STANDARD REDUCTION POTENTIALS IN AQUEOUS SOLUTION AT 25°C

Half-reaction			$E°$(V)
$F_2(g) + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$2\ F^-$	2.87
$Co^{3+} + e^-$	$\rightarrow$	Co^{2+}	1.82
$Au^{3+} + 3\ e^-$	$\rightarrow$	$Au(s)$	1.50
$Cl_2(g) + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$2\ Cl^-$	1.36
$O_2(g) + 4\ H^+ + 4\ e^-$	$\rightarrow$	$2\ H_2O(l)$	1.23
$Br_2(l) + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$2\ Br^-$	1.07
$2\ Hg^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Hg_2{}^{2+}$	0.92
$Hg^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Hg(l)$	0.85
$Ag^+ + e^-$	$\rightarrow$	$Ag(s)$	0.80
$Hg_2{}^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$2\ Hg(l)$	0.79
$Fe^{3+} + e^-$	$\rightarrow$	Fe^{2+}	0.77
$I_2(s) + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$2\ I^-$	0.53
$Cu^+ + e^-$	$\rightarrow$	$Cu(s)$	0.52
$Cu^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Cu(s)$	0.34
$Cu^{2+} + e^-$	$\rightarrow$	Cu^+	0.15
$Sn^{4+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	Sn^{2+}	0.15
$S(s) + 2\ H^+ + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$H_2S(g)$	0.14
$2\ H^+ + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$H_2(g)$	0.00
$Pb^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Pb(s)$	–0.13
$Sn^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Sn(s)$	–0.14
$Ni^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Ni(s)$	–0.25
$Co^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Co(s)$	–0.28
$Tl^+ + e^-$	$\rightarrow$	$Tl(s)$	–0.34
$Cd^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Cd(s)$	–0.40
$Cr^{3+} + e^-$	$\rightarrow$	Cr^{2+}	–0.41
$Fe^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Fe(s)$	–0.44
$Cr^{3+} + 3\ e^-$	$\rightarrow$	$Cr(s)$	–0.74
$Zn^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Zn(s)$	–0.76
$Mn^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Mn(s)$	–1.18
$Al^{3+} + 3\ e^-$	$\rightarrow$	$Al(s)$	–1.66
$Be^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Be(s)$	–1.70
$Mg^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Mg(s)$	–2.37
$Na^+ + e^-$	$\rightarrow$	$Na(s)$	–2.71
$Ca^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Ca(s)$	–2.87
$Sr^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Sr(s)$	–2.89
$Ba^{2+} + 2\ e^-$	$\rightarrow$	$Ba(s)$	–2.90
$Rb^+ + e^-$	$\rightarrow$	$Rb(s)$	–2.92
$K^+ + e^-$	$\rightarrow$	$K(s)$	–2.92
$Cs^+ + e^-$	$\rightarrow$	$Cs(s)$	–2.92
$Li^+ + e^-$	$\rightarrow$	$Li(s)$	–3.05

GO ON TO THE NEXT PAGE.