

Licence Chimie

Chimie inorganique

Responsable	Descriptions	Informations
Frederic DALLEMER frederic.dallemer@univ-amu.fr	Code : S03CH4M4 Nature : Unité d'enseignement Domaines : Sciences et Technologies	Composante : Faculté des Sciences

LANGUE(S) D'ENSEIGNEMENT

Français

CONTENU

L'objectif de ce cours est de proposer une méthodologie permettant de prévoir les modes de synthèses, réactivités et principales propriétés physico-chimiques des composés des blocs s et p. Il est illustré par des exemples issus des familles de composés majeures, dans l'environnement naturel et dans le cadre d'important procédés industriels.

Contenu :

- Les éléments, évolution de leurs propriétés et de leurs interactions
- Structures et réactivité des composés des blocs s et p
- Propriétés physico-chimiques

PRÉ-REQUIS OBLIGATOIRES

Pré-requis :

- Atome et liaison chimique (Marie Curie)
- Découverte 2 : Chimie des solutions (Marie Curie)
- Découverte 2 : Thermodynamique 1 (Marie Curie)
- Thermochimie 1 (Marie Curie)
- De l'atome vers la molécule (Louis Pasteur)
- Thermochimie et chimie des solutions (Louis Pasteur)
- Bases de physique : mécanique & thermodynamique (Louis Pasteur)
- Thermochimie 2
- Symétrie moléculaire et Liaison chimique

VOLUME HORAIRE

- Volume total: 40 heures
- Cours magistraux: 16 heures
- Travaux dirigés: 16 heures
- Travaux pratiques: 8 heures

CODES APOGÉE

- SCH4U05A [ELP]
- SCH4U05J [ELP]
- SCH4U05L [ELP]

M3C

S03CH4M4 - Chimie inorganique

Épreuves associées

POUR PLUS D'INFORMATIONS

[Aller sur le site de l'offre de formation...](#)



Dernière modification le 05/12/2022