

NOMENCLATURE

- A un nom donné ne peut correspondre qu'une seule formule donc un seul composé.
- IUPAC "International Union of Pure and Applied Chemistry" à partir des règles précises, permet de nommer les composés organiques en prenant comme référence les hydrocarbures saturés.

1. Hydrocarbures (HC) saturés acycliques ou aliphatique (chaîne ouverte) : les alcanes C_nH_{2n+2}

les hydrocarbures saturés ne sont formés que de carbone et d'hydrogène.

Nom : préfixe correspondant au nombre de carbones de:

chaîne + terminaison ane

Nombre de Carbone	Préfixe	Radical (yl)
1	méth	méthyl
2	éth	éthyl
3	Prop	propyl
4	But	butyl
5	pent	pentyl
6	hex	hexyl
7	hept	heptyl
8	oct	octyl
9	non	nonyl
10	dec	decyl

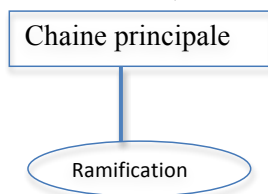
Exemple:

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ 4 carbones : préfixe **but**

Hydrocarbure saturé : terminaison **ane** \Rightarrow nom: **butane**

1.1. Hydrocarbures saturés ramifiés acycliques

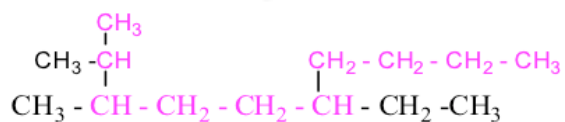
La ramification est un substituant (ou un radical) qui est accroché à la chaîne principale.



Un radical prend une terminaison en yle. Ex : $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}$ éthyle

1.2. Numérotation de la chaîne

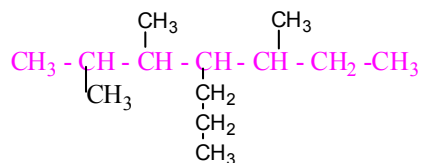
La chaîne principale \longrightarrow le plus grand nombre de carbone.



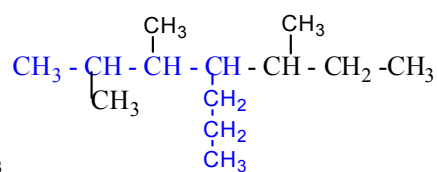
c'est un **décane** substitué par un éthyle et deux méthyles.

- Si une molécule présente deux ou plusieurs chaînes d'égale longueur, on choisit la chaîne qui porte le plus grand nombre de substituants.

Exemple :

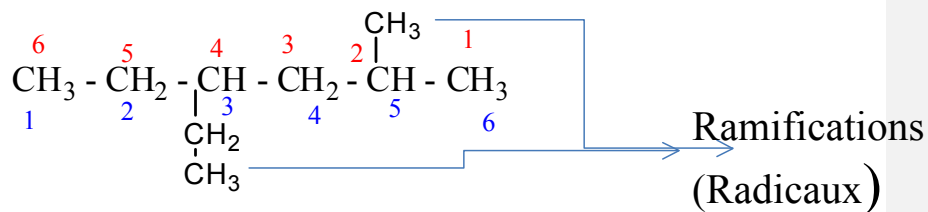


(correcte) un **heptane**, 4 substituants



(incorrecte) un heptane, 3 substituants

- Les indices des radicaux doivent être les plus petits possibles

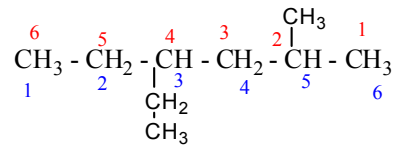


2+4 correcte < **3+5 incorrecte**

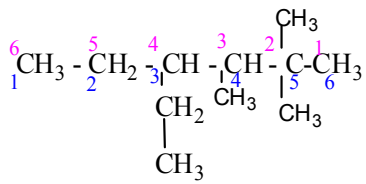
- Dans le nom, les substituants ne prennent pas de e ; terminaison « yl »
- Les substituants (radicaux) sont placés **avant** le groupe principal.
- S'il y a **plusieurs groupes** substituants, ils sont placés par **ordre alphabétique**
- S'il y a **plusieurs fois le même groupe** dans la molécule, on utilise **un préfixe** :

Nombre de substituants identiques	préfixe
2	di
3	tri
4	tétra

Exemple :



Nom : 4-éthyl 2-méthyl hexane



Nom : 4-éthyl 2,2,3-triméthyl hexane

3. Hydrocarbures insaturés acycliques

3.1. Hydrocarbures à doubles liaisons : les alcènes

Le nom d'un Hydrocarbure insaturé avec double liaison est formé par le préfixe de l'Hydrocarbure saturé

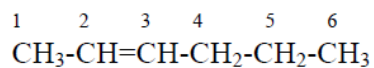
Correspondant. La terminaison ane devient ène.

Alcène: Formule brute : $C_n H_{2n}$

Nomenclature : Alc + indice + ène

Exemple :

Nbr de doubles liaisons	Terminaisons
-------------------------	--------------



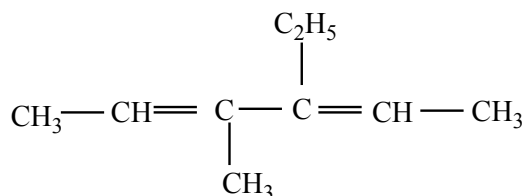
- 1) 6C \Rightarrow hex
- 2) 1 double liaison en position 2

\Rightarrow **hex-2-ène**

Si il y a plusieurs doubles liaisons :

2	diène
3	triène

Exemple :

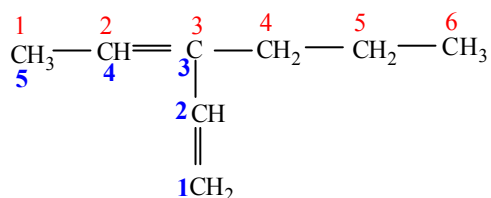


3-éthyl 4-méthyl hex-2,4-diène

Remarque

Dans le cas des composés insaturés, la chaîne principale n'est pas forcément la plus longue mais celle qui contient le plus d'insaturations (doubles ou triples liaisons).

Exemple :



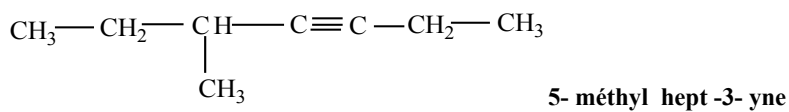
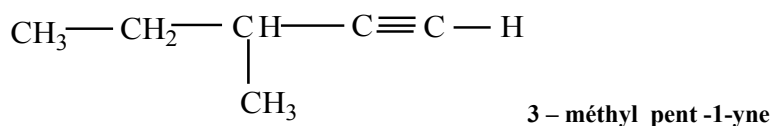
3-propyl pent-1,3-diène

3.2. Hydrocarbures à triples liaisons : les alcynes

Le nom d'un Hydrocarbure insaturé avec triple liaison est formé par le préfixe de l'HC saturé correspondant. La terminaison ane devient yne.

