

TABLEAU DES CORPS CHIMIQUES (1)

NOMS DES CORPS.	FORMULES et SYMBOLES.	ÉQUIVALENTS (2) O=100	ÉQUIVALENTS H=1	COMPOSITION en centièmes.			DENSITÉ.	SOLUBILITÉ dans 100 p. (3).		
				BASE.	ACIDE.	EAU.		EAU.	ALCOOL (4)	ÉTHÉR.
Acétate aluminique.	Al ² O ³ .3Ac	2554,46	204,36	25,11	74,89		1,245	incrist. très-s.		
— ammonique.	AzH ⁴ .O.Ac.	962,50	77,00	33,76	66,24		1,707	très-soluble.	soluble.	
— argéatique.	AgO.Ac	2087,50	167,00	69,43	30,57			à peine solub.		
— barytique.	BaO.Ac+aq.	1708,00	136,64	56,06	37,34	6,6	1,828	85; b ^e 100	un peu sol.	
— calcique.	CaO.C ² H ³ O ⁴ +aq.	1100,00	88,00	31,82	57,94	10,18	1,005	soluble	sol.	
— cuivriq. crist.	CuO.Ac+aq.	1246,60	99,73	39,77	54,20		1,78	sol.; b ^e 20	un peu sol.	
— bicuivriq.	2CuO.Ac+6aq.	2305,76	184,46	43,02	27,69	20,29		décomposé.		
— ferreux.	FeO.Ac	1087,50	87,00	41,39	58,61			incrist. très-s.	sol.	sol.
— ferrique.	Fe ² O ³ .3Ac	2912,50	233,00	34,35	65,65			incrist. très-s.		
— magnésique.	MgO.Ac	887,50	71,00	28,81	71,19		1,378	très-sol.	sol.	
— manganéux.	MnO.Ac+4 aq.	1532,18	122,57	22,40	48,14		20,37	28	sol.	
— mercuréux.	Hg ² O.Ac	3237,50	259,00	80,31	19,69			0,13	insol.	
— mercurique.	HgO.Ac	1987,50	159,00	67,93	32,07			30; b ^e 100	décomp.	déc.
— morphique.	mpH.Ak.Ac+HO	4312,50	343,00	80,01	17,39	2,60		tr.-s. si neut.	très-sol.	
— plombiq. cr.	PbO.Ac.3aq.	2369,50	189,56	58,86	26,90	14,24	2,345	15	12,5	
— plombiq. (tri-)	3PbO.Ac	4824,00	385,68	86,76	13,24			très-sol.	très-sol.	
— potassiq.	KO.Ac	1226,43	98,11	48,0	52,0			100; b ^e 798	très-sol.	
— sodique cr.	NaO.Ac+6aq.	1700,00	136,00	22,88	37,48	39,64		très-sol.	sol.	
— zincique.	ZnO.Ac+3aq	1484,50	118,52	34,18	43,05	22,77		en tt. pp.	en tt. pp.	tt. p.
Acétone.	C ³ H ⁶ O ²	725,00	58,00				0,792			
Acide acétique.	C ² H ⁴ O ² =A	637,50	51,00				1,073			
— acétique hydr.	Ac+HO	750,00	60,00		83,01	14,99	1,0635	en toutes pp.	—	
— antimoneux.	SbO ³	2012,90	161,03	80,13	19,87			insol.	insol.	
— antimonique.	SbO ⁵	2112,90	169,03	76,34	23,66			—	—	
— arsénieux.	AsO ³	1237,50	99,00	75,78	24,22		3,699	sp. 1,2; rtt; b ^e 44	sp. 0,71; 0,72	
— arsénique.	AsO ⁵ .3HO+3aq	1418,50	151,00	40,66	26,42	32,92	1,935	très-sol.	très-sol.	
— azoteux.	AzO ³	475,00	38,00	26,85	63,15					
— azotique.	AzO ⁵	675,00	54,00	25,93	74,07			en tt. pp.		
— id. monohyd.	id+HO	787,50	63,00		85,72	14,28	1,510			
— du comm.	id+4aq	1125,00	90,00		60,00	40,00	1,420			
— hypozotiq.	AzO ⁴	575,00	46,00	30,44	69,56			décomposé.		
— benzoïque.	C ⁷ H ⁶ O ² =Bz	1412,50	113,00				1,451	insoluble.	sol.	sol.
— id. crist.	id+HO	1525,00	122,00		92,63	7,37		0,5; b ^e tr.-s. 50	très-sol.	tr.-sol.
— borique.	BO ³	436,15	34,89	31,23	68,77		1,83			
— borique cr.	BO ³ +2HO	773,65	61,89		56,38	43,62	1,48	3,9; b ^e 33,3	sol. b ^e 25	
— bromhydrique.	BrH	1012,50	81,00	1,23	98,77		2,794	tr.-sol. 480 v.		
— bromique.	BrO ³	1500,00	120,00	66,66	33,34			gaz.	en tt. pp.	
— butyrique.	C ⁴ H ⁸ O ² =Ba	987,50	79,00				0,978			
— id. hyd.	id.+HO	1100,00	88,00		89,78	10,22	0,963	en tt. pp.	en tt. pp.	tt. pp.
— camphorique.	C ¹⁰ H ¹⁶ O ² =Ca	2275,00	182,00				1,94	à peine solub.	sol.	
— id. hydr.	C ¹⁰ H ¹⁴ O ⁴ .2HO	2508,00	200,00		91,00	9,00	1,194	peu sol. b ^e tr.-s.	très-sol.	t.-sol.
— carbazotique.	C ¹³ H ⁸ Az ² O ¹³ .HO	2862,50	229,00					sol.	sol.	
