

## Dernière méthode

Pour savoir de quel liquide il s'agit on va calculer sa masse volumique.

a) Formule et unités

$$\rho = \frac{m \rightarrow \text{kg}}{V \rightarrow \text{L}}$$

$\rightarrow \text{kg/L}$

b) Données et conversions

$$\rho = ? \text{ kg/L}$$

$$m = 56,7 \text{ g} = 0,0567 \text{ kg}$$

$$V = 45 \text{ mL} = 0,045 \text{ L}$$

c) Résultat littéral

$$\rho = \frac{m}{V}$$

d) Calcul

$$\rho = \frac{0,0567 \text{ kg}}{0,045 \text{ L}}$$

$$\rho = 1,26 \text{ kg/L}$$

e) Réduction

Comme  $\rho = 1,26 \text{ kg/L}$

le liquide

est du glycérol.

C5.2-b

Calculer le volume d'un cube  
d'aluminium de 0,32 kg.

a)  $\rho = \frac{m \rightarrow g}{V \rightarrow \text{cm}^3}$   
 $\hookrightarrow g/\text{cm}^3$

b)  $\rho = 2,7 \text{ g/cm}^3$   
 $m = 0,32 \text{ kg} = 320 \text{ g}$   
 $V = ? \text{ cm}^3$

c) RL

$$\frac{\rho}{1} = \frac{m}{V}$$

$$V = \frac{m \times 1}{\rho}$$

