

**Table I Limiting molar conductivities of ions při 25 °C**

$$\lambda^{\infty} = |\nu_K| \lambda_K^{\infty} + |\nu_A| \lambda_A^{\infty}$$

Cation	$\lambda_K^{\infty}$ (S m <sup>2</sup> mol <sup>-1</sup> )	Anion	$\lambda_A^{\infty}$ (S m <sup>2</sup> mol <sup>-1</sup> )
H <sup>+</sup>	0.03497	OH <sup>-</sup>	0.01976
Li <sup>+</sup>	0.003868	F <sup>-</sup>	0.00554
K <sup>+</sup>	0.00735	Cl <sup>-</sup>	0.00763
Na <sup>+</sup>	0.00501	Br <sup>-</sup>	0.00784
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	0.00737	I <sup>-</sup>	0.00769
Cs <sup>+</sup>	0.00723	SCN <sup>-</sup>	0.00660
Ag <sup>+</sup>	0.00619	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	0.00714
Tl <sup>+</sup>	0.00749	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	0.00714
Mg <sup>2+</sup>	0.01061	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	0.00646
Ca <sup>2+</sup>	0.01190	BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	0.00558
Sr <sup>2+</sup>	0.01190	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	0.00410
Ba <sup>2+</sup>	0.01274	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	0.00673
Cu <sup>2+</sup>	0.01132	IO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	0.00545
Zn <sup>2+</sup>	0.01080	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	0.00445
Co <sup>2+</sup>	0.01100	HCOO <sup>-</sup>	0.00546
Ni <sup>2+</sup>	0.01080	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	0.00409
Mn <sup>2+</sup>	0.01070	CH <sub>2</sub> ClCOO <sup>-</sup>	0.00398
Hg <sup>2+</sup>	0.01270	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup>	0.00358
Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	0.01372	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup>	0.00323
Pb <sup>2+</sup>	0.01390	S <sup>2-</sup>	0.01070
Fe <sup>2+</sup>	0.01070	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	0.01386
Fe <sup>3+</sup>	0.02040	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	0.01440
Cr <sup>3+</sup>	0.02010	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	0.01596
Al <sup>3+</sup>	0.01890	MnO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	0.01226
La <sup>3+</sup>	0.02091	WO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	0.01388
Ce <sup>3+</sup>	0.02088	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	0.01700
Pr <sup>3+</sup>	0.02085	[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>3-</sup>	0.03027
Co(NH <sub>3</sub> ) <sub>6</sub> <sup>3+</sup>	0.03069	[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>4-</sup>	0.04436

**Table II Constant A of Debye-Hückel equation**

$t / ^\circ\text{C}$	$A / (\text{dm}^{3/2} \text{mol}^{-1/2})$	$t / ^\circ\text{C}$	$A / (\text{dm}^{3/2} \text{mol}^{-1/2})$	$t / ^\circ\text{C}$	$A / (\text{dm}^{3/2} \text{mol}^{-1/2})$
10	1.143	20	1.162	30	1.184
11	1.145	21	1.164	31	1.186
12	1.147	22	1.166	32	1.189
13	1.148	23	1.168	33	1.191
14	1.150	24	1.170	34	1.193
15	1.152	25	1.172	35	1.196
16	1.154	26	1.175	36	1.198
17	1.156	27	1.177	37	1.201
18	1.158	28	1.179	38	1.203
19	1.160	29	1.181	39	1.206

