

ANNEXE I : LES GROUPES CARACTERISTIQUES

Formule et nom du groupe caractéristique	Nom de la famille (ou fonction)	Terminaison	Exemples	Commentaires
-OH hydroxyle $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{---C---OH} \\ \\ \text{H} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{---C---OH} \\ \end{array}$ $\begin{array}{c} \\ \text{---C---OH} \\ \end{array}$	Alcool	-ol	$\text{H}_3\text{C---CH}_2\text{---CH}_2\text{---OH}$ propan-1-ol $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH---OH} \end{array}$ pentan-2-ol $\begin{array}{c} \text{H} & \text{OH} & \text{H} \\ & & \\ \text{H---C---C---C---H} \\ & & \\ \text{H} & \text{CH}_3 & \text{H} \end{array}$ 2-méthylpropan-2-ol	<p>Un alcool est dit tertiaire si le carbone porteur de la fonction est rattaché à trois autres atomes de carbone.</p> <p>Un alcool est dit secondaire si le carbone porteur de la fonction est rattaché à deux autres atomes de carbone.</p>
$\begin{array}{c} \diagup \\ \text{C=O} \\ \diagdown \end{array}$ carbonyle	Aldéhyde	-al	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C---CH}_2\text{---C---H} \end{array}$ propanal	Le groupe carboxyle est toujours situé à l'extrémité de la chaîne carbonée.
	Cétone	-one	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C---C---CH}_2\text{---CH}_3 \\ \\ \text{O} \end{array}$ butan 2-one	Le groupe carbonyle est toujours lié à 2 atomes de carbone.
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{---C---} \\ \\ \text{O---H} \end{array}$ carboxyle	Acide carboxylique	-oïque	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H---C---} \\ \\ \text{OH} \end{array}$ acide méthanoïque	Le nom d'un acide carboxylique est précédé du mot « acide »
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{---C---} \\ \\ \text{O---} \end{array}$ ester	Ester	-oate	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H---C---} \\ \\ \text{O---CH}_2\text{---CH}_3 \end{array}$ méthanoate d'éthyle	Le nom d'un ester est en deux parties.
$\begin{array}{c} & \\ \text{---C---N---} \\ & \end{array}$ amine	Amine	-amine	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H---C---N---} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$ méthanamine	L'atome d'azote est lié à 0, 1 ou 2 atomes d'hydrogène.
$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{---C---} \\ \\ \text{N---} \end{array}$ amide	Amide	-amide	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C---C---} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$ éthanamide	L'atome d'azote est lié à 0, 1 ou 2 atomes d'hydrogène.