|  |
| --- |
|  **Leçon 7 : la modèle particulaire de la matière**  |
| **Prof.** | **temp** | **Etablissement** | **Niveau** | **Unité** | **matière** |
| Bouassiria mohamed | 2h | Collège beni malk | 1. A.C | Matière et environnement | Physique chimie |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Références | Outils didactiques | Objectifs général | Savoir faire | acquis |
| -Guide pédagogie -Internet-encyclopédie | -Tableau-livre-projecteur-série de sigma | - savoir le modèle particulaire de la matière.- expliquer les états de la matière avec le modèle particulaire de la matière.  | En fin de la 1ère session du 1.AC, A propos du support écrit où bien des photos, il permet l’élève de l’analyse de la situation problématique, utilisant des techniques intègres il s’agit de l’eau et les états physiques de la matière, transformation physique de la matière, les mélanges traitement des eaux. | connaissance de la particule et la différence entre les trois état de la matière. |

**Mise en situation**: on considère l’eau c’est une matière plus existe dans la nature.

Quel est les états de l’eau existe dans la nature. Et quel modèle particulaire de ces états.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Etapes** | **Les activités** | **Evaluation**  |
| **Enseignant** | **Apprenant** |
| I.modéle particulaire. II- l’explication des trois états de la matière à l’aide du modèle particulaire Etat physique solideEtat physique liquideEtat physique liquideIII-conclusion | Combien d’état de la matière existe.-Indiquer combien de formes correspondant à la matière.-Indiquer les corps qui sont à l’état.Donner ces états physiques. Qu’-est-ce-que la matière Quel forme de particule dans un corps pur.-comment représente les formes de particules. Comment représenter le modèle particulaire de l’état solide.Comment représenter le modèle particulaire de l’état liquideComment représenter le modèle particulaire de l’état Gazeux Quel situation de ces états  | -la matière existe sous trois états physiques. -la matière existe sous trois formes.Solide : Liquide :Gazeux :-l’état solide, l’état liquide, l’état gazeux. La matière est constituée de particules extrêmement petites invisibles à l’œil nu indéformables et qui ne se brisent pas.Dans un corps pur toutes les particules sont identiques.-On représente les formes des particules par des boucles ou un triangle ou un cube.A l’[état solide](https://physique-chimie-college.fr/definitions-fiches-science/etat-solide/) les particules sont très proches les unes des autres (presque entassées) et l’espace qu’elles occupent est faible. On dit qu’elles ont une disposition compacte.Chaque [particule](https://physique-chimie-college.fr/cours-de-college-niveau-4eme-chimie/les-molecules/) possède une place fixe. I s’agit d’une disposition ordonnée.-Les particules sont toujours très proches les unes des autres et forment un ensemble compact. Par contre, les [particules](https://physique-chimie-college.fr/cours-de-college-niveau-4eme-chimie/les-molecules/)ne sont plus fixes, elles peuvent se déplacer en glissant les unes sur les autres et sont légèrement agitées : elles sont organisées de manière désordonnée.Les particules sont relativement éloignées entre elles et forment un ensemble dispersé.Elles sont fortement agitées et se déplacent très rapidement de manière désordonnée.L’état solide est compact et ordonné.L’état liquide est compact et désordonné.L’état gazeux est dispersé et désordonné. | **Exercice d’application** On a modélisé l’eau sous ses trois états physiques.1. Que représentent les triangles?

2-Pour chaque modèle, indique l’état de l’eau.  |