в воде при давлении в 760 мм
 1 объем воды растворяет объемов газа:

t	Метан (Winkler)	Ацетилен (Winkler)	Оксид угле- рода (Winkler)	Закись а от (Geffcken)	Оксид азота (Winkler)	Серо- в до ед (Winkler)	Сернистый газ (Schönfeld- Freese)	Воздух ¹⁾ (Winkler)
0°	0,05563	1,73	0,03537	(1,2469)	0,07381	4,621	79,789	0,02881
1	0,05401	1,68	0,03455	(1,2048)	0,07184	4,475	77,210	0,02808
2	0,05244	1,63	0,03375	(1,1619)	0,06993	4,325	74,691	0,02738
3	0,05093	1,58	0,03297	(1,1241)	0,06809	4,196	72,230	0,02670
4	0,04946	1,53	0,03222	(1,0855)	0,06632	4,063	69,828	0,02606
5	0,04805	1,49	0,03149	1,0481	0,06461	3,935	67,485	0,02543
6	0,04669	1,45	0,03078	1,0118	0,06298	3,811	65,200	0,02482
7	0,04539	1,41	0,03009	0,9767	0,06140	3,692	62,973	0,02424
8	0,04413	1,37	0,02942	0,9428	0,05990	3,578	60,805	0,02369
9	0,04292	1,34	0,02878	0,9000	0,05846	3,468	58,697	0,02316
10	0,04177	1,31	0,02816	0,8778	0,05709	3,362	56,647	0,02264
11	0,04072	1,27	0,02757	0,8480	0,05587	3,265	54,655	0,02217
12	0,03970	1,24	0,02701	0,8187	0,05470	3,172	52,723	0,02171
13	0,03872	1,21	0,02646	0,7906	0,05357	3,082	50,849	0,02127
14	0,03779	1,18	0,02593	0,7637	0,05250	2,996	49,033	0,02085
15	0,03690	1,15	0,02543	0,7378	0,05147	2,913	47,276	0,02045
16	0,03606	1,13	0,02494	0,7134	0,05049	2,834	45,578	0,02005
17	0,03525	1,10	0,02448	0,6899	0,04956	2,759	43,939	0,01970
18	0,03448	1,08	0,02402	0,6677	0,04868	2,687	42,360	0,01935
19	0,03376	1,05	0,02360	0,6466	0,04785	2,619	40,848	0,01901
20	0,03308	1,03	0,02319	0,6264	0,04706	2,554	39,394	0,01869
21	0,03243	1,01	0,02281	0,6080	0,04625	2,491	37,97	0,01838
22	0,03180	0,99	0,02244	0,5904	0,04545	2,429	36,59	0,01808
23	0,03119	0,97	0,02208	0,5740	0,04469	2,370	35,20	0,01779
24	0,03061	0,95	0,02174	0,5587	0,04395	2,312	33,94	0,01751
25	0,03006	0,93	0,02142	0,5443	0,04323	2,257	32,76	0,01724

¹⁾ См. также табл. 236.

(239) Хлор¹⁾ в воде (L. Winkler)

p = растворимости, когда общее давление равно 760 мм

t	p	q	t	p	q	t	p	q	t	p	q
0	4,610	1,46 ²⁾	13	2,553	0,8230	24	2,035	0,6570	40	1,414	0,4589
6	3,411	1,08 ²⁾	17	2,474	0,7977	25	1,935	0,6411	45	1,309	0,4227
10	3,095	0,9969	18	2,399	0,7736	26	1,937	0,6257	50	1,204	0,3927
11	2,996	0,9652	19	2,328	0,7508	27	1,891	0,6110	60	1,006	0,3294
12	2,900	0,9344	20	2,260	0,7291	28	1,848	0,5973	70	0,848	0,2792
13	2,808	0,9048	21	2,200	0,7098	29	1,808	0,5845	80	0,672	0,2226
14	2,729	0,8766	22	2,143	0,6916	30	1,769	0,5722	90	0,580	0,1868
15	2,635	0,8493	23	2,087	0,6737	35	1,575	0,5103	100	0,000	0,0000

(240) Хлористый водород (Deicke)

1 куб. см воды поглощает при давлении 760 мм:

Темп.	Куб. см. HCl	Удельн. вес образовавшейся кислоты	Содержание HCl в ней в %
0°	525,2	1,2257	45,148
4	497,7	1,2215	44,361
8	480,3	1,2185	43,828
12	471,3	1,2148	43,277
14	462,4	1,2074	42,829
18	451,2	1,2064	42,344
18·25	450,7	1,2056	42,283
23	435,0	1,2014	41,536

(241) Хлористый водород (Roscoe и Dittmar)

t	p	q	t	p	q	t	p	q	t	p	q
0	506,5	82,5	10	473,9	77,2	20	442,0	72,1	30	411,5	67,3
2	499,8	81,4	12	467,7	76,2	22	435,0	71,0	40	385,7	63,3
4	493,7	80,4	14	461,5	75,2	24	428,7	70,0	50	361,6	59,6
6	486,9	79,3	16	455,2	74,2	26	423,0	69,1	60	338,7	56,1
8	480,8	78,3	18	448,3	73,1	28	417,2	68,2			

(242) Бромистый водород (Bakhuis Roozeboom)

t	p	q	t	p	q	t	p	q
— 25°	—	255,0	— 5°	630,0	228,0	50°	468,6	171,5
— 20	—	247,8	0	611,6	221,2	75	408,7	150,5
— 15	—	233,0	10	581,4	210,3	100	344,6	130,0
— 10	644,5	233,5	25	532,1	193,0			

¹⁾ Бром см. табл. 247; мод см. табл. 232

²⁾ По Roozeboom'у.

(243) Аммиак (Roscoe и Dittmar [R]; Sims [S])

1 м воды растворяет при t° и давления в 760 мм:

t	Г аммиака		t	Г аммиака		t	Г аммиака	
	R	S		R	S		R	S
0°	0,875	0,899	24°	0,474	0,467	48°	0,244	0,294
2	0,833	0,853	26	0,449	0,446	50	0,229	0,284
4	0,792	0,809	28	0,426	0,426	52	0,214	0,274
6	0,751	0,765	30	0,403	0,408	54	0,200	0,265
8	0,713	0,724	32	0,382	0,393	56	0,186	0,256
10	0,679	0,684	34	0,362	0,378	58		0,247
12	0,645	0,646	36	0,343	0,363	60		0,238
14	0,612	0,611	38	0,324	0,350	70		0,194
16	0,582	0,578	40	0,307	0,338	80		0,154
18	0,554	0,546	42	0,290	0,326	90		0,114
20	0,526	0,518	44	0,275	0,315	98		0,082
22	0,499	0,490	46	0,259	0,304	100		0,074

(244) Аммиак ¹⁾ (Raoult, исправл.)

$t^\circ C =$	0	4	8	12	16	20	24	28
$\alpha =$	1176	1047	947	857	775	702	639	588

(245) Углекислота в воде (Bohr и Wock)

t	α	q	t	α	q	t	α	q	t	α	q
0	1,713	0,3317	9	1,237	0,2404	18	0,928	0,1789	27	0,718	0,1367
1	1,646	0,3214	10	1,194	0,2319	19	0,902	0,1736	28	0,699	0,1328
2	1,584	0,3091	11	1,154	0,2210	20	0,878	0,1689	29	0,682	0,1293
3	1,527	0,2979	12	1,117	0,2166	21	0,854	0,1641	30	0,665	0,1250
4	1,473	0,2872	13	1,083	0,2099	22	0,829	0,1591	35	0,592	0,1106
5	1,424	0,2774	14	1,050	0,2033	23	0,804	0,1541	40	0,530	0,0974
6	1,377	0,2681	15	1,019	0,1971	24	0,781	0,1494	45	0,479	0,0862
7	1,331	0,2590	16	0,985	0,1904	25	0,759	0,1450	50	0,436	0,0762
8	1,282	0,2494	17	0,956	0,1845	26	0,738	0,1407	60	0,359	0,0577

¹⁾ Первоначальные данные приведенные Raoult'ом исправлены (см. Landolt-Börnstein-Roth-Scheel, T. 6л. (5 изд.) стр. 768; после-пересчета α на q эти цифры в пределах нескольких процентов совпадают с приведенными выше данными Roscoe и Dittmar, а также с данными Sims'a.

(246) Углекислота, растворимость в спирту (O. Müller)

t	Спирт вес.-проц.	Спирт объемн. %	α (O. Müller)	99% спирт	
				t	α (Bohr)
20,3°	1,07	1,3	0,8698	—27°	38,41
20,2	5,96	7,4	0,8613	—25	8,75
20,0	22,76	27,7	0,8410	—20	7,51
19,5	28,46	34,4	0,7918	—15	6,59
19,2	31,17	37,6	0,8012	—10	5,75
14,6	32,03	38,5	0,8766	—5	5,01
18,8	38,68	47,9	0,8400	0	4,44
20,1	42,15	49,5	0,8773	5	3,96
19,1	49,00	56,8	0,9820	10	3,57
18,6	51,44	59,24	1,0069	15	3,25
19,9	71,06	77,8	1,2930	20	2,98
19,7	78,10	81,8	1,7680	25	2,76
20,4	85,30	89,06	1,9740	30	2,57
17,3	95,81	97,3	2,0296	35	2,41
20,3	99,20	99,5	2,6553	40	2,20
19,7	99,71	99,8	2,7193	45	2,01

В. Взаимная растворимость двух жидкостей

У двух жидкостей, не вполне смешивающихся друг с другом, т.е. образующих 2 слоя, взаимная растворимость их друг в друге нередко меняется таким образом, что, начиная с определенной температуры, — выше или ниже критической температура (В. К. Т. и Н. К. ...) — происходит их полное смешение. Некоторые пары имеют и высшую, и низшую критические температуры. Из приведенных ниже систем А — В стоящее на втором месте вещество (В) для обоих слоев рассматривается как растворитель и Р (1) — обозначает растворимость вещества А в более богатом веществе В слое; Р (2) — растворимость в более бедном В слое. Р выражено в г А на 100 г раствора (А + В). При критической температуре состав обоих слоев становится совершенно идентичным.

(247) Бром и вода

t° C = 0	10,34	19,96	30,17	40,03	49,85
Р (1) = 4,00	3,60	3,45	3,32	3,33	3,40

(248) Этиловый эфир и вода (Выравненные величины)

t° C = 0	10	20	30	40	50	60	70	80	90
Р (1) = 11,8	8,9	6,6	5,1	4,7	4,1	3,6	3,1	2,7	—
Р (2) = 99,1	98,9	98,8	98,7	98,5	98,3	98,2	98,0	97,8	97,7

(249) Анилин и вода (Выравненные величины)

t° C =	10	20	40	60	80	100	120	140	160	168 (В. К. Т.)
P (1) =	3,2	3,3	3,8	4,5	5,7	7,2	9,1	13,4	24,9	} 48,6
P (2) =	—	95,0	94,0	92,8	91,4	89,0	85,1	79,7	71,2	

(250) Фенол и вода (Выравненные величины)

t° C =	0	10	20	30	40	50	60	65	68 (В. К. Т.)
P (1) =	7,2	7,8	8,3	8,9	9,8	12,1	17,1	24,2	} 20,8
P (2) =	—	—	72,2	70	66,8	62,6	56,1	48,9	

(251) Сероуглерод и вода

t° C =	0	10	20	30	40	45	49
P (1) ¹⁾ =	0,204	0,194	0,179	0,155	0,111	0,070	0,014

¹⁾ г CS₂ в 100 куб. см. водного раствора; P (2) не определено.

(252) Бензол и вода

t° C =	3	23	40	55	66	77
P (2) ¹⁾ =	99,97	99,929	99,886	99,816	99,755	99,667

¹⁾ P (1) не определялась.

(253) Сероуглерод и метиловый спирт

t° C =	10	15	20	25	30	35	40,5 (В. К. Т.)
P (1) =	41,9	47,6	50,4	53,8	57,9	63,9	} 80,5
P (2) =	98,2	97,9	97,4	96,8	95,6	93,3	

С. Растворимость твердых тел

1. Элементы и неорганические соединения.

Для каждого вещества обычно приведен один ряд цифр. Там, где имеются надежные определения одного исследователя или совпадающие данные многих исследователей, первоначальные цифры приводятся или непосредственно, или интерполируются из кривой для соответствующих температур. В многочисленных ряде случаев, где имеются значительные расхождения между данными различных исследователей, или критически выбирают средние значения, или вычерчивают кривую, наиболее подходящую к полученным данным, которая и используется для интерполирования. Этот способ дает объяснение тому, что очень часто цифровые данные из таблиц не совпадают точно ни с одним из полученных результатов опыта. Зна

чительные отклонения ряда опытов оправдывают и „округление“ многих цифр.

Растворимость (Р) везде выражена в процентах к раствору, т. е. $P = \frac{g}{100}$ безводного вещества в 100 г. раствора. Отсюда количество безводного растворенного вещества в 100 г. растворителя получается

$$\text{из } X = \frac{100 P}{100 - P}.$$

Поэтому данная в таблице формула вещества дает одновременно и состав вещества, находящегося в равновесии с насыщенным раствором. Если для определенных температур или интервалов температур получается другое вещество, то состав его дается в примечании. За формулой на первом месте помещен молекулярный вес безводной соли, на втором — молекулярный вес соответствующего гидрата.

