

Table des potentiels standard $Ox+ne^{-}\leftrightarrow Red$ à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
$F_2 + 2 H^+ + 2 e^-$	2HF	3.05
$F_2 + 2 e^-$	2F ⁻	2.87
$O_{(g)} + 2 H^+ + 2 e^-$	H ₂ O	2.43
$S_2O_8^{2-} + 2H^+ + 2 e^-$	2HSO ₄ ⁻	2.08
$O_3 + 2H^+ + 2 e^-$	O ₂ + H ₂ O	2.07
$Bi^{5+} + 2 e^-$	Bi ³⁺	2.00
$S_2O_8^{2-} + 2e^-$	2SO ₄ ²⁻	1.96
$[Co(H_2O)_6]^{3+} + e^-$	$[Co(H_2O)_6]^{2+}$	1.92
$BrO_4^- + 2H^+ + 2 e^-$	BrO ₃ ⁻ + H ₂ O	1.85
$Co^{3+} + e^-$	Co ²⁺	1.84
$N_2O_{(g)} + 2H^+ + 2 e^-$	N _{2(g)} + H ₂ O	1.77
$H_2O_2 + 2H^+ + 2 e^-$	2 H ₂ O	1.76
$Ce^{4+} + e^-$	Ce ³⁺	1.72
$MnO_4^- + 4H^+ + 3 e^-$	MnO ₂ + 2 H ₂ O	1.70
$PbO_{2(\alpha)} + SO_4^{2-} + 4H^+ + 2 e^-$	PbSO ₄ + 2 H ₂ O	1.70
$Pb^{4+} + 2 e^-$	Pb ²⁺	1.69
$Au^+ + e^-$	Au	1.68
$2NO + 4H^+ + 4 e^-$	N _{2(g)} + H ₂ O	1.67
$2HClO_2 + 6 H^+ + 6 e^-$	Cl _{2(g)} + 4 H ₂ O	1.66
$2HClO + 2 H^+ + 2 e^-$	Cl _{2(g)} + 2 H ₂ O	1.63
$O(g) + H_2O + 2 e^-$	2OH ⁻	1.60
$2HBrO + 2 H^+ + 2 e^-$	Br ₂ + 2 H ₂ O	1.60
$2NO + 2 H^+ + 2 e^-$	N _{2O(g)} + H ₂ O	1.59
$HClO_2 + 3 H^+ + 4 e^-$	Cl ⁻ + 2 H ₂ O	1.58
$IO_4^- + 2 H^+ + 2 e^-$	IO ₃ ⁻ + H ₂ O	1.55
$Au^{3+} + 3 e^-$	Au	1.52
$2NO_2^- + 8 H^+ + 6 e^-$	N _{2(g)} + 4 H ₂ O	1.51
$MnO_4^- + 8 H^+ + 5 e^-$	Mn ²⁺ + 4 H ₂ O	1.51
$Mn^{3+} + e^-$	Mn ²⁺	1.50
$HClO + H^+ + 2 e^-$	Cl ⁻ + H ₂ O	1.50
$2BrO_3^- + 12H^+ + 10 e^-$	Br ₂ + 6 H ₂ O	1.48
$BrO_3^- + 5H^+ + 4 e^-$	HBrO + 2 H ₂ O	1.48
$2ClO_3^- + 12 H^+ + 10 e^-$	Cl _{2(g)} + 6 H ₂ O	1.47
$PbO_{2(\alpha)} + 4 H^+ + 2 e^-$	Pb ²⁺ + 2H ₂ O	1.47
$2HNO_2 + 6 H^+ + 6 e^-$	N _{2(g)} + 4 H ₂ O	1.45

Table des potentiels standard $Ox+ne^{-} \leftrightarrow Red$ à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
$2NO_2^{-}+6 H^{+}+4 e^{-}$	$N_2O_{(g)}+3 H_2O$	1.40
$ClO_4^{-}+8 H^{+}+8 e^{-}$	$Cl^{-}+4 H_2O$	1.39
