

Tavola dei potenziali standard di riduzione (espressi in Volt, a 25°C, 101 Kpa, 1M)

specie ossidata <-- Reazione elettrodica --> specie ridotta	E°
$F_2 + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 2HF_{(aq)}$	+3,053
$F_2 + H^+ + 2e^- \text{ <-----> } HF_2^-$	+2,979
$F_2 + 2e^- \text{ <-----> } 2F^-$	+2,866
$Pr^{4+} + e^- \text{ <-----> } Pr^{3+}$	+2,860
$OH_{(g)} + H^+ + e^- \text{ <-----> } H_2O$	+2,857
$F_2 + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 2HF_{(g)}$	+2,806
$PrO_2 + 4H^+ + e^- \text{ <-----> } Pr^{3+} + 2H_2O$	+2,761
$2AuO_2 + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Au_2O_{3(a)} + H_2O$	+2,630
$AuO_2 + 4H^+ + e^- \text{ <-----> } Au^{3+} + 2H_2O$	+2,507
$2AuO_2 + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Au_2O_{3(\beta)} + H_2O$	+2,465
$RhO_4^{2-} + 4H^+ + 2e^- \text{ <-----> } RhO_2 + 2H_2O$	+2,452
$O + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } H_2O$	+2,421
$BaO_2 + 4H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Ba^{2+} + 2H_2O$	+2,419
$AuO_2 + H_2O + H^+ + e^- \text{ <-----> } Au(OH)_3$	+2,305
$HAuO_3^{2-} + 5H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Au + 3H_2O$	+2,243
$AgO^- + 2H^+ + e^- \text{ <-----> } Ag + H_2O$	+2,220
$2RhO_4^{2-} + 10H^+ + 6e^- \text{ <-----> } Rh_2O_3 + 5H_2O$	+2,211
$FeO_4^{2-} + 8H^+ + 3e^- \text{ <-----> } Fe^{3+} + 4H_2O$	+2,200
$Am^{4+} + e^- \text{ <-----> } Am^{3+}$	+2,181
$Co_3O_4 + 8H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 3Co^{2+} + 4H_2O$	+2,112
$2BrO^- + 4H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Br_2(l) + 2H_2O$	+2,110
$OF_2 + 2H^+ + 4e^- \text{ <-----> } H_2O + 2F^-$	+2,100
$2IO^- + 4H^+ + 2e^- \text{ <-----> } I_2(s) + 2H_2O$	+2,090
$O_3 + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } O_2 + H_2O$	+2,076
$2ClO^- + 4H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Cl_2 + 2H_2O$	+2,072
$Ce_2O_3 + 6H^+ + 6e^- \text{ <-----> } 2e + 3H_2O$	+2,046
$PdO_3 + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } PdO_2 + H_2O$	+2,030
$OH + e^- \text{ <-----> } OH^-$	+2,020
$S_2O_8^{2-} + 2e^- \text{ <-----> } 2SO_4^{2-}$	+2,010
$Ni_3O_4 + 8H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 3Ni^{2+} + 4H_2O$	+1,977
$2VO_4^{3-} + 7H^+ + 2e^- \text{ <-----> } HV_2O_5^- + 3H_2O$	+1,962
$AmO_2(OH)_2 + H^+ + e^- \text{ <-----> } AmO_2OH + H_2O$	+1,930
$Bi_2O_4 + 8H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 2Bi^{3+} + 4H_2O$	+1,910
$PuO_2OH + H^+ + e^- \text{ <-----> } PuO_2 + H_2O$	+1,908
$AmO_2 + 4H^+ + e^- \text{ <-----> } Am^{3+} + 2H_2O$	+1,856
$H_7AuO_2^- + 4H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Au + 3H_2O$	+1,849
$Co^{3+} + e^- \text{ <-----> } Co^{2+}$	+1,808
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 2H_2O$	+1,776
$N_2O + 2H^+ + 2e^- \text{ <-----> } N_2 + H_2O$	+1,766
$Ni_2O_3 + 6H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 2Ni^{2+} + 3H_2O$	+1,753
$Am(OH)_4 + 4H^+ + e^- \text{ <-----> } Am^{3+} + 4H_2O$	+1,746
$Co_2O_3 + 6H^+ + 2e^- \text{ <-----> } 2Co^{2+} + 3H_2O$	+1,746
$Ce(OH)_2^{2+} + 2H^+ + e^- \text{ <-----> } Ce^{3+} + 2H_2O$	+1,731
$AmO_2^+ + 4H^+ + 2e^- \text{ <-----> } Am^{3+} + 2H_2O$	+1,721

$\text{Cl}_2\text{O} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+1,714
$\text{CeOH}^{3+} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ce}^{3+} + \text{H}_2\text{O}$	+1,714
$\text{Am}_2^{2+} + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Am}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,694
$\text{Au}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Au}$	+1,691
$2\text{NO} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,678
$2\text{ClO}_2^- + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,678
$\text{Pb}^{4+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pb}^{2+}$	+1,670
$\text{HRuO}_5^- + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{RuO}_4^- + \text{H}_2\text{O}$	+1,660
$2\text{HClO}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,640
$\text{AmO}_2\text{OH} + 5\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Am}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$	+1,639
$2\text{HClO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,631
$\text{Ce}^{4+} + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ce}^{3+}$	+1,611
$\text{CoO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Co}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,612
$\text{OsO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{OsO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,607
$\text{Bk}^{4+} + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Bk}^{3+}$	+1,608
$2\text{HBrO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Br}_{2(l)} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,596
$2\text{CeO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ce}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+1,559
$2\text{ClO}_2 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,549
$\text{PbO}_3^{2-} + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{HPbO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$	+1,547
$\text{RuO}_4^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{RuO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,533
$\text{PoO}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{PoO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+1,524
$2\text{NO}_2^- + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,520
$\text{CuO}_2^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,515
$\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } 3\text{H}_2\text{O}$	+1,511
$\text{Mn}^{3+} + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Mn}^{2+}$	+1,511
$\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,507
$\text{SO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{S} + \text{H}_2\text{O}$	+1,507
$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Au}$	+1,498
$2\text{BrO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Br}_{2(l)} + 6\text{H}_2\text{O}$	+1,495
$\text{HO}_{2(aq)} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{H}_2\text{O}_2$	+1,495
$2\text{IO}_5^{3-} + 20\text{H}^+ + 14\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(s)} + 10\text{H}_2\text{O}$	+1,491
$2\text{HBrO}_3 + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Br}_{2(l)} + 6\text{H}_2\text{O}$	+1,487
$\text{PuO}_2(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{PuO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,485
$2\text{ClO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	+1,470
$\text{PbO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pb}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,455
$2\text{HNO}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,454
$\text{IrO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ir}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,448
$\text{F}_2\text{O} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{F}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+1,439
$2\text{HIO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(s)} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,439
$\text{H}_2\text{RuO}_5 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{RuO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$	+1,400
$\text{HAtO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{HAtO} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,401
$2\text{NO}_2^- + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2\text{O} + 3\text{H}_2\text{O}$	+1,396
$2\text{HIO}_5^{2-} + 18\text{H}^+ + 14\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(s)} + 10\text{H}_2\text{O}$	+1,396
$\text{Ag}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ag}$	+1,389
$2\text{ClO}_4^- + 16\text{H}^+ + 14\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cl}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$	+1,389
$2\text{NO}_2 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,363
$\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Cl}^-$	+1,359
$2\text{I}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(s)}$	+1,357

