Formeln und Werthe

der für Benutzung der Pharmakopöe wichtigen Chemikalien.

Die Germ. I enthielt eine für die synthetischen und analytischen Arbeiten der pharmaceutischen Praxis wichtige und dankenswerthe Beilage, nämlich eine **Atomgewichts-Tabelle** für beiläufig 29 einfache Körper; und durfte man daraus folgern, dass den Berechnungen der Phk. die in genannter Tabelle angeführten, praktisch abgerundeten Zahlen zu Grunde gelegt seien. — Die Germ. II hat keine entsprechende Tabelle aufgestellt, lässt daher im Zweifel darüber, **welche** Atomgewichte für ihre Berechnungen benutzt wurden; wir ersehen aber aus einzelnen Fällen, dass für ein und dasselbe Element nicht immer derselbe Werth eingesetzt ward, dass z. B. für Brom die Zahlen 79,7 und 79,8, wahrscheinlich auch 80, für Chlor die Zahlen 35,5 und 35,46, wahrscheinlich auch 35,4 und vielleicht noch weniger, angenommen wurden.

In der vorliegenden Arbeit habe ich mich durchweg der **von der Germ. I aufgestellten Zahlen** bedient mit der alleinigen Ausnahme, dass ich für **Brom** statt der bisherigen **80** die Zahl **79**,8 als diejenige annahm, welche am wahrscheinlichsten für die betreffenden Verbindungen benutzt ward. Diese und die übrigen, meinerseits benutzten Atomzahlen finden sich in der nachfolgenden Tabelle, deren Berechnungen, wie ich zur Beseitigung aller Zweifel ausdrücklich bemerke, **keine** anderen als die in ihr selbst angegebenen Atomgewichte zu Grunde liegen.

Die leise Hinneigung zu den Anschauungen der sog. **modernen Chemie**, welche die Germ. I durch Aufnahme

einiger, wenn auch nicht durchweg richtiger Formeln nach deren Schreibweise andeutete, ist durch die Germ. II voll und ganz ausgeführt, nicht allein durch den ganzen Sinn ihres chemischen Theiles, sondern auch durch die theilweis veränderte Nomenclatur der Chemikalien. Die Aufstellung **chemischer Formeln** hingegen hat die Germ. II abgelehnt. Bei ihrer Unentbehrlichkeit für die pharmaceutische Praxis habe ich sie daher überall nach Bedarf beigefügt, und zwar sowohl nach der sog. modernen oder atomistischen, wie nach der älteren, sog. dualistischen Anschauungsweise, hoffend, dadurch Allen einen Dienst zu erweisen, mögen sie nun in der älteren oder in der neueren Anschauungsart aufgewachsen sein. Ist doch die Uebertragung der Formeln in einander oft ungleich schwieriger, als die Umsetzung eines Münz-, Maass- oder Gewichtssystems in ein anderes; und wie lange man in dem einmal gewöhnten System zu denken fortfährt, auch wenn es längst durch ein anderes verdrängt ist, weiss zur Genüge jeder Fachgenosse.

Die nachfolgenden Tafeln sollen nach meinem Wunsch nichts weiter, als eine für den Praktiker bequeme und zuverlässige Uebersicht der für ihn bedeutsamen Elemente und Verbindungen mit ihren Zahlenwerthen bieten. Die Aufnahme einer Anzahl Lösungen und Verdünnungen ist für zahlreiche Berechnungen als sehr bequem anerkannt, daher auch jetzt wieder, wie früher schon bewirkt worden; das zur Lösung oder Verdünnung dienende Wasser habe ich nicht als $\mathbf{H^2O}$ oder *HO*, sondern durchweg als „**Aqua**“, und seine relative Menge durch eine untergesetzte Zahl bezeichnet, nicht aber äquivalentisch ausgedrückt. Der Hinweis auf abweichende Zusammensetzung oder Concentration nach den beiden Ausgaben der Ph. Germ. dürfte auch an dieser Stelle erwünscht sein. Schliesslich habe ich diejenigen Chemikalien mit aufnehmen zu sollen geglaubt, welche, wenn auch nicht officinell, so doch gebräuchlich und als solche in die preussische Arzneitaxe pro 1883 aufgenommen sind.

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Acetonum p. sp. 0,79—0,80	C^3H^6O	58	$C^6H^6O^2 = (C^2H^3)^2C^2O^2$	58	
Acetum p. sp. 1,009—1,012	wesentlich $C^2H^4O^2 + Aq.$ 60 940	1000	wesentl. $C^4H^3O^3, HO + Aq.$ 51 9 940	1000	6 $C^2H^4O^2$
Acid. aceticum p. sp 1,055	$C^2H^4O^2$	60	$C^4H^3O^3, HO$ 51 9	60	100 $C^2H^4O^2$
Acid. aceticum Germ. II p. sp. 1,064	$C^2H^4O^2 + Aq.$ 60 2,5	62,5	$C^4H^3O^3, HO + Aq.$ 51 9 2,5	62,5	96 $C^2H^4O^2$
Acid. aceticum dilut. p. sp. 1,041	$C^2H^4O^2 + Aq.$ 60 140	200	$C^4H^3O^3, HO + Aq.$ 51 9 140	200	30 $C^2H^4O^2$
Acid. arsenicicum 3 basisch	As^2O^5 150 80	230	$As\ O^5$ 75 40	115	65,217 As
Acid. arsenicosum p. sp. 3,7	As^2O^3 150 48	198	$As\ O^3$ 75 24	99	75,76 As
Acid. benzoïcum Schmelzpunkt 120°	$C^7H^6O^2$	122	$C^{14}H^5O^3, HO$ 113 9	122	92,623 $C^{14}H^5O^3$
Acid. boricum p. sp. 1,83	BH^3O^3	62	$BO^3, 3\ HO$ 35 27	62	56,45 BO^3
Acid. carbolicum Schmelzpunkt 35—44° Germ. II	C^6H^6O	94	$C^{12}H^5O, HO$ 85 9	94	
Acid. carbolicum liquef. p. sp. 1,067	$C^6H^6O + Aq.$ 94 9,4	103,4	$C^{12}H^5O, HO + Aq.$ 85 9 9,4	103,4	90,9 C^6H^6O

Acid. carbonicum p. sp. 1,5 Gas	$C\ O^2$ 12 32	44	$C\ O^2$ 6 16	22	
Acid. cathartinicum amorph	$C^{180}N^4H^{192}SO^{82}$	3752	$C^{180}N^2H^{96}SO^{82}$	1876	
Acid. chloricum isolirt unbekannt	$Cl^2\ O^5$ 71 80	151	$Cl\ O^5$ 35,5 40	75,5	47,02 Cl, 52,98 O
Acid. chromicum Schmelzpunkt c. 190°	$Cr\ O^3$ 52 48	100	$Cr\ O^3$ 26 24	50	52 Cr, 48 O
Acid. chrysophanicum Schmelzpunkt 162°	$C^{30}H^{20}O^8 + 3H^2O$ 508 54	562	$C^{30}H^{10}O^8 + 3\ HO$ 254 27	281	
Acid. cinnamomicum Schmelzpunkt 133°	$C^9H^8O^2$	148	$C^{18}H^7O^3, HO$ 139 9	148	
Acid. citricum 3 basisch	$C^6H^8O^7 + H^2O$ 192 18	210	$C^{12}H^5O^{11}, 3\ HO + 2\ HO$ 165 27 18	210	78,57 $C^{12}H^5O^{11}$
Acid. formicicum p. sp. 1,235	CH^2O^2	46	C^2HO^3, HO 37 9	46	80,43 C^2HO^3
Acid. formicic. Germ. II p. sp. 1,060—1,063	$CH^2O^2 + Aq.$ 46 138	184	$C^2HO^3, HO + Aq.$ 37 9 138	184	25 CH^2O^2
Acid. gallicum Schmelzpunkt 200°	$C^7H^6O^5$	170	$C^{14}H^5O^9, HO$ 161 9	170	
Acid. hippuricum Schmelzpunkt 188°	$C^9H^9NO^3$	179	$C^{18}H^8NO^6, HO$ 170 9	179	
Acid. hydrobromicum p. sp. 2,71 Gas	HBr	80,8	$H\ Br$ 1 79,8	80,8	98,76 Br
Acid. hydrobromicum p. sp. 1,200	$HBr + Aq.$	331,8	$H\ Br + Aq.$ 80,8 251	331,8	24,35 HBr

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Acid. hydrochloricum p. sp. 1,27 Gas	**HCl**	36,5	*H Cl* 1 35,5	36,5	97,26 Cl
Acid. hydrochloric. G. II p. sp. 1,124	**HCl** + Aq.	146	*HCl* + Aq. 36,5 109,5	146	25 HCl
Acid. hydrochloric. crud. p. sp. mindestens 1,138	wesentlich **HCl** + Aq.	höchst. 126	wesentlich *HCl* + Aq.	höchst. 126	mindestens 29 HCl
Acid. hydrochlor. dilut. p. sp. 1,061	**HCl** + Aq.	292	*HCl* + Aq. 36,5 255,5	292	12,5 HCl
Acid. hydrocyanicum p. sp. 0,696	**HCN**	27	*H, C²N* 1 26	27	96,3 CN
Acid. hydrocyanic. B. VI	**HCN** + Aq. (oder Spiritus)	1350	*H, C²N* + Aq. (od. Spiritus)	1350	2 HCN
Acid. hydrojodicum p. sp. 4,38 Gas	**HJ**	128	*H J* 1 127	128	99,218 J
Acid. hydrosulfuricum p. sp. 1,18—1,19 Gas	**H² S** 2 32	34	*H S* 1 16	17	94,117 S
Acid. hypochlorosum Anhydrid	**Cl² O** 71 16	87	*Cl O* 35,5 8	43,5	81,61 Cl, 18,39 O
Acid. hypophosphoros. Schmelzpunkt 17,4°	**PH³O²**	66	*PO, 3 HO* 39 27	66	46,97 P
Acid. hyposulfurosum Anhydrid	**S² O²** 64 32	96	*S² O²* 32 16	48	$66\frac{2}{3}$ S, $33\frac{1}{3}$ O

Acid. lacticum nur in Verbindungen	**C³H⁶O³**	90	*C⁶H⁵O⁵, HO* 81 9	90	
Acid. lacticum Germ. II p. sp. 1,21—1,22	**C³H⁶O³** + Aq. 90 30—22,5	120—112,5	*C⁶H⁵O⁵, HO* + Aq. 81 9 30—22,5	120—112,5	75—80 C³H⁶O³
Acid. nitricum p. sp. 1,55	**NHO³**	63	*NO⁵, HO* 54 9	63	85,71 NO⁵
Acid. nitricum Germ. II p. sp. 1,185.	**NHO³** + Aq. 63 147	210	*NO⁵, HO* + Aq. 54 9 147	210	30 NHO³
Acid. nitricum conc. p. sp. 1,38	**NHO³** + Aq. 63 40,2	103,2	*NO⁵, HO* + Aq. 54 9 40,2	103,2	61,04 NHO³
Acid. nitr. crud. Germ. I p. sp. 1,323—1,331	wesentlich **NHO³** + Aq. 126—121,15	i. M. 123,53	wesentlich *NO⁵, NO* + Aq. 126—121,15	i. M. 123,53	50—52, i. M. 51 NHO³
Acid. nitricum fumans p. sp. 1,45—1,50	Lösung von **NO²** in **NHO³** und Aq. in wechselnden Verhältnissen		Lösung von *NO⁴* in *NO⁵, HO* und Aq. in wechselnden Verhältnissen		
Acid. oxalicum p. sp. 1,63	**C²H²O⁶**	126	*C²O³* + 3 *HO* 36 27	63	57,143 C²O³
Acid. phosphoricum 3 basisch	**PH³O⁴**	98	*PO⁵, 3 HO* 71 27	98	72,449 PO⁵
Acid. phosphoric. G. II p. sp. 1,120	**PH³O⁴** + Aq. 98 392	490	*PO⁵, 3 HO* + Aq. 71 27 392	490	20 PH³O⁴
Acid. pyrogallicum Schmelzpunkt 115°	**C⁶H⁶O³**	126	*C¹²H⁶O⁶*	126	
Acid. salicylicum Schmelzpunkt 156°	**C⁷H⁶O³**	138	*C¹⁴H⁵O⁵, HO* 129 9	138	93,46 C¹⁴H⁵O⁵

