



Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Salze und Ionengitter

Salze und Ionengitter
4. Eigenschaften von Salzen



Gitter
Gitterenergie(NaCl) = $788 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$

- $\Delta EN > 1,7$ ("Aoch")
- gute Kristallisation
- hoher Schmelzp. (NaCl): 801°C
- Schmelzen leiten (Ionen)
- einige (viele) wasserlöslich

- 1 Erkläre, wie die Koordinationszahl zustandekommt.
 - 2 Beschreibe die Herstellung von Kochsalz.
 - 3 Benenne die Eigenschaften von Salzen und Ionengittern.
 - 4 Formuliere die Reaktionsgleichung für die Entstehung von Salzen.
 - 5 Ermittle die Bindungsarten in den genannten Verbindungen.
 - 6 Unterscheide die einzelnen Ionengitter anhand ihrer Eigenschaften.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Erkläre, wie die Koordinationszahl zustandekommt.

Sortiere die Wörter zu einem logischen und inhaltlich richtigen Satz.

gibt an, ^A Anionen ^B Die ^C verbunden sind. ^D Koordinationszahl ^E Kation ^F
mit einem ^G wie viele ^H

RICHTIGE REIHENFOLGE



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre, wie die Koordinationszahl zustandekommt.

1. Tipp

In einem Gitter wird das Verhältnis von Kationen und Anionen bestimmt.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre, wie die Koordinationszahl zustandekommt.

Lösungsschlüssel: Die Koordinationszahl gibt an, wie viele Anionen mit einem Kation verbunden sind.

Die Koordinationszahl gibt genau an, wie viele Anionen mit einem Kation verbunden sind. Das ist vor allem abhängig davon, wie groß das Verhältnis zwischen dem Ionenradius der Reaktionspartner ist. Bei einem sehr großem Kation, wie dem Cs^+ , und einem sehr kleinem Anion, wie dem Cl^- , ist die Koordinationszahl groß.