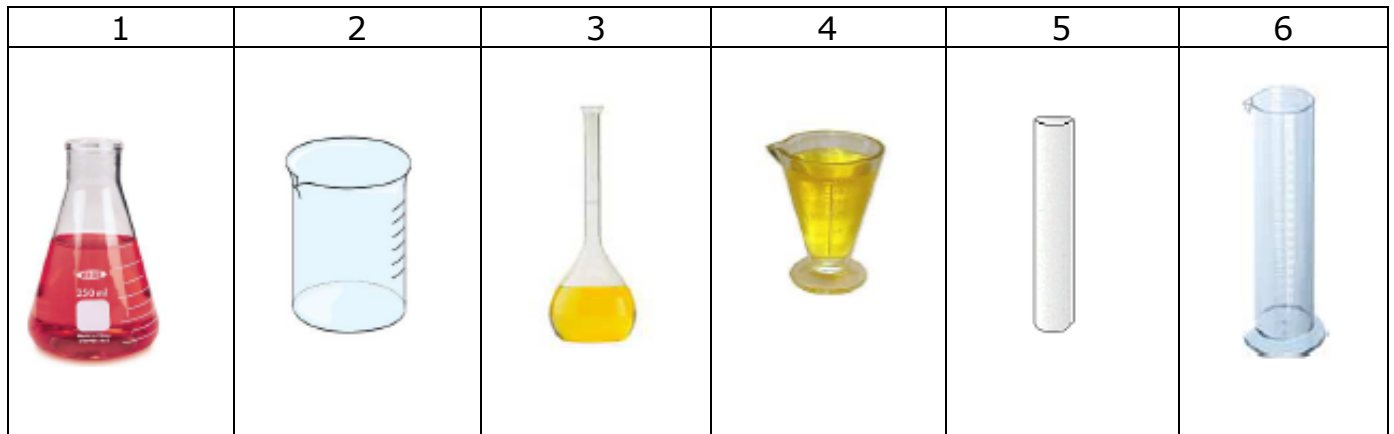


# CONTRÔLE D'ENTRAÎNEMENT PE-C7

## Exercice 1 : La verrerie

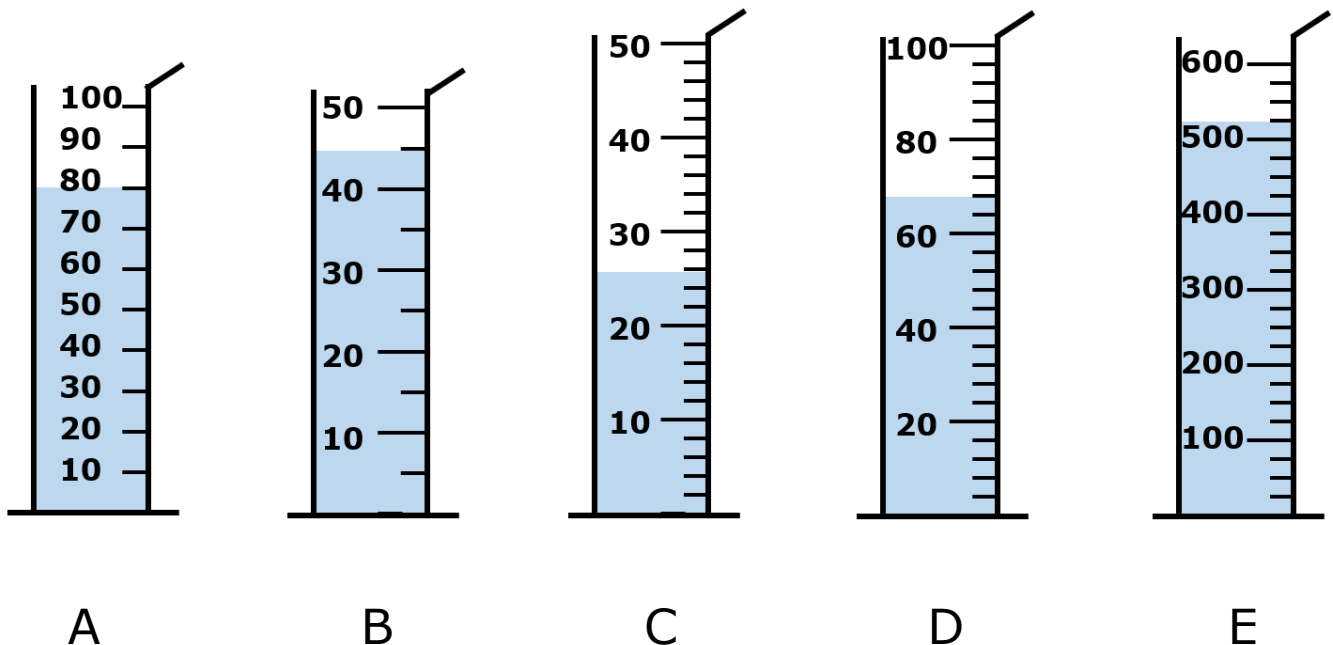


1-Nommer chacun des récipients suivants.

2-Indiquer le nom de l'appareil permettant de mesurer la masse d'un objet.

3-Indiquer le nom de l'appareil permettant de mesurer le volume d'un liquide.

4-Lire les volumes indiqués en mL dans chacune des éprouvettes graduées puis les convertir en  $\text{cm}^3$ .



## Exercice 2 : Conversions

Réaliser les conversions suivantes sur les unités de volume.

$$1 \text{ kg} = \text{---} \text{ g}$$

$$37 \text{ mg} = \text{---} \text{ g}$$

$$1 \text{ L} = \text{---} \text{ mL}$$

$$10 \text{ mL} = \text{---} \text{ cm}^3$$

$$600 \text{ mL} = \text{---} \text{ L}$$

$$1 \text{ tonne} = \text{---} \text{ kg}$$

$$0,05 \text{ kg} = \text{---} \text{ g}$$

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

$$15 \text{ cL} = \text{---} \text{ mL}$$

$$300 \text{ L} = \text{---} \text{ m}^3$$

$$250 \text{ g} = \text{---} \text{ kg}$$

$$0,003 \text{ kg} = \text{---} \text{ g}$$

$$1 \text{ L} = \text{---} \text{ dm}^3$$

$$350 \text{ mL} = \text{---} \text{ cL}$$

$$65 \text{ mL} = \text{---} \text{ dm}^3$$

### **Exercice 3 : Soluté – solvant - saturation**

1-Lorsqu'on mélange du sel avec de l'eau, l'eau est :