**Table III Standard reduction electrode potentials při 25 °C**  
**Electrodes of the first kind**

Elektrode	Elektrode reaction	$E^\ominus$ (V)
Cationic electrodes		
Ag <sup>+</sup> /Ag	Ag <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> → Ag	+ 0.799
Al <sup>3+</sup> /Al	Al <sup>3+</sup> + 3 e <sup>-</sup> → Al	- 1.662
Au <sup>3+</sup> /Au	Au <sup>3+</sup> + 3 e <sup>-</sup> → Au	+ 1.498
Ba <sup>2+</sup> /Ba	Ba <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Ba	- 2.906
Be <sup>2+</sup> /Be	Be <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Be	- 1.847
Ca <sup>2+</sup> /Ca	Ca <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Ca	- 2.866
Cd <sup>2+</sup> /Cd	Cd <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Cd	- 0.401
Co <sup>2+</sup> /Co	Co <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Co	- 0.277
Cr <sup>2+</sup> /Cr	Cr <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Cr	- 0.913
Cr <sup>3+</sup> /Cr	Cr <sup>3+</sup> + 3 e <sup>-</sup> → Cr	- 0.744
Cu <sup>+</sup> /Cu	Cu <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> → Cu	+ 0.521
Cu <sup>2+</sup> /Cu	Cu <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Cu	+ 0.337
Fe <sup>2+</sup> /Fe	Fe <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Fe	- 0.441
Fe <sup>3+</sup> /Fe	Fe <sup>3+</sup> + 3 e <sup>-</sup> → Fe	- 0.036
H <sup>+</sup> /H <sub>2</sub>	H <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> → ½ H <sub>2</sub>	0.000
Hg <sup>2+</sup> /Hg	Hg <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Hg	+ 0.854
K <sup>+</sup> /K	K <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> → K	- 2.925
La <sup>3+</sup> /La	La <sup>3+</sup> + 3 e <sup>-</sup> → La	- 2.522
Li <sup>+</sup> /Li	Li <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> → Li	- 3.045
Mg <sup>2+</sup> /Mg	Mg <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Mg	- 2.363
Mn <sup>2+</sup> /Mn	Mn <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Mn	- 1.180
Na <sup>+</sup> /Na	Na <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> → Na	- 2.714
Ni <sup>2+</sup> /Ni	Ni <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Ni	- 0.250
Pb <sup>2+</sup> /Pb	Pb <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Pb	- 0.126
Sn <sup>2+</sup> /Sn	Sn <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Sn	- 0.140
Sr <sup>2+</sup> /Sr	Sr <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Sr	- 2.888
Th <sup>4+</sup> /Th	Th <sup>4+</sup> + 4 e <sup>-</sup> → Th	- 1.899
Tl <sup>+</sup> /Tl	Tl <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> → Tl	- 0.336
Zn <sup>2+</sup> /Zn	Zn <sup>2+</sup> + 2 e <sup>-</sup> → Zn	- 0.763
Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> /Hg	½ Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> + e <sup>-</sup> → Hg	+ 0.799
Anionic electrodes		
O <sub>2</sub> /OH <sup>-</sup>	½ O <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + 2 e <sup>-</sup> → 2 OH <sup>-</sup>	+ 0.401
I <sub>2</sub> (s)/I <sup>-</sup>	½ I <sub>2</sub> + e <sup>-</sup> → I <sup>-</sup>	+ 0.536
Br <sub>2</sub> /Br <sup>-</sup>	½ Br <sub>2</sub> + e <sup>-</sup> → Br <sup>-</sup>	+ 1.065
Cl <sub>2</sub> /Cl <sup>-</sup>	½ Cl <sub>2</sub> + e <sup>-</sup> → Cl <sup>-</sup>	+ 1.360
F <sub>2</sub> /F <sup>-</sup>	½ F <sub>2</sub> + e <sup>-</sup> → F <sup>-</sup>	+ 2.870
S/S <sup>2-</sup>	S + 2 e <sup>-</sup> → S <sup>2-</sup>	- 0.447
Se/Se <sup>2-</sup>	Se + 2 e <sup>-</sup> → Se <sup>2-</sup>	- 0.920

