

Tabuľka 10.7 Štandardné elektródové potenciály pri 298 K. (a) V elektrochemickom poradí

Redukčná polreakcia	E° / V	Redukčná polreakcia	E° / V
Silno oxidujúce			
$H_4XeO_6 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow XeO_3 + 3H_2O$	+3,0	$Cu^{2+} + e^- \rightarrow Cu^+$	+0,16
$F_2 + 2e^- \rightarrow 2F^-$	+2,87	$Sn^{4+} + 2e^- \rightarrow Sn^{2+}$	+0,15
$O_3 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow O_2 + H_2O$	+2,07	$AgBr + e^- \rightarrow Ag + Br^-$	+0,07
$S_2O_8^{2-} + 2e^- \rightarrow 2SO_4^{2-}$	+2,05	$Ti^{4+} + e^- \rightarrow Ti^{3+}$	0,00
$Ag^{2+} + e^- \rightarrow Ag^+$	+1,98	$2H^+ + 2e^- \rightarrow H_2$	0, z definície
$Co^{3+} + e^- \rightarrow Co^{2+}$	+1,81	$Fe^{3+} + 3e^- \rightarrow Fe$	-0,04
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow 2H_2O$	+1,78	$O_2 + H_2O + 2e^- \rightarrow HO_2^- + OH^-$	-0,08
$Au^+ + e^- \rightarrow Au$	+1,69	$Pb^{2+} + 2e^- \rightarrow Pb$	-0,13
$Pb^{4+} + 2e^- \rightarrow Pb^{2+}$	+1,67	$In^+ + e^- \rightarrow In$	-0,14
$2HClO + 2H^+ + 2e^- \rightarrow Cl_2 + 2H_2O$	+1,63	$Sn^{2+} + 2e^- \rightarrow Sn$	-0,14
$Ce^{4+} + e^- \rightarrow Ce^{3+}$	+1,61	$AgI + e^- \rightarrow Ag + I^-$	-0,15
$2HBrO + 2H^+ + 2e^- \rightarrow Br_2 + 2H_2O$	+1,60	$Ni^{2+} + 2e^- \rightarrow Ni$	-0,23
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	+1,51	$Co^{2+} + 2e^- \rightarrow Co$	-0,28
$Mn^{3+} + e^- \rightarrow Mn^{2+}$	+1,51	$In^{3+} + 3e^- \rightarrow In$	-0,34
$Au^{3+} + 3e^- \rightarrow Au$	+1,40	$Tl^+ + e^- \rightarrow Tl$	-0,34
$Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Cl^-$	+1,36	$PbSO_4 + 2e^- \rightarrow Pb + SO_4^{2-}$	-0,36
$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$	+1,33	$Ti^{3+} + e^- \rightarrow Ti^{2+}$	-0,37
$O_3 + H_2O + 2e^- \rightarrow O_2 + 2OH^-$	+1,24	$Cd^{2+} + 2e^- \rightarrow Cd$	-0,40
$O_2 + 4H^+ + 4e^- \rightarrow 2H_2O$	+1,23	$In^{2+} + e^- \rightarrow In^+$	-0,40
$ClO_4^- + 2H^+ + 2e^- \rightarrow ClO_3^- + H_2O$	+1,23	$Cr^{3+} + e^- \rightarrow Cr^{2+}$	-0,41
$MnO_2 + 4H^+ + 2e^- \rightarrow Mn^{2+} + 2H_2O$	+1,23	$Fe^{2+} + 2e^- \rightarrow Fe$	-0,44
$Br_2 + 2e^- \rightarrow 2Br^-$	+1,09	$In^{3+} + 2e^- \rightarrow In^+$	-0,44
