



Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Zinn

- 1 **Bestimme Eigenschaft oder Anwendung der folgenden Stoffe.**
- 2 Beschreibe die Stellung des Zinns im Periodensystem.
- 3 Erkenne die chemischen und physikalischen Eigenschaften des Zinns.
- 4 Erkläre das Experiment „Zinngeschrei“.
- 5 Formuliere die Reaktionsgleichungen der Zinnverbindungen.
- 6 Erläutere Napoleons Problem mit Zinn.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

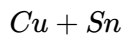


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Bestimme Eigenschaft oder Anwendung der folgenden Stoffe.

Verbinde die Stoffe entsprechend.

**A****1**Modifikation bei $< 13^\circ\text{C}$ **B****2**Modifikation bei $> 13^\circ\text{C}$ β – Zinn**C****3**

Erz Kassiterit

 α – Zinn**D****4**

Pokale



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme Eigenschaft oder Anwendung der folgenden Stoffe.

1. Tipp

Zinn bleibt bei Legierungen mit Bismut auch bei niedrigen Temperaturen stabil.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme Eigenschaft oder Anwendung der folgenden Stoffe.

Lösungsschlüssel: A—3 // B—4 // C—2 // D—1

Da Zinn in der vierten Hauptgruppe steht, besitzt es 4 Valenzelektronen. Es ergeben sich daraus die Verbindungen Zinn(II)- und Zinn(IV)-oxid. Letzteres liegt als Erz Zinnstein (Kassiterit) vor. Zinn(II)-oxid weist, wie der Name es beinhaltet, dagegen nur eine Wertigkeit von 2 auf.

Cu und *Sn* bilden die Legierung Bronze. Sie wird in der Kunst verwendet, bei Grabmälern oder zur Herstellung von Pokalen. Zinn hat zwei Modifikationen: α und β . Letztere liegt vor, wenn Zinn einer Temperatur von über 13 °C ausgesetzt ist. Bei geringeren Temperaturen liegt die α -Modifikation vor.