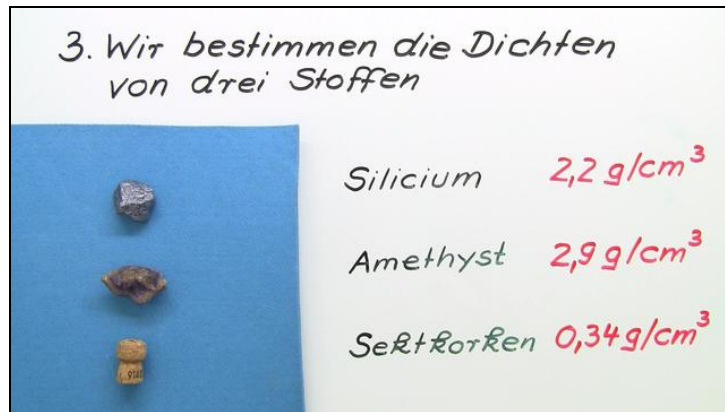




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Bestimmung der Dichte von Feststoffen mit unregelmäßiger Form



- 1 **Nenne die Dichte von Wasser.**
- 2 Benenne die Formel zu Berechnung der Dichte.
- 3 Berechne die Dichte des folgenden Stoffes.
- 4 Erschließe anhand der Dichte und des Volumens von Eisen, welche Masse das Eisenstück hat.
- 5 Berechne die Dichten aus der Masse und dem Volumen.
- 6 Ordne die Stoffe anhand ihrer Dichte.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

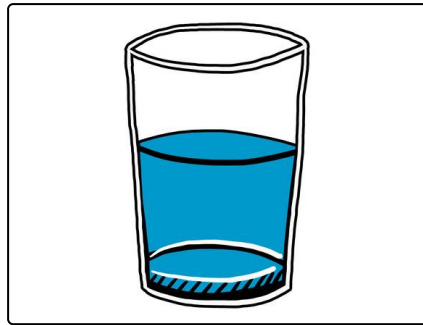


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Nenne die Dichte von Wasser.

Wähle die richtige Antwort aus.



100 g/cm^3 **A**

1 kg/cm^3 **B**

1 g/cm^3 **C**

20 g/cm^3 **D**

3 g/cm^3 **E**



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Dichte von Wasser.

1. Tipp

Achte auf die korrekte Einheit.

2. Tipp

Die Masse von Wasser beträgt in einem Beispiel 100 g und hat ein Volumen von 100 ml. Wie groß ist die Dichte?



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Dichte von Wasser.

Lösungsschlüssel: C

Die Dichte gibt an, welche Masse ein Kubikzentimeter Volumen eines bestimmten Stoffes hat. Die Dichte ist somit eine charakteristische Stoffkonstante. Sie ist aber auch eine Konstante, die stark von der Temperatur und vom Druck abhängig ist. Die Dichte von Wasser beträgt ca. 1 g/cm^3 . Das heißt auf einen Kubikzentimeter kommt ein Gramm Wasser. Wasser besitzt im Gegensatz zu anderen Stoffe eine besondere Eigenschaft: Es hat bei 4°C sein kleinstes Volumen und damit die größte Dichte. Diese Eigenschaft wird in der Physik als Anomalie des Wassers bezeichnet.