

Non :	CONTROL 3 SEMESTRE I EN SCIENCE PHYSIQUE <i>Pr .Elamrani</i>	Moulay Rachid -Casablanca - Etablissement : Abdallah guenoune année scolaire : 2017/2018
-------------	--	--

Exercice 1 (8points)	
1	1-compléter les phrases suivants par les mots suivant : homogène-séparer-filtrat –hétérogène
1	<ul style="list-style-type: none"> • La décantation permet de les constituants les plus lourds d'un mélange • La filtration permet d'obtenir un mélange et l'eau obtenu appelé
0.5	2-répondre par ou faux :
0.5	<ul style="list-style-type: none"> • Le filtre papier ne laisse que l'eau s'écouler • L'eau obtenu par la distillation est appelé eau distillée • Le rôle du réfrigérant dans la distillation est la vaporisation • La masse de solvant et du soluté ne reste pas la même avant et après la dissolution
0.5	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
1	4-donner la définition de :
1	<div style="display: flex; align-items: center;"> Un mélange homogène : </div>
1	<div style="display: flex; align-items: center;"> Un mélange hétérogène : </div>

Exercice 2 (8points)					
I-compléter le tableau suivant par : l'eau boueuse –(l'eau +sucre) –le thé -l'eau minéral – (eau +sel)-(eau+huile)					
1.5	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%; padding: 5px;">Mélanges homogènes</th> <th style="width: 50%; padding: 5px;">Mélanges hétérogènes</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="height: 40px;"></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	Mélanges homogènes	Mélanges hétérogènes		
Mélanges homogènes	Mélanges hétérogènes				
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	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; min-height: 100px;"> 1-.....2-.....3-..... 3-.....4-.....5-..... 6.....7-.....8-..... </div>				
1	3-2-donner le nom de cette technique :				
1	3-2-donner le nom de l'eau obtenu ?.....				

Exercices 3 (4points)

1-Dans les travaux pratiques du sciences physiques votre professeur a te demandé de séparer les constituants de l'eau boueuse .***donner les noms des technique qui peux t'aider avec ses schémas (sachant qu'il ya seulement de bécchers , papier filtre et un entonnoir)***

[illegible]

2-Traduire en arabe : la décantation :.....homogène :.....