Совпа дающие точки плавления, в которых основное вещество и раствор имеют одинаковый состав, а также точки превращения, в которых два вещества находятся в состоянии равновесия, помечены жирным шрифтом; вид, характер этого или этих веществ даны в примечаниях. О теории равновесия между раствором и гидратами см. табл. 270, стр. 401.

Соли неорганических кислот расположены в порядке их катионов (металлов) соответственно группам периодической системы. Двойные и комплексные соли находятся при наиболее отрицательном из обоих металлов.

Для солей одного и того же металла взят следующий ряд анионов: $F' - Cl' - Br' - J' - CN' - CNS' - OH' - O'' - S'' - ClO_3' - BrO_3' - JO_3' - SO_3'' - SO_4'' - S_2O_3'' - CrO_4'' - Cr_2O_7'' - MoO_4'' - WO_4'' - NO_2' - NO_2'' - PO_4''' - CO_3''' - BO_3'$.

Растворимость в спирту или растворах солей приведена сейчас же за растворимостью в воде. Растворимости смесей (из 2 веществ) даны у той соли, которая по вышеуказанной системе стоит на последнем месте.

Органические кислоты и их соли, а также некоторые другие органические соединения приведены дальше.

Ниже приведен перечень веществ, для которых дана растворимость.

1. Неорганические соединения

(формулы безводных солей)

AgCl	табл. 314	CaCO ₃	„ 326
AgNO ₃	„ 316	Ca(HCO ₃) ₂	„ 328
Ag ₂ SO ₄	„ 315	Ca(NO ₃) ₂	„ 325
AlK(SO ₄) ₂	„ 343	Ca(OH) ₂	табл. 321, 322
Al(NH ₄)(SO ₄) ₂	„ 343	CaSO ₄	„ 323, 324
Al ₂ (SO ₄) ₃	„ 342	CdCl ₂	табл. 337
As ₂ O ₃	„ 349	Cd(NO ₃) ₂	„ 339
BaCl ₂	„ 330	CdSO ₄	„ 338
Ba(NO ₃) ₂	„ 333	CoCl ₂	„ 363
Ba(OH) ₂	„ 331	Co(NO ₃) ₂	„ 365
BaSO ₄	„ 332	CoSO ₄	„ 364
B ₂ O ₃	„ 341	CrO ₃	„ 350
CaCl ₂	„ 320	CuCl	„ 311

Неорганические соединения (продолжение)

Cu(NO ₃) ₂	"	313	Na ₂ CO ₃	табл.	286—287
CuSO ₄	"	312	Na ₂ CrO ₄	табл.	276
FeCl ₂	"	357	Na ₂ Cr ₂ O ₇	"	277
FeCl ₃	"	358	NaF	"	260
FeK ₃ (CN) ₆	"	362	NaHCO ₃	"	288
FeK ₄ (CN) ₆	"	361	Na ₂ HPO ₄	"	284
Fe(NH ₄) ₂ (SO ₄) ₂	"	360	NaJ	"	264
FeSO ₄	"	359	NaJO ₃	"	267
H ₂ AsO ₃	"	349	Na ₂ MoO ₄	"	278
H ₂ BO ₃	"	241	NaNO ₃	табл.	260—282
HJO ₃	"	356	NaNO ₂	табл.	283
HgCl ₂	"	340	NaOH	"	255
J	"	355	Na ₄ P ₂ O ₇	"	285
KBr	"	290	Na ₂ S	"	266
KBrO ₃	"	297	Na ₂ SO ₃	"	268
KCl	табл.	290—293	Na ₂ S ₂ O ₅	"	269
KClO ₃	"	297, 298	Na ₂ SO ₄	табл.	271—274
KClO ₄	"	299, 300	Na ₂ S ₂ O ₃	табл.	275
KCNS	табл.	295	Na ₂ WO ₄	"	279
K ₂ CO ₃	"	307	NH ₄ Br	"	309
K ₂ CrO ₄	"	304	NH ₄ Cl	табл.	309, 310
K ₂ Cr ₂ O ₇	"	304	NH ₄ HCO ₃	табл.	309
KHCO ₃	"	307	NH ₄ NO ₃	"	309
KJ	"	294	(NH ₄) ₂ SO ₄	"	309
KJO ₃	табл.	297	NaCl	"	366
KMnO ₄	"	308	Ni(NO ₃) ₂	"	338
KNO ₃	табл.	305, 306	NiSO ₄	табл.	366
KOH	табл.	296	PbCl ₂	табл.	346, 347
K ₂ SO ₃	"	301	Pb(NO ₃) ₂	табл.	348
K ₂ S ₂ O ₅	"	301	PtCs ₂ Cl ₆	"	369
K ₂ SO ₄	табл.	302, 303	PtK ₂ Cl ₆	"	369
LiBr	табл.	255	Pt(NH ₄) ₂ Cl ₆	"	369
LiCl	"	254	PtRb ₂ Cl ₆	"	369
LiJ	"	256	PtTl ₂ Cl ₆	"	369
LiNO ₃	"	259	S	"	370
LiOH	"	257	SrCl ₂	"	327
Li ₂ SO ₄	"	258	Sr(NO ₃) ₂	"	326
MgCl ₂	"	318	Sr(OH) ₂	табл.	328
MgSO ₄	"	319	Th(SO ₄) ₂	"	345
MnCl ₂	"	352	TiCl ₄	"	344
Mn(NO ₃) ₂	"	354	TlJ	"	344
MnSO ₄	"	353	TlNO ₃	"	344
Na ₂ B ₄ O ₇	"	289	Tl ₂ SO ₄	"	244
NaBr	"	263	UO ₂ (NO ₃) ₂	"	351
NaBrO ₃	"	267	ZnCl ₂	"	334
NaCl	"	261	Zn(NO ₃) ₂	"	336
NaClO ₃	"	267	ZnSO ₄	"	335

2. Органические соединения

1. Аммоний мурьавинокислый	табл.	371
2. " щавелевокислый	"	373
3. Бензойная кислота	"	376

4. Виноградный сахар	380
5. Винная кислота	373
6. Калий виннокислый	375
7. " муравьинокислый	371
7а. " уксуснокислый	373
8. " щавелевокислый	373
9. Калия и сурьмы двойная виннокислая соль	375
10. Натрий муравьинокислый	371
11. " уксуснокислый	372
12. " щавелевокислый	373
13. Серебро уксуснокислое	372
14. Тростниковый сахар табл. 377 —	379
15. Щавелевая кислота	373
16. Янтарная кислота	374

3. Различные растворимости

Растворимость составных частей каменноугольной смолы. Табл. 381	
Растворимость в разбавленном спирте	382
" в глицерине	383
" в метиловом спирте	384

(254) Литий хлористый $\text{LiCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$ (42,4; 60,4).

$t^\circ \text{C} = 0$	12,5	20	25	40	65	80	100,5	120
$P = 38,9^1)$	40,5 ²⁾	41,7 ³⁾	44,9 ³⁾	47,4 ³⁾	51,0 ³⁾	53,5 ³⁾	56,7 ⁴⁾	57,4
			$t^\circ \text{C} = 140$	160				
			$P = 58,2$	59,0				

¹⁾ $2\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $2\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $1\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $1\text{H}_2\text{O} + 0\text{H}_2\text{O}$.

(255) Литий бромистый, $\text{LiBr} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (86,9; 122,9).

$t^\circ \text{C} = 0$	4	16	32	40	50	60	70	80	90
$P = 58,8^1)$	59,2 ²⁾	60,8	65,7 ³⁾	67,9 ⁴⁾	68,5 ⁴⁾	69,0 ⁴⁾	69,9 ⁴⁾	70,8 ⁴⁾	71,7 ⁴⁾

¹⁾ $3\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $3\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $3\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $1\text{H}_2\text{O}$.

(256) Литий иодистый $\text{LiI} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ (133,9; 187,9)

$t^\circ \text{C} = 0$	19	40	59	70,5	77	99	120	130
$P = 60,2^1)$	62,3 ¹⁾	64,2 ¹⁾	66,6 ¹⁾	75,0 ²⁾	81,4 ³⁾	82,6 ⁴⁾	85,5 ⁴⁾	89,3 ⁵⁾

¹⁾ $3\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $3\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $2\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $1\text{H}_2\text{O}$. ⁵⁾ $1\text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$.

(257) Лития гидроксид, $\text{LiOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$ (23,9; 41,9)

$t^\circ \text{C} = 10$	45,5	60	80	100
$P = 11,3$	11,7	12,2	13,3	14,9

(258) Литий сернокислый $\text{Li}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (110,0; 128).

$t^\circ \text{C} =$	0	20	40	60	80	100
P =	26,2	25,7	24,5	24,0	23,1	22,8

(259) Литий азотнокислый $\text{LiNO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ (63,9; 122,9)

$t^\circ \text{C} =$	0,1	10,5	22,1	29,9	29,6	40	50	61,1	70,9
P =	37,9 ¹⁾	34,8 ¹⁾	42,9 ¹⁾	56,1 ²⁾	57,8 ³⁾	59,2 ¹⁾	61,5 ⁴⁾	65,9 ⁵⁾	67,7

1) $3\text{H}_2\text{O}$. 2) $3\text{H}_2\text{O}$ т. пл. 3) $3\text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$. 4) $\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$. 5) $\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O} + \text{LiNO}_3$.

(260) Натрий фтористый, NaF (42,0)

$t^\circ \text{C} =$	15	18	21	25
P =	3,85	4,22	4,00	4,03

(261) Натрий хлористый NaCl (58,5)

$t^\circ \text{C} =$	21,2	— 14	— 6	0	10	20	30	40	50
P =	24,42 ¹⁾	24,41 ²⁾	25,48 ²⁾	26,28 ³⁾	26,32	26,39	26,51	26,68	26,86
$t^\circ \text{C} =$	60	70	80	90	100	107,7	140	160	180
P =	27,07	27,30	27,55	27,81	28,15	28,39	29,63	30,36	30,99

1) Лед + $2\text{H}_2\text{O}$. 2) $2\text{H}_2\text{O}$. 3) не стоек; до $+0,15^\circ \text{NaCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ является стойким соединением.

(262) Натрий хлористый в этиловом спирте

в x весовых $\frac{0}{100}\%$

x =	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90
P (15°) =	26,3	22,2	18,4	14,9	11,7	8,9	5,6	—	1,2	—
P (30°) =	26,5	22,6	19,0	15,7	12,4	9,3	6,4	3,7	1,6	0,4

(263) Натрий бромистый, NaBr (102,9)

$t^\circ \text{C} =$	— 20	— 10	0	+ 20	40	50	50,7	80	100	110
P =	41,8 ¹⁾	42,9 ¹⁾	44,3 ¹⁾	47,5 ¹⁾	51,4 ¹⁾	53,7 ¹⁾	53,9 ²⁾	54,2	54,8	55,1

1) $2\text{H}_2\text{O}$, 2) $2\text{H}_2\text{O} + \text{OH}_2\text{O}$.

(264) Натрий иодистый, NaI (149,9)

$t^\circ \text{C} =$	— 13,5	0	10	20	30	40	50	60
P =	63,2 ¹⁾	61,4 ²⁾	62,8 ²⁾	64,2 ²⁾	65,5 ²⁾	67,2 ²⁾	69,5 ²⁾	72,0 ²⁾
$t^\circ \text{C} =$	65	80	100	120	140			
P =	74,4 ³⁾	74,7	75,2	76,3	77,0			

1) $5\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. 2) $2\text{H}_2\text{O}$. 3) $2\text{H}_2\text{O} + \text{OH}_2\text{O}$.

(265) Натр едкий, NaOH (40,0)

t° C = 12,3	18	40,25	57,8	64,3	6,20	80	110	159	192
P = 50,8 ¹⁾	51,7 ²⁾	56,4 ²⁾	62,8 ²⁾	68,5 ²⁾	74,2 ¹⁾	75,8	78,2	81,1	83,9

¹⁾ 2H₂O + 1H₂O. ²⁾ 1H₂O. ³⁾ 1H₂O т. пл. ⁴⁾ 1H₂O + OH₂O. Ниже 12° получаются стойкие гидраты с 2—3, 5—4—5 и 7H₂O, а также большое количество нестойких гидратов, кривые растворимости которых можно взять из рис. 1.

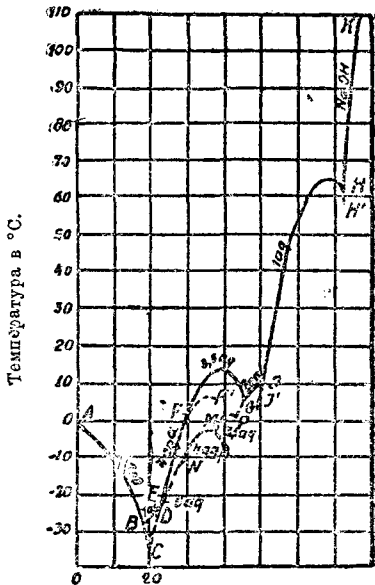


Рис. 1. % NaOH.