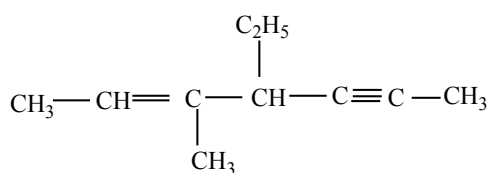
Alcyne: **Formule brute : $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$**

Nomenclature : Alc + indice + yne



Fonction alcène prioritaire par rapport à la fonction alcyne

C=C impose le sens de la numérotation

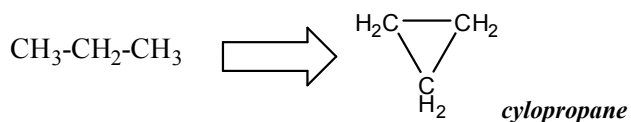


4 éthyl 3- méthyl hept-5- yne -2- ène

5. les cycloalcane :

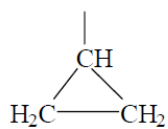
- On construit un cycloalcane en enlevant deux atomes d'H terminaux du modèle d'un alcane linéaire et en réalisant une liaison des carbones extrêmes.
- le nom de ces composés: le nom de l'alcane est précédé du préfixe « cyclo »

Exemple :

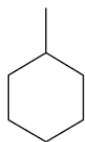


Les noms des radicaux sont obtenus en remplaçant la terminaison ane en yle (yl dans le nom).

Exemple :



cyclopropyle

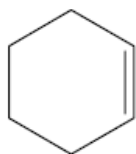


cyclohexyle

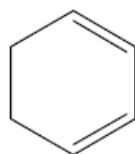
6. Hydrocarbures monocycliques insaturés

Comme un monocycle saturé avec une terminaison ène, diène,..., yne, diyne, etc.

Exemple :



cyclohexène



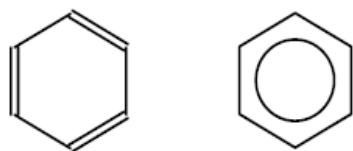
cyclohex-1,3-diène

7. Hydrocarbures monocycliques aromatiques

Un composé est aromatique lorsque :

- 1) Il possède des doubles liaisons alternées.

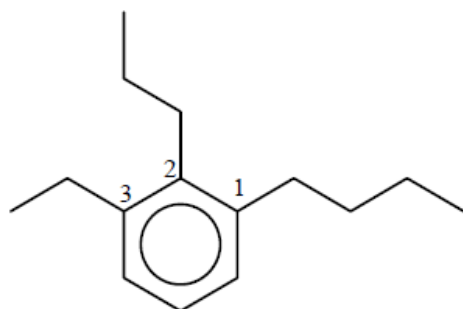
Exemple



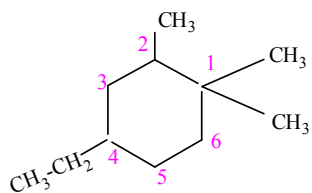
Benzène

8. Substitution du cycle

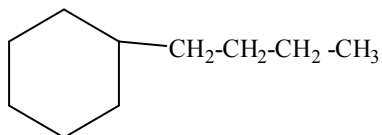
- La substitution est indiquée par des nombres.
- Les substituants ont les indices les plus bas possibles.



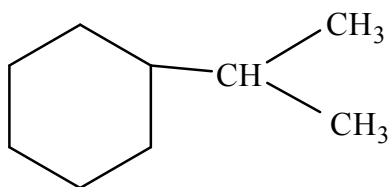
Nom : 1-butyl-3-éthyl-2-propylbenzène



4-éthyl 1, 1, 2- triméthylcyclohexane



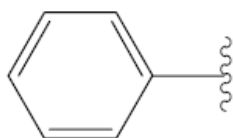
n butyl cyclohexane



isopropyl cyclohexane

9. les Abreviations des Groupe Alkyle (Radicaux) :

Groupe alkyle C_nH_{2n+1}	Nom	Abréviation
CH ₃ -	Methyle	Me
CH ₃ CH ₂ -	Ethyle	Et
CH ₃ - CH ₂ - CH ₂ -	n propyle	n- pr
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH} - \\ \diagup \\ \text{H}_3\text{C} \end{array}$	Isopropyle	Isopr
CH ₃ - (CH ₂) ₂ - CH ₂ -	n butyle	n- Bt
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \diagdown \\ \text{CH} - \text{CH}_2 - \\ \diagup \\ \text{H}_3\text{C} \end{array}$	Isobutyle	isoBt
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	Tertiobutyle	ter Br
C ₅ H ₁₁ -	n- pentyle	
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \\ \\ \text{H} \end{array}$	isopentyle	
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{CH}_2 - \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	n éopentyle	



phényle

10. les Radicaux Aromatiques :

11. Les Groupements Fonctionnels

Fonction	Acide Carboxylique	Anhydride	Ester	Halogénure d'acyle	Amide	Nitrile
formule	RCOOH	RCOOCO R	RCOOR	RCOX	RCNH ₂	RCN
Formule semi développée						
Nom Préfixe	acide carboxylique	/	/	Halogénoformyl -	Carbamoyl	Cyano-
Nom suffixe	acide alcanoïque	Anhydride d'acide	Alcanoate d'alkyle	halogénure d'alcanoyle	alcanamide	alcannitrile

Fonctions	Aldehyde	Cetone	alcool	Amine	ether
formule	RCHO	RCOR'	R-OH	R-NH ₂	-O-R'
Formule semi développée			R-CH ₂ OH	R-NH ₂ R-NH-R ₁ R-N-R ₁ R ₃	-O-R'
Nom Préfixe	-oxo ou formyl	-oxo	-hydroxy	-amino	-Roxy
Nom suffixe	-al	-one	-ol	-amine	/

1- Les Halogènes



R le squelette et X les halogènes

Les X sont :

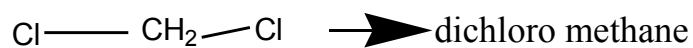
Cl : Chlore Br : Brome

F : Fluore I : Iode

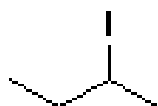


Cl : Chloro	Br : Bromo	F : Fluoro	I : Iodo
-------------	------------	------------	----------

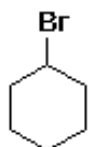
Exemples



2,2-Dichloro-1,1,1-trifluoroéthane



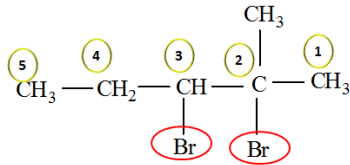
2-Iodobutane



Bromocyclohexane

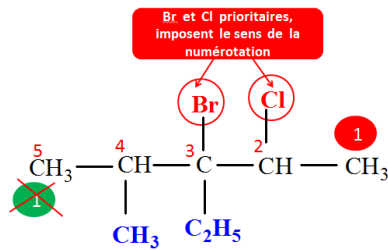
Remarque : Quand la "branche" alkyle, contient plusieurs ramifications, les préfixes sont nommés comme les ramifications en utilisant l'ordre alphabétique.

