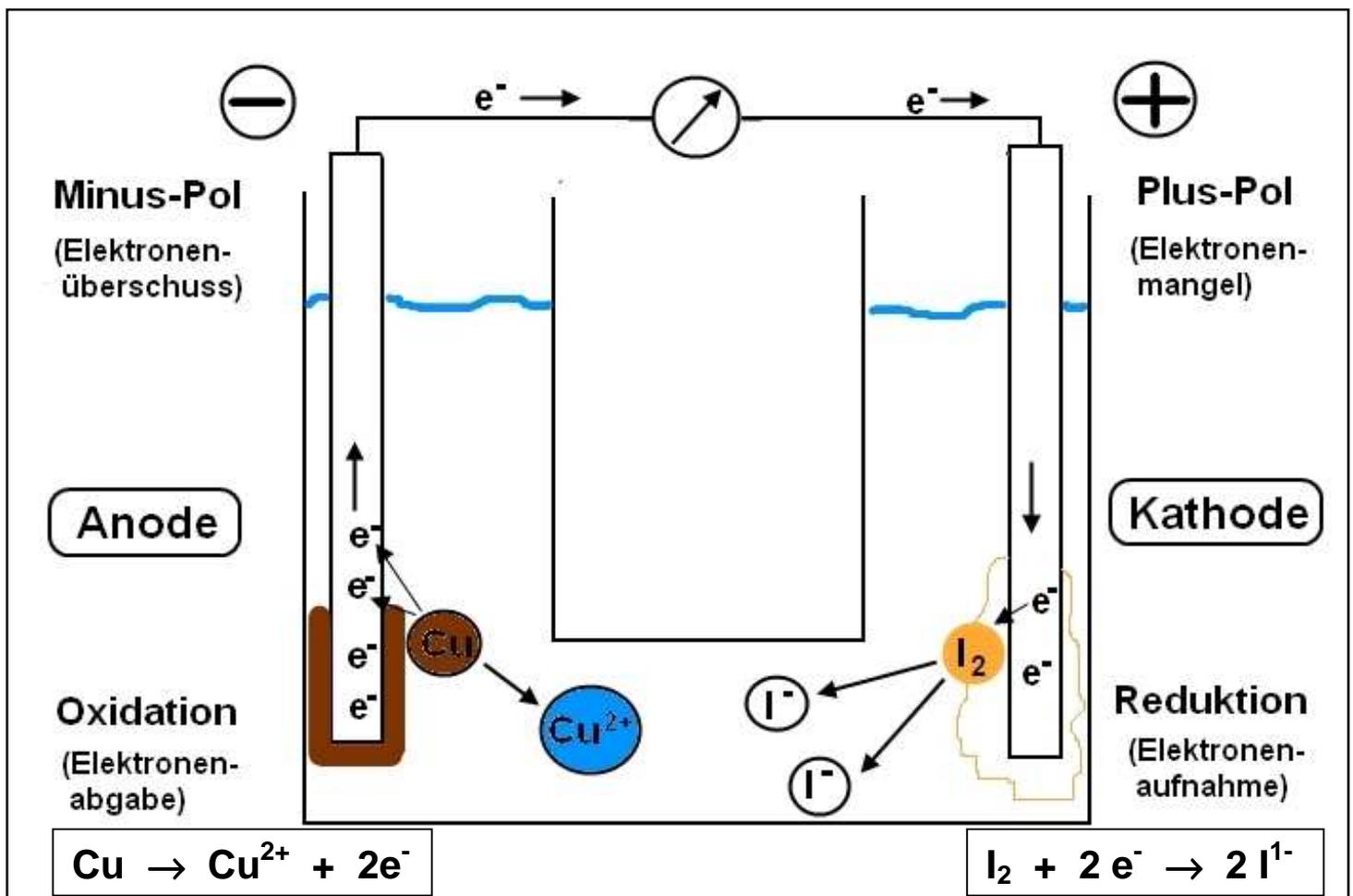


# Galvanisches Element

In einem *Galvanischen Element* (benannt nach dem italienischen Physiker Luigi Galvani (1737-98) ) findet eine freiwillig ablaufende Redox-Reaktion an zwei voneinander getrennten Orten statt, wobei die Elektronen über ein Kabel von einem Ort zum anderen geleitet werden.

Der so entstehende elektrische Strom wird für Geräte genutzt. Das bekannteste Beispiel sind Batterien. In einem Galvanischen Element wird die Energie einer chemischen Reaktion direkt in elektrische Energie umgewandelt.



Zum Ausgleich der Ladungen müssen die entstandenen Ionen in der Lösung wandern können.