
Livre de Chimie Organique

NENNOUCHE Mohamed

13 mars 2024

"Organic chemistry just now is enough to drive one mad. It gives me the impression of a primeval forest full of the most remarkable things, a monstrous and boundless thicket, with no way of escape, into which one may well dread to enter."

Friedrich Wöhler.

Remerciements

Cet ouvrage a une importance majeure pour moi, il marque un tournant décisif dans ma vie et le faire a été une expérience incroyable. Il est le fruit de centaines d'heures de travail de recherches, de documentations, d'écriture et de vulgarisation pour avoir le cours le plus lisible et accessible à tous.

Bien-sûr ce livre n'est pas le fruit que de mon travail personnel, et c'est pour cela que j'aimerais commencer cet ouvrage en remerciant toutes les personnes ayant contribué de près ou de loin à la réussite de ce travail. Je tiens tout d'abord à remercier l'Ecole 3/4 pour m'avoir permis d'être enseignant en Chimie Organique et cela pour 2 belles années me permettant d'être au plus près d'étudiants de toute part de l'Algérie et me permettant de comprendre leurs besoins. Je tiens aussi à remercier le groupe Easy CPST en partageant mon travail au plus grand nombre pour une utilisation à travers toutes les écoles d'Algérie. Pour conclure et non des moindres, je tiens à remercier spécialement Mme. Imane Meziane Tani ainsi que le Pr. Mokhtari Malika pour leurs remarques et corrections vis-à-vis de la première version de ce livre me permettant de l'améliorer.

Mohamed.

À propos de l'auteur



NENNOUCHE Mohamed, diplômé de l'École Nationale Polytechnique du titre d'Ingénieur d'État en électronique en Juillet 2022 en double diplôme avec un Master 2 en Signal et Communication de la même école. J'ai obtenu mon Baccalauréat scientifique en 2017 avec mention très bien me permettant ainsi d'accès aux classes préparatoires en sciences et technologies abritées à l'École Nationale Polytechnique où j'ai passé mes deux années de classes préparatoires me préparant au concours d'accès aux grandes écoles d'ingénieurs

que j'ai passé en Octobre 2019. Grâce à mon classement j'ai pu accéder à la spécialité que je convoitais, l'électronique, au sein de mon école où j'ai passé 3 années jusqu'à avoir mon diplôme d'Ingénieur d'état en Juillet 2022 conclue sur mon projet de fin d'études intitulé "**Fusion de caractéristiques pour la classification des différents niveaux de démence de la maladie d'Alzheimer**".

En parallèle de mes études en spécialité j'ai pu avoir plusieurs activités et expériences, en commençant par mes participations associatives auprès du Vision & Innovation Club dans lequel j'ai été membre de Décembre 2019 jusqu'à la fin de mon cursus, j'ai pu durant l'année 2020-2021 être le chef du département Finances Logistiques et Relations Extérieures (FLER) et être un des responsable du E-lab, laboratoire de mécatronique du club.

Sur la plan professionnel, quelques mois après ma réussite au concours j'ai commencé à enseigner le module de Chimie Organique au sein de l'École 3/4 où je suis resté deux ans en tant que chargé de ce module. À travers ces années d'enseignement j'ai pu partagé, parlé et enseigné des étudiants de toute part de l'Algérie et dès le début j'ai ressenti le besoin de mettre en place une source complète pour le module à travers un ouvrage et ce qui a découlé sur la rédaction de ce livre qui a pour but premier de compléter et d'amener les détails utiles aux étudiants en deuxième années classes préparatoires en sciences et technologies et tout étudiant ayant le module de Chimie Organique.

Actuellement, au moment de l'écriture de ces lignes je réalise une thèse de doctorat à l'Ecole Centrale Méditerranée à Marseille en France sur une thèse en télécommunication optique sans fils sous marine. Cet ouvrage est une réécriture de l'ouvrage initial.