**Table IV Standard reduction electrode potentials při 25 °C**  
**Electrodes of the second kind**

Elektrode	Electrode reaction	$E^\ominus/\text{V}$
$\text{Ag}_2\text{CrO}_4/\text{Ag}/\text{CrO}_4^{2-}$	$\text{Ag}_2\text{CrO}_4 + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Ag} + \text{CrO}_4^{2-}$	+ 0.464
$\text{Ag}_2\text{SO}_4/\text{Ag}/\text{SO}_4^{2-}$	$\text{Ag}_2\text{SO}_4 + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Ag} + \text{SO}_4^{2-}$	+ 0.650
$\text{AgBr}/\text{Ag}/\text{Br}^-$	$\text{AgBr} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag} + \text{Br}^-$	+ 0.071
$\text{AgCl}/\text{Ag}/\text{Cl}^-$	$\text{AgCl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag} + \text{Cl}^-$	+ 0.222
$\text{AgCN}/\text{Ag}/\text{CN}^-$	$\text{AgCN} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag} + \text{CN}^-$	- 0.017
$\text{AgIO}_3/\text{Ag}/\text{IO}_3^-$	$\text{AgIO}_3 + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag} + \text{IO}_3^-$	+ 0.354
$\text{AgI}/\text{Ag}/\text{I}^-$	$\text{AgI} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag} + \text{I}^-$	- 0.152
$\text{AgSCN}/\text{Ag}/\text{SCN}^-$	$\text{AgSCN} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag} + \text{SCN}^-$	+ 0.095
$\text{CdCO}_3/\text{Cd}/\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CdCO}_3 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Cd} + \text{CO}_3^{2-}$	- 0.740
$\text{CdS}/\text{Cd}/\text{S}^{2-}$	$\text{CdS} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Cd} + \text{S}^{2-}$	- 1.175
$\text{Co}(\text{OH})_2/\text{Co}/\text{OH}^-$	$\text{Co}(\text{OH})_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Co} + 2 \text{OH}^-$	- 0.730
$\text{Cr}(\text{OH})_3/\text{Cr}/\text{OH}^-$	$\text{Cr}(\text{OH})_3 + 3 \text{e}^- \rightarrow \text{Cr} + 3 \text{OH}^-$	- 1.480
$\text{Cu}_2\text{O}/\text{Cu}/\text{OH}^-$	$\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Cu} + 2 \text{OH}^-$	- 0.358
$\text{Cu}_2\text{S}/\text{Cu}/\text{S}^{2-}$	$\text{Cu}_2\text{S} + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Cu} + \text{S}^{2-}$	- 0.890
$\text{CuCl}/\text{Cu}/\text{Cl}^-$	$\text{CuCl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cu} + \text{Cl}^-$	+ 0.137
$\text{CuI}/\text{Cu}/\text{I}^-$	$\text{CuI} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cu} + \text{I}^-$	- 0.185
$\text{FeS}/\text{Fe}/\text{S}^{2-}$	$\text{FeS} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Fe} + \text{S}^{2-}$	- 0.950
$\text{FeCO}_3/\text{Fe}/\text{CO}_3^{2-}$	$\text{FeCO}_3 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_3^{2-}$	- 0.756
$\text{FeS}/\text{Fe}/\text{S}^{2-}$	$\text{FeS} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Fe} + \text{S}^{2-}$	- 0.950
$\text{Hg}_2\text{Br}_2/\text{Hg}/\text{Br}^-$	$\frac{1}{2} \text{Hg}_2\text{Br}_2 + \text{e}^- \rightarrow \text{Hg} + \text{Br}^-$	+ 0.140
