Sciences naturelles 9

**La matière et la Théorie cinétique**

**La matière**

La matière est tout ce qui possède une et une .

**Des changements chimiques et des transformations physiques de la matière**

Pendant un changement chimique, ou nouvelles substances sont créées.

Pendant une transformation physique, nouvelle substance n’est créée mais un changement d’ peut avoir lieu.

**Les états de la matière**

1. Dessiner des particules dans l’état spécifié dans chacun des cylindres en montrant clairement le volume occupé par la substance dans chaque état. Ensuite, dans l’espace en dessus des cylindres, décrire la grandeur de l’espace entre les particules et comment les particules peuvent interagir entre eux-mêmes dans l’état donné.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Solide | Liquide | Gaz |
|  |  |  |
|  |  |  |

2.

|  |  |
| --- | --- |
| Le phénomène | Ce qui se passe avec les particules et l’énergie des particules |
| La vaporisation et l’ébullition |  |
| La liquéfaction (Condensation liquide) |  |
| La fusion |  |
| La solidification |  |
| La sublimation |  |
| La condensation solide |  |

3. Dans un récipient, quelle forme et quel volume sont adopté par une substance dans chaque état? Cela devrait aussi être illustré dans tes dessins de question 1.

|  |  |
| --- | --- |
| État | Forme et volume adoptés par l’échantillon |
| Gaz |  |
| Liquide |  |
| Solide |  |

4. Fournir au moins un exemple de la vie quotidienne de chaque changement d’état.

Condensation solide

Sublimation

Liquéfaction ou condensation liquide

Vaporisation et ébullition

Fusion

Solidification