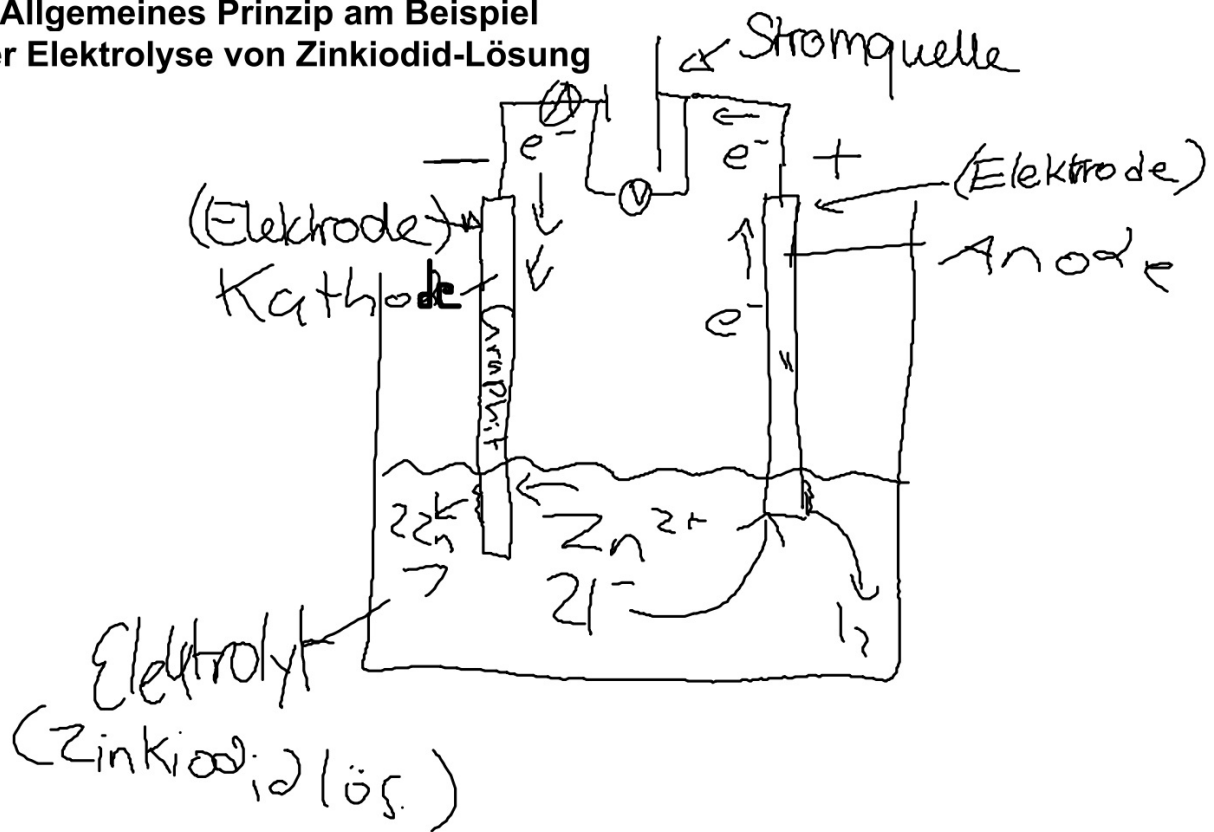


Elektrolyse

1. Allgemeines Prinzip am Beispiel der Elektrolyse von Zinkiodid-Lösung



vgl. Zinkiodid/Wasser

An Pluspol entsteht
(Anode)



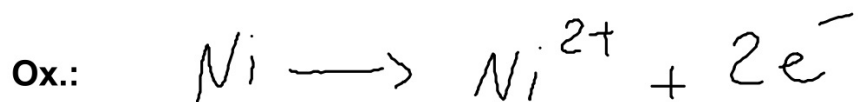
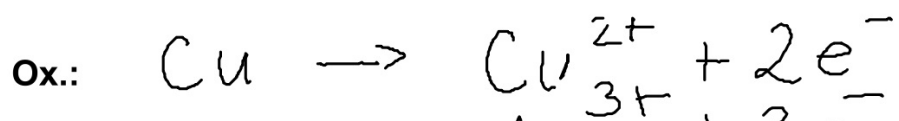
An Minuspol verbraucht:
(Kathode)



2. Konkretes Anwendungsbeispiel aus der Technik:

Kupfer-Raffination I:

Reaktionen an der
Anode: (Pluspol)

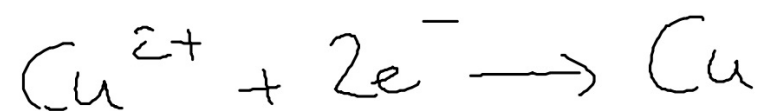


Die edleren Metalle in der verunreinigten Cu-Elektrode reagieren nicht!

Kupfer-Raffination II:

Reaktionen an der Kathode (Minuspol):

Reduktion:



Die Ionen der unedleren Metalle in der Elektrolyt-Lösung reagieren nicht!