

Excerpt from the electrochemical series

Red. \leftrightarrow Ox + e ⁻	E ⁰ [V]
$\text{Li} \leftrightarrow \text{Li}^+ + \text{e}^-$	-3.045
$\text{K} \leftrightarrow \text{K}^+ + \text{e}^-$	-2.925
$\text{Na} \leftrightarrow \text{Na}^+ + \text{e}^-$	-2.714
$\text{Al} \leftrightarrow \text{Al}^{3+} + 3\text{e}^-$	-1.662
$\text{Mn} \leftrightarrow \text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^-$	-1.180
$\text{Zn} \leftrightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0.7627
$\text{Fe} \leftrightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0.4002
$\text{Ni} \leftrightarrow \text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0.250
$\text{H}_2 \leftrightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$	±0.0000
$\text{CH}_4 \leftrightarrow \text{C} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$	+0.1316
$\text{Cu}^+ \leftrightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{e}^-$	+0.153
$\text{Cu} \leftrightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^-$	+0.337
$2\text{OH}^- \leftrightarrow \frac{1}{2} \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^-$	+0.401
$\text{Fe}^{2+} \leftrightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{e}^-$	+0.771
$\text{Ag} \leftrightarrow \text{Ag}^+ + \text{e}^-$	+0.7991
$\text{Hg} \leftrightarrow \text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^-$	+0.854
$\text{Pd} \leftrightarrow \text{Pd}^{2+} + 2\text{e}^-$	+0.987
$\text{Pt} \leftrightarrow \text{Pt}^{2+} + 2\text{e}^-$	~+1.2
$\text{Cl}^- \leftrightarrow \frac{1}{2} \text{Cl}_2 + \text{e}^-$	+1.3595
$\text{Au}^+ \leftrightarrow \text{Au}^{3+} + 2\text{e}^-$	+1.402
$\text{Au} \leftrightarrow \text{Au}^{3+} + 3\text{e}^-$	+1.498
$\text{Ag}^+ \leftrightarrow \text{Ag}^{2+} + \text{e}^-$	+1.980
$\text{HF (aq)} \leftrightarrow \frac{1}{2} \text{F}_2 + \text{H}^+ + \text{e}^-$	+3.06

- Oxidability increases
- Reduction capacity increases
- Metals become un noble
- Metals become noble
- Oxidation capacity increases
- Reducibility increases

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