

## *Les composés oxygénés*

<i>Famille</i>	<i>Groupe caractéristique</i>	<i>Particularité</i>	<i>suffixe</i>
<i>Alcool</i>	OH	<i>Primaire</i> : l'atome de carbone qui est relié à OH est lié à un seul atome de carbone. OH en bout de chaîne	<u><i>an-x-ol</i></u>
		<i>Secondaire</i> : l'atome de carbone qui est relié à OH est lié à deux autres atomes de carbone	
		<i>Tertiaire</i> : l'atome de carbone qui est relié à OH est lié à trois autres atomes de carbone	
<i>Aldéhyde</i>	$\begin{array}{c} \text{C}-\text{H} \\    \\ \text{O} \end{array}$ <i>ou CHO</i>	Groupe caractéristique en bout de chaîne	<u><i>anal</i></u>
<i>Cétone</i>	$\begin{array}{c} \text{C} \\    \\ \text{O} \end{array}$ <i>ou CO</i>	Groupe caractéristique au milieu d'une chaîne	<u><i>an-x one</i></u>
<i>Acide carboxylique</i>	$\begin{array}{c} \text{C}-\text{OH} \\    \\ \text{O} \end{array}$ <i>ou COOH</i>	Groupe caractéristique en bout de chaîne	<u><i>anoïque</i></u>

x et le numéro de l'atome de carbone qui porte le groupe OH pour les alcools ou du groupe CO pour les cétones

## Tableau des préfixes

Nombre d'atomes de carbone	1	2	3	4	5	6
Préfixe	méth	éth	prop	but	pent	hex

Molécule	Famille	Nom
$\text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---OH}$	Alcool primaire	pentan-1-ol
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH---CH}_2\text{---CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	Alcool secondaire	Hexan-3-ol
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{---C---CH}_3 \\   \\ \text{OH} \end{array}$	Alcool tertiaire	2-méthylpropan-2-ol
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{---C---H} \\    \\ \text{O} \end{array}$	Aldéhyde	éthanal
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{---C---CH}_2\text{---CH}_3 \\    \\ \text{O} \end{array}$	Cétone	Butan-2-one
$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{---C---OH} \\    \\ \text{O} \end{array}$	Acide carboxylique	Acide éthanoïque