• Chaîne ramifiée halogénée



Nom: 2,3- dibromo 2- méthyl pentane

• Chaîne ramifiée contenant deux halogènes différents



Nom : 3-bromo 2- chloro 3- éthyl 4- méthyl pentane



MacBook Air 7/11/15 23:43
 Supprimé: -
 MacBook Air 7/11/15 23:43
 Mis en forme: Couleur de police : Orange
 MacBook Air 7/11/15 23:43
 Supprimé: -

2 -Les éthers oxydes

- Les éthers oxydes dérivent des alcools.
- deux groupements alkyles séparés par un atome d'oxygène



R = R'

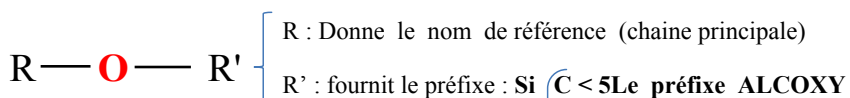
R ≠ R

Règle pour les éthers :

il faut d'abord déterminer le groupement prioritaire

- la chaîne la plus longue.
- une insaturation (double ou triple liaisons).
- une fonction.

➤ Supposons que R est prioritaire par rapport à R' on obtient :



Si $C \geq 5$ Le préfixe ALKYLOXY

Pour $C < 5$ (ALKOX) : 1-méthoxy

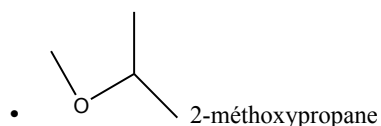
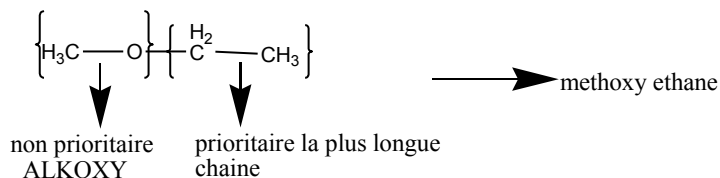
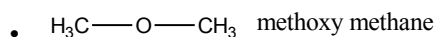
2-éthoxy

3-propoxy

4-butoxy

pour $C \geq 5$ (ALKYLOXY) 5-pentyloxy

Exemples



MacBook Air 7/11/15 23:44

Supprimé: <sp>

MacBook Air 7/11/15 23:44

Mis en forme: Non souligné

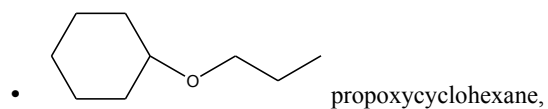
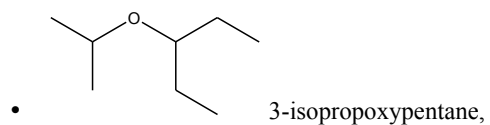
MacBook Air 7/11/15 23:44

Supprimé: .

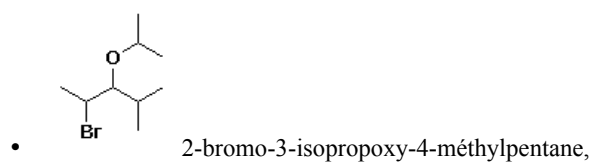
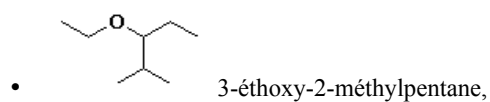
... [1]

MacBook Air 7/11/15 23:44

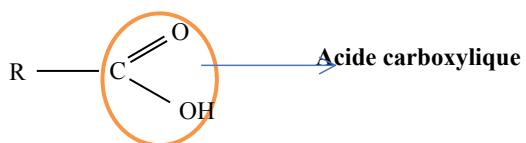
Mis en forme: Retrait : Gauche : 0 cm



Remarque : Quand il y a plusieurs substituants pour le préfixe alkoxy , on les cite par ordre alphabétique avec leur indice de position :



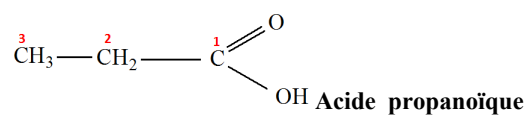
3. Les acides carboxyliques

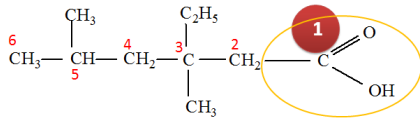


Nom : Acide + noms des substituants + alcan + oïque

•

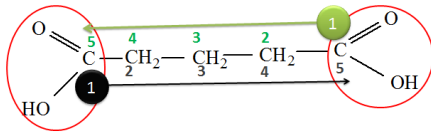
a. Chaîne contenant une seule fonction carboxylique



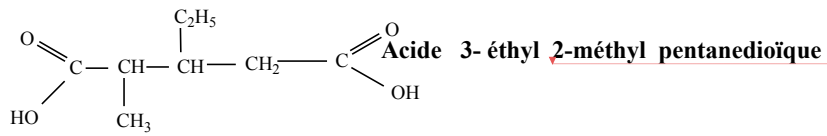


Acide 3-éthyl - 3,5- diméthylhexanoïque

b. Chaîne contenant deux fonctions acides carboxyliques (dioïque)

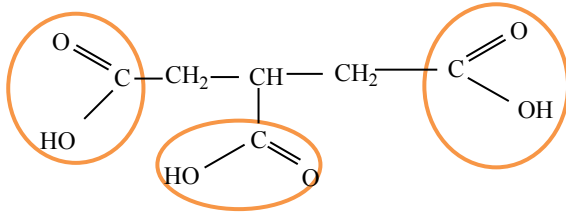


Acide pentanedioïque



Acide 3-éthyl 2-méthyl pentanedioïque

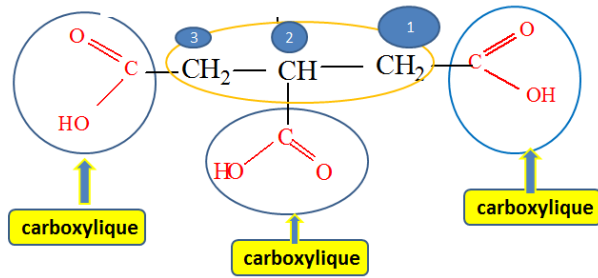
c. Chaîne contenant trois fonctions acides (carboxylique)



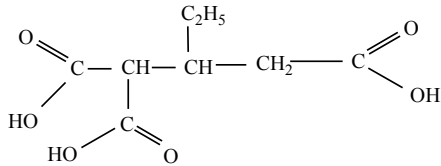
la nomenclature triïque n'existe pas → carboxylique

