

Observation numérique de cristaux

✂ Capacités exigibles

- ◇ Utiliser un logiciel ou des modèles cristallins pour visualiser des mailles et des sites interstitiels et pour déterminer des paramètres géométriques.

⊕ Objectifs

- ◇ Visualiser à l'aide d'outils numériques des structures cristallines (parfaites).
- ◇ Se familiariser avec l'observation des différents types de sites et de structures.
- ◇ Bien comprendre les règles de construction de cristaux ioniques.

I S'appropriier

Lancer le logiciel en ligne minusc : <https://libmol.org/minusc/>.

- ◇ L'onglet **Commandes** permet de modifier l'affichage de la maille.
- ◇ L'onglet **Fichier** permet de changer de structure cristalline.
- ◇ L'onglet **Formule** permet d'afficher seulement certains atomes de la maille. Pour revenir à la maille complète, on peut cliquer sur **désactiver le mode formule** en bas à gauche.
- ◇ Les paramètres de maille (distance a, b, c et angles α, β, γ) sont affichés en haut à gauche de l'écran. Les distances sont données en Angström : $1 \text{ \AA} = 10^{-10} \text{ m}$.
- ◇ La distance entre deux motifs peut être mesurée en double-cliquant sur un motif, puis en pointant le second.
- ◇ Plusieurs mailles peuvent être affichées en changeant les valeurs de a, b, c en bas à droite : $a = 2$ signifie « afficher 2 mailles selon l'axe de a ».

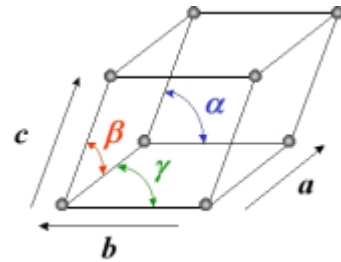


FIGURE TP30.1 – Définition paramètres de maille.

II Réaliser

II/A Étude d'une structure métallique : argent

Dans **Fichier**, rechercher le cristal Argent.

- 1 Quelle est la configuration cristallographique de l'argent ?
- 2 Quelle est la population de la maille ? La coordinence des atomes d'argent ?
- 3 Dans **Afficher atomes**, choisir **sphères**. Observer la tangence des atomes. Sachant que le rayon métallique des atomes d'argent vaut $r = 144 \text{ pm}$, en déduire la valeur du paramètre de maille théorique a . Le comparer au paramètre de maille réel.
- 4 Repérer et représenter les sites interstitiels tétraédriques et octaédriques.

II/B Étude de plusieurs structures ioniques

D'après Mines-Pont

- 5 Sachant que les anions sont plus gros que les cations, indiquer une première inégalité du rapport $\frac{r_+}{r_-}$, sous la forme $\frac{r_+}{r_-} < x$.

II/B) 1 Étude de la structure type CsCl

Dans **Fichier**, recherchez le cristal CsCl en écrivant **chlorure de césium**.



$$r_+ = 169 \text{ pm et } r_- = 181 \text{ pm.}$$

- 6 OÙ se situe Cs^+ ? Quelle est sa coordinence ? (On pourra choisir d'afficher 2 mailles par 2 mailles).
- 7 En visualisation 1 maille par 1 maille, où se situe Cl^- ? Quelle est sa coordinence ?
- 8 Comment avait-on décrit le chlorure de césium dans le cours ? Quels étaient les sites occupés par Cl^- et Cs^+ ? Montrer que ces deux descriptions sont équivalentes.
- 9 Dans **afficher atomes**, choisir **sphères**. Observer la tangence des anions et des cations. Sachant que $r_+ = 169 \text{ pm}$ et $r_- = 181 \text{ pm}$, déterminer le paramètre théorique a_{th} de la maille.
- 10 Le comparer au paramètre a_{exp} . En déduire l'écart relatif sur a avec le modèle de sphères dures. Est-ce qu'il justifie l'emploi du modèle utilisé ?
- 11 Sans le logiciel : d'après les règles de stabilité d'une structure ionique, déterminer une deuxième limite au rapport $\frac{r_+}{r_-}$ pour cette structure.
- 12 Donner donc les 2 inégalités sur $\frac{r_+}{r_-}$ (cf. question 5). Est-ce vérifié pour ce cristal ?

II/B) 2 Étude de la structure type NaCl

Dans **Fichier**, recherchez le cristal NaCl en écrivant **halite**.



$$r_+ = 95 \text{ pm et } r_- = 181 \text{ pm.}$$

Mêmes questions de 13 à 19 que pour CsCl.

On prendra pour limite haute de l'inégalité la limite basse de l'étude précédente.

II/B) 3 Étude de la structure type ZnS

Dans **Fichier**, recherchez le cristal ZnS en écrivant **ZnS**.



$$r_+ = 74 \text{ pm et } r_- = 184 \text{ pm.}$$

Mêmes questions de 20 à 26 que pour CsCl.

On prendra pour limite haute de l'inégalité la limite basse de l'étude précédente.

II/B) 4 Étude d'une nouvelle structure : la fluorine

Dans **Fichier**, recherchez la structure de la fluorine.



$$r_+ = 99 \text{ pm et } r_- = 136 \text{ pm.}$$

- 27 Décrire la maille telle que vous la voyez.
- 28 Quel est le nombre de cations par maille ? d'anions par maille ? La règle de neutralité est-elle satisfaite ? En déduire la formule chimique de la fluorine.
- 29 Quelle est la coordinence de Ca^{2+} ? de F^- ?
- 30 Observer la tangence des anions et des cations, en déduire le paramètre théorique a_{th} de la maille. Le comparer au paramètre a_{exp} . En déduire l'erreur relative commise sur a avec le modèle de sphères dures.

- 31 En observant plusieurs mailles, proposer une autre façon de décrire la maille de fluorine. La dessiner sur votre feuille ; vérifier le nombre d'ions de chaque espèce par maille avec cette nouvelle description.

La valeur du rapport r_{+}/r_{-} peut vous aider à trouver cette nouvelle description.

Aide

II/C Étude d'une structure non cubique : le quartz

Dans **Fichier**, sélectionner la structure **Quartz**

- 32 Vérifier la neutralité du cristal. Quelle est la formule brute du quartz ?
- 33 Pour un espace délimité par 3 vecteurs non coplanaires \vec{a} , \vec{b} , \vec{c} , son volume V s'exprime grâce au produit mixte

$$V = (\vec{a} \wedge \vec{b}) \cdot \vec{c}$$

Calculer la masse volumique du cristal, sachant que les rayons ioniques valent $r_{+} = 27$ pm et $r_{-} = 132$ pm, ainsi que $M_{\text{Si}} = 28,1 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ et $M_{\text{O}} = 16,0 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$. Comparer à une valeur expérimentale.