

## Exercice N°1 : ( 8 points)

20

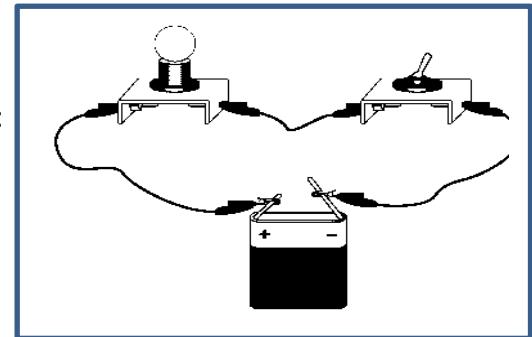
1.

a. Donne le nom de chacun des éléments du circuit électrique suivant :

.....  
.....

b. complète le tableau suivant en indiquant l'état de la lampe : éteinte ou allumée.

Interrupteur	Fermé	ouvert
Lampe	.....	.....



2. a. donne la définition d'un mélange.

.....  
.....

b. classe les mélanges suivants dans le tableau :

eau salée - eau et sirop de menthe - jus d'orange avec pulpe – eau boueuse – eau sucrée – eau et l'huile

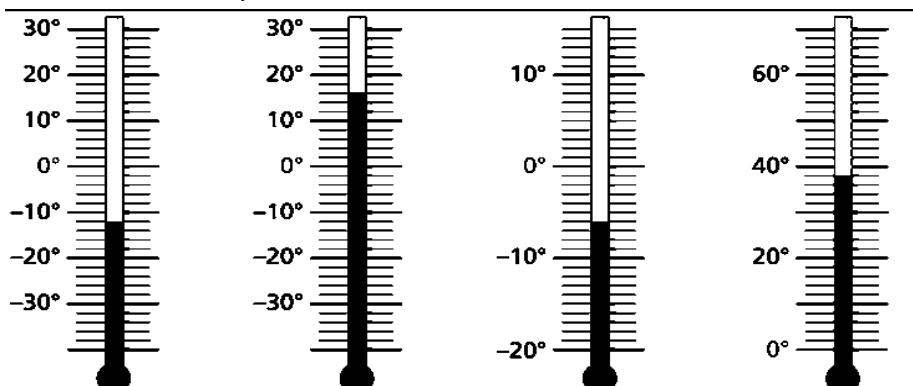
Mélange homogène	Mélange hétérogène
.....	.....

3. Complète par les mots suivants : un filtrat – une décantation – une filtration – une distillation .

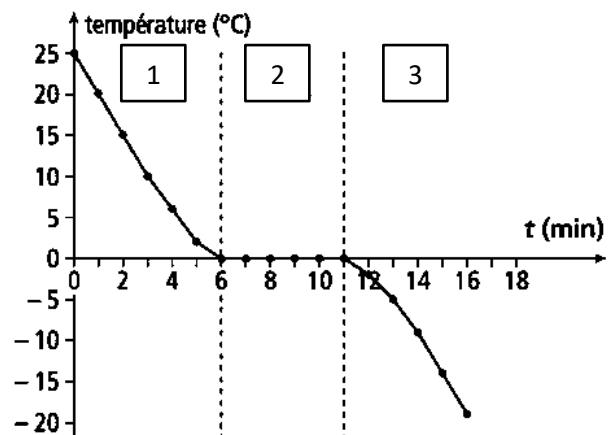
- a. .... est une méthode qui permet de séparer les constituants d'un mélange hétérogène en laissant le mélange au repos .
- b. .... est une méthode qui permet de séparer les constituants d'un mélange homogène .
- c. .... est le liquide obtenu après avoir séparé les constituants solides d'un mélange hétérogène par .....

## Exercice N°2 ( 8 points )

1. a. Indique la valeur de la température en °C .



2. Complète par les mots et les températures suivants : **Fusion / 100°C / degré Celsius / °C**
- L'unité usuelle de la température est ..... , de symbole .....
  - La température de ..... de l'eau pure (glace) est de **0°C** sous pression atmosphérique normale.
  - La température **d'ébullition** de l'eau pure est de .....sous pression atmosphérique normale .
3. Ahmed refroidit de l'eau et il relève la température de façon régulière :
- Quel est le changement d'état physique étudié ?.....
  - Faire correspondre les numéros du graphique avec les états physiques : **solide / liquide / liquide + solide**.
- Numéro **1** : .....
  - Numéro **2** .....
  - Numéro **3** .....



- c. Combien de temps dure le changement d'état physique ?.....

### Exercice N°3 ( 4 points )

Pour séparer l'eau de l'huile en utilise : **ampoule à décanter** .

Indique sur le schéma le nom de chaque élément .

