STANDARD REDUCTION POTENTIALS IN AQUEOUS SOLUTION AT 25° C

	Half-reaction	1	$E^{\circ}(V)$
$F_2(g) + 2$	$e^ \rightarrow$	2 F	2.87
		Co^{2+}	1.82
$Au^{3+} + 3$	$e^ \rightarrow$	Au(s)	1.50
$Cl_2(g) + 2$	$2 e^- \rightarrow$	2 C1 ⁻	1.36
$O_2(g) + 4$	$H^+ + 4 e^- \rightarrow$	$2 H_2O(l)$	1.23
$Br_2(l) + 2$	$e^ \rightarrow$	$2~\mathrm{Br}^-$	1.07
$2 \text{ Hg}^{2+} +$	$2~e^ \rightarrow$	Hg_{2}^{2+}	0.92
		Hg(l)	0.85
$Ag^+ + e^-$		Ag(s)	
$Hg_2^{2+} + 2$		2 Hg(<i>l</i>)	
$Fe^{3+} + e^{-}$		Fe ²⁺	
$I_2(s) + 2s$	e⁻	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
$\operatorname{Sn}^{4+} + 2$	$e^ o$	Sn ²⁺	0.15
S(s) + 2 H	$I^+ + 2 e^- \rightarrow$	$H_2S(g)$	0.14
$2 H^{+} + 2$	$e^ \rightarrow$	$H_2(g)$	0.00
$Pb^{2+} + 2$	$e^ \rightarrow$	Pb(s)	-0.13
	$e^ \rightarrow$	Sn(s)	-0.14
	$e^ \rightarrow$	Ni(s)	-0.25
	$e^ \rightarrow$	Co(s)	-0.28
	\rightarrow	Tl(s)	-0.34
		Cd(s)	-0.40
$\operatorname{Cr}^{3+} + e^{-}$		Cr ²⁺	-0.41
$Fe^{2+} + 2$	-	Fe(s)	-0.44
$Cr^{3+} + 3c$		` ′	-0.74
$Zn^{2+} + 2$		Zn(s)	-0.76
$Mn^{2+} + 2$. ,	-1.18
$Al^{3+} + 3c$			-1.66
$Be^{2+} + 2$. ,	
$Mg^{2+} + 2$		O ()	-2.37
$Na^+ + e^-$. ,	-2.71
$Ca^{2+} + 2$. ,	-2.87
$Sr^{2+} + 2c$. ,	-2.89
$Ba^{2+} + 2$		` /	-2.90
$Rb^+ + e^-$. ,	-2.92 2.02
$K^+ + e^-$	\rightarrow	` '	-2.92 2.02
$Cs^{+} + e^{-}$ $Li^{+} + e^{-}$	\rightarrow	` '	-2.92 3.05
$L1 + e^-$	\rightarrow	Li(s)	-3.05