$\text{Hg}_2\text{Cl}_2/\text{Hg}/\text{Cl}^-$	$\frac{1}{2} \text{Hg}_2\text{Cl}_2 + \text{e}^- \rightarrow \text{Hg} + \text{Cl}^-$	+ 0.268
$\text{Hg}_2\text{I}_2/\text{Hg}/\text{I}^-$	$\frac{1}{2} \text{Hg}_2\text{I}_2 + \text{e}^- \rightarrow \text{Hg} + \text{I}^-$	- 0.040
$\text{Hg}_2\text{SO}_4/\text{Hg}/\text{SO}_4^{2-}$	$\text{Hg}_2\text{SO}_4 + 2 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Hg} + \text{SO}_4^{2-}$	+ 0.615
$\text{HgS}/\text{Hg}/\text{S}^{2-}$	$\text{HgS} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Hg} + \text{S}^{2-}$	- 0.690
$\text{Mg}(\text{OH})_2/\text{Mg}/\text{OH}^-$	$\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Mg} + 2 \text{OH}^-$	- 2.690
$\text{Mn}(\text{OH})_2/\text{Mn}/\text{OH}^-$	$\text{Mn}(\text{OH})_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Mn} + 2 \text{OH}^-$	- 1.550
$\text{MnCO}_3/\text{Mn}/\text{CO}_3^{2-}$	$\text{MnCO}_3 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Mn} + \text{CO}_3^{2-}$	- 1.500
$\text{Ni}(\text{OH})_2/\text{Ni}/\text{OH}^-$	$\text{Ni}(\text{OH})_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Ni} + 2 \text{OH}^-$	- 0.720
$\text{PbBr}_2/\text{Pb}/\text{Br}^-$	$\text{PbBr}_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Pb} + 2 \text{Br}^-$	- 0.284
$\text{PbCl}_2/\text{Pb}/\text{Cl}^-$	$\text{PbCl}_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Pb} + 2 \text{Cl}^-$	- 0.268
$\text{PbCO}_3/\text{Pb}/\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PbCO}_3 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Pb} + \text{CO}_3^{2-}$	- 0.506
$\text{PbI}_2/\text{Pb}/\text{I}^-$	$\text{PbI}_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Pb} + 2 \text{I}^-$	- 0.365
$\text{PbO}/\text{Pb}/\text{OH}^-$	$\text{PbO} + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Pb} + 2 \text{OH}^-$	- 0.578
$\text{PbSO}_4/\text{Pb}/\text{SO}_4^{2-}$	$\text{PbSO}_4 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Pb} + \text{SO}_4^{2-}$	- 0.359
$\text{Sb}_2\text{O}_3/\text{Sb}/\text{H}^+$	$\text{Sb}_2\text{O}_3 + 6 \text{H}^+ + 6 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Sb} + 3 \text{H}_2\text{O}$	+ 0.152
$\text{TlCl}/\text{Tl}/\text{Cl}^-$	$\text{TlCl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Tl} + \text{Cl}^-$	- 0.557
$\text{TlI}/\text{Tl}/\text{I}^-$	$\text{TlI} + \text{e}^- \rightarrow \text{Tl} + \text{I}^-$	- 0.753
$\text{TlOH}/\text{Tl}/\text{OH}^-$	$\text{TlOH} + \text{e}^- \rightarrow \text{Tl} + \text{OH}^-$	- 0.345
$\text{Zn}(\text{OH})_2/\text{Zn}/\text{OH}^-$	$\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Zn} + 2 \text{OH}^-$	- 1.245
$\text{ZnCO}_3/\text{Zn}/\text{CO}_3^{2-}$	$\text{ZnCO}_3 + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Zn} + \text{CO}_3^{2-}$	- 1.060
$\text{ZnS}/\text{Zn}/\text{S}^{2-}$	$\text{ZnS} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Zn} + \text{S}^{2-}$	- 1.405