— carbonique.	CO ²	275,00	22,00	27,30	72,70		1,529	1,06 vol.		
— chloreux.	ClO ³	743,20	59,45	59,64	40,36		2,646	5 à 6 vol.		
— hypochloreux.	ClO	543,20	43,45	81,60	18,40			très-sol.		
— chlorique.	ClO ⁵	943,20	75,45	46,99	53,01			en tt. pp.		
— perchloriq.	ClO ⁷	1143,20	91,45	38,77	61,23					
— chlorhydriq.	ClH	485,70	36,45	2,74	97,26		1,2474	tr.-sol. 480 v.	très-sol.	
— chromique.	CrO ³	628,50	50,28	52,29	47,71			très-sol.	sol.	
— cinnamique.	C ⁹ H ⁷ O ² =Cm	1737,50	139,00						sol.	sol.
— id. hyd.	C ⁹ H ⁷ O ³ +HO	1850,00	148,00		93,93	6,07				
— citrique.	C ⁶ H ⁸ O ⁷ =Ci	2062,50	165,00							
— id. crist.	id+3HO.2aq	2625,00	210,00		78,57	21,43	1,0345	33,3; b ^e 200	—	insol.
— créinique.	C ¹⁴ H ¹⁸ AzO ¹⁴	2625,00	210,00					en tt. pp.	en tt. pp.	tt. pp.
— cyanhydrique.	C ² H	337,50	27,00	3,69	96,31		0,697	en tt. pp.	en tt. pp.	
— fluorhydrique.	FlH	230,00	20,00	5,03	94,97		1,06	très-sol.		
— formique.	C ² H ² O ² =Fo	462,50	37,00							
— id. hyd.	C ² H ² O ³ .HO	575,00	46,00		80,44	19,56	1,235		en tt. pp.	
— gallique.	C ¹² H ⁶ O ¹⁰ +2aq=G	1787,50	188,00							
— gallique hyd.	C ¹² H ⁶ O ⁷ .3HO	2125,00	170,00					1 p. fe 33.	très-sol.	sol.

(1) Les noms en italiques sont ceux des corps simples. — (2) Les équivalents adoptés dans ce tableau sont ceux admis dans l'enseignement officiel et les traités de chimie les plus récents. — (3) A la température de + 15°. — (4) A 90° centésimaux.

NOMS DES CORPS.	FORMULES et SYMBOLES	EQUIVALENS O=100	EQUIVALENS H=1	COMPOSITION en centièmes.			DENSITÉ.	SOLUBILITÉ dans 100 p.		
				BASE.	ACIDE.	EAU.		EAU.	ALCOOL.	ETHER.
Chlorhydrate d'apomorphine	C ²³ H ¹⁷ AzO ⁴ .HCl	303,50		87,97	12,03					
— de pilocarpine.	C ²² H ¹⁶ Az ² O ⁴ .HCl	244,50		85,07	14,93					
— de quinine bas.	C ⁴⁹ H ²¹ Az ³ O ⁸ .HCl	366,50		81,71	9,21	9,08				
Citrate calcique.	3CaO.Cl+4aq.	3562,50	285,00	32,17	55,37	12,46				
— ferreux.	3FeO.Cl	3412,50	273,00	39,57	60,43					
— ferrique.	Fe ² O ³ .Cl	3062,50	245,00							
— magnésique.	3MgO.Cl+44aq.	4387,50	351,00	17,55	46,75	35,70				
— — crist.	2MgO.Cl+8aq.	3462,50	277,00	14,44	59,57	25,99				
— potassique.	3KO.Cl+2aq.	4054,29	324,33	43,27	51,18	5,55				
— sodique.	3NaO.Cl+11aq.	4462,50	357,00	26,15	46,17	27,68				
Cobalt.	Co on Cb	369,00	29,52				7,813			
Codéine.	C ²⁸ H ³¹ AzO ⁶ .2HO = Cod Ak	3737,50	317,00					12; b ^e 29		très-sol.
Cassium.	Cm on Cs	1663,00	133,04							très-so
Conicine.	C ¹⁸ H ¹⁵ Az=Con.Ak	1562,50	125,00				0,878	un peu sol.		très-so
Cuivre.	Cu	396,60	31,73				8,85			très-so
Cyanogène.	C ² Az=Cy	325,00	26,00	G 46,15	Az 53,85		1,806	un peu sol.		solub.
Cyanure argentique.	AgCy	4675,00	134,00	80,58	19,42					solub.
— ferreux.	FeCy	3675,00	54,00	51,87	48,13					solub.
— ferrique.	Fe ³ Cy ³	1675,00	134,00	41,79	58,21					solub.
— id. vert.	id.+3aq.	2012,50	161,00	34,80	48,40	16,80	1,83	30; b ^e 100		peu sol.
Cyanure ferroso-ferri.	2Fe ² Cy ² .3FeCy+9aq.	6387,50	511,00					25		
— ferrico-potas.	3KCy.Fe ² Cy ²	4416,79	329,33					2,6		
— ferroso-pot.	2KCy.FeCy+3aq.	2640,36	211,22					33; b ^e 100		insol.
— mercurique.	HgCy	1575,00	126,00	79,36	20,64			1		peu sol.
— potassique.	KCy	813,93	65,11	60,04	39,96					très-sol.
— zincique.	ZnCy	731,50	58,52	53,55	44,45					insol.
Dextrine.	C ¹² H ¹⁸ O ¹⁰	2025,00	162,00				1,520			sol.
Didyme.	Di	600,00	48,00							sol.
Digitaline.	C ⁵⁴ H ⁸⁸ O ⁵⁰	7612,50	609,00					1		sol.
