

Éléments par ordre alphabétique				Constantes physiques			Energies de dissociation			Potentiels normaux de réduction											
Elément	Z	Elément	Z	Constante	Symbole	Valeur	[kJ/mol]			25°C, 1 atm											
				Conversions d'unités						Oxydant	Réducteur	E° [V]									
Actinium	89	Mercure	80	Chaleur massique de l'eau	C _{H2O}	4180 J · kg ⁻¹ · K ⁻¹	Br – Br	190	N – Br	243	F ₂ (g) + 2e ⁻	⇌	2 F _(aq) ⁻	+2.87							
Aluminium	13	Molybdène	42	Charge d'un électron	e	-1.6(0219) · 10 ⁻¹⁹ C	Br – Cl	218	N – Cl	200	O ₃ (g) + 2 H _(aq) ⁺ + 2e ⁻	⇌	O ₂ (g) + 2 H ₂ O (l)	+2.07							
Américium	95	Néodyme	60	Constante de Boltzmann	k	13.80 · 10 ⁻²⁴ J · K ⁻¹	Br – F	237	N – F	272	H ₂ O ₂ + 2 H _(aq) ⁺ + 2e ⁻	⇌	2 H ₂ O	+1.78							
Antimoine	51	Néon	10	Constante de Faraday	F	96485 C · mol ⁻¹	C – Br	276	N – H	391	Au _(aq) ³⁺ + 3e ⁻	⇌	Au (s)	+1.50							
Argent	47	Neptunium	93	Constante de Planck	h	6.626(18) · 10 ⁻³⁴ J · s	C – C	347	N – N	160	MnO ₄ ⁻ (aq) + 8 H _(aq) ⁺ + 5e ⁻	⇌	Mn _(aq) ²⁺ + 2 H ₂ O (l)	+1.49							
Argon	18	Nickel	28	Constante des gaz parfaits	R	0.082(06) atm · l · K ⁻¹ · mol ⁻¹	C = C (alcène)	614	N ≡ N	941	Cl ₂ (g) + 2e ⁻	⇌	2 Cl _(aq) ⁻	+1.36							
Arsenic	33	Niobium	41			8.31(446) J · K ⁻¹ · mol ⁻¹	C = C (arom.)	518	N – O	201	O ₂ (g) + 4 H _(aq) ⁺ + 4e ⁻	⇌	2 H ₂ O (l)	+1.23							
Astate	85	Nobélium	102	Masse d'un électron	m _e ⁻	9.10953 · 10 ⁻³¹ kg	C ≡ C	839	N = O	607	Pt _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Pt (s)	+1.12							
Azote	7	Or	79	Masse d'un neutron	m _n ⁰	1.67495 · 10 ⁻²⁷ kg	C – Cl	339			Ag _(aq) ⁺ + e ⁻	⇌	Ag (s)	+0.80							
Baryum	56	Osmium	76			5.48580 · 10 ⁻⁴ u	C – F	485	O – Cl	203	Fe _(aq) ³⁺ + e ⁻	⇌	Fe _(aq) ²⁺	+0.77							
Berkélium	97	Oxygène	8	Masse d'un proton	m _p ⁺	1.67355 · 10 ⁻²⁷ kg	C – H	413	O – F	190	O ₂ (g) + 2 H _(aq) ⁺ + 2e ⁻	⇌	H ₂ O ₂ (l)	+0.68							
Béryllium	4	Palladium	46			1.00782 u	C – H (CH ₄)	439	O – H (H ₂ O)	464	I ₂ (s) + 2e ⁻	⇌	2 I _(aq) ⁻	+0.54							
