

Standard Reduction Potentials for Various Half-Reactions

Half-reaction	E° (V)
$F_{2(g)} + 2e^- \longrightarrow 2F^-$	2.89
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow 2H_2O$	1.76
$PbO_2 + SO_4^{2-} + 4H^+ + 2e^- \longrightarrow PbSO_4 + 2H_2O$	1.69
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	1.51
$Au^{3+} + 3e^- \longrightarrow Au$	1.50
$Cl_{2(g)} + 2e^- \longrightarrow 2Cl^-$	1.36
$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \longrightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$	1.36
$MnO_2 + 4H^+ + 2e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 2H_2O$	1.23
$4H^+ + O_2 + 4e^- \longrightarrow 2H_2O$	1.23
$Br_{2(l)} + 2e^- \longrightarrow 2Br^-$	1.08
$AuCl_4^- + 3e^- \longrightarrow Au + 4Cl^-$	1.00
$NO_3^- + 4H^+ + 3e^- \longrightarrow NO + 2H_2O$	0.96
$Hg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Hg_{(l)}$	0.85
$Ag^+ + e^- \longrightarrow Ag$	0.80
$NO_3^- + 2H^+ + e^- \longrightarrow NO_{2(g)} + H_2O$	0.78
$Fe^{3+} + e^- \longrightarrow Fe^{2+}$	0.77
$O_{2(g)} + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2O_2$	0.70
$I_{2(s)} + 2e^- \longrightarrow 2I^-$	0.54
$Cu^+ + e^- \longrightarrow Cu$	0.52
$Cu^{2+} + 2e^- \longrightarrow Cu$	0.34
$SO_4^{2-} + 4H^+ + 2e^- \longrightarrow SO_{2(g)} + 2H_2O$	0.17
$Cu^{2+} + e^- \longrightarrow Cu^+$	0.16
$Sn^{4+} + 2e^- \longrightarrow Sn^{2+}$	0.14
$S_8 + 16H^+ + 16e^- \longrightarrow 8H_2S_{(g)}$	0.14
$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$	0.00
$Pb^{2+} + 2e^- \longrightarrow Pb$	-0.13
$Sn^{2+} + 2e^- \longrightarrow Sn$	-0.14
$Ni^{2+} + 2e^- \longrightarrow Ni$	-0.24
$Co^{2+} + 2e^- \longrightarrow Co$	-0.28
$PbSO_4 + 2e^- \longrightarrow Pb + SO_4^{2-}$	-0.36
$Cr^{3+} + e^- \longrightarrow Cr^{2+}$	-0.42
$Fe^{2+} + 2e^- \longrightarrow Fe$	-0.44
$S + 2e^- \longrightarrow S^{2-}$	-0.45

$U^{4+} + e \longrightarrow U^{3+}$	-0.58
$Ag_2S + 2e \longrightarrow 2Ag + S^{2-}$	-0.69
$Cr^{3+} + 3e \longrightarrow Cr$	-0.74
$Zn^{2+} + 2e \longrightarrow Zn$	-0.76
$2H_2O + 2e \longrightarrow H_{2(g)} + 2OH^-$	-0.83
$Mn^{2+} + 2e \longrightarrow Mn$	-1.18
$U^{3+} + 3e \longrightarrow U$	-1.64
$Al^{3+} + 3e \longrightarrow Al$	-1.68
$H_2 + 2e \longrightarrow 2H^+$	-2.25
$Mg^{2+} + 2e \longrightarrow Mg$	-2.36
$Na^+ + e \longrightarrow Na$	-2.71
$Ca^{2+} + 2e \longrightarrow Ca$	-2.87
$Sr^{2+} + 2e \longrightarrow Sr$	-2.89
$Ba^{2+} + 2e \longrightarrow Ba$	-2.91
$K^+ + e \longrightarrow K$	-2.94
$Rb^+ + e \longrightarrow Rb$	-2.94
$Cs^+ + e \longrightarrow Cs$	-3.03
$Li^+ + e \longrightarrow Li$	-3.04
