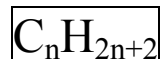

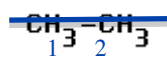
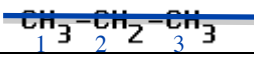
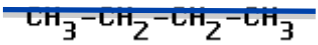

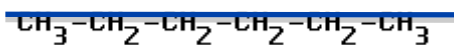
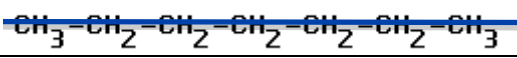
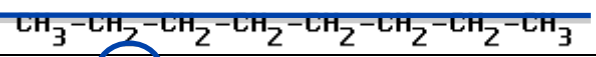
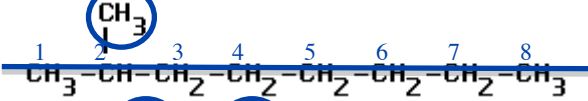
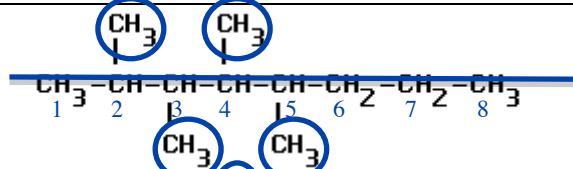
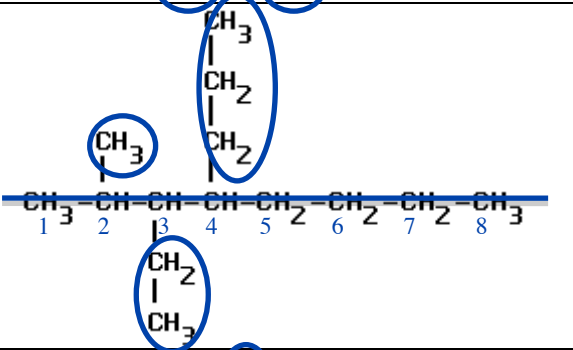
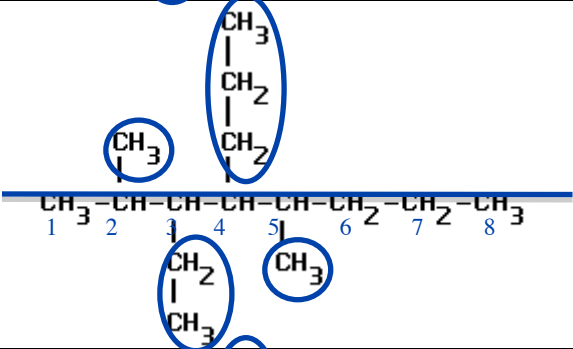
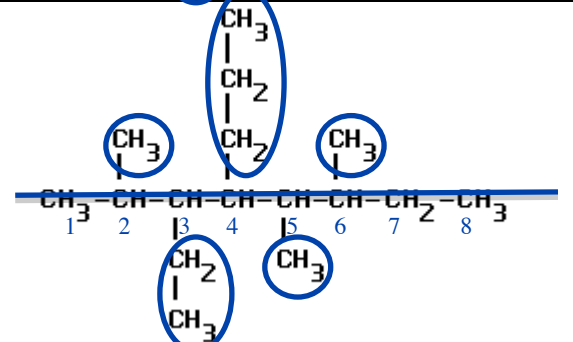


Les différentes familles de molécules en chimie organique

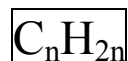
I - Alcane



Formule semi-développée	Nom de la molécule
	méthane
	éthane
	propane
	butane
	pentane
	hexane
	heptane
	octane
	2-méthyl-octane
	2,3,4,5-tétraméthyl-octane
	3-éthyl-2-méthyl-4-propyl-octane
	3-éthyl-2,5-diméthyl-4-propyl-octane
	3-éthyl-2,5,6-triméthyl-4-propyl-octane

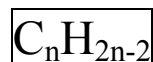
Les différentes familles de molécules en chimie organique

II - Alcène



Formule semi-développée	Nom de la molécule
$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH}_2 \\ \text{1} \quad \text{2} \end{array}$	Le nom correct de la molécule est : éthène Son nom d'usage est : éthylène
$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \end{array}$	propène
$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \end{array}$	but-1-ène
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \end{array}$	but-2-ène
$\begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \quad \text{5} \end{array}$	pent-1-ène
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \quad \text{5} \end{array}$	pent-2-ène
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \quad \text{5} \end{array}$	pent-2-ène
$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	hex-1-ène
$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	hex-2-ène
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	hex-3-ène
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \quad \text{5} \quad \text{6} \end{array}$	2-méthylhex-3-ène
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \quad \text{5} \quad \text{6} \end{array}$	2,3,4-triméthylhex-3-ène
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{1} \quad \text{2} \quad \text{3} \quad \text{4} \quad \text{5} \quad \text{6} \end{array}$	4-éthyl-2,3-diméthylhex-3-ène

