



Dichte von Flüssigkeiten

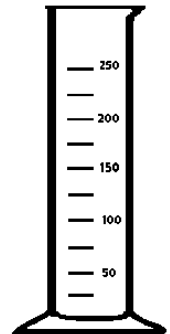
$$\text{Dichte} = \frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}}$$

Bestimmung der Dichte einer Flüssigkeit:

1. Ein leerer Messzylinder wird gewogen:

(Bestimmung seiner Masse)

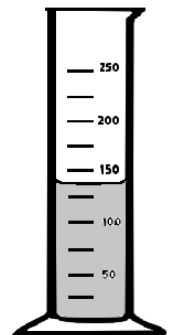
Die Masse des leeren Messzylinders beträgt ____ g.



2. Bestimmung des Volumens der Flüssigkeit:

Wir geben etwas Flüssigkeit in den zuvor leer gewogenen Messzylinder und lesen das Flüssigkeitsvolumen ab.

Das Flüssigkeitsvolumen beträgt ____ cm³.



3. Wir wiegen den mit der Flüssigkeit gefüllten Messzylinder:

Ergebnis: ____ g.

4. Ermittlung der Masse der Flüssigkeit:

Masse des gefüllten Messzylinders: ____ g minus Masse des leeren Messzylinders: ____ g

____ g - ____ g = ____ g

5. Berechnung der Dichte:

____ cm³ der Flüssigkeit haben eine Masse von ____ g.

1 cm³ der Flüssigkeit hat dann eine Masse von ____ g.

Die Dichte der Flüssigkeit beträgt also ____ g/cm³.

Arbeitsauftrag:

- 1) Die Masse eines Messzylinders wurde mit 73 g bestimmt. Nachdem 50 cm³ einer Flüssigkeit eingefüllt worden waren, wog er 113 g. Berechne die Dichte der Flüssigkeit. Um welchen Stoff könnte es sich handeln? Siehe dazu: Tabelle „Dichte einiger Stoffe“ im Internet, Adresse: <http://www.chemie-master.de/lex/dichtetab.html>
- 2) Lies den entsprechenden Abschnitt zum Thema „Dichte“ in deinem Chemiebuch. (S. ____)