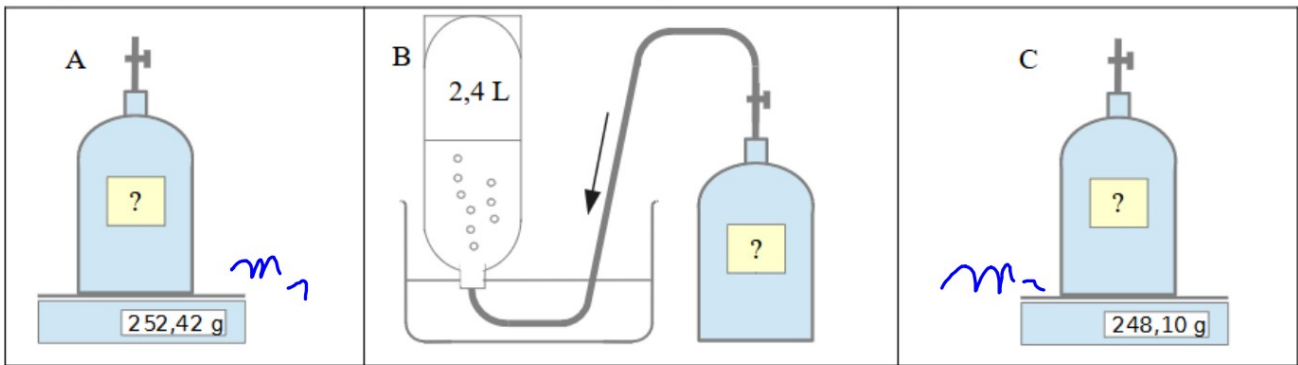


2. Application : Identification d'un gaz inconnu. L'expérience se fait à 0°C.



a) En utilisant les documents ci-dessus et vos connaissances identifiez le gaz contenu dans la bouteille ?

$V = 2,4 \text{ L}$
 $m = 252,42 \text{ g} - 248,10 \text{ g}$
 $m = 4,32 \text{ g}$
 $m_1 = m_1 - m_2$
 $\rho = \frac{m}{V} \quad \rho = \frac{4,32 \text{ g}}{2,4 \text{ L}}$
 $\rho = 1,8 \text{ g/L}$
 Il s'agit de l'argon ou du dioxyde de carbone.
 En savoir lequel des deux il s'agit, on fait le test avec l'eau de chaux.

A 38.8 Rédaction d'un exercice
en sciences physiques.

1. Calculer le volume d'un objet en
cuivre de 1,2 kg.

a) Formule et unités

$$\rho = \frac{m \rightarrow g}{V \rightarrow \text{cm}^3}$$

$\rightarrow g/\text{cm}^3$

b) Grandeurs et conversions

$$\rho = 8,96 \text{ g/cm}^3$$
$$m = 1,2 \text{ kg} = 1200 \text{ g}$$
$$V = ?$$

c) Résultats littéral.

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

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

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

d) Calcul

$$V = \frac{1700 \text{ g}}{8,96 \text{ g/cm}^3}$$

$$V = 134 \text{ cm}^3$$

e) Réduction
Cet objet a un volume
de 134 cm³.

) Calculer la masse d'un objet
en aluminium de 8,1 L