MacBook Air 7/11/15 23:45
Supprimé: -

Exemple

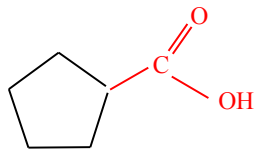


Nom : Acide propane 1,2,3-tricarboxylique



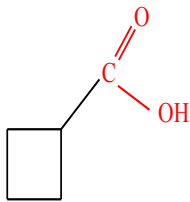
Nom : Acide 2-éthyl propane 1, 1,3 tricarboxylique

d. Chaîne cyclique contenant une fonction carboxylique

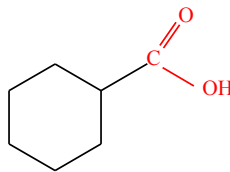


~~Acide cyclopentanoïque n'existe pas~~

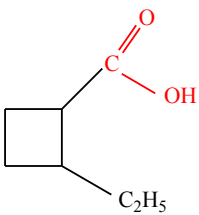
Nom : Acide cyclopentane carboxylique



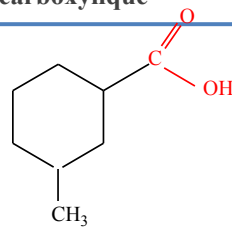
Acide cyclobutane
carboxylique



Acide cyclohexane
carboxylique

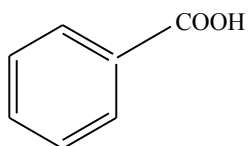


Acide 2-éthylcyclobutane
carboxylique

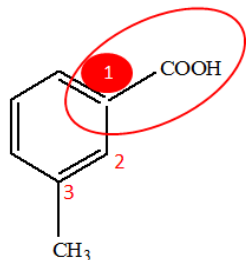


Acide 3- méthyl
cyclohexane carboxylique

Acides Aromatiques

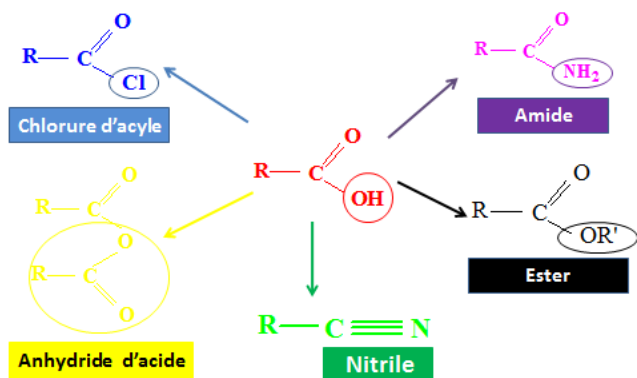


**Acide benzène
carboxylique**



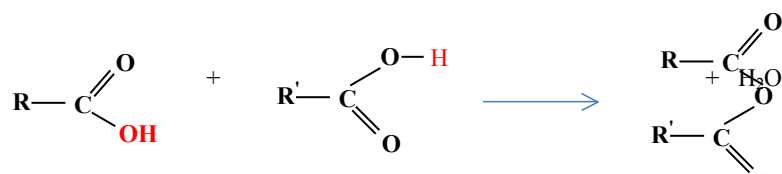
4-Dérivés des acides carboxyliques

RCOOH	Anhydride	RCOOCOR'
	Amide	RCONH ₂
	Ester	RCOOR'
	Nitrile	RCN
	Chlorure d'acyle	RCOCl



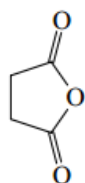
5 -anhydrides d'acides $RCOOOCR'$

Ils dérivent des acides carboxyliques par déshydratation.



Ils sont nommés comme les acides en se faisant précéder par le terme anhydride.

anhydride éthanoïque	anhydride éthanoïque et propanoïque

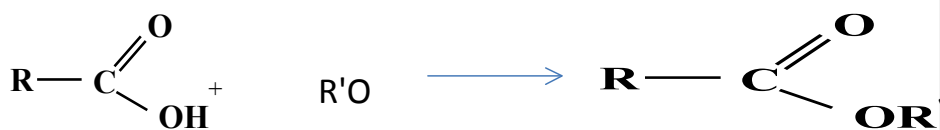


Anhydride butanedioïque
(Anhydride succinique)

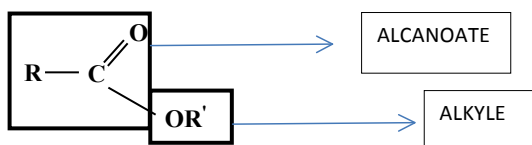
6- Esters RCOOR'

Groupe principal : **Suffixe : -oate de R'**

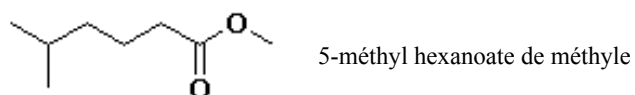
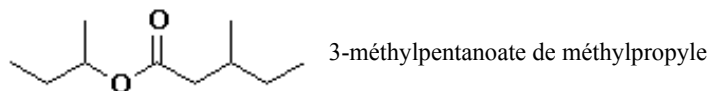
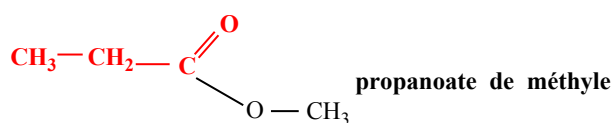
-carboxylate de R'



La chaîne principale est celle qui porte la fonction dérivée de l'acide.

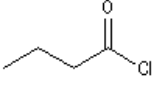
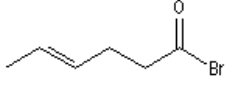


Exemples



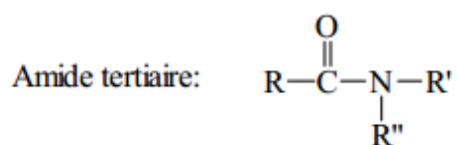
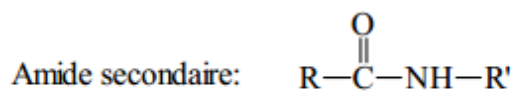
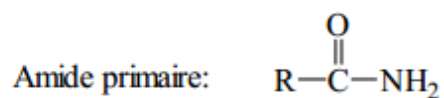
7- Halogénure d'acyle

Le nom d'un groupe acyle s'obtient en remplaçant la terminaison *oïque* de l'acide par la terminaison *yle*. Le nom de l'halogénure est obtenu en faisant suivre le mot désignant l'halogénure (fluorure, chlorure, bromure, iodure) de celui désignant le groupe *acyle*.

	
chlorure de butanoyle	bromure d'hexa-4-énoyle

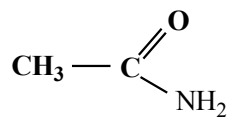
8- Amides Groupe principal : Suffixe :amide

carboxamide

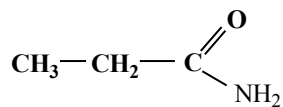


Lorsqu'il y a substitution sur l'azote on utilise les lettres N-, N,N-, comme dans les amines.