Bismuth	83	Phosphore	15	Nombre d'Avogadro	N _A	6.022(141) · 10 ²³ mol ⁻¹	C – I	240	O – I	234	Cu _(aq) ⁺ + e ⁻	⇌	Cu (s)	+0.52							
Bohrium	107	Platine	78	Unité de masse atomique	u	1.66(056) · 10 ⁻²⁷ kg	C – N	305	O – O	146	O ₂ (g) + 2 H ₂ O (l) + 4e ⁻	⇌	4 OH _(aq) ⁻	+0.40							
Bore	5	Plomb	82	Conversions d'unités			C ≡ N	891	O – O (H ₂ O ₂)	213	Cu ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Cu (s)	+0.34							
Brome	35	Plutonium	94	1 Å = 10 ⁻¹⁰ m			C – O	358	O = O	495	AgCl (g) + e ⁻	⇌	Ag (s) + Cl _(aq) ⁻	+0.22							
Cadmium	48	Polonium	84	1 u = 1 Da = 1.66(056) · 10 ⁻²⁷ kg = 1.66(056) · 10 ⁻²⁴ g			C = O	745			Cu _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Cu (s)	+0.16							
Calcium	20	Potassium	19	1 atm = 1.013 bar = 101'325 Pa = 760 mmHg			C = O (CO ₂)	799	P – O	335	2 H _(aq) ⁺ + 2e ⁻	⇌	H ₂ (g)	0.00							
Californium	98	Praséodyme	59	1 cal = 4.184 J			C – S	259	P = O	544	Pb _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Pb (s)	-0.13							
Carbone	6	Prométhium	61	1 eV = 1.602(177) · 10 ⁻¹⁹ J = 96.48(533) kJ/mol			C – Si	360			Ni _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Ni (s)	-0.23							
Cérium	58	Protactinium	91	0 K = -273.15 °C							PbSO ₄ (s) + 2e ⁻	⇌	Pb (s) + SO ₄ ²⁻ (aq)	-0.36							
Césium	55	Radium	88	T _{Fahrenheit} = $\frac{9}{5}$ · T _{Celsius} + 32			Cl – Cl	347			Fe _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Fe (s)	-0.44							
Chlore	17	Radon	86	T _{Kelvin} = T _{Celsius} + 273.15			Cl – F	253			Zn _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Zn (s)	-0.76							
Chrome	24	Rhénium	75	Préfixes du système international (SI)			H – F	565			2 H ₂ O (l) + 2e ⁻	⇌	H ₂ (g) + 2 OH _(aq) ⁻	-0.83							
Cobalt	27	Rhodium	45	Préfixe	Multiple	Préfixe	Multiple	H – I	295			Al _(aq) ³⁺ + 3e ⁻	⇌	Al (s)	-1.71						
Copernicium	112	Roentgenium	111	Exa	E	10 ¹⁸	(déci)	d	10 ⁻¹	H – O	467			Mg _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Mg (s)	-2.37				
Cuivre	29	Rubidium	37	Péta	P	10 ¹⁵	(centi)	c	10 ⁻²	H – O (H ₂ O)	464			Na _(aq) ⁺ + e ⁻	⇌	Na (s)	-2.71				