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Acid. silicicum p. sp 2,6	$\mathbf{Si\ O^2}$ 28 32	60	$Si\ O^2$ 14 16	30	
Acid. subsulfurosum Anhydrid	$\mathbf{S^2\ O^2}$ 64 32	96	$S^2\ O^2$ 32 16	48	$66\frac{2}{3}$ S, $33\frac{1}{3}$ O
Acid. sulfuricum p. sp. 1,845	$\mathbf{SH^2O^4}$	98	SO^3, HO 40 9	49	$81,_{63}$ SO^3
Acid. sulfuric. Germ. II p. sp. 1,836—1,840	$\mathbf{SH^2O^4}$ + Aq. $104,_{26}$—$101,_{03}$	i. M. $102,_{62}$	SO^3, HO + Aq. $52,_{13}$—$50,_{51}$	i. M. $51,_{315}$	94—97, i. M. $95,_5$ SH^2O^4
Acid. sulfuric. crud. p. sp. mindestens 1,830	wesentl. $\mathbf{SH^2O^4}$ + Aq. höchst.	107,7	wesentlich SO^3, HO + Aq. höchstens	53,85	mindest. 91 SH^2O^4
Acid. sulfuric. dilut. p. sp. 1,110—1,114	$\mathbf{SH^2O^4}$ + Aq. $625,_{56}$—$606,_{18}$	i. M. $615,_{72}$	SO^3, HO + Aq. $312,_{78}$—$303,_{09}$	i. M. $307,_{86}$	$15,_{667}$—$16,_{167}$, i. M. $15,_{917}$ SH^2O^4
Acid. sulfuric. fumans p. sp. 1,90—1,86 Germ. I	$\mathbf{SO^3 + x(1-2)SH^2O^4}$ 80 98		$SO^3 + x(1-2)SO^3,\ HO$ 40 49		
Acid. sulfurosum p. sp. 2,2 Gas	$\mathbf{S\ O^2}$ 32 32	64	$S\ O^2$ 16 16	32	50 S, 50 O
Acid. tannicum amorph	$\mathbf{C^{14}H^{10}O^9}$	322	$C^{28}H^{10}O^{18}$	322	
Acid. tartaricum p. sp. 1,76	$\mathbf{C^4H^6O^6}$	150	$C^8H^4O^{10}, 2\,HO$ 132 18	150	88 $C^8H^4O^{10}$
Acid. valerianicum p. sp. 0,945	$\mathbf{C^5H^{10}O^2}$	102	$C^{10}H^9O^3, HO$ 93 9	102	$91,_{176}$ $C^{10}H^9O^3$

Aconitinum Schmelzpunkt 184°	$\mathbf{C^{33}H^{43}NO^{12}}$	645	$C^{66}H^{43}NO^{24}$	645	
Aether absolutus p. sp. 0,720	$\mathbf{C^4H^{10}O}$	74	$C^4H^5O = C^4H^4, HO$	37	
Aether Germ. II p. sp. 0,724—0,728	$\mathbf{C^4H^{10}O}$ mit etwas Alkohol und Wasser	78—76	C^4H^5O mit etwas Alkohol und Wasser	39—38	97—95 $C^4H^{10}O$
Aether aceticus p. sp. 0,906	$\mathbf{C^4H^8O^2}$	88	$C^4H^5O, C^4H^3O^3$ 37 51	88	
Aether aceticus Germ. II p. sp. 0,900—0,904	$\mathbf{C^4H^8O^2}$ mit etwas Alkohol und Wasser	90—89	dgl. mit etwas Alkohol und Wasser	90—89	98—99 $C^4H^8O^2$
Aether jodatus p. sp. 1,931	$\mathbf{C^2H^5J}$	156	$C^4H^5J = C^4H^4, HJ$ 28 128	156	$81,_{41}$ J
Aether nitrosus Siedepunkt c. 17°	$\mathbf{C^2H^5NO^2}$	75	C^4H^5O, NO^3 37 38	75	$49\frac{1}{3}$ C^4H^5O, $50\frac{2}{3}$ N^2O^3
Aethylen. chlorat. G. I p. sp. 1,270 (?)	$\mathbf{C^2H^4Cl^2}$	99	$C^4H^4Cl^2$	99	
Aethylum p. sp. 2,046 Gas	$\mathbf{C^2H^5}$	29	$C^4H^5 = C^4H^4, H$	29	
Alumen Schmelzpunkt 92°	$\mathbf{K^2Al^2(SO^4)^4 + 24H^2O}$ 516,8 432	948,8	$KO, SO^3 + Al^2O^3, 3SO^3 + 24\,HO$ 87 171,4 216	474,4	$54,_{469}$ $K^2Al^2(SO^4)^4$, $45,_{531}$ H^2O
Alumen ustum hygroskopisch	$\mathbf{K^2Al^2(SO^4)^4 + H^2O}$ 516,8 18	534,8	$KO, SO^3 + Al^2O^3, 3SO^3 + HO$ 258,4 9	267,4	$3,_{366}$ H^2O
Aluminium p. sp. i. M. 2,7	$\mathbf{Al}$	27,4	Al	13,7	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Aluminium sulfuricum p. sp. 1,70	$Al^2(SO^4)^3 + 18H^2O$ 342,8 324	666,8	$Al^2O^3, 3SO^3 + 18HO$ 171,4 162	333,4	51,41 $Al^2(SO^4)^3$, 48,59 H^2O
Alumin. sulfuric. G. II	dgl. mit geringen Verunreinigungen	i. M. 705,8	dgl. mit geringen Verunreinigungen	i. M. 352,9	92,2—96,7, i. M. 94,45 reines Salz
Ammoniacum p. sp. 0,59 Gas	NH^3	17	$N\ H^3$ 14 3	17	
Ammonium isolirt unbekannt	NH^4	18	$N\ H^4$ 14 4	18	
Ammon. benzoïcum	$NH^4C^7H^5O^2$	139	$NH^4O, C^{14}H^5O^3$ 26 113	139	87,77 $C^7H^6O^2$
Ammonium bromatum p. sp. 2,3	NH^4Br	97,8	$NH^4\ Br$ 18 79,8	97,8	81,6 Br
Ammonium carbonicum bei 60° unzersetzt flüchtig.	$NH^4HCO^3 + NH^4NH^2CO^2$ 79 78	157	$NH^4O, HO, 2CO^2 + 2NH^3CO^2$ 79 78	157	32,48 NH^3
Ammonium chloratum p. sp. 1,53	NH^4Cl	53,5	$NH^4\ Cl$ 18 35,5	53,5	31,775 NH^3
Ammon. citricum zerfliesslich	$(NH^4)^2\ C^6H^6O^7$ 36 190	226	$2NH^4O, HO, C^{12}H^5O^{11}$ 52 9 166	226	84,956 $C^6H^8O^7$
Ammon. jodatum p. sp. 2,498	NH^4J	145	$NH^4\ J$ 18 127	145	87,586 J
Ammon. nitricum Schmelzpunkt 108°	NH^4NO^3	80	NH^4O, NO^5 26 54	80	67,5 N^2O^5

Ammon oxalicum. p. sp. 1,47—1,50	$(NH^4)^2C^2O^4 + H^2O$ 124 18	142	NH^4O, C^2O^3, HO 26 36 9	71	50,704 C^2O^3
Ammon. phosphoric. p. sp. 1,62	$(NH^4)^2\ PHO^4$ 36 96	132	$2NH^4O, HO, PO^5$ 52 9 71	132	72,72 PHO^4
Ammon. sulfuricum p. sp. 1,77	$(NH^4)^2\ SO^4$ 36 96	132	NH^4O, SO^3 26 40	66	25,757 NH^3
Ammon. uricum	$(NH^3)^3\ C^{10}N^3H^3O^6$	387	$3NH^3, 2C^{10}N^4H^4O^6$ 51 336	387	86,82 $C^{10}N^3H^3O^6$
Amylium nitrosum p. sp. c. 0,88	$C^5H^{11}NO^2$	117	$C^{10}H^{11}O, NO^3$ 79 38	117	
Amylum (Stärkemehl) bei 100° getrocknet	$C^6H^{10}O^5 + H^2O$	180	$C^{12}H^{10}O^{10} + 2HO$ 162 18	180	
Anilinum p. sp. 1,028	$C^6H^5NH^2$	93	$C^{12}NH^7 = C^{12}H^5, NH^2$ 77 16	93	
Anilinum sulfuricum	$C^6NH^7SO^3$	173	$C^{12}NH^7, 2SO^3$ 93 80	173	
Apomorph. hydrochlor.	$C^{17}H^{17}NO^2HCl$	303,5	$C^{34}H^{17}NO^4, HCl$ 267 36,5	303,5	87,97 $C^{17}H^{17}NO^2$
Aqua p. sp. 1,000	$H^2\ O$ 2 16	18	$H\ O$ 1 8	9	11,111 H, 88,889 O
Aqua Amygdal. amarar. p. sp. 0,98	wesentl. HCN in 1000 Wasser u. Spiritus	27000	wesentlich H, C^2N in 1000 Wasser und Spiritus	27000	H CN
Aqua Calcariae	CaO + Aq.		CaO + Aq. höchstens 28572 – 24898	i. M. 26667	mindest. 0,098—0,112 CaO, i. M. 0,105 CaO
Aqua chlorata	Cl + Aq. höchstens	8875	Cl + Aq. höchstens	8875	mindestens 0,4 Cl

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Werthe		100 Th. enth. Th.
Aqua hydrosulfurata	H^2S + Aq.		*HS* + Aq. 5667—5313	i. M. 5484	0,30—0,32, i.M. 0,31 (= 2 Vol.) HS
Argentum p. sp. 10,4—10,6	Ag	108	*Ag*	108	
Argentum bromatum p. sp. 6,4	Ag Br	187,8	*Ag Br* 108 79,8	187,8	57,51 Ag, 42,49 Br
Argentum chloratum p. sp. 5,5—5,7	Ag Cl	143,5	*Ag Cl* 108 35,5	143,5	75,261 Ag, 24,739 Cl
Argentum cyanatum p. sp. 3,94	Ag C N	134	*Ag*, C^2N 108 26	134	80,597 Ag, 19,403 CN
Argentum jodatum p. sp. 5,6	Ag J	235	*Ag J* 108 127	235	45,957 Ag, 54,043 J
Argentum nitricum p. sp. 4,35	$Ag N O^3$	170	*AgO*, NO^5 116 54	170	63,529 Ag
Arg. nitric. c. Kal. nitr.	$Ag N O^3 + 3,366\ K N O^3$ 170 340	510	*AgO*, $NO^5 + 3,366$ *KO*, NO^5 170 340	510	$33^1/_3$ Ag NO^3, $66^2/_3$ KNO^3
Argentum sulfuricum p. sp. 5,3—5,4	$Ag^2 S O^4$	312	*AgO*, SO^3 116 40	156	69,23 Ag
Arsenium p. sp. 5,7	As	75	*As*	75	
Arsenium chloratum Siedepunkt 134°	$As Cl^3$	181,5	*As Cl*^{3} 75 106,5	181,5	41,32 As

