Licence Mathématiques, physique, chimie, informatique

Spé Chimie S4A : Chimie inorganique

Responsable

Bruno FAURE
bruno.faure@univ-amu.fr

Descriptions

Code : S10CH4A7

Nature :

Domaines : Sciences et Technologies

Informations

Composante : Faculté des Sciences

Nombre de crédits :

LANGUE(S) D'ENSEIGNEMENT

Français

CONTENU

Partie chimie inorganique :

A) Généralités en chimie inorganique (géométrie, isomérie, constante de complexation, effet chélate)

B) Réactivité en chimie inorganique (étapes élémentaires, quelques exemples de réactions, cycles catalytiques)

C) Configurations électroniques, champ cristallin

D) Champ de ligand

E) Symétrie moléculaire

Partie cristallographie :

A) Les états de la matière

1. Ordre et désordre
2. L'état désordonné
3. L'état ordonné

B) Les structures cristallines

1. Les cristaux métalliques
2. Les cristaux covalents
3. Les cristaux ioniques
4. Les cristaux moléculaires

C) Interaction des rayons X avec la matière

1. Production des Rayons X
2. Diffraction des Rayons X
3. Diffractogrammes, identification de phases et autres applications

MODALITÉS D'ORGANISATION

Nombre et nature des épreuves notées :

- CC : chimie inorganique : tutorat, TP / cristallographie : TP
- 1 DS : combinant les 2 parties de l'UE (70% chimie inorganique + 30% cristallographie)
- 1 EF combinant les 2 parties de l'UE (70% chimie inorganique + 30% cristallographie)

Formule de calcul de la note de l'UE : max(ET,moyenne) avec moyenne=(CC+DS+EF)/3

VOLUME HORAIRE

- Volume total: 38 heures
- Cours magistraux: 16 heures
- Travaux dirigés: 16 heures
- Travaux pratiques: 6 heures

CODES APOGÉE

- SMP4U25J [ELP]

M3C

Aucune donnée M3C trouvée

POUR PLUS D'INFORMATIONS

Aller sur le site de l'offre de formation...

Dernière modification le 29/06/2023