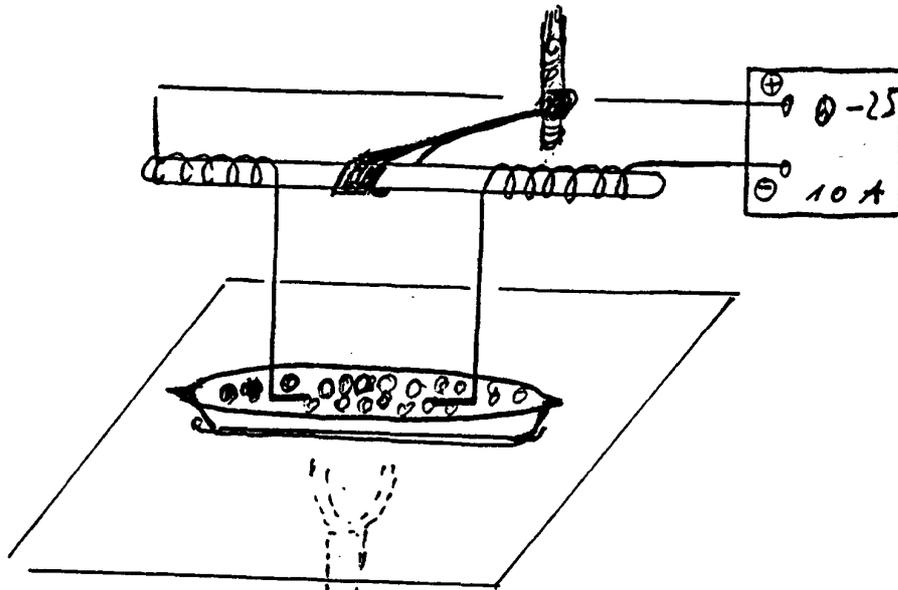


Darstellung von **Lithium**
durch Schmelzflußelektrolyse von Lithiumchlorid

Zubehör: Porzellantiegel, Kupfer- oder Eisendraht als Elektroden,
Stativmaterial, Gleichstromquelle 0-25 V, 10 A, zwei Bunsenbrenner, LiCl
Schutzbrille

Versuchsbeschreibung: Das Salz wird von oben und unten mit den Bunsenbrennern erhitzt und zumindest teilweise geschmolzen. Sobald Stromfluß einsetzt, reicht die entstehende Stromwärme für die Aufrechterhaltung der Schmelztemperatur aus. An der Kathode kann man kleine Lithiumkugelchen beobachten.



Fragen: Informieren Sie sich über die Darstellung der Alkali- und Erdalkalimetalle.

Literatur: Bukatsch, Glöckner: "Experimentelle Schulchemie"
8d. 3/1. Aulis Verlag Deubner & Co. Köln 1971, S. 3