








Exercice 1 (/8)
Entoure la bonne réponse : (/8)

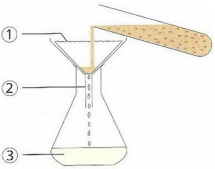
Lorsqu'on mélange du sel avec de l'eau, celle-ci est :	la solution	le soluté	la solution
Lorsqu'on mélange du sucre avec de l'eau, on réalise :	une fusion	une dissolution	une filtration
Lorsqu'on ne peut plus dissoudre de soluté dans un volume donné de solvant, on dit que la solution est :	condensée	saturée	salée
La température d'ébullition de l'eau est :	0 °C	50 °C	100 °C
La séparation des constituants par décantation est représentée par			
Un mélange dans lequel on distingue, à l'oeil nu, les différents constituants est un	Mélange homogène	Mélange hétérogène	Mélange limpide
Pendant l'ébullition de l'eau distillée, la température	diminue	augmente	Reste constante
Parmi les étapes du traitement de l'eau :	dégrillage	bricolage	contolage

Exercice 2 (/8)
I/ On a réalisé les mélanges suivants :


			
1	2	3	4
Eau + sucre	Alcool + sucre	Cyclohexane + eau	Alcool + eau

1/ Quels sont les mélanges homogènes ? (/2)
2/ Quels sont les mélanges hétérogènes ? (/2)

II/ Le schéma ci-contre présente une technique de séparation des constituants d'un mélange hétérogène.
3/ Comment se nomme cette technique ? (/1.5)
4/ Attribue à chaque numéro une légende à choisi parmi les mots suivants : (/1.5)
filtrat ; entonnoir ; filtre ; mélange hétérogène.
5/ Où se trouve le mélange homogène ? Le mélange hétérogène ? (/1)
.....



Exercice 3 (/4)
Yassine prépare un chocolat chaud en mélangeant :
25 de nesquik ; 2 sucres de 5 g ; 0.5 L de lait.



Après dissolution, le mélange est homogène.
1/ Qui est (sont) le(s) soluté(s) ? (/1,5)
2/ Qui est (sont) le(s) solvant(s) (/1).....
3/ Quelle est la masse totale de la boisson café ? Explique (/1,5) $\rho_{lait}=1028\text{ g/L}$
.....