Préambule	6
I Introduction à la chimie organique	7
1 Pré-requis	10
1.1 Hybridation des atomes	10
1.1.1 Définition	10
1.1.2 différents types d'orbitales atomiques	10
1.2 Classes du carbone	12
1.3 Caractère nucléophile et électrophile	12
1.4 Indice d'insaturation	12
1.5 Acide de Lewis	13
1.6 Représentations des molécules organiques dans le plan	14
1.6.1 Formule développée	14
1.6.2 Formule semi développée	14
1.6.3 Formule Topologique	15

1.1	Les différentes hybridations	11
1.2	Forme développée d'un benzène	13
1.3	Exemple d'acides de Lewis	13
1.4	Les différents acides et bases de Lewis les plus courants	14
1.5	Exemples de molécules représentées en formule développée	14
1.6	Isoleucine, Valine et Leucine représentés en formule semi développée	15
1.7	Exemples de molécules représentées en formule topologique	15

LISTE DES TABLEAUX

1.1	Hybridation de l'atome de Carbone	11
1.2	Forme géométrique pour chaque hybridation atomique	11
1.3	Exemples de certains ions et molécules nucléophiles et électrophiles	12

Préambule

Avant la lecture de ce livre j'aimerais présenter ce dernier et comment j'ai imaginé son utilisation.

Ce livre est la seconde réédition, il a été relu et en principe corrigé de toutes les coquilles qui ont été maladroitement mise lors de son écriture initiale. Bien sûr l'erreur est humaine et j'invite tout lecteur trouvant une erreur ou incohérence de m'en faire part à mon adresse mail moohaameed.nennouche@gmail.com, merci d'avance.

J'ai tenté de faire un ouvrage résumant le module dans son entièreté et fait de manière à que ce soit le plus accessible possible et simple lors de sa lecture.

J'aimerais alors encore une fois remercier toutes les personnes m'ayant aidé lors de la rédaction de ce livre, me donnant une aide précieuse dans la recherche bibliographique ou encore de la formulation de certains aspects ou points de ce cours. J'espère de tout coeur que vous trouverez en ce modeste livre toutes les informations dont vous aurez besoin pour affronter ce module.

Je vous souhaite bon courage et bonne lecture, je suis bien sûr ouvert à toute question ou éclaircissement autour de ce module et pour se faire veuillez juste m'envoyer un e-mail et je tâcherai de répondre dans les plus brefs délais.

Première partie

Introduction à la chimie organique

"Marche avec des sandales jusqu'à ce que la sagesse te procure des souliers."

Avicenne.

Définition Chimie Organique

La chimie organique est le domaine de la chimie qui traite des substances naturelles ou synthétiques formées de carbone. En effet, le carbone a la propriété de se lier par des liaisons covalentes à d'autres atomes de carbone pour former des structures d'une grande diversité. Certaines sont très petites et gazeuses comme le méthane (gaz naturel) alors que d'autres, des macromolécules comme des protéines par exemple, peuvent être d'énormes structures qui ont une importance considérable dans la construction et le fonctionnement des êtres vivants.

Sommaire

1.1	Hybridation des atomes	10
1.1.1	Définition	10
1.1.2	différents types d'orbitales atomiques	10
1.2	Classes du carbone	12
1.3	Caractère nucléophile et électrophile	12
1.4	Indice d'insaturation	12
1.5	Acide de Lewis	13
1.6	Représentations des molécules organiques dans le plan	14
1.6.1	Formule développée	14
1.6.2	Formule semi développée	14
1.6.3	Formule Topologique	15

1.1 Hybridation des atomes

1.1.1 Définition

En chimie, l'hybridation des orbitales atomiques est le mélange des orbitales atomiques "conventionnelles" d'un atome appartenant à la même couche électronique de manière à former de nouvelles orbitales, dites hybrides, qui permettent de mieux décrire qualitativement les liaisons entre atomes, comme observé dans l'expérience. Les orbitales hybrides sont très utiles pour expliquer la forme des orbitales atomiques observée à travers les expérimentations.

1.1.2 différents types d'orbitales atomiques

la théorie des orbitales atomiques est née de l'expérimentation, Dans le cas idéal, les orbitales adoptent la géométrie la plus symétrique possible ; d'ailleurs la symétrie est l'un des principaux facteurs induisant la dégénérescence des niveaux d'énergie, comme c'est le cas pour les orbitales hybrides qui ont toute la même énergie. Pour ne pas trop rentrer dans la théorie des orbitales (n'étant pas l'objectif de ce cours) nous allons simplement indiquer comment reconnaître les hybridations des atomes à travers la formule développée ou semi-développée donnée lors des exercices, essentiellement pour l'atome de carbone (qui est, comme dit plus tôt, au centre de la chimie organique). On va résumer cela dans le tableau 1.1 :