Eau.	HO	112,50	9,00	H 11,11	O 88,89		1,00			tout prop.
— oxygénée.	HO ²	212,50	17,00	5,88	94,12		1,452			—
Emétine.	C ²⁷ H ²¹ AzO ¹⁰ (?)	4287,50	343,00	C 64,72	H 7,87	Az 4,08	O 32,33			peu soluble.
Erbium.	Er on Erb	170,55								
Essence d'amand. am.	C ¹⁴ H ¹⁰ O ²	1325,00	106,00	C 79,24	H 5,66	O 15,10	1,043			sol.
— de térébenth.	C ²⁰ H ¹⁶	1700,00	136,00							insol.
Etain (stannum).	Sn	737,50	59,00				7,291			
Ether azoteux.	C ⁴ H ¹⁰ O.AzO ²	937,50	75,00				0,886	très-sol.		tout prop.
— acétiq.	C ⁴ H ¹⁰ O.Ac	1100,00	88,00				0,890			tt. pp.
— chlorhyd.	C ² H ⁵ .Cl	805,70	64,45				0,874			—
— chlorhyd. chloré	C ² H ⁵ .Cl ²	1236,40	98,90				1,174			peu sol.
— sulfurique.	C ² H ⁵ O	462,50	37,00	C 64,86	H 13,51	O 21,63	0,724			très-sol.
Ethylamine.	C ² H ⁷ Az	582,50	45,00				0,696			tout prop.
Fer.	Fe	350,00	28,00				7,287			
Ferrocyanate de quin.	(H ² .CyFe) ² .O ⁴ . + 4aq.	3600,00	576,00				0,869			peu sol.
Fluor.	F	237,50	19,00							
Formiate ammoniq.	AzH ⁴ O.Fo	787,50	63,00	41,26	58,74					très-sol.
— potassique.	KO.Fo	1051,43	84,11	35,99	44,01					—
Glucium ou Glucinium	Gl	87,00	6,96				2,10			
Glycérine.	C ³ H ⁸ O ³	1150,00	92,00				2,280			tt. pp.
Gomme (arabine).	C ¹³ H ¹¹ O ¹¹	2137,50	171,00				1,4			sol.
Hydrogène.	H	12,50	1,00				0,0693			à peine sol.
Hématosine.	C ⁴⁴ H ²¹ Az ³ O ⁶ Fe	5037,50	403,00							
Hypochlorite calcicq.	CaO.ClO	893,29	71,45	39,29	60,71					insol.
— potass.	KO.ClO	1132,43	90,56	32,01	47,99					sol.
— sodiq.	NaO.ClO	930,70	74,45	41,76	58,24					—
Hypophosphite de chaux.	CaO.PhO.2HO	1062,50	85,00	33,82	45,41	20,77				sol.
— de soude.	NaO.PhO	875,00	70,30	44,20	55,80					sol.
— de quinine	2quin.PhO.HO.+2aq.	4875,00	390,00	83,00	10,08	6,92				sol.
Hyposulfite de soude.	NaO.S ² O ⁵ .+5aq.	1450,00	124,00	25,09	38,71	36,20				très-sol.
Indium.	In	784,59 (?)	62,93							
Indium.	In	448,75	35,90				7,11			
Iodate potassique.	KO.IO ³	2674,93	213,99	22,01	77,99					7,14 peu sol.
— sodique.	NaO.IO ³	2473,50	197,88	15,74	84,26					7,3
Iode.	I on Io	1386,00	126,88				4,948			très-sol.
Iodoforme.	C ³ H ³ I	4920,50	393,64	C 3,065	H 0,255	I 96,680	2,			insol.
Iodure ammonique.	AzH ⁴ I	1811,00	144,88	12,42	87,58					très-sol.
— argentique.	AgI	2936,00	234,88	45,96	54,04		5,614			insol.

NOMS DES CORPS.	FORMULES et SYMBOLES.	EQUIVALENTS O=100	EQUIVALENTS H=1	COMPOSITION en centièmes.			DENSITÉ.	SOLUBILITÉ dans 100 p.		
				BASE.	ACIDE.	EAU.		EAU.	ALCOOL.	ÉTHÉR.
Iodure arsénieux.	AsI ³	5695,50	455,64	16,48	83,52			soluble.	soluble.	
— aureux.	Au ³ I	4044,32	323,54	60,78	39,22			insol.	insol.	insol.
— barytique.	BaI	2444,00	195,52	33,03	64,97			très-sol.	soluble.	
— bismuthique.	Bi ³ I ³	7418,76	593,50	33,86	64,14			insol.	insol.	insol.
— cadmique.	CdI	2282,77	182,62	30,52	69,48			très-sol.	très-sol.	
— calcique.	CaI	1836,00	146,88	13,69	86,31			déliquesc.	soluble.	
— ferreux.	FeI	1936,00	154,88	16,10	81,90			très-sol.	très-sol.	
— ferreux crist.	id. + 4aq.	2386,00	190,88	14,69	66,46	18,85		très-sol.	soluble.	
— magnésique.	MgI	1736,00	138,88	9,06	90,94			déliquesc.		
— manganoux.	MnI	1930,68	154,45	17,85	82,15			soluble.		
— mercureux.	Hg ² I	4086,00	326,88	61,44	38,60	7,75		insol.	insol.	
— mercuriq.	HgI	2836,00	226,88	44,10	55,90	6,32		presque ins.	soluble.	solub.
— palladeux.	PdI	2251,47	180,12	29,56	70,44			insol.		
— plombiq.	PbI	2880,50	230,44	44,95	55,05	6,10		0,08; b ¹ e 0,5		
— potassiq.	KI	2074,93	163,99	23,56	76,44	3,00		140; b ¹ e 222	18; b ¹ e 50	insol.
