

# Die elektrochemische Spannungsreihe

| Element im Redoxpaar, dessen Oxidationsstufe sich ändert | oxidierte Form + z e <sup>-</sup> ⇌ reduzierte Form                                   | Standardpotential E <sup>0</sup> |
|--|---|----------------------------------|
| Fluor  | F <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup> ⇌ 2F <sup>-</sup>                                    | +2,89V                           |
| Chlor  | Cl <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup> ⇌ 2Cl <sup>-</sup>                                  | +1,396V                          |
| Brom   | Br <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup> ⇌ 2Br <sup>-</sup>                                  | +1,098V                          |
| Silber   | Ag <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> ⇌ Ag   | +0,799V                          |
| Iod  | I <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup> ⇌ 2I <sup>-</sup>                                    | +0,535V                          |
| Kupfer   | Cu <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> ⇌ Cu   | +0,518V                          |
| Wasserstoff  | 2H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> + 2e <sup>-</sup> ⇌ 2H <sub>2</sub> O + H <sub>2</sub> | 0V                               |
| Blei   | Pb <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> ⇌ Pb   | -0,126V                          |
| Zinn   | Sn <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> ⇌ Sn   | -0,141V                          |
| Zink   | Zn <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> ⇌ Zn   | -0,762V                          |
| Aluminium  | Al <sup>3+</sup> + 3e <sup>-</sup> ⇌ Al   | -1,677V                          |
| Lithium  | Li <sup>+</sup> + e <sup>-</sup> ⇌ Li   | -2,040V                          |

From:

<https://schule.riecken.de/> - Unterrichtswiki

Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:redox:oxidationseries&rev=1755095429>

Last update: 2025/08/13 14:30