Curium	96	Ruthénium	44	Téra	T	10 ¹²	milli	m	10 ⁻³					Ca _(aq) ²⁺ + 2e ⁻	⇌	Ca (s)	-2.76				
Darmstadtium	110	Rutherfordium	104	Giga	G	10 ⁹	micro	μ	10 ⁻⁶	F – F	154			K _(aq) ⁺ + e ⁻	⇌	K (s)	-2.92				
Dubnium	105	Samarium	62	Méga	M	10 ⁶	nano	n	10 ⁻⁹					Li _(aq) ⁺ + e ⁻	⇌	Li (s)	-3.05				
Dysprosium	66	Scandium	21	kilo	k	10 ³	pico	p	10 ⁻¹²	Quelques enthalpies de formations			Entropies								
Einsteinium	99	Seaborgium	106	(centi)	h	10 ²	femto	f	10 ⁻¹⁵	[kJ/mol], 25°C, 1 atm			[J · mol ⁻¹ · K ⁻¹], 25°C, 1 atm								
Erbium	68	Sélénium	34	(déca)	da	10 ¹	atto	a	10 ⁻¹⁸	Composé	ΔH _f ⁰	Composé	ΔH _f ⁰	Composé	ΔH _f ⁰	Composé	ΔH _f ⁰	Composé	ΔH _f ⁰	Composé	S ⁰
Étain	50	Silicium	14	[kJ/mol], 25°C, 1 atm																	
Europium	63	Sodium	11	AgBr (s)	-99.5	Ba(NO ₃) ₂ (s)	-991.9	C ₇ H ₁₆ (l)	-187.9	CuSO ₄ (s)	-769.9	H ₂ O (g)	-241.8	MgO (s)	-601.8	NaCl (s)	-411.0	CH ₄ (g)	186.17		
Fer	26	Soufre	16	Ag ₂ CO ₃ (s)	-506.1	BaO (s)	-558.1	C ₈ H ₁₈ (l)	-208.5	FeCO ₃ (s)	-747.7	H ₂ O (l)	-285.9	MgSO ₄ (s)	-1278.2	NaHCO ₃ (s)	-947.7	C ₂ H ₂ (g)	200.92		
Fermium	100	Strontium	38	AgCl (s)	-127.0	BaSO ₄ (s)	-1465.2	CO (g)	-110.5	FeCl ₂ (s)	-341.0	H ₂ S (g)	-20.2	NH ₃ (g)	-246.2	Nal (s)	-288.0	C ₂ H ₄ (g)	219.30		
Flerovium	114	Tantale	73	AgI (s)	-62.4	CH ₄ (g)	-74.9	CO ₂ (g)	-393.5	FeCl ₃ (s)	-405.0	H ₂ SO ₄ (l)	-811.3	NH ₄ Br (s)	-270.3	NaNO ₃ (s)	-424.8	C ₂ H ₆ (g)	229.57		
Fluor	9	Technétium	43	AgNO ₃ (s)	-123.2	C ₂ H ₂ (g)	+226.8	CaBr ₂ (s)	-674.9	FeO (s)	-266.5	KBr (s)	-392.2	NH ₄ Cl (s)	-315.4	Na ₂ O (s)	-415.9	C ₃ H ₆ (g) propène	267.03		
Francium	87	Tellure	52	Ag ₂ O (s)	-30.6	C ₂ H ₄ (g)	+52.3	CaCO ₃ (s)	-1206.9	Fe ₂ O ₃ (s)	-825.5	K ₂ CO ₃ (s)	-1146.1	NH ₄ I (s)	-202.1	Na ₂ SO ₄ (s)	-1384.5	C ₃ H ₈ (g)	270.01		
Gadolinium	64	Terbium	65	AlBr ₃ (s)	-526.3	C ₂ H ₆ (g)	-84.7	CaCl ₂ (s)	-795.0	Fe ₃ O ₄ (s)	-1117.1	KCl (s)	-435.9	NH ₄ NO ₃ (s)	-365.1	SO ₂ (g)	-296.6	C ₄ H ₁₀ (g)	310.15		