**Tabulka V Temperature dependence of the potential of calomel electrode**

KCl concentration	$E \text{ (V)}$
0.1 mol dm <sup>-3</sup>	$0.3338 - 0.7 \cdot 10^{-4} (t - 25)$
1.0 mol dm <sup>-3</sup>	$0.2800 - 2.4 \cdot 10^{-4} (t - 25)$
saturated	$0.2438 - 6.5 \cdot 10^{-4} (t - 25)$

**Table VI Standard reduction electrode potentials při 25 °C**  
**Redox electrodes**

Electrode	Electrode reaction	$E^\ominus / \text{V}$
$\text{Au}^{3+}/\text{Au}^+$	$\text{Au}^{3+} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Au}^+$	+1.41
$\text{Ce}^{4+}/\text{Ce}^{3+}$	$\text{Ce}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ce}^{3+}$	+1.61
$\text{Co}^{3+}/\text{Co}^{2+}$	$\text{Co}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Co}^{2+}$	+1.81
$\text{Cr}^{3+}/\text{Cr}^{2+}$	$\text{Cr}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cr}^{2+}$	−0.408
$\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}^+$	$\text{Cu}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cu}^+$	+0.167
$\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$	$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+}$	+0.771
$\text{H}^+, \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2/\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	$\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2 + 2 \text{H}^+ + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$ (chinon) (hydrochinon)	+0.699
$\text{H}^+, \text{IO}_3^-/\text{I}_2$	$\text{IO}_3^- + 6 \text{H}^+ + 5 \text{e}^- \rightarrow \frac{1}{2} \text{I}_2 + 3 \text{H}_2\text{O}$	+1.195
$\text{H}^+, \text{MnO}_2/\text{Mn}^{2+}$	$\text{MnO}_2 + 4 \text{H}^+ + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 2 \text{H}_2\text{O}$	+1.23
$\text{H}^+, \text{MnO}_4^-/\text{Mn}^{2+}$	$\text{MnO}_4^- + 8 \text{H}^+ + 5 \text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 4 \text{H}_2\text{O}$	+1.51
$\text{H}^+, \text{NO}_3^-/\text{HNO}_2$	$\text{NO}_3^- + 3 \text{H}^+ + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	+0.94
$\text{H}^+, \text{NO}_3^-/\text{NO}$	$\text{NO}_3^- + 4 \text{H}^+ + 4 \text{e}^- \rightarrow \text{NO} + 2 \text{H}_2\text{O}$	+0.96
$\text{H}^+, \text{O}_2$	$\text{O}_2 + 4 \text{H}^+ + 4 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$	+1.229
$\text{H}^+, \text{O}_2/\text{H}_2\text{O}_2$	$\text{O}_2 + 2 \text{H}^+ + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$	+0.682
$\text{H}^+, \text{PbO}_2, \text{SO}_4^{2-}/\text{PbSO}_4$	$\text{PbO}_2 + 4 \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$	+1.695
$\text{H}^+, \text{PbO}_2/\text{Pb}^{2+}$	$\text{PbO}_2 + 4 \text{H}^+ + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Pb}^{2+} + 2 \text{H}_2\text{O}$	+1.455
$\text{H}_2, \text{OH}^-$	$2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$	−0.828
$\text{Hg}^{2+}/\text{Hg}^+$	$\text{Hg}^{2+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Hg}^+$	+0.920
$\text{Mn}^{3+}/\text{Mn}^{2+}$	$\text{Mn}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$	+1.51
$\text{NO}_3^-/\text{NO}_2^-, \text{OH}^-$	$\text{NO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{NO}_2^- + 2 \text{OH}^-$	+0.01
$\text{PtCl}_6^{2-}/\text{PtCl}_4^{2-}, \text{Cl}^-$	$\text{PtCl}_6^{2-} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{PtCl}_4^{2-} + 2 \text{Cl}^-$	+0.68
$\text{Sn}^{4+}/\text{Sn}^{2+}$	$\text{Sn}^{4+} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Sn}^{2+}$	+0.15
$\text{Ti}^{3+}/\text{Ti}^{2+}$	$\text{Ti}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^{2+}$	+0.370
$\text{Ti}^{4+}/\text{Ti}^{3+}$	$\text{Ti}^{4+} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^{3+}$	−0.04
$\text{Ti}^{3+}/\text{Ti}^+$	$\text{Ti}^{3+} + 2 \text{e}^- \rightarrow \text{Ti}^+$	+1.25
$\text{V}^{3+}/\text{V}^{2+}$	$\text{V}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{V}^{2+}$	−0.255
$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}/[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$	$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-} + 2 \text{e}^- \rightarrow [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$	+0.36