Arsenium hydrogenatum p. sp. 2,69 Gas	$As H^3$	78	*As H*^{3} 75 3	78	96,15 As
Arsenium sulfuratum p. sp. 3,4	$As^2 S^3$ 150 96	246	*As S*^{3} 75 48	123	61,22 As
Atropinum Schmelzpunkt 115°	$C^{17} H^{23} N O^3$	289	$C^{34}H^{23}NO^6$	289	
Atropinum sulfuricum Schmelzpunkt 187°	$(C^{17} H^{23} NO^3)^2 S H^2 O^4$ 578 98	676	$C^{34}H^{23}NO^6$, SO^3, *HO* 289 49	338	85,5 $C^{17}H^{23}NO^3$
Atropinum valerianic. Schmelzpunkt 42°	$(C^{17} H^{23} NO^3, C^5 H^{10} O^2)^2 + H^2 O$ 782 18	800	$C^{34}H^{23}NO^6$, *HO*, $C^{10}H^9O^3 + HO$ 289 9 93 9	400	72,25 $C^{17}H^{23}NO^3$
Auro-Natr. chlorat. cryst.	$Au Na Cl^4 + 2 H^2 O$ 362 36	398	$AuCl^3$, *NaCl* + 4 *HO* 303,5 58,5 36	398	49,497 Au
Auro-Natrium chlorat. Germ. II	nahezu $Au Na Cl^4$, $2 H^2 O$ + 362 36 4,188 Na Cl 245	643 (−650)	nahezu $AuCl^3$, *NaCl*, 4 *HO* + 303,5 58,5 36 4,188 *NaCl* 245	643 (−650)	30,637 (—30,308) Au
Aurum p. sp. 19,26—19,55	Au	197	*Au*	197	
Baryum p. sp. c. 4	Ba	137	*Ba*	68,5	
Baryum carbonicum p. sp. 4,3	$Ba C O^3$	197	*BaO*, CO^2 76,5 22	98,5	77,665 BaO, 22,335 CO^2
Baryum chloratum p. sp. 3,05	$Ba Cl^2 + 2 H^2 O$ 208 36	244	*BaCl* + 2 *HO* 104 18	122	
Baryum hydricum	$Ba (H O)^2$	171	*BaO*, *HO* 76,5 9	85,5	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Werthe		100 Th. enth. Th.
Baryum nitricum p. sp. 3,18	$Ba(NO^3)^2$	261	BaO, NO^5 76,5 54	130,5	58,62 BaO, 41,38 N^2O^5
Baryum sulfuricum p. sp. 4,44	$BaSO^4$	233	BaO, SO^3 76,5 40	116,5	65,665 BaO, 34,335 SO^3
Benzinum Petrolei p. sp. 0,64—0,67 Siedepunkt 55—75°	wesentl. $C^6 H^{14}$ 72 14	86	wesentl. $C^{12} H^{14}$ 72 14	86	
Benzolum p. sp. 0,88, Siedep. 81—82°	$C^6 H^6$ 72 6	78	$C^{12} H^6$ 72 6	78	
Bismutum p. sp. 9,7—9,9	Bi	210	Bi	210	
Bismutum nitric. cryst. Schmelzpunkt 73°	$Bi(NO^3)^3 + 5 H^2O$ 396 90	486	$BiO^3, 3 NO^5, 10 HO$ 234 162 90	486	48,15 BiO^3
Bismutum subnitric.	Gemenge von $BiONO^3H^2O$ mit $BiONO^3 + BiOHO$	306 531	Gemenge von: $BiO^3, NO^5, 2 HO$ mit $BiO^3, NO^5 + BiO^3, HO$	306 531	76,47 BiO^3 88,14 BiO^3
Bismutum valerianic. amorph.	$(BiO)^6O(C^5H^9O^2)^4 + 3 H^2O$ 1356 16 404 54 oder $(BiO)^4O(C^5H^9O^2)^2 + 3 H^2O$ 904 16 202 54	1830 1176	$3 BiO^3, 2 C^{10}H^9O^3 + 3 HO$ 702 186 27 oder $2 BiO^3, C^{10}H^9O^3 + 3 HO$ 468 93 27	915 588	76,72 BiO^3 79,59 BiO^3
Borax p. sp. 1,72	$Na^2B^4O^7 + 10 H^2O$ 202 180	382	$NaO, 2 BO^3 + 10 HO$ 31 70 90	191	36,65 BO^3

Borum p. sp. 2,68	B	11	B	11	
Bromum p. sp. 2,9—3,0	Br	79,8	Br	79,8	
Brucinum cryst. Schmelzpunkt 130°	$C^{23}H^{26}N^2O^4 + 4 H^2O$	466	$C^{46}H^{26}N^2O^8 + 8 HO$ 394 72	466	
Butyl — chloral. hydrat. Schmelzpunkt 78°	$C^4H^5Cl^3O + H^2O$	193,5	$C^8H^5Cl^3O^2 + 2 HO$ 175,5 18	193,5	
Cadmium p. sp. 8,6—8,7	Cd	112	Cd	56	
Cadmium sulfuricum p. sp. c. 3	$3 CdSO^4 + 8 H^2O$ 624 144	768	$3(CdO, SO^3) + 8 HO$ 312 72	384	43,75 Cd
Calcaria chlorata theoret. Zsmmstzg.	$Ca(ClO)^2 + CaCl^2 + 2 H^2O$ 40 103 111 36 oder $Ca(ClO)^2 + Ca(HO)^2 + CaCl^2$ 40 103 40 34 111 $+ 2 H^2O$ 36	290 364	$CaCl + CaO, ClO + 2 HO$ 55,5 71,5 18 oder $CaCl + CaO, ClO + CaO, HO$ 55,5 71,5 37 $+ 2 HO$ 18	145 182	48,96 Cl 39,01 Cl
Calcaria chlorata Grm. II	desgl. mit freiem Kalk, Wasser u. A.	höchst. 710	desgl. mit freiem Kalk, Wasser u. A.	höchst. 355	mindest. 20 wirksames Cl
Calcaria usta p. sp. 3,1—3,2	$Ca O$ 40 16	56	$Ca O$ 20 8	28	71,428 Ca
Calcium p. sp. 1,55—1,60	Ca	40	Ca	20	
Calcium carbonicum p. sp. 2,7	$CaCO^3$	100	CaO, CO^2 28 22	50	56 CaO, 44 CO^2

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Werthe		100 Th. enth. Th.
Calcium chloratum p. sp. 2—2,2	$Ca\ Cl^2$ 40 71	111	$Ca\ Cl$ 20 35,5	55,5	
Calcium chlorat. cryst. p. sp. 1,83—1,70	$CaCl^2 + 6\ H^2O$ 111 108	219	$CaCl + 6\ HO$ 55,5 54	109,5	50,68 $CaCl^2$
Calcium chlorat. siccat. bei 200° getrocknet	$CaCl^2 + 2\ H^2O$ 111 36	147	$CaCl + 2\ HO$ 55,5 18	73,5	75,51 $CaCl^2$
Calcium hydricum	$Ca(HO)^2$	74	CaO, HO 28 9	37	75,62 CaO
Calcium hypophosphoros	$Ca(H^2PO^2)^2$ 40 130	170	$CaO, 2\ HO, PO$ 28 18 39	85	
Calcium oxalicum bei 100° getrocknet	$CaC^2H^2O^5$	146	CaO, C^2O^3, HO 28 36 9	73	38,356 CaO
Calcium phosphoricum Germ. II	$CaHPO^4 + 2\ H^2O$ 136 36	172	$2\ CaO, HO, PO^5 + 4\ HO$ 56 9 71 36	172	32,56CaO, 41,28 P^2O^5
Calcium sulfuric. cryst. p. sp. 2,3	$CaSO^4 + 2\ H^2O$ 136 36	172	$CaO, SO^3 + 2\ HO$ 68 18	86	79,07 $CaSO^4$
Calcium sulfuric. ustum p. sp. 2,7—2,9	$CaSO^4$	136	CaO, SO^3 28 40	68	
Calcium tartaricum bei 100° getrocknet	$CaC^4H^4O^6 + 4\ H^2O$ 188 72	260	$2\ CaO, C^8H^4O^{10}, 8\ HO$ 56 132 72	260	57,69 $C^4H^6O^6$
Camphora (Japonica) Schmelzpunkt 175°	$C^{10}H^{16}O$	152	$C^{10}H^8O$	76	

Camphora monobromata Schmelzpunkt 76°	$C^{10}H^{15}BrO$	230,8	$C^{20}H^{15}BrO^2$	230,8	34,57 Br
Cantharidinum Schmelzpunkt 210°	$C^{10}H^{12}O^4$	196	$C^{10}H^6O^4$	98	
Carboneum	C	12	C	6	
Carboneum sulfuratum p. sp. 1,269	$C\ S^2$ 12 64	76	$C\ S^2$ 6 32	38	
Cardolum p. sp. 0,98	$C^{21}H^{30}O^2$	314	$C^{42}H^{30}O^4$	314	
Cerium p. sp. 6,6—6,7	Ce	138	Ce	69	
Cerium oxalicum	$Ce^2(C^2O^4)^3 + 9\ H^2O$ 540 162	702	$Ce^2O^3, 3\ C^2O^3 + 9\ HO$ 162 108 81	351	
Cerussa p. sp. c. 6	$(PbCO^3)^2 + Pb(OH)^2$ 534 241	775	$2\ (PbO, CO^2) + PbO, HO$ 267 120,5	387,5	86,323 PbO
Chinidinum Schmelzpunkt 168°	$C^{20}H^{24}N^2O^2 = \overset{+}{Chd}$	324	$C^{40}H^{24}N^2O^4 = \overset{+}{Chd}$	324	
Chinidinum cryst.	$\overset{+}{Chd} + 2\ H^2O$	360	$\overset{+}{Chd} + 4\ HO$ 324 36	360	90 $\overset{+}{Chd}$
Chinidinum sulfuric.	$\overset{+}{Chd}{}^2SH^2O^4 + 2\ H^2O$ 648 98 36	782	$\overset{+}{Chd}, HO, SO^3 + 2\ HO$ 324 9 40 18	391	82,86 $\overset{+}{Chd}$
Chininum Schmelzpunkt 177°	$C^{20}H^{24}N^2O^2 = \overset{+}{Ch}$	324	$C^{40}H^{24}N^2O^4 = \overset{+}{Ch}$	324	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Werthe		100 Th. enth. Th.
Chininum bisulfuric.	$\overset{+}{Ch}SH^2O^4 + 7\,H^2O$ 422 126	548	$\overset{+}{Ch}, 2\,HO, 2\,SO^3 + 14\,HO$ 324 18 80 126	548	$59{,}12\ \overset{+}{Ch}$
Chininum bromat.	$\overset{+}{Ch}, HBr + H^2O$	422,8	$\overset{+}{Ch}, HBr + 2\,HO$ 324 80,8 18	422,8	$76{,}632\ \overset{+}{Ch}$
Chininum cryst. Schmelzpunkt 57°	$\overset{+}{Ch} + 3\,H^2O$	378	$\overset{+}{Ch} + 6\,HO$ 324 54	378	$85{,}71\ \overset{+}{Ch}$
Chininum hydrochloric.	$\overset{+}{Ch}HCl$	360,5	$\overset{+}{Ch}, HCl$ 324 36,5	360,5	$89{,}875\ \overset{+}{Ch}$
" "	$\overset{+}{Ch}HCl + H^2O$	378,5	$\overset{+}{Ch}, HCl + 2\,HO$ 360,5 18	378,5	$95{,}24\ \overset{+}{Ch}HCl$
" "	$(\overset{+}{Ch}HCl)^3 + 3\,H^2O$ 721 54	775	$\overset{+}{Ch}, HCl + 3\,HO$ 360,5 27	387,5	$93{,}03\ \overset{+}{Ch}HCl$
" "	$\overset{+}{Ch}HCl + 2\,H^2O$	396,5	$\overset{+}{Ch}, HCl + 4\,HO$ 360,5 36	396,5	$90{,}92\ \overset{+}{Ch}HCl$
Chininum salicylicum	$\overset{+}{Ch}, C^7H^6O^3$ 324 138	462	$\overset{+}{Ch}, HO, C^{14}H^5O^5$ 324 9 129	462	$70{,}13\ \overset{+}{Ch}$
Chininum sulfuricum bei 110—120° getrocknet	$\overset{+}{Ch}{}^2SH^2O^4$ 648 98	746	$\overset{+}{Ch}, HO, SO^3$ 324 9 40	373	$86{,}86\ \overset{+}{Ch}$

