

## 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 :

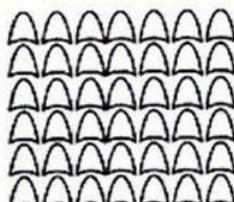
1) Définir les expressions suivantes :

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