

# Chimie générale 2

#	Niveau d'étude Bac +1	#	ECTS crédits	#	Composante Sciences Fondamentales et Appliquées	#	Volume horaire 50.0	#	Période de l'année Semestre 2
---	--------------------------	---	-----------------	---	--	---	------------------------	---	-------------------------------------

## Présentation

### Description

Partie Chimie Physique : Loi de Boltzmann de répartition des niveaux d'énergie ; -Etude des équilibres en thermodynamique chimique : notion d'activité des composés chimiques, définition de la notion d'équilibre thermochimique, influence de la composition de départ d'un système thermochimique, influence de la température sur les équilibres thermochimiques ; -Notion de potentiel chimique : influence de la pression, de la température et du nombre de moles

Partie chimie organique : - Nomenclature ; - théorie de l'hybridation et géométrie des molécules ; - Stéréochimie (Isomérie) ; - Effets électroniques dans les molécules (effets inductifs, mésomérie) ; - notions d'acidé-basicité ; - initiation aux mécanismes réactionnels

### Objectifs

Partie Chimie Physique : être capable de calculer la composition à l'équilibre pour n'importe quelle réaction à n'importe quelle température et quelle que soit la composition de départ. Comprendre les transformations physique des corps purs (influence de la température et de la pression). Etude des mélanges idéaux ou non-idéaux.

Partie chimie organique :

Premier niveau et notions de chimie organique

Pré-requis pour la suite de l'enseignement de la chimie organique

### Heures d'enseignement

Chimie générale 2 - CM	CM	20h
Chimie générale 2 - TD	TD	30h

## Infos pratiques

### Contacts

Responsable pédagogique

Samuel Mignard

# +33 5 49 45 47 15

# samuel.mignard@univ-poitiers.fr

### Lieu(x)

# Poitiers-Campus