Gallium	31	Thallium	81	AlCl ₃ (s)	-695.4	C ₃ H ₆ (g) propène	+20.4	CaO (s)	-635.5	FeSO ₄ (s)	-922.6	KI (s)	-327.6	(NH ₄) ₂ SO ₄ (s)	-1179.3	SO ₃ (g)	-395.2	C ₅ H ₁₂ (l)	349.49		
Germanium	32	Thorium	90	Al ₂ O ₃ (s)	-1669.8	C ₃ H ₈ (g)	-103.8	CaSO ₄ (s)	-1432.7	HBr (s)	-36.2	KNO ₃ (s)	-492.7	N ₂ O (g)	+81.5	ZnBr ₂ (s)	-327.1	C ₆ H ₆ (l) benzène	269.30		
Hafnium	72	Thulium	69	Al ₂ SO ₄ (s)	-3435.0	C ₄ H ₁₀ (g)	-124.7	CuCl (s)	-136.0	HCl (g)	-92.3	K ₂ SO ₄ (s)	-1433.7	NO (g)	+90.4	ZnCO ₃ (s)	-812.5	CO ₂ (g)	213.75		
Hassium	108	Titane	22	BaBr ₂ (s)	-754.8	C ₅ H ₁₂ (l)	-146.5	CuCl ₂ (s)	-205.9	HF (g)	-268.6	MgBr ₂ (s)	-517.6	NO ₂ (g)	+33.8	ZnCl ₂ (s)	-415.9	H ₂ (g)	130.46		
Hélium	2	Tungstène	74	BaCO ₃ (s)	-1218.8	C ₆ H ₆ (l) benzène	+82.8	CuO (s)	-155.2	HI (g)	+25.9	MgCO ₃ (s)	-1112.9	NaBr (s)	-359.9	ZnO (s)	-348.0	H ₂ O (l)	69.96		
Holmium	67	Uranium	92	BaI ₂ (s)	-602.5	C ₆ H ₁₄ (l)	-167.2	Cu ₂ O (s)	-166.7	HNO ₃ (l)	-173.2	MgCl ₂ (s)	-641.8	Na ₂ CO ₃ (s)	-1130.9	ZnSO ₄ (s)	-978.6	O ₂ (g)	204.84		

Constantes d'acidité					Solubilités		Saturations aqueuses de différents sels														
H ₂ O, 25°C, 1 atm					H ₂ O, 25°C, 1 atm		[g/l _{H₂O}]	Anions													
Acide	Formule	Base conjuguée	pK _a	K _a	Sel	K _s	20°C, 1 atm	Br	CH ₃ COO ⁻	CO ₃ ²⁻	Cl ⁻	F ⁻	I ⁻	NO ₃ ⁻	O ²⁻	OH ⁻	PO ₄ ³⁻	S ²⁻	SO ₄ ²⁻		
Acide iodhydrique	HI	I ⁻	≈ -10	≈ 10 ¹⁰	AgBr	7.7 · 10 ⁻¹³	Cations	Ag ⁺	0.0	10.5	0.0	0.0	1720	0.0	2160	0.0	0.0	0.0	0.0	8	
Acide perchlorique	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	≈ -8.6	≈ 4 · 10 ¹⁰	Ag ₂ CO ₃	6.1 · 10 ⁻¹²		Al ³⁺	réact			458	6.7	réact	739	0.0	0.0	0.0	réact	364	
Acide bromhydrique	HBr	Br ⁻	≈ -8	≈ 10 ⁸	AgCl	1.6 · 10 ⁻¹⁰		Ba ²⁺	1040	720	0.0	358	1.6	2230	90.2	34.8	38.9	0.1	78.6	39.1	
Acide chlorhydrique	HCl	Cl ⁻	≈ -6	≈ 10 ⁶	Ag ₂ CrO ₄	1.1 · 10 ⁻¹²		Ca ²⁺	1430	347	0.0	745	0.0	660	1212	réact	1.7	0.0		2.5	
Acide sulfurique (1)	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	≈ -4	≈ 10 ⁴	Ag ₂ Cr ₂ O ₇	2.0 · 10 ⁻⁷		Co ²⁺	1120		0.0	529	13.6	2030	974	0.0	0.0	0.0	0.0	974	