— sodiq.	NaI	1873,50	149,88	15,44	84,56			173	sol.	
— stanneux.	SnI	2323,50	185,88	31,67	68,33					
— stannique.	SnI ⁴	3909,50	312,76	18,82	81,18					
— zincique.	ZnI	1992,50	159,40	20,40	79,90			soluble.	sol.	sol.
Iridium.	Ir	1232,08	98,50				21,15			
Lactate calcique.	CaO.L.5aq.	1925,00	154,00	18,88	52,15	28,97		soluble.	solub.	
— cuivriq.	CuO.L.2aq.	1734,10	138,73	28,58	56,45	12,97		soluble.	t.-peu sol.	
— ferreux.	FeO.L.3aq.	1800,00	144,00	25,01	55,99	19,00		sol.	insol.	
— magnésique.	MgO.L.3aq.	1600,00	128,00	15,63	63,28	21,09		sol.	insol.	
— manganoux.	MnO.L.3aq.	1794,68	143,57	24,77	56,42	18,81		sol. b ¹ e t.-sol.	sol. bouill ¹	
— potassiq.	KO.L.	1601,43	128,11	36,77	63,23			déliquesc.		
— sodique.	NaO.L.	1400,00	112,00	27,68	72,32					
— zincique.	ZnO.L.3aq.	1556,50	148,52	27,28	54,54	18,18		sol.	sol.	
Lactine.	C ¹² H ²² O ¹⁴	4500,00	360,00				1,543	soluble.	insol.	insol.
Lanthane.	Ln ou La	580,00	46,40							
Lithine.	LiO	187,50	15,00	44,56	55,44			un peu sol.		
Lithium.	Li	87,50	7,00				0,594			
Magnésie.	MgO	250,00	20,00	61,26	38,74		2,3	1/3142		
— hydrate.	id. + HO	362,50	29,00	69,65		30,35				
Magnésium.	Mg	150,00	12,00				4,74475			
Manganèse.	Mn	344,68	27,57				8,010			
Mannite.	C ⁶ H ¹⁰ O ⁸	137,50	91,00					très-soluble.	très-sol.	
Margarine.	C ⁵⁶ H ¹⁰⁰ O ⁸	300,00	344,00					insol.		
Mercurc (hydrargyr).	Hg	1250,00	100,00				13,596			
Méthylamine.	C ² H ⁵ N	387,50	31,00				1,08	le plus sol. des gaz.		
Molybdène.	Mo ou Mb	375,83	46,07				8,60			
Morphine.	C ¹⁷ H ¹⁹ N ³ O ⁵ = mph	3562,50	285,00	671,956	616,421	H 6,831	14,793			
id. crist.	id. + 2aq.	3787,50	303,00	94,2		5,8		0,001; b ¹ e 0,04	2,5; b ¹ e 7,5	peu s.
Naphtaline.	C ¹⁰ H ⁸	1600,00	128,00				1,048	insol.	très-sol.	très-s.
Narcotine.	C ¹⁶ H ¹⁹ N ³ O ¹¹	5787,50	463,00	C 59,60	O 31,44	H 6,24	14,302	un peu sol.	très-sol.	insol.
Nicotine.	C ¹⁰ H ¹¹ N ² O ² = nrc	5337,50	427,00	664,679	626,204	H 5,840	14,327	insol. b ¹ e 0,04	b ¹ e 5	insol.
Nickel.	Ni	369,75	29,58				8,279			insol.
Nicotine.	C ¹⁰ H ¹¹ N ² O ²	2025,00	162,00	C 74,07	14,17,20	H 8,64	1,027	insol.	en tt. pp.	tt. pp.
Niobium.	Nb.	1251,50	100,12							
Nitrobenzine.	C ⁷ H ⁵ N ¹ O ²	1337,50	123,00				1,209	insol.	en tt. pp.	tt. pp.
Nitroglycérine.	C ³ H ⁵ (NO ²) ³ O ⁸	2837,50	227,00				1,596	insol.	sol.	sol.
Nitroprussiate de soude	5Cy, Fe ³ AzO ² Na + 4HO	3625,00	290,00					sol.	sol.	
Oléine.	C ¹⁸ H ³⁴ O ²	1050,00	854,00					insol.	sol.	tt. pp.
Or (aurum).	Au	1229,16	98,33				19,36			
Osmium.	Os	1242,62	99,50				21,30			
Oxalate ammon.	AzH ⁴ O ² .Ox + aq.	887,50	71,00	36,58	50,77	12,65	1,46	3,5	insol.	
— barytique.	BaO.Ox + aq.	1820,50	121,64	62,93	29,66	7,41		presque ins.		
— calcique.	CaO.Ox + 2aq.	1025,00	82,00	34,24	43,83	21,93		insol.		
— ferrique.	Fe ³ O ³ .3Ox	2350,00	188,00	42,57	57,43			peu sol.		
— potassique.	KO.Ox + aq.	1151,43	92,11	51,23	39,09	9,68	2,10	33	très-sol.	
— id. (bi).	KO.2Ox + 3aq.	1826,43	146,11	32,23	49,30	18,47	1,96	2,5; b ¹ e 18	insol.	
— id. (quadr).	KO.4Ox + 7HO	3176,43	254,11	18,44	56,79	24,77		sol.		
— sodique.	NaO.Ox	837,50	67,00	46,39	53,61					
— d'urée.	C ² H ⁴ N ² O ³ .HO.Ox	2341,50	105,00	57,18	34,26	8,56		insol.		
