

Tabela 3. Standardowe potencjały redukcji w 25°C (szereg elektrochemiczny)

Reakcja półkowa	E^0 , V	Reakcja półkowa	E^0 , V
najsilniejszy utleniacz		$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+}$	+0.77
$\text{H}_4\text{XeO}_6 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{XeO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	+3.0	$\text{BrO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Br}^- + 2\text{OH}^-$	+0.76
$\text{F}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{F}^-$	+2.87	$\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$	+0.68
$\text{O}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+2.07	$\text{MnO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_2 + 4\text{OH}^-$	+0.60
$\text{S}_2\text{O}_8^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{SO}_4^{2-}$	+2.05	$\text{H}_3\text{AsO}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{HAsO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+0.56
$\text{Ag}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^+$	+1.98	$\text{MnO}_4^- + \text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_4^{2-}$	+0.56
$\text{Co}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Co}^{2+}$	+1.81	$\text{I}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{I}^-$	+0.54
$\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	+1.78	$\text{I}_3^- + 2\text{e}^- \rightarrow 3\text{I}^-$	+0.53
$\text{MnO}_4^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.70	$\text{Cu}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Cu}^0$	+0.52
$\text{Au}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Au}^0$	+1.69	$\text{NiO(OH)} + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ni(OH)}_2 + \text{OH}^-$	+0.49
$\text{Pb}^{4+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^{2+}$	+1.67	$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \rightarrow 4\text{OH}^-$	+0.40
$2\text{HClO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.63	$\text{ClO}_4^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{ClO}_3^- + 2\text{OH}^-$	+0.36
$\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Hg}^0$	+1.62	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}^0$	+0.34
$\text{Ce}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ce}^{3+}$	+1.61	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Hg}^0 + 2\text{Cl}^-$	+0.27
$2\text{HBrO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Br}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.60	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Hg}^0 + 2\text{Cl}^-$	+0.241
$\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+1.51	Nasycona Elektroda Kalomelowa	
$\text{Mn}^{3+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$	+1.51	$\text{AgCl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{Cl}^-$	+0.22
$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Au}^0$	+1.40	$\text{AgCl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{Cl}^-$	+0.197
$\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cl}^-$	+1.36	Elektr. Ag/AgCl w nas. roztw. KCl	
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 6\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$	+1.33	$\text{Bi}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Bi}^0$	+0.20
$\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{OH}^-$	+1.24	$\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+0.17
$\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	+1.23	$\text{Cu}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cu}^+$	+0.15
$\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.23	$\text{Sn}^{4+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Sn}^{2+}$	+0.15
$\text{ClO}_4^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$	+1.23	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	+0.08
$\text{Pt}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pt}^0$	+1.20	$\text{AgBr} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{Br}^-$	+0.07
$2\text{IO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \rightarrow \text{I}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	+1.20	$\text{NO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{NO}_2^- + 2\text{OH}^-$	+0.01
$\text{Br}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Br}^-$	+1.09	$\text{Ti}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^{3+}$	0.00
$\text{Pu}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Pu}^{3+}$	+0.97	$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$	0
$\text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \rightarrow \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0.96	Normalna Elektroda Wodorowa	
$2\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Hg}_2^{2+}$	+0.92	$\text{Fe}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^0$	-0.04
$\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}^- + 2\text{OH}^-$	+0.89	$\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{HO}_2^- + \text{OH}^-$	-0.08
$\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{OH}^-$	+0.88	$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^0$	-0.13
$\text{Cu}^{2+} + \text{I}^- + \text{e}^- \rightarrow \text{CuI}$	+0.86	$\text{In}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{In}^0$	-0.14
$\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+0.80	$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Sn}^0$	-0.14
$\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0$	+0.80	$\text{AgI} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{I}^-$	-0.15
$\text{Hg}_2^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Hg}^0$	+0.79	$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ni}^0$	-0.23
$\text{AgF} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{F}^-$	+0.78	$\text{V}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{V}^{2+}$	-0.26

Tabela 3. Standardowe potencjały redukcji w 25°C (szereg elektrochemiczny; c.d.)

