

22. Elektrochemie (5)

Versuch 22.4.: Fällungsreihe der Metalle

Literatur: Jansen./ Kenn / Flintjer / Peper : Elektrochemie
Aulis Verlag Köln 1994, Lehrerausgabe ISBN 3-7614-0603-7

Sicherheit: Schutzbrille

Entsorgung: Reste: Behälter Schwermetalle

Info

Durch einen Reihenversuch soll an einigen Beispielen die Fällungsreihe der Metalle experimentell ermittelt werden. Je nachdem scheiden sich schöne Kristalle der Metalle ab (z.B. Blei), andere Metalle erscheinen als schwarzer Niederschlag (z.B. Cu, Ni) wegen der feinen Verteilung.

Durchführung

- Bereite kleine Gläser (Reagenzgläser, kl. Bechergläser) vor. Beschrifte sie.
- Lege passende Metallstreifen Kupfer, Blei, Zink, Nickel bereit.
- Gib in die Gläser je einige mL verdünnte (1 - 2 molare) Lösungen der Metallsalze.
- Tauche mit einer Pinzette der Reihe nach die Metalle in die Salzlösungen. Geduld! (Nickel auf Zink dauert z.B. etwa 5 - 10 Minuten)
- Die Metallstreifen sind jedesmal gut zu reinigen!
- Lege eine Tabelle an und trage die Ergebnisse ein .

	Zinksulfat	Nickelsulfat	Bleinitrat	Kupfernitrat
Zink <input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Nickel <input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Blei <input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Kupfer <input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

