

Kapitel 2: Die kleinsten Teilchen

FESTE SALZE:

Arbeitsblatt 2.6

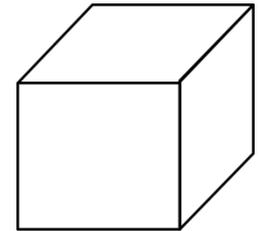
- *In einem Salzkristall sind die Kationen und die Anionen abwechselnd angeordnet.*
- *Der Zusammenhalt liegt an der Anziehung zwischen Plus- und Minus-Ladungen.*
- *Diese Anziehung ist sehr stark, so dass Salze sehr hart und spröde sind.*
- *Salze haben sehr hohe Schmelzpunkte*

Aufgabe (verwende das Salz Natriumchlorid):

1. *Zeichne auf dein Antwortblatt einen Würfel („Kristall“). Zeichne in den Würfel Ionen ein, so dass eine Kantenlänge vier Ionen entspricht.*

Zusatzaufgaben:

2. *Baue aus Styroporkugeln, Zahnstochern eine „Schicht eines Salzkristalls“ mit 16 Ionen (4x4). Kennzeichne die Ionen mit einem + und – mit einem Filzstift. Achte dabei auf die Größe der Kugeln! (Welches Ion in NaCl ist größer?)*
3. *Baue mit deinen Banknachbarn einen Salzkristall.*



Kapitel 2: Die kleinsten Teilchen

FESTE SALZE:

Arbeitsblatt 2.6

- *In einem Salzkristall sind die Kationen und die Anionen abwechselnd angeordnet.*
- *Der Zusammenhalt liegt an der Anziehung zwischen Plus- und Minus-Ladungen.*
- *Diese Anziehung ist sehr stark, so dass Salze sehr hart und spröde sind.*
- *Salze haben sehr hohe Schmelzpunkte*

Aufgabe (verwende das Salz Natriumchlorid):

1. *Zeichne auf dein Antwortblatt einen Würfel („Kristall“). Zeichne in den Würfel Ionen ein, so dass eine Kantenlänge vier Ionen entspricht.*

Zusatzaufgaben:

2. *Baue aus Styroporkugeln, Zahnstochern eine „Schicht eines Salzkristalls“ mit 16 Ionen (4x4). Kennzeichne die Ionen mit einem + und – mit einem Filzstift. Achte dabei auf die Größe der Kugeln! (Welches Ion in NaCl ist größer?)*
3. *Baue mit deinen Banknachbarn einen Salzkristall.*

