بسم الله الرحمن الرحيم

Nom :---------- **Prénom :----------** **Classe :1APIC N° :-------**	Lycée collégial elmanssour eddahbi – tantan *Devoir surveillé 3/S1* **1ère année collège** **Matière : Sciences Physiques Durée : 1heure Ex A**	*A.S :2017/2018* **Prf.AMMARI Muh'amad**

20

www.coursfacile.com

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.----------

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. 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----------.

3 / 3 / 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
----------	----------

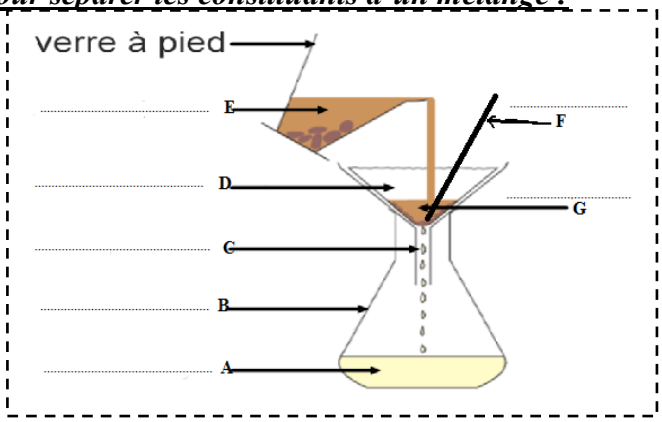
2.5

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.

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)

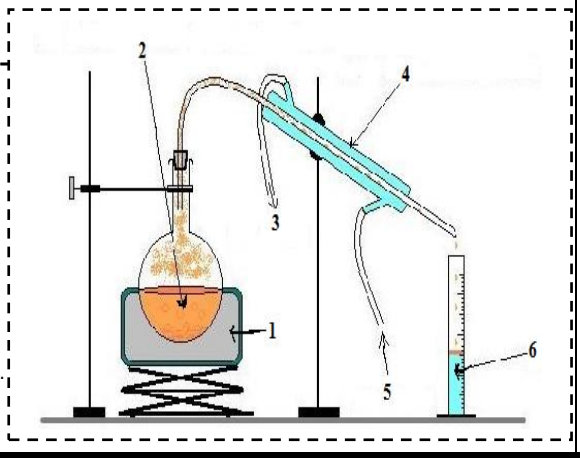
Dans les travaux pratiques des sciences physiques votre professeur a te demandé de séparer les constituants de l'eau minérale, on utilise le montage représenté ci-dessous :

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. .....

2. Donner le nom de cette technique :..... 0.5
3. Donner le nom de l'eau obtenu ?..... 0.5



Prf. AMMARI.Med

Bonne chance !

والله ولي التوفيق

www.coursfacile.com