

Cinétique chimique 2



Présentation

Code interne : JP3CICHI

Description

Théories de vitesse
Introduction aux processus élémentaires
Théorie des collisions
Relier la molécularité d'un processus aux ordres partiels de la loi de vitesse d'un acte élémentaire
Profil énergétique réactionnel
Mécanismes réactionnels
Cinétique formelle
Réactions d'ordre simple
Réactions composées : Réactions inversables - Réactions concurrentes - Réactions consécutives
Mécanisme des réactions complexes
Approximation du pré-équilibre rapide
Notion d'intermédiaire réactionnel
Approximation de l'état quasi-stationnaire
Approximation de l'étape cinétiquement déterminante
Principes cinétiques
Réactions par stades
Réactions radicalaires en chaînes, longueur de chaîne
Activation catalytique
Catalyse : définition, catalyse homogène, hétérogène, enzymatique
Catalyse et cycles catalytiques
Ordre partiel par rapport au catalyseur

Modalités de contrôle des connaissances

Évaluation initiale / Session principale - Épreuves

Type d'évaluation	Nature de l'épreuve	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'épreuve	Note éliminatoire de l'épreuve	Remarques
Contrôle Continu Intégral	Devoir surveillé			1		

Infos pratiques

Contacts

Melanie Majimel

✉ Melanie.Majimel@bordeaux-inp.fr