

**Chemie**

*Ionenbindungen*

**Arbeitsauftrag:**

1. Aus welchen Elementen besteht Kochsalz? Schreibe ebenfalls die chemische Formel.

2. Skizziere den Stoff aus 1. wie er im Binogi Video gezeigt wurde.

3. Warum verbinden sich Natrium und Chlor?

4. Erkläre den Begriff "reaktionsfreudig".



**Lösungen**  
**Arbeitsblatt - Chemie**  
**Ionenbindungen**

## Chemie

### Ionenbindungen

#### Arbeitsauftrag:

1. Aus welchen Elementen besteht Kochsalz? Schreibe ebenfalls die chemische Formel.

- Natrium und Chlor → Natriumchlorid
- Chemische Formel: NaCl

2. Skizziere den Stoff aus 1. wie er im Binogi Video gezeigt wurde.



3. Warum verbinden sich Natrium und Chlor?

- Natrium und Chlor sind beide reaktionsfreudig – Natrium gibt ein Elektron ab und wird dadurch positiv, Chlor nimmt ein Elektron auf und wird dadurch negativ
- Positive und negative Ladungen ziehen sich an

4. Erkläre den Begriff "reaktionsfreudig".

- Reaktionsfreudig bedeutet, dass ein Atom entweder Elektronen abgeben oder aufnehmen will
- Sobald dies geschehen ist, sind sie nicht mehr reaktionsfreudig