

Reduzierende Wirkung nimmt zu (wird unedler)

Halb- Reaktion					E°/ V
Reduzierte Form		Oxidierter Form	+	Ze ⁻	
Li (s)	⇌	Li ⁺ (aq)	+	e ⁻	-3,04
K (s)	⇌	K ⁺ (aq)	+	e ⁻	-2,92
Ca (s)	⇌	Ca ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	-2,87
Na (s)	⇌	Na ⁺ (aq)	+	e ⁻	-2,71
Al (s)	⇌	Al ³⁺ (aq)	+	3e ⁻	-1,68
Mn (s)	⇌	Mn ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	-1,19
Zn (s)	⇌	Zn ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	-0,76
S ²⁻ (aq)	⇌	S (s)	+	2e ⁻	-0,48
Fe (s)	⇌	Fe ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	-0,41
Cd (s)	⇌	Cd ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	-0,40
Sn (s)	⇌	Sn ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	-0,14
Pb (s)	⇌	Pb ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	-0,13
H ₂	⇌	2H ₃ O ⁺ (aq)	+	2e ⁻	0,00
Sn ²⁺ (aq)	⇌	S ⁴⁺ (aq)	+	2e ⁻	+0,15
Cu (s)	⇌	Cu ²⁺ (aq)	+	2e ⁻	+0,34
2I ⁻ (aq)	⇌	I ₂ (s)	+	2e ⁻	+0,54
Fe ²⁺ (aq)	⇌	Fe ³⁺ (aq)	+	e ⁻	+0,77
Ag (s)	⇌	Ag ⁺ (aq)	+	e ⁻	+0,80
NO + 6H ₂ O	⇌	NO ₃ ⁻ (aq) + 4H ₃ O ⁺ (aq)	+	3e ⁻	+0,96
2Br ⁻ (aq)	⇌	Br ₂	+	3e ⁻	+1,07
6H ₂ O	⇌	O ₂ (g) + 4H ₃ O ⁺ (aq)	+	4e ⁻	+1,23
2Cr ²⁺ (aq) + 21H ₂ O	⇌	Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14H ₃ O ⁺ (aq)	+	6e ⁻	+1,33
2Cl ⁻ (aq)	⇌	Cl ₂	+	2e ⁻	+1,36
Pb ²⁺ (aq) + 6H ₂ O	⇌	PbO ₂ (s) + 4H ₃ O ⁺ (aq)	+	2e ⁻	+1,46
Au (s)	⇌	Au ³⁺ (aq)	+	3e ⁻	+1,50
Mn ²⁺ (aq) + 12H ₂ O	⇌	MnO ₄ ⁻ (aq) + 8H ₃ O ⁺ (aq)	+	5e ⁻	+1,51
2F ⁻ (aq)	⇌	F ₂ (g)	+	2e ⁻	+2,87

Oxidierende Wirkung nimmt zu (wird edler)

→ Elemente sind nach ihrem **Redoxpotenzial (Standardpotenzial/** Breitwilligkeit Elektronen abzugeben) angeordnet.

→ Elektronen fließen immer vom **unedleren** zum **edleren Metall/** von der Anode zu Kathode.

Je weiter unten ein Element steht, desto unedler ist es und gibt lieber Elektronen ab.

Je weiter oben ein Element steht, desto edler ist es und gibt nicht so gerne Elektronen ab.