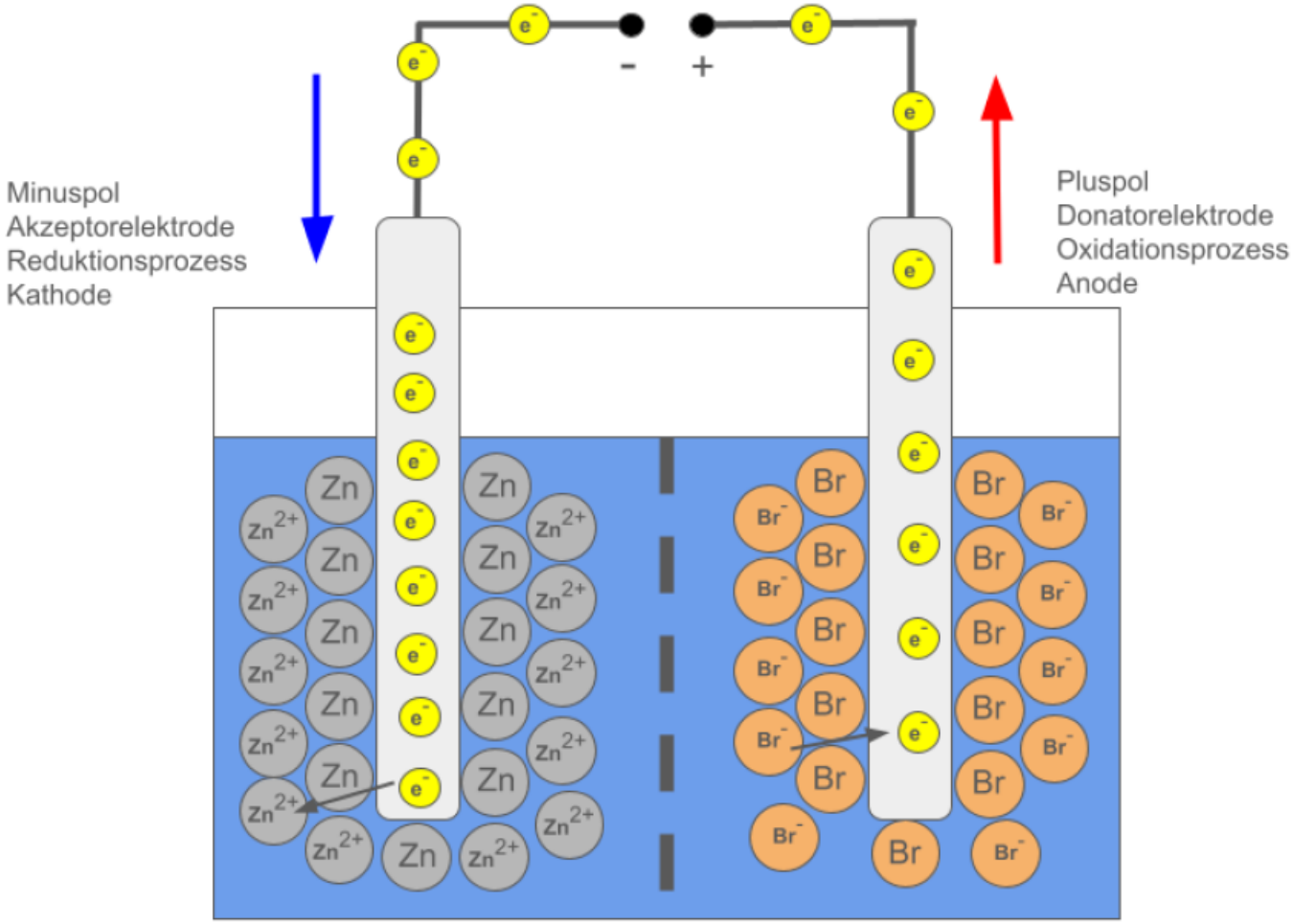
Redoxprozess erwingen durch Elektrolyse

Redoxprozesse laufen normalerweise nur in eine Richtung. Mit der elektrochemischen Spannungsreihe lässt sich für fast jedes Redoxsystem ebendiese Richtung bestimmen. Fluor z.B. reagiert mit allen anderen Elementen. Es kann durch ein chemische Reaktion nicht hergestellt werden. Da bei Redoxprozessen Elektronen ausgetauscht werden und ein Elektronenfluss letztlich nicht anders als ein Strom ist, kann Fluor tatsächlich durch Anlegen einer Spannung an ein geeignetes chemisches System hergestellt werden. Bei Fluor ist das eine Salzschmelze, viele ähnliche Reaktionen verlaufen in wässrigen Lösungen.



From:
https://schule.riecken.de/ - **Unterrichtswiki**

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:redox:electrolysis&rev=1769601121

Last update: **2026/01/28 11:52**