$\text{N}_2\text{O}_4 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,356
$\text{TI}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{TI}^+ + 3\text{H}_2\text{O}$	+1,329
$2\text{IO}_4^- + 16\text{H}^+ + 14\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(\text{s})} + 8\text{H}_2\text{O}$	+1,326
$2\text{HIO}_4 + 14\text{H}^+ + 14\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(\text{s})} + 8\text{H}_2\text{O}$	+1,311
$2\text{H}_5\text{IO}_6 + 14\text{H}^+ + 14\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(\text{s})} + 12\text{H}_2\text{O}$	+1,311
$\text{AgO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ag} + \text{H}_2\text{O}$	+1,285
$2\text{HVO}_4^{2-} + 5\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{HV}_2\text{O}_5^- + 3\text{H}_2\text{O}$	+1,281
$\text{PdO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{PdO} + \text{H}_2\text{O}$	+1,263
$\text{NpO}_2\text{OH} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{NpO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+1,253
$\text{TI}^{3+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{TI}^+$	+1,252
$2\text{NO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	+1,246
$\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{O}_2 + 2\text{OH}^-$	+1,240
$\text{MnO}_4^{2-} + 5\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{HMnO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,234
$\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{H}_2\text{O}$	+1,229
$\text{NO}_2^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	+1,202
$2\text{IO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(\text{s})} + 6\text{H}_2\text{O}$	+1,195
$\text{RuO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ru} + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,193
$\text{Fe}(\text{OH})_2^+ + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Fe}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,191
$\text{TI}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{TI}^+ + 3\text{H}_2\text{O}$	+1,189
$\text{Pt}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pt}$	+1,188
$2\text{HIO}_3 + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } \text{I}_{2(\text{s})} + 6\text{H}_2\text{O}$	+1,186
$\text{Pu}(\text{OH})_4 + 4\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pu}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+1,182
$\text{Ir}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ir}$	+1,156
$\text{OsO}_5^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{OsO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	+1,142
$\text{NpO}_2(\text{OH})_2 + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{NpO}_2\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$	+1,131
$\text{NpO}_2^{2+} + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{NpO}_2^+$	+1,130
$\text{SrO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{SrO} + \text{H}_2\text{O}$	+1,116
$3\text{Br}_{2(\text{l})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Br}_3^-$	+1,096
$\text{HSeO}_4^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{H}_2\text{SeO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+1,090
$\text{Br}_{2(\text{aq})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Br}^-$	+1,087
$\text{SeO}_4^{2-} + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{HSeO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$	+1,075
$\text{Br}_{2(\text{l})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Br}^-$	+1,065
$2\text{CrO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+1,060
$5\text{Br}_{2(\text{l})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Br}_5^-$	+1,056
$\text{Hg}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Hg} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,034
$\text{PuO}_2^{2+} + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pu}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1,017
$\text{V}(\text{OH})_4^+ + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{VO}^{2+} + 3\text{H}_2\text{O}$	+1,000
$\text{OsO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Os} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,994
$\text{VO}_2^+ + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{VO}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$	+0,991
$\text{Cl}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{HCl}_{(\text{g})}$	+0,987
$\text{Pd}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pd}$	+0,987
$\text{PtO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pt} + \text{H}_2\text{O}$	+0,980
$\text{Pt}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pt} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,979
$\text{Rh}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Rh}^+ + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,975
$\text{Pb}_3\text{O}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 3\text{PbO} + \text{H}_2\text{O}$	+0,972
$\text{Pu}^{4+} + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pu}^{3+}$	+0,970
$\text{V}_2\text{O}_5 + 6\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{VO}^{2+} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,958
$\text{PuO}_2^{2+} + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{PuO}_2^+$	+0,928

