Cinétique chimique 1



Présentation

Code interne: JP2CICHI

Description

Réaction et mesure de la vitesse Lois de vitesse Activation thermique

Syllabus

Réaction et mesure de la vitesse

Notion de vitesse de transformation chimique, définir la vitesse globale d'une réaction,

Relier vitesse et variation des concentrations, des quantités de matière ou des pressions partielles pour un réacteur fermé, définir le temps de passage

équation stœchiométrique et vitesse de réaction globale

Approche de la cinétique en réacteur ouvert

Techniques expérimentales en cinétique (lien avec les TP)

Lois de vitesse

Lois de vitesse : définition. Dégénérescence de l'ordre

Savoir choisir la bonne méthode pour déterminer la loi de vitesse en fonction d'un jeu de données

Influence des concentrations : Loi de vitesse "initiale" / Loi de vitesse "courante"

Méthodes de détermination de l'ordre d'une réaction.

Méthode par intégration.

Méthode des temps de réaction partielle -Temps de demi-réaction

Méthode différentielle.

Activation thermique

Influence de la température

Relation empirique d'Arrhenius

Optimisation de la température d'un réacteur



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