

Hilfen zu „Salze“

Seite 199

M1 Aufgabe 2

Tipp: Salz erhöht die Leitfähigkeit.

M2 Aufgabe 2

Nutze folgenden Satzanfang:

Bei einer höheren Temperatur verdunstet ...

M2 Aufgabe 3

Beachte die verschiedenen Schichten im unteren Bild.

Seite 200

M3 Aufgabe 1

Nutze folgenden Satzanfang:

Etwas Silbernitrat-Lösung wird in eine ...

Seite 203

M1 Aufgabe 3

Beachte bei deiner Erklärung die Verteilung der Elektronen in den Schalen.

M2 Aufgabe 1

Kalium befindet sich in der 1. Hauptgruppe, Bor in der 3. und Iod in der 7. Hauptgruppe.

Seite 205

M1 Aufgabe 2

Beachte die Abstände zwischen den Ionensorten und wie viele Ionen immer aneinander gebunden sind.

M1 Aufgabe 3

Tipp: Bei einem Modell kann gut die Anordnung nachvollzogen werden, bei dem anderen Modell die Größenverhältnisse.

Seite 206

P2 Aufgabe 2

Entscheide, ob du besser die Anordnung betrachten kannst oder die Größenverhältnisse.

Seite 207

M3 Aufgabe 2

A: Elektrisch nichtleitend. Es sind keine Ionen vorhanden.

B: ...

M3 Aufgabe 3

Nutze folgenden Satzanfang:

► *Es müssen bewegliche ...*

P4 Aufgabe 2

Nimm Bild 4 zu Hilfe.

Seite 209

M1 Aufgabe 2

Beispiel: Natrium und Chlor bilden Natriumchlorid.

M2 Aufgabe 1

Beispiel: Zink und Fluor bilden das Salz Zinkfluorid.