Acide nitrique	HNO ₃	NO ₃ ⁻	≈ -2	≈ 10 ²	AgI	1.5 · 10 ⁻¹⁶		Cu ²⁺	1260		0.0	730	0.7	Inst.	1250	0.0	0.0	0.0	0.0		
Ion hydronium	H ₃ O ⁺	H ₂ O	-1.74	55.5	Ag ₃ PO ₄	1.3 · 10 ⁻²⁰		Fe ²⁺	1170		0.0	625	1650			0.0	0.0	0.0	0.0	2.9	
Acide chlorique	HClO ₃	ClO ₃ ⁻	≈ -1	≈ 10	Ag ₂ SO ₄	7.7 · 10 ⁻⁵		Fe ³⁺			0.0	918	0.9		1380	0.0	0.0	0.0	0.0	4400	
Acide trichloroacétique	CCl ₃ COOH	CCl ₃ COO ⁻	0.7	2.0 · 10 ⁻¹	Al(OH) ₃	3.7 · 10 ⁻³³		K ⁺	653	2560	1110	342	949	1440	330	réact	1120	923	réact	111	
Acide iodique	HIO ₃	IO ₃ ⁻	0.8	1.6 · 10 ⁻¹	AlPO ₄	9.8 · 10 ⁻²¹		Li ⁺	1600	408	13.3	835	2.7	1650	701	réact	128	0.4		348	
Acide chromique (1)	H ₂ CrO ₄	HCrO ₄ ⁻	0.8	1.6 · 10 ⁻¹	BaCO ₃	8.0 · 10 ⁻⁹		Mg ²⁺	1010	534	0.4	546	0.0	1400	695	0.1	0.0	0.0	réact	351	
Acide hypophosphoreux (1)	H ₃ PO ₂	H ₂ PO ₂ ⁻	1.0	1.0 · 10 ⁻¹	BaF ₂	1.7 · 10 ⁻⁶		Mn ²⁺	1470		0.0	739	9.6		1390	0.0	0.0		0.0	629	
Acide oxalique (1)	H ₂ C ₂ O ₄	HC ₂ O ₄ ⁻	1.3	5.0 · 10 ⁻²	BaSO ₃	5.0 · 10 ⁻¹⁰		Na ⁺	908	464	215	358.9	40.6	1780	876	réact	1090	121		195	
Acide dichloroacétique	CCl ₂ HCOOH	CCl ₂ HCOO ⁻	1.3	5.0 · 10 ⁻²	BaSO ₄	1.1 · 10 ⁻¹⁰		Ni ²⁺	1310		0	668	25.6	1480	942		0.1		0.0	444	
Acide sulfureux (1)	H ₂ SO ₃	HSO ₃ ⁻	1.8	1.6 · 10 ⁻²	Be(OH) ₂	6.9 · 10 ⁻²²		NH ₄ ⁺	764	1430	100	372		1720	1920			203		754	
Acide phosphoreux (1)	H ₃ PO ₃	H ₂ PO ₃ ⁻	1.8	1.5 · 10 ⁻²	CaCO ₃	8.7 · 10 ⁻⁹		Pb ²⁺	9.7	443	0.0	10.8	0.7	0.8	543	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	
Acide sulfurique (2)	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	1.9	1.25 · 10 ⁻²	CaF ₂	4.0 · 10 ⁻¹¹		Sr ²⁺	1020	411	0.0	529	0.0	1780	695	réact	17.7			0.1	
Acide chloreux	HClO ₂	ClO ₂ ⁻	2.0	1.0 · 10 ⁻²	Ca(IO ₃) ₂	6.5 · 10 ⁻⁶		Zn ²⁺	4460	300	0.0	3950	16	4320		0.0	0.0	0.0	0.0	53.8	
Acide arsénique (1)	H ₃ AsO ₄	H ₂ AsO ₄ ⁻	2.2	6.3 · 10 ⁻³	Ca(OH) ₂	5.0 · 10 ⁻⁶		Formules							Virages de quelques indicateurs colorés						
Acide phosphorique (1)	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	2.2	6.3 · 10 ⁻³	Ca ₃ (PO ₄) ₂	9.8 · 10 ⁻²⁶		Énergie libre de Gibbs : ΔG = ΔH - TΔS							Indicateurs						
