

هذا الملف تم تحميله من موقع Talamid.ma :

الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين
للمنطقة الشمالية



وزارة التربية الوطنية والتكوين
المهني والتعليم العالي والبحث العلمي

الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين لجهة سوس ماسة

Direction régionale Taroudant
collège Tifnout

*Première année du cycle secondaire collégial parcours
international*

Matière : Physique et Chimie

Chapitre 7: Le modèle particulaire de la matière

Réalisé par :

Lahcen SELLAK

لمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع Talamid.ma :

E-mail : lahcen.sellak17@gmail.com

Année scolaire : 2019/2020

- 1 Modèle particulaire
- 2 Représentation des états physiques de la matière

Objectifs de la séance

Objectifs de la séance

- Connaître le modèle particulaire de la matière.
- Savoir expliquer les propriétés caractéristiques de chaque état de la matière à l'aide du modèle particulaire.

Situation déclenchante

Situation déclenchante

Chaque gouttelette de ce jet d'eau est constituée de milliers de parties très petites.

- Comment un modèle peut-il nous aider à représenter et expliquer les états de la matière ?

Modèle particulaire

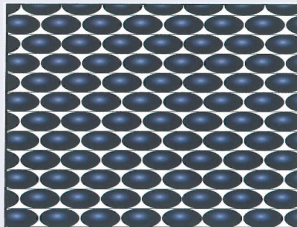
Modèle particulaire

- 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.
- Pour représenter les particules on utilise des formes arbitraires par exemple des boules , des triangles , des cubes

Représentation des états physiques de la matière

L'état solide

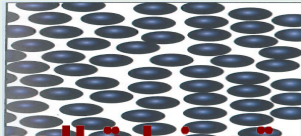
- Dans un solide, les particules de matière sont très proches les unes des autres, pratiquement immobiles.
- Pour ces raisons, l'état solide est dit compact et ordonné.
- Ceci explique que les solides ont une forme et un volume propre et peuvent être saisis entre les doigts.



Représentation des états physiques de la matière

L'état liquide

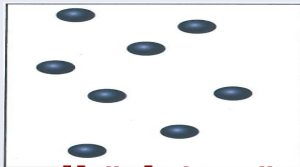
- Dans un liquide, les particules sont proches les unes des autres et agitées. Elles peuvent se déplacer les unes par rapport aux autres.
- Pour ces raisons, l'état liquide est dit compact et désordonné.
- Ceci explique que les liquides ont un volume propre mais qu'ils n'ont pas forme propre et ne peuvent pas être saisis entre les doigts.



Représentation des états physiques de la matière

L'état gazeux

- Dans un gaz, les particules sont éloignées les unes des autres et très agitées : elles se déplacent dans tous les sens et à grande vitesse.
- Pour ces raisons, l'état gazeux est dit dispersé et désordonné.
- Ceci explique que les gaz ne peuvent pas être saisis entre les doigts et ne possèdent ni forme ni volume propre.



Conclusion générale

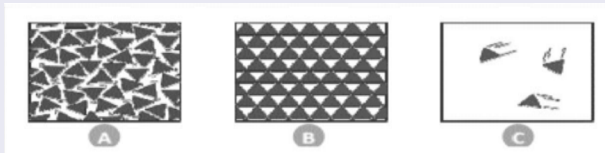
Conclusion générale

- L'état solide est compact et ordonné.
- L'état liquide est compact et désordonné.
- L'état gazeux est dispersé et désordonné.

Exercice d'application 1

Exercice d'application 1

On modélise l'eau sous ses trois états physiques.



- 1 Que représentent les triangles ?
- 2 Pour chaque modèle, indique l'état de l'eau.