

Chimie physique

#	Niveau d'étude Bac +2	#	ECTS crédits	#	Composante Sciences Fondamentales et Appliquées	#	Volume horaire 50.0	#	Période de l'année Semestre 4
---	--------------------------	---	-----------------	---	--	---	------------------------	---	-------------------------------------

En bref

- # **Méthode 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.

Heures d'enseignement

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

Pré-requis nécessaires

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