Oxyde antimonieux.	SbO ³	1912,90	153,03	84,32	15,68		5,778			
— argentique.	AgO	1450,00	116,00	93,10	6,90		7,25			
— aureux.	Au ³ O	2558,32	204,66	96,09	3,91					
— aurique.	Au ³ O ³	2758,32	220,66	89,12	10,88					
— azotoux.	AzO	275,00	22,00	14,63,64	0 36,36		1,527	légèrem. sol.	sol.	

NOMS DES CORPS.	FORMULES et SYMBOLES.	ÉQUIVALENTS O=100	ÉQUIVALENTS H=1	COMPOSITION en centièmes.			DENSITÉ	SOLUBILITÉ dans 100 P.		
				BASE.	ACIDE.	EAU.		EAU.	ALCOOL.	ETHER.
Oxyde azotique.	AzO ³	375,00	30,00	44,66,67	0 53,33		1,039 gaz.	peu sol.		
— bismuthiq.	Bi ³ O ³	2960,76	236,86	89,87	10,13		8,174	insol.	—	—
— cadmiq.	CaO	796,77	63,74	87,45	12,55		6,93	—	—	—
— chromeux.	CrO	428,50	34,28	76,68	23,32			—	—	—
— chromique.	Cr ² O ³	957,00	76,56	68,68	31,34			—	—	—
— cobaltique.	CoO	469,00	37,52	78,66	21,32			—	—	—
— cuivreux.	Cu ² O	893,20	71,46	88,78	11,24		5,30	insol.	insol.	insol.
— cuivriq.	CuO	496,60	39,73	79,82	20,12		6,13	—	—	—
— ferreux.	FeO	450,00	36,00	77,80	22,28			—	—	—
— ferrique.	Fe ³ O ³	1000,00	80,00	70,03	29,90		5,225	—	—	—
— id. hydrat.	2(Fe ³ O ³).3HO	2337,50	187,00	85,56		14,44		—	—	—
— ferroso-ferriq.	FeO, Fe ³ O ³	1450,00	116,00	72,44	27,57			—	—	—
— iridique.	IrO ³	1432,08	114,57	86,34	13,96			—	—	—
— manganoux.	MnO	444,68	35,57	77,51	22,46			—	—	—
— manganic.	MnO ²	544,68	43,57	63,28	36,79		4,48	—	—	—
— id. (sesqui)	Mn ² O ³	989,36	79,14	69,67	30,32		4,81	—	—	—
— mercuroux.	Hg ² O	2600,00	208,00	96,16	3,82			—	—	—
— mercurique.	HgO	1350,00	108,00	92,60	7,44		11,00	1/7000 insol.	—	—
— palladeux.	PdO	765,47	61,24	86,94	13,00			—	—	—
— palladique.	PdO ²	865,47	69,24	76,89	23,16			—	—	—
— platinoux.	PtO	1332,08	106,57	92,5	7,51			—	—	—
— platinique.	PtO ²	1432,08	114,57	86,05	13,9			—	—	—
— plombiq.	PbO	1394,50	111,56	92,83	7,15		9,50	1/7000	—	—
— plomb. (minim)	Pb ² O ³	4283,50	342,68	90,66	9,37		8,94	insol.	—	—
— plomb. (ex. pure)	PbO ²	1494,50	119,56	86,62	13,38		9,20	—	—	—
— stanneux.	SnO	837,50	67,00	88,03	11,97			—	—	—
— id. hyd.	id.+HO	950,00	76,00	88,13		11,87		—	—	—
— stannique.	SnO ²	937,50	75,00	78,62	21,48			—	—	—
— id. hyd.	id.+HO	1050,00	84,00	81,00		19,00		—	—	—
— zinciq.	ZnO	506,50	40,52	80,26	19,74		5,60 1,1056 gaz. 12,00	à peine sol.	—	—
Oxygène.	O	100,00	8,00							
Palladium.	Pd	665,47	53,25							
Paraffine.	C ²⁵ H ⁵⁰	4225,00	338,00					insol.		tr.-sol.
Pelopium.	Po ou Pp	"	"							
Permangan. de potasse	KO, Mn ⁷ O ²	1978,29	158,25	29,76	70,24			soluble.		
Phloridzine.	C ²¹ H ²⁴ O ²⁰	5450,00	436,00					peu sol. b' en tt. pp.	sol.	pr. insol.
Phosphate ammon.	2AzH ³ O, PO ⁵ +aq.	1650,00	132,00	39,28	53,92	6,80	1,50	25	insol.	
— id. (bi)	AzH ³ O, PO ⁵ , HO + aq.	1437,50	115,00	22,58	61,82	15,60		20	—	—
— id. magnés.	AzH ³ O, 2MgO, PO ⁵ +12aq.	3062,50	245,00					insol.		insol.
— bismuth.	Bi ³ O ³ , PhO ⁵	3848,26	307,86	76,95	23,05			insol.		insol.
— calcic.	2CaO, PO ⁵ +4aq.	2037,50	163,00	34,30	43,71		31,90	—	—	insol.
— calcic. (os)	3CaO, PO ⁵	1937,50	155,00	55,21	44,79			très-sol.		
— calcic. acide.	CaO, PO ⁵ +2aq.	1462,50	117,00	24,70	60,13	15,17		insol.		
— ferreux.	2FeO, PO ⁵ , HO	1900,00	152,00	47,37	46,71	5,92		—	—	—
— ferriq. (pyro)	2Fe ² O ³ , 3PO ⁵	4662,50	373,00	42,83	57,17			—	—	—
— manganoux	2MnO, PO ⁵ , HO	2564,36	205,14	31,68	34,61	30,71		peu sol.		
— mercuroux.	2Hg ² O, PO ⁵ , HO	6200,0	496,00	83,88	14,31	1,81		insol.		
