

## Objectif :

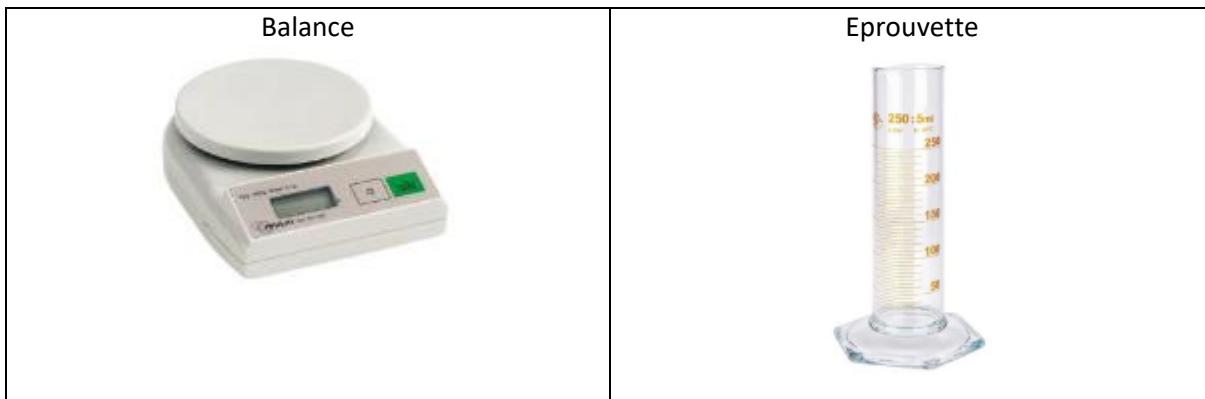
Proposer et mettre en œuvre un protocole expérimental pour déterminer une masse volumique d'un liquide.

## Masse volumique

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

Annotations manuscrites en rose :  $\rho$  est encadré par  $\text{g}/\text{mL}$  et  $m$  est encadré par  $\text{g}$  et  $V$  est encadré par  $\text{mL}$ .

## Matériel



## Protocole

- Etape N°1 :
- Etape N°2 :
- Etape N°3 :
- Etape N°4 :
- Etape N° ... :

## Mesures expérimentales

Volume (mL)					
Masse (g)					

Calcul de la masse volumique expérimentale :

$$\rho \left( \frac{g}{mL} \right) =$$

$\rho \left( \frac{g}{mL} \right)$					
------------------------------------	--	--	--	--	--

Comparaison avec la masse volumique théorique :

Espèce chimique	Masse volumique (g/L)
acétone	790
acide acétique	1049
azote	810
brome	3087
eau	1000
eau de mer	1030
essence	750
éthanol	789

Attention : 1 mL = 0,001 L

$$\left( \frac{g}{mL} \right) = \frac{1}{0,001} \left( \frac{g}{L} \right)$$