Ion ferrique	[Fe(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Fe(H ₂ O) ₅ OH] ²⁺	2.3	5.0 · 10 ⁻³	Co ₃ (PO ₄) ₂	2.0 · 10 ⁻³⁵	Loi d'Arrhenius : k = A · e ^(-E_A/RT)							pK _a							
Acide chloroacétique	ClCH ₂ COOH	ClCH ₂ COO ⁻	2.9	1.25 · 10 ⁻³	CaSO ₄	4.9 · 10 ⁻⁵	Dissociation de l'eau (25°C) : K _e = c _{H₃O⁺} · c _{OH⁻} ≈ 10 ⁻¹⁴ 14 = pH + pOH							pH							
Acide fluorhydrique	HF	F ⁻	3.2	6.3 · 10 ⁻⁴	CoS	2.0 · 10 ⁻²⁵	Acide fort : pH = -log(c _A)							Couleurs							
Acide nitreux	HNO ₂	NO ₂ ⁻	3.3	5.0 · 10 ⁻⁴	CuBr	4.9 · 10 ⁻⁸	Acide faible, si c _A ≥ 100 · K _a : pH = 1/2 · pK _a - 1/2 · log(c _A)							→							
Acide formique	HCOOH	HCOO ⁻	3.75	1.8 · 10 ⁻⁴	CuCl	1.9 · 10 ⁻⁶	Base forte : pH = 14 + log(c _B)							→							
Acide ascorbique (1)	H ₂ C ₆ H ₆ O ₆	HC ₆ H ₆ O ₆ ⁻	4.1	7.9 · 10 ⁻⁵	CuI	1.1 · 10 ⁻¹²	Base faible : pH = 7 + 1/2 · pK _a + 1/2 · log(c _B)							→							
Acide benzoïque	C ₆ H ₅ COOH	C ₆ H ₅ COO ⁻	4.2	6.3 · 10 ⁻⁵	Cu(OH) ₂	5.6 · 10 ⁻²⁰	Ampholyte : pH = 1/2 · (pK _{a1} + pK _{a2})							→							
Acide oxalique (2)	HC ₂ O ₄ ⁻	C ₂ O ₄ ²⁻	4.3	5.0 · 10 ⁻⁵	Cu ₂ S	2.5 · 10 ⁻⁴⁸	Mélange tampon : pH = pK _a + log(c _B /c _A)							→							
Acide acétique	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	4.75	1.8 · 10 ⁻⁵	Cu ₂ S	2.5 · 10 ⁻⁴⁸	Loi de Nernst (25°C) : E = E ⁰ - (0.05916/n) · log(c _{Red} /c _{Ox})							→							
Acide propanoïque	CH ₃ CH ₂ COOH	CH ₃ CH ₂ COO ⁻	4.9	1.25 · 10 ⁻⁵	FeC ₂ O ₄	2.1 · 10 ⁻⁷	Intensité : I = Q/t							→							
Ion aluminium	[Al(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Al(H ₂ O) ₅ OH] ²⁺	5.0	1.0 · 10 ⁻⁵	FeF ₂	2.4 · 10 ⁻⁶															
Acide phosphoreux (2)	H ₂ PO ₃ ⁻	HPO ₃ ²⁻	6.2	7.0 · 10 ⁻⁷	Fe(OH) ₂	1.0 · 10 ⁻¹⁵															
Acide carbonique (1)	H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻	6.4	4.0 · 10 ⁻⁷	Fe(OH) ₃	3.8 · 10 ⁻³⁸															
Acide chromique (2)	HCrO ₄ ⁻	CrO ₄ ²⁻	6.5	3.2 · 10 ⁻⁷	FeS	8.0 · 10 ⁻¹⁹															
Acide arsénique (2)	H ₂ AsO ₄ ⁻	HAsO ₄ ²⁻	7.0	1.0 · 10 ⁻⁷	Li ₂ CO ₃	1.6 · 10 ⁻²															
