

Produits de solubilités de quelques composés à 298 K
Ordre de grandeur de pK_s

IONS	Cl⁻	Br⁻	I⁻	CrO₄²⁻	S²⁻	SO₄²⁻	OH⁻
Ag⁺	9,7	12,5	16	12	50	5	8
Al³⁺							32
Ba²⁺				10		10	2
Bi³⁺			18		15		
Co²⁺					21		15
Cr³⁺							30,2
Cu²⁺				5	35,5		19,8
Fe²⁺				6	17		14,5
Fe³⁺				30	85		38,5
Hg₂²⁺	17		28	8	47	5,5	23
Mn²⁺					12,5		8,7
Ni²⁺					20,5		14,7
Pb²⁺	4,8		8,1	13,4	28	7,8	15,5
Zn²⁺					24		17

Constantes de dissociation d'acides en solution aqueuse à 298 K - pK_A

ACIDE	pK_1	pK_2
Acide carbonique H₂CO₃	6,5	10,5
Acide sulfurique H₂SO₄	fort	2,0
Acide sulfhydrique H₂S	7, 0	13,0
Ion ammonium NH₄⁺	9,3	

Constantes de dissociation d'ions complexes à 298 K - pK_d

ION	pK_d
[Ag(NH₃)₂]⁺	7,1
[Al(OH)₄]⁻	35
[Cu(NH₃)₄]²⁺	12
[Fe(SCN)(H₂O)₅]²⁺	3
[HgI₄]²⁻	29,6
[Zn(OH)₄]²⁻	17,7

Quelques potentiels standards d'oxydoréduction à pH = 0 et 298 K

Couple rédox	E° en volt	Système
F_2 / F^-	2,87	$F_2 + 2 e^- \rightleftharpoons 2 F^-$
$S_2O_8^{2-} / SO_4^{2-}$	2,00	$S_2O_8^{2-} + 2 e^- \rightleftharpoons 2 SO_4^{2-}$
H_2O_2 / H_2O	1,78	$H_2O_2 + 2 H^+ + 2 e^- \rightleftharpoons 2 H_2O$
$HClO / Cl_2$	1,59	$2 HClO + 2 H^+ + 2 e^- \rightleftharpoons Cl_2 + 2 H_2O$
MnO_4^- / Mn^{2+}	1,51	$MnO_4^- + 8 H^+ + 5 e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4 H_2O$
PbO_2 / Pb^{2+}	1,42	$PbO_2 + 4 H^+ + 2 e^- \rightleftharpoons Pb^{2+} + 2 H_2O$
Cl_2 / Cl^-	1,38	$Cl_2 + 2 e^- \rightleftharpoons 2 Cl^-$
$Cr_2O_7^{2-} / Cr^{3+}$	1,33	$Cr_2O_7^{2-} + 14 H^+ + 6 e^- \rightleftharpoons 2 Cr^{3+} + 7 H_2O$
O_2 / H_2O	1,23	$O_2 + 4 H^+ + 4 e^- \rightleftharpoons 2 H_2O$
Br_2 / Br^-	1,08	$Br_2 + 2 e^- \rightleftharpoons 2 Br^-$
NO_3^- / NO	0,99	$NO_3^- + 4 H^+ + 3 e^- \rightleftharpoons NO + 2 H_2O$
Hg^{2+} / Hg_2^{2+}	0,91	$2 Hg^{2+} + 2 e^- \rightleftharpoons Hg_2^{2+}$
Ag^+ / Ag	0,80	$Ag^+ + e^- \rightleftharpoons Ag$
Fe^{3+} / Fe^{2+}	0,77	$Fe^{3+} + e^- \rightleftharpoons Fe^{2+}$
$[Fe(CN)_6]^{3-} / [Fe(CN)_6]^{4-}$	0,70	$[Fe(CN)_6]^{3-} + e^- \rightleftharpoons [Fe(CN)_6]^{4-}$
I_2 / I^-	0,62	$I_2 + 2 e^- \rightleftharpoons 2 I^-$
Cu^{2+} / Cu	0,34	$Cu^{2+} + 2 e^- \rightleftharpoons Cu$
Sn^{4+} / Sn^{2+}	0,15	$Sn^{4+} + 2 e^- \rightleftharpoons Sn^{2+}$
S / H_2S	0,14	$S + 2 H^+ + 2 e^- \rightleftharpoons H_2S$
SO_4^{2-} / SO_2	0,12	$SO_4^{2-} + 3 H^+ + 2 e^- \rightleftharpoons SO_2 + 2 H_2O$
$2 H^+ / H_2$	0,00	$2 H^+ + 2 e^- \rightleftharpoons H_2$
Pb^{2+} / Pb	- 0,13	$Pb^{2+} + 2 e^- \rightleftharpoons Pb$
Sn^{2+} / Sn	- 0,14	$Sn^{2+} + 2 e^- \rightleftharpoons Sn$
Fe^{2+} / Fe	- 0,44	$Fe^{2+} + 2 e^- \rightleftharpoons Fe$
Zn^{2+} / Zn	- 0,76	$Zn^{2+} + 2 e^- \rightleftharpoons Zn$
Al^{3+} / Al	- 1,66	$Al^{3+} + 3 e^- \rightleftharpoons Al$
Na^+ / Na	- 2,71	$Na^+ + 1 e^- \rightleftharpoons Na$