Die elektrochemische Spannungsreihe

Element im Redoxpaar, dessen Oxidationsstufe sich ändert	**oxidierte Form + z e^- ⇌ reduzierte Form**	**Standardpotential E^0**
Fluor	$F_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2F^-$	+2,89V
Chlor	$Cl_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2Cl^-$	+1,396V
Brom	$Br_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2Br^-$	+1,098V
Silber	$Ag^+ + e^- \rightleftharpoons Ag$	+0,799V
Iod	$I_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2I^-$	+0,535V
Kupfer	$Cu^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Cu$	+0,518V
Wasserstoff	$2H_3O^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2H_2O + H_2$	0V
Blei	$Pb^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Pb$	-0,126V
Zinn	$Sn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Sn$	-0,141V
Zink	$Zn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Zn$	-0,762V
Aluminium	$Al^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Al$	-1,677V
Lithium	$Li^+ + e^- \rightleftharpoons Li$	-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**