$\text{IrO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ir} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,926
$\text{Ir}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Ir} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,926
$\text{HgO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Hg} + \text{H}_2\text{O}$	+0,926
$2\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Hg}_2^{2+}$	+0,920
$\text{PdCl}_6^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pd} + 6\text{Cl}^-$	+0,921
$\text{PdO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pd} + \text{H}_2\text{O}$	+0,917
$\text{FeOH}^{2+} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$	+0,914
$\text{Pd}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pd} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,897
$\text{TeO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> TeO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	+0,892
$[\text{Pt}(\text{CN})_4\text{Cl}_2]^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pt}(\text{CN})_4^{2-} + 2\text{Cl}^-$	+0,891
$\text{HO}_2^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> 3OH}^-$	+0,878
$\text{SeO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Se} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,875
$\text{Rh}_2\text{O}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2RhO} + \text{H}_2\text{O}$	+0,871
$\text{IrO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ir} + \text{H}_2\text{O}$	+0,870
$\text{PuO}_2 + 4\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Pu}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,862
$\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Hg}$	+0,854
$\text{H}_2\text{OsO}_5 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> Os} + 5\text{H}_2\text{O}$	+0,850
$\text{SnO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sn}^{2+} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,844
$\text{PtO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pt}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,837
$\text{Bi}_2\text{O}_5 + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> 2Bi} + 5\text{H}_2\text{O}$	+0,832
$\text{TeO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Te} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,827
$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> 4OH}^-$	+0,811
$\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> 2H}_2\text{O}$	+0,811
$\text{BO}_{(g)} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> B} + \text{H}_2\text{O}$	+0,806
$\text{Rh}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Rh}$	+0,800
$\text{Ag}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Ag}$	+0,799
$\text{Rh}_2\text{O} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2Rh} + \text{H}_2\text{O}$	+0,796
$\text{ReO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Re}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,795
$\text{Hg}_2^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2Hg}$	+0,788
$\text{RuO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ru} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,788
$\text{HSeO}_3^- + 5\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Se} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,788
$\text{Ti}(\text{OH})_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> TiOH} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,778
$\text{Ca} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> CaH}_2$	+0,776
$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \text{ <-----> Fe}^{2+}$	+0,771
$\text{PdCl}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Pd} + \text{Cl}^-$	+0,771
$\text{IrCl}_6^{3-} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ir} + 6\text{Cl}^-$	+0,770
$\text{BrO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Br}^- + 2\text{OH}^-$	+0,760
$\text{Po}^{4+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Po}$	+0,760
$\text{Sb}^{5+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sb}^{3+}$	+0,752
$\text{NpO}_2^+ + 4\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Np}^{4+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,749
$\text{PoO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Po} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,748
$\text{H}_2\text{SeO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Se} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,740
$\text{HTcO}_4 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> TcO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,740
$\text{Ag}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2AgO} + 2\text{OH}^-$	+0,739
$\text{Ru}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Ru} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,738
$\text{PtCl}_4^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pt} + 4\text{Cl}^-$	+0,731
$\text{Li} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> LiH}$	+0,726
$\text{HCOO}^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> C} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,724

$\text{PoO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Po} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,724
$\text{FeO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Fe(OH)}_3 + 5\text{OH}^-$	+0,721
$\text{Po}(\text{Cl})_6^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Po}(\text{Cl})_4^{2-} + 2\text{Cl}^-$	+0,720
$2\text{H}_2\text{VO}_4^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> HV}_2\text{O}_5^- + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,719
$\text{Sr} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> SrH}_2$	+0,718
$\text{HOsO}_5^- + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> OsO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	+0,714
$\text{HTeO}_3^- + 5\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Te} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,713
$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> OH} + \text{H}_2\text{O}$	+0,711
$\text{HTcO}_4 + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> TcO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+0,707
$\text{HPbO}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pb} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,702
$2\text{HAtO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> At}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,700
$\text{H}_3\text{IO}_6^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> IO}_3^- + 3\text{OH}^-$	+0,700
$\text{Ba} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> BaH}_2$	+0,685
$\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2\text{O}_{2(\text{aq})}$	+0,682
$\text{PtCl}_6^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> PtCl}_4^{2-} + 2\text{Cl}^-$	+0,681
$\text{Ru}(\text{OH})_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ru} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,680
$\text{Sb}_2\text{O}_5 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Sb}_2\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,671
$\text{Po}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Po}$	+0,651
$\text{AsO}_4^{3-} + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> As} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,648
$\text{HNIo}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ni} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,648
$\text{S}_2\text{O}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2S} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,641
$\text{Bi}_2\text{O}_4 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> 2Bi} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,638
$\text{I}_{2(\text{g})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2I}^-$	+0,636
$\text{HCOOH} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> C} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,627
$\text{CuO} + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Cu}^+ + \text{H}_2\text{O}$	+0,620
$\text{ClO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \text{ <-----> Cl}^- + 6\text{OH}^-$	+0,623
$\text{I}_{2(\text{aq})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2I}^-$	+0,615
$\text{PdCl}_6^{4-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pd} + 6\text{Cl}^-$	+0,615
$\text{UO}^{2+} + 4\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> U}^{4+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,612
$\text{BrO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \text{ <-----> Br}^- + 6\text{OH}^-$	+0,611
$\text{RuCl}_5^{2-} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ru} + 5\text{Cl}^-$	+0,601
$\text{Rh}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Rh}$	+0,600
$\text{Rh}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Rh}$	+0,600
$\text{MnO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> MnO}_2 + 4\text{OH}^-$	+0,600
$\text{PdCl}_4^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pd} + 4\text{Cl}^-$	+0,591
$\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> MnO}_2 + 4\text{OH}^-$	+0,588
$\text{HTeO}_4^- + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> TeO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	+0,584
$\text{HCdO}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Cd} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,583
$\text{PtBr}_4^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pt} + 4\text{Br}^-$	+0,581
$\text{Te}^{4+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Te}$	+0,568
$\text{MnO}_4^- + \text{e}^- \text{ <-----> MnO}_4^{2-}$	+0,564
$\text{Po}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Po}$	+0,564
$\text{I}_{2(\text{s})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2I}^-$	+0,535
$3\text{I}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2I}_3^-$	+0,534
$\text{U}_3\text{O}_8 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> 3UO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,533
$\text{TeO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Te} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,529
$\text{Cu}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Cu}$	+0,521
$\text{CO}_{(\text{g})} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> C} + \text{H}_2\text{O}$	+0,518

