STANDARD REDUCTION POTENTIALS IN AQUEOUS SOLUTION AT $25^{\circ}\mathrm{C}$

	Half-reaction		$E^{\circ}(V)$
$F_2(g) + 2e^{-g}$	\rightarrow	2 F	2.87
2 -	\rightarrow	Co ²⁺	1.82
$Au^{3+} + 3e^{-}$	\rightarrow	Au(s)	1.50
	e ⁻ →		
$O_2(g) + 4 H$	$\mathrm{H^+} + 4~e^- \rightarrow$	$2 H_2O(l)$	1.23
$Br_2(l) + 2e$	\rightarrow	2 Br ⁻	1.07
$2 \text{ Hg}^{2+} + 2$	$e^ \rightarrow$	Hg_{2}^{2+}	0.92
$Hg^{2+} + 2e^{-}$		Hg(l)	0.85
$Ag^+ + e^-$		Ag(s)	
$Hg_2^{2+} + 2\epsilon$		2 Hg(<i>l</i>)	
$Fe^{3+} + e^{-}$	\rightarrow	Fe ²⁺	0.77
$I_2(s) + 2e^{-}$		2 I ⁻	0.53
$Cu^+ + e^-$	\rightarrow	Cu(s)	0.52
$Cu^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Cu(s)	0.34
$Cu^{2+} + e^{-}$	\rightarrow	Cu ⁺	0.15
	\rightarrow		
$S(s) + 2 H^+$	$+~2~e^-~~\rightarrow$	$H_2S(g)$	0.14
$2 \text{ H}^+ + 2 e^-$	\rightarrow	$H_2(g)$	0.00
$Pb^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Pb(s)	-0.13
$\mathrm{Sn}^{2+} + 2 e^{-}$	\rightarrow	Sn(s)	-0.14
$Ni^{2+} + 2e^{-}$		Ni(s)	-0.25
$Co^{2+} + 2e^{-}$		Co(s)	-0.28
$Tl^+ + e^-$		` '	
$Cd^{2+} + 2e^{-}$		Cd(s)	-0.40
$Cr^{3+} + e^{-}$		Cr ²⁺	-0.41
$Fe^{2+} + 2e^{-}$	•	Fe(s)	-0.44
$Cr^{3+} + 3e^{-}$		Cr(s)	-0.74
$Zn^{2+} + 2e^{-}$		Zn(s)	-0.76
$Mn^{2+} + 2e$. ,	-1.18
$A1^{3+} + 3e^{-}$	•	` '	-1.66
$Be^{2+} + 2e^{-}$		` '	-1.70
$Mg^{2+} + 2e$		O ()	-2.37
$Na^+ + e^-$	\rightarrow	` '	-2.71
$Ca^{2+} + 2e^{-}$. ,	-2.87
$Sr^{2+} + 2e^{-}$		` /	-2.89
$Ba^{2+} + 2e^{-}$		` '	-2.90
$Rb^+ + e^-$	\rightarrow	` '	-2.92
$K^+ + e^-$	\rightarrow	` '	-2.92
$Cs^+ + e^-$		Cs(s)	-2.92 3.05
$\operatorname{Li}^+ + e^-$	\rightarrow	Li(s)	-3.05