$ClO_4^{-}+16 H^{+}+16 e^{-}$	$Cl_{2(g)}+2 H_2O$	1.39
$Cl_{2(g)}+2 e^{-}$	$2Cl^{-}$	1.39
$HCrO_4^{-}+7 H^{+}+3 e^{-}$	$Cr^{3+}+4 H_2O$	1.38
$2NO_{2(g)}+8 H^{+}+8 e^{-}$	$N_{2(g)}+4 H_2O$	1.36
$N_2O_{4(g)}+8 H^{+}+8 e^{-}$	$N_{2(g)}+4 H_2O$	1.36
$Cl_{2(g)}+2 e^{-}$	$2Cl^{-}$	1.36
$Cr_2O_7^{2-}+14 H^{+}+6 e^{-}$	$2Cr^{3+}+7 H_2O$	1.36
$HBrO+H^{+}+2 e^{-}$	$Br^{-}+H_2O$	1.34
$ICl_{3(s)}+2 e^{-}$	$ICl+2Cl^{-}$	1.28
$O_3+H_2O+2 e^{-}$	O_2+2OH^{-}	1.25
$2NO_3^{-}+12 H^{+}+10e^{-}$	$N_{2(g)}+6 H_2O$	1.25
$MnO_2+4 H^{+}+2 e^{-}$	$Mn^{2+}+2 H_2O$	1.23
$2NO_{2(g)}+6 H^{+}+6 e^{-}$	$N_2O_{(g)}+3 H_2O$	1.23
$O_2+4 H^{+}+4 e^{-}$	$2 H_2O$	1.23
$ClO_4^{-}+2 H^{+}+2e^{-}$	$ClO_3^{-}+H_2O$	1.20
$NO_2^{-}+2 H^{+}+e^{-}$	$NO_{(g)}+H_2O$	1.20
$2ICl_{(aq)}+2 e^{-}$	I_2+2Cl^{-}	1.20
$2IO_3^{-}+12 H^{+}+10 e^{-}$	$I_{2(aq)}+6 H_2O$	1.19
$Pt^{2+}+2 e^{-}$	$Pt_{(s)}$	1.19
$ClO_{2(g)}+H^{+}+e^{-}$	$HClO_2$	1.19
$ClO_3^{-}+3 H^{+}+2 e^{-}$	$HClO_2+H_2O$	1.18
$ClO_3^{-}+2 H^{+}+e^{-}$	$ClO_{2(g)}+H_2O$	1.17
$Pt^{4+}+4 e^{-}$	$Pt_{(s)}$	1.15
$2NO_3^{-}+10 H^{+}+8 e^{-}$	$N_2O_{(g)}+5 H_2O$	1.12
$O_2+4 e^{-}$	$2O^{2-}$	1.12
$NO_{2(g)}+H^{+}+e^{-}$	HNO_2	1.09
$Br_{(aq)}+2e^{-}$	$2Br^{-}$	1.09
$IO_3^{-}+6H^{+}+6e^{-}$	$I^{-}+3 H_2O$	1.08
$N_2O_{4(g)}+2H^{+}+2e^{-}$	$2HNO_2$	1.07
$Br_{2(l)}+2e^{-}$	$2Br^{-}$	1.06
$NO_{2(g)}+2H^{+}+2 e^{-}$	$NO_{(g)}+H_2O$	1.05
$Br_3^{-}+2e^{-}$	$3Br^{-}$	1.05
$N_2O_{4(g)}+4H^{+}+4 e^{-}$	$2NO_{(g)}+H_2O$	1.04

Table des potentiels standard Ox+ne⁻↔Red à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
HNO ₂ +H ⁺ + e ⁻	NO _(g) + H ₂ O	1.00
VO ₂ ⁺ +2H ⁺ + e ⁻	VO ²⁺ + H ₂ O	1.00
Pd ²⁺ +2e ⁻	Pd _(s)	0.99
HIO _(aq) +H ⁺ +2 e ⁻	I ⁻ + H ₂ O	0.98
CNO ⁻ +H ₂ O+2 e ⁻	CN ⁻ +2OH ⁻	0.97
NO ₃ ⁻ (HNO ₃ 30%) +4H ⁺ +3 e ⁻	NO _(g) +2 H ₂ O	0.94
HgO _(r) +2H ⁺ +2 e ⁻	Hg _(l) + H ₂ O	0.93
