

Lycée pilote la Sagesse

Matière : Physique

Durée : 60 minutes

Devoir De Synthèse N°1

Prof : Ouali Mohamed

Classe : 8ème année 2

Date : 10/12/2011

Nom+Prénom :

Note :



Exercice N°1 (5 points) :

1- Répondre par « vrai » ou « faux » :

La matière est continue	
La molécule conserve les propriétés de la matière	
L'unité internationale de mesure de la solubilité est le Kg.m^{-3}	
La valeur de la masse volumique de l'eau est 1000 Kg.m^{-3}	
Le gaz butane se dissout facilement dans l'eau	

Exercice N°2 (10 points) :

On donne :

- La solubilité du sel de cuisine dans l'eau est $S = 360 \text{ g.L}^{-1}$
- La relation qui nous permet de calculer la concentration est $C = \frac{m}{V}$

Les élèves de 8ème année ont dissout une masse $m_1 = 48 \text{ g}$ de sel de cuisine dans un volume $V = 0.2 \text{ L}$ d'eau pour obtenir une solution (S_1) :

1- Donner la définition de la solubilité :

.....
.....

2- Nommer :

a- Le sel de cuisine :

b- L'eau :

c- La solution obtenue :

3- a- Calculer la concentration C_1 de la solution (S_1)

b- La solution (S_1) est-elle saturée ou non ? Justifie votre réponse

4- On ajoute une masse $m_2 = 26g$ de sel de cuisine à S_1 pour obtenir une solution (S_2)

a- Calculer la concentration C_2 de la solution (S_2)

b- La solution (S_2) est-elle saturée ou non ? Justifie votre réponse :

5- On ajoute un volume $V_2 = 0.1 L$ à la solution (S_2) pour obtenir une solution (S_3)

a- Calculer la concentration C_3 de la solution (S_3)

6- a- Comparer les concentration C_1 , C_2 et C_3

b- Citer les facteurs agissants sur la solubilité ?

-
-
-

Exercice N°3 (6 points) :

1- Donner la définition d'une molécule :

2- Compléter les vides par les termes manquants

Vaporisation - désordonnées - corps pur moléculaire – fusion –
molécule – ordonnées - matière

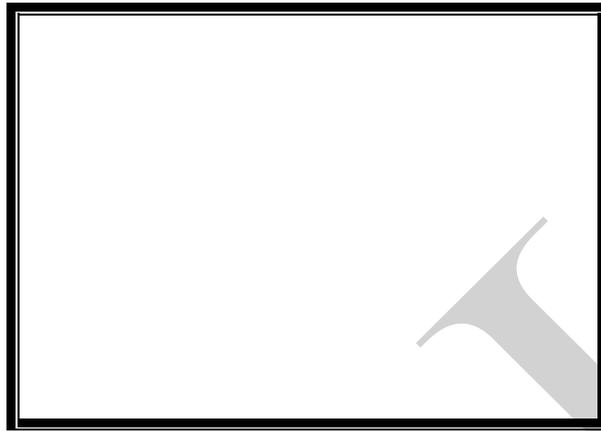
Le est constitué de identique.

Les molécules d'un corps solide sont

Les molécules d'un corps liquide sont

Le passage de l'état solide à l'état liquide est appelé

3- Représenter les molécules de l'état solide :



4- Citer trois exemples des corps purs moléculaires :

a-

b-

c-

BON TRAVAIL