Reakcja półkowa	E ⁰ , V
$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Co}^0$	-0.28
$\text{In}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{In}^0$	-0.34
$\text{Tl}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Tl}^0$	-0.34
$\text{PbSO}_4 + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^0 + \text{SO}_4^{2-}$	-0.36
$\text{Ti}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^{2+}$	-0.37
$\text{In}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{In}^+$	-0.40
$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cd}^0$	-0.40
$\text{Cr}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^{2+}$	-0.41
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^0$	-0.44
$\text{In}^{3+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{In}^+$	-0.44
$\text{S} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{S}^{2-}$	-0.48
$\text{In}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{In}^{2+}$	-0.49
$\text{Ga}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ga}^0$	-0.53
$\text{O}_2 + \text{e}^- \rightarrow \text{O}_2^-$	-0.56
$\text{U}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{U}^{3+}$	-0.61
$\text{Se} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Se}^{2-}$	-0.67
$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^0$	-0.74
$\text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}^0$	-0.76
$\text{Cd}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cd}^0 + 2\text{OH}^-$	-0.81
$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$	-0.83
$\text{Te} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Te}^{2-}$	-0.84

Reakcja półkowa	E ⁰ , V
$\text{Cr}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^0$	-0.91
$\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^0$	-1.18
$\text{V}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{V}^0$	-1.19
$\text{Ti}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^0$	-1.63
$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}^0$	-1.66
$\text{U}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{U}^0$	-1.79
$\text{Be}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Be}^0$	-1.85
$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mg}^0$	-2.36
$\text{Ce}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Ce}^0$	-2.48
$\text{La}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{La}^0$	-2.52
$\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na}^0$	-2.71
$\text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ca}^0$	-2.87
$\text{Sr}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Sr}^0$	-2.89
$\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ba}^0$	-2.91
$\text{Ra}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ra}^0$	-2.92
$\text{Cs}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Cs}^0$	-2.92
$\text{Rb}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Rb}^0$	-2.93
$\text{K}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{K}^0$	-2.93
$\text{Li}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Li}^0$	-3.05
<i>najsilniejszy reduktor</i>	

Tabela 4. Standardowe potencjały redukcji w 25°C (w porządku alfabetycznym symboli pierwiastków tworzących parę redoks).

Reakcja półkowa	E ⁰ , V
$\text{Ag}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^+$	+1.98
$\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0$	+0.80
$\text{AgBr} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{Br}^-$	+0.07
$\text{AgCl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{Cl}^-$	+0.22
$\text{AgCl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{Cl}^-$	+0.197
<i>Elektroda Ag/AgCl w nas. roztw. KCl</i>	
$\text{AgF} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{F}^-$	+0.78
$\text{AgI} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0 + \text{I}^-$	-0.15
$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}^0$	-1.66
$\text{H}_3\text{AsO}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{HAsO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+0.56
$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Au}^0$	+1.40
$\text{Au}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Au}^0$	+1.69
$\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ba}^0$	-2.91

Reakcja półkowa	E ⁰ , V
$\text{Be}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Be}^0$	-1.85
$\text{Bi}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Bi}^0$	+0.20
$2\text{HBrO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Br}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.60
$\text{BrO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Br}^- + 2\text{OH}^-$	+0.76
$\text{Br}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Br}^-$	+1.09
$\text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ca}^0$	-2.87
$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cd}^0$	-0.40
$\text{Cd}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cd}^0 + 2\text{OH}^-$	-0.81
$\text{Ce}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ce}^{3+}$	+1.61
$\text{Ce}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Ce}^0$	-2.48
$\text{ClO}_4^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$	+1.23
$\text{ClO}_4^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{ClO}_3^- + 2\text{OH}^-$	+0.36
$2\text{HClO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.63

Tabela 4. Standardowe potencjały redukcji w 25°C (w porządku alfabetycznym symboli pierwiastków tworzących parę redoks; c.d.).

