





# Le modèle particulaire et l'explication des trois états de la matière

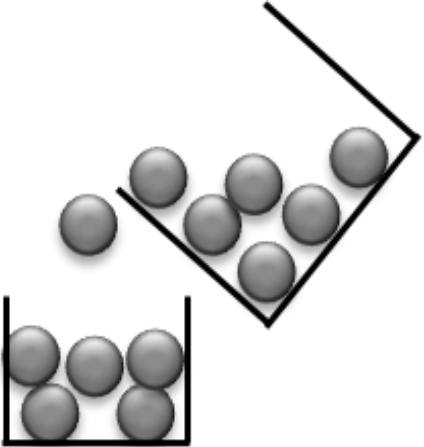
النموذج الدقائقي و تفسير الحالات  
الثلاث للمادة

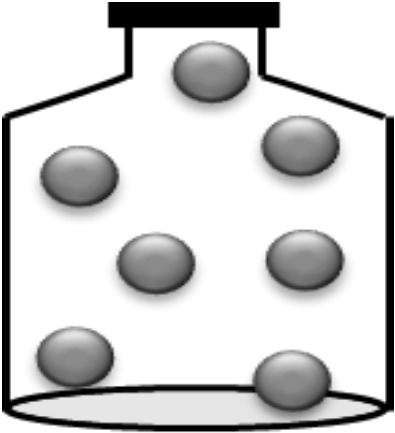
# 1- le modèle particulaire de la matière

- La matière est constituée des 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 ces particules on utilise des formes arbitraires par exemple des boules , des triangles , des cubes  ....

## 2- l'explication des trois états de la matière à l'aide du modèle particulaire

Etat physique	Schématisation des particules	Les propriétés des particules de la matière
Etat physique solide		<p>A l'état solide les particules sont très proches les unes des autres. On dit qu'elles ont une disposition <b>compacte</b>. Chaque particule possède une place fixe. il s'agit d'une disposition <b>ordonnée</b>.</p>

<b>Etat physique</b>	<b>Schématisation des molécules</b>	<b>Les propriétés des particules de la matière</b>
<b>Etat physique liquide</b>		<p>Les particules sont toujours très proches les unes des autres et forment un ensemble <b>compact</b>.</p> <p>Par contre, les particules ne sont plus fixes, elles peuvent se déplacer en glissant les unes sur les autres .</p> <p>elles sont organisées de manière <b>désordonnée</b>.</p>

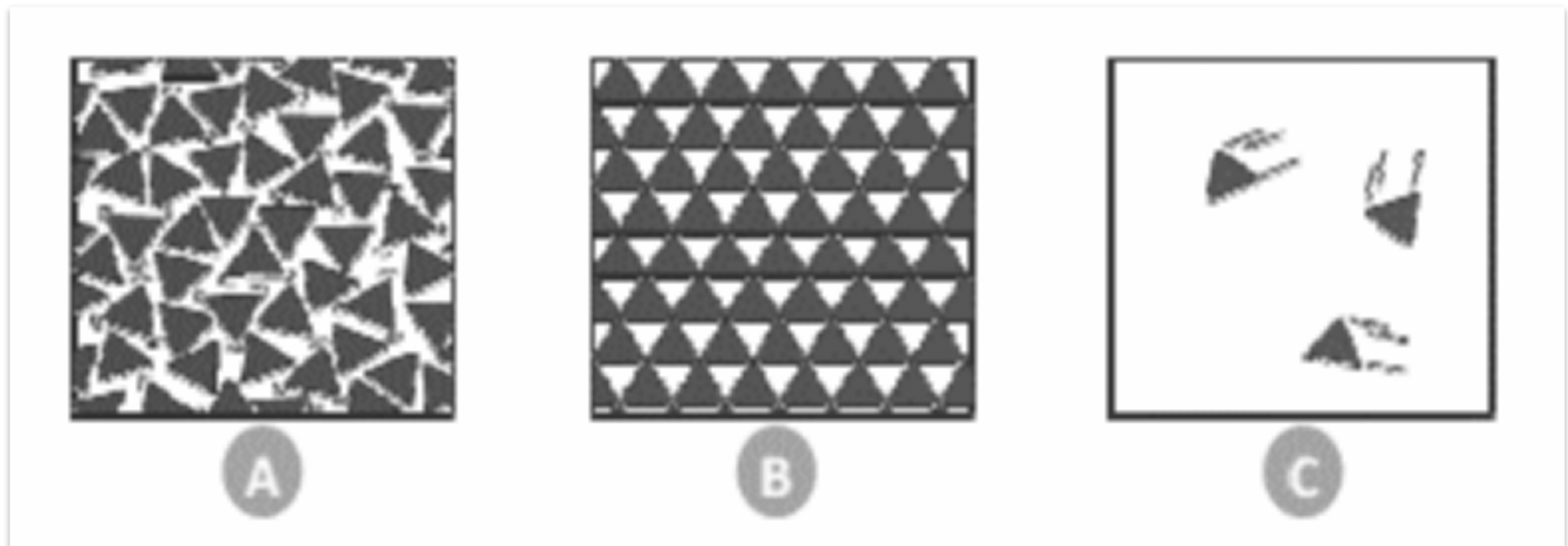
<b>Etat physique</b>	<b>Schématisation des molécules</b>	<b>Les propriétés des particules de la matière</b>
<b>Etat physique gazeux</b>	 A diagram of a gas molecule model. It shows a black-outlined container with a narrow neck and a stopper. Inside the container, there are seven grey, spherical particles of varying sizes, representing molecules, scattered throughout the space. The particles are not touching each other, illustrating the dispersed nature of a gas.	<p>Les particules sont relativement éloignées entre elles et forment un ensemble <b>dispersé</b>.</p> <p>Elles sont fortement agitées et se déplacent très rapidement de manière <b>désordonnée</b>.</p>

### **3- 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**

**On a modélisé l'eau sous ses trois états physiques.**



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

## Exercice d'application 2 :

- Texte à trous
- L'état ..... est dispersé et désordonné.
- L'état ..... est compact désordonné.
- L'état..... est compact ordonné.