

Tabela de Potenciais-Padrão de Redução a 25 °C

Semirreação	E° (V)	Semirreação	E° (V)
$F_2 + 2 e^- \rightarrow 2 F^-$	+ 2,87	$Sn^{4+} + 2 e^- \rightarrow Sn^{2+}$	+ 0,15
$O_3 + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow O_2 + H_2O$	+ 2,07	$S + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow H_2S$	+ 0,14
$S_2O_8^{2-} + 2 e^- \rightarrow 2 SO_4^{2-}$	+ 2,01	$AgBr + e^- \rightarrow Ag + Br^-$	+ 0,07
$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$	+ 1,98	$Ti^{4+} + e^- \rightarrow Ti^{3+}$	+ 0,01
$Co^{3+} + e^- \rightarrow Co^{2+}$	+ 1,81	$2 H^+ + 2 e^- \rightarrow H_2$	0,00
$H_2O_2 + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow 2 H_2O$	+ 1,78	$Fe^{3+} + 3 e^- \rightarrow Fe$	- 0,04
$Au^+ + e^- \rightarrow Au$	+ 1,69	$O_2 + H_2O + 2 e^- \rightarrow HO_2^- + OH^-$	- 0,08
$Pb^{4+} + 2 e^- \rightarrow Pb^{2+}$	+ 1,67	$Pb^{2+} + 2 e^- \rightarrow Pb$	- 0,13
$2 HClO + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow Cl_2 + 2 H_2O$	+ 1,63	$In^+ + e^- \rightarrow In$	- 0,14
$Ce^{4+} + e^- \rightarrow Ce^{3+}$	+ 1,61	$Sn^{2+} + 2 e^- \rightarrow Sn$	- 0,14
$2 HBrO + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow Br_2 + 2 H_2O$	+ 1,60	$AgI + e^- \rightarrow Ag + I^-$	- 0,15
$Mn^{3+} + e^- \rightarrow Mn^{2+}$	+ 1,51	$CH_3CO_2^- + 3 H^+ + 2 e^- \rightarrow CH_3CHO + H_2O$	- 0,17
$MnO_4^- + 8 H^+ + 5 e^- \rightarrow Mn^{2+} + 4 H_2O$	+ 1,51	$Ni^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ni$	- 0,23
$Au^{3+} + 3 e^- \rightarrow Au$	+ 1,40	$Co^{2+} + 2 e^- \rightarrow Co$	- 0,28
$Cl_2 + 2 e^- \rightarrow 2 Cl^-$	+ 1,36	$2 CO_2 + 7 H^+ + 8 e^- \rightarrow CH_3CO_2^- + 2 H_2O$	- 0,29
$Cr_2O_7^{2-} + 14 H^+ + 6 e^- \rightarrow 2 Cr^{3+} + 7 H_2O$	+ 1,33	$In^{3+} + 3 e^- \rightarrow In$	- 0,34
$O_3 + H_2O + 2 e^- \rightarrow O_2 + 2 OH^-$	+ 1,24	$PbSO_4 + 2 e^- \rightarrow Pb + SO_4^{2-}$	- 0,36
$ClO_4^- + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow ClO_3^- + H_2O$	+ 1,23	$Ti^{3+} + e^- \rightarrow Ti^{2+}$	- 0,37
$MnO_2 + 4 H^+ + 2 e^- \rightarrow Mn^{2+} + 2 H_2O$	+ 1,23	$Cd^{2+} + 2 e^- \rightarrow Cd$	- 0,40
$O_2 + 4 H^+ + 4 e^- \rightarrow 2 H_2O$	+ 1,23	$In^{2+} + e^- \rightarrow In^+$	- 0,40
$Br_2 + 2 e^- \rightarrow 2 Br^-$	+ 1,09	$Cr^{3+} + e^- \rightarrow Cr^{2+}$	- 0,41
$NO_3^- + 4 H^+ + 3 e^- \rightarrow NO + 2 H_2O$	+ 0,96	$Fe^{2+} + 2 e^- \rightarrow Fe$	- 0,44
$2 Hg^{2+} + 2 e^- \rightarrow Hg_2^{2+}$	+ 0,92	$In^{3+} + 2 e^- \rightarrow In^+$	- 0,44
