

# Redoxprozess erwingen durch Elektrolyse

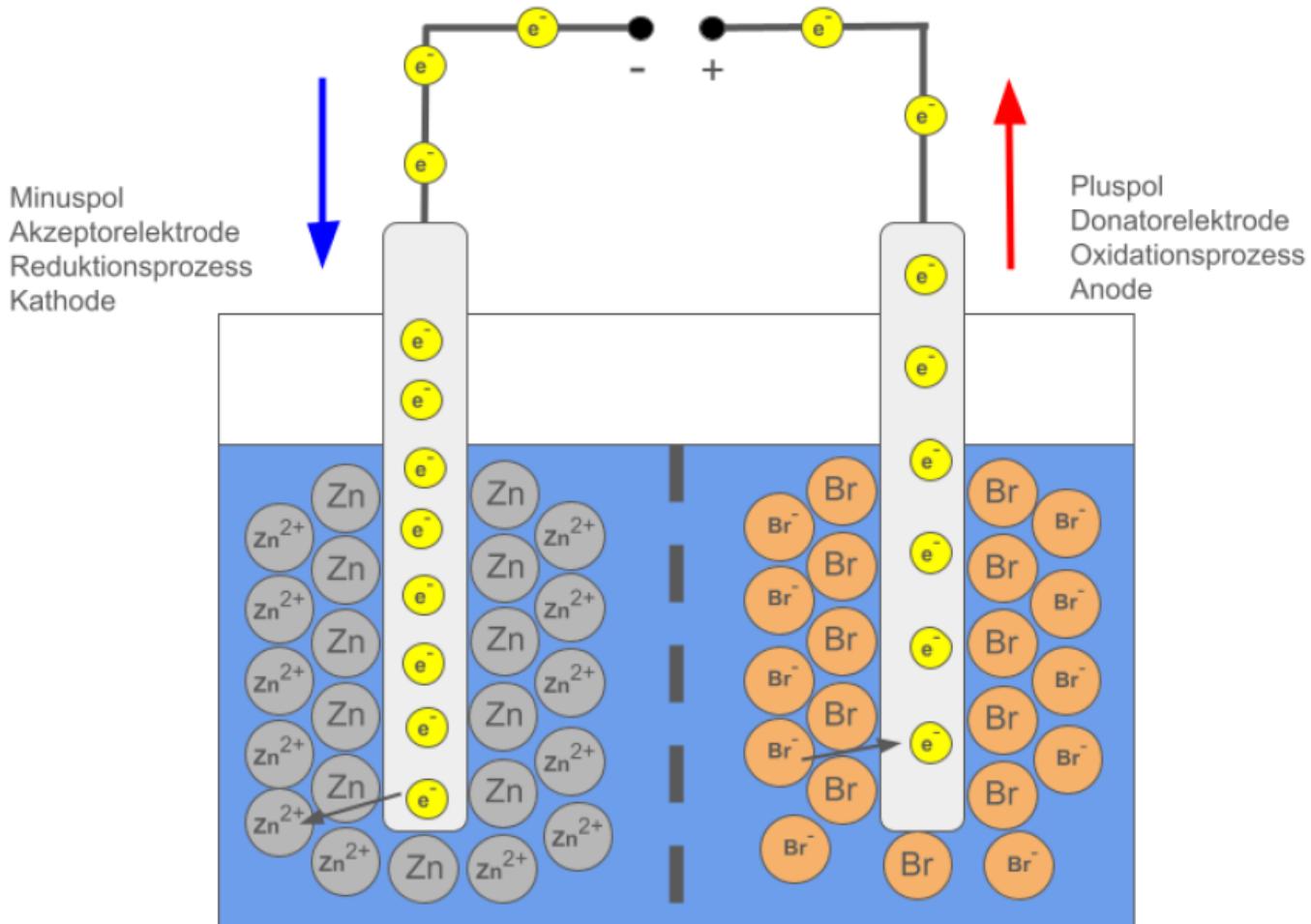
Redoxprozesse laufen normalerweise nur in eine Richtung. Mit der [elektrochemischen Spannungsreihe](#) lässt sich für fast jedes Redoxsystem ebendiese Richtung bestimmen. Fluor z.B. reagiert mit allen anderen Elementen. Es kann durch ein chemische Reaktion nicht hergestellt werden. Da bei Redoxprozessen 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.



## Elektrolyse

Wird eine chemische Reaktion durch Anlegen einer äußeren Spannung erzwungen, die ansonsten nicht freiwillig ablaufen würde, nennt man diesen Prozess **Elektrolyse**. Die Elektrolysezelle ist die Umkehrung der [galvanischen Zelle](#).

## Elektrolyse von Zinkbromid



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

Permanent link:  
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:redox:electrolysis&rev=1769601277>

Last update: **2026/01/28 11:54**

