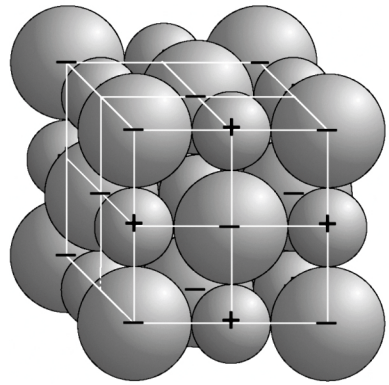


Ionenverbindungen (1)

Unser Kochsalz, das chemisch Natriumchlorid ist, besteht aus vielen kleinen Salzkristallen. Das Bild zeigt, wie man sich den chemischen Aufbau von Natriumchlorid vorstellt.

A1 Beschreibe den chemischen Aufbau des Natriumchlorid-Kristalls.



A2 Wie entstehen Salze? Vervollständige den Lückentext.

Alle Salze sind _____. Sie entstehen immer, wenn ein _____ mit einem _____ reagiert. Das Metall _____ dabei die vorhandenen Außenelektronen _____, das Nichtmetall _____ diese Elektronen _____. Dadurch entstehen _____ geladene Metall-Ionen und _____ geladene Nichtmetall-Ionen. Negativ geladene Ionen heißen auch _____, positiv geladene Ionen nennt man _____.

Kationen und Anionen werden durch Anziehungskräfte zusammengehalten und schließen sich in einer räumlichen, regelmäßigen Anordnung zusammen. Diese Anordnung im so genannten _____ ist verantwortlich für die _____ des Salzes.

A3 Notiere die typischen Eigenschaften aller Salze in der Tabelle.

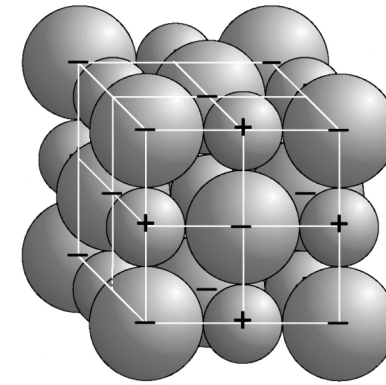
Aussehen	
Härte	
Schmelztemperatur	
Elektrische Leitfähigkeit	
Löslichkeit	



Ionenverbindungen (2)

Unser Kochsalz, das chemisch Natriumchlorid ist, besteht aus vielen kleinen Salzkristallen. Das Bild zeigt, wie man sich den chemischen Aufbau von Natriumchlorid vorstellt.

A1 Beschreibe den chemischen Aufbau des Natriumchlorid-Kristalls.



A2 Erläutere, wie Ionenverbindungen (= Salze) genau entstehen.

A3 Definiere die folgenden Begriffe:

Anion: _____

Kation: _____

Ionengitter: _____

A4 Nenne die typischen Eigenschaften der Salze.

