

Potentiels normaux de réduction

	E° (volts)
$F_2 + 2 e^- \rightarrow 2 F^-$	2,87
$Ag^{2+} + e^- \rightarrow Ag^+$	1,99
$Co^{3+} + e^- \rightarrow Co^{2+}$	1,95
$H_2O_2 + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow 2 H_2O$	1,78
$Ce^{4+} + e^- \rightarrow Ce^{3+}$	1,70
$PbO_2 + 4 H^+ + SO_4^{2-} + 2 e^- \rightarrow PbSO_4 + 2 H_2O$	1,69
$MnO_4^- + 4 H^+ + 3 e^- \rightarrow MnO_2 + 2 H_2O$	1,68
$2 e^- + 2 H^+ + IO_4^- \rightarrow IO_3^- + H_2O$	1,60
$MnO_4^- + 8 H^+ + 5 e^- \rightarrow Mn^{2+} + 4 H_2O$	1,51
$Au^{3+} + 3 e^- \rightarrow Au$	1,50
$PbO_2 + 4 H^+ + 2 e^- \rightarrow Pb^{2+} + 2 H_2O$	1,46
$Cl_2 + 2 e^- \rightarrow 2 Cl^-$	1,36
$Cr_2O_7^{2-} + 14 H^+ + 6 e^- \rightarrow 2 Cr^{3+} + 7 H_2O$	1,33
$O_2 + 4 H^+ + 4 e^- \rightarrow 2 H_2O$	1,23
$MnO_2 + 4 H^+ + 2 e^- \rightarrow Mn^{2+} + 2 H_2O$	1,21
$IO_3^- + 6 H^+ + 5 e^- \rightarrow \frac{1}{2} I_2 + 3 H_2O$	1,20
$Br_2 + 2 e^- \rightarrow 2 Br^-$	1,09
$VO_2^+ + 2 H^+ + e^- \rightarrow VO^{2+} + H_2O$	1,00
$AuCl_4^- + 3 e^- \rightarrow Au + 4 Cl^-$	0,99
$NO_3^- + 4 H^+ + 3 e^- \rightarrow NO + 2 H_2O$	0,96
$ClO_2 + e^- \rightarrow ClO_2^-$	0,954
$2 Hg^{2+} + 2 e^- \rightarrow Hg_2^{2+}$	0,91
$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$	0,80
$Hg_2^{2+} + 2 e^- \rightarrow 2 Hg$	0,80
$Fe^{3+} + e^- \rightarrow Fe^{2+}$	0,77
$O_2 + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow H_2O_2$	0,68
$MnO_4^- + e^- \rightarrow MnO_4^{2-}$	0,56
$I_2 + 2 e^- \rightarrow 2 I^-$	0,54
$Cu^+ + e^- \rightarrow Cu$	0,52

Potentiels normaux de réduction (*suite*)

	E° (volts)
$O_2 + 2 H_2O + 4 e^- \rightarrow 4 OH^-$	0,40
$Cu^{2+} + 2 e^- \rightarrow Cu$	0,34
$Hg_2Cl_2 + 2 e^- \rightarrow 2 Hg + 2 Cl^-$	0,34
$AgCl + e^- \rightarrow Ag + Cl^-$	0,22
$SO_4^{2-} + 4 H^+ + 2 e^- \rightarrow H_2SO_3 + H_2O$	0,20
$Cu^{2+} + e^- \rightarrow Cu^+$	0,16
$2 H^+ + 2 e^- \rightarrow H_2$	0,00
$Fe^{3+} + 3 e^- \rightarrow Fe$	-0,036
$Pb^{2+} + 2 e^- \rightarrow Pb$	-0,13
$Sn^{2+} + 2 e^- \rightarrow Sn$	-0,14
$Ni^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ni$	-0,23
$PbSO_4 + 2 e^- \rightarrow Pb + SO_4^{2-}$	-0,35
$Cd^{2+} + 2 e^- \rightarrow Cd$	-0,40
$Fe^{2+} + 2 e^- \rightarrow Fe$	-0,44
$Cr^{3+} + e^- \rightarrow Cr^{2+}$	-0,50
$Cr^{3+} + 3 e^- \rightarrow Cr$	-0,73
$Zn^{2+} + 2 e^- \rightarrow Zn$	-0,76
$2 H_2O + 2 e^- \rightarrow H_2 + 2 OH^-$	-0,83
$Mn^{2+} + 2 e^- \rightarrow Mn$	-1,18
$Al^{3+} + 3 e^- \rightarrow Al$	-1,66
$H_2 + 2 e^- \rightarrow 2 H^-$	-2,23
$Mg^{2+} + 2 e^- \rightarrow Mg$	-2,37
$La^{3+} + 3 e^- \rightarrow La$	-2,37
$Na^+ + e^- \rightarrow Na$	-2,71
$Ca^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ca$	-2,76
$Ba^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ba$	-2,90
$K^+ + e^- \rightarrow K$	-2,92
$Li^+ + e^- \rightarrow Li$	-3,05