$\text{HV}_2\text{O}_5^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{V}_2\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,515
$\text{TI}_2\text{O} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{TI} + \text{H}_2\text{O}$	+0,512
$\text{H}_3\text{V}_2\text{O}_7^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{HV}_2\text{O}_5^- + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,501
$\text{HAsO}_4^{2-} + 7\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> } \text{As} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,501
$\text{AtO}_3^- + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{AtO}^- + 4\text{OH}^-$	+0,500
$\text{HFeO}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Fe} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,493
$2\text{HSO}_3^- + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,491
$\text{GaOH}^{2+} + \text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ga} + \text{H}_2\text{O}$	+0,479
$\text{Bi(OH)}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Bi} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,478
$\text{CO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{C} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,475
$\text{UO}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{U(OH)}_4$	+0,475
$\text{TcO}_4^- + 8\text{H}^+ + 7\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Tc} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,472
$\text{S}_2\text{O}_6^{2-} + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{S} + 6\text{H}_2\text{O}$	+0,472
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,464
$\text{OsO}_{4(\text{g})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{OsO}_4^{2-}$	+0,463
$\text{S}_2\text{O}_6^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{HSO}_3^-$	+0,455
$\text{SO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,451
$\text{Ru}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ru}$	+0,450
$\text{H}_2\text{SO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } \text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,450
$\text{ZnO}_2^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Zn} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,441
$\text{As}_2\text{O}_5 + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{As} + 5\text{H}_2\text{O}$	+0,429
$\text{AsO}_2^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{As} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,429
$\text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } 4\text{S} + 6\text{H}_2\text{O}$	+0,416
$2\text{NO}_2^- + 4\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{N}_2 + 8\text{OH}^-$	+0,415
$\text{H}_2\text{AsO}_4^- + 6\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> } \text{As} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,415
$\text{O}_2^- + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{OH}^- + \text{HO}_2^-$	+0,413
$\text{SbO}_3^- + 6\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Sb} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,409
$\text{OsO}_{4(\text{s})} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{OsO}_4^{2-}$	+0,402
$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> } 4\text{OH}^-$	+0,401
$\text{Tc}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Tc}$	+0,400
$\text{PtI}_4^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Pt} + 4\text{I}^-$	+0,400
$\text{ReO}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{ReO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+0,392
$\text{HMoO}_4^- + 7\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Mo}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,390
$\text{Na} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{NaH}_{(\text{s})}$	+0,390
$\text{PtI}_6^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{PtI}_4^{2-} + 2\text{I}^-$	+0,390
$\text{K} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{KH}_{(\text{s})}$	+0,386
$\text{Po(Cl)}_4^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Po} + 4\text{Cl}^-$	+0,385
$2\text{ReO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Re}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+0,375
$\text{CrO}_3^{3-} + 6\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cr} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,374
$\text{H}_3\text{AsO}_4 + 5\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> } \text{As} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,372
$\text{Bi}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Bi} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,371
$\text{CrO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Cr} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,366
$\text{ReO}_4^- + 8\text{H}^+ + 7\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Re} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,362
$\text{HTiO}_3^- + 5\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{Ti}^{2+} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,362
$\text{ClO}_4^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } \text{ClO}_3^- + 2\text{OH}^-$	+0,361
$\text{VO}^{2+} + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } \text{V}^{3+} + \text{H}_2\text{O}$	+0,359
$\text{SO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } \text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,357
$\text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Ag} + 2\text{OH}^-$	+0,345

$\text{TlOH} + \text{e}^- \text{ <-----> Tl} + \text{OH}^-$	+0,343
$\text{HSO}_4^- + 7\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> S} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,339
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Cu}$	+0,337
$\text{HSnO}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sn} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,333
$\text{H}_2\text{TeO}_4 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> H}_2\text{Te}_{(\text{aq})} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,329
$\text{UO}_2^{2+} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> U}^{4+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,327
$\text{HCO}_3^- + 5\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> C} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,323
$\text{BiO}^+ + 2\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Bi} + \text{H}_2\text{O}$	+0,320
$\text{MoO}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> MoO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+0,320
$\text{GaO}_3^{3-} + 6\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,319
$\text{Rb} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> RbH}$	+0,317
$\text{HCrO}_4^- + 7\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> Cr} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,303
$\text{H}_2\text{CrO}_4 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> Cr} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,295
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 12\text{e}^- \text{ <-----> 2Cr} + 7\text{H}_2\text{O}$	+0,294
$\text{Bi}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Bi}$	+0,286
$\text{Pb}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pb} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,277
$\text{N}_2 + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2NH}_4^+$	+0,275
$\text{ReO}_4^- + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> Re}^- + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,273
$\text{TcO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Tc} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,272
$\text{IO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \text{ <-----> I}^- + 6\text{OH}^-$	+0,263
$\text{U} + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> UH}_3$	+0,256
$\text{BiOH}^{2+} + \text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Bi} + \text{H}_2\text{O}$	+0,254
$2\text{NO}_3^- + 6\text{H}_2\text{O} + 10\text{e}^- \text{ <-----> N}_2 + 12\text{OH}^-$	+0,252
$\text{ReO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Re} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,251
$\text{Ru}^{3+} + \text{e}^- \text{ <-----> Ru}^{2+}$	+0,249
$\text{PbO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pb} + \text{H}_2\text{O}$	+0,248
$\text{HAsO}_2 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> As} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,248
$\text{Ge}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ge}$	+0,241
$\text{As}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2As} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,234
$\text{HSbO}_2 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sb} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,230
$\text{H}_2\text{CO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> C} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,228
$\text{Mn}(\text{OH})_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,214
$\text{V}_2\text{O}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> V}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+0,210
$\text{CO}_{2(\text{g})} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> C} + \text{H}_2\text{O}$	+0,207
$\text{At}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2At}^-$	+0,206
$\text{Mn}^{4+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Mn}$	+0,195
$\text{Sb}(\text{Cl})_4^- + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sb} + 4\text{Cl}^-$	+0,170
$\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+0,172
$\text{CoO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Co} + \text{H}_2\text{O}$	+0,167
$\text{Bi}(\text{Cl})_4^- + 3\text{e}^- \text{ <-----> Bi} + 4\text{Cl}^-$	+0,161
$\text{ReO}_2 + 4\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Re}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,157
$\text{MoO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> Mo} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,154
$\text{Sb}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Sb} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,152
$\text{Sn}^{4+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sn}^{2+}$	+0,151
$\text{Mn}(\text{OH})_3 + \text{e}^- \text{ <-----> Mn}(\text{OH})_2 + \text{OH}^-$	+0,150
$\text{Pt}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pt} + 2\text{OH}^-$	+0,150
$\text{Np}^{4+} + \text{e}^- \text{ <-----> Np}^{3+}$	+0,147
$\text{S} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$	+0,142

