

Non :
Prénom :

**CONTROL 3 SEMESTRE I
EN SCIENCE PHYSIQUE**
Pr .Elamrani

**Moulay Rachid -Casablanca -
Etablissement : Abdallah guenoune
année scolaire : 2017/2018**

Exercice 1 (8points)

1-compléter les phrases suivants par les mots suivant : **homogène-séparer-filtrat -hétérogène**

- 1 • La décantation permet de les constituants les plus lourds d'un mélange
1 • La filtration permet d'obtenir un mélange et l'eau obtenu appelé

2-répondre par ou faux :

- 0.5 • Le filtre papier ne laisse que l'eau s'écouler
0.5 • L'eau obtenu par la distillation est appelé eau distillée
0.5 • Le rôle du réfrigérant dans la distillation est la vaporisation
0.5 • La masse de solvant et du soluté ne rest pas la même avant et après la dissolution

3-entourer la bonne réponse :

- 0.5 ➤ Dans l'eau de mer le sel est :-le solvant /-la solution /-la soluté
0.5 ➤ Le résultat d'une décantation est :un liquide homogène /-un liquide hétérogène /-un corps pur
0.5 ➤ L'eau de robinet est : -homogène / -hétérogène /-concentrée
0.5 ➤ Pour séparer les constituants d'un mélange homogène : -décantation /-filtration /-distillation

4-donner la définition de :

- 1 🚩 Un mélange homogène :
1
1 🚩 Un mélange hétérogène :
1

Exercice 2 (8points)

I-compléter le tableau suivant par : l'eau boueuse -(l'eau +sucre) -le the -l'eau minéral -
(eau +sel)-(eau+huile)

Mélanges homogènes	Mélanges hétérogènes
1.5	

II-on considère le mélange (eau +sel)

1 1-quelles est la nature de ce mélange ? justifier

.....

1.5 2-donne le nom de ce mélange et le solvant et la soluté

-le nom du mélange : le soluté : le solvant :

3-pour séparer les constituants de ce mélange on a besoin du schéma suivant :

3-1 a quels numéros correspondant le légendes suivants : **entrée d'eau froide -sortie d'eau -réfrigérant - ballon -chauffe ballon -distillat -erlenmeyer- eau salée**

- 2 1-.....2-.....3-.....
3-.....4-.....5-.....
6.....7-.....8-.....

1 3-2-donner le nom de cette technique :

1 3-2-donner le nom de l'eau obtenu ?



