

## 各種金属の標準電極電位

元素名	電極反応	標準電極電位(V)
マグネシウム	$Mg^{2+} + 2e \rightarrow Mg$	- 2.363
トリウム	$Th^{4+} + 4e \rightarrow Th$	- 1.90
ベリリウム	$Be^{3+} + 3e \rightarrow Be$	- 1.85
アルミニウム	$Al^{3+} + 3e \rightarrow Al$	- 1.70
チタニウム	$Ti^{2+} + 2e \rightarrow Ti$	- 1.63
ジルコニウム	$Zr^{4+} + 4e \rightarrow Zr$	- 1.534
マンガン	$Mn^{2+} + 2e \rightarrow Mn$	- 1.18
亜鉛	$Zn^{2+} + 2e \rightarrow Zn$	- 0.7628
鉄	$Fe^{2+} + 2e \rightarrow Fe$	- 0.4402
カドミウム	$Cd^{2+} + 2e \rightarrow Cd$	- 0.4029
コバルト	$Co^{2+} + 2e \rightarrow Co$	- 0.283
ニッケル	$Ni^{2+} + 2e \rightarrow Ni$	- 0.250
錫	$Sn^{2+} + 2e \rightarrow Sn$	- 0.136
鉛	$Pb^{2+} + 2e \rightarrow Pb$	- 0.126
水素	$H^+ + e \rightarrow H$	0.0000
銅	$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$	+ 0.3419
銀	$Ag^+ + e \rightarrow Ag$	+ 0.7996

パラジウム	$\text{Pd}^{2+} + 2\text{e}$	$\text{Pd}$	+0.987
金	$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}$	$\text{Au}$	+1.50