$\text{GeO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ge} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,132
$\text{Ge}^{4+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ge}$	+0,124
$\text{MnO}(\text{OH})_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,116
$\text{NiO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ni} + \text{H}_2\text{O}$	+0,116
$\text{Ni}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ni} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,110
$\text{Ir}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Ir} + 6\text{OH}^-$	+0,098
$\text{HgO} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Hg} + 2\text{OH}^-$	+0,098
$\text{Co}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Co} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,095
$\text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2NH}_4\text{OH}$	+0,092
$\text{Pt}(\text{CN})_4^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pt} + 4\text{CN}^-$	+0,090
$\text{HGaO}_3^{2-} + 5\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,088
$\text{I}_{2(\text{g})} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2HI}$	+0,087
$\text{Pd}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pd} + 2\text{OH}^-$	+0,070
$\text{CdO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Cd} + \text{H}_2\text{O}$	+0,063
$\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$	+0,059
$\text{N}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2NH}_{3(\text{g})}$	+0,057
$\text{HZnO}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Zn} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,054
$\text{SeO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> SeO}_3^{2-} + 2\text{OH}^-$	+0,051
$\text{WO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> W} + 4\text{H}_2\text{O}$	+0,049
$2\text{Pd} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Pd}_2\text{H}$	+0,048
$\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> O} + \text{H}_2\text{O}$	+0,037
$\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0,024
$\text{HCNO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> HCN} + \text{H}_2\text{O}$	+0,022
$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2$	0
$2\text{AtO}^- + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> At}_2 + 2\text{OH}^-$	0,000
$\text{Ti}^{4+} + \text{e}^- \text{ <-----> Ti}^{3+}$	0,000
$\text{Sn}(\text{OH})_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Sn} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,008
$\text{AgCN} + \text{e}^- \text{ <-----> Ag} + \text{CN}^-$	- 0,017
$\text{WO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> W} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,019
$2\text{WO}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> W}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$	- 0,029
$\text{VO}^{2+} + \text{e}^- \text{ <-----> VO}^+$	- 0,044
$\text{MnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mn}(\text{OH})_2 + 2\text{OH}^-$	- 0,050
$\text{Ti}(\text{OH})_3 + 2\text{e}^- \text{ <-----> TiOH} + 2\text{OH}^-$	- 0,051
$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,051
$\text{HGeO}_3^- + 5\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ge} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,056
$\text{P} + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> PH}_3$	- 0,063
$\text{S} + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> HS}^-$	- 0,065
$\text{MoO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Mo} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,072
$\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> HO}_2^- + \text{OH}^-$	- 0,076
$2\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{OH}^-$	- 0,080
$\text{Fe}_3\text{O}_4 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> 3Fe} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,085
$\text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,090
$\text{WO}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> W} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,090
$\text{Sn}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sn} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,091
$\text{Si} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> SiH}_4$	- 0,102
$\text{SnO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sn} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,104
$\text{SnO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Sn} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,106
$\text{GaO}_2^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,114

$\text{Os}(\text{OH})_4 + 4\text{e}^- \text{ <-----> Os} + 4\text{OH}^-$	- 0,120
$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pb}$	- 0,126
$\text{Co}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{HCoO}_2^-$	- 0,128
$\text{GeO}_{(\text{Yellow})} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ge} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,130
$\text{C} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> CH}_4$	- 0,131
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sn}$	- 0,137
$\text{In}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> In}$	- 0,140
$2\text{BO}_3^{3-} + 18\text{H}^+ + 12\text{e}^- \text{ <-----> B}_2\text{H}_6 + 6\text{H}_2\text{O}$	- 0,154
$\text{PO}_4^{3-} + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> P} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,156
$\text{Mn}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,157
$\text{HMnO}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,163
$\text{BO}_3^{3-} + 6\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> B} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,165
$\text{In}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> In} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,172
$\text{H}_2\text{GeO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ge} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,182
$5\text{B} + 9\text{H}^+ + 9\text{e}^- \text{ <-----> B}_5\text{H}_9$	- 0,189
$\text{In}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{In} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,190
$\text{Fe}_3\text{O}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 3\text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,197
$\text{Mo}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Mo}$	- 0,200
$\text{GeO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ge} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,202
$\text{CrO}_2^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Cr} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,213
$10\text{B} + 14\text{H}^+ + 14\text{e}^- \text{ <-----> B}_{10}\text{H}_{14}$	- 0,214
$\text{HO}_2^- + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \text{ <-----> OH}_{(\text{aq})} + 2\text{OH}^-$	- 0,245
$\text{V}^{3+} + \text{e}^- \text{ <-----> V}^{2+}$	- 0,256
$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ni}$	- 0,257
$\text{InOH}^{2+} + \text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> In} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,266
$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Co}$	- 0,277
$\text{HPO}_4^{2-} + 7\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> P} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,302
$\text{Mn}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Mn} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,305
$\text{MnOOH} + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,335
$\text{Tl}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Tl}$	- 0,336
$\text{In}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> In}$	- 0,339
$5\text{S} + 2\text{e}^- \text{ <-----> S}_5^{2-}$	- 0,340
$\text{HPO}_3^{2-} + 5\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> P} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,346
$\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Cu} + 2\text{OH}^-$	- 0,358
$4\text{S} + 2\text{e}^- \text{ <-----> S}_4^{2-}$	- 0,360
$\text{SeO}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Se} + 6\text{OH}^-$	- 0,366
$\text{Ti}^{3+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ti}^{2+}$	- 0,368
$\text{Se} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2\text{Se}$	- 0,369
$\text{H}_2\text{PO}_4^- + 6\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> P} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,386
$3\text{S} + 2\text{e}^- \text{ <-----> S}_3^{2-}$	- 0,390
$\text{H}_2\text{PO}_2^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> P} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,391
$\text{In}^{2+} + \text{e}^- \text{ <-----> In}^+$	- 0,400
$\text{Re} + \text{e}^- \text{ <-----> Re}^-$	- 0,400
$\text{Ga}_2\text{O} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Ga} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,401
$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Cd}$	- 0,403
$\text{Cr}^{3+} + \text{e}^- \text{ <-----> Cr}^{2+}$	- 0,408
$\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> P} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,411
$\text{GaO}^+ + 2\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,415