2Hg ²⁺ _(aq) +2 e ⁻	Hg ₂ ²⁺	0.91
NO _{2(g)} +8H ⁺ +7 e ⁻	NH ₄ ⁺ + H ₂ O	0.90
NO ₂ ⁻ +8 H ⁺ +6 e ⁻	NH ₄ ⁺ +2 H ₂ O	0.90
ClO ⁻ +2 H ⁺ +2 e ⁻	Cl ⁻ + H ₂ O	0.89
N ₂ O _{4(g)} +16 H ⁺ +14 e ⁻	2NH ₄ ⁺ +4 H ₂ O	0.89
NO ₃ ⁻ +10 H ⁺ +8 e ⁻	NH ₄ ⁺ +3 H ₂ O	0.875
N ₂ O _{4(g)} +2 e ⁻	2NO ₂ ⁻	0.87
HNO ₂ +6 H ⁺ +6 e ⁻	NH ₃ +2 H ₂ O	0.86
4SO ₃ ²⁻ +12 H ⁺ +6 e ⁻	S ₄ O ₆ ²⁻ +6 H ₂ O	0.86
Hg ²⁺ +2 e ⁻	Hg _(l)	0.85
SnO ₃ ²⁻ +6 H ⁺ +2 e ⁻	Sn ²⁺ +3 H ₂ O	0.85
NO _(g) +6 H ⁺ +5 e ⁻	NH ₄ ⁺ + H ₂ O	0.84
NO ₃ ⁻ +2 H ⁺ +2 e ⁻	NO ₂ ⁻ + H ₂ O	0.835
O ₂ +4 H ⁺ +4 e ⁻	2 H ₂ O	0.815 (Ph=7)
NO ₂ ⁻ +7 H ⁺ +6 e ⁻	NH _{3(aq)} +2 H ₂ O	0.81
2NO ₃ ⁻ +2 H ⁺ +2 e ⁻	N ₂ O _{4(g)} +2 H ₂ O	0.803
Hg ₂ ²⁺ +2 e ⁻	Hg _(l)	0.80
Ag ⁺ + e ⁻	Ag _(s)	0.80
NO ₂ ⁻ +7 H ⁺ +6 e ⁻	NH _{3(g)} +2 H ₂ O	0.79
NO ₃ ⁻ (HNO ₃ 75%) +2H ⁺ + e ⁻	NO _{2(g)} + H ₂ O	0.775
Fe ³⁺ + e ⁻	Fe ²⁺	0.77
PtCl ₄ ⁻ +2 e ⁻	Pt _(s) +4Cl ⁻	0.74
HNO ₂ +6 H ⁺ +6 e ⁻	NH _{3(aq)} +2 H ₂ O	0.73
2AsO ₄ ³⁻ +10 H ⁺ +4 e ⁻	As ₂ O _{3(s)} +5 H ₂ O	0.72
O ₂ +2 H ⁺ +2 e ⁻	H ₂ O ₂	0.69
ClO ₂ ⁻ + H ₂ O +2 e ⁻	ClO ⁻ +2OH ⁻	0.68
H ₂ AsO ₄ ⁻ +3 H ⁺ +3 e ⁻	HAsO ₂ +2 H ₂ O	0.67

Table des potentiels standard $Ox+ne^{-}\leftrightarrow Red$ à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
$2SO_3^{2-}+6 H^++4 e^{-}$	$S_2O_3^{2-}+3 H_2O$	0.67
$Ag_2SO_4(s)+2 e^{-}$	$2Ag(s)+SO_4^{2-}$	0.65
$Cu^{2+}+Br^{-}+e^{-}$	$CuBr(s)$	0.65
$AsO_4^{3-}+8H^++5 e^{-}$	$As(s)+4 H_2O$	0.65
$N_2O(g)+10H^++8 e^{-}$	$2NH_4^++ H_2O$	0.65
$ClO_3^{-}+3 H_2O +6 e^{-}$	$Cl^{-}+6OH^{-}$	0.62
$I_{2(aq)}+2 e^{-}$	$2I^{-}$	0.62
$Hg_2SO_4+2 e^{-}$	$2Hg(l)+SO_4^{2-}$	0.61
$HAsO_4^{-}+3H^++2 e^{-}$	$AsO_2^{-}+2 H_2O$	0.61
$MnO_4^{-}+2 H_2O +3 e^{-}$	MnO_2+4OH^{-}	0.60
$CH_3OH+2 H^++2 e^{-}$	$CH_4(g)+ H_2O$	0.59
$2H_3AsO_4+4 H^++4 e^{-}$	$As_2O_3+5 H_2O$	0.58
$BrO_3^{-}+3 H_2O +6 e^{-}$	$Br^{-}+6OH^{-}$	0.58