III - Alcyne

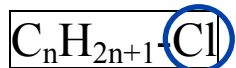


Formule semi-développée	Nom de la molécule
$\text{CH} \equiv \text{CH}$	Le nom correct de la molécule est : éthyne Son nom d'usage est : acétylène
$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$	propyne
$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	but-1-yne
$\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$	but-2-yne
$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	pent-1-yne
$\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	pent-2-yne
$\text{CH} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	hex-1-yne

Les différentes familles de molécules en chimie organique

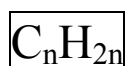
	3,4,5-triméthylhex-1-yne
	4,4,5-triméthylhex-2-yne
	3,6,6-triéthyl-2,3-diméthyloct-4-yne

IV – Dérivé halogéné



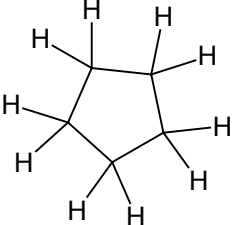
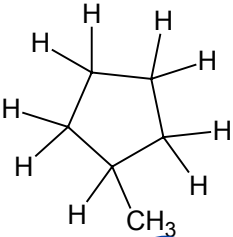
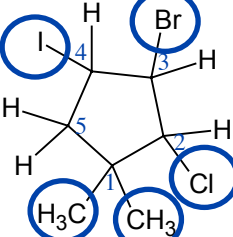
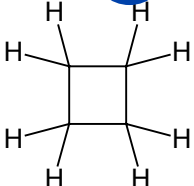
	chlorométhane
	dichlorométhane
	bromodichlorométhane
	bromodichloriodométhane
	1,1,1-trichloroéthane
	1-chloroéthane
	1-bromo-2-chloroéthane
	1-bromo-2-chloroéthène
	Le nom correct de la molécule est : 1,1,2-trichloroéthène Son nom d'usage est : chlorure de vinyle

V – Alcane cyclique

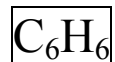


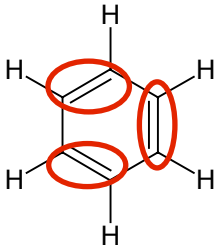
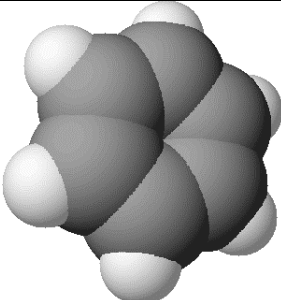
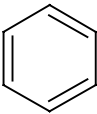
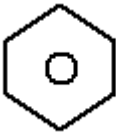
	cyclohexane C_6H_{12}
--	-------------------------

Les différentes familles de molécules en chimie organique

	<p>cyclopentane C₅H₁₀</p>
	<p>méthylcyclopentane</p>
	<p>3-bromo-2-chloro-4-iodo-1,1-diméthylcyclopentane</p>
	<p>cyclobutane</p>

VI – Benzène



			
-------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------

VII – Alcool

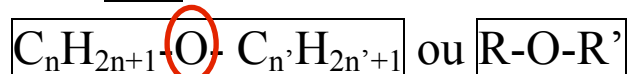


HO-CH_3	<p>méthanol</p>
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$	<p>éthanol</p>
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	<p>propan-1-ol</p>
$\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH}_3$	<p>propan-2-ol</p>

Les différentes familles de molécules en chimie organique

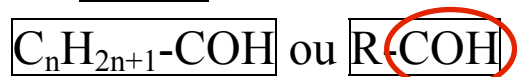
	2-bromo-1-chloro-3-éthyl-4-méthylpentan-1-ol
	phénol
	Le nom correct de la molécule est : 2-chlorophénol Son nom d'usage est : o-chlorophénol
	hydroquinone

VIII - Ether



	diméthyl éther
	diméthyl éther
	éthyl méthyl éther

IX - Aldéhyde

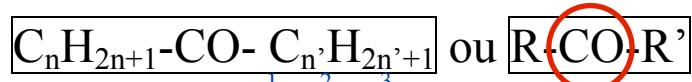


	Le nom correct de la molécule est : méthanal Son nom d'usage est : formaldéhyde (ou formol)
	Le nom correct de la molécule est : éthanal Son nom d'usage est : acétaldéhyde
	Le nom correct de la molécule est : propanal Son nom d'usage est : propionaldéhyde

Les différentes familles de molécules en chimie organique

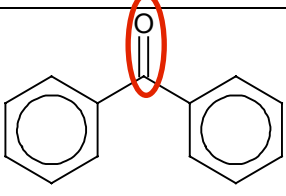
	<p>Le nom correct de la molécule est : butanal Son nom d'usage est : butyraldéhyde</p>
	<p>Le nom correct de la molécule est : pentanal Son nom d'usage est : valéraldéhyde</p>
	<p>hexanal</p>
	<p>4-chloro-3-éthyl-5-méthylhexanal</p>
	<p>benzaldéhyde</p>

X - Cétone



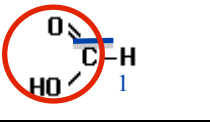
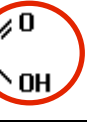