(266) Натрий сернистый, Na₂S·9H₂O (78,1; 240,2)

t° C = 10	18	28	37	45	48	60	70	80	90
P = 13,4	15,3	17,7	21,0	24,2	26,3 ¹⁾	28,1 ²⁾	30,2 ²⁾	32,9 ²⁾	36,4 ²⁾

¹⁾ 9H₂O + 6H₂O. ²⁾ 6H₂O.

(267) Натрий хлорноватокислый, бромноватокислый и иодноватокислый

	t° C = 0	15	20	40	60	80	100
NaClO ₃ (106,5)	P = 45,1	47,6	49,7	56,5	59,5	63,6	67,1
NaBrO ₃ (150,9)	P = 21,6	—	27,7	33,4	38,5	43,1	47,6
NaJO ₃ ·5H ₂ O (197,9; 288)	P = 2,44	6,76 ¹⁾	8,34	12,6	17,7	21,7	25,3

¹⁾ При 14,5°.

(268) Натрий сернистокислый, Na₂SO₃ ¹⁾ (126,1)

t° C = 0	10	20	30	33,4	40	50	60
P = 12,5 ²⁾	16,0 ²⁾	20,7 ²⁾	26,1 ²⁾	28,0 ³⁾	27,0	25,7	24,5
	t° C = 70	80	90	100			
	P. = 23,5	22,6	21,7	21,2			

¹⁾ Интерполировано по кривой Foerster, Brosche и Norberg-Schulz'a (Zeitschr. f. physikal. Chem., т. 110, стр. 435). ²⁾ 7H₂O. ³⁾ 7H₂O + OH₂O.

(269) Натрий кислый сернистокислый (бисульфит), Na₂S₂O₅ ¹⁾ (206,1)

t° C = 0	10,4	15	22,8	31,4	40,2	59,0	81,4	97,2
P = 37,4 ²⁾	38,8	39,2	39,8	40,8	41,6	44,3	47,4	49,1

¹⁾ По Foerster, Brosche и Norberg-Schulz'y. Из горячего насыщенного SO₂ концентрированного раствора NaOH выше 25° выкристаллизовывается Na₂S₂O₅; при низких температурах получается также Na₂S₂O₅·6H₂O (лабильн.) и Na₂S₂O₅·7H₂O (стабильн.), переходящие при 3,8° и соответственно при 5,5° в ангидрид. Бисульфит NaHSO₃·H₂O не был получен. ²⁾ Метастабильн.

(270) Натрий сернокислый, Na₂SO₄ (142,1)

Растворимость сернокислого натрия и его гидратов является хорошо изученным примером равновесия гидратов солей с их растворами, на котором могут быть выяснены все характерные особенности.

Система Na₂SO₄ + H₂O состоит из 2 компонентов. По правилу фаз поэтому в равновесии могут быть максимально 4 фазы, чем одновременно тогда определяются температура и давление (неизменная точка). Если имеются одновременно 3 фазы, то равновесие одно и то же, т. е. при взятой температуре p и состав определены; если имеются только 2 фазы, то появляются 2 степени свободы, т. е. из переменных величин (t, p и концентрация) 2 можно выбирать произвольно.

В стабильной форме Na₂SO₄ существует в виде безводной соли и 10-ти водного гидрата, кроме того имеется еще метастабильный 7-водный гидрат. Кроме этих трех твердых соединений в этой системе твердой фазой может быть также лед. Равновесие различных

твердых фаз лучше всего может быть прослежено на рис. 2. От O' до B идет кривая температуры закрист. лизисывания ненасыщенных растворов сернокислого натрия (однозначная система; фазы—лед, пар, раствор); в B появляется наряду с льдом в качестве 4-й фазы $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$. B — тригидратная точка—поэтому не изменяется; в B падает кривая растворимости $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$, которая при нормальных условиях кончается в F . Каждая точка BF дает концентрацию насыщенного раствора, которая при t° находится в однозначном

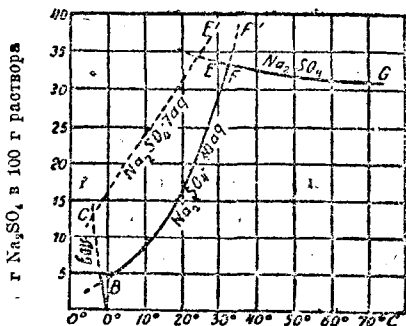


Рис. 2. Температуры.

увеличении с $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ и паром. В F —точке перегиба— $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ отщепляет воду и переходит в Na_2SO_4 ; $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O \rightleftharpoons Na_2SO_4 +$ насыщенный раствор; здесь опять имеются 4 фазы ($Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$, Na_2SO_4 , раствор, пар), и в точке F система не изменяется. В F начинается нисходящая кривая растворимости Na_2SO_4 , которая доведена до G , но которая в действительности может быть проведена выше температуры кипения насыщенного раствора (под давлением до критической точки для воды (около 360°), где растворимость Na_2SO_4 ничтожно мала. (см. табл. 2.2)

Поверхность, лежащая ниже BFG , обнимает все ненасыщенные по отношению ко льду $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ и Na_2SO_4 , т. е. двухфазные системы (пар, раствор), которые постою двузначны. Выше отрезка кривой $OBFG$ находится пересыщенные по отношению к вышеуказанным стойким фазам растворы.

Кривая растворимости $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ может быть продолжена за B , если не происходит выпадения льда; при соблюдении особых условий когда не происходит превращения 10-водного гидрата в ангидрид, кривая может быть продолжена и за F . Продолжение отрезка GF за F соответствует насыщенным Na_2SO_4 нестойким растворам, у которых не произошло образования 10-водного гидрата. BC —продолжение AB —это кривая закристаллизовывания пересыщенных $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ растворов. В точке C она пересекает кривую растворимости $(CE)Na_2SO_4 \cdot 7H_2O$.

метастабильного на всем протяжении своего существования; С — это криогидратная (метастабильная) точка с фазами: лед, $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, раствор, пар. Сильно поднимающаяся кривая растворимости 7-водного гидрата пересекает в точке Е с продолжением (метастабильн.) отрезка FG, и поэтому точка Е является точкой (метастабильн.) перегиба, отвечающей переходу $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ в Na_2SO_4 , где оба эти вещества находятся наряду с раствором и паром в равновесии друг с другом. По отношению к $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ EF не нестабильно. Если FF' и EE', могли бы быть продолжены без расплавления соответствующих им гидратов, то точка пересечения кривых соответствовала бы (метастабильной) точке превращения 10-ти водного гидрата в 7-ми водный.

Из более детального изучения кривой видно, что для точного определения насыщенного раствора надо иметь не только температуру насыщения, но и укажи вещества, находящегося в состоянии равновесия с раствором. Например, при 20° возможны 3 различных насыщенных раствора сернокислого натрия; первый (стойкий, осн. веш. $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$) содержит $\sim 16\%$ Na_2SO_4 ; второй (метастабильный, осн. веш. $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) содержит $\sim 31\%$ Na_2SO_4 и третий (с осн. веш. Na_2SO_4 , вдвойне метастабильный для 10-и и 7-ми водного гидратов) содержит $\sim 35\%$ Na_2SO_4 .

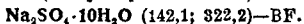
В то время как у системы $\text{Na}_2\text{SO}_4\text{--H}_2\text{O}$ явления пересыщения легко могут быть устранены посредством „затравления“ стабильной формой, во многих других случаях вопрос, какой из двух гидратов (или более обще — двух водозменений) вещества при данной температуре стабилен, разрешается не легко. Ясный ответ даёт следующее правило термодинамики, а именно: что из двух гидратов (или двух модификаций) при данной температуре стабильный имеет меньшую растворимость (или меньшую упругость паров), что во многих случаях видно прямо из кривых.

Данные относительно пределов стабильности различных гидратов относятся только к твердым веществам, находящимся в равновесии с растворами, но они ничего не говорят о природе и особенно о состоянии гидратации растворенного вещества. В растворах сернокислого натрия, наряду с недиссоциированной солью, имеются еще ионы Na^+ , NaSO_4^- и SO_4^{2-} в количествах, зависящих от концентрации и температуры. В последнее время получены данные, подтверждающие, что ионы во многих случаях гидратированы, но имеющиеся в распоряжении методы для определения степени гидратации еще пока мало точны.

Физические свойства концентрированных и разбавленных растворов Na_2SO_4 , как, например, удельный вес, уд. теплоемкость, электропроводность, упругость паров, показатель преломления и др. ни в одной точке вышеуказанной диаграммы не изменяются прерывно; в растворах все переходы происходят постепенно, без скачков.

В следующих таблицах даны величины растворимости, которые послужили для составления кривой 2.

(271) Натрий сернокислый 10-водн. гидрат (глауберова соль)



t° C	=	-0,6	-1,2	0	10	15	20	25	30	32,28	34
P	=	1,96 ¹⁾	3,85 ²⁾	4,5	8,2	11,7	16,1	21,9	28,8	33,2 ³⁾	35,5 ⁴⁾

1) Лед. 2) Лед + 10H₂O. 3) 10H₂O + 6H₂O. 4) 10H₂O, не стаб.

(272) Натрий сернокислый, ромбический,
 Na_2SO_4 (141,1) — EFG.

$t^\circ\text{C} =$	19	25	30	32,38	40	50	70	90	100
P =	34,7 ¹⁾	34,0 ¹⁾	33,5 ¹⁾	33,2 ²⁾	32,5	31,9	30,5	30,0	29,9
$t^\circ\text{C} =$	120	140	160	190	233	280	319	365	
P =	29,5	29,6	30,4	30,4	32,0 ³⁾	25,3 ⁴⁾	17,2 ⁴⁾	~ 0,4 ⁴⁾	

1) OH_2O , не стаб. 2) $\text{OH}_2\text{O} + 10\text{H}_2\text{O}$. 3) OH_2O -ромб. ~ OH_2O моноклин.
 4) H_2O монокл.

(273) Натрий сернокислый 7-водный гидрат,
 $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (142,1; 268,2).

$t^\circ\text{C} =$	-3,55	0	10	20	24,4	28
P =	12,7 ¹⁾	16,4	23,4	30,9	34,1 ²⁾	35,5 ³⁾

1) Лед + $7\text{H}_2\text{O}$. 2) $7\text{H}_2\text{O} + \text{OH}_2\text{O}$. 3) $7\text{H}_2\text{O}$, не стаб.

(274) Натрий сернокислый и кислый сернокислый
 натрий в серной кислоте (система $\text{Na}_2\text{O}-\text{SO}_3-\text{H}_2\text{O}$).

Изотермы растворимости сернокислого натрия по Faust'y
 и Esselmann'y. (1926).

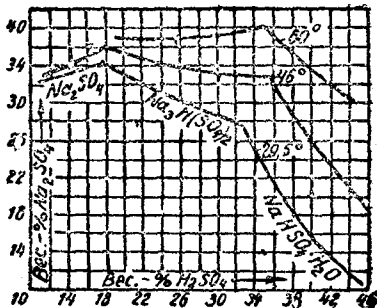


Рис. 8.

(275) Натрий серноватистоокислый, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ¹⁾
(158,1; 248,2).

$t^\circ\text{C} = -11^\circ$	0	10	20	30	40	45	48,0	50
$P = 30,0^2)$	34,4	37,9	41,2	45,9	50,6	54,5	61,6 ³⁾	62,9 ⁴⁾
$t^\circ\text{C} =$	60	72	80,5	90,5	100			
$P. = 67,4^4)$		70,4 ⁴⁾	71,3 ⁴⁾	71,8 ⁴⁾	72,7 ⁴⁾			

¹⁾ Кроме известных 5- и 2-водного гидратов имеется еще многочисленный ряд других (м. г. стабильных) гидратов.

²⁾ Лед + $5\text{H}_2\text{O}$; ³⁾ $5\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$; раств. экстрапол.р.

⁴⁾ $2\text{H}_2\text{O}$.

(276) Натрий хромовокислый, $\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
(162; 234,1).

$t^\circ\text{C} = 0$	10	19,5	25	25,9	40	50	60	62,8	80
$P = 24,1^1)$	33,4 ¹⁾	44,2 ²⁾	45,8 ³⁾	46,2 ⁴⁾	48,8	51,0	53,5	55,2 ⁵⁾	55,3 ⁶⁾
				$t^\circ\text{C} = 100$					
				$P = 55,8^6)$					

¹⁾ $10\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $10\text{H}_2\text{O} + 6\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $6\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $6\text{H}_2\text{O} + 4\text{H}_2\text{O}$. ⁵⁾ $4\text{H}_2\text{O} + 0\text{H}_2\text{O}$.
⁶⁾ $0\text{H}_2\text{O}$.

