

Chemische Struktur, Löslichkeit

1. Geben Sie die Verhältnisformel für Natriumchlorid an. Geben Sie an, durch welchen Bindungstyp die Elemente verbunden sind, und schreiben Sie die passende Formel auf.
2. Geben Sie einen Teelöffel Kochsalz in ein Glas und ein Stück Würfelzucker in ein zweites Glas. Füllen Sie beide Gläser zur Hälfte auf mit Wasser. Beschreiben Sie die Beobachtungen.
3. Beschreiben Sie die Vorgänge, die beim Lösen von Kochsalz in Wasser (H_2O) ablaufen, (=Hydratation) und formulieren Sie dazu eine aussagekräftige Reaktionsgleichung.
4. Ergünden Sie den Unterschied beim Lösen von Zucker ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ = Saccharose) und Kochsalz in Wasser. Beachten Sie hierfür **die Strukturformel von Zucker (= Saccharose)**.

