

Licence Mathématiques, physique, chimie, informatique

Spécialisation chimie S4 : chimie organique et cinétique

Responsable	Descriptions	Informations
Cyril BRESSY cyril.bressy@univ-amu.fr	Code : SMP4U38 Nature : Domaines : Sciences et Technologies	Composante : Faculté des Sciences Nombre de crédits :

LANGUE(S) D'ENSEIGNEMENT

Français

CONTENU

Partie cinétique 2 :

A) Terminologie utilisée dans l'étude cinétique des mécanismes réactionnels

1. Introduction
2. Définitions : étape élémentaire, molécularité, mécanisme réactionnel, intermédiaire réactionnel, réactions simple, composée, complexe

B) Equilibre- Réactions opposées

1. Equation-bilan et mécanisme
2. Vitesse de transformation et vitesse de réaction
3. Situation à l'équilibre
4. Etude qualitative du déroulement de la réaction
5. Etude analytique – Détermination des paramètres cinétiques

C) Réactions successives

1. Equation-bilan et mécanisme
2. Approche qualitative - Vitesses de transformation et concentrations
3. Etude analytique – Equations d'évolution
4. Approximations : approximation de l'étape cinétiquement déterminante, approximation des états quasi-stationnaires

Partie chimie organique 3 :

A) Stéréochimie avancée

1. Stéréochimie statique : règles CIP, différents types de chiralité et détermination de configurations absolues
2. Prochiralité : prochiralité de groupe et faciale
3. Stéréochimie dynamique : réactions en série racémique, énantiosélectives, diastéréosélectives

B) Réactivité des hydrocarbures

1. Alcanes : combustion, halogénéation radicalaire
2. Alcènes : hydrohalogénéation (ionique et radicalaire), hydratation, hydrogénation, hydroboration, dihalogénéation, cohalogénéation, époxydation, dihydroxylation, clivage oxydant, Diels-Alder
3. Alcynes : hydrohalogénéation, hydratation, hydrogénation (partielle et totale), hydroboration, dihalogénéation, clivage oxydant, Diels-Alder, réduction par les métaux dissouts, formation et réactivité des alcynes
4. Aromatiques : nitration, sulfonation, halogénéation, alkylation et acylation de Friedel-Crafts, substitution nucléophile aromatique, hydrogénation, réduction de Birch

VOLUME HORAIRE

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

CODES APOGÉE

- SMP4U38J [ELP]

M3C

Aucune donnée M3C trouvée

POUR PLUS D'INFORMATIONS

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



Dernière modification le 14/06/2024