

## Excerpt from electrochemical series

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

- 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