Quelques exemples d'hybridations atomiques sont illustré dans le tableau 1.2 :

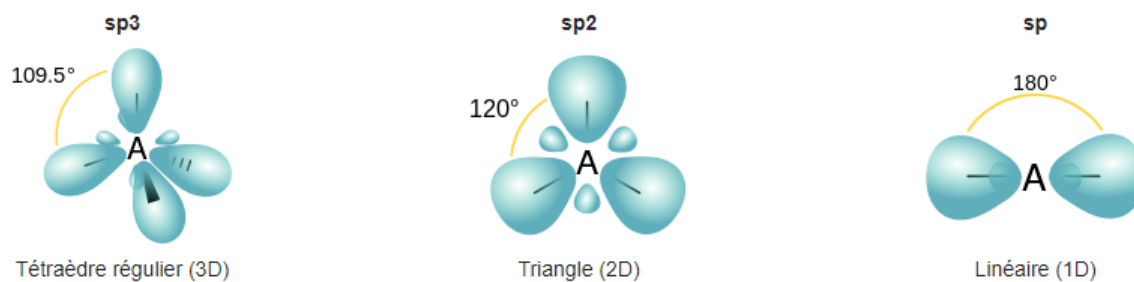


FIGURE 1.1 – Les différentes hybridations

TABLE 1.1 – Hybridation de l'atome de Carbone

Cas	Hybridations	Formes géométriques
Carbone avec 4 liaisons σ	sp^3	Tétraédrique
Carbone avec 3 liaisons σ et 1 liaison π	sp^2	Plane (Triangle)
Carbone avec 2 liaisons σ et 2 liaisons π	sp	Linéaire

TABLE 1.2 – Forme géométrique pour chaque hybridation atomique

Molécules	formes géométriques
Méthane	
Éthène	
Éthyne	

1.2 Classes du carbone

La classe d'un carbone indique le nombre d'autres carbones auquel il est relié via une liaison simple covalente, on a donc 4 cas différents :

Carbone primaire : Il a une seule liaison avec un autre carbone.

Carbone secondaire : Il a deux liaisons avec deux carbones.

Carbone tertiaire : Il a trois liaisons avec trois carbones.

Carbone quaternaire : Il a quatre liaisons avec quatre carbones.

1.3 Caractère nucléophile et électrophile

Nucléophile Un nucléophile (combinaison du latin *nucléus* et *phile* qui veut dire aimer les noyaux et donc aimer les charges positives) est un composé chimique attiré par les espèces chargées positivement.

Électrophile Un composé chimique électrophile (combinaison du latin *electro* et *phile* qui indique une attirance à l'électricité et donc les électrons chargés négativement) est un composé chimique déficient en électrons. Il est caractérisé par sa capacité à former une liaison avec un autre composé en acceptant un doublet électronique de celui-ci il est généralement chargé positivement.

Le tableau 1.3 illustre un certain nombre d'ions et de molécules ayant un caractère nucléophile ou électrophile.

TABLE 1.3 – Exemples de certains ions et molécules nucléophiles et électrophiles

Caractères	Types	Exemples
Nucléophiles	Ions	carbanion (C^-), halogénures (X^-), HO^- , RO^- , HS^- , RS^- , CN^-
	Molécules	NH_3 , amines, ROH , RSH , H_2O
Électrophiles	Ions	Cations : carbocation (C^+), H^+ , Be^{2+} , Al^{3+}
	Molécules	BF_3 , $AlCl_3$

1.4 Indice d'insaturation

Le nombre d'insaturation d'une molécule est le nombre de cycles et de liaisons multiples (doubles ou triples) qu'elle comporte.

la Formule pour calculer l'indice d'insaturation (ou le degrés d'insaturation) est la suivante :

$$N_i = \frac{2n_C + 2 - n_H + n_N - n_X}{2} \quad (1.1)$$

tels que :

n_C : Le nombre d'atomes de carbone

n_H : Le nombre d'hydrogène

n_N : Le nombre d'atome d'azote

n_X : Le nombre d'atome d'halogène

Le nombre d'insaturation sert justement à calculer le nombre d'insaturations sachant qu'une liaison π ou un cycle représente une insaturation. Cet indice permet d'avoir une indication pour la représentation de la molécule à partir de la formule brute en sachant le nombre d'insaturation que la molécule comporte.

