

Übung 20 Elektrische Leitung Elektrolyse

Lernziele

- chemische Gleichungen für einfache Elektrolyseprozesse formulieren können.
- chemische Reaktionen bei der Elektrolyse als Oxidationen bzw. Reduktionen erkennen können.

Aufgabe

Betrachten Sie im Buch Metzler das Bild 209.2 (Seite 209).

- Formulieren Sie die chemischen Gleichungen für alle an den Anoden und Katoden auftretenden chemischen Reaktionen.
- Welche Stoffe werden an den einzelnen Elektroden oxidiert und reduziert?

Lösungen

a) ...

b) ...