

bases de chimie



Niveau d'étude
BAC +1



Composante
UFR Sciences
et Techniques

Présentation

Description

Cours magistraux

Classification périodique des éléments ; configuration électronique des atomes ; propriétés atomiques : électronégativité, degrés d'oxydation. Les molécules : Modèle de Lewis. Géométrie des molécules. Théorie VSEPR. Liaisons localisées et systèmes conjugués (électrons délocalisés). Liaison hydrogène.

TD

Etude d'éléments du tableau périodique. Etude de molécules simples.

TP

Mise en œuvre et comparaison des différents types de verrerie (courante ou de précision) pour la dilution et le titrage volumétrique d'une solution de base forte par un acide fort.

Objectifs

Comprendre et interpréter le tableau périodique des éléments.

Maîtriser la géométrie des molécules simples et ses conséquences sur le moment dipolaire.

Découverte approfondie de la diversité des structures des molécules du vivant. L'objectif est de donner des bases solides pour préparer l'apprentissage du métabolisme cellulaire (à étudier en L2 et en L3) et celui des techniques d'analyses qui visent à l'identification, la caractérisation et les dosages des molécules du vivant.

Pré-requis obligatoires

Option SVT Terminale

Contrôle des connaissances

Contrôle continu 90 %

TP 10%

Liste des enseignements

Nature	CM	TD	TP	Crédits
Nature	CM	TD	TP	Crédits
Nature	CM	TD	TP	Crédits

Infos pratiques

Lieu(x)

➤ Mont-Saint-Aignan