— mercuriq.	2HgO, PO ⁵ , HO	3700,00	296,00	62,96	32,87	4,47		—	—	—
— potassiq.	2K ² O, PO ⁵ +aq.	2177,86	174,22	53,97	40,88	5,15		soluble.		
— sodique.	2Na ² O, PO ⁵ +aq.	1775,00	142,00	43,69	50,00	6,31		très-sol.		
— id. crist.	2NaO, PO ⁵ +25aq.	4473,00	358,00	19,40	19,41	61,19		25; b' en tt. pp.		
— (pyro).	2NaO, PO ⁵ +10aq.	2787,50	223,00	27,57	32,14	40,29		très-sol		
Phosphore.	P ou Ph.	387,50	31,00					1,33 1,77		
Platine.	Pt	1232,08	98,50					21,15		
Plomb.	Pb	1294,50	103,56					11,33		
Potasse.	KO	588,93	47,11	83,02	16,98					
— hydrate.	id.+HO	704,43	56,11	83,96		16,04		très-sol.	très-sol.	insol.
Potassium (Kallium).	K	488,93	39,14					0,865		
Propylamine.	C ³ H ⁷ Az	737,50	59,00					sol.		
Pyroxiline (cot. poudre)	C ²¹ H ¹³ O ³ , 5AzO ⁵	5862,50	469,00					insol.	insol.	ins. (sol. at. acide)
Quinine.	C ²⁰ H ²⁴ Az ² O ⁶ =quax	2025,00	162,00	674,111	0 9,866	H 7,387	Az 8,636	0,06; L ¹⁶ O, 11	très-sol.	tr.-sol.
Rhodium.	R ou Rh	651,96	52,15					11,00		
Rubidium.	Rb	1067,00	85,36					1,516		
Ruthenium.	Ru	651,96	52,15					11,30		
Sélénium.	Se	495,28	39,62					4,30		
Salicine.	C ²⁸ H ¹⁴ O ¹⁴	3575,00	286,00						soluble b' en tt. pp.	sol. b' tt. pp. insol.

NOMS DES CORPS.	FORMULES et SYMBLES.	COMPOSITION en centièmes.			DENSITÉ.	SOLUBILITÉ dans 100 P.		
		ÉQUIVALENTS O=100	ÉQUIVALENTS H=1	EAU.		EAU.	ALCOOL.	ETHER.
Santonine.	$C^{20}H^{12}O^8$	3075,00	246,00					
Silicium.	Si	266,74	21,34		1,247	insol.	soluble.	solub.
Sodium (Natrium).	Na	287,50	23,00					
Soude.	NaO	387,50	31,00	74,34	25,66	0,9726		
Solanine.	$C^{14}H^{23}AzO^{23}$	40125,00	810,00					
Soufre.	S	200,00	16,00					
Stéarine.	$C^{11}H^{11}O^{12}$	41125,00	890,00					
Strontiane.	StO	648,00	51,84	81,52	15,48			
Strontium.	St ou Sr	548,00	43,84					
Strychnine.	$C^{22}H^{22}AzO^4=Str$	4175,00	334,00	G 75,45	O 9,58	H 6,39	2,542	2,5; b ^{te} 5
Succinate ammon.	$3AzH^3O,Sc$	2112,50	169,00	46,15	53,85			
— potassiq.	$3KO,Sc$	2904,29	232,33	60,83	39,17			
Sucré de canne.	$C^{12}H^{22}O^{11}+2aq.$	2137,50	171,00			1,60	200	
— de féc. (vicose).	$C^{12}H^{22}O^{11}+5aq.$	2175,00	198,00					
Sulfate aluminique.	$Al^3O^3,3SO^3$	2141,96	171,36	29,97	70,03			
— (bi-basiq.)	$2Al^3O^3,3SO^3$	2783,92	222,72	46,08	53,92			
— id. et potas.	$(KO,SO^3),(Al^3O^3,3SO^3)$	3230,89	258,47	K ⁰ 18,24	61,96			
— id.crist.(alun)	$id.+2aq.$	5930,89	474,47	K ⁰ 8,24	33,72	47,32	1,71	10; b ^{te} 357
— ammonique.	AzH^3O,SO^3	825,00	66,00	39,35	60,65			
— barytique.	BaO,SO^3	1438,00	116,64	65,61	34,39		1,75	50; b ^{te} 100
— bruciq. crist	$C^{24}H^{28}Az^3O^4,SO^3,SHO$	6325,00	506,00	77,87	7,90	14,23	4,3	insol. unpeu sol.
— cadmique.	CdO,SO^3	1296,77	103,74	61,47	38,53			
— d ^e crist.	$id.+4aq.$	1746,77	139,74	45,59	28,67	23,74		
— calcique.	CaO,SO^3	850,00	68,00	41,25	58,75		2,90	
— id. crist.	$id.+2aq.$	1075,00	86,00	32,64	46,18	20,88	2,33	0,30
— clausonique basiq.	$2CinAK,SO^3+3aq.$	4687,50	375,00	82,12	10,68	7,20		
— cnivrienne.	CnO,SO^3	896,60	70,73	49,72	50,28			
— id. crist.	$id.+3aq.$	1539,10	124,73	31,79	32,13	36,08	2,25	25; b ^{te} 50
— ferreux.	FeO,SO^3	950,00	76,00	47,36	52,64		2,64	
— id. crist.	$id.+7aq.$	1737,50	139,00	25,96	28,74	45,30	1,85	70; b ^{te} 333
— ferrique.	$Fe^3O^3,3SO^3$	2500,00	200,00	39,99	60,01			
— magnésique.	MgO,SO^3	756,00	60,00	34,91	65,99			
— id. crist.	$id.+7aq.$	1537,50	123,00	16,69	32,39	50,92	1,62	33; b ^{te} 644
— manganoux.	MnO,SO^3	944,68	75,57	47,14	52,86			
— id. crist.	$+7aq.$	1732,18	138,57	29,49	33,21	37,30	2,877	50; b ^{te} 100
— manganique.	$Mn^3O^3,3SO^3$	2489,36	199,14	39,70	60,30			
— mercureux.	Hg^2O,SO^3	3100,00	248,00	83,87	16,13			
— mercurique.	HgO,SO^3	1850,00	148,00	72,70	27,30			
— id. basiq. (torit.)	HgO,SO^3+2HgO	4350,00	364,00	89,01	10,99		6,44	0,2; b ^{te} 0,35 sol. et décomp.