$\text{Ga}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,419
$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2 + 2\text{OH}^- \quad \text{pH} = 7$	- 0,420
$2\text{S} + 2\text{e}^- \text{ <-----> S}_2^{2-}$	- 0,428
$\text{Mn}_3\text{O}_4 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \text{ <-----> 3Mn} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,436
$\text{HBO}_3^- + 5\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> B} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,437
$\text{ZnO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Zn} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,439
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Fe}$	- 0,440
$\text{SiO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Si} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,455
$\text{Bi}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Bi} + 6\text{OH}^-$	- 0,457
$\text{H}_2\text{PO}_3^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> P} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,467
$\text{S} + 2\text{e}^- \text{ <-----> S}^{2-}$	- 0,476
$\text{SrO} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> SrH}_2 + \text{H}_2\text{O}$	- 0,477
$\text{Ga}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Ga} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,485
$\text{In}^{3+} + \text{e}^- \text{ <-----> In}^{2+}$	- 0,490
$\text{HB}_4\text{O}_7^- + 25\text{H}^+ + 24\text{e}^- \text{ <-----> 2B}_2\text{H}_6 + 7\text{H}_2\text{O}$	- 0,490
$2\text{Ti}_3\text{O}_5 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> 3Ti}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$	- 0,490
$\text{PaO}_2 + 4\text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Pa}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,500
$\text{H}_3\text{PO}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> P} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,502
$\text{H}_3\text{PO}_2 + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> P} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,508
$\text{Sb} + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> SbH}_3$	- 0,510
$\text{Se} + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> HSe}^-$	- 0,510
$\text{Pb}(\text{OH})_3^- (\text{HPbO}_2^- + \text{H}_2\text{O}) + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pb} + 3\text{OH}^-$	- 0,540
$\text{V}_2\text{O}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> V}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$	- 0,549
$\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{e}^- \text{ <-----> Fe}(\text{OH})_2 + \text{OH}^-$	- 0,560
$\text{Ga}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga}$	- 0,560
$\text{O}_2 + \text{e}^- \text{ <-----> O}_2^-$	- 0,563
$\text{ReO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Re} + 4\text{OH}^-$	- 0,577
$\text{Cr}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Cr} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,579
$\text{PbO} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Pb} + 2\text{OH}^-$	- 0,580
$\text{CrO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Cr} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,588
$\text{ReO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> ReO}_2 + 4\text{OH}^-$	- 0,594
$\text{Te}_2^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> 2H}_2\text{Te}$	- 0,595
$\text{U}^{4+} + \text{e}^- \text{ <-----> U}^{3+}$	- 0,607
$\text{As} + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> AsH}_3$	- 0,608
$\text{H}_2\text{MoO}_4 + 6\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Mo}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 0,623
$\text{NbO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> NbO} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,625
$\text{HSiO}_3^- + 5\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Si} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,632
$\text{Nb}_2\text{O}_5 + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> 2Nb} + 5\text{H}_2\text{O}$	- 0,644
$\text{MnO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,652
$\text{Cr}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Cr} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,654
$\text{SbO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sb} + 4\text{OH}^-$	- 0,665
$\text{AsO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> As} + 4\text{OH}^-$	- 0,675
$\text{Ga}^{3+} + \text{e}^- \text{ <-----> Ga}^{2+}$	- 0,677
$\text{H}_2\text{BO}_3^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> B} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,687
$\text{Ca}(\text{OH})_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> CaH}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,706
$\text{AsO}_4^{3-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> AsO}_2^- + 2\text{OH}^-$	- 0,711
$\text{Te} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2\text{Te}$	- 0,718
$\text{Ni}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ni} + 2\text{OH}^-$	- 0,721

