

STANDARD REDUCTION POTENTIALS IN AQUEOUS SOLUTION AT 25°C

Half-reaction		$E^\circ(\text{V})$
$\text{F}_2(\text{g}) + 2\text{e}^-$	\rightarrow	2F^- 2.87
$\text{Co}^{3+} + \text{e}^-$	\rightarrow	Co^{2+} 1.82
$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Au}(\text{s})$ 1.50
$\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{e}^-$	\rightarrow	2Cl^- 1.36
$\text{O}_2(\text{g}) + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$	\rightarrow	$2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ 1.23
$\text{Br}_2(\text{l}) + 2\text{e}^-$	\rightarrow	2Br^- 1.07
$2\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	Hg_2^{2+} 0.92
$\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Hg}(\text{l})$ 0.85
$\text{Ag}^+ + \text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Ag}(\text{s})$ 0.80
$\text{Hg}_2^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$2\text{Hg}(\text{l})$ 0.79
$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^-$	\rightarrow	Fe^{2+} 0.77
$\text{I}_2(\text{s}) + 2\text{e}^-$	\rightarrow	2I^- 0.53
$\text{Cu}^+ + \text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{s})$ 0.52
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Cu}(\text{s})$ 0.34
$\text{Cu}^{2+} + \text{e}^-$	\rightarrow	Cu^+ 0.15
$\text{Sn}^{4+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	Sn^{2+} 0.15
$\text{S}(\text{s}) + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{H}_2\text{S}(\text{g})$ 0.14
$2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{H}_2(\text{g})$ 0.00
$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Pb}(\text{s})$ -0.13
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Sn}(\text{s})$ -0.14
$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Ni}(\text{s})$ -0.25
$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Co}(\text{s})$ -0.28
$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Cd}(\text{s})$ -0.40
$\text{Cr}^{3+} + \text{e}^-$	\rightarrow	Cr^{2+} -0.41
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Fe}(\text{s})$ -0.44
$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Cr}(\text{s})$ -0.74
$\text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Zn}(\text{s})$ -0.76
$2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{H}_2(\text{g}) + 2\text{OH}^-$ -0.83
$\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Mn}(\text{s})$ -1.18
$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Al}(\text{s})$ -1.66
$\text{Be}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Be}(\text{s})$ -1.70
$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Mg}(\text{s})$ -2.37
$\text{Na}^+ + \text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Na}(\text{s})$ -2.71
$\text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Ca}(\text{s})$ -2.87
$\text{Sr}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Sr}(\text{s})$ -2.89
$\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Ba}(\text{s})$ -2.90
$\text{Rb}^+ + \text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Rb}(\text{s})$ -2.92
$\text{K}^+ + \text{e}^-$	\rightarrow	$\text{K}(\text{s})$ -2.92
$\text{Cs}^+ + \text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Cs}(\text{s})$ -2.92
$\text{Li}^+ + \text{e}^-$	\rightarrow	$\text{Li}(\text{s})$ -3.05