

表 10・7 298K における標準電位. (a) 電気化学系列順

還元半反応	E°/V	還元半反応	E°/V
強く酸化する			
$H_4XeO_6 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow XeO_3 + 3H_2O$	+3.0	$Cu^{2+} + e^- \rightarrow Cu^+$	+0.16
$F_2 + 2e^- \rightarrow 2F^-$	+2.87	$Sn^{4+} + 2e^- \rightarrow Sn^{2+}$	+0.15
$O_3 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow O_2 + H_2O$	+2.07	$AgBr + e^- \rightarrow Ag + Br^-$	+0.07
$S_2O_8^{2-} + 2e^- \rightarrow 2SO_4^{2-}$	+2.05	$Ti^{4+} + e^- \rightarrow Ti^{3+}$	0.00
$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$	+1.98	0, 定義により	
$Co^{3+} + e^- \rightarrow Co^{2+}$	+1.81	2H ⁺ + 2e ⁻ → H ₂	-0.04
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow 2H_2O$	+1.78	$Fe^{3+} + 3e^- \rightarrow Fe$	-0.08
Q $Au^+ + e^- \rightarrow Au$	+1.69	$O_2 + H_2O + 2e^- \rightarrow HO_2^- + OH^-$	-0.13
$Pb^{4+} + 2e^- \rightarrow Pb^{2+}$	+1.67	0 $Pb^{2+} + 2e^- \rightarrow Pb$	-0.14
$2HClO + 2H^+ + 2e^- \rightarrow Cl_2 + 2H_2O$	+1.63	$In^+ + e^- \rightarrow In$	-0.14
$Ce^{4+} + e^- \rightarrow Ce^{3+}$	+1.61	0 $Sn^{2+} + 2e^- \rightarrow Sn$	-0.14
$2HBrO + 2H^+ + 2e^- \rightarrow Br_2 + 2H_2O$	+1.60	$AgI + e^- \rightarrow Ag + I^-$	-0.15
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	+1.51	0 $Ni^{2+} + 2e^- \rightarrow Ni$	-0.23
$Mn^{3+} + e^- \rightarrow Mn^{2+}$	+1.51	$Co^{2+} + 2e^- \rightarrow Co$	-0.28
$Au^{3+} + 3e^- \rightarrow Au$	+1.40	$In^{3+} + 3e^- \rightarrow In$	-0.34
$Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$	+1.36	$Tl^+ + e^- \rightarrow Tl$	-0.34
$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$	+1.33	$PbSO_4 + 2e^- \rightarrow Pb + SO_4^{2-}$	-0.36
$O_3 + H_2O + 2e^- \rightarrow O_2 + 2OH^-$	+1.24	$Ti^{3+} + e^- \rightarrow Ti^{2+}$	-0.37
0 $O_2 + 4H^+ + 4e^- \rightarrow 2H_2O$	+1.23	$Cd^{2+} + 2e^- \rightarrow Cd$	-0.40
$ClO_4^- + 2H^+ + 2e^- \rightarrow ClO_3^- + H_2O$	+1.23	$In^{2+} + e^- \rightarrow In^+$	-0.40
$MnO_2 + 4H^+ + 2e^- \rightarrow Mn^{2+} + 2H_2O$	+1.23	$Cr^{3+} + e^- \rightarrow Cr^{2+}$	-0.41
$Br_2 + 2e^- \rightarrow 2Br^-$	+1.09	0 $Fe^{2+} + 2e^- \rightarrow Fe$	-0.44
$Pu^{4+} + e^- \rightarrow Pu^{3+}$	+0.97	$In^{3+} + 2e^- \rightarrow In^+$	-0.44
$NO_3^- + 4H^+ + 3e^- \rightarrow NO + 2H_2O$	+0.96	$S + 2e^- \rightarrow S^{2-}$	-0.48
$2Hg^{2+} + 2e^- \rightarrow Hg_2^{2+}$	+0.92	$In^{3+} + e^- \rightarrow In^{2+}$	-0.49
$ClO^- + H_2O + 2e^- \rightarrow Cl^- + 2OH^-$	+0.89	$U^{4+} + e^- \rightarrow U^{3+}$	-0.61
$Hg_2^{2+} + 2e^- \rightarrow Hg$	+0.86	$Cr^{3+} + 3e^- \rightarrow Cr$	-0.74
$NO_3^- + 2H^+ + e^- \rightarrow NO_2 + H_2O$	+0.80	Q $Zn^{2+} + 2e^- \rightarrow Zn$	-0.76
Q $Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$	+0.80	$Cd(OH)_2 + 2e^- \rightarrow Cd + 2OH^-$	-0.81
Q $Hg_2^{2+} + 2e^- \rightarrow 2Hg$	+0.79	0 $2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$	-0.83
$Fe^{3+} + e^- \rightarrow Fe^{2+}$	+0.77	$Cr^{2+} + 2e^- \rightarrow Cr$	-0.91
$BrO^- + H_2O + 2e^- \rightarrow Br^- + 2OH^-$	+0.76	$Mn^{2+} + 2e^- \rightarrow Mn$	-1.18
$Hg_2SO_4 + 2e^- \rightarrow 2Hg + SO_4^{2-}$	+0.62	$V^{2+} + 2e^- \rightarrow V$	-1.19
$MnO_4^{2-} + 2H_2O + 2e^- \rightarrow MnO_2 + 4OH^-$	+0.60	$Ti^{2+} + 2e^- \rightarrow Ti$	-1.63
$MnO_4^- + e^- \rightarrow MnO_4^{2-}$	+0.56	0 $Al^{3+} + 3e^- \rightarrow Al$	-1.66
$I_2 + 2e^- \rightarrow 2I^-$	+0.54	$U^{3+} + 3e^- \rightarrow U$	-1.79
$I_3^- + 2e^- \rightarrow 3I^-$	+0.53	0 $Mg^{2+} + 2e^- \rightarrow Mg$	-2.36
$Cu^+ + e^- \rightarrow Cu$	+0.52	$Ce^{3+} + 3e^- \rightarrow Ce$	-2.48
$NiOOH + H_2O + e^- \rightarrow Ni(OH)_2 + OH^-$	+0.49	$La^{3+} + 3e^- \rightarrow La$	-2.52
$Ag_2CrO_4 + 2e^- \rightarrow 2Ag + CrO_4^{2-}$	+0.45	Q $Na^+ + e^- \rightarrow Na$	-2.71
0 $O_2 + 2H_2O + 4e^- \rightarrow 4OH^-$	+0.40	0 $Ca^{2+} + 2e^- \rightarrow Ca$	-2.87
$ClO_4^- + H_2O + 2e^- \rightarrow ClO_3^- + 2OH^-$	+0.36	$Sr^{2+} + 2e^- \rightarrow Sr$	-2.89
$[Fe(CN)_6]^{3-} + e^- \rightarrow [Fe(CN)_6]^{4-}$	+0.36	$Ba^{2+} + 2e^- \rightarrow Ba$	-2.91
Q $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$	+0.34	$Ra^{2+} + 2e^- \rightarrow Ra$	-2.92
$Hg_2Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Hg + 2Cl^-$	+0.27	$Cs^+ + e^- \rightarrow Cs$	-2.92
$AgCl + e^- \rightarrow Ag + Cl^-$	+0.22	$Rb^+ + e^- \rightarrow Rb$	-2.93
$Bi^{3+} + 3e^- \rightarrow Bi$	+0.20	Q $K^+ + e^- \rightarrow K$	-2.93
		$Li^+ + e^- \rightarrow Li$	-3.05