

Tabela 1: Potenciais padrão de redução, semi reação de redução.

Reação de redução	E_0 / V
$F_2(g) + 2e^- \leftrightarrow 2F^-(aq)$	+2,87
$O_3(g) + 2H^+(aq) + 2e^- \rightarrow O_2(g) + H_2O(l)$	+2,07
$S_2O_8^{2-}(aq) + 2e^- \rightarrow 2SO_4^{2-}(aq)$	+2,01
$Co^{3+}(aq) + e^- \rightarrow Co^{2+}(aq)$	+1,82
$H_2O_2(aq) + 2H^+(aq) + 2e^- \rightarrow 2H_2O(l)$	+1,77
$PbSO_2(s) + 4H^+(aq) + SO_4^{2-}(aq) + 2e^- \rightarrow PbSO_4(s) + 2H_2O(l)$	+1,70
$Ce^{4+}(aq) + e^- \rightarrow Ce^{3+}(aq)$	+1,61
$MnO_4^-(aq) + 8H^+(aq) + 5e^- \rightarrow Mn^{2+}(aq) + 4H_2O(l)$	+1,51
$Au^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Au(s)$	+1,50
$Cl_2(g) + 2e^- \rightarrow 2Cl^-(aq)$	+1,36
$Cr_2O_7^{2-}(aq) + 14H^+(aq) + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3+}(aq) + 7H_2O(l)$	+1,33
$MnO_2(s) + 4H^+(aq) + 2e^- \rightarrow Mn^{2+}(aq) + 2H_2O(l)$	+1,229
$O_2(g) + 4H^+(aq) + 4e^- \rightarrow 2H_2O(l)$	+1,23
$Br_2(l) + 2e^- \rightarrow 2Br^-(aq)$	+1,065
$NO_3^-(aq) + 4H^+(aq) + 3e^- \rightarrow NO(g) + 2H_2O(l)$	+0,96
$H_2O_2(l) + 2e^- \rightarrow 2OH^-(aq)$	+0,95
$Hg_2^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow 2Hg(l)$	+0,85
$Ag^+(aq) + e^- \rightarrow Ag(s)$	+0,799
$Fe^{3+}(aq) + e^- \rightarrow Fe^{2+}(aq)$	+0,770
$O_2(g) + 2H^+(aq) + 2e^- \rightarrow H_2O_2(aq)$	+0,68
$MnO_4^-(aq) + 2H_2O(l) + 3e^- \rightarrow MnO_2(s) + 4OH^-(aq)$	+0,59
$I_2(s) + 2e^- \rightarrow 2I^-(aq)$	+0,536
$O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^- \rightarrow 4OH^-(aq)$	+0,40
$Cu^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Cu(s)$	+0,327
$AgCl(s) + 2e^- \rightarrow Ag(s) + Cl^-(aq)$	+0,22
$SO_4^{2-}(aq) + 4H^+(aq) + 2e^- \rightarrow SO_2(g) + 2H_2O(l)$	+0,20
$Cu^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Cu^+(s)$	+0,15
$Sn^{4+}(aq) + 2e^- \rightarrow Sn^{2+}(aq)$	+0,13
$2H^+(aq) + 2e^- \rightarrow H_2(g)$	+0,00
$CrO_4^{2-}(aq) + 4H_2O(l) + 3e^- \rightarrow Cr(OH)_3(s) + 5OH^-(aq)$	-0,12
$Pb^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Pb(s)$	-0,126
$Sn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Sn(s)$	-0,136

Continued on next page

Tabela 1: Potenciais padrão de redução, semi reação de redução. (Continued)

$\text{Ni}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Ni}(\text{s})$	-0,25
$\text{Co}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Co}(\text{s})$	-0,28
$\text{PbSO}_4(\text{s}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Pb}(\text{s}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$	-0,31
$\text{Cd}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Cd}(\text{s})$	-0,40
$\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Fe}(\text{s})$	-0,44
$\text{Ni}(\text{OH})_2(\text{s}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Ni}(\text{s}) + 2\text{OH}^{-}$	-0,72
$\text{Cr}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Cr}(\text{s})$	-0,74
$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Zn}(\text{s})$	-0,763
$2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{H}_2(\text{g}) + 2\text{OH}^{-}(\text{aq})$	-0,83
$\text{Mn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Mn}(\text{s})$	-1,18
$\text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Al}(\text{s})$	-1,66
$\text{Be}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Be}(\text{s})$	-1,85
$\text{H}_2(\text{g}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow 2\text{H}^{-}(\text{g})$	-2,25
$\text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Mg}(\text{s})$	-2,37
$\text{Na}^{+}(\text{aq}) + \text{e}^{-} \longrightarrow \text{Na}(\text{s})$	-2,714
$\text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Ca}(\text{s})$	-2,87
$\text{Sr}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Sr}(\text{s})$	-2,89
$\text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^{-} \longrightarrow \text{Ba}(\text{s})$	-2,90
$\text{K}^{+}(\text{aq}) + \text{e}^{-} \longrightarrow \text{K}(\text{s})$	-2,93
$\text{Li}^{+}(\text{aq}) + \text{e}^{-} \longrightarrow \text{Li}(\text{s})$	-3,05