# AB 1: Stoffeigenschaften von Salzen

**Info**

**Salze** bilden eine eigene **Stoffgruppe**, weil alle Salze aus **Ionen** bestehen, die in einem **festen Ionengitter** angeordnet sind. Am Aufbau des Ionengitters sind **positiv geladene Metallionen (Kationen)** und **negativ geladene Nichtmetallionen (Anionen)** beteiligt. Das wohl bekannteste Salz ist das Natriumchlorid (NaCl), das vor allem als Kochsalz bei der Zubereitung von Speisen verwendet wird. Viele Eigenschaften des Kochsalzes lassen sich deshalb mithilfe des Alltagswissens beschreiben.

**Aufgabe 1:** Welche Eigenschaften haben Salze? Das sollt ihr an den nachfolgenden Stationen untersuchen und die Ergebnisse in die folgende Tabelle zu eurem Salz eintragen.

Tabelle 1: Ergebnistabelle zu den Stationen „Stoffeigenschaften verschiedener Salze“

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Stoffeigenschaften** | **Natriumchlorid (NaCl)** | **Kaliumchlorid (KCl)** | **Kaliumbromid (KBr)** |
| Station 1: Schmelztemperatur |  |  |  |
| Station 2: Elektrische  Leitfähigkeit |  |  |  |
| Station 3: Löslichkeit in Wasser |  |  |  |
| Station 4: Sprödigkeit |  |  |  |



**Aufgabe 2:** Erklärt jede Stoffeigenschaft mithilfe der Ergebnisse der Stationsaufgaben auf Teilchenebene. Bereitet hierzu einen Kurzvortrag vor. Notiert dafür Stichworte in der folgenden Tabelle.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Schmelztemperatur** | **Elektrische Leitfähigkeit** | **Löslichkeit in Wasser** | **Sprödigkeit** |
|  |  |  |  |