

# CRISTAL 1

## LES SOLIDES

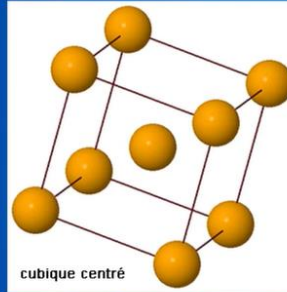
Dans les solides, les molécules (ou ions) sont liés fortement et n'ont pas une grande liberté de mouvement.



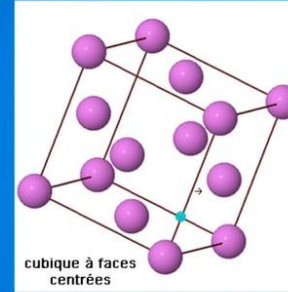
Un solide possède une forme propre.

## LES SOLIDES CRISTALLINS

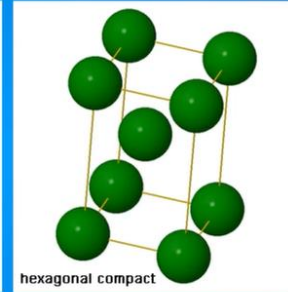
Les solides cristallins sont constitués d'entités qui s'arrangent régulièrement et périodiquement dans l'espace.



Exemples de métaux:  
Molybdène, Tungstène, Baryum,  
Sodium, Fer  $\alpha$



Exemples de métaux:  
Aluminium, Cuivre, Argent,  
Plomb, Fer  $\gamma$



Exemples de métaux:  
Aluminium, Cuivre, Argent,  
Plomb, Fer  $\gamma$

La plus petite structure qui se répète à l'identique est une maille.

<https://public.itenligne.net/chimie/valls/chimie-du-solide-v2/chapitre-1-3-2-4.html>

[www.geniesdessciences.com](http://www.geniesdessciences.com)

