

Standard-Elektrodenpotentiale

Ionenkonzentrationen : 1 mol/l in Wasser , 25 °C

			Volt
Li	Li^+		- 3.05
K	K^+		- 2.93
Ca	Ca^{2+}		- 2.87
Na	Na^+		- 2.71
Mg	Mg^{2+}		- 2.37
Al	Al^{3+}		- 1.66
$\text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$	$2 \text{H}_2\text{O}$	(pH=14)	- 0.83
Zn	Zn^{2+}		- 0.76
Cr	Cr^{3+}		- 0.74
$2 \text{Ag} + \text{S}^{2-}$	Ag_2S		- 0.71
S^{2-}	S		- 0.51
Fe	Fe^{2+}		- 0.44
$\text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	$2 \text{H}_3\text{O}^+$	(pH=7)	- 0.42
$\text{Pb} + \text{HSO}_4^- + \text{H}_2\text{O}$	$\text{PbSO}_4 + \text{H}_3\text{O}^+$		- 0.36
Ni	Ni^{2+}		- 0.25
Sn	Sn^{2+}		- 0.14
Pb	Pb^{2+}		- 0.13
$\text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	$2 \text{H}_3\text{O}^+$	(pH=0)	± 0.00
Sn^{2+}	Sn^{4+}		0.15
Cu	Cu^{2+}		0.35
4OH^-	$\text{O}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	(pH=14)	0.40
2I^-	I_2		0.54
Fe^{2+}	Fe^{3+}		0.75
Ag	Ag^+		0.80
$\text{NO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	$\text{HNO}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$		0.81
4OH^-	$\text{O}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	(pH=7)	0.83
Hg	Hg^{2+}		0.85
2Br^-	Br_2		1.07
Pt	Pt^{2+}		1.20
$6 \text{H}_2\text{O}$	$\text{O}_2 + 4 \text{H}_3\text{O}^+$	(pH=0)	1.24
$2 \text{Cr}^{3+} + 21 \text{H}_2\text{O}$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14 \text{H}_3\text{O}^+$		1.35
2Cl^-	Cl_2		1.36
Au	Au^{3+}		1.42
$\text{Mn}^{2+} + 12 \text{H}_2\text{O}$	$\text{MnO}_4^- + 8 \text{H}_3\text{O}^+$	(pH=0)	1.51
$\text{PbSO}_4 + 5 \text{H}_2\text{O}$	$\text{PbO}_2 + \text{HSO}_4^- + 3 \text{H}_3\text{O}^+$		1.68
2F^-	F_2		2.87