



Elektrolyse einer Kupfer(II)-chlorid-Lösung

Experiment 2.6

EL-MO: S. 55
Elemente: S. 63

Sicherheitshinweise

Schutzbrille verwenden



Benötigte Chemikalien

Stoff	Gefahrenhinweise	Sicherheitshinweise	Gef.symbol
$\text{CuCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ Kupfer(II)-chlorid Dihydrat	H302 + H312 Gesundheitsschädlich bei Verschlucken oder Hautkontakt H315 Verursacht Hautreizungen H318 Verursacht schwere Augenschäden H410 Sehr giftig für Wasserorganismen, mit langfristiger Wirkung	P273 Freisetzung in die Umwelt vermeiden P280 Augenschutz tragen P302 + P352 Bei Berührung mit der Haut: Mit viel Wasser und Seife waschen P305 + P338 + P351 Kontakt mit den Augen: Einige Minuten lang behutsam mit Wasser spülen. Eventuell vorhandene Kontaktlinsen nach Möglichkeit entfernen. Weiter spülen P313 Ärztlichen Rat einholen/ärztliche Hilfe hinzuziehen	

Benötigte Geräte

- 1 4,5 V Flachbatterie
- 2 Experimentierkabel
- 4 Krokodklemmen

- 2 Zirkelminen
- 1 Wägeschälchen (weiß)

Arbeitsvorschrift

- Baue eine Apparatur entsprechend der Abbildung auf.



- Führe die Elektrolyse der Kupfer(II)-chlorid-Lösung einige Minuten lang durch. Achte dabei darauf, dass sich die beiden Zirkelminen nicht berühren.
- Beobachte die Veränderungen an den beiden Elektroden und notiere diese.

Notiere hier deine Ergebnisse

Beobachtungen an der positiven Elektrode:

Beobachtungen an der negativen Elektrode: