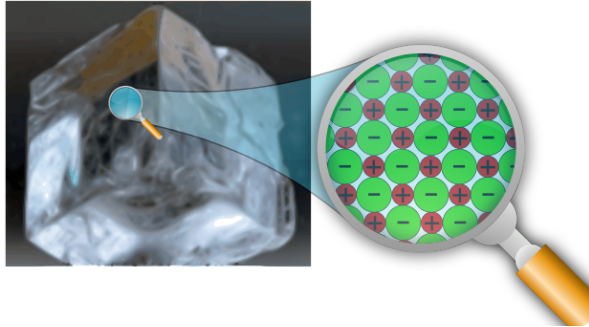
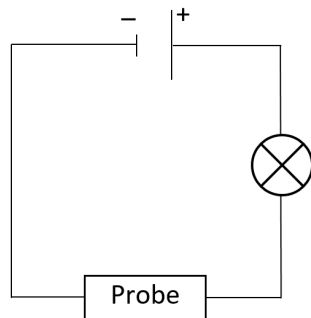


Leitfähigkeit von Salz



- ① Lies dir durch, wie der Versuch ablaufen soll. Formuliere dann eine Hypothese. Beobachte abschließend den Versuch und interpretiere die Beobachtungen.



Versuchsablauf

An der Leerstelle des abgebildeten Stromkreises befinden sich zwei Elektroden. Diese werden im ersten Teil an zwei unterschiedlichen Stellen an einen Salzkristall gehalten. Im zweiten Teil werden sie in demineralisiertes Wasser gehalten und im dritten Teil in Wasser, in dem Kochsalz gelöst ist. Es wird jeweils beobachtet, ob der Verbraucher betrieben werden kann.



Hypothese(n):



Interpretation:

Beobachtungen:

② **Zusatzaufgabe für EA:**

Erarbeite dir zusammen mit den Ergebnissen aus Station C und mit Hilfe von S. 218 und S. 220 im Buch (*Prisma Naturwissenschaften 3*), wie man erklären kann, dass Salze in Wasser löslich sind, und was das bedeutet für die Leitfähigkeit von Salzlösungen. Stelle deine Ergebnisse zusammengefasst dar (eventuell mit Skizzen).

