Table des potentiels standard Ox+ne⁻↔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_2O	2.43
$S_2O_8^{2-}$ +2H^+ +2 e^-	$2HSO_4^-$	2.08
O_3+2H^++2 e^-	O_2 + H_2O	2.07
Bi^{5+} +2 e^-	Bi^{3+}	2.00
$S_2O_8^{2-}$ +2e^-	$2SO_4^{2-}$	1.96
$[Co(H2O)6]^{3+}$ + e^-	$[Co(H_2O)_6]^{2+}$	1.92
BrO_4^-+2H^++2 e^-	BrO_3^- + H_2O	1.85
Co^{3+} + e^-	Co^{2+}	1.84
$N_2O_{(g)}$ + 2H^++2 e^-	$N_{2(g)}$ + H_2O	1.77
H_2O_2+2H^++2 e^-	2 H_2O	1.76
Ce^{4+} + e^-	Ce^{3+}	1.72
MnO_4^-+4H^++3 e^-	MnO_2+2 H_2O	1.70
$PbO_{2(\alpha)}$+SO_4^{2-} +4H^++2 e^-	$PbSO_4$+2 H_2O	1.70
Pb^{4+}+2 e^-	Pb^{2+}	1.69
Au^+ + e^-	Au	1.68
2NO+4H^++4 e^-	$N_{2(g)}$ + H_2O	1.67
$2HClO_2$ +6 H^++6 e^-	$Cl_{2(g)}$ +4 H_2O	1.66
2HClO +2 H^++2 e^-	$Cl_{2(g)}$ +2 H_2O	1.63
O(g)+H_2O+2 e^-	$2OH^-$	1.60
2HBrO + 2 H^++2 e^-	Br_2+2 H_2O	1.60
2NO+2 H^++2 e^-	$N_2O_{(g)}$+ H_2O	1.59
HClO2+3 H^+++4 e^-	Cl^-+2 H_2O	1.58
IO4 - +2 H^++2 e^-	IO_3^- + H_2O	1.55
Au^{3+} +3 e^-	Au	1.52
$2NO_2^-$ +8 H^++6 e^-	$N_{2(g)}$+4 H_2O	1.51
MnO_4^-+8 H^+++5 e^-	Mn^{2+} +4 H_2O	1.51
Mn^{3+} + e^-	Mn^{2+}	1.50
HClO+ H^++2 e^-	Cl^- + H_2O	1.50
2BrO3 -+12H++10 e^-	Br_2+6 H_2O	1.48
BrO3 -+5H++4 e^-	HBrO+2 H_2O	1.48
$2ClO_3^-$+12 H^++10 e^-	$Cl_{2(g)}$ +6 H_2O	1.47
$PbO_{2(\alpha)}$+4 H^++2 e^-	Pb^{2+} +2H2O	1.47
$2HNO_2$+6 H^++6 e^-	$N_{2(g)}$+4 H_2O	1.45

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_2O	1.00
VO_2^++2H^++ e^-	VO^{2+}+ H_2O	1.00
Pd^{2+}+2e^-	$Pd_{(s)}$	0.99
$HIO_{(aq)}$ +H^++2 e^-	I^-+ H_2O	0.98
CNO^-+H_2O+2 e^-	CN^-+2OH^-	0.97
NO_3^- (HNO_3 30%) +4H^++3 e^-	$NO_{(g)}$+2 H_2O	0.94
$HgO_{(r)}$+2H^++2 e^-	$Hg_{(l)}$+ H_2O	0.93
$2Hg^{2+}{}_{(aq)}$ +2 e^-	Hg_2^{2+}	0.91
$NO_{2(g)}$+8H^++7 e^-	NH_4^++ H_2O	0.90
NO_2^-+8 H^++6 e^-	NH_4^++2 H_2O	0.90
ClO^-+2 H^++2 e^-	Cl^-+ H_2O	0.89
$N_2O_{4(g)}$+16 H^++14 e^-	$2NH_4^+$+4 H_2O	0.89
NO_3^-+10 H^++8 e^-	NH_4^++3 H_2O	0.875
$N_2O_{4(g)}$+2 e^-	$2NO_2^-$	0.87
HNO_2+6 H^++6 e^-	NH_3+2 H_2O	0.86
$4SO_3^{2-}$+12 H^++6 e^-	$S_4O_6^{2-}$+6 H_2O	0.86
Hg^{2+}+2 e^-	$Hg_{(l)}$	0.85
SnO_3^{2-}+6 H^++2 e^-	Sn^{2+}+3 H_2O	0.85
$NO_{(g)}$ +6 H^++5 e^-	NH_4^++ H_2O	0.84
NO_3^-+2 H^++2 e^-	NO_2^-+ H_2O	0.835
O_2+4 H^++4 e^-	2 H_2O	0.815 (Ph=7)
NO_2^-+7 H^++6 e^-	$NH_{3(aq)}$+2 H_2O	0.81
$2NO_3^-$+2 H^++2 e^-	$N_2O_{4(g)}$+2 H_2O	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_2O	0.79
NO_3^- (HNO_3 75%) +2H^++ e^-	$NO_{2(g)}$+ H_2O	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_2O	0.73
$2AsO_4$ 3-+10 H^++4 e^-	$As_2O_{3(s)}$+5 H_2O	0.72
O_2+2 H^++2 e^-	H_2O_2	0.69
ClO_2^-+ H_2O +2 e^-	ClO^-+2OH^-	0.68
$H_2AsO_4^-$+3 H^++3 e^-	$HAsO_2$+2 H_2O	0.67

