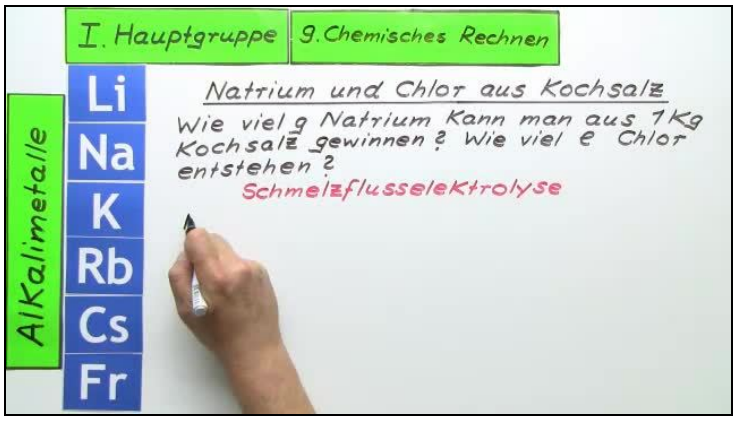
Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

I. Hauptgruppe – Chemisches Rechnen



1 **Überprüfe, ob das Gesetz von Avogadro richtig verwendet wurde.**

2 **Formuliere die Reaktionsgleichung für die Schmelzflusselektrolyse von Kochsalz.**

3 **Vervollständige die Berechung zur Schmelzflusselektrolyse von Kochsalz.**

4 **Berechne, wie viel Natrium und Chlor bei der Schmelzflusselektrolyse entstehen.**

5 **Überprüfe die Angaben zur Berechnung der Masse der enstehenden Stoffe bei der Schmelzelektrolyse.**

\+ **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

Schau das Video zur Aufgabe: https://www.sofatutor.com/v/1de/aRK

© 2020 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4664

sofatutor.com
Bessere Noten in Schule & Uni

Überprüfe, ob das Gesetz von Avogadro richtig verwendet wurde.

Wähle die richtige Berechnung aus.

A

$2,5\ \text{mol} \cdot 22,4 \frac{\text{L}}{\text{mol}} = 56\ \text{L}$

☐

B

$\frac{22,4 \frac{\text{L}}{\text{mol}}}{2,5\ \text{mol}} = 8,96\ \text{L}$

☐

C

$\frac{2,5\ \text{mol}}{22,4 \frac{\text{L}}{\text{mol}}} = 0,112\ \text{L}$

☐

D

$2,5\ \text{mol} \cdot 24,2 \frac{\text{L}}{\text{mol}} = 60,5\ \text{L}$

☐

© 2020 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4664 | E44912

sofatutor.com
Bessere Noten in Schule & Uni

Unsere Tipps für die Aufgaben

1 von 5

Überprüfe, ob das Gesetz von Avogadro richtig verwendet wurde.

1. Tipp

Ein Mol eines Gases nimmt bei 0 °C und einem Bar Umgebungsdruck ein Volumen von 22,4 Liter ein.

© 2020 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4664

sofatutor.com
Bessere Noten in Schule & Uni

Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1 von 5

Überprüfe, ob das Gesetz von Avogadro richtig verwendet wurde.

Lösungsschlüssel: A

Laut Avogadro nimmt ein Mol eines Gases bei 0 °C und einem Bar Umgebungsdruck ein Volumen von 22,4 L ein. Um bei gegebener Stoffmenge das Volumen zu bestimmen, muss die Stoffmenge lediglich mit 22,4 L pro Mol multipliziert werden.

© 2020 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4664

sofatutor.com
Bessere Noten in Schule & Uni