

Licence Chimie

Cinétique chimique

Responsable	Descriptions	Informations
Catherine LEFAY catherine.lefay@univ-amu.fr	Code : S03CH3M4 Nature : Unité d'enseignement Domaines : Sciences et Technologies	Composante : Faculté des Sciences

LANGUE(S) D'ENSEIGNEMENT

Français

CONTENU

Le but de cette UE est l'étude de l'évolution dans le temps des systèmes chimiques. Pour ce faire, seront présentées et étudiées les vitesses de réaction (ordre 0,1 et 2), l'énergie d'activation et la loi d'Arrhénius. Les étudiants mettront en pratique les connaissances théoriques acquises lors de TP visant à étudier les différentes méthodes expérimentales de suivi d'une cinétique.

Contenu :

- La réaction chimique et son approche en cinétique
- Vitesse de réaction ordre de réaction ordre 0, 1, et 2
- Approximation d'Ostwald
- Equation d'Arrhénius
- Méthodes expérimentales de suivi d'une cinétique

PRÉ-REQUIS OBLIGATOIRES

Pré-requis :

- Mathématiques 1 (Marie Curie)
- Mathématiques 2 (Marie Curie)
- Découverte 2 : Thermodynamique (Marie Curie)
- Thermochimie 1 (Marie Curie)
- Outils mathématiques (Louis Pasteur)
- Thermochimie et chimie des solutions (Louis Pasteur)
- Outils mathématiques pour la chimie (Louis Pasteur)
- Bases de physique : mécanique & thermodynamique (Louis Pasteur)

VOLUME HORAIRE

- Volume total: 40 heures
- Cours magistraux: 12 heures
- Travaux dirigés: 16 heures
- Travaux pratiques: 12 heures

CODES APOGÉE

- SCH3U04A [ELP]
- SCH3U04J [ELP]
- SCH3U04L [ELP]

M3C

Aucune donnée M3C trouvée

POUR PLUS D'INFORMATIONS

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

