

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)