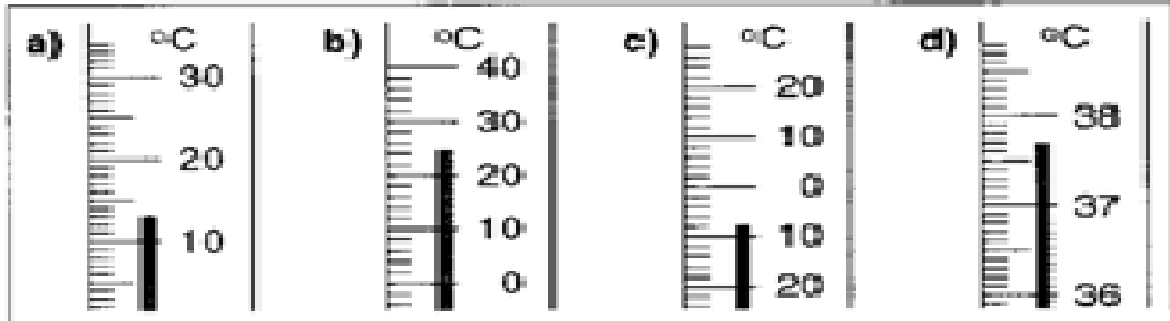


Exercice n°1 :

(2,5 Pt)

1) Quelles sont les températures indiquées par les thermomètres suivants ?



a) T=

(0,25Pt)

b) T=

(0,25Pt)

c) T=

(0,25Pt)

d) T=

(0,25Pt)

2) D'après la figure précédente; déterminez :

Quelle est la grandeur physique mesurée ?

(0,25Pt)

Quel est l'instrument de mesure utilisé ?

(0,25Pt)

De quel type ?

(0,25Pt)

Quelle est l'unité utilisée pour l'expression de cette grandeur?

(0,25Pt)

3) Pendant la séance de cours, le prof a cité deux autres unités de mesure de Température. Lesquelles ? (0,5Pt)

Exercice n°2 :

(1,5 Pt)

Au cours de chacune de ces situations, l'eau change d'état. Indique dans chaque cas, le nom du changement d'état observé.

1) Le dégel de la glace du congélateur

(0,5 Pt)

2) La buée se forme sur le miroir de la salle de bain

(0,5 Pt)

3) Une jupe sèche sur la corde à linge

(0,5 Pt)

***Définition:**

Dégel : Fonte de la glace ou de la neige, due à un réchauffement de la température

Exercice n°3

(4,5 Pt)

Utilisez les mots suivants pour compléter les phrases ci-dessous :

miscibles - non miscibles – le soluté – un solvant – saturation – conserve – insoluble – hétérogène – une ampoule à décanter

Si une seule phase homogène est visible, alors les deux substances sont

Si on veut définir ; on peut dire qu'il s'agit d'une espèce chimique le plus souvent liquide qui va accueillir en elle une autre espèce chimique pour former un mélange.

Si on veut définir ; on dit qu'il s'agit d'une espèce chimique qui peut être un solide mais aussi un liquide ou encore un gaz ! Et qui est mélangée à une autre.

Pendant une dissolution, la masse totale des constituants se.....

Si deux phases distinctes sont visibles, on dit que les deux liquides sont

Dans le cas d'ajout d'une substance qui se dissout partiellement dans l'eau ; on dit que le mélange obtenu a un aspect.....

Au laboratoire, on sépare les liquides non miscibles à l'aide d'.....

Quand on atteint la limite de solubilité (n'y a plus de dissolution) ; On dit que la solution est

Exercice n°4

(1,5Pt)

Pour préparer une solution de chlorure de sodium, on ajoute 3 mg de chlorure de sodium (poudre) à 250 ml d'eau distillée !

- 1) quel est le soluté utilisé?
.....(0,25Pt)
- 2) Quel est le solvant dans ce cas ?
.....(0,25Pt)
- 3) Calculer la concentration de cette solution en **mg/ml** ?
.....(0,5Pt)
- 4) **Déduire** la valeur de la concentration en **g/L** !
.....(0, 5Pt)