

標準酸化還元電位 E°

反 応	E° (V)	反 応	E° (V)
$F_2 + 2e^- \longrightarrow 2F^-$	2.866	$Hg_2Cl_2 + 2e^- \longrightarrow 2Hg + 2Cl^-$	0.26828
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow 2H_2O$	1.776	$AgCl + e^- \longrightarrow Ag + Cl^-$	0.22233
$N_2O + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow N_2 + H_2O$	1.766	$Cu^{2+} + e^- \longrightarrow Cu^+$	0.153
$Au^+ + e^- \longrightarrow Au$	1.692	$Sn^{4+} + 2e^- \longrightarrow Sn^{2+}$	0.151
$MnO_4^- + 4H^+ + 3e^- \longrightarrow MnO_2 + 2H_2O$	1.679	$AgBr + e^- \longrightarrow Ag + Br^-$	0.07133
$HClO + H^+ + e^- \longrightarrow (1/2)Cl_2 + H_2O$	1.63	$2H^+ + 2e^- \longrightarrow H_2$	0.0000
$Mn^{3+} + e^- \longrightarrow Mn^{2+}$	1.5415	$Fe^{3+} + 3e^- \longrightarrow Fe$	-0.037
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	1.507	$2D^+ + 2e^- \longrightarrow D_2$	-0.044
$Au^{3+} + 3e^- \longrightarrow Au$	1.498	$Pb^{2+} + 2e^- \longrightarrow Pb$	-0.1262
$Cl_2 + 2e^- \longrightarrow 2Cl^-$	1.358	$Sn^{2+} + 2e^- \longrightarrow Sn$	-0.1375
$O_2 + 4H^+ + 4e^- \longrightarrow 2H_2O$	1.229	$Ni^{2+} + 2e^- \longrightarrow Ni$	-0.257
$Br_2 + 2e^- \longrightarrow 2Br^-$	1.087	$Co^{2+} + 2e^- \longrightarrow Co$	-0.28
$2Hg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Hg_2^{2+}$	0.920	$PbSO_4 + 2e^- \longrightarrow Pb + SO_4^{2-}$	-0.3588
$Hg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Hg$	0.851	$Cr^{3+} + e^- \longrightarrow Cr^{2+}$	-0.407
$Ag^+ + e^- \longrightarrow Ag$	0.7996	$Fe^{2+} + 2e^- \longrightarrow Fe$	-0.447
$Hg_2^{2+} + 2e^- \longrightarrow 2Hg$	0.7973	$Cr^{3+} + 3e^- \longrightarrow Cr$	-0.744
$Fe^{3+} + e^- \longrightarrow Fe^{2+}$	0.771	$Zn^{2+} + 2e^- \longrightarrow Zn$	-0.7618
$MnO_4^- + e^- \longrightarrow MnO_4^{2-}$	0.558	$2H_2O + 2e^- \longrightarrow H_2 + 2OH^-$	-0.8277
$I_3^- + 2e^- \longrightarrow 3I^-$	0.536	$Cr^{2+} + 2e^- \longrightarrow Cr$	-0.913
$I_2 + 2e^- \longrightarrow 2I^-$	0.5355	$Al^{3+} + 3e^- \longrightarrow Al$	-1.662
$Cu^+ + e^- \longrightarrow Cu$	0.521	$Be^{2+} + 2e^- \longrightarrow Be$	-1.847
$O_2 + 2H_2O + 4e^- \longrightarrow 4OH^-$	0.401	$H_2 + 2e^- \longrightarrow 2H^-$	-2.23
$Cu^{2+} + 2e^- \longrightarrow Cu$	0.3419	$Mg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Mg$	-2.372
		$Na^+ + e^- \longrightarrow Na$	-2.71
		$Ca^{2+} + 2e^- \longrightarrow Ca$	-2.868
		$Li^+ + e^- \longrightarrow Li$	-3.04