



## 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 :

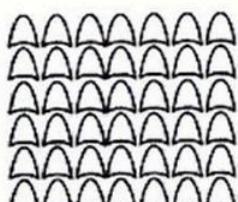
1) Définir les expressions suivantes :

- 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.

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