(277) Натрий двухромовокислый, $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
(262; 298,1)

$t^\circ\text{C} = 0$	10	20	30	40	50	60	70	80	83	98
$P = 62,0$	63,0	64,3	66,3	68,8	71,3	73,9	76,4	79,4	80,6 ¹⁾	81,2 ²⁾

¹⁾ $2\text{H}_2\text{O} + 0\text{H}_2\text{O}$; раств. экстрапол. ²⁾ $0\text{H}_2\text{O}$.

(278) Натрий молибденовокислый, $\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
(206,0; 386,2)

$t^\circ\text{C} = 0$	6	9	ок. 10	20	30	50	100
$P = 30,7$	35,6	38,2	39,3 ¹⁾	39,4 ²⁾	39,8 ²⁾	41,4 ²⁾	45,6 ²⁾

¹⁾ $10\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $2\text{H}_2\text{O}$.

(279) Натрий вольфрамовокислый, $\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
(294,0; 330,0)

$t^\circ\text{C} = -5$	0	+5	6	10	20	40	80	100
$P = 30,6^1)$	36,5 ¹⁾	41,0 ¹⁾	41,8 ²⁾	41,9	42,2	43,8	47,4	49,2

¹⁾ $10\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $10\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$.

(280) Натрий азотнокислый, NaNO_3 (85,0).

$t^\circ\text{C} = -18,5$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90
$P = 86,9^1)$	42,2	44,6	46,8	49,0	51,2	53,3	55,5	57,6	59,7	61,7
			$t^\circ\text{C} = 100$		119					
			$P = 63,5$		67,6					

¹⁾ Лед + NaNO_3 .

(281) Натрий азотнокислый в этиловом спирте

(взято x весовых %)

x =	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90
$P(15^\circ) = 45,7$	39,5	32,8	26,2	20,5	—	10,2	—	2,6	—	—
$P(30^\circ) = 49,1$	43,4	37,4	31,3	25,1	18,9	13,0	7,8	—	1,2	—

(282) Натрий азотнокислый и натрий хлористый

(2 вещества)

(Hölzl, Grotogino, 1926)

$t^\circ\text{C} = 25,9$	0	15	25	50	83	108
$P(\text{NaCl}) = 13,7^1)$	17,0	15,1	13,3	10,1	7,9	6,6
$P(\text{NaNO}_3) = 20,6^1)$	26,2	28,6	32,0	41,5	50,2	58,2

¹⁾ Лед + $\text{NaCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O} + \text{NaNO}_3$.

(283) Натрий азотистокислый, NaNO_2 (69,0).

$t^\circ\text{C} = -15,5$	-8	0	19	52,5	65	81	92	103	123
$P = 39,7^1)$	40,8	41,9	44,9	51,4	54,8	57,9	59,7	62,6	68,7

¹⁾ Лед + NaNO_2 .

(284) Натрий орто-фосфорнокислый, $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}^1)$

(142,0; 358,2).

$t^\circ\text{C} = -0,47$	0	10	15	20	25	29,6	32,5	35,0	46
$P = 1,45^2)$	1,8^2)	3,7^2)	5,1^2)	7,2^2)	10,5^2)	19,2^4)	22,6^5)	30,6^6)	35,6^7)
$t^\circ\text{C} = 48,4$		59	70	78,5	85	95	99		
$P = 44,1^8)$		47,6^8)	48,7^8)	48,9^8)	49,3^8)	51^10)	51,0^11)		

¹⁾ До 35° частично интерполировано по Hamrick, Goadby, Booth; для более высоких температур — по d'Ans'y и Schreiner и Mulder'y. ²⁾ Лед + β - $12\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ β - $12\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ β - $12\text{H}_2\text{O} + \alpha$ - $12\text{H}_2\text{O}$. ⁵⁾ α - $12\text{H}_2\text{O} + 7\text{H}_2\text{O}$. ⁶⁾ $7\text{H}_2\text{O}$. ⁷⁾ $7\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. ⁸⁾ $2\text{H}_2\text{O} + \text{OH}_2\text{O}$. ⁹⁾ OH_2O . Вошедшие очень большого температурного коэффициента, определения отдельных исследователей очень плохо совпадают.

(285) Натрий пиррофосфорнокислый, $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
(266,1; 446,24)

$t^\circ\text{C} = 0$	10	20	30	40	50	60	70	80
$\rho = 3,1$	2,8	5,8	9,0	11,9	14,8	18,0	20,8	23,1

(286) Натрий углекислый, $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ (106,0; 286,2).

$t^\circ\text{C} = -2,1$	0	5	10	15	20	25	30	31,9
$\rho = 5,93^1)$	6,63	8,6	11,2	14,1	17,8	22,8	29,0	31,5^2)
$t^\circ\text{C} = 35,2$	40	50	60	70	88,4	104,8		
$\rho = 33,8^3)$	33,2^4)	32,2^4)	31,7^4)	31,4^4)	31,1^4)	31,1^4)	31,1^4)	

¹⁾ Лед + $10\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $10\text{H}_2\text{O} + 7\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $7\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $1\text{H}_2\text{O}$.

(287) Натрий углекислый в растворах поваренной соли при 15° (K. Reich, 1892)

Прог. NaCl	100 час ей растворяют Na_2CO_3	Прог. NaCl	100 частей растворяют Na_2CO_3
0	16,41	12	10,49
1	15,72	13	10,24
2	15,06	14	10,04
3	14,44	15	9,88
4	13,85	16	9,76
5	13,30	17	9,69
6	12,78	18	9,66
7	12,31	19	9,67
8	11,86	20	9,73
9	11,46	21	8,83
10	11,10	22	9,10
11	10,77		

После осаждения кислого углекислого натрия углекислотой в растворе остается:

Раствор NaCl в проц.	10,64	15,80	21,82
100 частей растворяют NaHCO_3 . . .	3,00	1,67	1,06

(288) Натрий двууглекислый, NaHCO_3 (84,0).

$t^\circ\text{C} = 0$	10	15	20	30	40	45	50	60
$\rho = 6,45$	7,58	8,09	8,76	9,96	11,27	12,17	12,67	14,06

(289) Натрий борнокислый (бура), $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
(201,3; 381,4).

$t^\circ\text{C} = 0$	10	30	45	50	55	ок. 60	65	70
$P = 1,3$	1,6	3,7	7,5	9,5	12,4	16,7 ¹⁾	18,0 ²⁾	19,6 ²⁾
		$t^\circ\text{C} = 80$	90	100				
		$P = 23,9^2)$	29,0 ²⁾	34,3 ²⁾				

¹⁾ $10\text{H}_2\text{O} + 5\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $5\text{H}_2\text{O}$.

(230) Калий хлористый, KCl (74,6), -бромистый, KBr (119,0), -иодистый, KI (166,0)

$t^\circ\text{C} = 0$	10	20	30	40	50	60	70	80
$P(\text{KCl}) = 22,2$	23,8	25,5	27,2	28,7	30,1	31,3	32,6	33,8
$P(\text{KBr}) = 34,5$	38,3 ¹⁾	39,4	—	43,2	—	46,2	—	38,8
$P(\text{KI}) = 56,1$	57,7	59,1	60,4	61,5	62,7	63,8	64,8	65,8
	$t^\circ\text{C} = 90$	100	110	130	140	180		
	$P(\text{KCl}) = 34,9$	36,0	—	39,8	—	43,8		
	$P(\text{KBr}) = —$	51,2	—	—	55,4	59,0		
	$P(\text{KI}) = 66,8$	67,6	68,6	—	—	—		

¹⁾ При $10,5^\circ$.

(291) Калий хлористый в растворах этилового спирта¹⁾,
взятых в x весовых процентах

	$x = 10$	20	30	40	50	60	80	
$P (15^\circ) =$	19,8	14,7	10,7	7,7	5,0	2,8	0,45	
	$x = 5,3$	9,4	16,9	25,1	34,1	43,1	55,9	65,9
$P (30^\circ) =$	25,3	23,2	19,9	16,1	13,5	10,0	6,4	3,5
								78,1
								86,2
								1,3
								0.

¹⁾ G é r a r d i n, Ann. chim. phys. (4) 5 (1865) 141, даны интерполяционные формулы для определенных концентраций спирта для больших температурных интервалов.

(292) Калий хлористый в растворах хлористого магния (Precht, Wittgen 1882)

Раствор хлористого магния $p\%$ MgCl_2 содержит после насыщения KCl на 100 г раствора P (p) г KCl.

$t^\circ\text{C} =$	10	20	30	40	50	60	70	80	100
$P(11\%) =$	14,3	15,9	17,5	19,0	20,5	21,9	23,2	24,5	27,1
$P(15\%) =$	9,9	11,3	12,7	14,2	15,6	17,0	18,3	19,5	22,1
$P(21,2\%) =$	5,3	6,5	7,6	8,8	10,0	11,2	12,4	13,6	15,9
$P(30\%) =$	1,9	2,6	3,4	4,2	5,5	5,0	6,5	7,3	8,9

(293) Калий и натрий хлористые (2 вещества)

(Precht, Wittgen 1882)

100 г раствора, насыщенного одновременно KCl и NaCl, содержит P (KCl) г KCl и P (NaCl) г NaCl.

$t^{\circ}C =$	10	20	30	40	50	60	70	80	100
P(KCl) =	8,8	10,2	11,7	13,2	14,7	16,2	17,7	19,2	22,2
P(NaCl) =	ε0,9	20,3	19,7	19,1	18,5	17,9	17,4	16,9	15,9

Система KCl + K₂SO₄ см. стр. 410.

(294) Калий иодистый в растворах этилового спирта

(х весовых %)

х =	5,2	9,8	23	29	38	45	59	86	91
P (18°) =	56,7	54,4	50,0	47,3	43,4	39,9	32,5	10,2	5,8

(295) Калий роданистый, KCNS (97,2)

$t^{\circ}C =$	-31,2	0	+20	25
P =	50,25	63,9	68,5	70,9

(296) Кали едкое, KOH·H₂O (56,1; 74,1)

$t^{\circ}C =$	-9	+8,8	15	22,5	32,8	33,0	49	88,5
P =	48,1 ¹⁾	50,5 ¹⁾	51,7 ¹⁾	53,4 ¹⁾	56,7 ¹⁾	57,0 ²⁾	58,5	62,5
$t^{\circ}C =$			110	134,6	143,0			
P =			66,4	70,2	75,7 ³⁾			

¹⁾ 2H₂O. ²⁾ 2H₂O + 1H₂O. ³⁾ 1H₂O т. пл.

(297) Калий хлорноватокислый, KClO₃ (122,6), бромноватокислый, KBrO₃ (167,0) и иодноватокислый, KJO₃ (214,0)

$t^{\circ}C =$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
P(KClO ₃) =	3,2	4,8	6,8	9,2	12,7	16,5	20,6	24,5	28,4	32,3	36,0
P(KBrO ₃) =	3,0	—	6,4	—	11,7	—	18,6	—	25,3	—	33,2
P(KJO ₃) =	4,5	—	7,5	10,5	11,4	—	15,6	—	19,9	—	24,4

(298) Калий хлорноватокислый в растворах этилового спирта (х весовых %)

х =	10	20	30	40	50	60	70	80	90
P 30°) =	6,5	4,5	3,2	2,4	1,6	1,0	0,54	0,24	0,08

(299) Калий хлорнокислый, KClO_4 (138,6)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	15	20,5	25	50	70	100
$P = 0,7$	1,10	1,4	1,7	2,2	5,1	10,9	18,2

(300) Калий хлорнокислый в растворе этилового спирта (x весов. %).

$x = 93,5$	98,8	100	100
$P = 0,051 (25^\circ)$	0,019 (25°)	0,005 (0°)	0,008 (21°)

(301) Калий сернистокисл. норм., K_2SO_3 (158,3), калий пиро-сернистокислый (метабисульфит), $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_5$ (222,3)¹⁾

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	40	60	80	90
$P (\text{K}_2\text{SO}_3) = 51,5$	51,6	51,7	52,1	52,3	52,7	52,9
$P (\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_5) = 22,1^2)$	26,6	30,9	39,0	45,4	51,6	54,4

¹⁾ Интерполировано по кривым растворимости Feerster'a, Brotsche и Norberg-Schulz'a. ²⁾ Нестоек; при темп. ниже 4° стойкое соединение $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_5 \cdot \frac{2}{3}\text{H}_2\text{O}$.

(302) Калий сернокислый, K_2SO_4 (174,4)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	25	30	40	50	60
$P = 6,87$	8,47	10,03	10,76	11,49	13,1	14,2	15,4
$t^\circ \text{C} = 70$	80	90	100	120	143	170	
$P = 16,6$	17,6	18,6	19,4	20,9	22,4	24,7	

(303) Калий сернокислый и калий хлористый (2 вещества) (Precht, Wittgen 1882)

100 г раствора, одновременно насыщенного K_2SO_4 и KCl , содержат $P (\text{KCl})$ г KCl и $P (\text{K}_2\text{SO}_4)$ г K_2SO_4 .

