

Nom : \_\_\_\_\_  
Prénom : \_\_\_\_\_  
Classe : 1APIC N° : \_\_\_\_\_

Lycée collégial elmanssour eddahbi – tantan

Devoir surveillé 3/S1

1<sup>ère</sup> année collège

Matière : Sciences Physiques Durée : 1heure Ex A

A.S : 2017/2018

Prf. AMMARI Muh'amat

**20**

**Exercice N° 1 :Testez vos informations (8points)**

**1. Réponds par « Vrai » ou « faux » aux affirmations suivantes :**

- Un mélange est formé de deux ou plusieurs constituants différents.\_\_\_\_\_
- Lors de la dissolution, la masse totale du soluté et du solvant reste constante.\_\_\_\_\_
- Le sang est-il mélange hétérogène.\_\_\_\_\_

**3**

**2. Entourer la bonne réponse :**

- Après distillation d'une eau minérale, l'eau obtenu est un **mélange homogène / corps pur**.
- On mélange de l'eau et de l'alcool, ils forment un liquide homogène ; ils sont **miscibles/insolubles**.
- Un solide qui peut être dissous dans l'eau s'appelle, un **solvant / soluté**.

**3**

**3. Compléter les phrases suivants par les mots suivant : hétérogène – homogène – aqueuse – solution.**

- Un mélange \_\_\_\_\_ est un mélange dans lequel on ne distingue pas à l'œil nu les constituants.
- Un mélange \_\_\_\_\_ est un mélange dans lequel on distingue à l'œil nu au moins deux constituants.
- Une \_\_\_\_\_ est un mélange homogène obtenu par dissolution d'une espèce chimique (le soluté) dans un liquide (le solvant).
- Si le solvant est l'eau la solution est appelée solution\_\_\_\_\_.

**2**

**Exercice N° 2 : Appliquez vos informations :(8points)**

**I. Classer les mélanges suivants dans le tableau : l'eau sidi Ali –l'air –(eau+sel) –(eau+ huile)– (eau+sable).**

Mélanges homogènes	Mélanges hétérogènes
_____	_____

**2.5**

**II.Le schéma ci-dessous résume une technique utilisée pour séparer les constituants d'un mélange :**

1. Donner un nom à ce schéma :\_\_\_\_\_

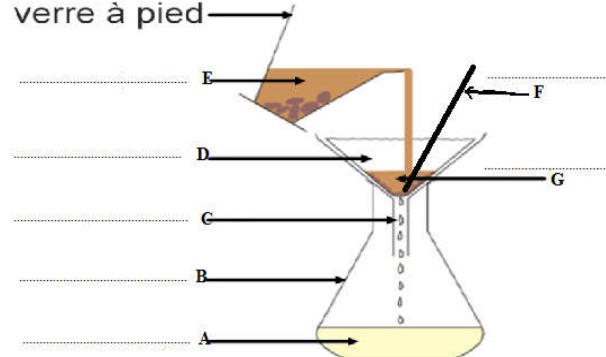
**0.5**

2. Remplace chaque lettre par le mot qui convient:

**3.5**

**Mots à utiliser : Filtrat - Erlenmeyer –Entonnoir-Résidu -**

**Agitateur –Papier filtre – Eau boueuse.**



**0.5**

3. Le mélange de départ est-il homogène ou hétérogène ?

**0.5**

4. Le produit recueilli à la fin de l'opération est-il homogène?

**0.5**

**Exercice N° 3 :Intervention pour résoudre le problème :(4points)**

**Dans les travaux pratiques des sciences physiques votre professeur a te demandé de séparer les constituants de l'eau minérale, on utilise le montage représenté ci-dessous :**

1. a quels numéros correspondant le légendes suivants :

**3**

Distillat – Entrée d'eau froide – Sortie d'eau tiède – Réfrigérant –

Chauffe ballon – Eau salée.

1. ....	2. ....	3. ....
4. ....	5. ....	6. ....

**0.5**

2. Donner le nom de cette technique :\_\_\_\_\_

**0.5**

3. Donner le nom de l'eau obtenu ?\_\_\_\_\_

**0.5**

