



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 minus Masse des leeren Messzylinders

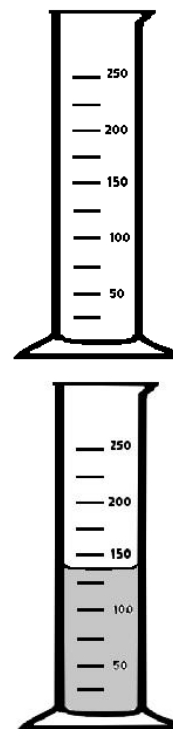
_____ g — _____ g = _____ g

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:

- 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>
- Lies den entsprechenden Abschnitt zum Thema "Dichte" in deinem Chemiebuch. (S. ____)