$t^\circ \text{C} = 10$	20	30	40	50	60	70	80	100
$P (\text{KCl}) = 23,4$	24,8	26,2	27,6	28,9	30,1	31,3	32,5	34,7
$P (\text{K}_2\text{SO}_4) = 1,00$	1,03	1,14	1,20	1,27	1,33	1,39	1,47	1,61

(304) Калий хромовокислый, K_2CrO_4 (194,2) и калий двухромовокислый, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ (294,2)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	30	40	50	60	70
$P (\text{K}_2\text{CrO}_4) = 36,4$	37,9	38,6	39,5	40,1	40,8	42,1	43,6
$P (\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7) = 4,48$	7,5	11,1	15,4	20,6	25,9	31,2	36,2
$t^\circ \text{C} = 80$	90	100					
$P (\text{K}_2\text{CrO}_4) = 44,5$	45,5	46,5					
$P (\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7) = 41,1$	45,2	50,5					

(305) Калий азотнокислый, KNO_3 (101,1)

$t^\circ\text{C} =$	-3	0	+10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
$P = (11,0^\circ)$	11,6	17,7	24,1	31,5	39,1	46,2	52,5	58,0	62,8	67,1	71,1	

^{*)} Лед + OH_2O .

(306) Калий азотнокислый в растворах этилового спирта (x весов. %)

	x = 10	20	30	40	50	60	80
$P (15^\circ) =$	13,2	8,5	5,6	4,3	2,8	1,7	0,4

(307) Калий углекислый, $\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ¹⁾ (138,2; 174,2) и двууглекислый, KHCO_3 (100,1)

	$t^\circ\text{C} =$	0	10	20	30	40	50	60	70
$P (\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) =$		51,9	52,2	52,8	53,4	53,9	54,8	55,9	57,1
$P (\text{KHCO}_3)$ ²⁾ =		18,4	21,7	24,9	28,1	31,2	34,2	37,5	—

	$t^\circ\text{C} =$	80	90	100	110	120	130
$P (\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) =$		58,3	59,6	60,9	62,5	64,4	66,2

¹⁾ Возможно 1,5 H_2O , что соответствует техническому продукту.

²⁾ Растворимость KHCO_3 рассчитана с учетом все возрастающей потери CO_2 с повышением температуры.

(308) Калий марганцовокислый, KMnO_4 (158,0)

$t^\circ\text{C} =$	0	10	15	20	25	30	35	40	45	50	55	65
$P =$	2,75	4,01	4,95	6,00	7,1	8,3	9,7	11,2	12,7	14,4	16,2	20,0

(309) Аммоний хлористый, NH_4Cl (53,5), аммоний бромистый, NH_4Br (98,0), аммоний азотнокислый, NH_4NO_3 (80,0), аммоний сернокислый, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ (132,2), аммоний двууглекислый, NH_4HCO_3 (79,0)

$t^\circ\text{C} =$	$P(\text{NH}_4\text{Cl})$	$P(\text{NH}_4\text{Br})$	$P(\text{NH}_4\text{NO}_3)$ ¹⁾	$P(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$P(\text{NH}_4 \cdot \text{HCO}_3)$
0	23,0	—	54,2	41,4	10,9
10	25,0	39,8	59,1	42,2	13,7
20	27,1	—	63,9	43,0	17,5
30	29,3	44,8	70,8	43,8	21,3
40	31,4	—	74,8	44,8	24,2
50	33,5	48,5	78,0	45,8	—
60	35,6	—	81,2	46,8	30,0
70	37,6	—	83,7	47,9	—
80	39,6	—	86,2	48,8	—
90	41,6	—	88,8	49,8	—
100	43,6	56,1	91,0	50,8	—

^{*)} У NH_4NO_3 в твердой фазе при темп. 0 — 32,5° ($P = 72$) находится α -ромбическая форма; между 32,5 — 85°, — β -ромбическая форма; при 85 — 129° ромбоэдрическая форма.

(310) Аммоний хлористый в растворах этилового спирта (x весов. %)

x = 4,4	8,4	18,7	100	x = 8,3	25,9	54,3	87,9
P (25°) = 27,0	25,3	22,6	0,67	P (30°) = 26,1	21,6	12,3	2,8

(311) Медь хлористая в растворах HCl и NaCl при 19° (99,0)

г HCl /100 куб. см раств.	4,98	14,12	18,29	22,98	25,6		
г CuCl/100 " " "	1,1	7,5	12,2	18,7	21,8		
г NaCl/100 " " "	0,93	4,7	8,0	12,3	17,5	24,3	37
г CuCl/100 " " "	0,12	0,5	1,2	2,9	5,4	12,9	29,8

(312) Медь сернокислая, CuSO₄·5H₂O (159,6; 249,7)

t° C = 0	15	25	31	40	50	60	70	80	90	100 ¹⁾
P = 12,9	16,2	18,7	20,3	22,8	25,1	28,1	31,4	34,9	38,5	42,4

¹⁾ 3 H₂O; т. превр. 5 H₂O ⇌ 3 H₂O лежит при 95° (частные сообщения Кга с е к).

(313) Медь азотнокислая, Cu(NO₃)₂·6H₂O (187,6; 295,7)

t° C = 0	20	24,5	40	60	80
P = 45,0	55,6	61,4 ¹⁾	61,5 ²⁾	64,2 ²⁾	67,5 ²⁾

¹⁾ 6H₂O + 3H₂O. ²⁾ 3 H₂O.

(314) Серебро хлористое, AgCl (143,3)

t° C = 1,6	10	18	25	50	100
P × 10 ⁴ = 0,56	0,89	1,6	1,9	5,2	21,7

(315) Серебро сернокислое, Ag₂SO₄ (311,8)

t° C = 18	25	100
P = 0,75	0,82	1,5

(316) Серебро азотнокислое, AgNO₃ (169,9)

t° C = 0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
P = 53,5	61,5	68,3	73,8	77,0	80,0	82,5	84,6	86,7	88,4	90,1
t° C = 110	125	133	159							
P = 91,7	94,2	95,1	100,0							

(317) Серебро азотнокислое в растворах этилового спирта (в х весовых %)

В 100 г раствора, составленного из водного этилового спирта х весов. % C_2H_5OH и $AgNO_3$, растворимость при $t^\circ P$ (t°) г $AgNO_3$ следующая:

x =	8,1	16,3	24,7	33,4	42,5	52,2	62,5	73,6	82,5
P (15°) =	61,3	51,7	42,4	36,1	29,8	23,4	10,8	9,3	3,7
P (50°) =	—	63,2	—	49,5	—	36,7	—	—	6,8
P (75°) =	—	77,2	—	61,5	—	47,1	—	29,5	15,5

(318) Магний хлористый, $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ (95,2; 203,3)

$t^\circ C$ =	—	33,5	—	20	—	16,8	—	3,4	0	10	20	40
P =	20,6 ¹⁾	26,7 ²⁾	31,6 ³⁾	34,3 ⁴⁾	34,6	34,9	35,3	36,5				
$t^\circ C$ =	60	80	100	116,7	152,6	181,5						
P =	37,9	39,8	42,2	46,1 ⁵⁾	49,1 ⁶⁾	55,8 ⁷⁾						

¹⁾ Лед + 12 H_2O . ²⁾ 12 H_2O . ³⁾ 12 H_2O + 8 H_2O . ⁴⁾ 8 H_2O + 6 H_2O .
⁵⁾ 6 H_2O + 4 H_2O . ⁶⁾ 4 H_2O . ⁷⁾ 4 H_2O + 2 H_2O .

(319) Магний сернокислый, $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ (120,4; 246,5)

$t^\circ C$ =	—	3,9	+1,8	10	20	25	30	40	48	50
P =	19,0 ¹⁾	21,1 ²⁾	23,6	26,2	26,8	29,0	31,3	33,0 ³⁾	33,5 ⁴⁾	
$t^\circ C$ =	55	60	68	80	99,4	164	188			
P =	34,3 ⁴⁾	35,5 ⁴⁾	37,0 ⁵⁾	38,6 ⁶⁾	40,6 ⁶⁾	29,3 ⁶⁾	20,3 ⁶⁾			

¹⁾ Лед + 12 H_2O . ²⁾ 12 H_2O + 7 H_2O . ³⁾ 7 H_2O + 6 H_2O . ⁴⁾ 6 H_2O .
⁵⁾ 6 H_2O + 1 H_2O . ⁶⁾ 1 H_2O . Более новые данные Robson'a J. Am. Ch. Soc. 49, (1927) 2772.

Система (Mg^{++} , K^+ , Na^+) (Cl^- , NO_3^-) исследовала Frowein и Mühlendahl'em (Zeitschr. angew. Chem. 1926, 1483).

(320) Кальций хлористый, $CaCl_2 \cdot 6H_2O$ (111; 219)

$t^\circ C$ =	—	55	—	25	0	10	20	29,8	40	45,3	60	70
P =	29,9 ¹⁾	33,3	37,5	39,4	42,7	50,1 ²⁾	53,5 ⁶⁾	56,6 ⁴⁾	57,8 ⁵⁾	58,6 ⁵⁾		
$t^\circ C$ =	80	90	100	120	140	170	175,5					
P =	59,5 ⁵⁾	60,4 ⁵⁾	61,4 ⁵⁾	63,4 ⁵⁾	65,6 ⁵⁾	71,8 ⁵⁾	74,8 ⁶⁾					

¹⁾ Лед + 6 H_2O . ²⁾ 6 H_2O + 4 H_2O . ³⁾ 4 H_2O . ⁴⁾ 4 H_2O + 2 H_2O . ⁵⁾ 2 H_2O .
⁶⁾ 2 H_2O + 1 H_2O .

(3) Кальция гидроксид¹⁾ (гашеная известь), $Ca(OH)_2$ (74,1) (P = г CaO /100 г раствора)

$t^\circ C$ =	0	15	20	25	30	40	50	60	70	80
$P \times 10^2$ =	13,1	12,9	12,3	11,9	11,3	10,4	9,6	8,6	7,5	6,7
$t^\circ C$ =	95	120	150	190						
$P \times 10^2$ =	5,8	3,1	1,7	0,8						

¹⁾ Эти цифры являются одновременно величинами растворимости CaO , которая сейчас же при соприкосновении с водой гидратируется.

(322) Гидроокись кальция в растворах тростникового сахара

а) 100 куб. см 10% раствора тростникового сахара растворяют при $t^{\circ}C$ — г СаО.

$t^{\circ}C = 0$	15	30	50	70	100
$P = 2,5$	2,15	1,2	0,53	0,23	0,16

б) В 100 г раствора тростникового сахара x весовых % растворимость при $15^{\circ}P$ СаО в г равна

$x = 1$	2	3	4	5	6	8	10	12	14
$P(15^{\circ})^1 = 0,5$	0,75	1,02	1,22	1,45	1,67	2,22	2,77	3,27	3,85

¹⁾ По Weisberg'y Bull. Soc. chim. [3] 21 [1899], 773, при малых концентрациях растворимость зависит от свойств вещества.

(323) Кальций сернокислый (гипс), $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ (136,1; 172,2)

$t^{\circ}C = 0$	10	18	25	30	40	55	60	100	151
$P \times 10^2 = 17,3$	19,3	20,2	20,8	20,9	21,1	20,8	20,0 ¹⁾	15,5 ²⁾	4,9 ²⁾
				$t^{\circ}C = 180$	200				
				$P \times 10^2 = 2,7^2)$	1,6 ²⁾				

¹⁾ $2 H_2O + OH_2O$. ²⁾ OH_2O , кроме стойкого $CaSO_4$, растворимость которого здесь дана, имеется еще ряд других метастабильных видоизменений с большей растворимостью.

(324) Кальций сернокислый в растворах NaCl, $CaCl_2$, HCl

В 100 куб. см (x весов. %-ного) раствора NaCl ($CaCl_2$, HCl) при t° растворяются г СаSO₄.

В растворах хлористого натрия

$t = 21,5$	19,5	21,0	18,0	17,5	101	102,5	103
$x = 3,53$	7,35	11,1	14,2	17,5	3,53	14,2	17,5
$P = 0,51$	0,64	0,72	0,73	0,74	0,49	0,62	0,63

В растворах хлористого кальция

$t = 23,0$	24,0	25,0	25,0	25,0	101	102,5	103,5
$x = 3,54$	6,94	10,4	15,9	16,9	3,54	10,4	16,9
$P = 0,12$	0,096	0,089	0,073	0,070	0,137	0,143	0,130

В растворах соляной кислоты

$t = 25$	25	25	25	101	102	103
$x = 0,77$	1,56	3,1	4,7	6,1	0,77	3,1
$P = 0,64$	0,88	1,28	1,53	1,65	1,12	3,18
						4,69

(325) Кальций азотнокислый, $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ¹⁾
(164,1; 236,1)

$t^\circ \text{C} =$	0	18	42,7	51,1	151
P =	48,2	54,8	69,5 ²⁾	75,2 ³⁾	78,4 ⁴⁾

¹⁾ Кривые растворимости еще недостаточно изучены. ²⁾ 4 H₂O, темп. пл. ³⁾ 3 H₂O, темп. пл. ⁴⁾ 0 H₂O.

