Chimie physique

Niveau d'étude	ECTS	Composante	Volume horaire	Période de l'année
Bac +2	**6 crédits**	**Sciences Fondamentales et Appliquées**	**50h**	**Semestre 4**

En bref

Méthodes d'enseignement: En présence

Ouvert aux étudiants en échange: Non

Effectif: 35

Présentation

Description

Etude des transformations physiques des corps purs (diagramme de Clapeyron), diagramme de phases, évaporation en milieu ouvert ou fermé ; -Etude des mélanges binaires : mélanges binaires idéaux (loi de Raoult) et mélanges binaires non-idéaux - Cinétique formelle : vitesse de réaction, ordres de réaction, théorie des vitesses de réaction, mécanismes de réaction, réactions composites.

Objectifs

Acquérir des connaissances en thermodynamique et cinétique formelle. Thermodynamique : corps simples et mélanges ; notions d'activité & coefficient d'activité ; potentiels chimiques. Cinétique formelle : détermination des ordres de réaction globaux, partiels, notion de dégénérescence d'ordre.

Informations non contractuelles.
Dernière mise à jour le 20 novembre 2020

Heures d'enseignement

Chimie physique - TD	TD	20h
Chimie physique - TP	TP	12h
Chimie physique - CM	CM	18h

Pré-requis obligatoires

Notions de thermodynamique (1er et 2nd principes)

Infos pratiques

Contacts

Responsable pédagogique

Samuel Mignard
+33 5 49 45 47 15
samuel.mignard@univ-poitiers.fr

Lieu(x)

Poitiers-Campus

Informations non contractuelles.
Dernière mise à jour le 20 novembre 2020