



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 cm^3 hat, ergibt sich die Dichte des Stoffes.

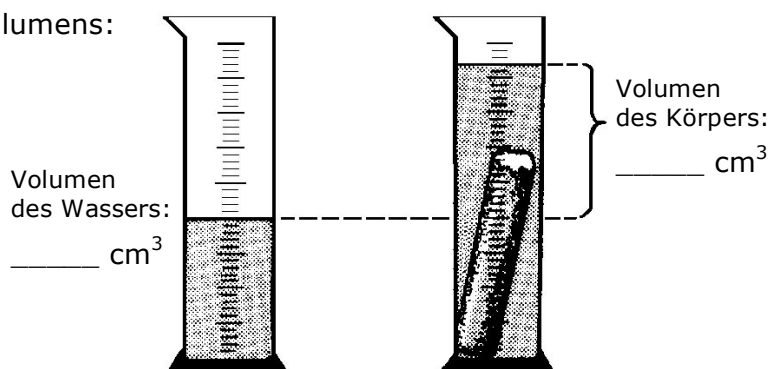
| Stoff | Masse | Volumen | $\frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}}$ | Dichte |
|-----------|-------|------------------|---------------------------------------|-----------------|
| Holz | g | 1 cm^3 | g/cm^3 | g/cm^3 |
| Hartgummi | g | 1 cm^3 | g/cm^3 | g/cm^3 |
| Aluminium | g | 1 cm^3 | g/cm^3 | g/cm^3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

_____ cm^3 des Stoffes haben eine Masse von _____ g.

___ 1 ___ cm^3 des Stoffes hat dann eine Masse von _____ g.

Die Dichte des Stoffes beträgt also _____ g/cm^3 .

Arbeitsauftrag:

- 1) Lies den entsprechenden Abschnitt zum Thema „Dichte“ in deinem Chemiebuch. (S. _____)