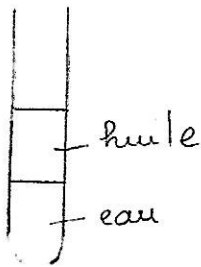


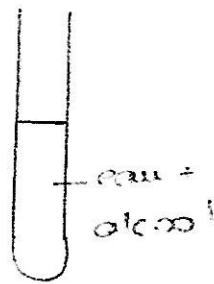
## I - Miscibilité et densité

1)

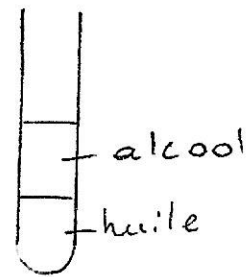
①



②



③



2) mélange hétérogène ; mélange homogène ; mélange hétérogène

3) Formule de la masse volumique  $\rho$  :

$$\text{kg/L} \quad \rho = \frac{m - \text{kg}}{V - \text{L}}$$

4) Pour le mélange ① l'eau est en dessous de l'huile car elle a une masse volumique plus élevée que celle de l'huile.

Pour le mélange ③ l'huile est en dessous de l'alcool car elle a une masse volumique plus grande que celle de l'alcool.

## II Protocole pour déterminer la masse volumique:

- Peser la fiole jaugée vide avec son bouchon sur la balance et relever sa masse :  $m_{vide}$ .
- Remplir la fiole jaugée avec le liquide jusqu'à ce que le bas du ménisque soit sur le trait de jauge.
- Peser de nouveau la fiole bouchonnée :  $m_{pleine}$
- Calculer la masse du liquide :  $m_{liquide}$
- Calculer la masse volumique

Résultats :  $m_{vide} =$

$m_{pleine} =$

$$m_{liquide} = m_{pleine} - m_{vide}$$

$$m_{liquide} =$$

$$\text{Or } \rho = \frac{m_{solution}}{V}$$

$$\text{ici } V = 50,0 \text{ mL} = 50,0 \text{ cm}^3$$

$$1 \text{ mL} = 1 \text{ cm}^3$$

↓

$$m_{solution} = m_{liquide} =$$

$$\text{donc } \rho =$$

$$\rho =$$