

Leiten Salze den elektrischen Strom?

Es soll untersucht werden, ob und ggf. unter welchen Bedingungen Salze den elektrischen Strom leiten.

1. Versuch:

Eine Salzprobe (z.B. Natriumchlorid, Bleichlorid oder Lithiumchlorid) wird in einen Porzellantiegel (ersatzweise Porzellanschiffchen oder -schale) gegeben. Mit 2 Graphitelektroden wird die Leitfähigkeit überprüft (siehe Abb.).

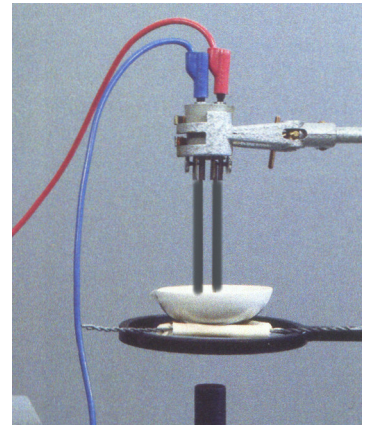
2. Versuch:

Eine Salzprobe (z.B. Natriumchlorid, Bleichlorid, Lithiumchlorid oder Zinkiodid) wird in einem Porzellanschiffchen (ersatzweise Porzellantiegel oder -schale) mit dem Gasbrenner bis zum Schmelzen erhitzt. Mit 2 Graphitelektroden wird die Leitfähigkeit überprüft (siehe Abb.).

Achtung! Versuch darf bei Chlorallergie nur unter dem Abzug durchgeführt werden!

3. Versuch:

Eine Salzprobe (z.B. Natriumchlorid, Bleichlorid oder Lithiumchlorid) wird in ein Becherglas mit Wasser gegeben. Mit 2 Graphitelektroden wird die Leitfähigkeit überprüft.



Beobachtungen:

An der Kathode ...

An der Anode ...
