

# Chimie - Chapitre 4 : Structure cristalline

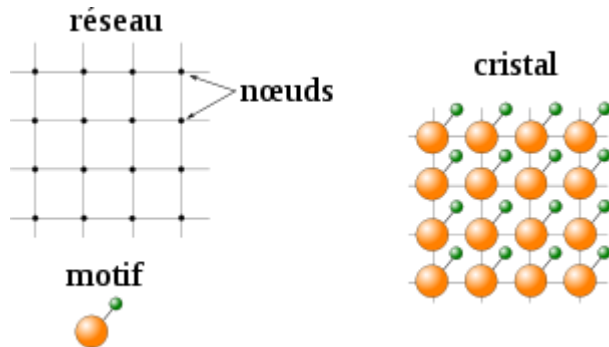
## Ce qu'il faut retenir...

### CARACTERISTIQUES DU RESEAU CRISTALLIN :

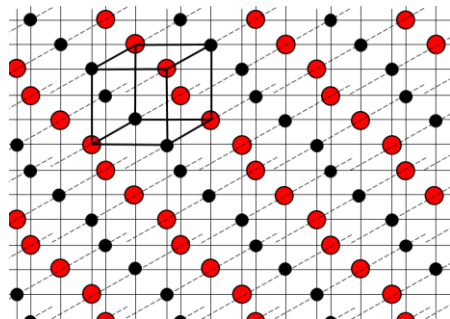
Un solide cristallin est constitué d'un empilement régulier d'un motif (atome, molécule, ion) qui se répète périodiquement dans le cristal. Le modèle du cristal parfait correspond à un empilement infini.

Contraire : solide amorphe

Un cristal peut se représenter comme un motif qui se répète aux nœuds d'un réseau.



La juxtaposition périodique de la maille reproduit la structure cristalline.



### ETUDE DE LA MAILLE :

**Multiplicité** : nombre de motifs par maille, un motif appartenant à n mailles compte pour 1/n.

**Compacité** :  $C = \frac{\text{volume occupé par les motifs}}{\text{volume de la maille}}$

**Coordinance** : nombre de plus proches voisins

**Masse volumique** :  $\rho = \frac{\text{masse de la maille}}{\text{volume de la maille}} = \frac{\text{multiplicité} \times \text{masse molaire}}{N_A \times V}$

**Modèle des sphères dures tangentes** : Atomes sphériques indéformables et impénétrables, de rayon fini. L'empilement compact correspond à un empilement des sphères permettant de maximiser les contacts entre sphères et de minimiser le volume (condition de tangence).

Le cristal est électriquement neutre.

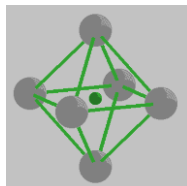
### TYPE DE CRISTAUX :

Type	Ionique	Covalent	Métallique	Moléculaire
Motif	Ions	Atome	Atome	Molécule
Liaison	Ionique, interaction électrostatique forte entre cation et anion	Covalente, forte	Métallique, forte	Inter moléculaire, faible
Exemple	NaCl	Carbone graphite ou diamant	Fer, cuivre etc...	Eau glace

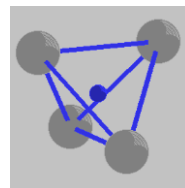
**SITES :**

Un assemblage, même compact, ne peut remplir tout l'espace :  $C < 1$  et laisse donc apparaître des zones non occupées par les atomes : les **sites interstitiels**.

Exemples : Site octaédrique :



Site tétraédrique :



**EXEMPLES DE MAILLES :**

	Cubique	Cubique centrée	Cubique faces centrées
Maille			
Multiplicité	1	2	4
Condition de tangence	Atomes tangents sur chaque arête : $2R = a$	Atome central tangent aux atomes des sommets : $4R = a\sqrt{3}$	Atome au centre d'une face tangent aux atomes des sommets de la même face : $4R = a\sqrt{2}$
Compacité	51%	68%	74%
Coordinance	6	8	12