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

	Half-reacti	ion		$E^{\circ}(V)$
$F_2(g) + 2$	e ⁻ -	\rightarrow	2 F ⁻	2.87
$\text{Co}^{3+} + e^{-}$		\rightarrow	Co ²⁺	1.82
$Au^{3+} + 3$	e^-	\rightarrow	Au(s)	1.50
$\operatorname{Cl}_2(g) + 2$	2 e ⁻ -	\rightarrow	2 C1 ⁻	1.36
$O_2(g) + 4$	$H^{+} + 4e^{-}$	\rightarrow	$2 H_2O(l)$	1.23
$Br_2(l) + 2$	2 e	\rightarrow	2 Br ⁻	1.07
$2 \text{ Hg}^{2+} +$	2 e-	\rightarrow	Hg_{2}^{2+}	0.92
$Hg^{2+} + 2$	e	\rightarrow	Hg(l)	0.85
$Ag^+ + e^-$	-	\rightarrow	Ag(s)	0.80
$Hg_2^{2+} + 2$	2 e ⁻ -	\rightarrow	2 Hg(<i>l</i>)	0.79
$Fe^{3+} + e^{-}$		\rightarrow	Fe ²⁺	0.77
$I_2(s) + 2$	e	\rightarrow	2 I ⁻	0.53
			Cu(s)	0.52
			Cu(s)	0.34
			Cu ⁺	0.15
		\rightarrow	Sn ²⁺	0.15
S(s) + 2 H	$H^+ + 2e^-$	\rightarrow	$H_2S(g)$	0.14
			$H_2(g)$	0.00
			Pb(s)	-0.13
			Sn(s)	-0.14
$Ni^{2+} + 2$				-0.25
			` /	-0.28
			Tl(s)	-0.34
$Cd^{2+} + 2$				-0.40
			Cr ²⁺	-0.41
$Fe^{2+} + 2$			Fe(s)	-0.44
$Cr^{3+} + 3c$			Cr(s)	-0.74
$Zn^{2+} + 2$			Zn(s)	-0.76
$Mn^{2+} + 2$ $Al^{3+} + 3e^{-}$			Mn(s)	-1.18
$Al^{3+} + 3a$ $Be^{2+} + 2$			Al(s)	-1.66 1.70
$Mg^{2+} + 2$			Be(s)	-1.70 2.37
$Mg^{-+} + 2$ $Na^{+} + e^{-}$			Mg(s)	-2.37 -2.71
$ \begin{array}{ccc} & \text{Na} & + e^{-} \\ & \text{Ca}^{2+} + 2 \end{array} $			Na(s) Ca(s)	-2.71 -2.87
$Sr^{2+} + 2a$			Sr(s)	-2.87 -2.89
$Ba^{2+} + 2$			Ba(s)	-2.89 -2.90
$Rb^{+} + e^{-}$			Rb(s)	-2.90 -2.92
$K^{0} + e^{-}$ $K^{+} + e^{-}$			K(s)	-2.92 -2.92
$\operatorname{Cs}^+ + e^-$			Cs(s)	-2.92 -2.92
$\operatorname{Li}^{+} + e^{-}$			$\operatorname{Li}(s)$	-3.05
ы те		′	-1 (3)	J.03