Chininum sulfuricum bei 100° getrocknet	$\overset{+}{Ch}{}^2SH^2O^4 + H^2O$ 746 18	764	$\overset{+}{Ch}, HO, SO^3 + HO$ 373 9	382	$84{,}816\ \overset{+}{Ch}$
Chininum sulfuricum	$\overset{+}{Ch}{}^2SH^2O^4 + 7\,H^2O$ 746 126	872	$\overset{+}{Ch}, HO, SO^3 + 7\,HO$ 373 63	436	$87{,}61\ \overset{+}{Ch}{}^2SH^2O^4, H^2O$
" "	$\overset{+}{Ch}{}^2SH^2O^4 + 7{,}5\,H^2O$ 746 135	881	$\overset{+}{Ch}, HO, SO^3 + 7{,}5\,HO$ 373 67,5	440,5	$86{,}719$ dgl.
" "	$\overset{+}{Ch}{}^2SH^2O^4 + 8\,H^2O$ 746 144	890	$\overset{+}{Ch}, HO, SO^3 + 8\,HO$ 373 72	445	$85{,}84$ dgl.
Chininum tannicum	etwa $\overset{+}{Ch}, 3\,C^{14}H^{10}O^9 + 8\,H^2O$ 324 966 144	1434	etwa $\overset{+}{Ch}, 3\,C^{28}H^{10}O^{18} + 16\,HO$ 324 966 144	1434	$22{,}59\ \overset{+}{Ch}$
Chininum valerianicum	$\overset{+}{Ch}, C^5H^{10}O^2$ 324 102	426	$\overset{+}{Ch}, HO, C^{10}H^9O^3$ 324 9 93	426	$76{,}056\ \overset{+}{Ch}$
Chinolinum p. sp. 1,09	C^9H^7N	129	$C^{18}H^7N$	129	
Chinolinum tartaricum	$3\,C^9H^7N + 4\,C^4H^6O^6$ 387 600	987	$3\,C^{18}H^7N + 8\,HO, 4\,C^8H^4O^{10}$ 387 72 528	987	$39{,}21\ C^9H^7N$
Chloralum p. sp. 1,5	C^2HCl^3O	147,5	$C^4HCl^3O^2$	147,5	
Chloralum hydratum Schmelzpunkt 58°	$C^2HCl^3O + H^2O$	165,5	$C^4HCl^3O^2, 2HO$ 147,5 18	165,5	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Chloroformium purum p. sp. 1,502	$CHCl^3$	119,5	C^2H, Cl^3 13 106,5	119,5	
Chloroformium Germ. II p. sp. 1,485—1,489	$CHCl^3$ mit c. 1% Alkohol		C^2H, Cl^3 mit c. 1% Alkohol		c. 99 $CHCl^3$
Chlorum p. sp. 2,45 Gas	Cl	35,5	Cl	35,5	
Chromium p. sp. 5,9	Cr	52	Cr	26	
Chrysarobinum	$C^{30}H^{26}O^7$	498	$C^{60}H^{26}O^{14}$	498	
Cinchonidinum Schmelzpunkt c. 205°	$C^{19}H^{22}N^2O$	294	$C^{38}H^{22}N^2O^2$	294	
Cinchonidin. sulfuric.	$(C^{19}H^{22}N^2O)^2SH^2O^4 + 3\,H^2O$ 588 98 54	740	$C^{38}H^{22}N^2O^2, HO, SO^3 + 3\,HO$ 294 49 27	370	79,46 $\overset{+}{C}chd$
Cinchoninum Schmelzpunkt c. 250°	$C^{19}H^{22}N^2O$	294	$C^{38}H^{22}N^2O^2$	294	
Cinchonin. sulfuric.	$(C^{19}H^{22}N^2O)^2SH^2O^4 + 2\,H^2O$ 588 98 36	722	$C^{38}H^{22}N^2O^2, HO, SO^3 + 2\,HO$ 294 49 18	361	81,44 $\overset{+}{C}chn$
Cinnabaris p. sp. 8—8,1	$Hg\ S$ 200 32	232	$Hg\ S$ 100 16	116	86,207 Hg, 13,793 S
Cobaltum p. sp. 8,5	Co	59	Co	29,5	

Codeïnum	$C^{18}H^{21}NO^3 + H^2O$	317	$C^{36}H^{21}NO^6 + 2\,HO$ 299 18	317	
Codeïnum chlorat.	$C^{18}H^{21}NO^3, HCl + 2\,H^2O$ 299 36,5 36	371,5	$C^{36}H^{21}NO^6, HCl + 4\,HO$ 299 36,5 36	371,5	80,484 $C^{18}H^{21}NO^3$
Coffeïnum	$C^8H^{10}N^4O^2 + H^2O$	212	$C^{16}H^{10}N^4O^4 + 2\,HO$ 194 18	212	
Colchicinum Schmelzpunkt 145°	$C^{17}H^{19}NO^5$ oder $C^{17}H^{23}NO^6$	317 337	$C^{34}H^{19}NO^{10}$ oder $C^{34}H^{23}NO^{12}$	317 337	
Coniinum Siedepunkt 168,5	$C^8H^{15}N$ oder $C^8H^{17}N$	125 127	$C^{16}H^{15}N$ oder $C^{16}H^{17}N$	125 127	
Convolvulinum Schmelzpunkt 150°	$C^{31}H^{50}O^{16}$	678	$C^{62}H^{50}O^{32}$	678	
Cumarinum Schmelzpunkt 67°	$C^9H^6O^2$	146	$C^{18}H^6O^4$	146	
Cuprum p. sp. 8,6—9,0	Cu	63,5	Cu	31,75	
Cuprum aceticum	$Cu\,(C^2H^3O^2)^2 + H^2O$ 63,5 118 18	199,5	$CuO, C^4H^3O^3, H\,O$ 39,75 51 9	99,75	39,85 CuO, 60,15 $C^4H^4O^2$
Cuprum hydrico-carb.	$CuCO^3 + Cu(OH)^2$ 123,5 97,5	221	$2\,CuO, H\,O, CO^2$ 79,5 9 22	110,5	71,95 CuO
Cuprum oxydatum p. sp. 6,2—6,4	$Cu\ O$ 63,5 16	79,5	$Cu\ O$ 31,75 8	39,75	79,87 Cu
Cuprum sulfo-carbolic.	$Cu\,(C^6H^5SO^4)^2 + 5\,H^2O$ 63,5 346 90	499,5	$CuO, SO^3 + C^{12}H^5O, SO^3$ 79,75 125 $+ 5\,H\,O$ 45	249,75	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Cuprum sulfuricum p. sp. 2,27	$CuSO^4 + 5H^2O$ 159,5 90	249,5	$CuO, SO^3 + 5HO$ 39,75 40 45	124,75	63,93 $CuSO^4$
Cupr. sulfuric. ammon.	$CuSO^4(NH^3)^4 + H^2O$ 159,5 68 18	245,5	$NH^3, CuO + NH^4O, SO^3$ 56,75 66	122,75	32,38 CuO
Cyanum p. sp. 1,8 Gas	$CN = Cy$	26	$C^2 N = Cy$ 12 14	26	
Digitalinum (German.) nach Schmiedeberg wesentlich Digitalein	$(C^5H^8O^2)^n$ 100		$(C^{10}H^8O^4)^n$ 100		
Ferrum p. sp. 7,7—7,9	Fe	56	Fe	28	
Ferrum carbonicum	$FeCO^3$	116	FeO, CO^2 36 22	58	48,276 Fe
Ferrum chloratum p. sp. 2,52	$Fe\ Cl^2$ 56 71	127	$Fe\ Cl$ 28 35,5	63,5	44,094 Fe
Ferrum chloratum cryst. p. sp. 1,93	$FeCl^2 + 4H^2O$ 127 72	199	$Fe\ Cl + 4HO$ 63,5 36	99,5	63,82 $FeCl^2$
Ferrum chlorat. Germ. I	nahezu $FeCl^2 + 2H^2O$ 127 36	163	nahezu $FeCl + 2HO$ 63,5 18	81,5	77,91 $FeCl^2$
Ferrum citric. ammon.	$Fe^2(C^6H^5O^7)^2 + (NH^4)^2C^6H^6O^7$ 112 378 36 190	716	$2(Fe^2O^3, C^{12}H^5O^{11}) +$ 490 $2NH^4O, HO, C^{12}H^5O^{11}$ 52 9 165	716	22,346 Fe^2O^3

Ferrum citric. oxydat. lufttrocken	$Fe^2(C^6H^5O^7)^2 + 6H^2O$ 112 378 108	598	$Fe^2O^3, C^{12}H^5O^{11} + 6HO$ 80 165 54	299	26,756 Fe^2O^3
Ferrum cyanat. caerul. Berliner Blau	$Fe^7(CN)^{18} + x$ Aq. 860		$3FeCy + 2Fe^2Cy^3 + x$ Aq. 162 268		
Ferrum cyanat. caerul. Turnbull's Blau	$Fe^3(CN)^{12} + x$ Aq. 592		$3FeCy + Fe^2Cy^3 + x$ Aq. 162 134		
Ferrum jodatum Schmelzpunkt 177°	$Fe\ J^2$ 56 254	310	$Fe\ J$ 28 127	155	81,935 J
Ferrum lacticum	$Fe(C^3H^5O^3)^2 + 3H^2O$ 56 178 54	288	$FeO, C^6H^5O^5, 3HO$ 36 81 27	144	25 FeO
Ferrum oxydatum p. sp. 5,20—5,25	$Fe^2\ O^3$ 112 48	160	$Fe^2\ O^3$ 56 24	80	70 Fe
Ferrum oxydat. hydrat. bei 20° getrocknet	$Fe^2O^3, 3H^2O$ 160 54	214	$Fe^2O^3, 3HO$ 80 27	107	74,766 Fe^2O^3 25,234 H^2O
Ferrum oxydat. hydrat. bei 40° getrocknet	$Fe^2O^3, 2H^2O$ 160 36	196	$Fe^2O^3, 2HO$ 80 18	98	81,633 Fe^2O^3 18,367 H^2O
Ferrum oxydat. hydrat. bei 100° getrocknet	Fe^2O^3, H^2O 160 18	178	Fe^2O^3, HO 80 9	89	89,888 Fe^2O^3 10,112 H^2O
Ferrum oxydulatum	$Fe\ O$ 56 16	72	$Fe\ O$ 28 8	36	77,78 Fe
Ferrum phosphoric. G. I	$Fe^3(PO^4)^2 + (Fe^2O)^3(PO^4)^4$ 358 764 + x Aq.		$3FeO, PO^5 + 3Fe^2O^3, 2PO^5$ 179 382 + x Aq.		
Ferrum pyrophosphoric. bei 110° getrocknet	$Fe^4(P^2O^7)^3 + 9H^2O$ 224 522 162	908	$2Fe^2O^3, 3PO^5 + 9HO$ 160 213 81	454	35,24 Fe^2O^3

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th
Ferrum pyrophosphor. cum Ammon. citrico	etwa $Fe^4(P^2O^7)^3$ 746 + $2C^6H^6(NH^4)^2O^7$ 452	1198	etwa $2Fe^2O^3, 3PO^5$ 373 + $2NH^4O, HO, C^{12}H^5O^{11}$ 226	599	26,71 Fe^2O^3
Ferrum sesquichloratum	Fe^2 Cl^6 112 213	325	Fe^2 Cl^3 56 106,5	162,5	34,461 Fe 65,539 Cl
Ferr. sesquichlor. cryst. Schmelzpunkt 35,5°	$Fe^2Cl^6 + 12H^2O$ 325 216	541	$Fe^2Cl^3 + 12HO$ 162,5 108	270,5	60,073 Fe^2Cl^3
Ferr. sulfuric. oxydat.	$Fe^2(SO^4)^3$	400	$Fe^2O^3, 3SO^3$ 80 120	200	40 Fe^2O^3, 60 SO^3
Ferr. sulfuric. oxydulat.	$FeSO^4$	152	FeO, SO^3 36 40	76	47,368 FeO, 52,632 SO^3
Ferr. sulfuric. oxydulat. p. sp. 1,88	$FeSO^4 + 7H^2O$ 152 126	278	$FeO, SO^3 + 7HO$ 36 40 63	139	54,676 $FeSO^4$
Ferr. sulf. sicc. Germ. II	nahezu $(FeSO^4)^2 + 3H^2O$ 304 54	358	nahezu $2(FeO, SO^3) + 3HO$ 152 27	179	84,91 $FeSO^4$
Glycerinum p. sp. 1,265	$C^3H^8O^3$	92	$C^6H^5O^3, 3HO$ 65 27	92	
Glycerinum Germ. II p. sp. 1,225—1,235	$C^3H^8O^3$ + Aq. 109,5—104,5	i. M. 107	$C^6H^5O^3, 3HO$ + Aq. 109,5—104,5	i. M. 107	84—88, i. M. 86 $C^3H^8O^3$
Gossypium reine Cellulose	$C^{12}H^{20}O^{10}$	324	$C^{24}H^{20}O^{20}$	324	

