

Excerpt from electrochemical series

Red. \Leftrightarrow Ox + e ⁻	E ⁰ [V]	
Li \Leftrightarrow Li⁺ + e⁻	-3.045	↑
K \Leftrightarrow K ⁺ + e ⁻	-2.925	
Ca \Leftrightarrow Ca ²⁺ + 2e ⁻	-2.866	
Na \Leftrightarrow Na ⁺ + e ⁻	-2.714	
Mg \Leftrightarrow Mg ²⁺ + 2e ⁻	-2.363	
Al \Leftrightarrow Al ³⁺ + 3e ⁻	-1.662	
Mn \Leftrightarrow Mn ²⁺ + 2e ⁻	-1.180	
Zn \Leftrightarrow Zn ²⁺ + 2e ⁻	-0.7627	
Cr \Leftrightarrow Cr ³⁺ + 3e ⁻	-0.744	
Cd \Leftrightarrow Cd ²⁺ + 2e ⁻	-0.4029	
Fe \Leftrightarrow Fe ²⁺ + 2e ⁻	-0.4002	
Co \Leftrightarrow Co ²⁺ + 2e ⁻	-0.277	
Ni \Leftrightarrow Ni ²⁺ + 2e ⁻	-0.250	
Pb \Leftrightarrow Pb ²⁺ + 2e ⁻	-0.126	
H₂ \Leftrightarrow 2H⁺ + 2e⁻	±0.0000	↓
CH ₄ \Leftrightarrow C + 4H ⁺ + 4e ⁻	+0.1316	
Cu ⁺ \Leftrightarrow Cu ²⁺ + e ⁻	+0.153	
Cu \Leftrightarrow Cu ²⁺ + 2e ⁻	+0.337	
2OH ⁻ \Leftrightarrow ½ O ₂ + H ₂ O + 2e ⁻	+0.401	
I ⁻ \Leftrightarrow ½ I ₂ + e ⁻	+0.5355	
Fe ²⁺ \Leftrightarrow Fe ³⁺ + e ⁻	+0.771	
Ag \Leftrightarrow Ag⁺ + e⁻	+0.7991	
Hg \Leftrightarrow Hg ²⁺ + 2e ⁻	+0.854	
Hg ₂ ²⁺ \Leftrightarrow 2Hg ²⁺ + 2e ⁻	+0.9075	
Pd \Leftrightarrow Pd ²⁺ + 2e ⁻	+0.987	
Br ⁻ \Leftrightarrow ½ Br ₂ + e ⁻	+1.0652	
Pt \Leftrightarrow Pt²⁺ + 2e⁻	~+1.2	
Cl ⁻ \Leftrightarrow ½ Cl ₂ + e ⁻	+1.3595	
Au ⁺ \Leftrightarrow Au ³⁺ + 2e ⁻	+1.402	
Au \Leftrightarrow Au³⁺ + 3e⁻	+1.498	
Pb ²⁺ \Leftrightarrow Pb ⁴⁺ + 4e ⁻	+1.80	
Ag ⁺ \Leftrightarrow Ag ²⁺ + e ⁻	+1.980	
F ⁻ \Leftrightarrow ½ F ₂ + e ⁻	+2.87	
HF (aq) \Leftrightarrow ½ F₂ + H⁺ + e⁻	+3.06	

- Oxidability increases
- Reduction capacity increases
- Metals become unnoBLE

- Metals become noble
- Oxidation capacity increases
- Reducibility increases

Some standard-reduction potentials, taken from:
Küster, Thiel, Rechentafeln für die Chemische Analytik, 1985, 103. Auflage