(326) Кальций углекислый, CaCO_3 (100,1) и двууглекислый, $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ (162,1)

$t^\circ \text{C} =$	25	50	75
$P \times 10^3$ (кальцит) =	1,433	1,504	1,779
$P \times 10^3$ (арагонит) =	1,528	1,617	1,902
$P \times 10^3$ (CaCO_3 , осажд.) =	1,445	1,515	1,816

Растворимость CaCO_3 зависит не только от видоизменения вещества, но и от содержания CO_2 в воде. В воде, насыщенной CO_2 под атмосферным давлением при 0°, растворяется при 0° 0,156, при 15° — 0,117 г CaCO_3 (на 100 г раствора) в виде $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.

(327) Стронций хлористый, $\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (158,5; 266,6)

$t^\circ \text{C} =$	0	10	20	40	60	66,5	70	80	90	100
P =	30,7	32,6	35,0	40,0	45,4	47,0 ¹⁾	47,3 ²⁾	48 ²⁾	49,0 ²⁾	50,5 ²⁾

¹⁾ 6 H₂O + 2 H₂O. ²⁾ 2 H₂O.

(328) Стронция гидроксид, $\text{Sr}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ¹⁾
(103,6; 247,7)

$t^\circ \text{C} =$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
P ²⁾ =	0,35	0,48	0,69	1,00	1,48	2,13	3,03	4,33	6,57	12,0	19,5

¹⁾ Эти цифры применимы и для SrO, гидратирующегося при соприкосновении с водой. ²⁾ P = г SrO/100 г раствора.

(329) Стронций азотнокислый, $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
(211,6; 283,6)

$t^\circ \text{C} =$	0	10	20	30	31,3	40	60	80	100
P =	28,3	35,5	41,5	46,7	47,4 ¹⁾	47,7 ²⁾	48,5 ²⁾	49,3 ²⁾	50,3 ²⁾

¹⁾ 4 H₂O + 0 H₂O. ²⁾ 0 H₂O.

(330) Барий хлористый, $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (203,3; 244,3)

$t^\circ \text{C} =$	0	10	20	30	40	50	60	80	100
P =	24,0	25,0	26,3	27,6	29,0	30,4	31,7	34,4	37,0

P BaCl_2 в растворах HCl см. Елмсеев. Chem. Zbl. 1927, I, 2719-Труды И-та Физ.-Хим. Анал.

(331) Барий гидроксид, $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ (171,38; 315,50)
($P = \text{г BaO}/100 \text{ г раствора}$)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	30	40	50	60	70	75	78
$P = 1,48$	2,17	3,36	4,75	6,85	10,5	15,8	24,2	36,2	48,65 ¹⁾

¹⁾ Темп. плавл.

(332) Барий сернокислый, BaSO_4 (233,5)

$t^\circ \text{C} = 0,77$	18	25	50	100
$P \times 10^4 = 1,71$	2,3	2,5	3,4	3,9

(333) Барий азотнокислый, $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ (261,4)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	15	20	30	40	50	60	80	100
$P = 4,8$	6,5	7,3	8,1	10,4	12,4	14,6	16,9	21,3	25,5

(334) Цинк хлористый, $\text{ZnCl}_2 \cdot 2, 5\text{H}_2\text{O}$ (136,3; 181,3)

$t^\circ \text{C} = 0$	6,5	10	12,5	11,5	20	25	28
$P = 67,5$ ¹⁾	71,6 ²⁾	73,1	75,2	77,0 ³⁾	78,6 ⁴⁾	80,9 ⁵⁾	81,3 ⁶⁾

$t^\circ \text{C} = 40$	60	80	100
$P = 81,9$ ⁷⁾	83,0 ⁷⁾	84,4 ⁷⁾	86,0 ⁷⁾

¹⁾ $3 \text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $3 \text{H}_2\text{O} + 2,5 \text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $2,5 \text{H}_2\text{O} + 1,5 \text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $1,5 \text{H}_2\text{O}$.
⁵⁾ $1,5 \text{H}_2\text{O} + 1 \text{H}_2\text{O}$. ⁶⁾ $1 \text{H}_2\text{O} + 0 \text{H}_2\text{O}$. ⁷⁾ $0 \text{H}_2\text{O}$.

(335) Цинк сернокислый, $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (161,4, 287,5)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	15	25	35	39	50	70	80	100
$P = 29,4$	32,0	33,4	36,6	39,9	41,2 ¹⁾	43,1 ²⁾	47,1 ³⁾	46,2 ⁴⁾	44,0 ⁴⁾

¹⁾ $7\text{H}_2\text{O} + 6\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $6\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $6\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $1\text{H}_2\text{O}$.

(336) Цинк азотнокислый, $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (189,4; 297,5)

$t^\circ \text{C} = 0$	18	25	36,4	35	40	45,5
$P = 48,7$	53,7	55,9	63,7 ¹⁾	65,5 ²⁾	67,4 ³⁾	77,8 ⁴⁾

¹⁾ $6\text{H}_2\text{O}$, т. пл. ²⁾ $6\text{H}_2\text{O} + 3\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $3\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $3\text{H}_2\text{O}$ т. пл.

(337) Кадмий хлористый, $\text{CdCl}_2 \cdot 2,5\text{H}_2\text{O}$ (183,3; 228,4)

$t^\circ \text{C} = 0$	30	34	40	60	80	100	120
$P = 47,4$	56,3	57,4 ¹⁾	57,5 ²⁾	67,8 ²⁾	58,4 ²⁾	59,5 ²⁾	63,0 ²⁾

¹⁾ $2,5\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$ ²⁾ $1\text{H}_2\text{O}$.

(338) Кадмий сернокислый, $\text{CdSO}_4 \cdot \frac{8}{3}\text{H}_2\text{O}$ (208,5; 256,5).

$t^\circ \text{C} = 0$	15	20	40	60	74	85	100	112
$P = 43,0$	43,2	43,4	44,0	45,0	46,7 ¹⁾	39,6 ²⁾	37,7 ²⁾	37,0 ³⁾

¹⁾ $\frac{8}{3}\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $1\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $1\text{H}_2\text{O} + 0\text{H}_2\text{O}$.

(339) Кадмий азотнокислый, $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (236,4; 308,5)

$t^\circ \text{C} = 0$	30	40	59,5
$P = 52,3$	58,4	61,4	76,6 ¹⁾

¹⁾ $4\text{H}_2\text{O}$, т. пл.

(340) Ртуть (2) хлорная, HgCl_2 (271,5)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	25	40	50	60	70	80	90	100
$P^1) = 4,1$	5,3	6,2	7,0	8,8	10,2	12,2	14,7	19,5	27,1	35,1

¹⁾ Данные разных авторов плохо совпадают друг с другом; значения для 10° и 20° интерполированы по „средней“ кривой.

(341) Борная кислота, H_3BO_3 (51,9)

$t^\circ \text{C} = -0,76$	0	12,2	21	31	40	50	60	69	80
$P = 2,27^1)$	2,59	3,69	4,90	6,44	8,02	10,35	12,90	15,58	19,11
	$t^\circ \text{C} = 90$	99,5	107,5	115	120				
	$P = 23,30$	28,10	35,7 ²⁾	45,0 ²⁾	52,4 ²⁾				

¹⁾ Лед + H_3BO_3 . ²⁾ $\text{H}_3\text{BO}_3 + \text{HBO}_2$. ³⁾ HBO_2 .

(342) Алюминий сернокислый, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}^1)$

(342,1; 666,4)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	30	40	50	60	80	100
$P = 23,8$	25,1	26,6	28,8	31,4	34,3	37,1	42,2	47,1

¹⁾ Какие гидраты получаются при более высокой температуре — до сих пор неизвестно.

(343) Алюминия сернокислого двойные соли (квасцы)¹⁾

$\text{Al}(\text{NH}_4)(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ (237,3; 453,3) =
 $(\text{NH}_4) - \text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ (258,2; 474,4) = (K).

$t^\circ \text{C} = 0$	10	15	20	25	30	40	50	80	100
$P(\text{NH}_4) = 2,53$	4,3	—	6,2	—	8,3	11,0	17,4	26,0	41,5
$P(\text{K}) = 3,1$	4,4	4,8	5,7	6,6	9,2	12,0	26,1 ²⁾	51,5	—

¹⁾ Для Na-, Rb- и Cs-квасцов см. табл. (1). ²⁾ Различные определения довольно хорошо совпадают до темп. 60° , начиная с этой температуры получаются очень большие расхождения.

(344) Таллия соли

	0	10	20	40	60	80	90
TlCl (239,5) P = 0,17	0,24	0,32	0,60	1,01	1,58	1,93	
TlI (330,9) P × 10 ³ = —	3,62	6,37	8,47 ¹⁾	—	—	—	—
Tl ₂ SO ₄ (504,1) P = 2,63	3,57	4,64	7,06	9,85	12,7	14,2 ²⁾	
TlNO ₃ (266,0) P = 3,76	5,86	8,72	17,3	31,6	52,6	80,5	

¹⁾ При 26°. ²⁾ При 90°.

(345) Торий сернокислый, Th(SO₄)₂ (424,2)

	t° C = 0	10	20	30	40	43
Th(SO ₄) ₂ ·9H ₂ O ¹⁾ (586,3) P = 0,74	0,97	1,36	1,95	2,91	3,24 ²⁾	—
Th(SO ₄) ₂ ·8H ₂ O ²⁾ (568,3) P = 0,99	1,20	1,57	2,14	3,14	—	—
	t° C = 50	60	70	95		
Th(SO ₄) ₂ ·4H ₂ O (496,2) P = 2,47	1,60	1,08	0,71			

¹⁾ Соль 9H₂O собственно до темп. 43° является устойчивой; но все же практически получается всегда 8-ми водный гидрат. ²⁾ P интерполирована по кривой. ³⁾ 9H₂O + 4H₂O.

Олова соединения и станнаты см. этот том, таб. 1

(346) Свинец хлористый, PbCl₂ (278,1).

t° C = 0	15	25	45	65	80	100
P = 0,64	0,91	1,03	1,55	2,08	2,54	3,20

(347) Свинец хлористый в соляной кислоте

(x весов. %)

x = 0	5,3	9,1	15,25	18,0	23,95
P (0°) = 0,74	0,273	0,118	0,234	0,45	1,064
P (20°) = 1,06	0,291	0,138	0,458	0,583	1,233
P (40°) = 1,45	0,43	0,31	0,67	0,94	1,60
P (55°) = 1,73	0,51	0,52	0,893	1,143	1,935
P (86°) = 2,36	1,10	1,07	1,65	1,92	2,76

Ср. Волков, Chem. Zbl, 1927, II, 2702. Труды И-та Физ. Хим. Анал. Т. III.

(348) Свинец азотнокислый, Pb(NO₃)₂ (331,2)

t° C = 0	10	20	30	40	50	60	70	80	100
P = 26,7	30,8	34,3	37,8	41,0	44,0	46,8	49,4	51,8	56,0

(349) Мышьяка трехокись, As_2O_3 ¹⁾ (197,9)

$t^{\circ}C = 0$	15	25	39,8	48,2	62	75	98,5
$P = 1,19$	1,63	2,03	2,85	3,32	4,25	5,32	7,55

¹⁾ Состав твердой фазы точно не известен.

(350) Трехокись хрома. Хромовая кислота, CrO_3 (100,0)

$t^{\circ}C = 0$	15	25	30	40	50	60	82	90	100	127
$P = 62,0$	62,4	62,7	62,9	63,5	64,6	65,1	66,0	65,5	67,4	71,2

(351) Уранил азотнокислый, $UO_2(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$

(394,2; 502,3)

$t^{\circ}C = 0$	5,5	12,3	21,1	25,6	36,7	45,2	51,8	59,5 ¹⁾
$P = 49,5$	50,6	52,9	56,0	57,2	61,3	65,1	67,8	78,5 ¹⁾

¹⁾ $6H_2O$, т. пл.

(352) Марганец хлористый, $MnCl_2 \cdot 4H_2O$ (125,9; 198,0)

$t^{\circ}C = 8$	25	30	50	57,9	60	80	100
$P = 38,3$	43,6	44,7	49,5	51,4 ¹⁾	52,1 ²⁾	53,0 ²⁾	53,7 ²⁾

¹⁾ $4H_2O + 2H_2O$. ²⁾ $2H_2O$.

(353) Марганец сернокислый, $MnSO_4 \cdot 5H_2O$ (151,0; 241,¹⁾)

$t^{\circ}C = 0$	5	9	15	20	25	27	30	50	70
$P = 34,71)$	36,0 ¹⁾	37,2 ²⁾	37,9	38,6	39,3	39,8 ³⁾	39,4 ⁴⁾	37,3 ⁴⁾	34,2 ⁴⁾

$t^{\circ}C = 100$
 $P = 24,9⁴⁾$

¹⁾ $7H_2O$. ²⁾ $7H_2O + 5H_2O$. ³⁾ $5H_2O + 1H_2O$. ⁴⁾ $1H_2O$.

(354) Марганец азотнокислый, $Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$

(178,9; 287,0).

