

Salze - Gegensätze ziehen sich an

Chemie · Klasse 7/8 · mittel

Name: _____ Datum: _____

Metalle geben Elektronen ab (Kationen, +), Nichtmetalle nehmen auf (Anionen, -). Im Ionengitter halten sich die Ionen gegenseitig fest.

1 Ionen bilden

- a) Natrium gibt _____ Elektron(en) ab: Na
- b) Chlor nimmt _____ Elektron(en) auf: Cl
- c) Magnesium: Mg
- d) Sauerstoff: O
- e) Formel von Magnesiumoxid:

2 Eigenschaften

- a) Warum leitet festes Kochsalz keinen Strom, gelöstes aber schon?
.....
.....
- b) Warum haben Salze hohe Schmelztemperaturen?
.....
- c) Warum sind Salzkristalle spröde?
.....
.....
- d) Was zeigt die Flammenfärbung an?
.....

3 Salz im Alltag

- a) Wofür braucht der Körper Kochsalz?
.....
- b) Nenne ein Argument gegen Streusalz.
.....
- c) Wie gewinnt man Salz aus Meerwasser?
.....