$ClO^- + H_2O + 2 e^- \rightarrow Cl^- + 2 OH^-$	+ 0,89	$S + 2 e^- \rightarrow S^{2-}$	- 0,48
$Hg^{2+} + 2 e^- \rightarrow Hg$	+ 0,86	$In^{3+} + e^- \rightarrow In^{2+}$	- 0,49
$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$	+ 0,80	$Cr^{3+} + 3 e^- \rightarrow Cr$	- 0,74
$NO_3^- + 2 H^+ + e^- \rightarrow NO_2 + H_2O$	+ 0,80	$Zn^{2+} + 2 e^- \rightarrow Zn$	- 0,76
$Hg_2^{2+} + 2 e^- \rightarrow 2 Hg$	+ 0,79	$Cd(OH)_2 + 2 e^- \rightarrow Cd + 2 OH^-$	- 0,81
$Fe^{3+} + e^- \rightarrow Fe^{2+}$	+ 0,77	$2 H_2O + 2 e^- \rightarrow H_2 + 2 OH^-$	- 0,83
$BrO^- + H_2O + 2 e^- \rightarrow Br^- + 2 OH^-$	+ 0,76	$Cr^{2+} + 2 e^- \rightarrow Cr$	- 0,91
$Hg_2SO_4 + 2 e^- \rightarrow 2 Hg + SO_4^{2-}$	+ 0,62	$SO_4^{2-} + H_2O + 2 e^- \rightarrow SO_3^{2-} + 2 OH^-$	- 0,93
$MnO_4^{2-} + 2 H_2O + 2 e^- \rightarrow MnO_2 + 4 OH^-$	+ 0,60	$PO_4^{3-} + 2 H_2O + 2 e^- \rightarrow HPO_3^{2-} + 3 OH^-$	- 1,05
$MnO_4^- + e^- \rightarrow MnO_4^{2-}$	+ 0,56	$Mn^{2+} + 2 e^- \rightarrow Mn$	- 1,18
$I_2 + 2 e^- \rightarrow 2 I^-$	+ 0,54	$V^{2+} + 2 e^- \rightarrow V$	- 1,19
$I_3^- + 2 e^- \rightarrow 3 I^-$	+ 0,53	$Ti^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ti$	- 1,63
$Cu^+ + e^- \rightarrow Cu$	+ 0,52	$Al^{3+} + 3 e^- \rightarrow Al$	- 1,66
$Ag_2CrO_4 + 2 e^- \rightarrow 2 Ag + CrO_4^{2-}$	+ 0,45	$Sc^{3+} + 3 e^- \rightarrow Sc$	- 2,09
$O_2 + 2 H_2O + 4 e^- \rightarrow 4 OH^-$	+ 0,40	$Mg^{2+} + 2 e^- \rightarrow Mg$	- 2,36
$ClO_4^- + H_2O + 2 e^- \rightarrow ClO_3^- + 2 OH^-$	+ 0,36	$Ce^{3+} + 3 e^- \rightarrow Ce$	- 2,48
$[Fe(CN)_6]^{3-} + e^- \rightarrow [Fe(CN)_6]^{4-}$	+ 0,36	$Na^+ + e^- \rightarrow Na$	- 2,71
$Cu^{2+} + 2 e^- \rightarrow Cu$	+ 0,34	$Ca^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ca$	- 2,87
$HCO_3^- + 2 H^+ + 2 e^- \rightarrow HCO_2^- + H_2O$	+ 0,31	$Sr^{2+} + 2 e^- \rightarrow Sr$	- 2,89
$Hg_2Cl_2 + 2 e^- \rightarrow 2 Hg + 2 Cl^-$	+ 0,27	$Ba^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ba$	- 2,91
$AgCl + e^- \rightarrow Ag + Cl^-$	+ 0,22	$Ra^{2+} + 2 e^- \rightarrow Ra$	- 2,92
$SO_4^{2-} + 4 H^+ + 2 e^- \rightarrow SO_2 + 2 H_2O$	+ 0,21	$Cs^+ + e^- \rightarrow Cs$	- 2,92
$Bi^{3+} + 3 e^- \rightarrow Bi$	+ 0,20	$Rb^+ + e^- \rightarrow Rb$	- 2,93
$SO_4^{2-} + 4 H^+ + 2 e^- \rightarrow H_2SO_3 + H_2O$	+ 0,17	$K^+ + e^- \rightarrow K$	- 2,93
$Cu^{2+} + e^- \rightarrow Cu^+$	+ 0,16	$Li^+ + e^- \rightarrow Li$	- 3,05