

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 :



①



②



③

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.

- | | |
|--|--|
| <p>Les molécules d'une matière à l'état solide•</p> <p>Les molécules d'une matière à l'état liquide•</p> <p>Les molécules d'une matière à l'état gazeux•</p> | <p>•non accolées, désordonnées et sont en mouvement rapide dans toutes les directions</p> <p>•sont ordonnées, accolées et en vibrations Perpétuelles</p> <p>•accolées, désordonnées et glissent les unes contre les autres</p> |
|--|--|

