

ANEXO 1: Tabela de Potenciais-Padrão de Redução

Meia-reação	E^0 / V
$Li^+ (aq) + e^- \rightarrow Li (s)$	-3,05
$K^+ (aq) + e^- \rightarrow K (s)$	-2,93
$Ba^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Ba (s)$	-2,90
$Sr^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Sr (s)$	-2,89
$Ca^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Ca (s)$	-2,87
$Na^+ (aq) + e^- \rightarrow Na (s)$	-2,71
$Mg^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Mg (s)$	-2,37
$Be^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Be (s)$	-1,85
$Al^{3+} (aq) + 3e^- \rightarrow Al (s)$	-1,66
$Mn^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Mn (s)$	-1,18
$2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 (g) + 2OH^- (aq)$	-0,83
$Zn^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Zn (s)$	-0,76
$Cr^{3+} (aq) + 3e^- \rightarrow Cr (s)$	-0,74
$Fe^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Fe (s)$	-0,44
$Cd^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Cd (s)$	-0,40
$PbSO_4 (s) + 2e^- \rightarrow Pb (s) + SO_4^{2-} (aq)$	-0,31
$Co^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Co (s)$	-0,28
$Ni^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Ni (s)$	-0,25
$Sn^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Sn (s)$	-0,14
$Pb^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Pb (s)$	-0,13
$2H^+ (aq) + 2e^- \rightarrow H_2 (g)$	0,00
$Sn^{4+} (aq) + 2e^- \rightarrow Sn^{2+} (aq)$	+0,13
$Cu^{2+} (aq) + e^- \rightarrow Cu^+ (aq)$	+0,15
$SO_4^{2-} (aq) + 4H^+ (aq) + 2e^- \rightarrow SO_2 (g) + 2H_2O$	+0,20
$AgCl (s) + e^- \rightarrow Ag (s) + Cl^- (aq)$	+0,22
$Cu^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Cu (s)$	+0,34
$O_2 (g) + 2H_2O + 4e^- \rightarrow 4OH^- (aq)$	+0,40
$I_2 (s) + 2e^- \rightarrow 2I^- (aq)$	+0,53
$MnO_4^- (aq) + 2H_2O + 3e^- \rightarrow MnO_2 (s) + 4OH^- (aq)$	+0,59
$O_2 (g) + 2H^+ (aq) + 2e^- \rightarrow H_2O_2 (aq)$	+0,68
$Fe^{3+} (aq) + e^- \rightarrow Fe^{2+} (aq)$	+0,77
$Ag^+ (aq) + e^- \rightarrow Ag (s)$	+0,80
$Hg_2^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow 2Hg (l)$	+0,85
$2Hg^{2+} (aq) + 2e^- \rightarrow Hg_2^{2+} (aq)$	+0,92
$NO_3^- (aq) + 4H^+ (aq) + 3e^- \rightarrow NO (g) + 2H_2O$	+0,96
$Br_2 (l) + 2e^- \rightarrow 2Br^- (aq)$	+1,07
$O_2 (g) + 4H^+ (aq) + 4e^- \rightarrow 2H_2O$	+1,23
$MnO_2 (s) + 4H^+ (aq) + 2e^- \rightarrow Mn^{2+} (aq) + 2H_2O$	+1,23
$Cr_2O_7^{2-} (aq) + 14H^+ (aq) + 6e^- \rightarrow Cr^{3+} (aq) + 7H_2O$	+1,33
$Cl_2 (g) + 2e^- \rightarrow 2Cl^- (aq)$	+1,36
$Au^{3+} (aq) + 3e^- \rightarrow Au (s)$	+1,50
$MnO_4^- (aq) + 8H^+ (aq) + 5e^- \rightarrow Mn^{2+} (aq) + H_2O$	+1,51
$Ce^{4+} (aq) + e^- \rightarrow Ce^{3+} (aq)$	+1,61
$H_2O_2 (aq) + 2H^+ (aq) + 2e^- \rightarrow 2H_2O$	+1,77
$Co^{3+} (aq) + e^- \rightarrow Co^{2+} (aq)$	+1,82
$O_3 (g) + 2H^+ (aq) + 2e^- \rightarrow O_2 (g) + H_2O$	+2,07
$F_2 (g) + 2e^- \rightarrow 2F^- (aq)$	+2,87

Nota: Esses valores foram obtidos para o estado padrão, isto é, concentração 1 mol/L para espécies em solução e 1 atm para espécies gasosas a 25°C. Existem tabelas especializadas para outras condições.