$t^{\circ}C = -16$	0	11	25,8	23,5	27	30	35,5
$P = 45,5$	50,5	54,6	62,4 ¹⁾	64,6 ²⁾	65,6 ³⁾	67,4 ³⁾	76,8 ⁴⁾

¹⁾ $6H_2O$, темп. пл. ²⁾ $6H_2O + 3H_2O$. ³⁾ $3H_2O$. ⁴⁾ $3H_2O$ темп. пл.

(355) Иод, J (126,9)

$t^{\circ}C = 0$	10	15	25	35	45	55	60
$P \times 10^2 = 1,62$	1,9	2,3	3,5	4,7	6,7	9,2	10,6

(356) Иодноватая кислота, HJO_3 (333,8)

$t^\circ \text{C} = 0$	16	40	60	80	85	101	110	125
$P = 70,3$	71,7	73,7	75,9	78,3	78,7	80,8	82,1¹⁾	82,7 ²⁾

¹⁾ $\text{HJO}_3 + \text{HJ}_3\text{O}_8$. ²⁾ HJ_3O_8 .

(357) Железо хлористое, $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (126,8; 198,9)

$t^\circ \text{C} = 20$	25	50	65,2	80	90	100
$P = 40,7$	41,2	45,1	— ¹⁾	51,0 ²⁾	51,2 ²⁾	51,5 ²⁾

¹⁾ $4\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $2\text{H}_2\text{O}$.

(358) Железо хлорное, $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (162,2; 270,3)

$t^\circ \text{C} = -27$	0	10	20	30	37	27,4	32,5
$P = 38,3$	42,7	45,0	47,9	51,6	60,0 ¹⁾	63,6 ²⁾	72,9 ³⁾
$t^\circ \text{C} = 30$	50	56	55	73,5	66	80	100
$P = 73,24)$	75,9 ⁵⁾	73,3 ⁶⁾	78,6 ⁷⁾	81,8 ⁸⁾	84,0 ⁹⁾	84,0 ¹⁰⁾	84,3 ¹⁰⁾

¹⁾ $6\text{H}_2\text{O}$, темп. пл. ²⁾ $6\text{H}_2\text{O} + 3,5\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $3,5\text{H}_2\text{O}$, темп. пл. ⁴⁾ $3,5\text{H}_2\text{O} + 2,5\text{H}_2\text{O}$. ⁵⁾ $2,5\text{H}_2\text{O}$. ⁶⁾ $2,5\text{H}_2\text{O}$ темп. пл. ⁷⁾ $2,5\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$. ⁸⁾ $2\text{H}_2\text{O}$ темп. пл. ⁹⁾ $2\text{H}_2\text{O} + \text{OH}_2\text{O}$. ¹⁰⁾ OH_2O .

(359) Железо (2) сернокислое, $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (151,9; 278,0)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	30	40	50	56,6	60	64,4
$P = 13,5$	17,0	21,0	24,8	28,7	32,3	35,3 ¹⁾	35,5 ²⁾	35,6 ³⁾
		$t^\circ \text{C} = 68$	77	85	90			
		$P = 34,34)$	31,5 ⁵⁾	28,8 ⁶⁾	27,1 ⁶⁾			

¹⁾ $7\text{H}_2\text{O} + 4\text{H}_2\text{O}$. ²⁾ $4\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $4\text{H}_2\text{O} + 1\text{H}_2\text{O}$. ⁴⁾ $1\text{H}_2\text{O}$.

(360) Железа (2) и аммония двойная сернокислая соль (соль Мора), $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

(284,1; 392,2) (H. J. Meyer)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	30	40	50	60	70	80
$P = 15,1$	18,1	21,2	24,5	27,8	31,3	34,8	38,5	42,2

(331) Железисто-синеродистый калий, $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ¹⁾ (желтая кровяная соль) (368,3; 422,3)

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	30	40	60	70	~ 80	90	100
$P = 13,9$	17,5	22,4	26,9	29,9	25,9	36,0	40,7	42,8	~ 43,6

¹⁾ Интерполировано по новейшим данным.

(362) Железосинеродистый калий, $K_3Fe(CN)_6$ (323,2)
(красная кровяная соль)

$t^{\circ}C =$	4,4	10	13	15,6	37,8	100
$P =$	24,8	26,8	27,5	29,0	37,0	43,7

(363) Кобальт хлористый, $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ (129,9; 238,0)

$t^{\circ}C =$	0	10	20	30	40	50	60	80	100
$P =$	30,2	31,0	33,3	36,1	39,4	43,3 ¹⁾	48,4 ²⁾	49,0 ²⁾	50,7 ²⁾

¹⁾ 6 H_2O + 2 H_2O . ²⁾ 2 H_2O .

(364) Кобальт сернокислый, $CoSO_4 \cdot 7H_2O$ (155,0; 281,1)

$t^{\circ}C =$	0	10	20
$P =$	19,7	22,8	25,7 ¹⁾

¹⁾ Получающиеся при более высоких температурах гидраты точно не известны.

(365) Кобальт азотнокислый, $Co(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$
(183,0; 291,1)

$t^{\circ}C =$	18	55	70	91
$P =$	49,7	61,7 ¹⁾	65,2 ²⁾	77,2 ³⁾

¹⁾ 6 H_2O + 3 H_2O . ²⁾ 3 H_2O . ³⁾ 3 H_2O , темп. пл.,

(366) Никкель хлористый, $NiCl_2 \cdot 6H_2O$ (129,6; 237,7)

$t^{\circ}C =$	0	10	20	30	40	50	60	78	93
$P =$	35,3	37,5	39,0	40,5	41,9	43,2	44,8	46,5 ¹⁾	46,8 ¹⁾

¹⁾ 4 H_2O ?

(367) Никкель сернокислый, $NiSO_4 \cdot 7H_2O$ (154,8; 280,9)

$t^{\circ}C =$	0	15	30	31,5	32,3	44,7	50	53,3
$P =$	21,4	25,5	29,8	30,2 ¹⁾	30,4 ²⁾	32,4 ²⁾	33,4 ²⁾	34,5 ³⁾

$t^{\circ}C =$	60	70	80	99
$P =$	35,4 ⁴⁾	37,3 ⁴⁾	38,7 ⁴⁾	43,4 ⁴⁾

¹⁾ 7 H_2O + 6 H_2O , синий. ²⁾ 6 H_2O , синий. ³⁾ 6 H_2O , синий + 6 H_2O , зеленый. ⁴⁾ 6 H_2O , зеленый.

(368) Никкель азотнокислый, $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

(182,7; 290,8)

$t^\circ \text{C} = 0$	20	40	55	70	95
$P = 44,3$	49,1	54,8	61,1 ¹⁾	63,9 ²⁾	77,2 ³⁾

¹⁾ 6 $\text{H}_2\text{O} + 3 \text{H}^2\text{O}$. ²⁾ $3\text{H}_2\text{O}$. ³⁾ $3\text{H}_2\text{O}$ темп. пл.

(369) Хлороплатинаты¹⁾

$t^\circ \text{C} = 0$	10	20	30	40	60	80	100
K_2PtCl_6 ²⁾ (486-2) $P \cdot 10^2 = 48$	57	74	95	133	238	380	490
Rb_2PtCl_6 ²⁾ (579-0) $P \cdot 10^2 = 1,37$	2,00	2,52	3,97	5,65	9,97	18,2	33,4
Cs_2PtCl_6 ³⁾ (673-6) $P \cdot 10^2 = 0,47$	0,64	0,86	1,19	1,58	2,90	5,25	9,15
$(\text{NH}_4)_2\text{PtCl}_6$ ⁴⁾ (441-0) $P \cdot 10^2 = -$	66 (15°)	—	—	—	—	—	1,23
Ti_2PtCl_6 ⁴⁾ (816-8) $P \cdot 10^2 = -$	0,64 (15°)	—	—	—	—	—	5,1

¹⁾ Приведенные здесь новейшие данные для солей K, Rb и Cs гораздо ниже данных, ранее по ученым Бунзеню и Кирхгофом. ²⁾ Интерполировано по Archibald, Wilcox, Wicksley (1908). ³⁾ По Archibald и Hallett. (1925). ⁴⁾ По Crookes.

(370) Сера

в различных органических растворителях

Данные относятся к обыкновенной ромбической сере. Другие кристаллические формы серы дают часто совершенно отличные величины растворимости.

В сероуглероде (ρ серы ромб. в 100 г раствора; интерполировано по данным Etard и Cossa).

$t^\circ \text{C} = 0$	10	15	20	25	30	40	50
$P = 19,4$	22	26	29,8	34	38,8	49	60

В бензоле (ρ серы ромб. в 100 г раствора; интерполировано по данным Etard и Brönstedt).

$t^\circ \text{C} = 10$	15	20	25	30	40	50	60	70
$P = 1,25$	1,43	1,7	2,0	2,35	3,3	4,45	5,95	7,8

Для следующих отдельных данных $P = \rho$ серы ромб. в 100 куб. см раствора.

Толуол	Хлороформ	Этиловый эфир	Спирт
$t^\circ \text{C} = 23^\circ$	0° 15,5°	40°	0° 25,3°
$P = 1,48$	0,79 1,25	2,4	0,08 0,2
			0,052

CCl_4 (по Cossa и Brönstedt).
 $t^\circ \text{C} = 15^\circ$
 $P = 1,1$

Серя в масле каменноугольной смолы

t	Бензин т. кип. 80°—100° D = 0,87	Бензин т. кип. 85° - 110° D = 0,88	Бензин т. кип. 120°—200° D = 0,882	Бензин т. кип. 150°—200° D = 0,885	Тяжелое каменно- угольное масло 210°—200° D = 1,01	Тяжелое каменно- угольное масло 103°—200° D = 2,2
	15°	2,1	2,5	2,5	2,6	6
30	3,0	4,0	5,3	5,8	8,5	8,5
50	5,2	6,1	8,3	8,7	10,0	12,0
80	11,8	13,7	15,2	21,0	37,0	41,0
100	15,5	18,3	23,0	26,4	52,0	54,0
110		23,0	26,2	31,0	105,0	
120		27,0	32,0	38,0		
130			38,7	43,8		

II. Органические соединения

(371) Соли муравьиной кислоты

(интерполировано по Groschuff)

K (НСО₂) (84,1) Na(НСО₂)·3 Н₂O (68,0; 122,1)—NH₄(НСО₂) (63,0)

t° C = 0 10 20 30 40 60 80 100

P (K) = 74,7 75,7 76,9 78,1 79,3 82,1 85,2 88,5

P (NH₄) = 50,4 54,6 58,9 62,8 67,0 75,5 79,5 83,6

t° C = 0 10 15 17 20 25 40 60 80 100

P (Na) = 30,5 37,7 41,9 44,2¹⁾ 46,5²⁾ 50³⁾ 51,8⁴⁾ 54,6⁴⁾ 57,6⁴⁾ 61,4⁴⁾

1) 3 Н₂O + 2 Н₂O. 2) 2 Н₂O. 3) 2 Н₂O + 0 Н₂O. 4) 0 Н₂O.

(372) Соли уксусной кислоты

Калий уксуснокислый, K (С₂Н₃O₂) (102,1).

t° C = 5° 13,9 31,2 62

P = 65,3 69,5 74,2 83,2

Натрий уксуснокислый, Na(С₂Н₃O₂)·3 Н₂O (86; 140) (по Green)

t° C = 0 10 20 30 40 50 58 60 80 100

P = 26,6 29,0 31,7 35,2 39,5 45,3 58¹⁾ 58,2²⁾ 60,5³⁾ 63³⁾

1) 3 Н₂O + 0 Н₂O. 2) 0 Н₂O.

Серебро азотнокислое, Ag(С₂Н₃O₂) (170,9)

t° C = 0 10 20 30 40 50 60 70 80

P = 0,72 0,87 1,02 1,20 1,39 1,61 1,86 2,13 2,46

(373) Щавелевая кислота и ее соли

Щавелевая кислота, Н₂С₂O₄·2Н₂O (90,0; 126,0)

t° C = 0 10 20 30 40 50 60 70 80 90

P = 3,42 5,73 8,69 12,5 17,7 23,9 30,7 37,9 45,8 54,5

Натрий щавелевокислый, $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ (134)

$t^\circ\text{C}$	15	20	25
P	3,12	3,30	3,47

Аммоний щавелевокислый, $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (184; 202)

$t^\circ\text{C}$	15	20	25
P	3,66	4,24	5,0

Калий щавелевокислый, $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (186,2; 184,2)

$t^\circ\text{C}$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
P	20,3	23,7	26,4	28,3	30,8	33,5	35,1	37,2	39,5	41,3	44,0

Калий кислый щавелевокислый, KHC_2O_4 (123,1)

При температуре ниже 50° KHC_2O_4 при действии в дж разлагается с образованием $\text{KH}_3(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; более старые определения величины растворимости давали только приблизительные данные. $P_{60^\circ} = 15,2$; $P_{102,4^\circ} = 31,1$.

Калий тетра щавелевокислый.

