

Pour lundi 1/4

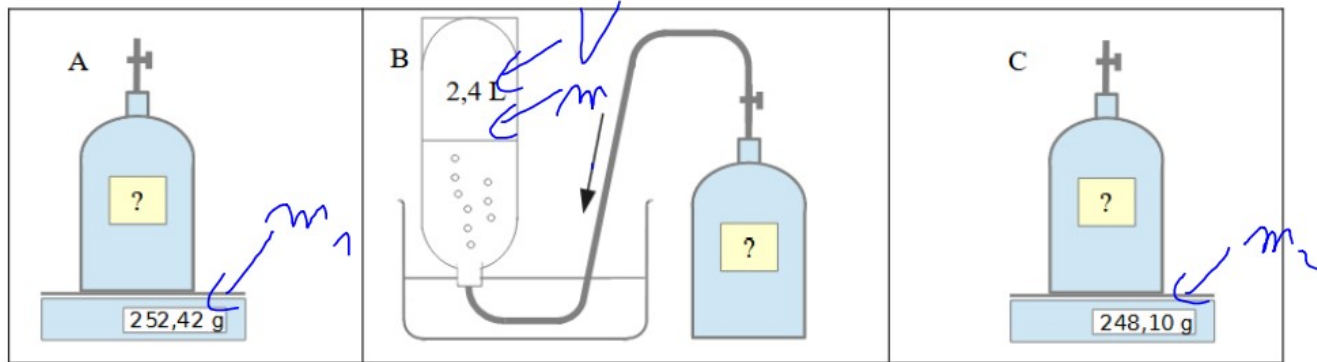
Act A 39.1

et dernier





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 ?

Volume du gaz récupéré :  $V = 2,4 \text{ L}$

Massa du gaz récupéré :  $m = m_1 - m_2$

$m = 252,42 \text{ g} - 248,1 \text{ g}$

Massa volumique :  $m = 4,32 \text{ g}$

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

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

$$\rho = 1,8 \text{ g/L}$$

Le gaz est donc ou de l'oxygène  
ou du dioxyde de carbone.

Pour savoir de quel des 2 il s'agit,  
on effectue le test avec l'eau de chaux.  
Si l'eau de chaux se trouble, c'est  
qu'il s'agit de  $\text{CO}_2$ , sinon c'est de l'oxygène.