$4HSO_3^{-}+8 H^++6 e^{-}$	$S_4O_6^{2-}+6 H_2O$	0.58
$H_3AsO_4+2 H^++2 e^{-}$	$H_3AsO_3+ H_2O$	0.56
$MnO_4^{-}+ e^{-}$	MnO_4^{2-}	0.56
$Cu^{2+}+Cl^{-}+ e^{-}$	$CuCl$	0.54
$I_{2(s)}+2 e^{-}$	$2I^{-}$	0.54
$I_3^{-}+2 e^{-}$	$3I^{-}$	0.54
$Cu^{+}+ e^{-}$	$Cu(s)$	0.52
$N_2O(g)+8 H^++8 e^{-}$	$2NH_3+ H_2O$	0.51
$4H_2SO_3+4 H^++6 e^{-}$	$S_4O_6^{2-}+6 H_2O$	0.51
$4SO_2(g)+8 H^++6 e^{-}$	$S_4O_6^{2-}+6 H_2O$	0.51
$H_2SO_3+4 H^++4 e^{-}$	$S(s)+3 H_2O$	0.50
$S_2O_3^{2-}+6 H^++4 e^{-}$	$2S(s)+3 H_2O$	0.50
$BrO_3^{-}+2 H_2O +4 e^{-}$	$BrO^{-}+4OH^{-}$	0.49
$ClO_3^{-}+2 H_2O +4 e^{-}$	$ClO^{-}+4OH^{-}$	0.49
$2CO_3^{2-}+4 H^++2 e^{-}$	$C_2O_4^{2-}+2 H_2O$	0.48
$IO^{-}+H_2O+2 e^{-}$	$I^{-}+2OH^{-}$	0.47
$SO_2(g)+4 H^++4 e^{-}$	$S(s)+2 H_2O$	0.45
$2HSO_3^{-}+4 H^++4 e^{-}$	$S_2O_3^{2-}+3 H_2O$	0.45
$2BrO^{-}+2 H_2O +2 e^{-}$	$Br_{2(l)}+4OH^{-}$	0.45
$As_2O_5+10 H^++10 e^{-}$	$2As(s)+5 H_2O$	0.43
$2ClO^{-}+2 H_2O +2 e^{-}$	$Cl_{2(g)}+4OH^{-}$	0.42
$2H_2SO_3+2 H^++4 e^{-}$	$S_2O_3^{2-}+3 H_2O$	0.40

Table des potentiels standard $Ox+ne^{-} \leftrightarrow Red$ à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
$O_2+2 H_2O +4 e^{-}$	$4 OH^{-}$	0.40
$2O_2+2 H^{+}+2 e^{-}$	$O_{3(g)}+ H_2O$	0.38
$Bi_2O_3+6 H^{+}+6 e^{-}$	$Bi_{(s)}+3 H_2O$	0.38
$ClO_4^{-}+ H_2O +2 e^{-}$	$ClO_3^{-}+2OH^{-}$	0.37
$Sb(OH)_6^{-}+2 H^{+}+2 e^{-}$	$Sb(OH)_4^{-}+2 H_2O$	0.36
$[Fe(CN)_6]^{3-}+ e^{-}$	$[Fe(CN)_6]^{4-}$	0.36
$MnO_4^{-}+4 H_2O +5 e^{-}$	$Mn(OH)_2+6OH^{-}$	0.34
$Cu^{2+}+2 e^{-}$	$Cu_{(s)}$	0.34
$Ag_2O+ H_2O +2 e^{-}$	$Ag_{(s)}+2OH^{-}$	0.34
$HSnO_2 +3 H^{+}+2 e^{-}$	$Sn_{(s)}+2 H_2O$	0.33
$Bi^{3+}+3 e^{-}$	$Bi_{(s)}$	0.32
$CO_3^{2-}+3 H^{+}+2 e^{-}$	$HCOO^{-}+ H_2O$	0.31
$As^{3+}+3 e^{-}$	$As_{(s)}$	0.30
$ClO_3^{-}+ H_2O +2 e^{-}$	$ClO_2^{-}+2OH^{-}$	0.29
