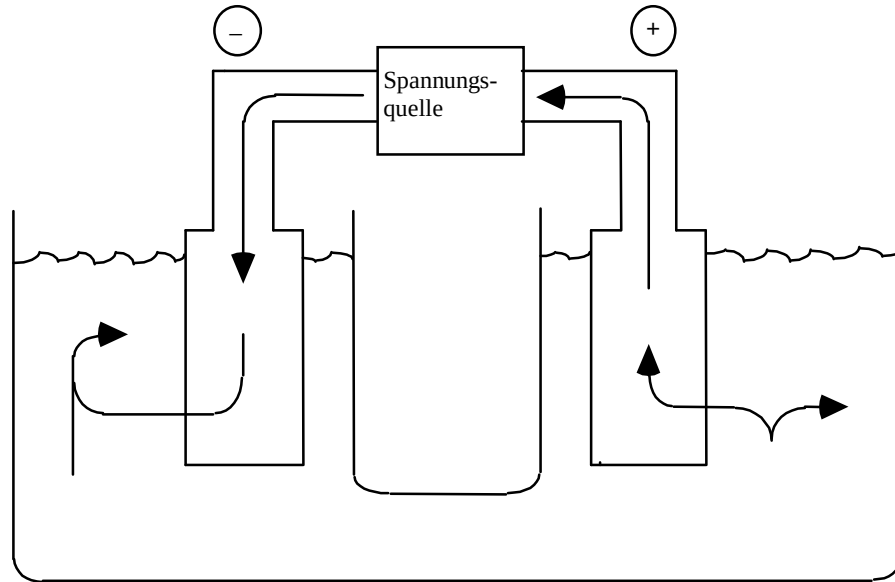


3.4. Beispiele zur Elektrolyse

Bei der Elektrolyse gilt: _____ am Minuspol/Kathode und _____ am Pluspol/Anode.

Beispiel 1: Elektrolyse einer Kupferchloridlösung ($\text{Cu}^{2+} + 2 \text{Cl}^-$)

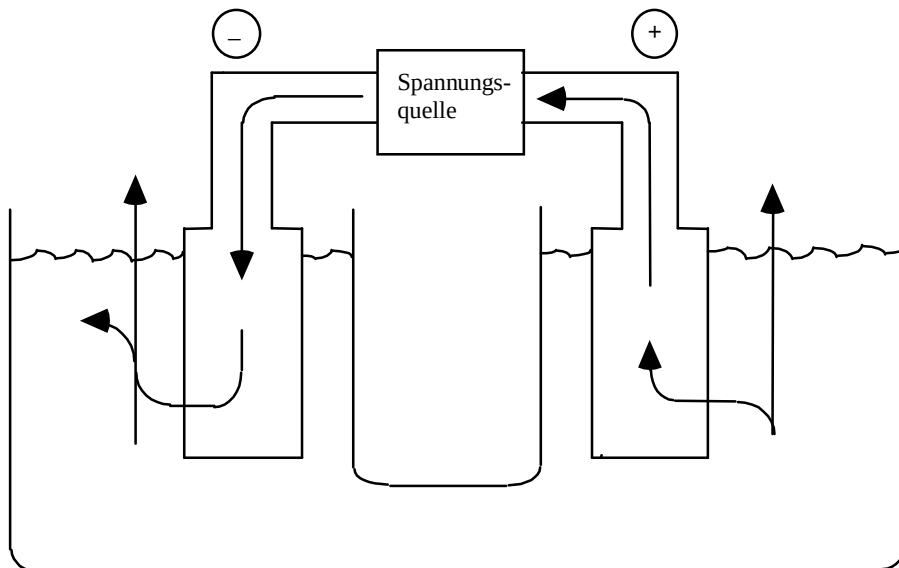


Pluspol/Anode

Minuspole/Kathode

Gesamtreaktion:

Beispiel 2: Elektrolyse einer wässrigen Kochsalzlösung ($\text{Na}^+ + \text{Cl}^-$) (Chloralkalielektrolyse)



Pluspol/Kathode

Minuspole/Anode

Gesamtreaktion: