

Cinétique / Kinetics



Composante
Polytech
Grenoble - INP,
UGA

- > **Langue(s) d'enseignement:** Français
- > **Ouvert aux étudiants en échange:** Oui
- > **Code d'export Apogée:** KAPR6M06

Présentation

Description

Comprendre l'évolution des systèmes entre deux états d'équilibre en fonction des conditions physiques et chimiques

- Équilibre d'un système et réaction chimique
- Vitesse des réactions ou des transformations (ordre 0, 1 et 2)
- Évaporation des solvants et effusion des gaz
- Réaction chimique explosive : Application au dimensionnement des événements
- Réaction et résistance au feu d'un corps

Understand the evolution of systems between two equilibrium states depending on the physical and chemical conditions

- Equilibrium of a system and chemical reaction
- Speed of reactions or transformations (order 0, 1 and 2)
- Evaporation of solvents and effusion of gases
- Explosive chemical reaction: Application to the dimensioning of explosion vents
- Reaction and fire resistance

Objectifs

Heures d'enseignement

Cinétique / Kinetics - CMTD

Cours magistral - Travaux dirigés

20h

Pré-requis recommandés

Bonne connaissance en chimie, physique et mathématique. Bon niveau dans ces matières en 1ère ou Terminale
Notion de thermodynamique

Good level in chemistry, physic and mathematics at undergraduate school
Notion in thermodynamic

Période : Semestre 6

Évaluation initiale / Session principale - Épreuves

Libellé	Nature de l'enseignement	Type d'évaluation	Nature de l'épreuve	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'épreuve	Remarques
				120		20/100	

Bibliographie

- Livre de Chimie Physique 1ère et ou 2ième année science de la matière
- Livre de Chimie Générale

- Book of chemical and physical engineering (Introductory University Level)
- Book of general chemistry (Introductory University Level)

Infos pratiques

Lieu(x) ville

› Grenoble

Campus

› Grenoble - Saint-Martin d'Hères