$Pu^{4+} + e^- \rightarrow Pu^{3+}$	+0,97	$S + 2e^- \rightarrow S^{2-}$	-0,48
$NO_3^- + 4H^+ + 3e^- \rightarrow NO + 2H_2O$	+0,96	$In^{3+} + e^- \rightarrow In^{2+}$	-0,49
$2Hg^{2+} + 2e^- \rightarrow Hg_2^{2+}$	+0,92	$U^{4+} + e^- \rightarrow U^{3+}$	-0,61
$ClO^- + H_2O + 2e^- \rightarrow Cl^- + 2OH^-$	+0,89	$Cr^{3+} + 3e^- \rightarrow Cr$	-0,74
$Hg^{2+} + 2e^- \rightarrow Hg$	+0,86	$Zn^{2+} + 2e^- \rightarrow Zn$	-0,76
$NO_3^- + 2H^+ + e^- \rightarrow NO_2 + H_2O$	+0,80	$Cd(OH)_2 + 2e^- \rightarrow Cd + 2OH^-$	-0,81
$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$	+0,80	$2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$	-0,83
$Hg_2^{2+} + 2e^- \rightarrow 2Hg$	+0,79	$Cr^{2+} + 2e^- \rightarrow Cr$	-0,91
$Fe^{3+} + e^- \rightarrow Fe^{2+}$	+0,77	$Mn^{2+} + 2e^- \rightarrow Mn$	-1,18
$BrO^- + H_2O + 2e^- \rightarrow Br^- + 2OH^-$	+0,76	$V^{2+} + 2e^- \rightarrow V$	-1,19
$Hg_2SO_4 + 2e^- \rightarrow 2Hg + SO_4^{2-}$	+0,62	$Ti^{2+} + 2e^- \rightarrow Ti$	-1,63
$MnO_4^{2-} + 2H_2O + 2e^- \rightarrow MnO_2 + 4OH^-$	+0,60	$Al^{3+} + 3e^- \rightarrow Al$	-1,66
$MnO_4^- + e^- \rightarrow MnO_4^{2-}$	+0,56	$U^{3+} + 3e^- \rightarrow U$	-1,79
$I_2 + 2e^- \rightarrow 2I^-$	+0,54	$Mg^{2+} + 2e^- \rightarrow Mg$	-2,36
$Cu^+ + e^- \rightarrow Cu$	+0,52	$Ce^{3+} + 3e^- \rightarrow Ce$	-2,48
$I_3^- + 2e^- \rightarrow 3I^-$	+0,53	$La^{3+} + 3e^- \rightarrow La$	-2,52
$NiOOH + H_2O + e^- \rightarrow Ni(OH)_2 + OH^-$	+0,49	$Na^+ + e^- \rightarrow Na$	-2,71
$Ag_2CrO_4 + 2e^- \rightarrow 2Ag + CrO_4^{2-}$	+0,45	$Ca^{2+} + 2e^- \rightarrow Ca$	-2,87
$O_2 + 2H_2O + 4e^- \rightarrow 4OH^-$	+0,40	$Sr^{2+} + 2e^- \rightarrow Sr$	-2,89
$ClO_4^- + H_2O + 2e^- \rightarrow ClO_3^- + 2OH^-$	+0,36	$Ba^{2+} + 2e^- \rightarrow Ba$	-2,91
$[Fe(CN)_6]^{3-} + e^- \rightarrow [Fe(CN)_6]^{4-}$	+0,36	$Ra^{2+} + 2e^- \rightarrow Ra$	-2,92
$Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$	+0,34	$Cs^+ + e^- \rightarrow Cs$	-2,92
$Hg_2Cl_2 + 2e^- \rightarrow 2Hg + 2Cl^-$	+0,27	$Rb^+ + e^- \rightarrow Rb$	-2,93
$AgCl + e^- \rightarrow Ag + Cl^-$	+0,22	$K^+ + e^- \rightarrow K$	-2,93
$Bi^{3+} + 3e^- \rightarrow Bi$	+0,20	$Li^+ + e^- \rightarrow Li$	-3,05