Reakcja półkowa	E ⁰ , V	Reakcja półkowa	E ⁰ , V
$\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cl}^- + 2\text{OH}^-$	+0.89	$\text{Li}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Li}^0$	-3.05
$\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cl}^-$	+1.36	$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mg}^0$	-2.36
$\text{Co}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Co}^{2+}$	+1.81	$\text{MnO}_4^- + \text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_4^{2-}$	+0.56
$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Co}^0$	-0.28	$\text{MnO}_4^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.70
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 6\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$	+1.33	$\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$	+1.51
$\text{Cr}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^{2+}$	-0.41	$\text{MnO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_2 + 4\text{OH}^-$	+0.60
$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^0$	-0.74	$\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.23
$\text{Cr}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^0$	-0.91	$\text{Mn}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$	+1.51
$\text{Cs}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Cs}^0$	-2.92	$\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^0$	-1.18
$\text{Cu}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cu}^+$	+0.15	$\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+0.80
$\text{Cu}^{2+} + \text{I}^- + \text{e}^- \rightarrow \text{CuI}$	+0.86	$\text{NO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{NO}_2^- + 2\text{OH}^-$	+0.01
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}^0$	+0.34	$\text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \rightarrow \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$	+0.96
$\text{Cu}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Cu}^0$	+0.52	$\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na}^0$	-2.71
$\text{F}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{F}^-$	+2.87	$\text{NiO(OH)} + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ni(OH)}_2 + \text{OH}^-$	+0.49
$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+}$	+0.77	$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ni}^0$	-0.23
$\text{Fe}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^0$	-0.04	$\text{O}_2 + \text{e}^- \rightarrow \text{O}_2^-$	-0.56
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^0$	-0.44	$\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{HO}_2^- + \text{OH}^-$	-0.08
$\text{Ga}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ga}^0$	-0.53	$\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$	+0.68
$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$	0	$\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	+1.23
Normalna Elektroda Wodorowa		$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \rightarrow 4\text{OH}^-$	+0.40
$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$	-0.83	$\text{O}_3 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+2.07
$2\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Hg}_2^{2+}$	+0.92	$\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{OH}^-$	+1.24
$\text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Hg}^0$	+1.62	$\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	+1.78
$\text{Hg}_2^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Hg}^0$	+0.79	$\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{OH}^-$	+0.88
$\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Hg}^0 + 2\text{Cl}^-$	+0.27	$\text{Pb}^{4+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^{2+}$	+1.67
$\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Hg}^0 + 2\text{Cl}^-$	+0.241	$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^0$	-0.13
Nasycona Elektroda Kalomelowa		$\text{PbSO}_4 + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^0 + \text{SO}_4^{2-}$	-0.36
$2\text{IO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \rightarrow \text{I}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	+1.20	$\text{Pt}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pt}^0$	+1.20
$\text{I}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{I}^-$	+0.54	$\text{Pu}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Pu}^{3+}$	+0.97
$\text{I}_3^- + 2\text{e}^- \rightarrow 3\text{I}^-$	+0.53	$\text{Ra}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ra}^0$	-2.92
$\text{In}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{In}^{2+}$	-0.49	$\text{Rb}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Rb}^0$	-2.93
$\text{In}^{3+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{In}^+$	-0.44	$\text{S}_2\text{O}_8^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{SO}_4^{2-}$	+2.05
$\text{In}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{In}^0$	-0.34	$\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+0.17
$\text{In}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{In}^+$	-0.40	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	+0.08
$\text{In}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{In}^0$	-0.14	$\text{S} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{S}^{2-}$	-0.48
$\text{K}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{K}^0$	-2.93	$\text{Se} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Se}^{2-}$	-0.67
$\text{La}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{La}^0$	-2.52	$\text{Sn}^{4+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Sn}^{2+}$	+0.15

Tabela 4. Standardowe potencjały redukcji w 25°C (w porządku alfabetycznym symboli pierwiastków tworzących parę redoks; c.d.).

Reakcja półkowa	E^0 , V
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Sn}^0$	-0.14
$\text{Sr}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Sr}^0$	-2.89
$\text{Te} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Te}^{2-}$	-0.84
$\text{Ti}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^{3+}$	0.00
$\text{Ti}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^{2+}$	-0.37
$\text{Ti}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^0$	-1.63
$\text{Tl}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Tl}^0$	-0.34

Reakcja półkowa	E^0 , V
$\text{U}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{U}^{3+}$	-0.61
$\text{U}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{U}^0$	-1.79
$\text{V}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{V}^{2+}$	-0.26
$\text{V}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{V}^0$	-1.19
$\text{H}_4\text{XeO}_6 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{XeO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	+3.0
$\text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}^0$	-0.76