

3. Natriumchlorid (1)

Kapitel 2

Aufgaben:

1. Beantworte die Fragen!

1. Woraus ist Natriumchlorid aufgebaut?

2. Bei der chemischen Reaktion welcher Substanzen entstehen die Ionen?

3. Jedes Atom welcher Substanz gibt bei dieser Reaktion ein Elektron ab?

4. Wer erhält die Elektronen?

5. Positiv geladen sind die ...

6. Negativ geladen sind die ...

7. Wie verhalten sich entgegengesetzt geladene Ionen?

8. Beschreibe die Wechselwirkung gleichgeladener Ionen!

9. Benenne die entstehende Bindung!

10. Wie viele Chloridionen finden Platz um ein Natriumion?

11. Und wie viele Natriumionen zieht ein Chloridion an?

12. Was entsteht durch diese wechselseitige Annäherung?

13. Beschreibe die Geometrie der Teilchen im Natriumchlorid!

Kapitel 2

This image shows a single sheet of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There are no margins or other markings on the paper.

[illegible]