Gummi Arabicum Arabin, bei 100° getrocknet.	$C^{12}H^{22}O^{11}$	342	$C^{24}H^{22}O^{22}$	342	
Gutta Percha rein, ohne Asche	$C^{20}H^{32}$	272	$C^{40}H^{32}$	272	
Gutti (Guttigelb, Gambogiasäure)	$C^{20}H^{24}O^4$	328	$C^{40}H^{24}O^8$	328	
Homatropinum	$C^{16}H^{21}NO^3$	275	$C^{32}H^{21}NO^6$	275	
Homatrop. hydrobromic.	$C^{16}H^{21}NO^3, HBr$	355,8	$C^{32}H^{21}NO^6, HBr$ 275 80,8	355,8	
Hydrargyrum p. sp. 13,57	Hg	200	Hg	100	
Hydrargyr. aceticum oxydulat.	$Hg^2(C^2H^3O^2)^2$ 400 118	518	$Hg^2O, C^4H^3O^3$ 208 51	259	80,31 Hg^2O
Hydrargyr. bichlorat. p. sp. 5,3—5,4	$Hg\ Cl^2$ 200 71	271	Hg Cl 100 35,5	135,5	73,8 Hg, 26,2 Cl
Hydrargyr. bijodat. p. sp. 6,2—6,3	$Hg\ J^2$ 200 254	454	Hg J 100 127	227	44,05 Hg, 55,95 J
Hydrargyr. chlorat. p. sp. 6,99—7,1	Hg Cl 200 35,5	235,5	Hg^2 Cl 200 35,5	235,5	84,925 Hg, 15,075 Cl
Hydrargyr. cyanatum p. sp. 3,77	HgC^2N^2	252	Hg, C^2N 100 26	126	79,365 Hg, 20,635 Cy
Hydrargyr. jodatum p. sp. 7,6—7,7	Hg J 200 127	327	Hg^2 J 200 127	327	61,162 Hg, 38,838 J

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Hydrargyr. nitricum oxydulat.	$Hg^2(NO^5)^2 + 2H^2O$ 524 36	560	$Hg^2O, NO^5 + 2HO$ 208 54 18	280	74,29 Hg^2O
Hydrargyr. oxydatum p. sp. 11—11,3	$Hg\ O$ 200 16	216	$Hg\ O$ 100 8	108	92,592 Hg, 7,408 O
Hydrargyr. oxydulat.	$Hg^2\ O$ 400 16	416	$Hg^2\ O$ 200 8	208	96,154 Hg, 3,846 O
Hydrargyr. oxydul. nigr. Mercur. solub. Hahnem.	$NH^2Hg^2NO^3$ oder $NH^2Hg^3NO^4$	478 695	$Hg^2NH^2 + Hg^2O, NO^5$ 216 262 oder $Hg^2NH^2 + 2Hg^2O, HO, NO^5$ 216 416 9 54	478 695	83,68 Hg 86,33 Hg
Hydrarg. praecipit. alb. nicht schmelzbar	$HgClNH^2$	251,5	$HgCl + HgNH^2$ 135,5 116	251,5	79,52 Hg
Hydrarg. sulfurat. nigr. Germ. I	$HgS + 5,25\,S$ 232 168	400	$HgS + 5,25S$ 116 84	200	50 Hg, 50 S
Hydrarg. sulfurat. nigr. praecip. (aus Oxydsalzen)	$Hg\ S$ 200 32	232	$Hg\ S$ 100 16	116	86,207 Hg, 13,793 S
Hydrarg sulfurat. nigr. (aus Oxydulsalzen) praecipit.	$Hg^2\ S$ 400 32	432	$Hg^2\ S$ 200 16	216	92,592 Hg, 7,408 S
Hydrarg. sulfurat. rubr. Cinnabaris	$Hg\ S$ 200 32	232	$Hg\ S$ 100 16	116	86,207 Hg, 13,793 S
Hydrarg. sulfuric. basic.	$Hg^3O^2SO^4$	728	$3HgO, SO^3$ 324 40	364	89,01 HgO

Hydrarg. sulfuric. neutr.	$HgSO^4$	296	HgO, SO^3 108 40	148	72,973 HgO
Hydrogenium p. sp. 0,06926	H	1	H	1	
Hydrogen. peroxydat.	$H^2\ O^2$ 2 32	34	$H\ O^2$ 1 16	17	
Hyoscyamin	$C^{17}H^{23}NO^3$	289	$C^{34}H^{23}NO^6$	289	
Indicum (Indigblau)	$C^{16}H^{10}N^2O^2$	262	$C^{16}H^5NO^2$	131	
Inulinum bei 100° getrocknet	$C^{12}H^{20}O^{10}$	324	$C^{24}H^{20}O^{20}$	324	
Jodoformium p. sp. 2,0	$C\ H\ J^3$ 12 1 381	394	C^2H, J^3 13 381	394	96,7 J
Jodum p. sp. 4,95	J	127	J	127	
Kali causticum p. sp. 2,0—2,1	$K\ H\ O$ 39 1 16	56	KO, HO 47 9	56	83,93 K^2O
Kali caustic. siccum	$KHO + Aq.$ 56 4—9	60—65	$KO, HO + Aq.$ 56 4 9	60—65	c. 93—86 KHO
Kalium p. sp. 0,865	K	39	K	39	
Kalium aceticum Schmelzpunkt 222°	$KC^2H^3O^2$	98	$KO, C^4H^3O^3$ 47 51	98	47,96 K^2O
Kalium bicarbonicum p. sp. 2,15	$KHCO^3$	100	$KO, HO, 2CO^2$ 47 9 44	100	47 K^2O, 44 CO^2
Kalium bichromicum p. sp. 2,69	$K^2Cr^2O^7$	294	$KO, 2CrO^3$ 47 100	147	31,97 K^2O, 68,03 CrO^3

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Kalium bromatum p. sp. 2,69	**KBr**	118,8	*K Br* 39 79,8	118,8	32,83 K, 67,17 Br
Kalium bromicum p. sp. 3,22—3,27	**KBrO^3**	166,8	*KO, BrO^5* 47 119,8	166,8	28,18 K^{2}O, 71,82 BrO^5
Kalium carbonicum p. sp. 2,26	**K^{2}CO^3**	138	*KO, CO^2* 47 22	69	68,12 K^{2}O, 31,88 CO^2
Kalium carbonic. G. II	**K^{2}CO^3** + Aq.	höchst. 145,26	*KO, CO^2* + Aq.	höchst. 72,63	mindest. 95 K^{2}CO^3
Kalium carbonic. crud.	**K^{2}CO^3** + Aq. u. A.	höchst. 153,33	*KO, CO^2* + Aq. u. A.	höchst. 76,67	mindest. 90 K^{2}CO^3
Kalium carbon. dep. G. I	**K^{2}CO^3** + Aq. u. A.	höchst. 172,5	*KO, CO^2* + Aq. u. A.	höchst. 86,25	mindest. 80 K^{2}CO^3
Kalium chloratum p. sp. 1,95—1,99	**KCl**	74,5	*K Cl* 39 35,5	74,5	52,35 K, 47,65 Cl
Kalium chloricum p. sp. 2 35	**KClO^3**	122,5	*KO, ClO^5* 47 75,5	122,5	38,37 K^{2}O, 61,63 ClO^5
Kalium citricum	**K^{3}C^{6}H^{5}O^7 + H^{2}O** 306 18	324	3 *KO, C^{12}H^{5}O^{11}* + 2 *HO* 141 165 18	324	43,518 K^{2}O
Kalium cyanatum	**KCN = KCy**	65	*K, C^{2}N = K Cy* 39 26	65	
Kalium cyanatum Liebig	**KCN + xKCNO** 65 81		*K, C^{2}N + x KO, C^2 NO* 65 47 34		

Kalium cyanicum	**KCNO**	81	*KO, C^{2}NO* 47 34	81	
Kalium ferricyanatum p. sp. 1,81—1,84	**K^{3}Fe(CN)^6 = K^{3}FeCy^6**	329	3 *KCy* + *Fe^{2}Cy^3* 195 134	329	
Kalium ferrocyanatum p. sp. 1.83	**K^{4}Fe(CN)^6 + 3H^{2}O** **= K^{4}FeCy^6 + 3H^{2}O** 368 54	422	2 *KCy* + *FeCy* + 3 *HO* 130 54 27	211	
Kalium jodatum p. sp. 3,0	**KJ**	166	*K J* 39 127	166	23,494 K, 76,506 J
Kalium jodicum	**KJO^3**	214	*KO, JO^5* 47 167	214	
Kalium nitricum p. sp. 2,0—2,1	**KNO^3**	101	*KO, NO^5* 47 54	101	46,535 K^{2}O, 53,465 N^{2}O^5
Kalium oxydatum p. sp. 2,65	**K^2 O** 78 16	94	*K O* 39 8	47	82,98 K, 17,02 O
Kalium permanganic. p. sp. 2,71	**KMnO^4**	158	*KO, Mn^{2}O^7* 47 111	158	29,75 K^{2}O, 70,25 Mn^{2}O^7
Kalium subsulfurosum	**K^{2}S^{2}O^3**	190	*KO, S^{2}O^2* 47 48	95	
Kalium sulfocyanatum p. sp. 1,88—1,90	**KCNS**	97	*K, C^{2}NS^2* 39 58	97	
Kalium sulfuratum	**K^2 S** 78 32	110	*K S* 39 16	55	
- - bi-	**KS**	71	*K S^2* 39 32	71	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Kalium sulfuratum tri-	$\mathbf{K^2 S^3}$ 78 96	174	KS^3 39 48	87	
Kalium sulfurat. G. II	Gemenge von $(\mathbf{K^2S^3})^2 + \mathbf{K^2S^2O^3}$ 348 190	538	Gemenge von $2\,KS^3 + KO, S^2O^2$ 174 95	269	64,68 K^2S^3
	mit $(\mathbf{K^2S^3})^3 + \mathbf{K^2SO^4}$ 522 174	696	mit $3\,KS^3 + KO, SO^3$ 261 87	348	75 K^2S^3
Kalium sulfuricum p. sp. 2,64—2,65	$\mathbf{K^2SO^4}$	174	KO, SO^3 47 40	87	54,023 K^2O, 45,977 SO^3
Kalium tartaricum p. sp. 1,96	$\mathbf{K^4}\,(\mathbf{C^4H^4O^6})^2 + \mathbf{H^2O}$ 156 296 18	470	$2\,KO, C^8H^8O^{10}, HO$ 94 132 9	235	40 K^2O, 63,83 $C^4H^6O^6$
Kosinum crystallisat.	$\mathbf{C^{31}H^{38}O^{10}}$	570	$C^{31}H^{19}O^{10}$	285	
Kreosotum wesentl. Guajacol mit Kreosol [u. Aehnlich.	$\mathbf{C^7H^8O^2}$	124	$C^{14}H^8O^4$	124	
	$\mathbf{C^8H^{10}O^2}$	138	$C^{16}H^{10}O^4$	138	
p. sp. 1,03—1,08					
Liquor Aluminii acet. p. sp. 1,044—1,046	wesentlich $(\mathbf{AlHO})^2\,(\mathbf{C^2H^3O^2})^4 + \text{Aq.}$ 88,8 236 3865,2	c. 4190	wesentl. $Al^2O^3, HO, 2\,C^4H^3O^3$ 51,4 9 102 + Aq. 1932,6	c. 2095	7,75 $(AlHO)^2$ $(C^2H^3O^2)^4$
Liquor Ammonii acet. p. sp. 1,032—1,034	$\mathbf{NH^4C^2H^3O^2} + \text{Aq.}$ 77 436,33	513,33	$NH^4O, C^4H^3O^3 + \text{Aq.}$ 26 51 436,33	513,33	15 $NH^4C^2H^3O^2$

