

CRISTAL 1

LES SOLIDES

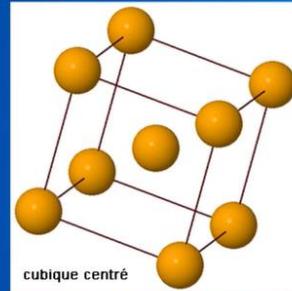
Dans les solides, les molécules (ou ions) sont liés fortement et n'ont pas une grande liberté de mouvement.



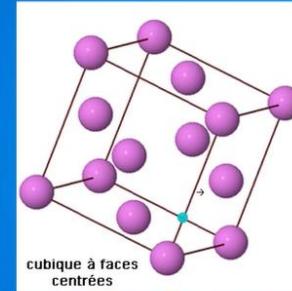
Un solide possède une forme propre.

LES SOLIDES CRISTALLINS

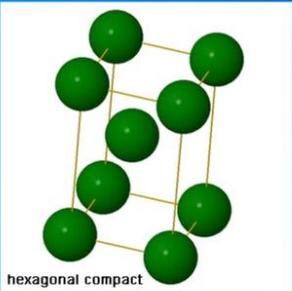
Les solides cristallins sont constitués d'entités qui s'arrangent régulièrement et périodiquement dans l'espace.



cubique centré
Exemples de métaux:
Molybdène, Tungstène, Baryum,
Sodium, Fer α



cubique à faces centrées
Exemples de métaux:
Aluminuin, Cuivre, Argent,
Plonb, Fer γ



hexagonal compact
Exemples de métaux:
Aluminuin, Cuivre, Argent,
Plonb, Fer γ



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



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

www.geniesdесsciences.com