

Méthode :

Nomenclature des molécules organiques

- Déterminer la chaîne carbonée la plus longue.

➤ Associer le préfixe correspondant au nombre de carbone.

Maman	Est	Partie	Bébé	Pleure	Hoquette	Hurle
1 Méthan	2 Ethan	3 Pentan	4 Butan	5 Pentan	6 Hexan	7 Heptan

- Repérer le groupe fonctionnel de la moléculeⁱ

Fonction	Alcool	Aldéhyde	Cétone	Acide carboxylique	Alcène	Ester	Amine	Amide
Groupe caractéristique	-O-H	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{-C} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{C}-\text{C} \\ \quad \\ \text{C} \quad \text{C} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{-C} \\ \\ \text{OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}=\text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{-C} \\ \\ \text{O}-\text{C} \end{array}$	$\begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{-N} \\ \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{-C} \\ \\ \text{N}- \\ \end{array}$
	Hydroxyle	Carbonyle	Carbonyle	Carboxyle	Alcène	Ester	Amine	Amide

➤ Associer le suffixe correspondant

	<u>-ol</u>	<u>-al</u>	<u>-one</u>	<u>-oïque</u>	<u>-ène</u>	<u>-oate</u>	<u>-amine</u>	<u>-amide</u>
--	------------	------------	-------------	---------------	-------------	--------------	---------------	---------------

- Numéroter les carbones de la chaîne principale :

➤ De façon à ce que celui portant le groupe ai le numéro le plus faible.

➤ Insérer ce numéro avant le suffixe du groupe fonctionnel.

- Identifier les branches secondaires

➤ Les nommer en les précédant du numéro du carbone d'où elles partent.

➤ Si 2 branches sont identiques, mettre les 2 numéros et ajouter « di »



ⁱ En première on n'étudie que des molécules avec un seul groupe fonctionnel et une chaîne carbonée linéaire avec seulement des liaisons simples.