

Elektrochemische Messungen

Um eine einzelne Elektrode definiert kontrollieren und untersuchen zu können, verwendet man eine 3-Elektroden Anordnung. Darin werden die einzelnen Elektroden wie folgt bezeichnet:

Untersuchte Elektrode: _____

Stromliefernde Elektrode: _____

Elektrode zur Bestimmung der Grenzflächenspannung: _____

Die zentralen Größen sind die Spannung U_{cell} bezüglich der _____ und der über die Elektrode fließende Strom J .

Bei galvanostatischen Messungen regelt man _____ und misst _____ .

Bei potentiostatischen Messungen regelt man _____ und misst _____ .

Aufgabe:

Das Nernstpotential für Cu/Cu^{2+} ist 0.34 V bezüglich der Normalwasserstoffelektrode. Gegenüber einer Ag/AgCl Referenz (mit gesättigter KCl Lösung) liegt diese Nernstpotential bei _____ V.

Falls Sie noch Fragen haben, notieren Sie diese: