

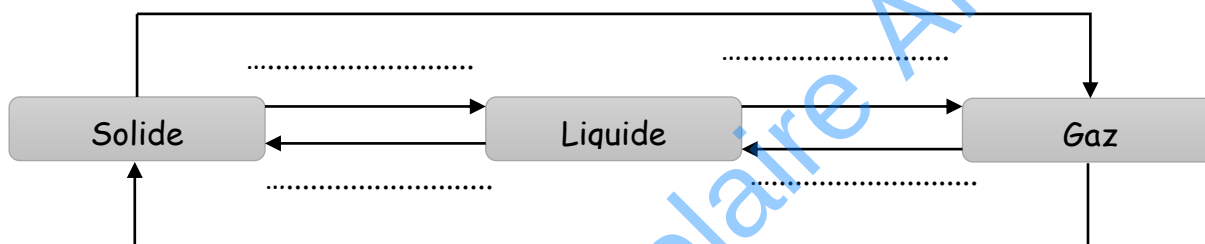
Exercice N°1 : (6 pts)

1) Complétez le texte par les mots suivants : (0,25pts x 12)

La chaleur ; augmente ; la solidification ; change ; la fusion ; ne change pas ; séparation ; homogène ; Une solution ; dissolution ; le soluté ; solvant.

- Quand un corps reçoit de, sa température
- Lors dede l'eau, son volume.....
- Lors dede la glace, sa masse.....
- La distillation est une technique dedes constituants d'un mélange
-est un mélange homogène obtenu pard'une espèce chimique (.....) dans un.....

2) Compléter la figure suivante : (0,5pts x 6)



Exercice N°2 : (6pts)

Pour distiller l'eau minérale, on utilise le montage représenté ci-dessous :

1) Légendez le schéma. (0,25pts x 8)

2) Quels sont les constituants du mélange à distiller ? (0,5pts)

3) Le mélange à distiller est-il homogène ou hétérogène ? (0,5pts)

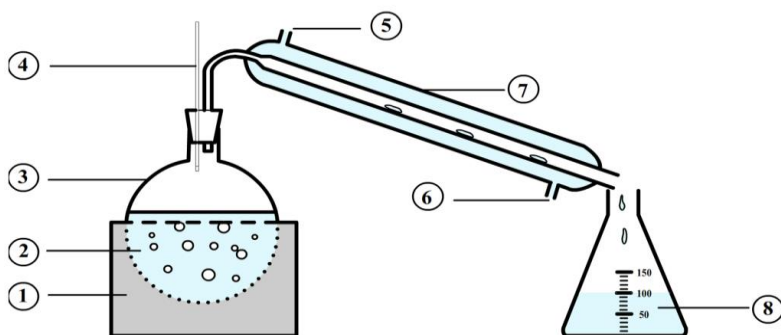
4) Dans le ballon, quel changement d'état physique subit l'eau ? (0,5pts)

5) Dans le réfrigérant, quel changement d'état physique subit l'eau ? (0,5pts)

6) À la sortie du réfrigérant, quel sera l'état physique de l'eau ? (0,5pts)

7) A quoi sert l'eau du robinet qui circule dans le réfrigérant ? (0,5pts)

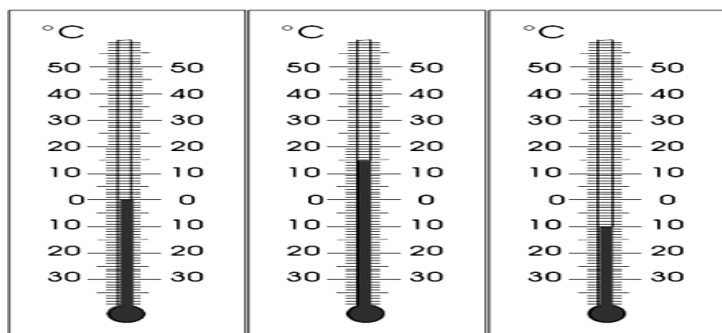
8) Le distillat est-il un mélange ou un corps pur ? justifiez votre réponse (1pts)



1 :
 2 :
 3 :
 4 :
 5 :
 6 :
 7 :
 8 :

Exercice N°3 :

Repérez la température indiquée par chaque thermomètre.(1,5pts)



$T_1 = \dots\dots\dots$ $T_2 = \dots\dots\dots$ $T_3 = \dots\dots\dots$

Exercice N°4 : (5,5 pts)

Lors d'une séance de TP le professeur de physique a préparé trois solutions aqueuses, voir le tableau ci-dessous :

- Dans le 1^{er} tube à essai le prof ajoute 100g du sucre dans 100ml du solvant
- Dans le 2^{ème} tube à essai le prof ajoute 20g du sucre dans 100ml du solvant
- Dans le 3^{ème} tube à essai le prof ajoute 250g du sucre dans 100ml du solvant sachant que la solubilité du sucre dans ce solvant est 2Kg/L

1) Remplissez le tableau ci-dessous. (3pts)

	1	2	3
Nature du mélange			
Type de la solution			

2) Déterminez le solvant et le soluté utilisés. (0,5pts)

3) Calculez les concentrations des solutions 1 et 2, justifier vos calculs

4) Proposez une méthode pour rendre le mélange du tube à essai 3 comme celui du tube à essai 2. (2pts)