Liquor Ammonii caust.	$\mathbf{NH^3} + \text{Aq.}$	170	$NH^3 + \text{Aq.}$ 17 153	170	10 NH^3
" " "	$\mathbf{NH^3} + \text{Aq.}$	113,33	$NH^3 + \text{Aq.}$ 17 96,33	113,33	15 NH^3
" " "	$\mathbf{NH^3} + \text{Aq.}$	85	$NH^3 + \text{Aq.}$ 17 68	85	20 NH^3
" " "	$\mathbf{NH^3} + \text{Aq.}$	68	$NH^3 + \text{Aq.}$ 17 51	68	25 NH^3
Liq. Amm. caust. spirit.	$\mathbf{NH^3}$ + Spirit nahezu	170	NH^3 + Spirit. nahezu 17 153	170	nahezu 10 NH^3
Liquor Ammon. succin. p. sp. 1,050—1054	wesentl. $(\mathbf{NH^4})^2\mathbf{C^4H^4O^4} + \text{Aq.}$ 36 116 1028	1180	wesentl. $NH^4O, C^4H^2O^3 + \text{Aq.}$ 26 50 514	590	12,88 $(NH^4)^2C^4H^4O^4$
Liq. Ammon. sulfurat.	wässrige Lösung von $(\mathbf{NH^4})^2\mathbf{S} = 68$ oder $\mathbf{NH^4SH} = 51$ oder $\mathbf{NH^4S} = 50$ meist Gemenge dieser drei		wässrige Lösung von $NH^4S = 34$ oder $NH^4S, HS = 51$ oder $NH^4S^2 = 50$ meist Gemenge dieser drei		verschiedene Mengen, i. M. etwa 5% NH^3
Liq. Ferri acetici Germ. I p. sp. 1,134—1,138	$(\mathbf{FeHO})^2(\mathbf{C^2H^3O^2})^4 + \text{Aq.}$ 146 236	1400	$Fe^2O^3, HO, 2\,C^4H^3O^3 + \text{Aq.}$ 80 9 102	700	8 Fe
Liq. Ferri acet. Germ. II p. sp. 1,081—1,083	$(\mathbf{FeHO})^2(\mathbf{C^2H^3O^2})^4 + \text{Aq.}$ 146 236	i. M. 2286	$Fe^2O^3, HO, 2\,C^4H^3O^3 + \text{Aq.}$ 80 9 102	i. M. 1143	4,8—5,0 i. M. 4,9 Fe
Liq. Ferri chlor. Germ. I p. sp. 1,226—1,230	$\mathbf{FeCl^2} + \text{Aq.}$ 127 433	560	$FeCl + \text{Aq.}$ 63,5 216,5	280	10 Fe = 22,678 $FeCl^2$

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Liq. Ferri oxychlorati p. sp. 1,050	nahezu $\mathbf{Fe^2Cl^6(Fe^2O^3, 3\,H^2O)^8}$ 325 1712 + Aq. 26763	28800	nahezu $Fe^2Cl^3, 8\,(Fe^2O^3, 3\,HO)$ 162,5 856 + Aq. 13381,5	14400	3,5 Fe = 5 Fe^2O^3
Liq. Ferri sesquichl. G. I p. sp. 1,480—1,484	$\mathbf{Fe^2Cl^6}$ + Aq. 325 421,67	746,67	Fe^2Cl^3 + Aq. 162,5 210,83	373,33	15 Fe = 43,527 Fe^2Cl^3
Liq. Ferri sesquichl. G. II p. sp. 1,280—1,282	$\mathbf{Fe^2Cl^6}$ + Aq. 325 795	1120	Fe^2Cl^3 + Aq. 162,5 397,5	560	10 Fe = 29,018 Fe^2Cl^3
Liq. Ferri sulf. oxyd. G. I p. sp. 1,317—1,319	$\mathbf{Fe^2(SO^4)^3}$ + Aq. 400 1000	1400	$Fe^2O^3, 3\,SO^3$ + Aq. 80 120 500	700	8 Fe = 28,57 $Fe^2(SO^4)^3$
Liq. Ferri sulf. oxyd. G. II p. sp. 1,428—1,430	$\mathbf{Fe^2(SO^4)^3}$ + Aq. 400 720	1120	$Fe^2O^3, 3\,SO^3$ + Aq. 80 120 360	560	10 Fe = 35,714 $Fe^2(SO^4)^3$
Liq. Kali caust. Germ I p. sp. 1,330—1,334	**KHO** + Aq. 56 112	168	KO, HO + Aq. 47 9 112	168	$33^1/_3$ KHO
Liq. Kali caust. Germ. II p. sp. 1,142—1,146	**KHO** + Aq. 56 317,33	373,33	KO, HO + Aq. 47 9 317,33	373,33	15 KHO
Liquor Kalii acetici p. sp. 1,176—1,180	$\mathbf{KC^2H^3O^2}$ + Aq. 98 196	294	$KO, C^4H^3O^3$ + Aq. 47 51 196	294	$33^1/_3$ $KC^2H^3O^2$
Liq. Kalii arsenicos. G. I	$\mathbf{K^2As^2O^4}$ + Aq. (292) nebst c. 0,4	17820	KO, AsO^3 + Aq. (146) nebst c. 0,4	8910	$1^1/_9$ As^2O^3
Liq. Kalii arsenicos. G II aromatisirt	$\mathbf{K^2As^2O^4}$ + Aq. (292) $\mathbf{K^2CO^3}$	19800	KO, AsO^3 + Aq. (146) KO, CO^2	9900	1 As^2O^3
Liq. Kalii carbonici p. sp. 1,330—1,334	$\mathbf{K^2CO^3}$ + Aq. 138 276	414	KO, CO^2 + Aq. 47 22 138	207	$33^1/_3$ K^2CO^3

Liq. Natri caust. Germ I p. sp. 1,33 —1,334	**NaHO** + Aq. 40 91,15	i. M. 131,15	NaO, HO + Aq. 31 9 91,15	i. M. 131,15	30—31, i. M. 30,5 NaHO
Liq. Natri caust. Germ. II p. sp. 1,159—1,163	**NaHO** + Aq. 40 226,67	266,67	NaO, HO + Aq. 31 9 226,67	266,67	15 NaHO
Liquor Natrii silicici p. sp. 1,30—1,40	$\mathbf{Na^2O(SiO^2)^3}$ + Aq. (242) $\mathbf{Na^2O(SiO^2)^4}$ + Aq. (302) meist Gemenge beider		$NaO, 3\,SiO^2$ + Aq. (121) $NaO, 4\,SiO^2$ + Aq. (151) meist Gemenge beider		
Liquor Plumbi subacet. p. sp. 1,235—1,240	$\mathbf{Pb^2Pb(HO)^2(C^2H^3O^2)^4}$ + Aq. 655 236 2673	3564	$3\,PbO, HO, 2\,C^4H^3O^3$ + Aq. 334,5 9 102 1336,5	1782	18,77 PbO, 6,73 $C^2H^4O^2$
Liquor Stibii chlorati p. sp. 1,34—1,36	wesentl. $\mathbf{SbCl^3}$, **HCl** + Aq.	665	wesentl. $SbCl^3$, HCl + Aq. 228,5 36,5 c. 400	665	34,36 $SbCl^3$
Lithargyrum p. sp. 9,25	**Pb O** 207 16	223	Pb O 103,5 8	111,5	92,825 Pb, 7,175 O
Lithium p. sp. 0,594	**Li**	7	Li	7	
Lithium benzoïcum	$\mathbf{LiC^7H^5O^2 + H^2O}$ 128 18	146	$LiO, C^{14}H^5O^3 + 2\,HO$ 15 113 18	146	10,274 LiO, 83,562 $C^7H^6O^2$
Lithium bromatum	**LiBr**	86,8	Li Br 7 79,8	86,8	8,065 Li, 91,935 Br
Lithium carbonicum p. sp. 2,1	$\mathbf{Li^2CO^3}$	74	LiO, CO^2 15 22	37	40,54 LiO, 59,46 CO^2
Lithium jodatum	**LiJ**	134	Li J 7 127	134	5,224 Li, 94,776 J

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Lithium jodatum cryst.	$\mathbf{LiJ + 3\,H^2O}$	188	$Li\tilde{J} + 6\,HO$ 134 54	188	3,723 Li, 67,553 J
Magnesia hydr. pultif.	$\mathbf{Mg(HO)^2 + Aq.}$ 58 762	820	$MgO, HO + Aq.$ 29 381	410	7,073 $Mg(HO)^2$
Magnesia usta	$\mathbf{Mg\ O}$ 24 16	40	$Mg\ O$ 12 8	20	60 Mg, 40 O
Magnesium p. sp. 1,75	$\mathbf{Mg}$	24	Mg	12	
Magnesium boro-citric.	$\mathbf{Mg^3(C^6H^5O^7)^2 + xC^6H^8O^7 + xBO^3}$ mit oder ohne $\mathbf{MgCl^2}$ + Aq.		$3\,MgO, C^{12}H^5O^{11} + xC^{12}H^8O^{14} + xBO^3$ mit oder ohne $MgCl$ + Aq.		
Magnesium carbonicum Magnesit. p. sp. 3,056	$\mathbf{MgCO^3}$	84	MgO, CO^2 20 22	42	47,619 MgO, 52,381 CO^2
Magnesium carbon. Germ. II	$\mathbf{(MgCO^3)^4 + Mg(HO)^2 + 5H^2O}$ 336 58 90 oder $\mathbf{(MgCO^3)^4 + Mg(HO^2) + 6H^2O}$ 336 58 108	484 502	$4(MgO, CO^2) + MgO, HO + 5\,HO$ 168 29 45 $4\,(MgO, CO^2) + MgO, HO + 6\,HO$ 168 29 54	242 251	41,321 MgO 39,84 MgO
Magnesium chlorat. sicc.	$\mathbf{Mg\ Cl^2}$ 24 71	95	$Mg\ Cl$ 12 35,5	47,5	25,263 Mg
Magnesium citric. cryst.	$\mathbf{Mg^3(C^6H^5O^7)^2 + 14\,H^2O}$ 72 378 252	702	$3\,MgO, C^{12}H^5O^{11} + 14\,HO$ 60 165 126	351	17,094 MgO