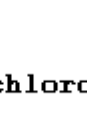
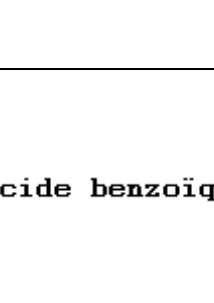

	<p>Le nom correct de la molécule est : propanone Son nom d'usage est : acétone</p>
	<p>butanone</p>
	<p>pentan-2-one</p>
	<p>pentan-3-one</p>
	<p>2-chloro-4-méthylpentan-3-one</p>
	<p>benzo-1,4-quinone ou parabenzoquinone (ou quinone)</p>
	<p>1-phényléthanone</p>

Les différentes familles de molécules en chimie organique

	benzophénone
-----------------------------------------------------------------------------------	--------------

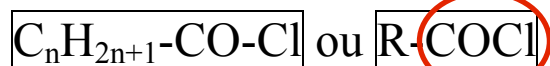
XI – Acide carboxylique



	<p>Le nom correct de la molécule est : acide méthanoïque</p> <p>Son nom d'usage est : acide formique</p>
	<p>Le nom correct de la molécule est : acide éthanoïque</p> <p>Son nom d'usage est : acide acétique</p>
	<p>Le nom correct de la molécule est : acide propanoïque</p> <p>Son nom d'usage est : acide propionique</p>
	<p>Le nom correct de la molécule est : acide butanoïque</p> <p>Son nom d'usage est : acide butyrique</p>
	<p>Le nom correct de la molécule est : acide pentanoïque</p> <p>Son nom d'usage est : acide valérique</p>
	acide hexanoïque
	acide 2-chloro-4-éthyl-5-méthylhexanoïque
	acide benzoïque
	Acide téréphthalique

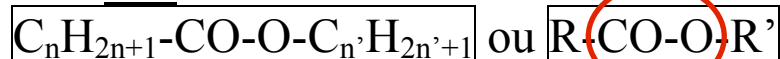
Les différentes familles de molécules en chimie organique

XII – Chlorure d'acyle



	chlorure de méthanoyle
	chlorure d'éthanoyle
	chlorure de propanoyle
	chlorure de butanoyle
	chlorure de pentanoyle
	chlorure d'hexanoyle
	chlorure de 2-chloro-4-éthyl-5-méthylhexanoyle
	chlorure de benzoyle
	dichlorure de téréphthaloyle

XIII – Ester

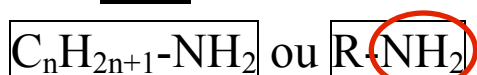


	Le nom correct de la molécule est : méthanoate de méthyle Son nom d'usage est : formiate de méthyle
	Le nom correct de la molécule est : méthanoate d'éthyle Son nom d'usage est : formiate d'éthyle
	Le nom correct de la molécule est : méthanoate de propyle Son nom d'usage est : formiate de propyle

Les différentes familles de molécules en chimie organique

	Le nom correct de la molécule est : éthanoate de méthyle Son nom d'usage est : acétate de méthyle
	Le nom correct de la molécule est : éthanoate d'éthyle Son nom d'usage est : acétate d'éthyle
	Le nom correct de la molécule est : éthanoate de propyle Son nom d'usage est : acétate de propyle
	Le nom correct de la molécule est : propanoate de butyle Son nom d'usage est : propionate de butyle
	2-méthylpropanoate de 1-méthylbutyle
	2-chloro-2-méthylpropanoate de 1-méthylbutyle
	benzoate de méthyle
	2-chloro-5-méthylbenzoate de 1-méthylpentyle

XIV - Amine

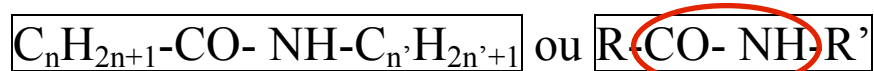


	méthylamine ou méthanimine
	éthylamine ou éthanamine
	propylamine ou propanamine
	butylamine ou butanamine
	pentylamine ou pentanamine

Les différentes familles de molécules en chimie organique

	(4- méthylpentyl) amine ou 4-méthylpentan-1-amine
	(2- méthylpentyl) amine ou 2-méthylpentan-1-amine
	<i>N</i> - méthylméthanamine
	<i>N</i> - méthyléthanamine
	<i>N</i> - éthylpropan-1-amine
	<i>N</i> - ethylpropan-2-amine
	<i>N,N</i> - diméthylméthanamine
	aniline
	2,4,6-trichloroaniline

XV - Amide



	méthanamide
	<i>N</i> - méthyl-méthanamide
	<i>N</i> - éthyl-méthanamide
	<i>N</i> - propyl-méthanamide

Les différentes familles de molécules en chimie organique

	éthanamide
	N-méthyl-éthanamide
	N-éthyl-éthanamide
	N-propyl-éthanamide
	N-butyl-pentanamide
	3-éthyl-N-(1-méthylbutyl)-pentanamide
	benzamide
	4-bromo-2,6-diméthylbenzamide