

Standard Reduction Potentials (E°)

Oxidants	Reducants	E° V
F_2	F^-	$E^\circ(F_2/F^-) = 2.87$ V
H_2O_2	H_2O	$E^\circ(H_2O_2/H_2O) = 1.78$ V
MnO_4^-	Mn^{2+}	$E^\circ(MnO_4^-, Mn^{2+}) = 1.49$ V
$Cr_2O_7^{2-}$	Cr^{3+}	$E^\circ(Cr_2O_7^{2-}/Cr^{3+}) = 1.36$ V
Cl_2	Cl^-	$E^\circ(Cl_2/Cl^-) = 1.36$ V
O_2	H_2O	$E^\circ(O_2/H_2O) = 1.23$ V
Br_2	Br^-	$E^\circ(Br_2, Br^-) = 1.09$ V
Ag^+	Ag	$E^\circ(Ag^+/Ag) = 0.80$ V
Fe^{3+}	Fe^{2+}	$E^\circ(Fe^{3+}, Fe^{2+}) = 0.77$ V
I_2	I^-	$E^\circ(I_2, I^-) = 0.54$ V
O_2	OH^-	$E^\circ(O_2/OH^-) = 0.40$ V
Cu^{2+}	Cu	$E^\circ(Cu^{2+}/Cu) = 0.34$ V
Sn^{4+}	Sn	$E^\circ(Sn^{4+}, Sn^{2+}) = 0.15$ V
S	H_2S	$E^\circ(S/H_2S) = 0.14$ V
$S_4O_6^{2-}$	$S_2O_3^{2-}$	$E^\circ(S_4O_6^{2-}, S_2O_3^{2-}) = 0.08$ V
H^+	H_2	$E^\circ(H^+/H_2) = 0.00$ V
Pb^{2+}	Pb	$E^\circ(Pb^{2+}/Pb) = -0.13$ V
Sn^{2+}	Sn	$E^\circ(Sn^{2+}/Sn) = -0.14$ V
Ni^{2+}	Ni	$E^\circ(Ni^{2+}/Ni) = -0.23$ V
Fe^{2+}	Fe	$E^\circ(Fe^{2+}/Fe) = -0.44$ V
Zn^{2+}	Zn	$E^\circ(Zn^{2+}/Zn) = -0.76$ V
H_2O	H_2	$E^\circ(H_2O/H_2) = -0.83$ V
Al^{3+}	Al	$E^\circ(Al^{3+}/Al) = -1.71$ V
Mg^{2+}	Mg	$E^\circ(Mg^{2+}/Mg) = -2.38$ V
Na^+	Na	$E^\circ(Na^+/Na) = -2.71$ V
Ca^{2+}	Ca	$E^\circ(Ca^{2+}/Ca) = -2.87$ V
K^+	K	$E^\circ(K^+/K) = -2.92$ V
Li^+	Li	$E^\circ(Li^+/Li) = -3.05$ V