1-amide primaire

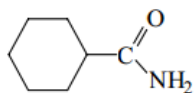


Ethane amide

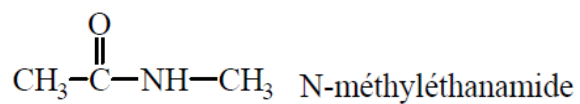


Propane amide

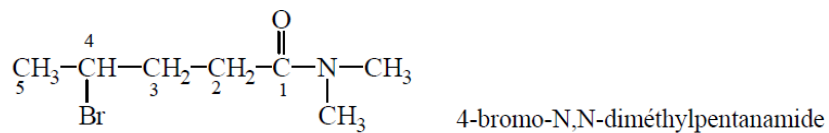
Cyclohexancarboxamide



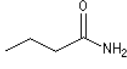
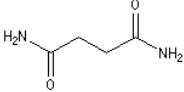
2-Amide secondaire

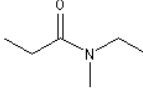
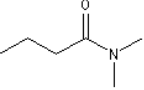


3-Amide secondaire



Autres exemples

	
Butanamide	Butanediamide

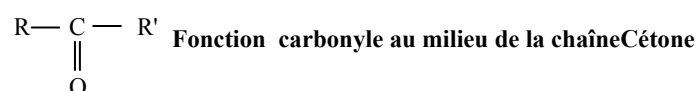
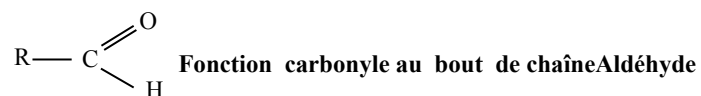
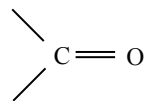
	
N-éthyl-N-Méthylpropanamide	N, N-Diméthylbutanamide

9- nitriles



10-Aldéhydes et des Cétones

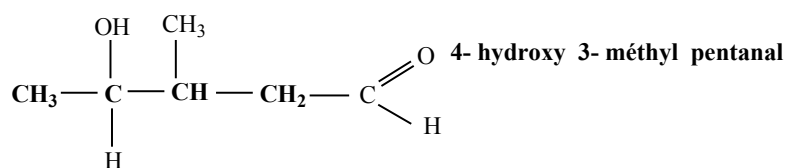
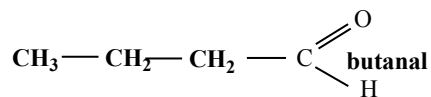
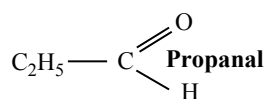
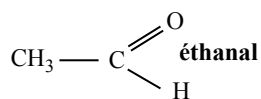
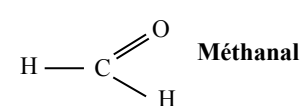
- Les Aldéhydes et les Cétones possèdent un groupemnt carbonyle

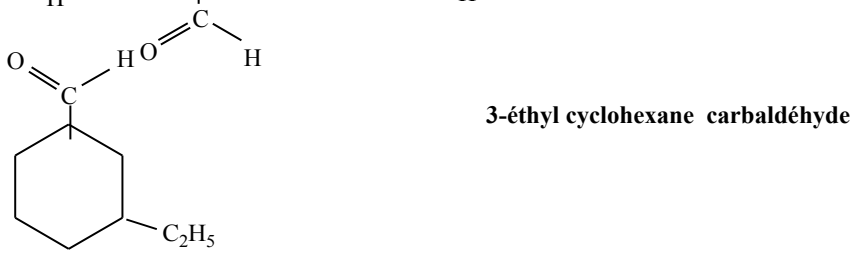
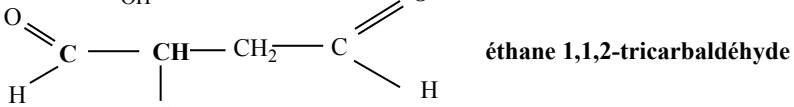
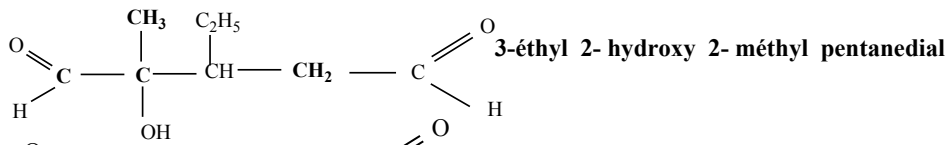
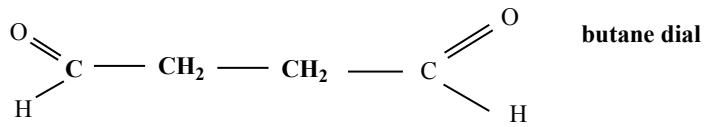


a .Les Aldéhydes

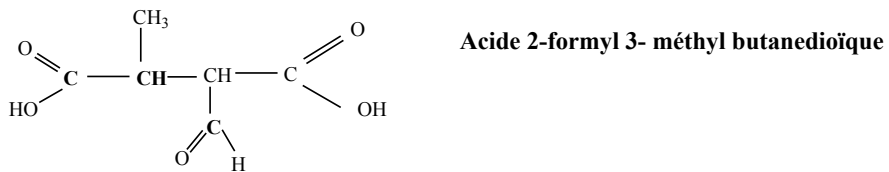
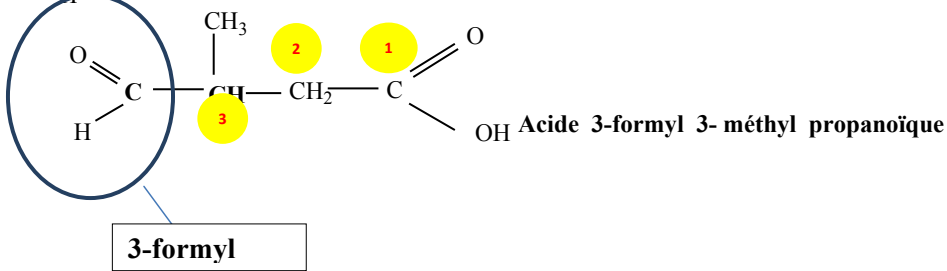
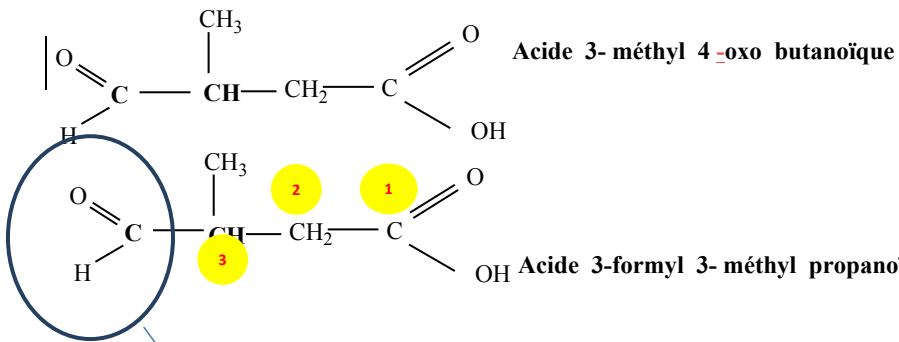
- Fonction (CHO) PRIORITAIRE : Nom de référence Terminaison al/ carbaldehyde
- Fonction (CHO) non PRIORITAIRE : Préfixe oxo ou formyl

a.1.Fonction CHO prioritaire

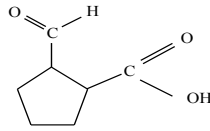




a.2.Fonction CHO non prioritaire



Acide 2-formyl cyclopentane carboxylique

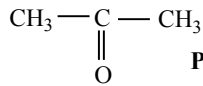


b. Cétones

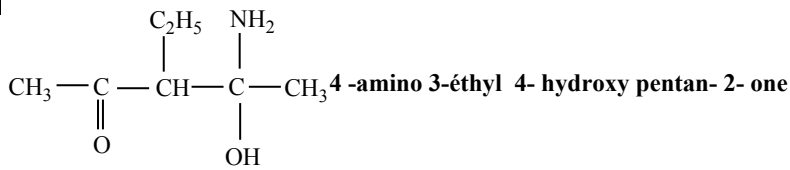
Fonction cétone PRIORITAIRE **suffixe one**