Magnesium lacticum	$\mathbf{Mg(C^3H^5O^3)^2 + 3\,H^2O}$ 24 178 54	256	$MgO, C^6H^5O^5 + 3\,HO$ 20 81 27	128	15,625 MgO
Magnesium phosphoric.	$\mathbf{MgHPO^4 + 7\,H^2O}$ 120 126	246	$2\,MgO, HO, PO^5 + 14\,HO$ 40 9 71 126	246	16,26 MgO, 28,86 P^2O^5
Magnesium sulfuricum p. sp. 2,60—2,63	$\mathbf{MgSO^4}$	120	MgO, SO^3 20 40	60	$33^1/_3$ MgO, $66^2/_3$ SO^3
Magnesium sulfur. cryst. p. sp. 1,694	$\mathbf{MgSO^4 + 7\,H^2O}$ 120 126	246	$MgO, SO^3 + 7\,HO$ 20 40 63	123	48,78 $MgSO^4$
Magn. sulfuric. sicc. G. II	$\mathbf{MgSO^4 + 1{,}94—2{,}22\,H^2O}$ 120 34,9—39,9 154,9—159,9	i. M. 157,4	$MgO, SO^3 + 1{,}94 - 2{,}22\,HO$ 60 17,46—19,98 77,46—79,98	i. M. 78,7	i. M. 76,24 $MgSO^4$
Magnesium tartaricum	$\mathbf{MgC^4H^4O^6 + 4\,H^2O}$ 172 72	244	$2\,MgO, C^8H^4O^{10} + 8\,HO$ 40 132 72	244	16,393 MgO, 61,475 $C^4H^6O^6$
Manganum p. sp. c. 7,2	$\mathbf{Mn}$	55	Mn	27,5	
Manganumhyperoxydat. p. sp. 4,7—5,1	$\mathbf{Mn\ O^2}$ 55 32	87	$Mn\ O^2$ 27,5 16	43,5	63,218 Mn, 36,782 O
Manganum oxydatum	$\mathbf{Mn^2\ O^3}$ 110 48	158	$Mn^2\ O^3$ 55 24	79	69,62 Mn, 30,38 O
Manganum oxydulatum	$\mathbf{Mn\ O}$ 55 16	71	$Mn\ O$ 27,5 8	35,5	77,46 Mn, 22,54 O
Manganum sulf. Germ. II	$\mathbf{MnSO^4 + 4\,H^2O}$ 151 72	223	$MnO, SO^3, 4\,HO$ 35,5 40 36	111,5	67,71 $MnSO^4$
Mannites Schmelzpunkt 165°	$\mathbf{C^6H^8(OH)^6}$	182	$C^{12}H^{14}O^{12}$	182	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Marmora p. sp. 2,7—2,8	$CaCO^3$	100	CaO, CO^2 28 22	50	56 CaO, 44 CO^2
Methylum p. sp. 1,04 Gas	CH^3	15	C^2 H^3 12 3	15	
Minium p. sp. 8,6—9,1	Pb^3O^4 621 64	685	$2\,PbO + PbO^2$ 223 119,5	342,5	90,657 Pb, 9,343 O
Morphinum cryst.	$C^{17}H^{19}NO^3, H^2O$	303	$C^{34}H^{19}NO^6, 2\,HO$ 285 18	303	94,059 $C^{17}H^{19}NO^3$
Morphinum hydrochlor.	$C^{17}H^{19}NO^3, HCl + 3\,H^2O$	375,5	$C^{34}H^{19}NO^6, HCl, + 6\,HO$ 285 36,5 54	375,5	75,899 desgl.
Morphinum sulfuric.	$(C^{17}H^{19}NO^3)^2SH^2O^4 + 5\,H^2O$ 570 98 90	758	$C^{34}H^{19}NO^6, HO, SO^3 + 5\,HO$ 285 9 40 45	379	75,198 desgl.
Naphthalinum Schmelzpunkt 79,2°	$C^{10}H^8$	128	C^{20} H^8 120 8	128	
Naphtholum Schmelzpunkt 94°	$C^{10}H^7, OH$	144	$C^{20}H^8O^2$	144	
Narceïnum	$C^{23}H^{29}NO^9$	463	$C^{46}H^{29}NO^{18}$	463	
Narcotinum	$C^{22}H^{23}NO^7$	413	$C^{44}H^{23}NO^{14}$	413	
Natrium p. sp. 0,972	Na	23	Na	23	
Natrium aceticum cryst. p. sp. 1,40—1,42	$NaC^2H^3O^2 + 3\,H^2O$ 82 54	136	$NaO, C^4H^3O^3 + 6\,HO$ 31 51 54	136	60,294 $NaC^2H^3O^2$

Natrium acetic. sicc.	$NaC^2H^3O^2$	82	$NaO, C^4H^3O^3$ 31 51	82	37,805 Na^2O 62,195 $C^4H^3O^3$
Natrium benzoicum	$NaC^7H^5O^2$	144	$NaO, C^{14}H^5O^3$ 31 113	144	21,528 Na^2O, 84,72 $C^7H^6O^2$
Natrium bicarbonicum p. sp. 2,22	$NaHCO^3$	84	$NaO, HO, 2\,CO^2$ 31 9 44	84	36,9 Na^2O, 52,38 CO^2
Natrium bitartaricum	$NaC^4H^5O^6 + H^2O$ 172 18	190	$NaO, HO, C^8H^4O^{10} + 2\,HO$ 31 9 132 18	190	16,316 Na^2O, 78,947 $C^4H^6O^6$
Natrium bromatum p. sp. 3,0	$NaBr$	102,8	Na Br 23 79,8	102,8	22,374 Na, 77,626 Br
Natrium carbolic. pur.	NaC^6H^5O	116	$NaO, C^{12}H^5O$ 31 85	116	26,724 Na^2O, 73,276 $C^{12}H^{10}O$
Natrium carbonicum p. sp. 2,4	Na^2CO^3	106	NaO, CO^2 31 22	53	58,49 Na^2O, 41,51 CO^2
Natrium carbonic. cryst. Schmelzpunkt 34—35°	$Na^2CO^3 + 10\,H^2O$ 106 180	286	$NaO, CO^2 + 10\,HO$ 31 22 90	143	37,063 Na^2CO^3
Natr. carbonic. crud. G. II	dgl. mit divs. Verunreinig.	höchst. 331,25	desgl. mit divs. Verunreinig	höchst. 331,25	mindestens 32 Na^2CO^3
Natr. carbonic. sicc. G. II	$Na^2CO^3 + 2{,}055\,H^2O$ 106 37	143	$NaO, CO^2 + 2{,}055\,HO$ 53 18,5	71,5	74,126 Na^2CO^3
Natr. chloratum p. sp. 2,14—2,24	$NaCl$	58,5	Na Cl 23 35,5	58,5	39,316 Na, 60,684 Cl
Natrium chloricum p. sp. 2,29	$NaClO^3$	106,5	NaO, ClO^5 31 75,5	106,5	29,108 Na^2O, 70,892 Cl^2O^5

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Natrium jodatum p. sp. 3,45—3,65	**NaJ**	150	*Na J* 23 127	150	15,333 Na, 84,667 J
Natrium lacticum	**$Na^2C^6H^{10}O^6$**	224	*NaO, $C^6H^5O^5$* 31 81	112	27,68 Na^2O 80,357 $C^3H^6O^3$
Natrium nitricum p. sp. 2,20—2,25	**$NaNO^3$**	85	*NaO, NO^5* 31 54	85	36,47 Na^2O, 63,53 N^2O^5
Natrium phosphoricum Schmelzpunkt 35°	**$Na^2HPO^4 + 12H^2O$** 142 216	358	*2 NaO, HO. PO^5 + 24 HO* 62 9 71 216	358	39,665 Na^2HPO^4
Natrium pyrophosphor.	**$Na^4P^2O^7 + 10\,H^2O$** 266 180	446	*2 NaO, PO^5 + 10 HO* 62 71 90	223	59,641 $Na^4P^2O^7$
Natr. pyroph. ferrat. G. I	**$Fe^4(P^2O^7)^3 + 3\,Na^4P^2O^7 + xNa^4P^2O^7 + xNaCl$** + Aq.		*2 Fe^2O^3, 3 PO^5 + 3(2 NaO, PO^5) + x 2 NaO, PO^5 + x NaCl* + Aq.		
Natrium salicylicum	**$Na^2(C^7H^5O^3)^2 + H^2O$** 46 274 18	338	*NaO, HO, $C^{14}H^5O^5$* 31 9 129	169	18,34 Na^2O, 81,66 $C^7H^6O^3$
Natrium santonicum	**$(NaC^{15}H^{19}O^4)^2 + 7\,H^2O$** 572 126	698	*NaO, HO, $C^{30}H^{18}O^6$ + 7 HO* 40 246 63	349	70,487 $C^{15}H^{18}O^3$
Natrium subsulfurosum Schmelzpunkt c. 48°	**$Na^2S^2O^3 + 5\,H^2O$** 158 90	248	*NaO, S^2O^2, 5 HO* 31 48 45	124	25 Na^2O, 25,397 SO^2
Natrium sulfuricum p. sp. 2,655	**Na^2SO^4**	142	*NaO, SO^3* 31 40	71	43,662 Na^2O, 56,338 SO^3
Natrium sulfuric. cryst. Schmelzpunkt 33—34°	**$Na^2SO^4 + 10\,H^2O$** 142 180	322	*NaO, SO^3 + 10 HO* 31 40 90	161	44,1 Na^2SO^4
Natrium sulf. sicc. G. II	**$Na^2SO^4 + 1{,}055\,H^2O$** 142 19	161	*NaO, SO^3 + 1,055 HO* 71 9,5	80,5	88,2 Na^2SO^4
Natrium sulfurosum p. sp. 1,56	**$Na^2SO^3 + 7\,H^2O$** 126 126	252	*NaO, SO^2 + 7 HO* 31 32 63	126	24,603 Na^2O, 25,397 SO^2
Natrium tartaricum	**$Na^2C^4H^4O^6 + 2\,H^2O$** 194 36	230	*2 NaO, $C^8H^4O^{10}$ + 4 HO* 62 132 36	230	26,96 Na^2O, 65,22 $C^4H^6O^6$
Natrium thiosulfuricum Schmelzpunkt c. 48°	**$Na^2S^2O^3 + 5\,H^2O$** 158 90	248	*NaO, S^2O^3, 5 HO* 31 48 45	124	25 Na^2O, 25,397 SO^2
Natrum causticum p. sp. 2,0—2,1	**Na H O** 23 1 16	40	*NaO, HO* 31 9	40	77,5 Na^2O, 22,5 H^2O
Nitrobenzinum	**$C^6H^5(NO^2)$**	123	*$C^{12}H^5$, NO^4*	123	
Nitrogenium p sp. 0,97 Gas	**N**	14	*N*	14	
Oleum Amygdalar. aeth. p. sp. c. 1,06	**C^7H^6O + x HCN**		*$C^{14}H^6O^2$ + x HC^2N* 106 27		2—5 und mehr HCy
Oleum Sinapis aether. p. sp. 1,016—1,022	wesentl. **C^4H^5NS**	99	wesentl. *$C^8H^5NS^2$*	99	
Oxygenium p. sp. 1,1056 Gas	**O**	16	*O*	8	
Paraffinum	**C^nH^{2n}** und **C^nH^{2n+2}**		*C^nH^n* und *C^nH^{n+2}*		
Phosphorus Schmelzpunkt 44,5°	**P**	31	*P*	31	
Physostigminum Schmelzpunkt 45°	**$C^{15}H^{21}N^3O^2$**	275	*$C^{30}H^{21}N^3O^4$*	275	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Physostigm. salicylicum	$C^{15}H^{21}N^3O^2$, $C^7H^6O^3$ 275 138	413	$C^{30}H^{21}N^3O^4$, HO, $C^{14}H^5O^5$ 275 9 129	413	66,586 $C^{15}H^{21}N^3O^2$
„ sulfuricum	$(C^{15}H^{21}N^3O^2)^2SH^2O^4 + 7\,H^2O$ 550 98 126	774	$C^{30}H^{21}N^3O^4$, HO, $SO^3 + 7\,HO$ 275 9 40 63	387	71,059 dgl.
Pilocarpinum	$C^{11}H^{16}N^2O^2$	208	$C^{22}H^{16}N^2O^4$	208	
„ hydrochloric.	$C^{11}H^{16}N^2O^2$, HCl	244,5	$C^{22}H^{16}N^2O^4$, HCl 208 36,5	244,5	85,07 $C^{11}H^{16}N^2O^2$
Platinum p. sp. 21,1—21,3	Pt	197,4	Pt	98,7	
Platinum bichlor. cryst.	$PtCl^4 + 2\,HCl + 6\,H^2O$ 339,4 73 108	520,4	$PtCl^2$, $HCl + 6\,HO$ 169,7 36,5 54	260,2	37,932 Pt
Plumbum p. sp. 11,3—11,4	Pb	207	Pb	103,5	
Plumbum aceticum Schmelzpunkt c. 75°	$Pb(C^2H^3O^2)^2 + 3\,H^2O$ 207 118 54	379	PbO, $C^4H^3O^3 + 3\,HO$ 111,5 51 27	189,5	58,839 PbO, 31,66 $C^2H^4O^2$
Plumbum carbonic. p. sp. 6,5—6,6	$PbCO^3$	267	PbO, CO^2 111,5 22	133,5	83,52 PbO, 16,48 CO^2
Plumbum chloratum p. sp. 5,8	$Pb\ Cl^2$ 207 71	278	$Pb\ Cl$ 103,5 35,5	139	74,46 Pb, 25,54 Cl
Plumbum formicicum p. sp. 4,56	$PbC^2H^2O^4$	297	PbO, C^2HO^3 111,5 37	148,5	75,084 PbO 24,916 $C^2H^2O^3$
Plumbum hyperoxyd. p. sp. 8,9—9,4	$Pb\ O^2$ 207 32	239	$Pb\ O^2$ 103,5 16	119,5	86,611 Pb, 13,389 O

