

Half-Reaction	$E^\circ(\text{V})$
$2 \text{H}_2\text{O}(l) + 2 e^- \longrightarrow \text{H}_2(g) + 2 \text{OH}^-(aq)$	-0.83
$\text{HO}_2^-(aq) + \text{H}_2\text{O}(l) + 2 e^- \longrightarrow 3 \text{OH}^-(aq)$	+0.88
$\text{H}_2\text{O}_2(aq) + 2 \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.776
$\text{Hg}_2^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow 2 \text{Hg}(l)$	+0.789
$2 \text{Hg}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Hg}_2^{2+}(aq)$	+0.920
$\text{Hg}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Hg}(l)$	+0.854
$\text{I}_2(s) + 2 e^- \longrightarrow 2 \text{I}^-(aq)$	+0.536
$2 \text{IO}_3^-(aq) + 12 \text{H}^+(aq) + 10 e^- \longrightarrow$ $\text{I}_2(s) + 6 \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.195
$\text{K}^+(aq) + e^- \longrightarrow \text{K}(s)$	-2.925
$\text{Li}^+(aq) + e^- \longrightarrow \text{Li}(s)$	-3.05
$\text{Mg}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Mg}(s)$	-2.37
$\text{Mn}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Mn}(s)$	-1.18
$\text{MnO}_2(s) + 4 \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow$ $\text{Mn}^{2+}(aq) + 2 \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.23
$\text{MnO}_4^-(aq) + 8 \text{H}^+(aq) + 5 e^- \longrightarrow$ $\text{Mn}^{2+}(aq) + 4 \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.51
$\text{MnO}_4^-(aq) + 2 \text{H}_2\text{O}(l) + 3 e^- \longrightarrow$ $\text{MnO}_2(s) + 4 \text{OH}^-(aq)$	+0.59
$\text{HNO}_2(aq) + \text{H}^+(aq) + e^- \longrightarrow \text{NO}(g) + \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.00
$\text{N}_2(g) + 4 \text{H}_2\text{O}(l) + 4 e^- \longrightarrow 4 \text{OH}^-(aq) + \text{N}_2\text{H}_4(aq)$	-1.16
$\text{N}_2(g) + 5 \text{H}^+(aq) + 4 e^- \longrightarrow \text{N}_2\text{H}_5^+(aq)$	-0.23
$\text{NO}_3^-(aq) + 4 \text{H}^+(aq) + 3 e^- \longrightarrow \text{NO}(g) + 2 \text{H}_2\text{O}(l)$	+0.96
$\text{Na}^+(aq) + e^- \longrightarrow \text{Na}(s)$	-2.71
$\text{Ni}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Ni}(s)$	-0.28
$\text{O}_2(g) + 4 \text{H}^+(aq) + 4 e^- \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.23
$\text{O}_2(g) + 2 \text{H}_2\text{O}(l) + 4 e^- \longrightarrow 4 \text{OH}^-(aq)$	+0.40
$\text{O}_2(g) + 2 \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{H}_2\text{O}_2(aq)$	+0.68
$\text{O}_3(g) + 2 \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{O}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(l)$	+2.07
$\text{Pb}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Pb}(s)$	-0.126
$\text{PbO}_2(s) + \text{HSO}_4^-(aq) + 3 \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow$ $\text{PbSO}_4(s) + 2 \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.685
$\text{PbSO}_4(s) + \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Pb}(s) + \text{HSO}_4^-(aq)$	-0.356
$\text{PtCl}_4^{2-}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Pt}(s) + 4 \text{Cl}^-(aq)$	+0.73
$\text{S}(s) + 2 \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{H}_2\text{S}(g)$	+0.141
$\text{H}_2\text{SO}_3(aq) + 4 \text{H}^+(aq) + 4 e^- \longrightarrow \text{S}(s) + 3 \text{H}_2\text{O}(l)$	+0.45
$\text{HSO}_4^-(aq) + 3 \text{H}^+(aq) + 2 e^- \longrightarrow$ $\text{H}_2\text{SO}_3(aq) + \text{H}_2\text{O}(l)$	+0.17
$\text{Sn}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Sn}(s)$	-0.136
$\text{Sn}^{4+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Sn}^{2+}(aq)$	+0.154
$\text{VO}_2^+(aq) + 2 \text{H}^+(aq) + e^- \longrightarrow \text{VO}^{2+}(aq) + \text{H}_2\text{O}(l)$	+1.00
$\text{Zn}^{2+}(aq) + 2 e^- \longrightarrow \text{Zn}(s)$	-0.763