Fonction cétone non PRIORITAIRE **préfixe oxo**

b.1 .Fonction cétone prioritaire

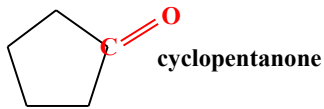
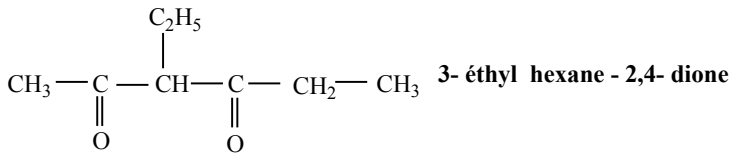


Propanone

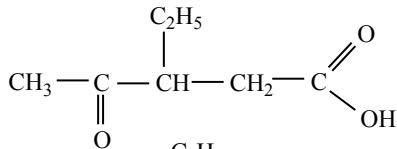


MacBook Air 7/11/15 23:49

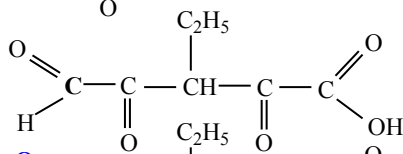
Supprimé: e



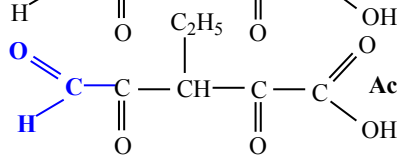
b.2 .Fonction cétone non prioritaire



Acide 3-éthyl 4-oxo pentanoïque



Acide 3-éthyl 2,4,5- oxo pentanoïque

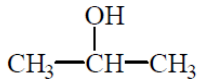


Acide 3-éthyl4-formyl 2,4- oxo pentanoïque

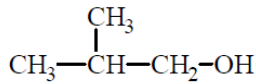
11-Alcools R-OH (alcanols) : Suffixe = -ol

Prefixe: hydroxyl

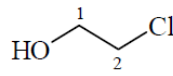
a. Fonction (OH) prioritaire



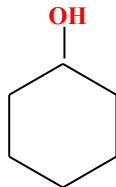
Propan-2-ol



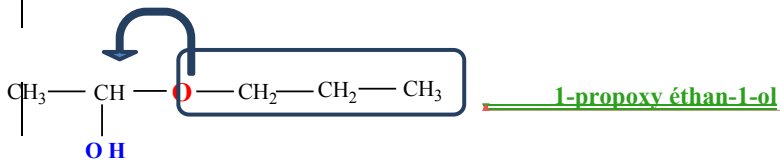
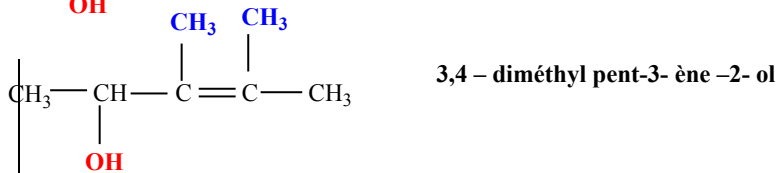
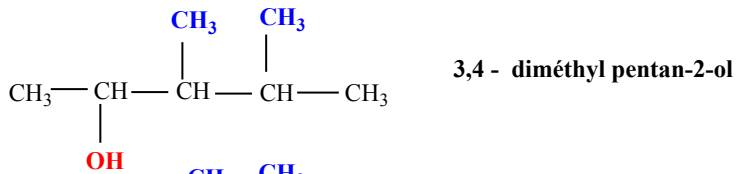
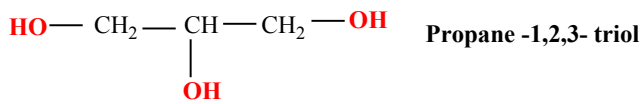
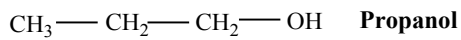
2-méthylpropanol



2-chloroéthanol



Cyclohexanol



MacBook Air 7/11/15 23:50

Supprimé: e

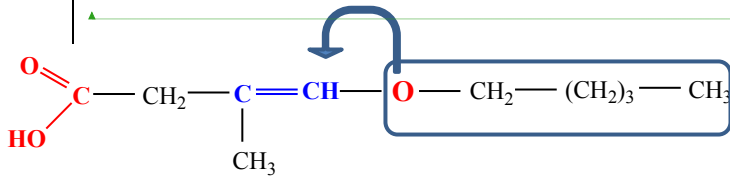
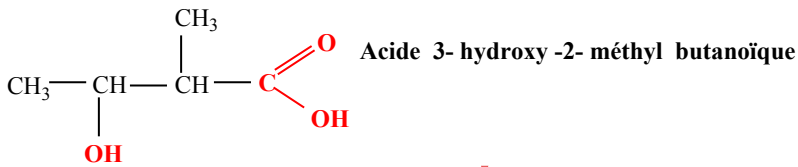
MacBook Air 7/11/15 23:52

Déplacé (insertion) [1]

MacBook Air 7/11/15 23:52

Mis en forme: Couleur de police : Orange

b.Fonction (OH) non prioritaire

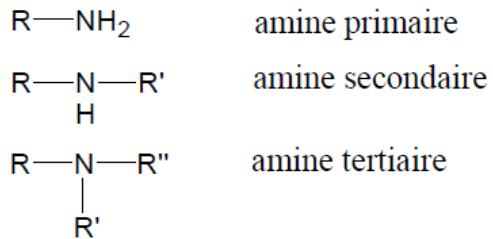


Acide 3-méthyl -4- pentyloxy - but -3- ènoïque

11-Les Amines (alcanamine) :Suffixe : amine

Prefixe :amino

La position du groupe fonctionnel dans ce cas doit être indiquée pour les amines secondaires et tertiaires. Le groupe alkyle le plus important est choisi comme structure de base et lesgroupes restants sont traités comme substituants à la suite de lettres N-,N,N-.