- le solvant       le soluté       la solution       la saturation

2-Lorsqu'on mélange du sel avec de l'eau, le sel est :

- le solvant       le soluté       la solution       la saturation

3-Lorsqu'on mélange du sel avec de l'eau, le mélange est appelé :

- le solvant       le soluté       la solution       la saturation

4-On ajoute du sel dans l'eau, on dit que :

- le sel a disparu       le sel a fondu       le sel s'est dissout

5-Lorsqu'on ne peut plus dissoudre de soluté dans un volume donné de solvant, on dit que la solution est :

- pleine de sel       saturée       condensée

6-On ajoute du sel dans l'eau.

➤ Avant la saturation, le mélange obtenu est :

- un corps pur       un mélange homogène       une mélange hétérogène

➤ Après la saturation, le mélange obtenu est :

- un corps pur       un mélangé homogène       une mélange hétérogène

### **Exercice 4 : Une solution d'eau salée**

On dissout 25 g de sel dans 100 mL d'eau à une température de 20°C.

#### **Données :**

- limite de saturation du sel dans l'eau à 20 °C = 350 g/L
- masse volumique de l'eau : 1 kg/L

1-Indiquer la valeur de la masse de la solution d'eau salée après l'ajout de sel dans l'eau.

2-Calculer la masse volumique de cette solution.