



Présentation

Code interne : PMT5-ATLCH

Description

Connaître la configuration électronique d'un atome (en utilisant les règles de Klechkovski, de Hund et de Pauli)
Etre capable de calculer des énergies d'ionisation (en utilisant si nécessaire l'approximation de Slater)
Relier la position des éléments dans la classification avec leurs propriétés chimiques et physiques (rayon ionique, énergie d'ionisation, affinité électronique et électronégativité)
Etablir des diagrammes d'orbitales moléculaires de molécules diatomiques.

Heures d'enseignement

CI	Cours Intégrés	14,66h
----	----------------	--------

Syllabus

Partie I : Atomistique
A-Constitution de l'atome
Introduction
Particules élémentaires
Numéro atomique, nombre de masse, isotopes
B-Structure de l'atome
L'atome d'hydrogène
Les nombres quantiques (n, l, m, s)
Les orbitales atomiques
Les hydrogénoïdes
Les atomes polyélectroniques (approximation de Slater, la configuration électronique, Principe d'exclusion de Pauli, Règle de Hund)
La classification périodique des éléments (description générale des blocs (s, p, d, f), Propriétés physiques et chimiques des éléments)
Partie II : Liaison chimique
A- Introduction (rappelant brièvement les différents types de liaison et leurs caractéristiques)
B- La liaison covalente

Théorie de Lewis (règle de l'octet, construction des représentations de Lewis à partir des cases quantiques, les limites du modèle)
Etude par la mécanique ondulatoire (notion d'orbitale moléculaire, combinaison linéaire des orbitales atomiques LCAO)

C- La liaison métallique

Le modèle simpliste

La théorie des bandes

D- Les liaisons moléculaires

Les forces de Van der Waals

La liaison hydrogène

Informations complémentaires

Chimie Physique et Analytique

Modalités de contrôle des connaissances

Évaluation initiale / Session principale

Type d'évaluation	Nature de l'évaluation	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'évaluation	Note éliminatoire de l'évaluation	Remarques
Contrôle Terminal	Ecrit	60		1		sans document calculatrice autorisée

Seconde chance / Session de rattrapage

Type d'évaluation	Nature de l'évaluation	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'évaluation	Note éliminatoire de l'évaluation	Remarques
Epreuve terminale	Ecrit	60		1		sans document calculatrice autorisée

Infos pratiques

Contacts

Intervenant

Liliane Demourgues

✉ Liliane.Guerlou-Demourgues@bordeaux-inp.fr