MacBook Air 7/11/15 23:51

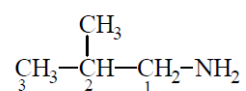
Supprimé: <sp>

MacBook Air 7/11/15 23:52

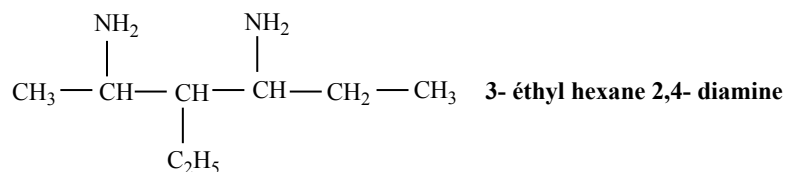
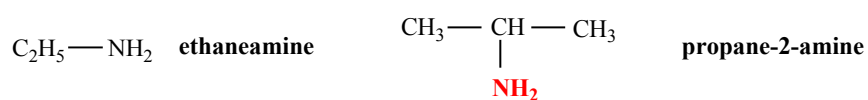
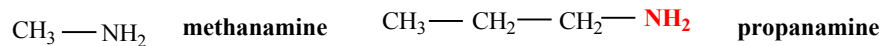
Déplacé vers le haut [1]: 1-propoxy éthan-1-ol

a.Fonction amine prioritaire

Amine primaire :

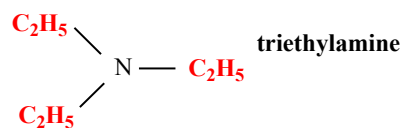
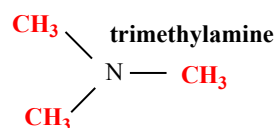
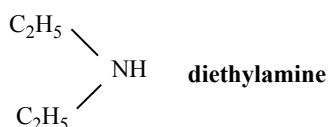
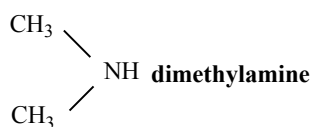


⇒ 2-méthylpropan-1-amine



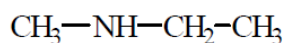
Amines secondaires et tertiaires

a.1- symétriques



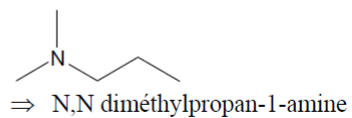
a.2.non symétriques

Amine secondaire :

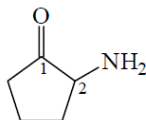


⇒ N-méthyléthylamine

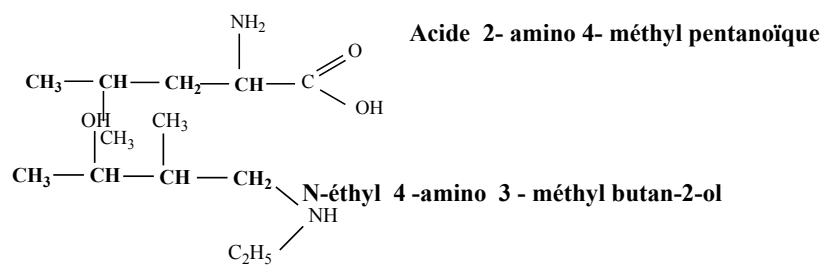
Amine tertiaire :



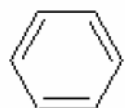
b. Fonction amine non prioritaire



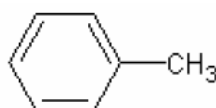
⇒ 2-aminocyclopentanone



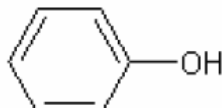
Quelques noms usuels



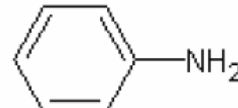
Benzène



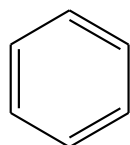
Toluène



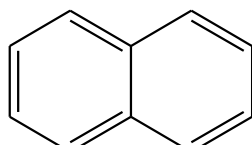
Phénol



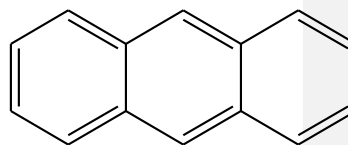
Aniline



Benzène



Naphtalène



Anthracène

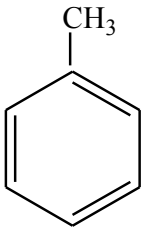
Autres substituants

$H_2C=CH-$	Vinyle
$H_2C=CH-CH_2-$	Allyle
C_6H_5-	Phényle
H_3C-CO-	Acétyle

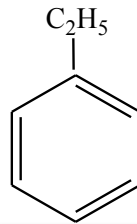
MacBook Air 7/11/15 23:53
Mis en forme: Couleur de police : Orange
MacBook Air 7/11/15 23:53
Mis en forme: Couleur de police : Orange
MacBook Air 7/11/15 23:53
Mis en forme: Couleur de police : Orange

Benzène substitué

1. Benzène substitué (1 Seul substituant)

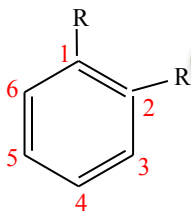


méthyl benzène

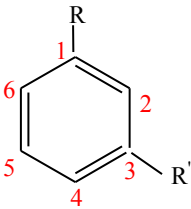


éthyl benzène

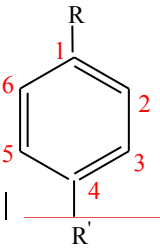
2. Benzène substitué (2 substituants)



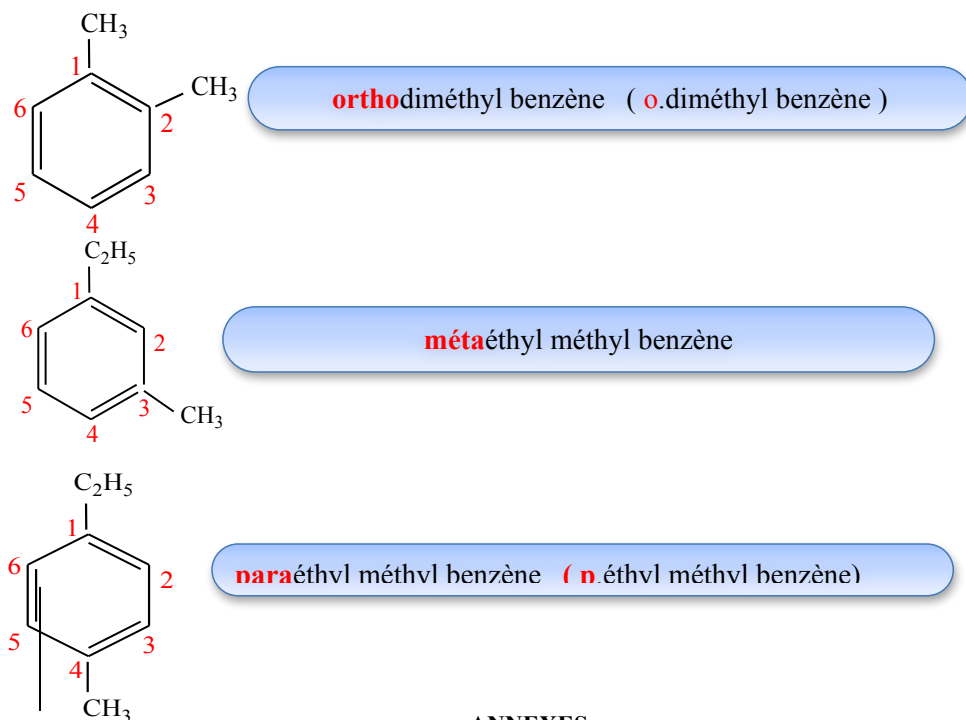
Position **Ortho** « o. » R et R' sont en position 1,2



