

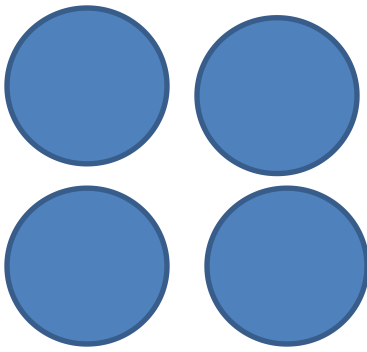
Le modèle particulaire de la matière

1.Modèle particulaire.

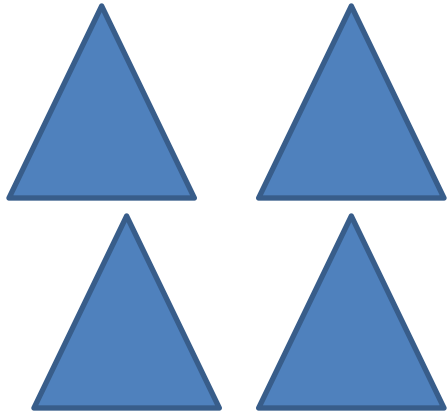
1.1 définition:

La matière est constituée de particules extrêmement petites ,invisibles à l'œil nu ,indéformables ,et qui brisent pas. Dans un corps pur toutes les particules sont identiques.

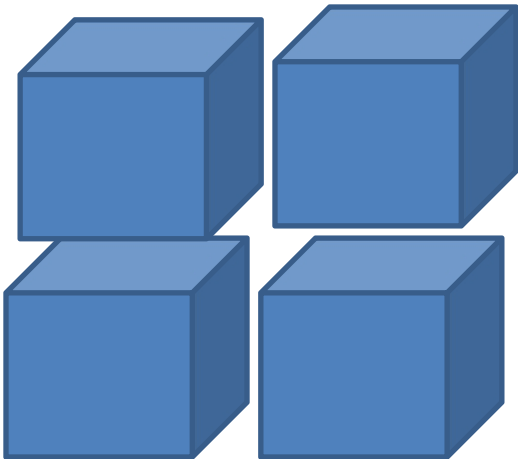
Pour représenter ces particules . on utilise des formes arbitraires , par exemple des boules , des triangles ,des cube



boules

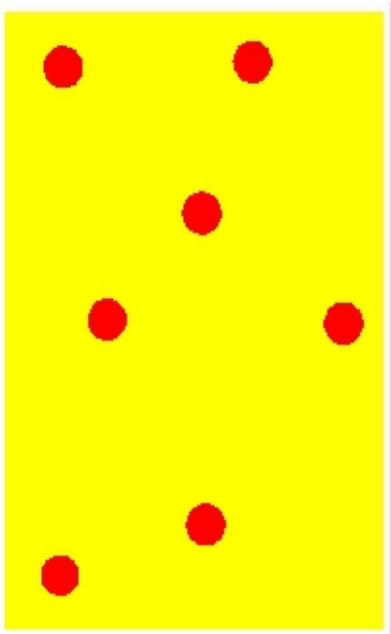


triangles

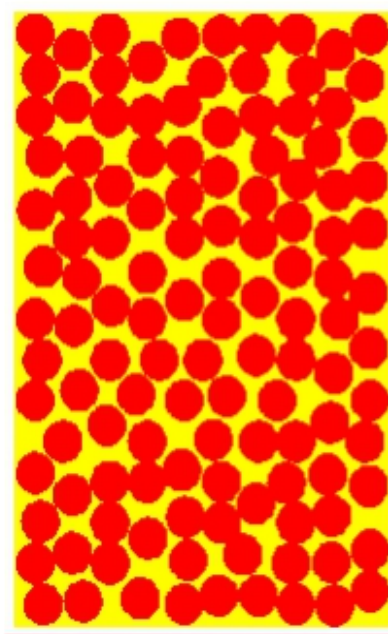


cubes

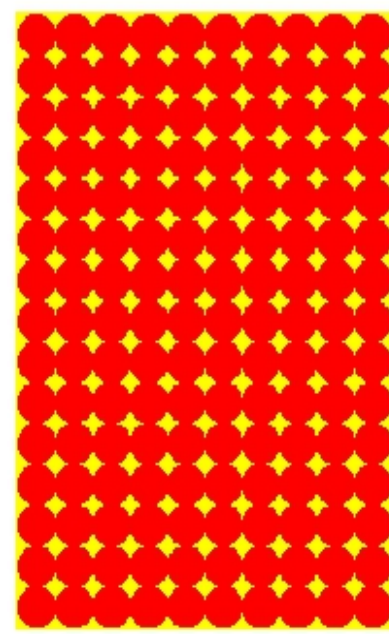
2 . Représentation des états de la matière



État gazeux



Etat liquide



Etat solide

1-Etat solides:

Dans un solide .les particules sont en contact .Elles sont liées et pratiquement immobiles .L'état solide est compacte et ordonné ,ce qui explique que les solides ont une forme propre

2-Etat liquide:

Dans un liquide , les particules sont en contact .Elles sont peu liées et peuvent se déplacer .L'état liquide est compact et désordonné , ce qui explique que les liquides n'ont pas de forme propre et peuvent couler

3 - Etat gazeux:

Dans un gaz les particules sont éloignées et très agitées .L état gazeux est dispersé et désordonné ce qui explique que les gaz sont compressibles et expansibles.

Exercice:

Compléter les phrases suivantes en utilisant le vocabulaire suivant:

**Proches – ordonnées – se déplacer –
forme propre – très proche –
désordonnées – compressible –
éloignées – agitées – se déplacent dans
tous les sens – expansible.**

1- A l'état solide , les particules sontles unes des autres et pratiquementL'état solide est compacte et.....C'est pour cette raison que les solides ont une.....

2- A l'état liquide les particules sontles unes des autres et peuventles unes par rapport aux autres .L'état liquide est compact etC'est pour cette raison que les liquides n'ont pas une.....

3- A l'état gazeux , les particules sontles unes des autres et sont trèset peuventC'est pour cette raison que les gaz sontet.....