

Licence Chimie Cinétique 2

Responsables	Descriptions	Informations
Ahmed AL KATTAN (Responsable inter-site et Luminy) ahmed.al-kattan@univ-amu.fr	Code : SCH6U37 Nature : Unité d'enseignement	Composante : Faculté des Sciences
Sylvain MARQUE (Responsable St Jérôme) sylvain.marque@univ-amu.fr	Domaines : Sciences et Technologies	

LANGUE(S) D'ENSEIGNEMENT

Français

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

CONTENU

Plan du cours

1. Introduction générale à la cinétique (1h)
2. Vitesse et ordre de réaction (2h)
3. Rappel cinétique formelle (2h) - détermination de l'ordre, dégénérescence de l'ordre, etc.
4. Influence de la température - Equation d'Arrhenius - Energie d'activation (2h)
5. Réactions complexes (2h)
6. Théorie de collisions (2h)
7. Réactions complexes réactionnelles (3h)

COMPÉTENCES À ACQUÉRIR

- Appliquer à la cinétique chimique les connaissances de base de la chimie : chimie structurale, analytique, inorganique, organique, physique, moléculaire, thermodynamique, cinétique, ...
- Écrire et étudier les réactions chimiques à travers la cinétique et thermodynamique

MODALITÉS D'ORGANISATION

Cette UE comprend 14 heures de cours et 16 h de TD. La responsable d'UE est Ahmed Al-Kattan à Luminy et Sylvain Marque à St Jérôme. Le responsable inter-sites est Ahmed Al-Kattan.

BIBLIOGRAPHIE, LECTURES RECOMMANDÉES

Cinétique chimique, Cours - Exercices et problèmes corrigés, Belin, Claude Moreau, J.-P. Payen

PRÉ-REQUIS OBLIGATOIRES

UE de thermodynamique et chimie des solutions L1, L2

UE cinétique L2

PRÉREQUIS RECOMMANDÉS

UE mathématiques, UE chimie organique.

VOLUME HORAIRE

- Volume total: 30 heures
- Cours magistraux: 14 heures
- Travaux dirigés: 16 heures

CODES APOGÉE

- SCH6U37L [ELP]
- SCH6U37J [ELP]

M3C

Aucune donnée M3C trouvée

POUR PLUS D'INFORMATIONS



Dernière modification le 13/06/2024