Table des potentiels standard Ox+ne⁻↔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
0_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)
$2SO_3^{2-}$+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^-	2NH4$^+$+ 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⁻↔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^-	2$Hg_{(l)}$+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⁻↔Red à 25°C et à p=101kPa

Oxydant	Réducteur	E^0 (Volt)
$H_2PO_3^-$+7 H^++6 e^-	$PH_{3(g)}$+3 H_2O	-0.26
$H_2PO_4^-$ +2 H^++2 e^-	$H_2PO_3^-$+ H_2O	-0.26
$PbCl_2$+2 e^-	$Pb_{(s)}$+2Cl^-	-0.27
Co^{2+}+2 e^-	$Co_{(s)}$	-0.28
H_3PO_3+6 H^++6 e^-	$PH_{3(g)}$+3 H_2O	-0.28
H_3PO_4+8 H^++8 e^-	$PH_{3(g)}$+4 H_2O	-0.28
H_3PO_4+2 H^++2 e^-	H_3PO_3+ H_2O	-0.28
O_2+ e^-	O_2^-	-0.28
CuO+ H_2O +2 e^-	$Cu_{(s)}$+2OH^-	-0.29
H_3PO_4+H^++2 e^-	$H_2PO_3^-$+H_2O	-0.33
Cd^{2+}+Hg+2 e^-	Cd(Hg)	-0.35
PbI_2+2 e^-	$Pb_{(s)}$+2I^-	-0.36
$Cu_2O_{(s)}$+ H_2O +2 e^-	$Cu_{(s)}$+2OH^-	-0.36
N_2+6 H_2O +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
$Bi_2O_{3(s)}$+3 H_2O +6 e^-	2Bi+6 OH^-	-0.45
NO_2^-+ H_2O + e^-	NO+2 OH^-	-0.46
$2CO_2$+2 H^++2 e^-	$H_2C_2O_4$	-0.48
ClO_3^-+ H_2O + e^-	$ClO_{2(g)}$+2 OH^-	-0.48
Sb+3 H^++3 e^-	$SbH_{3(g)}$	-0.51
2NH_4^++2 e^-	2$NH_{3(aq)}$+H_2	-0.55
$PbO_{(r)}$+ H_2O +2 e^-	Pb+2 OH^-	-0.58
2 SO_3^{2-}+3 H_2O +4 e^-	$S_2O_3^{2-}$+6 OH^-	-0.58
SO_3^{2-}+3 H_2O +6 e^-	S^{2+}+6 OH^-	-0.61
SbO_2^-+2 H_2O +3 e^-	Sb+6 OH^-	-0.64
SO_3^{2-}+3 H_2O +4 e^-	$S_{(s)}$+6 OH^-	-0.66
AsO_2^-+2 H_2O +3 e^-	$As_{(s)}$+4 OH^-	-0.68
$Co(OH)_2$+2 e^-	$Co_{(s)}$+2 OH^-	-0.73
$S_2O_3^{2-}$+3 H_2O +4 e^-	2S+6 OH^-	-0.74
Cr^{3+}+3 e^-	$Cr_{(s)}$	-0.74

Table des potentiels standard Ox+ne⁻↔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^-	2$S_2O_3^{2-}$	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^-	2$NH_{3(g)}$	-0.06
O_2+ H_2O +2 e^-	OH^-+HO_2^-	-0.065
N_2+6H_2+6 e^-	2$NH_{3(aq)}$	-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)
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