

# Chimie théorique

#	Niveau d'étude Bac +4	#	ECTS crédits	#	Composante Sciences Fondamentales et Appliquées
---	--------------------------	---	-----------------	---	--

## Présentation

### Description

Théorie des orbitales moléculaires appliquée à la chimie inorganique et organométallique et modélisation en chimie quantique d'espèces moléculaires

### Objectifs

Comprendre les arrangements structuraux rencontrés dans les complexes organométalliques  $ML_n$ , les clusters moléculaires et de l'état solide. Analyser la liaison chimique, rationaliser les propriétés électroniques et la réactivité en chimie organométallique et inorganique à l'aide de la théorie des OM. Savoir déterminer les propriétés structurales et électroniques de molécules à l'aide de codes en chimie quantique, ainsi que des profils réactionnels de mécanismes en chimie organique (surface d'énergie potentielle).

### Heures d'enseignement

Chimie théorique - TP	TP	20h
Chimie théorique - CM	CM	30h

### Pré-requis nécessaires

Mécanique quantique appliquée à la chimie ; Chimie Théorique (niveau Licence)

### Syllabus

Cet enseignement de Chimie Théorique comporte deux parties. Dans la première, nous abordons les concepts issus de la théorie des orbitales moléculaires pour l'étude des propriétés structurales et électroniques de composés moléculaires organométalliques et inorganiques. La méthode de fragmentation sera mise en œuvre pour l'analyse des liaisons chimiques métal-ligands et métal-métal dans des complexes organométalliques. L'analogie isolobale est introduite et autorise un pont entre la chimie organique, inorganique et organométallique. Les règles de Wade-Mingos sont présentées pour la rationalisation des structures de clusters et nanoparticules, tant à l'état moléculaire que solide. L'objectif est la compréhension de la structure et de la réactivité de composés moléculaires issus de la chimie organométallique et inorganique en Sciences Moléculaires. Dans la seconde partie, l'accent sera mis sur les fondements de la mécanique quantique et moléculaire appliquée à la chimie moléculaire. Les méthodes semi-empiriques, *ab initio* et DFT sont exposées ainsi que leurs applications pour l'étude des structures et propriétés électroniques d'espèces moléculaires. La modélisation de molécules et de réactions chimiques est abordée par l'utilisation de codes de calculs en chimie quantique et mécanique moléculaire. Les propriétés structurales (problèmes conformationnels, isomérisation), spectroscopiques (ex. IR, RMN) et énergétiques (ex. énergie électronique, enthalpie libre) sont déterminées à l'aide de simulations numériques en chimie quantique.

---

## Informations complémentaires

Les simulations numériques en chimie quantique (TP) sont basées sur des logiciels de recherche (IC2MP) et moyens informatiques (UFR SFA/UP et IC2MP) adaptés à un groupe de 14 étudiants au maximum (7 postes de travail fonctionnels avec licence pour le logiciel , salle Epicure, B7).