

NOMENCLATURE

1. Identification des molécules

La spectrométrie de masse donne la masse moléculaire.

L'analyse élémentaire donne le pourcentage massique de chaque atome (C, O, N, S).

Formule brute

L'infrarouge indique les différentes fonctions présentes dans la molécule.

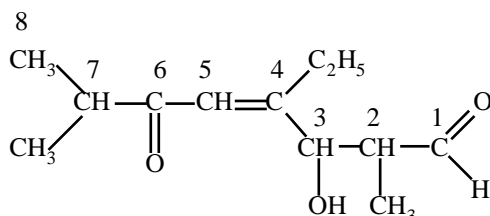
La RMN donne des informations sur le squelette de la molécule (environnement des H et C).

L'UV-Visible donne des renseignements sur les systèmes.

Formule développée

2. Nomenclature officielle (IUPAC)

Ex : (voir tableau)



- 1) Recherche de la fonction principale
aldéhyde ...al
- 2) Recherche de la chaîne carbonée la plus longue contenant la fonction principale
8 carbone oct...al
- 3) Recherche des insaturations dans la chaîne carbonée la plus longue
1 alcène octèneal
- 4) Numérotation de la chaîne avec l'indice la plus faible pour la fonction principale
oct-4-èneal
- 5) Recherche des différents substituants dans l'ordre alphabétique
4-éthyl-3-hydroxy-2,7-diméthyl-6-oxo-oct-4-èneal

Fonctions classées par ordre de priorité décroissante

Fonction		Préfixe	Suffixe
—COOH	acide carboxylique	carboxy-	acide ...oïque
—SO ₃ H	acide sulfonique	sulfo-	acide ...sulfonique
—COO ⁻	carboxylate	-	...oate de métal
—COOR	ester	R-oxycarbonyl-	...oate de R
—COX	halogénure d'acide	halogénoformyl-	halogénure de ...oyle
—CONH ₂	amide	carbamoyl-	...amide
—CN	nitrile	cyano-	-nitrile
—CHO	aldéhyde	formyl-	...al
—CO—	cétone	oxo-	...one
—OH	alcool	hydroxy-	...ol
—SH	thiol	mercapto-	...thiol
—O-OH	hydroperoxyde	hydroperoxy-	-
—NH ₂	amine	amino-	...amine
=NH	imine	imino-	...imine
—OR	éter	R-oxy-	-
—SR	sulfure	R-thio-	-
—O-OR	peroxyde	R-dioxy-	-
=	alcène	-	...ène
	alcyne	-	...yne
—	alcane	-	...ane
—NO ₂	dérivé nitré	nitro	-
—X	halogénure	halogéno-	-

1 C : méth- 4 C : but- 7 C :hept- 10 C : déc- cyclique : cyclo-
 2 C : éth- 5 C : pent- 8 C : oct- 11 C : undéc-
 3 C : prop- 6 C :hex- 9 C : non- 12 C : dodéc-