$\text{KH}_3(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (соль Кисе) (218,1; 254,1)

$t^\circ\text{C}$	-0,25	0	30	60	103,5
P	0,58 ¹⁾	1,25	4,11	10,7	41,9

¹⁾ Лед + $\text{KH}_3(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

(374) Янтарная кислота, $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4$ (118,0)

$t^\circ\text{C}$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	100
P	2,72	4,31	6,16	9,60	13,9	19,6	26,4	33,8	41,5	54,7

(375) Винная кислота и ее соли

d- и l-винные кислоты $\text{H}_2(\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CO}_2)_2$ (150,0)

$t^\circ\text{C}$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	100
P	53,5	55,8	58,2	61,0	63,8	66,1	68,6	71,0	73,2	77,5

Калий кислый виннокислый $\text{KH}(\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CO}_2)_2$ (188,1) (средн. знач.)

$t^\circ\text{C}$	0	10	20	30	40	50	60	70	80	100
P	0,34	0,39	0,57	0,95	1,37	1,85	2,40	3,13	4,17	6,15

Калий виннокислый $\text{K}_2(\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CO}_2)_2 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ (226,2; 235,2)

$t^\circ\text{C}$	2	14	23	61
P	57,1	60,2	61,3	68,0

Двойная виннокислая соль калия и сурьмы $\text{KSbO}(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$

(324,9; 333,9)

$t^\circ\text{C}$	8,7	21	31	50	75	100
P	5,0	7,4	10,9	15,4	23,8	26,4

(376) Бензойная кислота, $\text{H}(\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2)$ (122,0)

$t^\circ\text{C}$	0	10	20	25	30	40	50	60	70
P	0,17	0,21	0,29	0,34 ¹⁾	0,41	0,55	0,77	1,14	1,75

¹⁾ Более надежная новейшая величина.

(877) Тростниковый сахар в воде (Herzfeld).

t	100 г раствора содержат %	100 г воды раствор. г	t	100 г раствора содержат %	100 г воды раствор. г
0°	61,18	179,2	51°	72,44	262,9
1	64,31	189,3	52	72,83	265,5
2	64,45	181,4	53	72,82	268,0
3	64,59	182,5	54	73,01	270,3
4	64,73	183,6	55	73,20	273,1
5	64,87	184,7	56	73,39	276,0
6	65,01	185,8	57	73,58	278,8
7	65,15	187,0	58	73,78	281,6
8	65,29	188,2	59	73,98	284,5
9	65,43	189,3	60	74,18	287,3
10	65,58	190,5	61	74,38	290,4
11	65,73	191,8	62	74,58	293,5
12	65,88	193,1	63	74,78	296,7
13	66,03	194,4	64	74,98	299,8
14	66,18	195,7	65	75,18	302,9
15	66,33	197,0	66	75,38	306,4
16	66,48	198,4	67	75,59	310,0
17	66,63	199,7	68	75,80	313,5
18	66,78	201,1	69	76,01	317,0
19	66,93	202,5	70	76,22	320,4
20	67,09	203,9	71	76,43	324,4
21	67,25	205,4	72	76,64	328,3
22	67,41	206,9	73	76,85	332,2
23	67,57	208,4	74	77,06	336,0
24	67,73	209,9	75	77,27	339,9
25	67,89	211,4	76	77,48	344,4
26	68,05	213,0	77	77,70	348,8
27	68,21	214,7	78	77,92	353,2
28	68,37	216,3	79	78,14	357,6
29	68,53	217,9	80	78,36	362,1
30	68,70	219,5	81	78,58	367,1
31	68,87	221,3	82	78,80	372,0
32	69,04	223,1	83	79,02	376,9
33	69,21	224,8	84	79,24	381,9
34	69,38	226,6	85	79,46	386,8
35	69,55	228,4	86	79,69	392,6
36	69,72	230,3	87	79,92	398,4
37	69,89	232,3	88	80,15	404,2
38	70,06	234,2	89	80,38	409,9
39	70,24	236,1	90	80,61	415,7
40	70,42	238,1	91	80,84	422,8
41	70,60	240,2	92	81,07	428,8
42	70,78	242,3	93	81,30	435,4
43	70,96	244,4	94	81,53	442,0
44	71,14	246,6	95	81,77	448,6
45	71,32	248,7	96	82,01	456,1
46	71,50	251,0	97	82,25	464,0
47	71,68	253,3	98	82,49	471,7
48	71,87	255,7	99	82,73	479,4
49	72,06	258,0	100	82,97	487,2
50	72,25	260,4			

(378) Сахар в смесях воды и спирта (Schreibler)

Цифры не совпадают с данными Beilstein'a

Объем. % спирта	При 0°		При 14		При 40°
	удельн. вес при 17,5°	г сахара в 100 куб. см раствора	удельн. вес при 17°	г сахара в 100 куб. см р-створа	г сахара 100 куб. см раствора
0	1,3248	85,8	1,8258	87,5	105,2
10	1,2991	79,4	1,3000	81,0	96,7
20	1,2860	73,4	1,2662	74,9	89,7
30	1,2293	66,0	1,2427	67,7	83,3
40	1,1823	56,7	1,1818	58,4	74,9
50	1,1 91	45,7	1,1305	47,1	63,6
60	1,0500	32,9	1,0582	33,9	50,0
70	0,9721	17,8	0,9746	18,7	31,4
80	0,8931	6,4	0,8953	6,7	13,1
90	0,8369	0,7	0,8376	0,9	2,3
97,4	0,8062	0,08	0,8082	0,16	0,5

(379) То же по Schrefeld'y, t° = 14°

Вес. % спирта	Процент сахара	г сахара. в 100 г спирта	Вес. % спирта	Процент сахара	г сахара в 100 г спирта
0	66,20	195,8	55	32,80	42,8
5	64, 5	179,7	60	26,70	36,4
10	62,20	164,6	65	19,50	24,2
15	60,40	152,5	70	12,25	13,9
20	58,55	141,2	75	7,20	7,7
25	56,20	128,3	80	4,05	4,2
30	54,05	11 8	85	2,10	2,1
35	51,25	10,3	90	0,95	0,09
40	47, 5	9,3	95	0,15	0,01
45	43, 0	76,6	100	0,00	0,00
50	38,55	62,7			

(380) Виноградный сахар C₆H₁₂O₆ (180,1)

В воде	В 100 г водн. спирта уд. веса = d р-створится виноградного сахара (безводного) в г				
	d =	0,837	0,880	0,910	0,950
t° C = 15° P = 45	при 17,5° при темп. кни.	1,94 21,7	8,10 136,7	16,00 —	32,7

(381) Растворимость составных частей каменноугольной смолы (v. Beshi)

Вещество	100 част. толуола раствор.		100 ч. абсolut. спирта раствор.	
	на холоду	при 100°	на холоду	при темпер. кипения
Нафталин . . .	1,94 част. (16,5°)	во всех отн.	5,29 ч. (15°)	во всех отн.
Антрацен . . .	0,92 " (16,5°)	12,94 част.	0,06 " (16°)	0,83 част.
Фенантрен . . .	33,02 " (16,5°)	во всех отн.	2,62 " (16°)	10,08 "
Пирен	16,54 " (18°)	оч. раств.	1,37 " (16°)	3,08 "
Хризен	0,24 " (16°)	5,39 ч.	0,097 " (16°)	0,17 "
Карbazол	0,55 " (16,5°)	5,46 ч.	0,92 " (14°)	3,88 "
Фенилафтилкарbazол				
$C_{16}H_{11}N$	едва растворим	0,39—0,57 ч.	едва раств.	0,45 "
Аптрахинон . . .	0,19 част. (15°)	2,56 ч.	0,05 ч. (18°)	2,25 "

(382). Растворимость различных соединений в разбавленном спирте

1 г вещества требует спирта уд. веса 0,941 (~40%) при 15,5°.

	куб. см		куб. см.
Бензойная кислота . . .	20,00	Калий сернокислый . . .	700,00
Щавелевая "	8,00	Калий иодистый	1,60
Салициловая "	42,00	" сернистокислый	460,00
Винная "	1,25	" сернокислый	518,00
Лимонная "	1,00	Литий углекислый	1790,00
Аммоний бромистый . . .	3,00	" лимоннокислый	25,00
" углекислый	10,00	Магний сернокислый . . .	47,33
" хлористый	6,00	Сахар молочный	58,00
Свинец уксуснокислый . .	8,00	Морфий уксуснокислый . .	50,00
Хинин сернокислый . . .	150,00	" хлористый	26,00
Цинхонин сернокислый . .	20,00	" сернокислый	40,00
Кодон	4,00	Натрий уксуснокислый . .	8,00
Железо (.) сернокислое .	236,00	" двууглекислый	83,33
Калий уксуснокислый . . .	0,50	" бромистый	402,00
" двууглекислый	22,00	" фосфорноватис. кисл. . .	5,80
" бромистый	4,40	" фосфорнокислый	298,00
" углекислый	1,00	" салицилвокислый	19,60
" хлористый	88,60	" сернокислый	81,20
" лимоннокислый	1,00	" сульфуглекислый	18,00
" железосинеродистый	570,00	" серноводистокислый . . .	3,00
" азотнокислый	24,00	Ртуть хлорная	20,00
" натрия виннокаменно-кислый	29,00	Серебро азотнокислое . . .	2,50
		Стрихния сернокислый . . .	60,00
		Цинк сернокислый	48,00

383) Растворимость некоторых веществ в глицерине (Klever)

100 весовых частей глицерина растворяют при 13,5°

Аммоний углекислый	20	Мочевина	50
„ хлористый	20	Мышьяковистый азгидрид .	20
Атропин	3	Мышьяковый азгидрид .	20
„ сернокислый	33	Натрий двуокислый .	60
Барий хлористый	10	„ двууглекислый	8
Бензойная кислота	10	„ мышьяковокислый .	50
Борная кислота	10	„ углекислый	93
Бруцин	2,2	„ хлорноватокислый .	20
Вератрин	1	„ хлористый (М)	20
Дубильная кислота	50	Ртутный камень	5,5
Железо хлорное (М) оч. раств.		Ртуть хлористая	7,5
„ виннокаменнокис-		„ цианистая	27
„ лое (М)	8	Сера	0,10
„ молочнокислое (М) .	16	Свинец укусноокислый .	20
„ сернокислое (М)	25	Серебро азотнокислое (М) оч.	
Нод	1,9	растворим.	
Калий бромистый	25	Стрихнин	0,25
„ иодистый	40	„ азотнокислый	4
„ мышьяковокислый .	50	„ сернокислый	22,50
„ хлорноватокислый .	3,5	Фосфор	0,2
„ цианистый	32	Хинин	0,5
Квасцы	40	„ виннокаменнокисл.	0 25
Кальций сернистый	5	Цинхонин	0,5
Медь сернокислая	30	„ сернокислый	6,7
„ укуснокислая	10	Цинк подкислый	40
Морфий	0,45	„ сернокислый	35
„ хлористый	20	„ хлористый	50
„ укуснокислый	20	Щавелевая кислота	15

Данные, обозначенные буквой (М), взяты у Q. Magino. Определенна растворимости в глицерине см. у Herz и Knoch, Zeitschr. f. anorgan. Chem., том. 45, стр. 266 (1905)

(384) Растворимость некоторых солей в метиловом спирте

Вещество	Температура	% соли в растворе	Вещество	Температура	% соли в растворе
AgNO ₃	19	3,59	CoSO ₄ ·7H ₂ O	15	33,7
BaBr ₂	15	31,4	CuCl ₂	15,5	40,4
BaCl ₂	15,5	2,13	CuSO ₄ ·5H ₂ O	18	13,5
CdCl ₂	20	22,6	HgBr ₂	25	41,0
GdCl ₂	15,5	1,63	Hg(CN) ₂	19,5	30,6
CdJ ₂	20	69,0	HgCl ₂	20	34,3
CoSO ₄	18	1,03	HgJ ₂	19,5	3,06

Вещество	Темпе- ратура	°/о соли в рас- творе	Вещество	Темпе- ратура	°/о соли в рас- творе
KBr	25	1,49	NH ₄ NO ₃	18,5	14,0
KCN	19,5	4,68	NaBr	18,5	14,5
KCl	17,2	0,5	NaCl	19,5	1,39
EJ	19,5	14,1	N ₂ J	22,5	43,7
LiCl	23	14,5	NaN ₂ O ₂	19,5	0,41
MgBr ₂	20	21,8	Pb(NO ₂) ₂	20,5	1,35
MgJ ₂	20	31,1	S	18,5	0,03
MgSO ₄ · 7H ₂ O	17	28,6	SrCl ₂ · 6H ₂ O	7	38,7
NH ₄ Br	19,5	11,1	ZnSO ₄	18	0,65
NH ₄ Cl	19,5	3,24	ZnSO ₄ · 7H ₂ O	17	37

Редакторы: М. С. Пешекерова и Е. И. Шур. Техред.: Б. И. Спиро.
Х 10, 5, 5.

Сдано в набор в 1931 г. Подписано к печати 15/VI-32 г.
Колыч. бум. листов 7. Печатных знаков в листе 79.720.
Ленгорлит 37810. Формат 72 × 110. Заказ № 3405. Тираж 20.000.

Типография им. Воледарского, Ленинград, Фонтанк., 57.

A

81

N2