Plumbum jodatum p. sp. 6,1—6,3	$Pb\ J^2$ 207 254	461	$Pb\ J$ 103,5 127	230,5	44,902 Pb, 55,098 J
Plumbum nitricum p. sp. 4,5	$Pb(NO^3)^2$	331	PbO, NO^5 111,5 54	165,5	67,372 PbO, 32,628 N^2O^5
Plumbum oxydatum p. sp. 9,2—9,3	$Pb\ O$ 207 16	223	$Pb\ O$ 103,5 8	111,5	92,825 Pb, 7,175 O
Plumbum sulfuricum p. sp. 6,2—6,4	$PbSO^4$	303	PbO, SO^3 111,5 40	151,5	73,597 PbO, 26,403 SO^3
Propylaminum solut.	$NH^2C^3H^7$ oder $N(CH^3)^3 + Aq.$ 59 59		$C^6H^9N + Aq.$ 59		gewöhnl. gegen $10\,N(CH^3)^3$
Resina Jalapae wesntl.	Convolvulin $= C^{31}H^{50}O^{16}$	678	$C^{62}H^{50}O^{32}$	678	
	mit wenig Jalapin $= C^{34}H^{56}O^{16}$	720	$C^{68}H^{56}O^{32}$	720	
Resina Scammoniae	wesentl. Jalapin $= C^{34}H^{56}O^{16}$	720	$C^{68}H^{56}O^{32}$	720	
Resorcinum Schmelzpunkt 118°	$C^6H^6O^2 = C^6H^4(OH)^2$	110	$C^{12}H^6O^4$	110	
Rhodanum	CNS	58	C^2NS^2	58	
Saccharum (Rohrzucker) Schmelzpunkt 160°	$C^{12}H^{22}O^{11}$	342	$C^{12}H^{11}O^{11}$	171	
Saccharum (Traubenz.) Schmelzpunkt c. 90°	$C^6H^{12}O^6 + H^2O$	198	$C^{12}H^{12}O^{12} + 2\,HO$ 180 18	198	
Saccharum (Fruchtz.) nicht krystallisirbar	$C^6H^{12}O^6$	180	$C^{12}H^{12}O^{12}$	180	

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Saccharum Lactis schmilzt nicht ohne Zers.	$C^{12}H^{22}O^{11} + H^2O$ 342 18	360	$C^{12}H^{11}O^{11} + HO$ 171 9	180	
Salicinum Schmelzp. 198° (Schmidt)	$C^{13}H^{18}O^7$	286	$C^{26}H^{18}O^{14}$	286	
Santoninum Schmelzpunkt 170°	$C^{15}H^{18}O^3$	246	$C^{30}H^{18}O^6$	246	
Sapones natronati	Natr. oleïnic. $NaC^{16}H^{31}O^2$	278	$NaO, C^{32}H^{31}O^3$ 31 247	278	11,151 Na^2O
	Natr. palmitin. $NaC^{18}H^{33}O^2$	304	$NaO, C^{36}H^{33}O^3$ 31 273	304	10,197 Na^2O
	Natr. stearinic. $NaC^{18}H^{35}O^2$	306	$NaO, C^{36}H^{35}O^3$ 31 275	306	10,131 Na^2O
Selenium p. sp. 4,3—4,8	Se	79,4	Se	39,7	
Silicium p. sp.	Si	28	Si	14	
Spiritus absolutus p. sp. 0,794	C^2H^6O	46	C^4H^5O, HO 37 9	46	
Spiritus Germ. II p. sp. 0,830—0,834	C^2H^6O + Aq. 52,75—53,73	i. M. 53,24	C^4H^5O, HO + Aq. 52,75—53,73	i. M. 53,24	87,2—85,6 i. M. 86,4 C^2H^6O
Spiritus dilutus Germ. II p. sp. 0,892—0,896	C^6H^6O + Aq. 74,8—76,9	i. M. 75,84	C^4H^5O, HO + Aq. 74,8—76,9	i. M. 75,84	61,5+59,8 i. M. 60,65 C^2H^6O

Stannum p. sp. 7,3	Sn	118	Sn	59	
Stannum chlorat. cryst. Schmelzpunkt 38—40°	$SnCl^2 + 2\,H^2O$ 189 36	225	$SnCl + 2\,HO$ 94,5 18	112,5	84 $SnCl^2$
Stibium p. sp. 6,7	Sb	122	Sb	122	
Stibium chloratum Schmelzpunkt 73°	$SbCl^3$	228,5	$Sb\ Cl^3$ 122 106,5	228,5	53,392 Sb, 46,608 Cl
Stibium oxydatum p. sp. 5,2—5,6	$Sb^2\ O^3$ 244 48	292	$Sb\ O^3$ 122 24	146	83,562 Sb, 16,438 O
Stibium sulfurat. aurant.	$Sb^2\ S^5$ 244 160	404	$Sb\ S^5$ 122 80	202	60,396 Sb, 39,604 S
„ „ nigr. p. sp. 4,3—4,6	$Sb^2\ S^3$ 244 96	340	$Sb\ S^3$ 122 48	170	71,765 Sb, 28,235 S
Sitibum sulfurat. rubeum	wesentl. Sb^2S^3 mit x Sb^2O^3, x $NaSbS^3$ und Aq.		wesentl. SbS^3 mit $x\ SbO^3$, $x\ NaS$, SbS^3 und Aq.		
Strontium p. sp. 2,54	Sr	87,5	Sr	43,75	
Strontium nitricum p. sp. 2,11—2,25	$Sr(NO^5)^2$	211,5	SrO, NO^5 51,75 54	105,75	48,936 SrO, 51,064 N^2O^5
Strychninum p. sp. 1,359	$C^{21}H^{22}N^2O^2$	334	$C^{42}H^{22}N^2O^4$	334	
Strychninum nitricum	$C^{21}H^{22}N^2O^2, NHO^3$ 334 63	397	$C^{42}H^{22}N^2O^4, HO, NO^5$ 334 9 54	397	84,131 $C^{42}H^{22}N^2O^4$
Sulfur p. sp. 1,96—2,07	S	32	S	16	
Sulfur jodatum	SJ	159	$S^2\ J$ 32 127	159	20,125 S, 79,875 J

Namen	Atomistische Formeln u. Werthe		Dualistische Formeln u. Aequiv.		100 Th. enth. Th.
Sulfur praecipitatum	wesentl. **S** mit Spuren von **H^2S^2** und Aq.		wesentl. *S* mit Spuren von *HS^2* und Aq.		
Talcum p. sp. 2,65—2,74	etwa **$Mg^3Si^4O^{11}$** oder **$Mg^4Si^5O^{14}$**		etwa 3 *MgO*, 4 *SiO^2* oder 4 *MgO*, 5 *SiO^2*		
Tartarus p. sp. 1,95—1,97	**$KHC^4H^4O^6$**	188	*KO, HO, $C^8H^4O^{10}$* 47 9 132	188	25 K^2O, 80 $C^4H^6O^6$
Tartarus boraxatus G. II			empirisch 2 *NaO*, 4 *BO^3* + 4,921(*KO,$C^8H^4O^{10}$*) + 5 *HO*	1127,9	
Tartarus ferratus	**$KFeOC^4H^4O^6$**	259	*KO, Fe^2O^3, $C^8H^4O^{10}$* 47 80 132	259	$18,_{15}$ K^2O, $30,_{89}$ Fe^2O^3
Tartarus natronatus p. sp. 1,77—1,79	**$KNaC^4H^4O^6 + 4\ H^2O$** 210 72	282	*KO, NaO, $C^8H^4O^{10}$* + 8 *HO* 47 31 132 72	282	$16,_{66}$ K^2O, $10,_{993}Na^2O$, $53,_{19}C^4H^6O^6$
Tartarus stibiatus p. sp. 2,6	**$(KSbOC^4H^4O^6)^2 + H^2O$** 650 18	668	*KO, SbO^3, $C^8H^4O^{10}$* + *HO* 47 146 132 9	334	$43,_{713}$ SbO^3
Thymolum p. sp. 1,028	**$C^{10}H^{14}O$**	150	*$C^{20}H^{14}O^2$*	150	
Veratrinum	**$C^{32}H^{52}N^2O^8$** (Merck)	592	*$C^{64}H^{52}N^2O^{16}$* (Merck)	592	
	$C^{32}H^{49}NO^9$ (Schmidt)	591	*$C^{64}H^{49}NO^{18}$* (Schmidt)	591	
Zincum p. sp. 6,8—7,2	**Zn**	65	*Zn*	32,5	
Zincum aceticum p. sp. 1,72	**$Zn\ (C^2H^3O^2)^2 + 3\ H^2O$** 65 118 54	237	*ZnO, $C^4H^3O^3$* + 3 *HO* 40,5 51 27	118,5	$34,_{177}$ ZnO, $50,_{63}$ $C^2H^4O^2$

Zincum chloratum p. sp. 2,75	**Zn Cl²** 65 71	136	*Zn Cl* 32,5 35,5	68	$47,_{749}$ Zn, $52,_{251}$ Cl
Zincum ferrocyanatum	wesentl. **$Zn^2Fe(CN)^6 + 3\ H^2O$** 342 54	396	wesentl. 2 *$ZnCy$* + *$FeCy$* 117 54 + 3 *HO* 27	198	
Zincum jodatum p. sp. 4,69	**Zn J²** 65 254	319	*Zn J* 32,5 127	159,5	$20,_{376}$ Zn, $79,_{624}$ J
Zincum lacticum	**$Zn(C^3H^5O^3)^2 + 3\ H^2O$** 65 178 54	297	*ZnO, $C^6H^5O^5$* + 3 *HO* 40,5 81 27	148,5	$27,_{27}$ ZnO
Zincum oxydatum p. sp. c. 5	**Zn O** 65 16	81	*Zn O* 32,5 8	40,5	$80,_{247}$ Zn, $19,_{753}$ O
Zincum permanganicum	**$ZnMn^2O^8$**	303	*ZnO, Mn^2O^7* 40,5 111	151,5	$26,_{733}$ ZnO, $73,_{267}$ Mn^2O^7
Zincum salicylicum	**$Zn(C^7H^5O^3)^2 + 2\ H^2O$** 65 274 36	375	*ZnO, $C^{14}H^5O^5$* + 2 *HO* 40,5 129 18	187,5	$21,_{6}$ ZnO
Zincum sulfocarbolicum	**$Zn(C^6H^5SO^4)^2 + 8\ H^2O$** 65 346 144	555	*ZnO, SO^3* + *$C^{12}H^5O$, SO^3* 80,5 125 + 8 *HO* 72	277,5	$14,_{595}$ ZnO
Zincum sulfuratum	**Zn S** 65 32	97	*Zn S* 32,5 16	48,5	$67,_{01}$ Zn, $32,_{99}$ S
Zincum sulfuric. cryst. p. sp. 1,95—2,03	**$Zn\ SO^4 + 7\ H^2O$** 161 126	287	*ZnO, SO^3* + 7 *HO* 40,5 40 63	143,5	$56,_{098}$ $ZnSO^4$
Zincum valerianic. G. I.	**$Zn(C^5H^9O^2)^2$** 65 202	267	*ZnO, $C^{10}H^9O^3$* 40,5 93	133,5	$30,_{337}$ ZnO

Druck von H. S. Hermann in Berlin.