red. Form	oxid. Form		E_0 in V	
Li	Li^+	$+ e^-$	- 3,04	unedel ==> zunehmend ==>
K	K^+	$+ e^-$	- 2,92	
Ca	Ca^{2+}	$+ 2e^-$	- 2,87	
Na	Na^+	$+ e^-$	- 2,71	
Ce	Ce^{3+}	$+ 3e^-$	- 2,48	
Mg	Mg^{2+}	$+ 2e^-$	- 2,37	
Al	Al^{3+}	$+ 3e^-$	- 1,66	
Ti	Ti^{2+}	$+ 2e^-$	- 1,53	
Mn	Mn^{2+}	$+ 2e^-$	- 1,18	
Zn	Zn^{2+}	$+ 2e^-$	- 0,76	
Cr	Cr^{3+}	$+ 3e^-$	- 0,74	
Fe	Fe^{2+}	$+ 2e^-$	- 0,44	
Cd	Cd^{2+}	$+ 2e^-$	- 0,40	
Co	Co^{3+}	$+ 3e^-$	- 0,28	
Ni	Ni^{2+}	$+ 2e^-$	- 0,25	
Sn	Sn^{2+}	$+ 2e^-$	- 0,13	
Pb	Pb^{2+}	$+ 2e^-$	- 0,12	
H_2	**$2H^+$**	**$+ 2e^-$**	**0,00**	**----**
Cu	Cu^{2+}	$+ 2e^-$	+0,34	Edel <===
Ag	Ag^+	$+ e^-$	+0,80	
Hg	Hg^{2+}	$+ 2e^-$	+0,85	
Pt	Pt^{2+}	$+ 2e^-$	+1,20	
Au	Au^{3+}	$+ 3e^-$	+1,50	

Red	⇌	Ox	+ z*e⁻	E^0 in V
Li (s)	⇌	Li^+ (aq)	+ 1 e^-	-3,04
Na(s)	⇌	Na^+ (aq)	+ 1 e^-	-2,71
Al(s)	⇌	Al^{3+} (aq)	+ 3 e^-	-1,66
Zn(s)	⇌	Zn^{2+} (aq)	+ 2 e-	-0,76
S^{2-}(aq)	⇌	S (s)	+ 2 e^-	-0,51
Fe(s)	⇌	Fe^{2+} (aq)	+ 2 e^-	-0,41
Ni(s)	⇌	Ni^{2+} (aq)	+ 2 e^-	-0,23
Pb(s)	⇌	Pb^{2+} (aq)	+ 2 e^-	-0,13
H_2(g) + 2H_2O(l)	⇌	**2 H_3O^+ (aq)**	**+ 2 e^-**	**0**
Cu(s)	⇌	Cu^{2+} (aq)	+ 2 e^-	+0,35
4 OH^-(aq)	⇌	O_2(g) + 2 H_2O(l)	+ 4 e^-	+0,40
2 I^-(aq)	⇌	I_2 (s)	+ 2 e^-	+0,54
Ag(s)	⇌	Ag^+ (aq)	+ 1 e^-	+0,80
Hg(l)	⇌	Hg^{2+} (aq)	+ 2 e^-	+0,85
2 Br^-(aq)	⇌	Br_2 (l)	+ 2 e^-	+1,07
Pt(s)	⇌	Pt^{2+} (aq)	+ 2 e^-	+1,2
6 H_2O (l)	⇌	O_2(g) + 4 H_3O^+(aq)	+ 4 e^-	+1,23
2 Cl^-(aq)	⇌	Cl_2 (g)	+ 2 e^-	+1,36
Au(s)	⇌	Au^{3+} (aq)	+ 3 e^-	+1,41
2 F^- (aq)	⇌	F_2 (g)	+ 2 e^-	+2,87