$MnO_4^{2-}+ e^{-}$	MnO_4^{3-}	0.27
$N_{2(g)}+8 H^{+}+6 e^{-}$	$2NH_4^{+}$	0.27
$Hg_2Cl_{2(s)}+2 e^{-}$	$2Hg_{(l)}+2Cl^{-}$	0.27
$H_2PO_4^{-}+9 H^{+}+8 e^{-}$	$PH_3+4 H_2O$	0.26
$IO_3^{-}+3 H_2O +6 e^{-}$	$I^{-}+6OH^{-}$	0.26
$CO+6 H^{+}+6 e^{-}$	$CH_{4(g)}+ H_2O$	0.26
$PbO_2+ H_2O +2 e^{-}$	$PbO_{(r)}$	0.25
$H_3AsO_3+3 H^{+}+3 e^{-}$	$As+3 H_2O$	0.24
$As_2O_3+6 H^{+}+6 e^{-}$	$2As+3 H_2O$	0.23
$AgCl+ e^{-}$	$Ag_{(s)}+Cl^{-}$	0.22
$HPO_4^{2-}+10 H^{+}+8 e^{-}$	$PH_3+4 H_2O$	0.21
$CO_2+4 H^{+}+4 e^{-}$	$C+2 H_2O$	0.21
$CO_3^{2-}+6 H^{+}+4 e^{-}$	$C+3 H_2O$	0.21
$S_{(s)}+2 H^{+}+3 e^{-}$	$H_2S_{(g)}$	0.17
$BiOCl+2 H^{+}+8 e^{-}$	$Bi_{(s)}+Cl^{-}+ H_2O$	0.17
$CO_2+8 H^{+}+8 e^{-}$	$CH_{4(g)}+2 H_2O$	0.17
$Co(OH)_3+ e^{-}$	$Co(OH)_2+OH^{-}$	0.17
$SO_4^{2-}+4 H^{+}+2 e^{-}$	$H_2SO_3+ H_2O$	0.16
$Cu^{2+}+ e^{-}$	Cu^{+}	0.16
$Sn^{4+}+2 e^{-}$	Sn^{2+}	0.15
$2NO_2^{-}+3 H_2O +4 e^{-}$	$N_2O_{(g)}+6OH^{-}$	0.15

Table des potentiels standard $Ox+ne^{-}\leftrightarrow Red$ à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
$S_{(s)}+2 H^{+}+2 e^{-}$	$H_2S_{(aq)}$	0.14
$C+4 H^{+}+4 e^{-}$	$CH_{4(g)}$	0.13
$CuCl+ e^{-}$	$Cu_{(s)}+Cl^{-}$	0.12
$NiO_{(s)}+2 H^{+}+ e^{-}$	$Ni_{(s)}+ H_2O$	0.12
$SnO_2+4 H^{+}+2 e^{-}$	$Sn^{2+}+ H_2O$	0.12
$PO_4^{3-}+11H^{+}+8 e^{-}$	$PH_3+4 H_2O$	0.12
$Sb^{3+}+3 e^{-}$	$Sb_{(s)}$	0.10
$HgO_{(r)}+ H_2O +2 e^{-}$	$Hg_{(l)}+2OH^{-}$	0.098
$S_4O_6^{2-}+2 e^{-}$	$2S_2O_3^{2-}$	0.08
$AgBr+ e^{-}$	$Ag_{(s)}+Br^{-}$	0.071
$Bi(OH)^{2+}+3 e^{-}$	$Bi_{(s)}+OH^{-}$	0.07
$Sn^{4+}+4 e^{-}$	$Sn_{(s)}$	0.05
$HOCN+2H^{+}+2 e^{-}$	$HCN_{(aq)}+ H_2O$	0.02
$NO_3^{-}+ H_2O +2 e^{-}$	$NO_2^{-}+2OH^{-}$	0.01
$2 H^{+}+2 e^{-}$	$H_{2(g)}$	0.00
$HOCN+2 H^{+}+2 e^{-}$	$HCN_{(g)}+ H_2O$	-0.02
$Fe^{3+}+3 e^{-}$	$Fe_{(s)}$	-0.04
$P_{(bl)}+3 H^{+}+3 e^{-}$	$PH_{3(g)}$	-0.06
