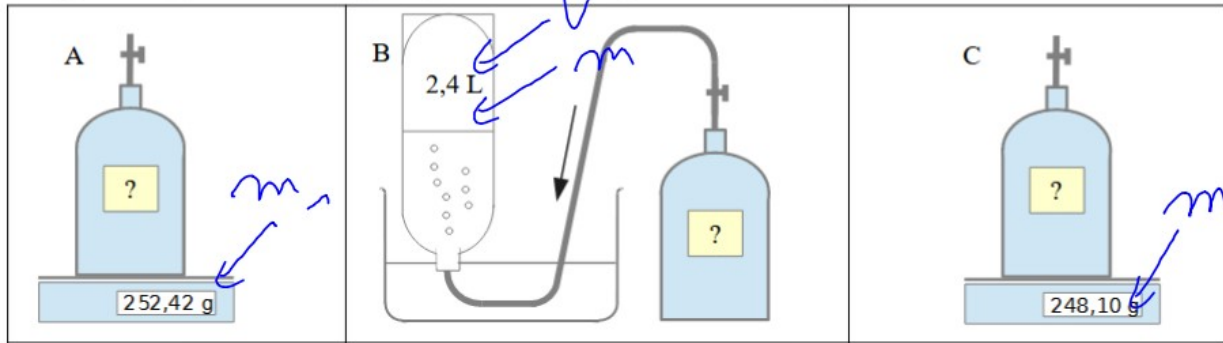


2. Application: Identification d'un gaz inconnu. L'expérience se fait à 0°C.



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

$$\rho = \frac{m}{V} \quad \left| \quad V = 2,4 \text{ L} \right.$$
$$\left. \begin{array}{l} m = m_2 - m_1 \\ m = 252,42 \text{ g} - 248,10 \text{ g} \\ m = 4,32 \text{ g} \end{array} \right.$$

$$\rho = \frac{4,32 \text{ g}}{2,4 \text{ L}} = 1,8 \text{ g/L}$$

Donc ce gaz est du dioxyde de carbone ou de l'argon.