Par exemple, le Benzène : C_6H_6 alors on a :

$$N_{i,C_6H_6} = \frac{2 \times 6 + 2 - 6}{2} = 4 \quad (1.2)$$

Cela veut dire qu'il y a 4 insaturations et c'est vrai : 3 liaisons doubles + 1 cycle comme l'indique la structure du benzène représentée dans la figure 1.2.

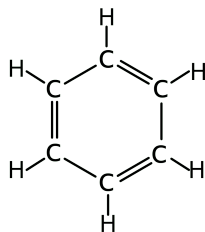


FIGURE 1.2 – Forme développée d'un benzène

1.5 Acide de Lewis

Un acide de Lewis (du nom du chimiste américain Gilbert Newton Lewis qui en a donné la définition) est une entité chimique dont un des atomes la constituant possède une lacune électronique, ou case quantique vide, ce qui la rend susceptible d'accepter un doublet d'électrons, et donc de créer une liaison covalente avec une base de Lewis (donneuse de doublet électronique provenant d'un doublet non liant). Cette lacune peut être notée en représentation de Lewis par un rectangle vide comme représenté dans la figure 1.3. Aussi, les organomagnésiens R-Mg-X (très utilisés en chimie organique) sont des acides de Lewis.

Les réactions acide-base selon Lewis sont donc en fait simplement des réactions de complexation. La connaissance approfondie de ces acides n'est pas demandée dans le cadre de ce cours, on reviendra dessus au chapitre des mécanismes réactionnels.

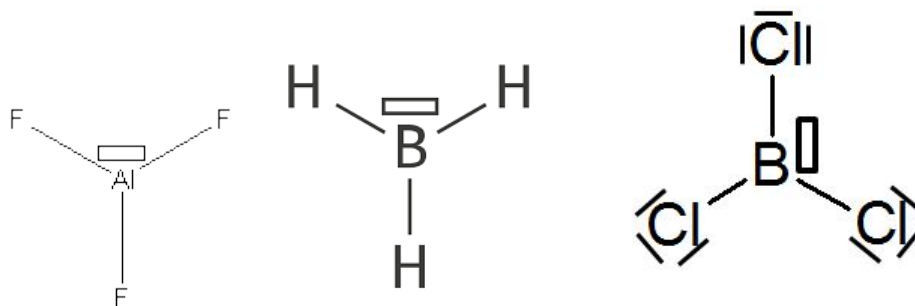


FIGURE 1.3 – Exemple d'acides de Lewis

Ou plus généralement, la figure 1.4 donne une liste des acides et bases de Lewis les plus couramment utilisés.

1.6 Représentations des molécules organiques dans le plan

Il y a différentes représentations pour une molécule organique avec plus ou moins d'informations sur cette dite molécule : le nombre d'atomes, les fonctions organiques, l'arrangement spatial de la chaîne carbonée...

Les différentes représentations planes qu'on va utiliser à travers ce cours sont :

- Formule développée
- Formule semi développée
- Formule topologique

1.6.1 Formule développée

Cette représentation donne la nature des atomes constituant la molécule ainsi que la nature des liaisons qui les unissent. Plusieurs exemples sont illustrés dans la figure 1.5

Acides et bases de Lewis courants

		H ₂						He
LiH	BeH ₂	BH ₃	CH ₄	NH ₃	H ₂ O	HF	Ne	
NaH	MgH ₂	AlH ₃	SiH ₄	PH ₃	H ₂ S	HCl	Ar	
KH	CaH ₂	GaH ₃	GeH ₄	AsH ₃	H ₂ Se	HBr	Kr	
RbH	SrH ₂	InH ₃	SnH ₄	SbH ₃	H ₂ Te	HI	Xe	
CsH	BaH ₂							

