

Chimie Inorganique du solide

 Composante
École Nationale
Supérieure des
Ingénieurs en
Arts Chimiques



Volume horaire
22,66h

En bref

- › **Code:** LP19DJA0
- › **Ouvert aux étudiants en échange:** Oui

Présentation

Objectifs

Connaître les structures cristallines types et la nature des liaisons mises en jeu, savoir les représenter en 2D/3D.

Connaître les différents types de défauts dans les solides et leur influence sur les propriétés physicochimiques et physiques du solide.

Connaître les mécanismes de déplacement des ions dans un solide et être capable d'appréhender la relation structure-propriété de conduction ionique ;

Savoir décrire le fonctionnement d'un système impliquant un matériau en tant qu'électrolyte solide ;

Connaître les grandes voies d'élaboration des solides notamment par réaction solide-solide et par chimie douce et leurs principaux paramètres ainsi que leur impact sur les propriétés du matériau.

Syllabus

*Cristal parfait structures types :

Chapitre I : Les empilements de référence

Chapitre II : Les liaisons chimiques

Chapitre III : Les différentes classes de cristaux

Chapitre IV : Diffraction des RX

*Cristal réel, élaboration et propriétés des solides :

Défauts et non-stoechiométrie dans les solides.

Les méthodes d'élaboration des solides iono-covalents.

Propriétés de conduction ionique dans les matériaux inorganiques

Informations complémentaires

9C + 8TD dont 2 en autonomie (AS : 3 C + 4TD dont 1 en autonomie et CC : 6C + 4TD dont 1 en autonomie)

Bibliographie

Chimie inorganique, A. Casalot, A. Durupthy (Hachette Supérieur)

Introduction à la Chimie du Solide, L. Smart, E. Moore (Masson Enseignement de la Chimie)

Chimie des Solides, JF Marucco (EDP Sciences)

Solid State Chemistry and its Applications, AR West (John Wiley & Sons)