

## Activité 7.4 – Nomenclature en chimie organique

### Objectifs de la séance :

- Savoir nommer des molécules organiques simples.
- Savoir reconnaître la fonction principale d'une molécule organique à partir de son nom.

**Contexte :** Il existe des millions de molécules organiques, certaines avec des propriétés similaires.

→ **Comment nommer ces molécules selon leur propriétés et leur structures ?**

### Document 1 – Principe de la nomenclature

La **nomenclature** est l'ensemble des règles établies pour nommer les molécules organiques.

La nomenclature moderne repose sur deux principes :

- décrire la **géométrie** de la molécule nommée ;
- indiquer les **fonction organiques** présentes dans la molécule.

### Document 2 – Nommer une chaîne carbonée

Toute molécule organique possède au moins une chaîne carbonée. Pour nommer une chaîne carbonée, on va associer un **préfixe** avec un **suffixe**. Le suffixe dépend de la fonction organique, mais le préfixe est déterminé par le nombre de carbones qui composent la chaîne.

Nombre de carbone C	1	2	3	4	5	6
Préfixe	meth-	éth-	prop-	but-	pent-	hex-

## A – Règles pour les alcanes, alcènes ou alcynes

### Document 3 – Les alcanes

Une molécule d'alcane est un **hydrocarbure** saturé, composé de **liaisons simples**.

Pour nommer un alcane, il faut déterminer la chaîne carbonée la plus longue qui compose la molécule.

On écrit alors le préfixe lié à la longueur de la chaîne et on ajoute le suffixe « **-ane** ».

Un alcane a toujours une formule brute de la forme  $C_nH_{2(n+1)}$  ( $C_4H_{10}$  par exemple).

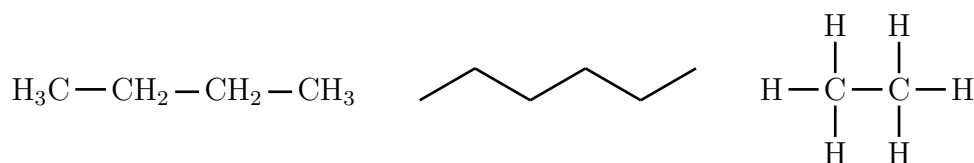
→ *Exemple* :  $H_3C-CH_2-CH_3$  trois carbones dans la chaîne, donc prop- + -ane : propane.

Un **hydrocarbure** est une molécule qui ne contient que des éléments carbones et hydrogènes.

Un hydrocarbure est **saturé** (en hydrogène) s'il ne comporte que des **liaisons simples**.

Si l'hydrocarbure comporte des **liaisons doubles** ou **triples**, on dit qu'il est **insaturé**.

1 – Nommer les molécules suivantes :



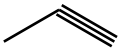
#### Document 4 – Les alcènes

Les alcènes sont des hydrocarbures avec au moins une liaison double. Le suffixe « -ane », devient « **-ène** ». On indique le (ou les) numéro de la liaison double avant le suffixe, de sorte que **le numéro soit le plus petit possible**.

→ Exemple :  $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$  quatre carbones dans la chaîne (but-) et la liaison double se trouve en position 3 ou 2 (si on compte depuis la droite). Donc but + 2 + ène : but-2-ène.

#### Document 5 – les alcynes

Les alcynes sont des hydrocarbures avec au moins une liaison triple. Le suffixe « -ane », devient « **-yne** ». On indique le (ou les) numéro de la liaison triple avant le suffixe, de sorte que **le numéro soit le plus petit possible**, comme pour les alcènes.

→ Exemple :  : trois carbones dans la chaîne (prop-) et la liaison triple se trouve en position 1. Donc prop-1-yne ou propyne (le 1 est implicite).

### B – Règles pour les ramifications

#### Document 6 – Ramification à la chaîne principale

Une **ramification** est un substituant qui remplace un hydrogène sur la chaîne principale.

Si le substituant est un **alkyle** (un hydrocarbure), son nom prend le suffixe « **-yl** ».

→ Exemples :  $-\text{CH}_3$  : méthyl,  $-\text{CH}_2-\text{CH}_3$  éthyl.

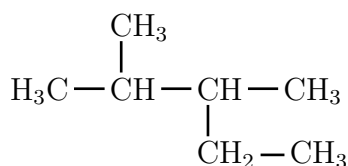
#### Document 7 – Nommer une ramification

Pour nommer une molécule contenant des ramifications, il faut :

- trouver la **plus longue chaîne carbonée** pour déterminer son nom.
- **Numéroter** la chaîne carbonée afin que la ramification ait le numéro le plus **petit possible**, comme pour les alcènes ou les alcynes.
- Placer le **numéro** et le **nom** de l'alkyle avant le nom de la chaîne.

S'il y a plusieurs ramifications, leurs noms sont placés par ordre alphabétique.

2 – Nommer la molécule suivante :

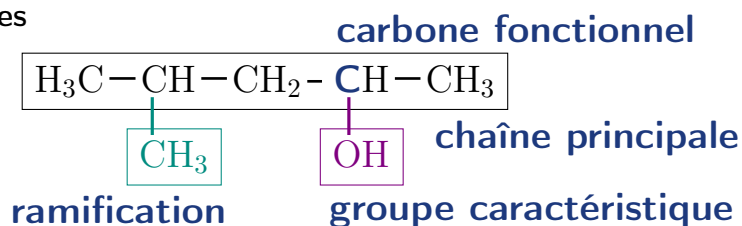


.....  
.....  
.....

## C – Règles pour les groupes caractéristiques

### Document 8 – Groupes caractéristiques

Pour nommer les molécules contenant des groupes caractéristiques, on utilise les règles décrites dans le tableau ci-dessous, en respectant la priorité des fonctions organiques.



Le **carbone fonctionnel** désigne le carbone contenant la fonction de la molécule.

Pour les cétones, alcools et amines, le numéro est celui du **carbone fonctionnel**, comme pour les ramifications il **doit être le plus petit possible**.

( $R_1$ ) et ( $R_2$ ) représentent les noms des chaînes carbonées auxquels les groupes caractéristiques sont attachées.

Priorité	Famille fonctionnelle	Formule	Nom si prioritaire
1	Acide carboxylique	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}_1-\text{C}-\text{OH} \end{array}$	acide ( $R_1$ )-oïque
2	Ester	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}_1-\text{C}-\text{O}-\text{R}_2 \end{array}$	( $R_1$ )-oate de ( $R_2$ )-yle
3	Amide	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}_1-\text{C}-\text{NH}_2 \end{array}$	( $R_1$ )-amide
4	Aldéhyde	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}_1-\text{C}-\text{H} \end{array}$	( $R_1$ )-al
5	Cétone	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}_1-\text{C}-\text{R}_2 \end{array}$	( $R_1$ )-(numéro)-one
6	Alcool	$\text{R}_1-\text{OH}$	( $R_1$ )-(numéro)-ol
7	Amine	$\text{R}_1-\text{NH}_2$	( $R_1$ )-(numéro)-amine
8	Éther	$\text{R}_1-\text{O}-\text{R}_2$	( $R_1$ )-oxy-( $R_2$ )

3 – Nommer la molécule du document 8.

.....