

## Licence Chimie Cinétique 2

### Informations

Composante : Faculté des Sciences

### Responsables

Ahmed AL KATTAN (Responsable inter-site et Luminy)  
Sylvain MARQUE (Responsable St Jérôme)

### Langue(s) d'enseignement

Français

### 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, ...
- Ecrire 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]

### Pour plus d'informations

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



Dernière modification le 13/06/2024