Acide de Lewis
 Base de Lewis
 Complexe acide/base de Lewis

FIGURE 1.4 – Les différents acides et bases de Lewis les plus courants

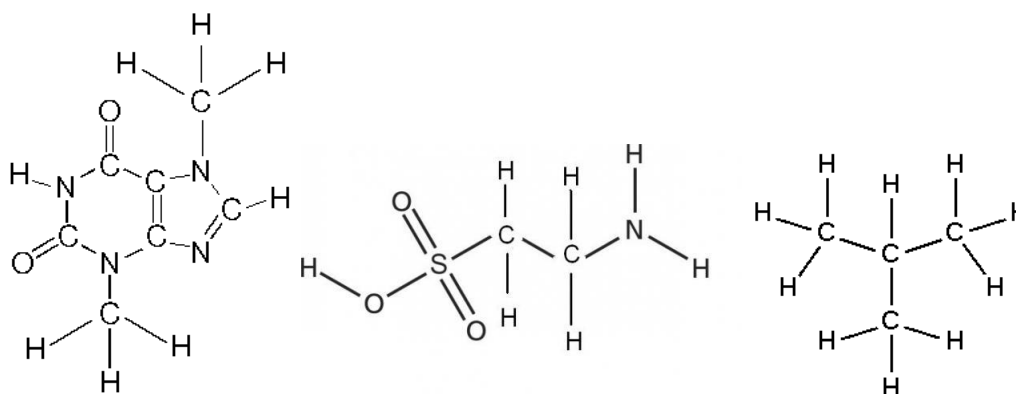


FIGURE 1.5 – Exemples de molécules représentées en formule développée

1.6.2 Formule semi développée

La formule semi-développée représente toutes les liaisons de la formule développée sauf celles avec les atomes d'hydrogène. La figure 1.6 représente 3 acides aminés essentiels dans notre corps : L'Isoleucine, la Valine et la Leucine représentés en formule semi développée.

1.6.3 Formule Topologique

Cette représentation représente uniquement les liaisons carbone - carbone (avec des batonnets), les groupements significatifs (explicitement) et les liaisons avec ces groupes le reste n'est pas dessiné (donc les liaisons C-H ne sont pas représentées). Plusieurs exemples sont représentés dans la figure 1.7

NOTE : La représentation spatiale sera abordée lors du chapitre sur la stéréoisomérisation.

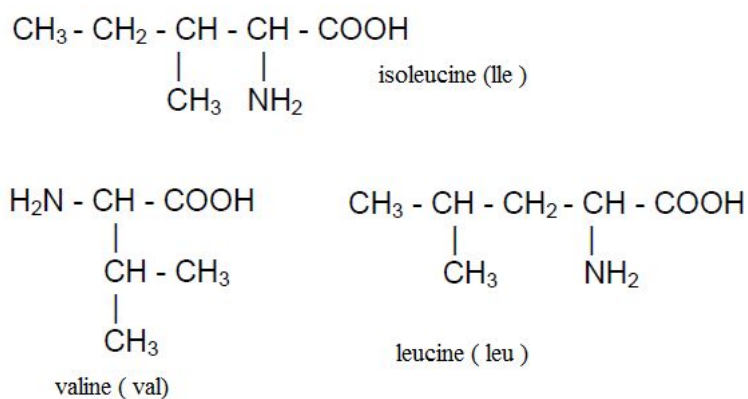


FIGURE 1.6 – Isoleucine, Valine et Leucine représentés en formule semi développée

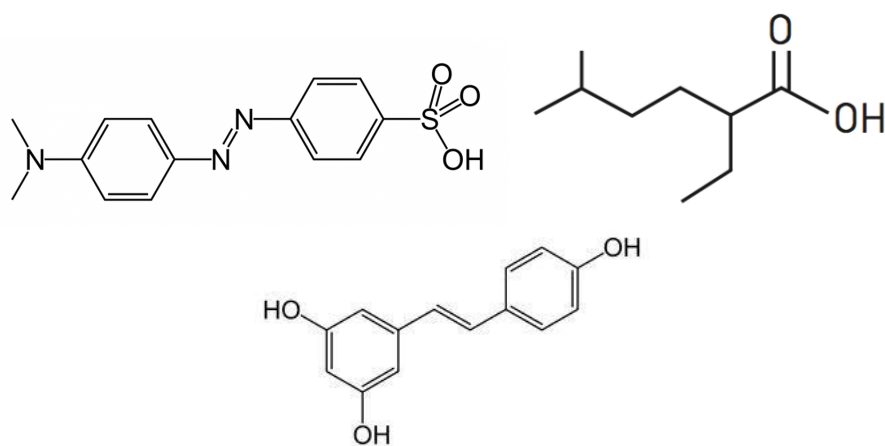


FIGURE 1.7 – Exemples de molécules représentées en formule topologique