



## 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 :

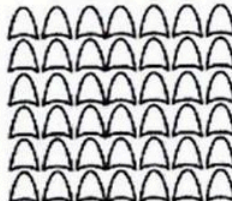
1) Définir les expressions suivantes :

- 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.

- |  |   |
|--|---|
| 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                     |

