

Reduzierte Form Reduktionsmittel	Oxidierte Form Oxidationsmittel		E°
Li	Li <sup>+</sup>	+1e <sup>-</sup>	-3,05
Cs	Cs <sup>+</sup>	+1e <sup>-</sup>	-2,99
K	K <sup>+</sup>	+1e <sup>-</sup>	-2,92
Ca	Ca <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-2,76
Na	Na <sup>+</sup>	+1e <sup>-</sup>	-2,71
Mg	Mg <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-2,40
Al + 3OH <sup>-</sup>	Al(OH) <sub>3</sub>	+3e <sup>-</sup>	-2,31
Al	Al <sup>3+</sup>	+3e <sup>-</sup>	-1,67
S <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + OH <sup>-</sup>	2S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	+2e <sup>-</sup>	-1,4
Mn	Mn <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-1,18
Cr	Cr <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,91
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> + 2OH <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> + H <sub>2</sub> O	+2e <sup>-</sup>	-0,90
(pH=14) H <sub>2</sub> + 2OH <sup>-</sup>	2H <sub>2</sub> O	+2e <sup>-</sup>	-0,84
Zn	Zn <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,76
Cr	Cr <sup>3+</sup>	+3e <sup>-</sup>	-0,74
S <sup>2-</sup>	S	+2e <sup>-</sup>	-0,51
Fe	Fe <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,44
(pH=7) H <sub>2</sub>	2H <sup>+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,42
Cr <sup>2+</sup>	Cr <sup>3+</sup>	+1e <sup>-</sup>	-0,41
Cd	Cd <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,40
Pb + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	PbSO <sub>4</sub>	+2e <sup>-</sup>	-0,35
Co	Co <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,27
Ni	Ni <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,25
Sn	Sn <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,16
Pb	Pb <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	-0,13
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> + 2OH <sup>-</sup>	O <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O	+2e <sup>-</sup>	-0,08
Fe	Fe <sup>3+</sup>	+3e <sup>-</sup>	-0,04
<b>(pH=0) H<sub>2</sub></b>	<b>2H<sup>+</sup> (H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>)</b>	<b>+2e<sup>-</sup></b>	<b>0,00</b>
Sn <sup>2+</sup>	Sn <sup>4+</sup>	+2e <sup>-</sup>	+0,15
Cu	Cu <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	+0,35
(pH=14) 4OH <sup>-</sup>	O <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O	+4e <sup>-</sup>	+0,40
2I <sup>-</sup>	I <sub>2</sub> aq.	+2e <sup>-</sup>	+0,58
MnO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	+1e <sup>-</sup>	+0,60
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	O <sub>2</sub> + 2H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+2e <sup>-</sup>	+0,68
Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	+1e <sup>-</sup>	+0,75
Ag	Ag <sup>+</sup>	+1e <sup>-</sup>	+0,81
(pH=7) 2H <sub>2</sub> O	O <sub>2</sub> + 2H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+4e <sup>-</sup>	+0,82
Hg	Hg <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	+0,85
2OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	+2e <sup>-</sup>	+0,87
NO + 2H <sub>2</sub> O	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> + 4H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+3e <sup>-</sup>	+0,95
Au + 4Cl <sup>-</sup>	AuCl <sub>4</sub> <sup>-</sup>	+3e <sup>-</sup>	+1,00
2Br <sup>-</sup>	Br <sub>2</sub> aq.	+2e <sup>-</sup>	+1,09
MnO <sub>2</sub> + 4OH <sup>-</sup>	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup> + 2H <sub>2</sub> O	+3e <sup>-</sup>	+1,23
(pH=0) 2H <sub>2</sub> O	O <sub>2</sub> + 4H <sup>+</sup>	+4e <sup>-</sup>	+1,24
Mn <sup>2+</sup> + 2H <sub>2</sub> O	MnO <sub>2</sub> + 4H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+2e <sup>-</sup>	+1,35
2Cr <sup>3+</sup> + 7H <sub>2</sub> O	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> + 14H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+6e <sup>-</sup>	+1,36
2Cl <sup>-</sup>	Cl <sub>2</sub>	+2e <sup>-</sup>	+1,36
Pb <sup>2+</sup> + 2H <sub>2</sub> O	PbO <sub>2</sub> + 4H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+2e <sup>-</sup>	+1,47
Mn <sup>2+</sup> + 4H <sub>2</sub> O	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup> + 8H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+5e <sup>-</sup>	+1,51
Pt	Pt <sup>2+</sup>	+2e <sup>-</sup>	+1,60
PbSO <sub>4</sub> + 2H <sub>2</sub> O	PbO <sub>2</sub> + 4H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	+2e <sup>-</sup>	+1,68
2 H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> + 2H <sup>+</sup> (H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> )	+2e <sup>-</sup>	+1,77
Pb <sup>2+</sup>	Pb <sup>4+</sup>	+2e <sup>-</sup>	+1,80
Co <sup>2+</sup>	Co <sup>3+</sup>	+1e <sup>-</sup>	+1,80
2 SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> <sup>2-</sup>	+2e <sup>-</sup>	+2,05
2F <sup>-</sup>	F <sub>2</sub>	+2e <sup>-</sup>	+2,85

**Redoxpotentiale E<sub>0</sub>** in Volt, bezogen auf die Normalwasserstoffelektrode

Konzentrationen 1mol/Liter, Temperatur 25°C, die Ionen sind hydratisiert