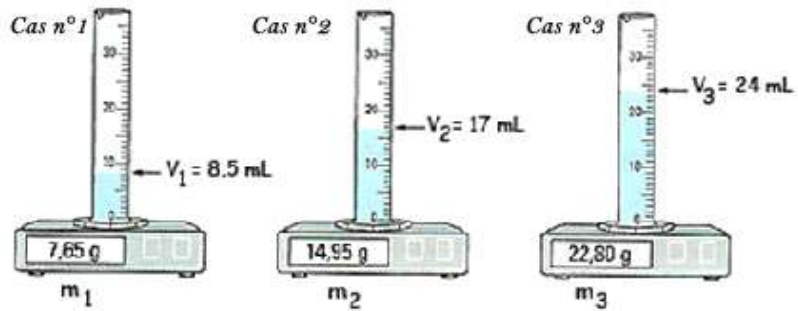




Voici le résultat de ses mesures :



2- Comment s'appelle le « récipient » déposé sur la balance ?

\*\*

3- Identifiez les huiles essentielles en détaillant précisément vos calculs.

**Coup de pouce**, calculez la masse volumique de chaque huile !

\*\*

\*\*

\*\*

4- Dans le cas 1, elle introduit l'huile dans une fiole jaugée de volume  $V_1 = 50$  mL jusqu'au trait de jauge. Calculez la masse d'huile  $m_{H1}$  dans la fiole.

\*\*

\*\*

5- Dans le cas n°2, quel serait le volume  $V_2$  de l'huile si elle pèse une masse  $m_{H2} = 100$  mg

\*\*

\*\*

TOTAL Exercice

/ 10

**Exercice n°3 : Complétez le tableau ci-dessous en nommant le matériel**


\*\*

\*\*

TOTAL Exercice

/ 2 points

**Exercice n°4 : Il ne faut pas boire trop sucré ...**



On souhaite fabriquer de l'eau sucrée de même concentration massique en sucre que le coca cola.

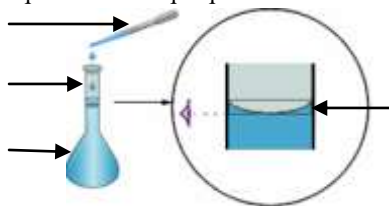
Pour cela il faut dissoudre  $N_{\text{suc}} = 17,5$  morceaux de sucre dans un volume d'eau  $V_{\text{sol}} = 1,0$  L

**Donnée :** La masse d'un morceau de sucre  $m_{\text{ms}} = 5,0$  g

1- Dans la préparation, d'une telle solution sucrée quel matériel faut-il utiliser ?

\*\*

2- Une des étapes de cette préparation est schématisée ci-dessous :



Légender le schéma et expliquer cette étape.

\*\*

\*\*

3- Calculer la concentration  $C_m$  en masse de sucre du coca cola ?

\*\*

\*\*

4- Calculer le nombre de morceau de sucre  $N_s$  que vous prenez en buvant une canette de coca d'un volume  $V_{\text{sol}} = 330$  mL. Conclusion.

\*\*

\*\*

\*\*

TOTAL Exercice

/ 8 points