



Leçon n°7 : Le modèle particulaire de la matière

I- Modèle particulaire

Toute matière est constituée de minuscules grains appelés particules, ces particules ne change pas de taille, de forme et de masse et elles ne se coupent pas facilement.

Pour comprendre, interpréter et prévoir le comportement de la matière, les scientifiques utilisent ce qu'ils nomment le modèle particulaire, dans ce modèle les particules généralement représentées par un simple cercle mais peut également être représentée autrement (triangle, rectangle, carré,.....)

II- Représentation des états physiques de la matière

1- L'état solide

On a dit dans la deuxième leçon qu'un solide a une forme propre, un volume propre et peut être saisi entre les doigts.

a- D'après ces propriétés de la matière à l'état solide, à votre avis comment peuvent-être assemblée les particules à cette état ?

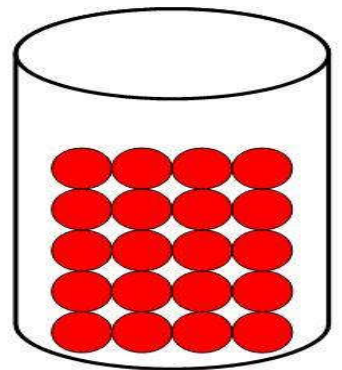
.....

Le schéma ci-contre représente le modèle particulaire de la matière à l'état solide, comment ce sont les particules dans ce modèle ?

.....

Je retiens :

.....
.....
.....
.....



2- L'état liquide

On a dit dans la deuxième leçon qu'un liquide a un volume propre mais qu'il n'a pas forme propre et ne peut pas être saisi entre les doigts.

a- D'après ces propriétés de la matière à l'état liquide, à votre avis comment peuvent-être assemblée les particules à cette état ?

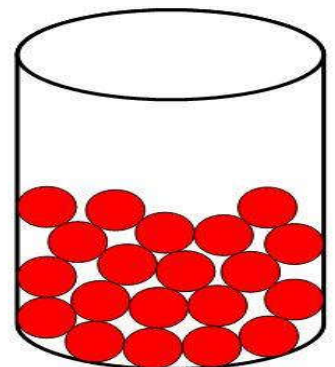
.....

Le schéma ci-contre représente le modèle particulaire de la matière à l'état liquide, comment ce sont les particules dans ce modèle ?

.....

Je retiens :

.....
.....
.....
.....

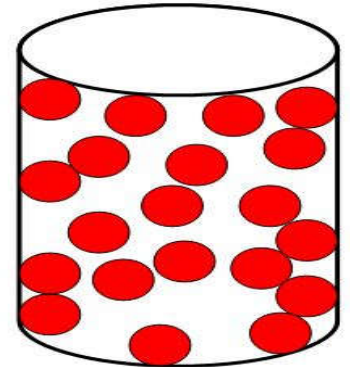


3- L'état gazeux

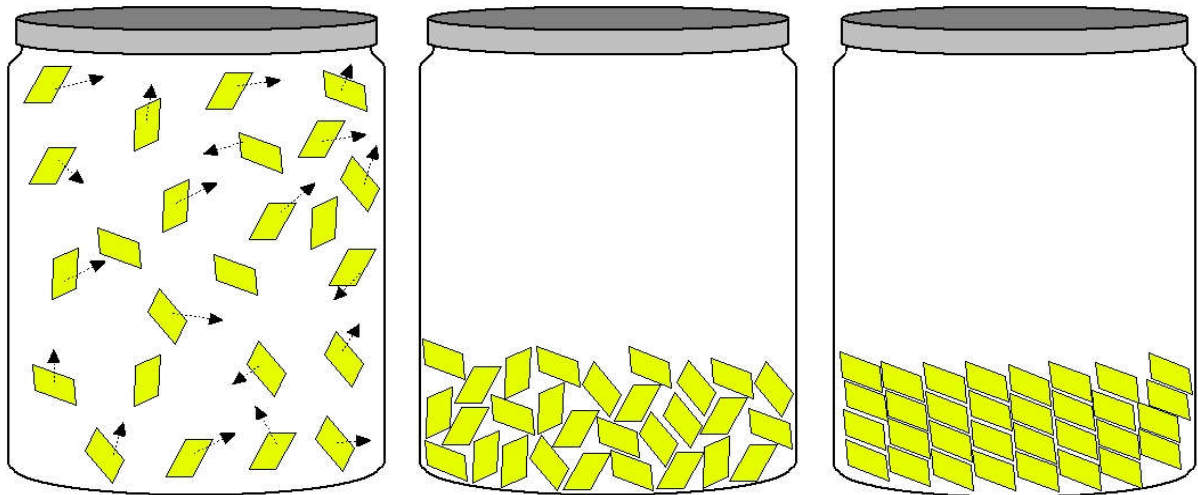
On a dit dans la deuxième leçon qu'un ne peut pas être saisi entre les doigts et ne possède ni forme ni volume propre

a- D'après ces propriétés de la matière à l'état gazeux, à votre avis comment peuvent-être assemblée les particules à cette état ?

Le schéma ci-contre représente le modèle particulaire de la matière à l'état gazeux, comment ce sont les particules dans ce modèle ?



Je retiens :



LEXIQUE :

Matière : مادة	Volume : حجم	Libre : حر	Air : هواء
Compact : متراس	Propre : خاص	Plane : مستو	Récipient : اناء
Divisé : غير متراس	Compressible : قابل للضغط	Horizontale : افقية	Seringue : محقنة
Forme : شكل	Incompressible : غير قابل للضغط	Expansible : قابل للتمدد	Piston : مكبس