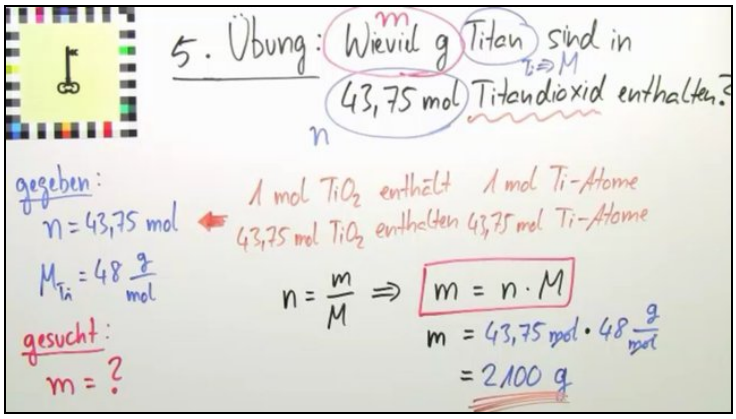
Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Stoffmenge, Masse, Molmasse - Übung



1. **Bestimme, wie schwer $1\ \mathrm{mol}$ Kochsalz ist.**
2. Gib an, wie Stoffmenge, Masse und molare Masse mathematisch zusammenhängen.
3. Gib an, was in den Aufgaben gegeben und was gesucht ist.
4. Bestimme die molaren Massen der gezeigten Stoffe.
5. Berechne die Stoffmenge von 12,5 Kilogramm Wasser.
6. Berechne, wie viel Gramm Kalium in $3{,}5\ \mathrm{mol}$ Kaliumpermanganat enthalten sind.

\+ 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

© 2018 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4705

sofatutor.at
Bessere Noten in Schule & Uni

Bestimme, wie schwer $1\ \mathrm{mol}$ Kochsalz ist.

Wähle die richtige Lösung aus.

$$m = M \cdot n$$

- [ ] A: $116,8\ \mathrm{g}$
- [ ] B: $29,2\ \mathrm{g}$
- [ ] C: $40\ \mathrm{g}$
- [ ] D: $58,4\ \mathrm{g}$

© 2018 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4705 | E35347

sofatutor.at
Bessere Noten in Schule & Uni

Unsere Tipps für die Aufgaben

1 von 6

Bestimme, wie schwer $1\ \mathrm{mol}$ Kochsalz ist.

1. Tipp

Die molare Masse von Kochsalz NaCl ist $58,4\ \frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$.

2. Tipp

Gesucht ist die Masse des Kochsalzes.

© 2018 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4705

sofatutor.at
Bessere Noten in Schule & Uni

Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1 von 6

Bestimme, wie schwer $1\ \mathrm{mol}$ Kochsalz ist.

Lösungsschlüssel: D

In dieser Aufgabe wird nach der Masse von NaCl gefragt. Dazu brauchst du die Formel $m = M \cdot n$. Du brauchst für die Berechnung also die Stoffmenge und die molare Masse. Die Stoffmenge ist dir mit $1\ \mathrm{mol}$ gegeben. Die molare Masse kannst du mit der molaren Masse von Natrium und Chlor berechnen. Natrium hat eine molare Masse von $23\ \frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$. Die molare Masse von Chlor beträgt $35{,}4\ \frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$. Zusammen sind das $58{,}4\ \frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$. Dies musst du dann nur in die Gleichung einsetzen und erhälst die Masse von $58{,}4\ \mathrm{g}$

© 2018 sofatutor GmbH, Berlin. Alle Rechte vorbehalten. V4705

sofatutor.at
Bessere Noten in Schule & Uni