Important Cristallographie Formules PDF



Formules Exemples avec unités

Liste de 13

Important Cristallographie Formules

1) Corps centré cubique Formules 🕝

1.1) Constante de réseau de BCC Formule C



Exemple avec Unités $a_{BCC} = \frac{4}{\sqrt{3}} \cdot r$ 3.1177 $A = \frac{4}{\sqrt{3}} \cdot 1.35 A$ Évaluer la formule

1.2) Rayon atomique en BCC Formule C



Exemple avec Unités $r = \frac{\sqrt{3}}{4} \cdot a_{BCC}$ 1.3597A = $\frac{\sqrt{3}}{4} \cdot 3.14A$ Évaluer la formule

1.3) Volume total d'atomes dans BCC Formule [7]

Formule
$$V_{a} = \frac{8}{3} \cdot \pi \cdot r^{3}$$

Exemple avec Unités $V_a = \frac{8}{3} \cdot \pi \cdot r^3$ $20.612 A^3 = \frac{8}{3} \cdot 3.1416 \cdot 1.35 A^3$ Évaluer la formule (

2) Cristal centré sur le visage Formules 🗂

2.1) Constante de réseau de FCC Formule 🕝



Exemple avec Unités 3.8184 A = $2 \cdot \sqrt{2} \cdot 1.35$ A Évaluer la formule 🕝

2.2) Rayon atomique dans FCC Formule C



Exemple avec Unités $r = \frac{a_{FCC}}{2 \cdot \sqrt{2}} \left| \quad \right| \ 1.35 \text{A} \ = \frac{3.818377 \text{A}}{2 \cdot \sqrt{2}}$ Évaluer la formule 🕝

2.3) Volume d'atomes dans FCC Formule C

Formule

$$V_a = \frac{16}{3} \cdot \pi \cdot r^3$$
 $41.224_{A^3} = \frac{16}{3} \cdot 3.1416 \cdot 1.35_{A^3}$

Exemple avec Unités

Évaluer la formule 🕝

3) Règle de phase de Gibbs Formules 🕝

3.1) Degré de liberté Formule C

Formule

Exemple F = C - p + 2

Évaluer la formule (

3.2) Nombre de composants Formule C

Formule C = F + p - 2

7 = 5 + 4 - 2

Évaluer la formule (

3.3) Nombre de phases Formule [7]

Formule
$$p = C - F + 2$$

Exemple 4 = 7 - 5 + 2 Évaluer la formule

3.4) Nombre total de variables dans le système Formule 🕝



 $T_v = p \cdot (C - 1) + 2$ $26 = 4 \cdot (7 - 1) + 2$

Évaluer la formule (

4) Cellule cubique simple Formules @

4.1) Constante de réseau de SCC Formule C



Exemple avec Unités $2.7 \text{ A} = 2 \cdot 1.35 \text{ A}$

Évaluer la formule (

4.2) Rayon atomique dans SCC Formule C



Exemple avec Unités $1.35 \, A = \frac{2.7 \, A}{2}$

Évaluer la formule 🕝

4.3) Volume total d'atomes dans SCC Formule C

Formule

Exemple avec Unités

 $V_a = \frac{4}{3} \cdot \pi \cdot r^3$ 10.306 A³ = $\frac{4}{3} \cdot 3.1416 \cdot 1.35$ A³

Évaluer la formule 🕝

Variables utilisées dans la liste de Cristallographie Formules ci-dessus

- a Le paramètre de maille (Angstrom)
- **a**BCC Paramètre de réseau de BCC (Angstrom)
- **a**FCC Paramètre de réseau de FCC (Angstrom)
- C Nombre de composants dans le système
- F Degré de liberté
- p Nombre de phases
- r Rayon atomique (Angstrom)
- T_v Nombre total de variables dans le système
- V_a Volume des atomes dans une cellule unitaire (Angström cubique)

Constantes, fonctions, mesures utilisées dans la liste des Cristallographie Formules ci-dessus

- constante(s): pi,
 3.14159265358979323846264338327950288
 Constante d'Archimède
- Les fonctions: sqrt, sqrt(Number)
 Une fonction racine carrée est une fonction qui prend un nombre non négatif comme entrée et renvoie la racine carrée du nombre d'entrée donné
- La mesure: Longueur in Angstrom (A)
 Longueur Conversion d'unité ()
- La mesure: Volume in Angström cubique (A³)
 Volume Conversion d'unité

Téléchargez d'autres PDF Important Science des matériaux et métallurgie

• Important Cristallographie Formules

Essayez nos calculatrices visuelles uniques

- Nourcentage du nombre
- Calculateur PPCM

• **Image:** Fraction simple **C**

Veuillez PARTAGER ce PDF avec quelqu'un qui en a besoin!

Ce PDF peut être téléchargé dans ces langues

English Spanish French German Russian Italian Portuguese Polish Dutch

9/18/2024 | 9:58:17 AM UTC