

L'indispensable en état solide

Titre(s) : L'indispensable en état solide

Auteur(s) : Bonardet, Jean-Luc

Autre(s) auteur(s) : Papin, Gérard

Editeur, producteur : Rosny-sous-Bois : Bréal, 2004

Description matérielle : 1 vol. 111 p. : fig. ; 21 cm

Collection : L'indispensable

ISBN : 978-2-7495-0076-8

Appartient à la collection : L'indispensable

Classification décimale Dewey : 548

Note(s) : La couv. porte en plus : "1er cycle universitaire scientifique, IUT de chimie, écoles d'ingénieur"

Résumé ou extrait : Des mémentos complets, pratiques et intelligents pour apprendre, réviser et retrouver facilement tous les résultats fondamentaux. L'essentiel de chaque notion est présenté sous la forme d'une fiche et un index détaillé permet d'accéder immédiatement à l'information recherchée. L'objectif des ouvrages de la collection " L'indispensable " est de rassembler les connaissances qu'il est nécessaire d'acquérir au cours du premier cycle des études scientifiques et médicales des universités, dans les classes préparatoires aux grandes écoles et dans les instituts universitaires technologiques. Ils constituent en outre des ouvrages de référence, utiles à l'ingénieur pendant sa formation puis dans sa vie professionnelle, ainsi qu'au futur enseignant préparant des concours de recrutement comme le CAPES. - Les états de la matière - Généralités sur l'état cristallin - Les systèmes cristallins - Les rayons X - La diffraction des RX par les cristaux - Le solide métallique - Réseaux métalliques non compacts - Réseaux métalliques compacts : structure h-c - Réseaux métalliques compacts : structure c-f-c - Les alliages - Les solides ioniques cristallins - Structure du chlorure de césium (CsCl) - Structure du chlorure de sodium (NaCl) - Structure du sulfure de zinc (ZnS) : variété blende - Structure du sulfure de zinc (ZnS) : variété wurtzite - Structures fluorine et antifluorine - Structure du rutile (TiO₂) - Structure de la perovskite (CaTiO₃) - Structures spinelles - Structures lamellaires de type hexagonal - L'énergie réticulaire d'un cristal ionique - Cristal covalent et cristal moléculaire - Le carbone cristallin - Le solide moléculaire cristallin - Défauts dans les cristaux : défauts ponctuels - Défauts dans les cristaux : défauts dimensionnels

Sujet(s) : Chimie physique Chimie de l'état solide

Sujet - Nom commun : Chimie et sciences connexes