



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

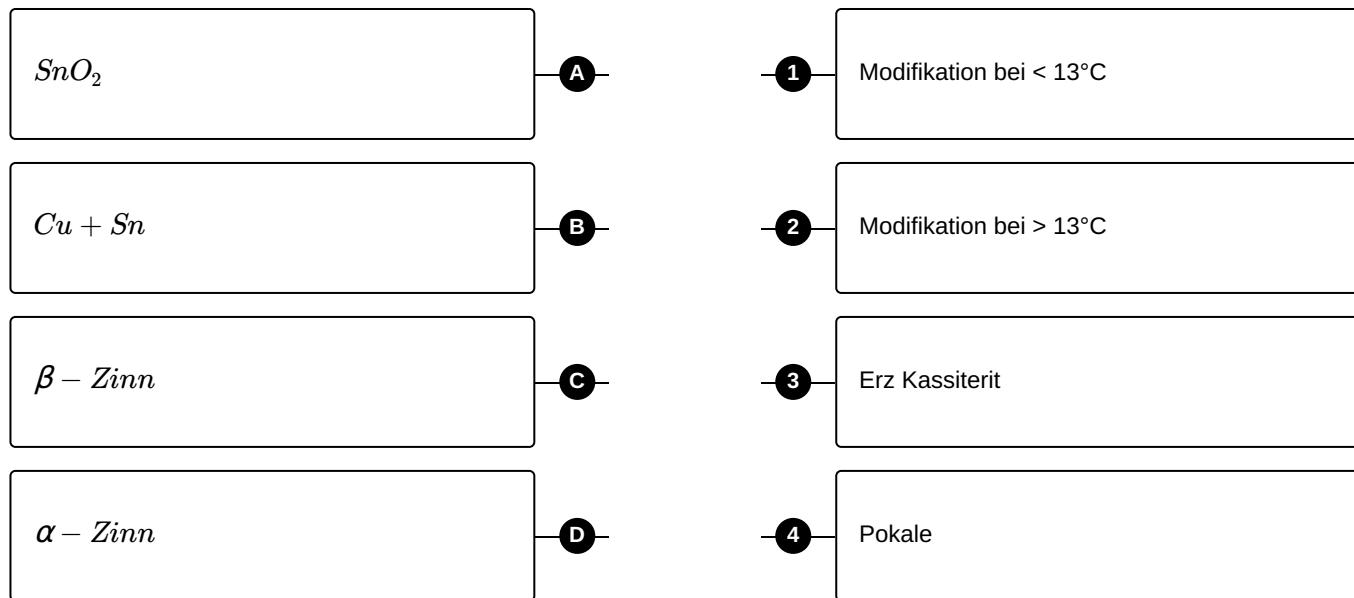


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege
gibt es für alle Abonnementen von sofatutor.com



Bestimme Eigenschaft oder Anwendung der folgenden Stoffe.

Verbinde die Stoffe entsprechend.





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.