

Master Gestion de l'environnement

Réactivité chimique et équilibres thermodynamiques

Responsable	Descriptions	Informations
Anne MONOD anne.monod@univ-amu.fr	Code : GEM12S1 Nature : Unité d'enseignement Domaines : Sciences et Technologies	Composante : Institut Pythéas - Observatoire des sciences de l'univers

LANGUE(S) D'ENSEIGNEMENT

Français

CONTENU

Cinétique chimique et équilibres thermodynamiques appliqués aux transferts aux interfaces

- Rappels de cinétique chimique et de catalyse
- Photochimie et chimie radicalaire : principes généraux
- Rappel sur les constantes d'équilibre (constante de Henry, pression de vapeur saturante, solubilité, complexation...)
- Cinétiques d'équilibres et isotherme d'adsorption
- Description des couches limites
- Modélisation du transfert de masse aux interfaces liquide-liquide, liquide-solide et liquide-air.

COMPÉTENCES À ACQUÉRIR

- Cinétiques et équilibres thermodynamiques aux interfaces.
- Déterminer et utiliser les paramètres cinétiques d'une réaction chimique et d'un équilibre thermodynamique.

PRÉ-REQUIS OBLIGATOIRES

Connaissance théorique de la thermodynamique

VOLUME HORAIRE

- Volume total: 60 heures
- Cours magistraux: 40 heures
- Travaux dirigés: 20 heures

CODES APOGÉE

- LGEAU10J [ELP]
- LGEAU10T [ELP]

M3C

Aucune donnée M3C trouvée

POUR PLUS D'INFORMATIONS

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



Dernière modification le 13/02/2024