Position **méta** « m. » R et R' sont en position 1,3



Position **para** « p. » R et R' sont en position 1,4



ANNEXES

Noms courants et systématiques et sources naturelles des acides carboxyliques

Structure	Nom IUPAC	Nom courant	Source naturelle
HCOOH	Acide méthanoïque	Acide formique	Fourmis
CH ₃ COOH	Acide éthanoïque	Acide acétique	Vinaigre
CH ₃ CH ₂ COOH	Acide propanoïque	Acide propionique	Produits laitiers
CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH	Acide butanoïque	Acide butyrique	Beurre
CH ₃ (CH ₂) ₃ COOH	Acide pentanoïque	Acide valérique	Racine de valériane
CH ₃ (CH ₂) ₄ COOH	Acide hexanoïque	Acide caproïque	Odeurs de bouc

Noms courants et systématiques et sources naturelles de quelques acides dicarboxyliques

Structure	Nom IUPAC	Nom courant	Source naturelle
HOOC-COOH	Acide éthanedioïque	Acide oxalique	
HOOC-CH ₂ -COOH	Acide propanedioïque	Acide malonique	
HOOC-(CH ₂) ₂ -COOH	Acide butanedioïque	Acide succinique	ambre
HOOC-(CH ₂) ₃ -	Acide pentanedioïque	Acide glutarique	

COOH			
HOOC-(CH ₂) ₄ -COOH	Acide hexanedioïque	Acide adipique	
HOOC-CH=CHCOOH	Acide but-2-enedioïque-cis	Acide maléïque	Plante : fumaria
	Acide but-2-enedioïque-trans	Acide fumarique	

Classement des fonctions

Dans le tableau ci-dessous, les fonctions sont classées par priorité décroissante de haut en bas : une fonction à priorité sur celles qui se trouvent au dessous d'elle.

fonction	Prioritaire (suffixe)	Nonprioritaire(préfixe)
Acide carboxylique	-oïque	-
Nitrile	-nitrile	Cyano- (C≡ N)
Aldéhyde	-al	Formyl- (CHO)
Cétone	-one	Oxo- (=O)
Alcool, phénol	-ol	Hydroxy- (oh)
Amine	-amine	Amino- (NH ₂ , NHR, NR ₂)
Dérivé halogéné	-	Halogéno-

Quelques autres fonctions non courantes et noms non courants

Acétals : composés de structure R₂C(OR')₂ dans laquelle R' ≠ H et, par suite, diéthers de diols géminés.

Acétylures : composés résultant du remplacement de l'un ou des deux atomes d'hydrogène de l'acétylène (éthyne) par un métal ou autre groupe cationique (ex. NaC≡ CH : acétylure monosodique)

Aldoses : sucres fondamentaux de formule H[CH(OH)]_nCOH

Allènes : hydrocarbures comportant deux double liaison reliant un même atome de carbone à deux autres (R₂C=C=CR₂)

Cétènes : composés dans lesquels un groupe carbonyle est relié par une double liaison à un carbone (R₂C=C=O)

Cétooses : sucres cétoniques fondamentaux comportant au moins 3 atomes de carbone (H-[CHOH]_n-CO-[CHOH]_m-H

Composés diazoïques : composés comportant le groupe divalent diazo, =N⁺=N⁻, fixé sur un atome de carbone.

Composé époxy : composés dans lesquels un atome d'oxygène est directement lié à deux atomes de carbones adjacents ou nom d'une chaîne ou d'un système cyclique, par suite éthers cycliques. Le terme époxyde désigne une sous-classe de composés époxy comportant un éther cyclique à 3 chaînons, par suite, dérivé de l'oxirane.

Composés hydrazoïques : composés comportant le groupe divalent hydrazo : -NH-NH-

Enols : alcénols; le terme se rapporte d'une manière spécifique aux alcools vinyliques, de structure HO-CR'=CR₂. Les énols sont tautomères des aldéhydes ou des cétones.

Glycols : alcools dihydroxylés, aussi nommés diols, dans lesquels les deux groupes hydroxyles sont situés sur des carbones différents, en général, mais pas nécessairement adjacents (ex. HOCH₂CH₂OH éthylèneglycol ou éthane-1,2-diol).

Hémicétals : hémicétals de formule R₂C(OH)OR avec R ≠ H.

Hydrazines : l'hydrazine (diazane) H₂N-NH₂.

Hydrazides : Lorsque un ou des substituants de l'hydrazine sont des groupes acyles.

Hydrazone : composés de structures R₂C=NNR₂.

Imides : dérivés diacylés de l'ammoniac ou des amines primaires, en particulier les composés cycliques dérivés des diacides.

Imines : Composés de structure RN=CR₂. Imine est utilisée comme suffixe en nomenclature systématique pour désigner le groupe C=NH, l'atome de carbone n'étant pas pris en compte.

oléfine : hydrocarbures cycliques ou acycliques ayant une ou plusieurs doubles liaisons carbone-carbone, à l'exception des composés aromatiques.

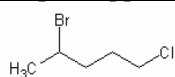
Orthoesters : composés de structure RC(OR')₃ avec R' ≠ H ou C(OR')₄ avec R' ≠ H (Ex. HC(OCH₃)₃ : orthoformiate de triméthyle).

Oximes : Composés de structures R₂C=NOH.

Peroxydes : composés de structure ROOR.

Péroxyacides : acides dans lesquels un groupe OH a été remplacé par un groupe -OOH.

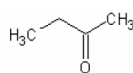
Exemples supplémentaires



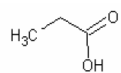
4-bromo-1-chloropentane



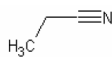
(propan-1-al) propanal



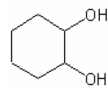
butan-2-one



acide propanoïque



propanenitrile

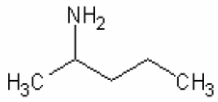


cyclohexan-1,2-diol

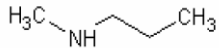
Mme TALEB



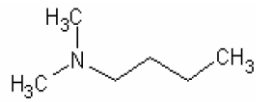
1-méthoxypropane



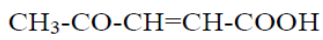
pentan-2-amine



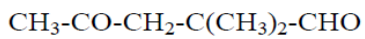
~~N-méthyle propane amine~~
méthylpropylamine



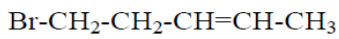
~~N,N-diméthyle butaneane amine~~
butyldiméthylamine



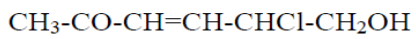
acide 4-oxopent-2-énoïque



2,2-diméthyl-4-oxopentanal



5-bromopent-2-ène



5-chloro-6-hydroxyhex-3-én-2-one

Exercices : Nommer ces molécules