$\text{Mn(OH)}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,727
$\text{B}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> B}$	- 0,731
$\text{Co(OH)}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Co} + 2\text{OH}^-$	- 0,731
$\text{NbO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Nb} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,733
$\text{N}_2 + 8\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{NH}_4\text{OH} + 6\text{OH}^-$	- 0,736
$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Cr}$	- 0,744
$\text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Zn}$	- 0,763
$\text{CO}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> C} + 6\text{OH}^-$	- 0,767
$\text{H}_2\text{SiO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Si} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,780
$2\text{Te} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Te}_2^{2-}$	- 0,790
$\text{B}_4\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 12\text{e}^- \text{ <-----> } 4\text{B} + 7\text{H}_2\text{O}$	- 0,792
$\text{Te}_2^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{HTe}^-$	- 0,795
$\text{Bi} + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> BiH}_3$	- 0,800
$\text{Cd(OH)}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Cd} + 2\text{OH}^-$	- 0,809
$\text{Ta}_2\text{O}_5 + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{Ta} + 5\text{H}_2\text{O}$	- 0,812
$\text{V}_2\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{V} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,820
$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2 + 2\text{OH}^-$	- 0,828
$\text{B}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{B} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,841
$\text{SiO}_2(\text{quarzo}) + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Si} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,857
$\text{Ge} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> GeH}_4$	- 0,867
$\text{H}_3\text{BO}_3(\text{s}) + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> B} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,869
$\text{H}_3\text{BO}_3(\text{aq}) + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> B} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 0,870
$\text{MnOH}^+ + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + \text{H}_2\text{O}$	- 0,873
$\text{Fe(OH)}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Fe} + 2\text{OH}^-$	- 0,877
$\text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> SO}_3^{2-} + 2\text{OH}^-$	- 0,901
$\text{BeO}_2^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Be} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 0,909
$\text{Sn(OH)}^{3-} (\text{HSnO}_2^- + \text{H}_2\text{O}) + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sn} + 3\text{OH}^-$	- 0,909
$\text{Se} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Se}^{2-}$	- 0,924
$\text{Np(OH)}_4 + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Np(OH)}_3 + \text{H}_2\text{O}$	- 0,928
$\text{Sn(OH)}_6^{2-} + 2\text{e}^- \text{ <-----> HSnO}_2^- + \text{H}_2\text{O} + 3\text{OH}^-$	- 0,931
$\text{NpO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Np(OH)}_3$	- 0,962
$\text{Pu(OH)}_4 + \text{e}^- \text{ <-----> Pu(OH)}_3 + \text{OH}^-$	- 0,963
$\text{CNO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> CN}^- + 2\text{OH}^-$	- 0,970
$\text{PaO}_2^+ + 4\text{H}^+ + 5\text{e}^- \text{ <-----> Pa} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 1,000
$\text{In(OH)}_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> In} + 3\text{OH}^-$	- 1,000
$\text{Po} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> PoH}_2$	- 1,000
$\text{TiO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Ti} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 1,072
$\text{Sr}^{2+} + 2\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> SrH}_2$	- 1,086
$\text{Nb}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Nb}$	- 1,099
$\text{Ba}^{2+} + 2\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> BaH}_2$	- 1,110
$\text{Te} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Te}^{2-}$	- 1,143
$\text{HV}_6\text{O}_{17}^{3-} + 16\text{H}_2\text{O} + 30\text{e}^- \text{ <-----> } 6\text{V} + 33\text{OH}^-$	- 1,154
$\text{Li}^+ + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> LiH}$	- 1,161
$\text{Na}^+ + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> NaH}_{(\text{s})}$	- 1,162
$\text{Ti}_3\text{O}_5 + 4\text{H}_2\text{O} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> } 3\text{Ti(OH)}_3$	- 1,178
$\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mn}$	- 1,180
$\text{Zn(OH)}_3^- + 2\text{e}^- \text{ <-----> Zn} + 2\text{OH}^-$	- 1,183
$\text{V}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> V}$	- 1,186

$\text{Zn(OH)}_4^{2-} (\text{ZnO}_2^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}) + 2\text{e}^- \text{ <-----> Zn} + 4\text{OH}^-$	- 1,214
$\text{H}_2\text{GaO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga} + 4\text{OH}^-$	- 1,219
$\text{SiF}_6^{2-} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Si} + 6\text{F}^-$	- 1,240
$\text{Ti}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Ti} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,245
$\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Zn} + 2\text{OH}^-$	- 1,245
$\text{CaO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> CaO} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,260
$\text{K}^+ + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> KH}_{(\text{s})}$	- 1,270
$\text{HZrO}_3^- + 5\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Zr} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,276
$\text{Rb}^+ + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> RbH}$	- 1,304
$\text{TiO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ti} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,306
$\text{RaO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ra} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,319
$\text{Ga(OH)}_4^- + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ga} + 4\text{OH}^-$	- 1,326
$\text{U}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2U} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,346
$\text{U(OH)}_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> U} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 1,353
$\text{Be}_2\text{O}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> 2Be} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,387
$\text{Np(OH)}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Np} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,420
$\text{UO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> U} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,438
$\text{UO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> U} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 1,444
$\text{ZrO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Zr} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 1,456
$\text{Al(OH)}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Al} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,472
$\text{Cr(OH)}_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Cr} + 3\text{OH}^-$	- 1,483
$\text{SrO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sr(OH)}_2$	- 1,491
$\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Al} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,494
$\text{HfO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Hf} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 1,505
$\text{BaO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ba} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,509
$\text{SnF}_6^{2-} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Sn} + 6\text{F}^-$	- 1,510
$\text{Zr}^{4+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Zr}$	- 1,529
$\text{Zr(OH)}_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Zr} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 1,553
$\text{ZrO(OH)}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Zr} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,553
$\text{Mn(OH)}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mn} + 2\text{OH}^-$	- 1,555
$\text{HPO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> H}_2\text{PO}_2^- + 3\text{OH}^-$	- 1,565
$\text{ZrO}^{2+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Zr} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,570
$\text{Sc}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Sc} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,591
$\text{Pu(OH)}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pu} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,592
$\text{UO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> U(OH)}_4 + 4\text{OH}^-$	- 1,618
$\text{Ti}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ti}$	- 1,628
$\text{Th(OH)}_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Th} + 4\text{H}_2\text{O}$	- 1,650
$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Al}$	- 1,662
$\text{Am}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Am} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,676
$\text{Y}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Y} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,676
$\text{HfO(OH)}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Hf} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,685
$\text{SiO}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Si} + 6\text{OH}^-$	- 1,697
$\text{Pa}^{4+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Pa}$	- 1,700
$\text{Hf}^{4+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Hf}$	- 1,700
$\text{HfO}^{2+} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Hf} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,724
$\text{Sc(OH)}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sc} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,784
$\text{BeO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Be} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,785
$\text{ThO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \text{ <-----> Th} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 1,789

