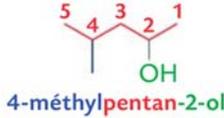
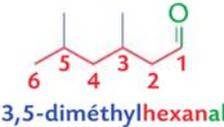
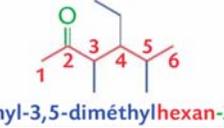
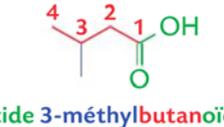
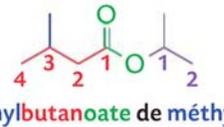
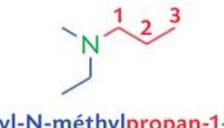
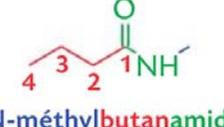


ANNEXE 2 – Groupes caractéristiques et familles fonctionnelles

Groupe caractéristique	Famille fonctionnelle et suffixe	Exemple (formule topologique)	Commentaires
<p>Hydroxyle</p> $-\text{OH}$	<p>Alcool</p> <p>« ol »</p>	 <p>4-méthylpentan-2-ol</p>	<p>L'atome de carbone fonctionnel lié au groupe $-\text{OH}$ doit former 4 liaisons simples.</p> $\begin{array}{c} \\ -\text{C}-\text{OH} \\ \end{array}$
<p>Carbonyle</p> $\begin{array}{c} -\text{C}=\text{O} \\ \end{array}$	<p>Aldéhyde</p> <p>« al »</p>	 <p>3,5-diméthylhexanal</p>	<p>L'atome de carbone fonctionnel appartenant au groupe $\text{C}=\text{O}$ est toujours lié à au moins 1 atome H.</p> $\begin{array}{c} -\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{H} \end{array}$
	<p>Cétone</p> <p>« one »</p>	 <p>4-éthyl-3,5-diméthylhexan-2-one</p>	<p>L'atome de carbone fonctionnel appartenant au groupe $\text{C}=\text{O}$ est toujours lié à 2 autres atomes C.</p> $\begin{array}{c} \text{C}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{C} \end{array}$
<p>Carboxyle</p> $\begin{array}{c} -\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{OH} \end{array}$	<p>Acide carboxylique</p> <p>« acide ...oïque »</p>	 <p>Acide 3-méthylbutanoïque</p>	<p>Le nom d'un acide carboxylique est toujours précédé du mot « acide ».</p>
<p>Ester</p> $\begin{array}{c} -\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{O}- \end{array}$	<p>Ester</p> <p>« ...oate de ...yle »</p>	 <p>3-méthylbutanoate de méthyléthyle</p>	<p>Un ester est composé de <u>deux chaînes carbonées</u> qui doivent être nommées séparément :</p> <ul style="list-style-type: none"> - la terminaison « oate » est associée à la chaîne comportant l'atome de carbone C lié aux deux atomes d'oxygène (numérotée à partir de cet atome) ; - la terminaison « yle » est associée à l'autre chaîne (numérotée à partir de l'atome de carbone C lié à l'atome d'oxygène).
<p>Amine</p> $\begin{array}{c} -\text{N}- \\ \end{array}$	<p>Amine</p> <p>« amine »</p>	 <p>N-éthyl-N-méthylpropan-1-amine</p>	<p>La chaîne principale est la chaîne carbonée la plus longue contenant un atome de carbone lié à l'atome d'azote. Si l'atome d'azote N est lié à d'autres groupes alkyles, le nom est précédé de la mention « N-alkyl ».</p>
<p>Amide</p> $\begin{array}{c} -\text{C}=\text{O} \\ \\ -\text{N}- \end{array}$	<p>Amide</p> <p>« amide »</p>	 <p>N-méthylbutanamide</p>	<p>Si l'atome d'azote N est lié à des groupes alkyles, le nom est précédé de la mention « N-alkyl ».</p>
<p>Halogéno</p> $-\text{X}$ <p>avec X = F, Cl, Br, I</p>	<p>Halogénoalcane</p> <p>« fluoro », « chloro », « bromo » ou « iodo »</p>	 <p>1-chloropropane</p>	<p>Les mentions fluoro, chloro, bromo et iodo sont indiqués en préfixe du nom de l'alcane.</p>