$N_2+6 H^{+}+6 e^{-}$	$2NH_{3(g)}$	-0.06
$O_2+ H_2O +2 e^{-}$	$OH^{-}+HO_2^{-}$	-0.065
$N_2+6H_2+6 e^{-}$	$2NH_{3(aq)}$	-0.09
$CrO_4^{2-}+4 H_2O +3 e^{-}$	$Cr(OH)_3+5OH^{-}$	-0.11
$P_{(r)}+3 H^{+}+2 e^{-}$	$PH_{3(g)}$	-0.11
$NO_3^{-}+6 H_2O +8 e^{-}$	$NH_{3(g)}+9OH^{-}$	-0.12
$PO_4^{3-}+3 H^{+}+2 e^{-}$	$HPO_3^{2-}+ H_2O$	-0.12
$Pb^{2+}+2 e^{-}$	$Pb_{(s)}$	-0.13
$Si+4 H^{+}+4 e^{-}$	SiH_4	-0.14
$Sn^{2+}+2 e^{-}$	$Sn_{(s)}$	-0.14
$OCN^{-}+2 H^{+}+2 e^{-}$	$CN^{-}+ H_2O$	-0.14
$AgI+ e^{-}$	$Ag_{(s)}+I^{-}$	-0.15
$HPO_3^{2-}+8 H^{+}+6 e^{-}$	$PH_{3(g)}+3 H_2O$	-0.20
$As_{(s)}+3 H^{+}+3 e^{-}$	$AsH_{3(g)}$	-0.22
$HPO_4^{2-}+2 H^{+}+2 e^{-}$	$HPO_3^{2-}+ H_2O$	-0.23
$CdS_{(s)}+2 e^{-}$	$Cd_{(s)}+S^{2-}$	-0.25
$Ni^{2+}+2 e^{-}$	$Ni_{(s)}$	-0.25

Table des potentiels standard Ox+ne⁻↔Red à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
H ₂ PO ₃ ⁻ +7 H ⁺ +6 e ⁻	PH _{3(g)} +3 H ₂ O	-0.26
H ₂ PO ₄ ⁻ +2 H ⁺ +2 e ⁻	H ₂ PO ₃ ⁻ + H ₂ O	-0.26
PbCl ₂ +2 e ⁻	Pb _(s) +2Cl ⁻	-0.27
Co ²⁺ +2 e ⁻	Co _(s)	-0.28
H ₃ PO ₃ +6 H ⁺ +6 e ⁻	PH _{3(g)} +3 H ₂ O	-0.28
H ₃ PO ₄ +8 H ⁺ +8 e ⁻	PH _{3(g)} +4 H ₂ O	-0.28
H ₃ PO ₄ +2 H ⁺ +2 e ⁻	H ₃ PO ₃ + H ₂ O	-0.28
O ₂ + e ⁻	O ₂ ⁻	-0.28
CuO+ H ₂ O +2 e ⁻	Cu _(s) +2OH ⁻	-0.29
H ₃ PO ₄ +H ⁺ +2 e ⁻	H ₂ PO ₃ ⁻ +H ₂ O	-0.33
Cd ²⁺ +Hg+2 e ⁻	Cd(Hg)	-0.35
PbI ₂ +2 e ⁻	Pb _(s) +2I ⁻	-0.36
Cu ₂ O _(s) + H ₂ O +2 e ⁻	Cu _(s) +2OH ⁻	-0.36
N ₂ +6 H ₂ O +6 e ⁻	2NH ₃ +6 OH ⁻	-0.40
Cd ²⁺ +2 e ⁻	Cd _(s)	-0.40
2H ⁺ +2 e ⁻	H ₂	-0.40 pH=7
Cr ³⁺ + e ⁻	Cr ²⁺	-0.42
Fe ²⁺ +2 e ⁻	Fe _(s)	-0.44
S _(s) +2 e ⁻	S ²⁻	-0.45
Bi ₂ O _{3(s)} +3 H ₂ O +6 e ⁻	2Bi+6 OH ⁻	-0.45
NO ₂ ⁻ + H ₂ O + e ⁻	NO+2 OH ⁻	-0.46
2CO ₂ +2 H ⁺ +2 e ⁻	H ₂ C ₂ O ₄	-0.48
ClO ₃ ⁻ + H ₂ O + e ⁻	ClO _{2(g)} +2 OH ⁻	-0.48
Sb+3 H ⁺ +3 e ⁻	SbH _{3(g)}	-0.51
2NH ₄ ⁺ +2 e ⁻	2NH _{3(aq)} +H ₂	-0.55
