STANDARD REDUCTION POTENTIALS IN AQUEOUS SOLUTION AT 25°C

	Half-re	action		E°(V)
F	$\frac{1}{2}(g) + 2e^{-}$	\rightarrow	2 F ⁻	2.87
1	$0^{3+} + e^{-}$	\rightarrow	Co ²⁺	1.82
	$u^{3+} + 3e^{-}$	\rightarrow	Au(s)	1.50
	$l_2(g) + 2e^-$	\rightarrow	2 Cl ⁻	1.36
	$g_2(g) + 4 H^+ + 4 e^-$		$2 H_2 O(l)$	1.23
	$r_2(l) + 2e^-$	\rightarrow	2 Br	1.07
	$Hg^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Hg_2^{2+}	0.92
	$(g^{2+} + 2e^{-})$	\rightarrow	Hg(l)	0.85
	$g^+ + e^-$	\rightarrow	Ag(s)	0.80
	$(g_2^{2+} + 2e^-)$	\rightarrow	$2 \operatorname{Hg}(l)$	0.79
	$e^{3+} + e^{-}$	\rightarrow	Fe ²⁺	0.77
	$a(s) + 2e^-$	\rightarrow	2 I ⁻	0.53
_	$u^+ + e^-$	\rightarrow	Cu(s)	0.52
	$u^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Cu(s)	0.34
	$u^{2+} + e^{-}$	\rightarrow	Cu ⁺	0.15
_	$n^{4+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Sn ²⁺	0.15
	$(s) + 2 H^+ + 2 e^-$	\rightarrow	$H_2S(g)$	0.14
	$H^+ + 2e^-$	\rightarrow	$H_2(g)$	0.00
	$b^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Pb(s)	-0.13
	$n^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Sn(s)	-0.14
N	$i^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Ni(s)	-0.25
C	$0^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Co(s)	-0.28
C	$d^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Cd(s)	-0.40
C	$r^{3+} + e^{-}$	\rightarrow	Cr ²⁺	-0.41
F	$e^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Fe(s)	-0.44
C	$r^{3+} + 3e^{-}$	\rightarrow	Cr(s)	-0.74
Z	$n^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Zn(s)	-0.76
2	$H_2O(l) + 2e^-$	\rightarrow	$H_2(g) + 2 OH^-$	-0.83
l N	$\ln^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Mn(s)	-1.18
A	$1^{3+} + 3e^{-}$	\rightarrow	Al(s)	-1.66
В	$e^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Be(s)	-1.70
l N	$\lg^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Mg(s)	-2.37
N	$a^+ + e^-$	\rightarrow	Na(s)	-2.71
C	$a^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Ca(s)	-2.87
Si	$r^{2+} + 2e^-$	\rightarrow	Sr(s)	-2.89
В	$a^{2+} + 2e^{-}$	\rightarrow	Ba(s)	-2.90
R	$b^+ + e^-$	\rightarrow	Rb(s)	-2.92
K	$a^{+} + e^{-}$	\rightarrow	K(s)	-2.92
C	$s^+ + e^-$	\rightarrow	Cs(s)	-2.92
L	$i^+ + e^-$	\rightarrow	Li(s)	-3.05