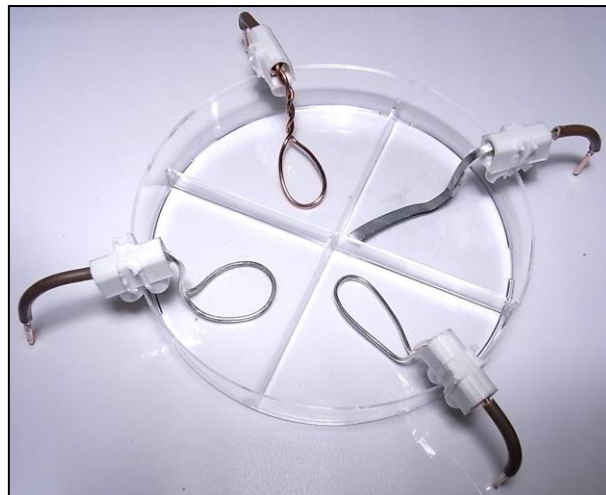


In der letzten Chemiestunde wurden im Praktikum Versuche in einer Petrischale durchgeführt.

Paul hat leider nur sehr lückenhafte Aufzeichnungen in seinem Heft:

- Eisen, Zink, Kupfer und Silber sowie die zugehörigen Salzlösungen (1 mol/L)
- Spannung bei allen Kombinationen messen
- Pole? Zelldiagramm?
- Papierstreifen für jedes Halbzellenpaar ($1\text{ V} = 10\text{ cm}$ oder $1\text{ V} = 1\text{ m}$) mit Beschriftung → ordnen

Außerdem findet er noch ein Blatt mit einem Foto:



AUFGABEN

- Führen Sie die Petrischalenversuche des letzten Chemiepraktikums von Paul durch. Planen Sie dazu Ihre Vorgehensweise vor Versuchsbeginn sehr genau.
- Erstellen Sie ein Protokoll für Paul.
- Überlegen Sie sich eine geeignete Darstellung der Ergebnisse analog der lückenhaften Aufzeichnungen von Paul.

Quelle:

Lutz Stäudel: Messen und Auswerten, Die Spannungsreihe der Metalle; in Unterricht Chemie '14' 2003 Nr. 76/77