Pr. ZIZI

Contrôle N° 01 Semestre II

Sciences physiques

***Lycée collégial Nom : ……………………………...***

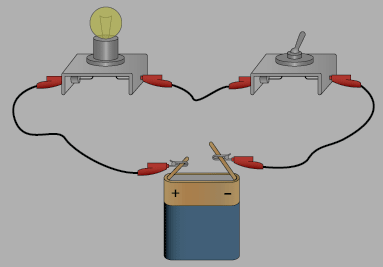
***Youssef ben Tachfine Prénom :………………………….***

***IMINTANOUTE*** Durée : 1h Classe : 1ACSC N° : …….

**Exercice N°1 : ( 8points)**

**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 | ………………… | ………………….. |

1. **a**. donne la définition d’un mélange.

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

**b**. classe les mélanges suivants dans le tableau :

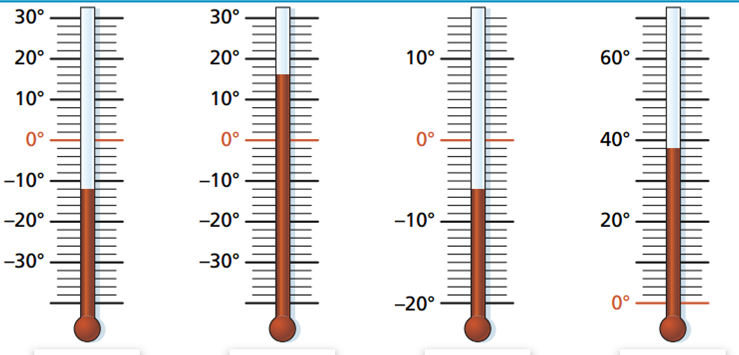
**eau salée - eau et sirop de menthe - jus d’orange avec pulpe – eau boueuse – eau sucrée – eau et l’huile**

|  |  |
| --- | --- |
| **Mélange homogène** | **Mélange hétérogène** |
|  |  |

1. Complète par les mots suivants : un filtrat – une décantation – une filtration – une distillation .
2. ……………………………. est une méthode qui permet de séparer les constituants d’un mélange hétérogène en laissant le mélange au repos .
3. …………………est une méthode qui permet de séparer les constituants d’un mélange homogène .
4. ……………………. 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 .



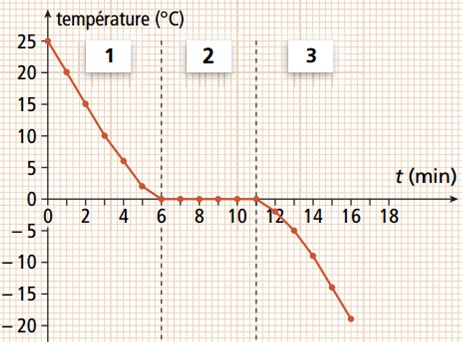
………… ……………. ………….. ……………..

1. 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 .

1. Ahmed refroidit de l’eau et il relève la température de façon régulière  :
2. Quel est le changement d’état physique étudié ?..............................................
3. Faire correspondre les numéros du graphique avec les états physiques : **solide / liquide / liquide + solide**.

* Numéro  : : ………………………………..
* Numéro  : ………………………………..
* Numéro  : ………………………………..



2

1

1

2

3

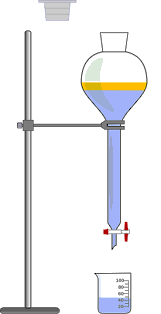
3

1. 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 .



……………………..

………………………

………………………

………………………..

Pr. Zizi larbi