— morphiq.	$mph.AK,SO^3HO$	4175,00	331,00	85,86	11,50	2,64		4/2000; b ^{te} 1/600
— id. crist.	$id.+3aq.$	4737,50	379,00	73,70	10,33	13,93		
— plumbiq.	PbO,SO^3	1894,50	151,56	73,58	26,42		6,30	soluble. presque ins.
— potassiq.	KO,SO^3	1088,93	87,11	51,05	48,95		2,40	19,5; b ^{te} 26
— id. (oi).	$KO,2SO^3+3aq.$	1701,43	136,11	31,57	58,82	6,61		
— quiniq. acide.	$qaAK,SO^3HO+7aq.$	3425,00	274,00	59,14	14,61	26,25		
— id. basiq.	$tauAl,SO^3HO+7aq.$	5450,00	436,00	74,33	9,18	16,49		
— sodique.	NaO,SO^3	887,50	71,00	43,76	6,24		2,63	
— id. crist.	$id.+10aq.$	2012,50	161,00	19,34	24,85	55,81	1,46	17 à 18°; 322 à 33°; 42 à 100°
— id. (bi).	$NaO,3SO^3+3aq.$	1725,90	138,00	22,55	57,93	19,52		déliques.
— strychniq.	$StrAl,SO^3HO+7aq.$	5375,00	446,00	74,88	11,00	14,12		
— zincique.	ZnO,SO^3	1006,50	80,52	50,29	49,71			
— id. crist.	$id.+7aq.$	1794,00	143,52	28,23	27,85	43,92	1,93	161; b ^{te} 653
Sulfate calcique.	CaO,SO^3	750,00	60,00	46,73	53,27			
— id. crist.	$id.+2aq.$	975,00	78,00	35,98	41,13	22,89		0,125 insol.
— calciq. (bi).	$CaO,2SO^3$	1150,00	92,00	30,49	69,51			
— potassique.	$KO,SO^3+2aq.$	1213,93	97,11	48,49	32,99	18,52	1,586	100
— id. (bi).	$KO,2SO^3$	1388,93	111,11	42,35	57,65			
— sodique.	NaO,SO^3	787,50	63,00	49,30	50,70			
— id. crist.	$id.+10aq.$	1912,50	153,00	20,35	20,92	58,73	2,95	25; b ^{te} 60
— id. (bi).	$NaO,2SO^3$	1187,50	95,00	32,71	67,29			
Sulfocyanure ammon.	AzH^3,CyS^2	950,00	76,00	23,65	76,35			
— potass.	K,CyS^2	1213,93	97,11	40,27	59,73			
Sulfure ammoniq.	AzH^3S	425,00	34,00	52,25	47,15			
— id. (bi).	SB^3S^2	625,00	50,00	35,91	64,09			
— antimoniéux.	Sb^3S^2	2212,90	177,03	72,82	27,18		4,62	insol.
— antimoniéne.	SbS^3	2612,90	209,03	61,64	38,36			
— id. hydr. (hermes)	$3(SbS^3,6H^3),SbO^3,K^0$	827,63	662,20					



NOMS DES CORPS.	FORMULES et SYMBOLES.	EQUIVALENTS O=100	EQUIVALENTS H=1	COMPOSITION en centièmes.			DENSITÉ.	SOLUBILITÉ dans 100 p.		
				BASE.	ACIDE.	EAU.		EAU.	ALCOOL.	ETHER.
Sulfure arsénieux (réalg.)	AsS ²	1337,50	107,00	70,09	29,91		3,6	insol.	insol.	insol.
— arsénieux (scrim.)	AsS ²	1337,50	123,00	60,98	39,02		3,48	insol.	insol.	insol.
— arsénig.	AsS ³	1937,50	155,00	48,39	51,61			—	—	—
— barytique.	BaS	1058,00	84,64	80,99	19,01			11 b ^{te} 50	sol.	—
— calcique.	CaS	450,00	36,00	55,63	44,37			très-sol.	—	—
— carbonique.	CS ²	475,00	38,00	15,79	84,21		1,263	insol.	en tt. pp.	est. pp.
— cuivrique.	CuS	396,60	47,73					—	—	—
— ferreux.	FeS	350,00	44,00	63,58	36,42			insol.	insol.	insol.
— ferrique.	Fe ² S ³	1300,00	104,00	53,79	46,21			—	—	—
— magnésique.	MgS	350,00	28,00	42,86	57,14			sol. décomp.	—	—
— mercurieux.	Hg ² S	2700,00	216,00	92,57	7,43			insol.	insol.	insol.
