**AB- Die Eigenschaften von Salzverbindungen: Kristallisation und Lösungsvorgang**

* 1. Zeichne in die untere Abbildung die Hydrathülle für ein Natrium-Kation ( Na+) und ein Chlorid-Anion ( Cl-) mit Wassermolekülen ein.

1.2. Beschrifte die Ionen im unteren Ionengitter für festes Kochsalz (Natriumchlorid).

**Hinweis:** Überlege dir, welches der beiden Ionen größer ist, wozu du dir das Periodensystem anschauen kannst.

|  |  |
| --- | --- |
| **Kochsalz-**  **lösung** | **Na+  Cl-** |
| **Festes Kochsalz im Ionengitter** | **Lösungsvorgang**  **Kristallisation** |

1. Erkläre, weshalb Salzverbindungen in ihrer festen Form eine regelmäßig geformte Kristallstruktur aufweisen und als Kristalle in der Natur vorkommen.

­\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Extraaufgabe:

Wir verwenden im zweiten Experiment Kaliumnitrat (KNO3) und Ammoniummagnesiumsulfat -Heptahydrat (NH4Mg(SO4)2 · 7H2O). Beschreibe folgenden Graph und erkläre, weshalb sich diese beiden Salze im Experiment zur Umkristallisation besser als Natriumchlorid eignen.