

Colles de chimie
Semaine 5 du 13 au 18 octobre

Programme :

- **Chapitre A1 : Structure électronique des molécules** ([cours et exercices](#))

- I. Classification périodique et structure électronique des atomes
 - 1) Structure électronique de l'atome
 - 2) Historique de la construction de la classification périodique
 - 3) Description de la classification actuelle
 - 4) Evolution de quelques propriétés atomiques
 - a) Rayon atomique
 - b) Electronegativité
 - c) Caractère oxydant-réducteur
- II. La liaison covalente localisée
 - 1) Le modèle de Lewis
 - 2) Règle de l'octet
 - 3) Limites
 - a) Composés déficitaires
 - b) Composés hypervalents
 - c) Paramagnétisme
 - 4) Charges formelles
 - 5) Paramètres de liaison
 - a) Longueur de liaison
 - b) Energie de liaison
 - c) Moment dipolaire
- III. La liaison covalente délocalisée
 - 1) Formules mésomères
 - 2) Poids d'une formule mésomère
- IV. Prévion de la géométrie des molécules : méthode VSEPR
 - 1) Principe
 - 2) Géométrie de l'environnement d'un atome
 - 3) Distorsion angulaire
 - a) Doublets non-liants
 - b) Liaisons multiples
 - 4) Moment dipolaire total

- **Chapitre O1 : Description des molécules organiques** ([cours – début du chapitre seulement](#))

- I. Représentations des molécules
 1. Formules brutes
 2. Formules planes
 - a. Formule développée
 - b. Formule semi-développée
 - c. Formule topologique
 3. Structures spatiales
 - a. Représentation de Cram

TP 2 : titrage conductimétrique d'un mélange

Titrage d'un mélange HCl/NaCl par la soude et le nitrate d'argent. Suivi conductimétrique.

Enoncés		Note
Compétences transversales		Conseils pour progresser
	Utilisation appropriée du tableau	
	Dialogue avec l'examineur	
	Connaissance du cours	
	Utilisation de vocabulaire et d'arguments précis	
	Analyse d'un énoncé	
	Mise en œuvre d'une stratégie de résolution d'un problème.	

Chapitre A1 : Structure électronique des molécules			
	Expliquer le principe de construction de la classification périodique jusqu'à Z = 18		
	Relier la position dans la classification au nombre d'électrons de valence		
	Connaître les 4 premiers éléments des alcalins, alcalino-terreux, halogènes et gaz nobles ; connaître les 3 premières périodes de la classification		
	Connaître l'évolution du rayon atomique dans la classification		
	Connaître l'évolution de l'électronégativité et du caractère redox dans la classification		
	Utiliser la règle de l'octet et connaître ses limites		
	Appliquer la méthode d'écriture d'une structure de Lewis ; Compter les électrons pour la règle de l'octet et pour le calcul de la charge formelle		
	Connaître les ordres de grandeur des longueurs et des énergies de liaisons ; savoir comment elles évoluent avec la multiplicité		
	Moment dipolaire (définition, pourcentage d'ionité)		
	Ecrire des formules mésomères ; déterminer celle qui est la plus représentative		
	Méthode VSEPR ; connaître le principe ; représenter un atome par AX_nE_p ; en déduire la géométrie associée pour $n+p \leq 4$		
Chapitre O1 : Description des molécules organiques			
	Utiliser les résultats d'une analyse élémentaire pour déterminer une formule brute.		
	Calculer le nombre d'insaturations d'une molécule à partir de sa formule brute		
	Représenter une molécule en formule plane (développée, semi-développée ou topologique) ou dans l'espace (Cram)		
La conductimétrie			
	Mise en œuvre expérimentale		
	Loi de Kohlrausch		
	Exploitation des mesures		
	Titration conductimétrique		