

**WELCHE STOFFE SIND ELEKTRISCH LEITFÄHIG?**

1. Lies vor dem Versuch die → *Zusammenfassung*: „Kapitel 3: Verbindungen und Bindungsarten“ (die Übersicht) genau durch.

Gegeben sind

- 3 Substanzen A, B und C: Sie enthalten Traubenzucker, Kochsalz und Quarmehl in unbekannter Reihenfolge,
  - eine Flachbatterie mit Kabel und Krokoklemmen, ein Stativ mit Klammer, deionisiertes Wasser, ein Stück Stromkabel als Leitfähigkeitsprüfer und eine LED.
2. Gib von jeder Substanz 0,5 g in ein Becherglas, fülle mit deionisiertem Wasser auf 30 ml auf, versuche zu Lösen und überprüfe die Leitfähigkeit
  3. Welche Substanz befindet sich in A, B und C? Ordne den Verbindungen Traubenzucker, Kochsalz und Quarmehl die Begriffe „ionische Verbindungen, molekulare Verbindungen und diamantartige Verbindungen“ zu und begründe deine Zuordnung.
  4. Lösungsblatt mit Versuchsbeschreibung, Schaltplan und Skizze in die Mappe einheften.