— mercuriq.	HgS	1450,00	116,00	86,18	13,82		8,124	—	—	—
— plombiq.	PbS	1494,50	119,56	86,57	13,43		7,580	—	—	—
— potassiq.	KS	688,93	55,11	70,89	29,11			très-sol.	très-sol.	—
— id. (tri.)	KS ³	1088,93	87,11	44,80	55,20			—	—	—
— sodiq.	NaS	487,50	39,00	59,07	40,93			—	—	—
— id. (crist.)	id.+9aq.	1500,00	120,00	19,28	13,36	67,36		—	—	—
— zincique.	ZnS	606,50	48,52	66,95	33,05		4,06	insol.	insol.	insol.
Tannate de bismuth.	Bi ² O ³ .T	10685,76	854,86	52,54	47,46			insol.	—	—
— de plomb.	PbO.T+2aq.	9344,50	747,56	32,66	62,07	5,27		insol.	—	—
— de quinine.	2qnAk.2T.aq.	19612,50	1569,00	42,80	56,01	1,19		peu sol.	sol.	—
Tantale (<i>columbium</i>).	Ta	1153,62	92,29					—	—	—
Tartrate ammon (bi)	AzH ⁴ O.Tr+aq.	2087,50	167,00	25,57	79,04	5,39		60; b ^{te} 304 ?	b ^{te} 2,91	—
— antimou. (surs.)	SbO ² .Tr+6aq.	3887,90	474,03	10,00	78,54	11,46		très-sol.	—	—
— antim. pot.	KO.SbO ³ .Tr	4151,83	332,14	KO 14,18 SbO ³ 16,07	39,75			—	—	—
— id. crist.	id.+aq.	4264,33	341,14	KO 13,81 SbO ³ 14,86	38,69	2,64		7 b ^{te} 52	insol.	—
— calcicq.	2CaO.Tr+8aq.	3250,00	260,00	22,33	50,26	27,41		sol.	—	—
— id. (bi).	CaO.HO.Tr.	2112,50	169,00	17,22	77,50	5,28		peu sol. b ^{te} 16	—	—
— borico-potass.	KO.2BO ³ .Tr.	3111,23	248,89	KO 48,93 BO ³ 28,01	53,03			133; b ^{te} 400	—	—
— ferreux.	2FeO.Tr.	2550,00	204,00	35,32	64,68			1/1200	—	—
— id. hydrat.	id.+2aq.	2775,00	222,00	32,46	59,44	8,10		0,25	—	—
— ferrique.	Fe ² O ³ .Tr.	2650,00	212,00	51,82	48,18			sol.	—	—
— ferrico-potass.	KO.Fe ² O ³ .Tr.	5238,93	258,11	KO 18,47 Fe ² O ³ 30,88	50,95			—	—	—
— magnésiq.	2MgO.Tr+8aq.	3050,00	244,00	16,83	53,83	29,34		0,75	—	—
— manganoux.	2MnO.Tr.	2539,36	203,44	35,46	64,54			—	—	—
— mercurieux.	2Hg ² O.Tr.	6850,00	548,00	75,93	24,07			1/800	1/700	—
— mercuriq.	2HgO.Tr.	4350,00	348,00	62,09	37,91			1/330	1/400	1/275
— plombiq.	2PbO.Tr.	4439,00	355,12	63,85	36,15			insol.	insol.	insol.
— potassiq.	2KO.Tr.	2827,86	226,22	41,65	58,35		1,557	133; b ^{te} 296	b ^{te} 0,4	—
— id. (bi).	KO.HO.Tr.	2351,43	188,11	25,03	70,19	4,78	1,93	0,5; b ^{te} 6,6	insol. b ^{te} 2,9	—
— potassico-sod.	KO.NaO.Tr.	2626,43	210,11	KO 22,40 NaO 4,83	62,77			—	—	—
— id. crist.	id.+8aq.	3526,43	282,11	KO 16,69 NaO 4,04	46,76	25,51	1,757	40	insol.	—
— sodique.	2NaO.Tr+4aq.	2875,00	230,00	27,04	37,33	15,63		20; b ^{te} tt. pp.	—	—
— id. (bi).	NaO.HO.Tr+2aq.	2375,00	190,00	16,39	69,42	14,19	1,980	—	—	—
Tellure.	Te	801,76	64,14				6,210	—	—	—
Terbium ou <i>Therbium</i>	Tr ou The	"	"					—	—	—
Thallium.	Tl ou Tha	2550,00	204,00				11,862	—	—	—
Thorium.	Th ou To	743,86	59,51					—	—	—
Titane.	Ti	344,70	25,18				5,30	—	—	—
Tungstene (<i>Wolfram</i>)	W ou Tg ou Tu	1150,78	92,06				17,60	—	—	—
Uranium.	U	750,00	60,00				18,4	—	—	—
Urée.	C ² H ⁴ Az ² O ³	750,00	60,00				1,35	sol.	sol.	tr.-sol.
Valérienate ammon.	AzH ⁴ O.VI	1487,50	119,00	21,85	78,15			très-sol.	très-sol.	tr.-sol.
— atropiq.	C ² H ² AzO ³ .VI+2aq.	5000,00	400,00	67,36	27,35	5,29		très-sol.	sol.	sol.
— ferrique.	Fe ² O ³ .3VI	4487,50	359,00	22,29	77,71			insol.	sol.	—
— quiniq.	qnAk.VI+2aq.	3412,50	273,00	59,34	34,07	6,59		1/110	1/60	—
— zincique.	ZnO.VI	1669,00	133,52	30,33	69,67			0,7	1,60	—
Vanadium.	V ou Va ou Vd	853,84	68,47				5,5	—	—	—
Veratrine.	C ² H ² AzO ³	3587,50	287,00					b ^{te} 1/1000	sol.	p. sol.
Yttrium.	Y ou Yt	402,31	32,18					—	—	—
Zinc.	Zn	406,50	32,52				7,19	—	—	—
Zirconium.	Zr	419,73	33,58				4,14	—	—	—