Sulfure d'hydrogène (1)	H ₂ S	HS ⁻	7.0	1.0 · 10 ⁻⁷	MgCO ₃	1.0 · 10 ⁻⁵															
Acide sulfureux (2)	HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻	7.2	6.3 · 10 ⁻⁸	MgC ₂ O ₄	8.6 · 10 ⁻⁵															
Acide phosphorique (2)	H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	7.2	6.3 · 10 ⁻⁸	Mg(OH) ₂	5.0 · 10 ⁻¹²															
Acide hypochloreux	HClO	ClO ⁻	7.5	3.2 · 10 ⁻⁸	Mn(OH) ₂	4.0 · 10 ⁻¹⁴															
Acide borique	H ₃ BO ₃	H ₂ BO ₃ ⁻	9.2	6.0 · 10 ⁻¹⁰	MnS	1.4 · 10 ⁻¹⁵															
Ion ammonium	NH ₄ ⁺	NH ₃	9.2	6.0 · 10 ⁻¹⁰	Ni ₃ (PO ₄) ₂	4.7 · 10 ⁻³²															
Cyanure d'hydrogène	HCN	CN ⁻	9.3	5.0 · 10 ⁻¹⁰	NiS	2.0 · 10 ⁻²⁶															
Phénol	C ₆ H ₅ OH	C ₆ H ₅ O ⁻	9.5	3.2 · 10 ⁻¹⁰	PbBr ₂	9.1 · 10 ⁻⁶															
Acide silicique	H ₂ SiO ₃	HSiO ₃ ⁻	9.7	2.0 · 10 ⁻¹⁰	PbCO ₃	1.5 · 10 ⁻¹³															
Acide carbonique (2)	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	10.3	5.0 · 10 ⁻¹¹	PbC ₂ O ₄	3.2 · 10 ⁻¹¹															
Peroxyde d'hydrogène (1)	H ₂ O ₂	HO ₂ ⁻	11.6	2.5 · 10 ⁻¹²	PbCl ₂	1.6 · 10 ⁻⁵															
Acide ascorbique (2)	HC ₆ H ₆ O ₆ ⁻	C ₆ H ₆ O ₆ ²⁻	11.8	1.6 · 10 ⁻¹²	PbI ₂	1.1 · 10 ⁻⁹															
Acide phosphorique (3)	HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	12.3	5.0 · 10 ⁻¹³	PbS	2.5 · 10 ⁻²⁷															
Sulfure d'hydrogène (2)	HS ⁻	S ²⁻	12.9	1.25 · 10 ⁻¹³	PbSO ₄	2.2 · 10 ⁻⁸															
Ethanal	CH ₃ CHO	CH ₃ CO ⁻	14.5	3.2 · 10 ⁻¹⁵	Sn(OH) ₂	5.0 · 10 ⁻²⁶															
Méthanol	CH ₃ OH	CH ₃ O ⁻	15.5	3.2 · 10 ⁻¹⁶	SnS	1.0 · 10 ⁻²⁵															
Eau (1)	H ₂ O	HO ⁻	15.7	1.8 · 10 ⁻¹⁶	SrCO ₃	1.1 · 10 ⁻¹⁰															
Ethanol	CH ₃ CH ₂ COH	CH ₃ CH ₂ CO ⁻	15.9	1.25 · 10 ⁻¹⁶	SrSO ₄	2.8 · 10 ⁻⁷															
Peroxyde d'hydrogène (2)	HO ₂ ⁻	O ₂ ²⁻	≈ 25	≈ 10 ²⁵	ZnCO ₃	6.3 · 10 ⁻⁹															
Phosphine	PH ₃	PH ₂ ⁻	≈ 27	≈ 10 ²⁷	Zn(OH) ₂	1.0 · 10 ⁻⁷															
Dihydrogène	H ₂	H ⁻	≈ 28	≈ 10 ²⁸	ZnS	1.2 · 10 ⁻²³															
Eau (2)	HO ⁻	O ²⁻	≈ 29	≈ 10 ²⁹																	