



# Dichte von Feststoffen

$$\text{Dichte} = \frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}}$$

## Bestimmung mit Hilfe von Kubikzentimeter-Würfeln

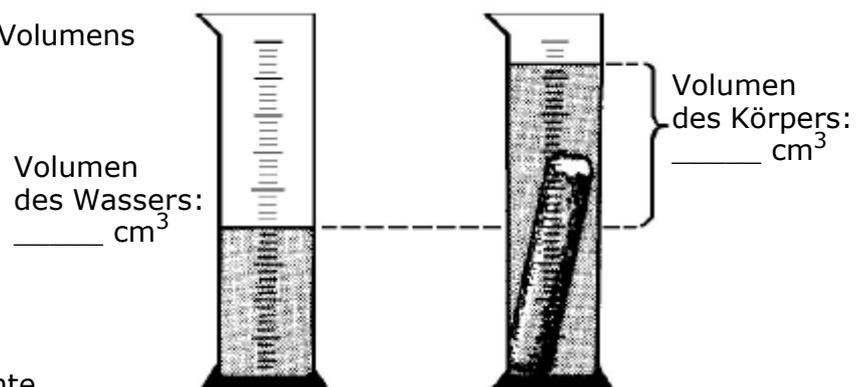
Aus der Masse in Gramm, die ein Würfel mit dem Volumen  $1 \text{ cm}^3$  hat, ergibt sich die Dichte des Stoffes.

Stoff	Masse	Volumen	$\frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}}$	Dichte
Holz	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$
Hartgummi	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$
Aluminium	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$
Zink	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$
Eisen	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$
Messing	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$
Kupfer	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$
Blei	g	$1 \text{ cm}^3$	$\text{g/cm}^3$	$\text{g/cm}^3$

## Dichte-Bestimmung eines unregelmäßig geformten Körpers

1. Wir wiegen den unregelmäßig geformten Brocken (Bestimmung seiner Masse).  
Seine Masse beträgt \_\_\_\_\_ g.

2. Bestimmung seines Volumens



3. Berechnung der Dichte

\_\_\_\_\_  $\text{cm}^3$  des Stoffes haben eine Masse von \_\_\_\_\_ g.

1  $\text{cm}^3$  des Stoffes hat dann eine Masse von \_\_\_\_\_ g.

Die Dichte des Stoffes beträgt also \_\_\_\_\_  $\text{g/cm}^3$ .

## Arbeitsauftrag:

1) Lies den entsprechenden Abschnitt zum Thema "Dichte" in deinem Chemiebuch. (S. \_\_\_\_)