

Non :
Prénom :

CONTROL 3 SEMESTRE I EN SCIENCE PHYSIQUE

**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**

- La décantation permet deles constituants les plus lourds d'un mélange
 - La filtration permet d'obtenir un mélangeet l'eau obtenu appelé

2-répondre par ou faux :

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

3-entourer la bonne réponse :

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

4-donner la définition de :

- Un mélange homogène :
 - Un mélange hétérogène :

Exercice 2 (8points)

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

<i>Mélanges homogènes</i>	<i>Mélanges hétérogènes</i>

II-on considère le mélange (eau +sel)

1-Quelles est la nature de ce mélange ? justifier

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

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 –réfrigérent – ballon –chauffe ballon –distillat –erlenmeyer- eau salée

1-..... 2-..... 3-.....

3-..... 4-..... 5-.....

6..... 7-..... 8-.....

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

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



