

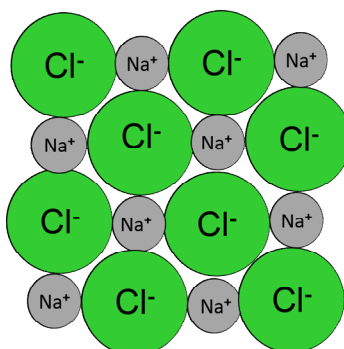
# Eigenschaften von Kochsalz (Natriumchlorid) erklären

## Das wissen wir:

Stoffebene: Eigenschaften von Kochsalz

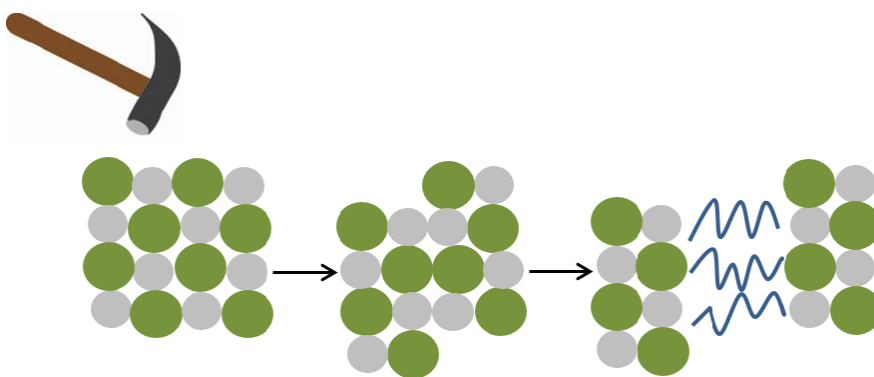
- spröde
- hohe Schmelz- und Siedetemperatur
- nicht leitend im festen Zustand
- elektrische Leitfähigkeit von Lösung und Schmelze
- gute Löslichkeit in Wasser

Teilchenebene: Aufbau von Kochsalz



## Aufgaben:

1. Erkläre mithilfe des Aufbaus auf der Teilchenebene die Härte und Sprödigkeit von Kochsalz.



2. Erkläre folgende Eigenschaften von Kochsalz.

- a) Kochsalz hat eine hohe Schmelztemperatur (ca. 800°C).
- b) Salzlösungen und Salzschmelzen leiten den elektrischen Strom, festes Salz hingegen nicht.