

Einige Standard-Elektrodenpotentiale:

T2

(Genannt auch: „Standardpotential“, „Normalpotential“, „Spannungsreihe“ und „Redoxreihe“)
 Standard-Bedingungen: 25 °C, Druck beteiligter Gase 1,013 bar, Konzentration $c(\text{aq})$ beteiligter Ionen
 1 mol/L. Aufgeführt sind die Teilpartikelgleichungen des Redoxpaares einer Halbzelle. Die Partikeln sind Teile
 von Stoffen, deren Aggregatzustand in einer Halbzelle in Klammern hinter den jeweiligen Partikeln vermerkt ist.
 Bei Ionen von festen Verbindungen sind zudem die Verbindungsformeln angegeben.

Redox-Paar	E° in Volt [V]
$\text{Li}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Li}(\text{s})$	-3,045
$\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Na}(\text{s})$	-2,714
$\text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Mg}(\text{s})$	-2,37
$\text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Al}(\text{s})$	-1,66
$\text{Mn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Mn}(\text{s})$	-1,18
$2 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g}) + 2 \text{OH}^-(\text{aq})$	-0,83
$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Zn}(\text{s})$	-0,76
$\text{Cr}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr}(\text{s})$	-0,74
$\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{s})$	-0,44
$\text{Cd}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cd}(\text{s})$	-0,402
$\text{Pb}^{2+}(\text{in PbSO}_4(\text{s})) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}(\text{s})$	-0,36
$\text{Co}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co}(\text{s})$	-0,28
$\text{Ni}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ni}(\text{s})$	-0,25
$\text{Sn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}(\text{s})$	-0,136
$\text{Pb}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}(\text{s})$	-0,126
$2 \text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g})$	0
$\text{Sn}^{4+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}^{2+}(\text{aq})$	0,154
$\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{s})$	0,34
$\text{O}_2(\text{g}) + 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 4\text{e}^- \rightleftharpoons 4 \text{OH}^-(\text{aq})$	0,4
$\text{Ni}^{3+}(\text{NiOOH}(\text{s})) + \text{O}^{2-}(\text{NiOOH}(\text{s})) + \text{OH}^-(\text{NiOOH}(\text{s})) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ni}^{2+}(\text{Ni}(\text{OH})_2(\text{s})) + 2 \text{OH}^-(\text{NiOOH}(\text{s})) + \text{OH}^-(\text{aq})$	0,49
$\text{I}_2(\text{s}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{I}^-(\text{aq})$	0,536
$\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+}(\text{aq})$	0,771
$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ag}(\text{s})$	0,8
$\text{Mn}^{4+}(\text{MnO}_2(\text{s})) + 2 \text{O}^{2-}(\text{MnO}_2(\text{s})) + \text{H}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Mn}^{3+}(\text{MnOOH}(\text{s})) + \text{O}^{2-}(\text{MnOOH}(\text{s})) + \text{OH}^-(\text{MnOOH}(\text{s}))$	1,014
$\text{Br}_2(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{Br}^-(\text{aq})$	1,065
$\text{O}_2(\text{g}) + 4 \text{H}^+(\text{aq}) + 4\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	1,24
$\text{Au}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Au}(\text{s})$	1,33
$\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{Cl}^-(\text{aq})$	1,36
$\text{Pb}^{4+}(\text{in PbO}_2(\text{s})) + 2 \text{O}^{2-}(\text{in PbO}_2(\text{s})) + 4 \text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}^{2+}(\text{in PbSO}_4(\text{s})) + 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	1,68
$\text{F}_2(\text{g}) + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{F}^-(\text{aq})$	2,65