

---

**LC 3**  
PHASES CONDENSÉES  
(solides, liquides, solvants, milieux organisés)

---

**Bibliographie :**

- Chimie des solides, MARUCCO
- Introduction à la chimie du solide, SMART
- L'indispensable en état solide, BONARDET
- L'indispensable en liaison chimique, BONARDET
- Chimie3, BURROWS
- PCSI tout-en-un, 5ed, FOSSET
- Chimie physique, 3ed, ATKINS
  - Diffraction rayons X p.619*
- Mémo visuel, BONNAMOUR
- Techniques de l'Ingénieur :
  - Conduction électrique dans les solides - Introduction et théories élémentaires*
  - Cristaux liquides*
  - Cristaux liquides - Applications à la visualisation*
  - Zéolithes - De la synthèse aux applications*
- L'Actualité Chimique :
  - Diffraction des rayons X, novembre 2010, n.347, ARONICA*

**Programmes :**

1ÈRE SPÉCIALITÉ :

Interpréter les propriétés d'une espèce chimique

- cohésion dans un solide (ionique et moléculaire)

PCSI :

Transformation de la matière

- états solides

Le solide cristallin

- cristal parfait
- origine de la cohésion des solides
- cristaux métalliques
- cristaux covalents
- cristaux ioniques
- cristaux moléculaires