

Devoir de contrôle N°2

Exemple2

Exercice N°1 :

1) Ecrire « Vrai » ou « Faux » devant chaque proposition.

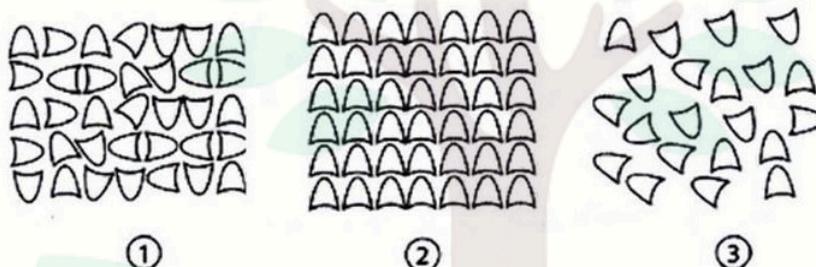
- La solution aqueuse de sucre est constituée de molécules d'eau et de molécules de sucre.
- La nature d'une molécule change au cours d'un changement d'état physique
- La divisibilité de la matière est limitée
- Les molécules d'un corps pur moléculaire sont identiques
- L'élévation de la température produit une agitation au niveau des molécules
- Le changement d'état physique modifie la compacité entre les molécules.

Exercice N°2 :

1) Définir les expressions suivantes :

- Un corps pur moléculaire :.....
- Un molécule :.....

2) Les schémas 1 ; 2 ; 3 représentent la structure d'un corps donné :



Attribuer à chaque schéma l'état physique qu'il représente.

	Schéma ①	Schéma ②	Schéma ③
L'état physique			

3) Relier par une flèche chaque proposition aux propriétés qui la caractérisent.

Les molécules d'une matière à l'état solide •

- non accolées, désordonnées et sont en mouvement rapide dans toutes les directions

Les molécules d'une matière à l'état liquide •

- sont ordonnées, accolées et en vibrations perpétuelles

Les molécules d'une matière à l'état gazeux •

- accolées, désordonnées et glissent les unes contre les autres