PbO _(r) + H ₂ O +2 e ⁻	Pb+2 OH ⁻	-0.58
2 SO ₃ ²⁻ +3 H ₂ O +4 e ⁻	S ₂ O ₃ ²⁻ +6 OH ⁻	-0.58
SO ₃ ²⁻ +3 H ₂ O +6 e ⁻	S ²⁺ +6 OH ⁻	-0.61
SbO ₂ ⁻ +2 H ₂ O +3 e ⁻	Sb+6 OH ⁻	-0.64
SO ₃ ²⁻ +3 H ₂ O +4 e ⁻	S _(s) +6 OH ⁻	-0.66
AsO ₂ ⁻ +2 H ₂ O +3 e ⁻	As _(s) +4 OH ⁻	-0.68
Co(OH) ₂ +2 e ⁻	Co _(s) +2 OH ⁻	-0.73
S ₂ O ₃ ²⁻ +3 H ₂ O +4 e ⁻	2S+6 OH ⁻	-0.74
Cr ³⁺ +3 e ⁻	Cr _(s)	-0.74

Table des potentiels standard $Ox+ne^{-} \leftrightarrow Red$ à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E ⁰ (Volt)
$Zn^{2+}+2 e^{-}$	$Zn_{(s)}$	-0.76
$2 H_2O +2 e^{-}$	$H_2+2 OH^{-}$	-0.83
$2NO_3^{-}+2 H_2O +2 e^{-}$	$N_2O_{4(g)}+4 OH^{-}$	-0.86
$Cr^{2+}+2 e^{-}$	$Cr_{(s)}$	-0.90
$HSnO_2^{-}+ H_2O +2 e^{-}$	$Sn_{(s)}+3 OH^{-}$	-0.91
$SO_4^{2-}+ H_2O +2 e^{-}$	$SO_3^{2-}+2 OH^{-}$	-0.94
$BF_4^{-}+3 e^{-}$	$B_{(s)}+4F^{-}$	-1.04
$[Zn(NH_3)_4]^{2+}+2 e^{-}$	$Zn_{(s)}+4NH_3$	-1.04
$Sn_{(s)}+4 H^{+}+4 e^{-}$	SnH_4	-1.07
$PO_4^{3-}+2 H_2O +2 e^{-}$	$HPO_3^{2-}+3 OH^{-}$	-1.12
$Mn^{2+}+2 e^{-}$	$Mn_{(s)}$	-1.18
$As_{(s)}+3 H_2O +3 e^{-}$	$AsH_{3(g)}+3 OH^{-}$	-1.37
$SiF_6^{2-}+4 e^{-}$	$Si+6F^{-}$	-1.40
$ZnS+2 e^{-}$	$Zn_{(s)}+S^{2-}$	-1.44
$Al^{3+}+3 e^{-}$	$Al_{(s)}$	-1.67
$SiO_3^{2-}+3H_2O+4 e^{-}$	$Si_{(s)}+6OH^{-}$	-1.70
$Be^{2+}+2 e^{-}$	$Be_{(s)}$	-1.85
$H_2+2 e^{-}$	$2H^{-}$	-2.25
$Al(OH)_3+3 e^{-}$	$Al_{(s)}+3OH^{-}$	-2.30
$Mg^{2+}+2 e^{-}$	$Mg_{(s)}$	-2.36
$Mg(OH)_2+2 e^{-}$	$Mg_{(s)}+2OH^{-}$	-2.69
$Na^{+}+ e^{-}$	$Na_{(s)}$	-2.71
$Ba(OH)_2+2 e^{-}$	$Ba_{(s)}+2OH^{-}$	-2.81
$Ca^{2+}+2 e^{-}$	$Ca_{(s)}$	-2.84
$Sr(OH)_2+2 e^{-}$	$Sr_{(s)}+2OH^{-}$	-2.88
$Sr^{2+}+2 e^{-}$	$Sr_{(s)}$	-2.89
$Ba^{2+}+2 e^{-}$	$Ba_{(s)}$	-2.92
$Cs^{+}+ e^{-}$	$Cs_{(s)}$	-2.92
$K^{+}+ e^{-}$	$K_{(s)}$	-2.92
$Ca(OH)_2+2 e^{-}$	$Ca_{(s)}+2OH^{-}$	-3.03
$Li^{+}+ e^{-}$	$Li_{(s)}$	-3.04
$3N_2+2 e^{-}$	$2N_3^{-}$	-3.40