$\text{H}_2\text{BO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> B} + 4\text{OH}^-$	- 1,791
$\text{U}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> U}$	- 1,798
$\text{Nd}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Nd} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,811
$\text{Pr}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Pr} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,829
$\text{Be}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Be}$	- 1,847
$\text{La}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2La} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,856
$\text{Np}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Np}$	- 1,856
$\text{Am}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Am} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,878
$\text{Lu}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Lu} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,892
$\text{Th}^{4+} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Th}$	- 1,899
$\text{CaO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ca} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,902
$\text{Yb}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Yb} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,902
$\text{Tm}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Tm} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,913
$\text{Er}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Er} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,918
$\text{Ho}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Ho} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,937
$\text{Pa}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pa}$	- 1,950
$\text{In} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> InH}$	- 1,951
$\text{Dy}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Dy} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,956
$\text{ScOH}^{2+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sc} + \text{H}_2\text{O}$	- 1,980
$\text{Y}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Y} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,981
$\text{Gd}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Gd} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,994
$\text{Tb}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Tb} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 1,999
$\text{Eu}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Eu} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 2,002
$\text{Sm}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Sm} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 2,004
$\text{Pm}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \text{ <-----> 2Pm} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 2,008
$\text{Nd}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Nd} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 2,013
$\text{Pr}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pr} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 2,018
$\text{Pu}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pu}$	- 2,031
$\text{Sr}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sr} + 2\text{H}_2\text{O}$	- 2,047
$\text{H}_2\text{PO}_2^- + \text{e}^- \text{ <-----> P} + 2\text{OH}^-$	- 2,051
$\text{AlF}_6^{2-} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Al} + 6\text{F}^-$	- 2,069
$\text{La}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \text{ <-----> La} + 3\text{H}_2\text{O}$	- 2,069
$\text{Sc}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sc}$	- 2,077
$\text{Cf}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Cf}$	- 2,100
$\text{Fm}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Fm}$	- 2,102
$\text{Lu}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Lu}$	- 2,255
$\text{Yb}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Yb}$	- 2,267
$\text{Tm}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Tm}$	- 2,278
$\text{Er}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Er}$	- 2,296
$\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Al} + 3\text{OH}^-$	- 2,301
$\text{Ho}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ho}$	- 2,319
$\text{Am}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Am}$	- 2,320
$\text{Al}(\text{OH})_4^- + 3\text{e}^- \text{ <-----> Al} + 4\text{OH}^-$	- 2,330
$\text{H}_2\text{AlO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Al} + 4\text{OH}^-$	- 2,331
$\text{Dy}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Dy}$	- 2,353
$\text{H}_2\text{ZrO}_3 + \text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Zr} + 4\text{OH}^-$	- 2,361
$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mg}$	- 2,363
$\text{Y}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Y}$	- 2,372

$\text{Tb}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Tb}$	- 2,391
$\text{Gd}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Gd}$	- 2,397
$\text{Bk}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Bk}$	- 2,401
$\text{Eu}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Eu}$	- 2,407
$\text{Sm}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sm}$	- 2,414
$\text{Cd} + \text{H}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> CdH}$	- 2,417
$\text{Pu}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pu} + 3\text{OH}^-$	- 2,420
$\text{Pm}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pm}$	- 2,423
$\text{Nd}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Nd}$	- 2,431
$\text{MgOH}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mg} + \text{OH}^-$	- 2,440
$\text{Pr}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pr}$	- 2,462
$\text{Th}(\text{OH})_4 + 4\text{e}^- \text{ <-----> Th} + 4\text{OH}^-$	- 2,480
$\text{Ce}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ce}$	- 2,483
$\text{No}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> No}$	- 2,500
$\text{HfO}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> Hf} + 4\text{OH}^-$	- 2,510
$\text{La}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> La}$	- 2,522
$\text{Ac}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ac}$	- 2,600
$\text{Sc}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sc} + 3\text{OH}^-$	- 2,610
$\text{BeO} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Be} + 2\text{OH}^-$	- 2,613
$\text{Be}_2\text{O}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \text{ <-----> 2Be} + 6\text{OH}^-$	- 2,629
$\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Mg} + 2\text{OH}^-$	- 2,690
$\text{Cm}^{3+} + 3\text{e}^- \text{ <-----> Cm}$	- 2,700
$\text{Na}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Na}$	- 2,715
$\text{Lu}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Lu} + 3\text{OH}^-$	- 2,720
$\text{Yb}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Yb} + 3\text{OH}^-$	- 2,731
$\text{Tm}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Tm} + 3\text{OH}^-$	- 2,740
$\text{Er}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Er} + 3\text{OH}^-$	- 2,750
$\text{Ho}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ho} + 3\text{OH}^-$	- 2,770
$\text{Dy}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Dy} + 3\text{OH}^-$	- 2,780
$\text{Tb}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Tb} + 3\text{OH}^-$	- 2,790
$\text{Yb}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Yb}$	- 2,797
$\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ba} + 2\text{OH}^-$	- 2,812
$\text{Y}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Y} + 3\text{OH}^-$	- 2,810
$\text{Gd}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Gd} + 3\text{OH}^-$	- 2,822
$\text{Eu}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Eu} + 3\text{OH}^-$	- 2,833
$\text{Sm}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Sm} + 3\text{OH}^-$	- 2,832
$\text{Nd}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Nd} + 3\text{OH}^-$	- 2,842
$\text{Pm}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pm} + 3\text{OH}^-$	- 2,840
$\text{Pr}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Pr} + 3\text{OH}^-$	- 2,850
$\text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ca}$	- 2,869
$\text{Ce}(\text{OH})_3 + 3\text{e}^- \text{ <-----> Ce} + 3\text{OH}^-$	- 2,870
$\text{Sr}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sr} + 2\text{OH}^-$	- 2,875
$\text{Sr}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sr}$	- 2,890
$\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ba}$	- 2,906
$\text{CaOH}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ca} + \text{OH}^-$	- 2,906
$\text{SrOH}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sr} + \text{OH}^-$	- 2,913
$\text{Ra}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ra}$	- 2,916
$\text{Cs}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Cs}$	- 2,923

$\text{Rb}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Rb}$	- 2,925
$\text{K}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> K}$	- 2,931
$\text{BaOH}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ba} + \text{OH}^-$	- 2,937
$\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{e}^- \text{ <-----> Ca} + 2\text{OH}^-$	- 3,020
$\text{Li}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Li}$	- 3,040
$3\text{N}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{HN}_3(\text{aq})$	- 3,090
$\text{Sm}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Sm}$	- 3,121
$\text{Eu}^{2+} + 2\text{e}^- \text{ <-----> Eu}$	- 3,395
$3\text{N}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \text{ <-----> } 2\text{HN}_3(\text{g})$	- 3,400
$\text{Ca}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Ca}$	- 3,800
$\text{Ra}^+ + \text{e}^- \text{ <-----> Ra}$	- 3,859

www.itchiavari.org/chimica