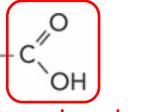
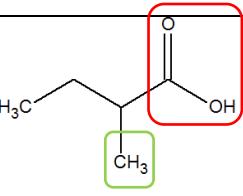
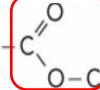
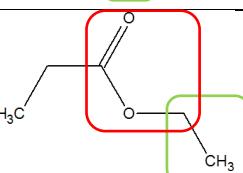
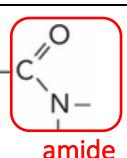
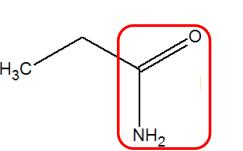
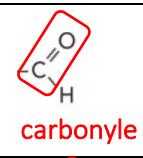
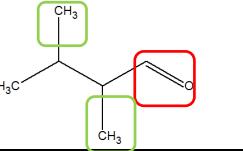
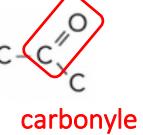
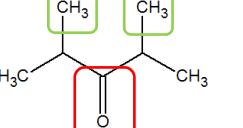
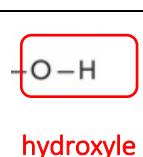
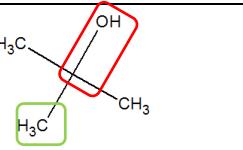
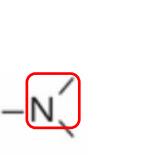
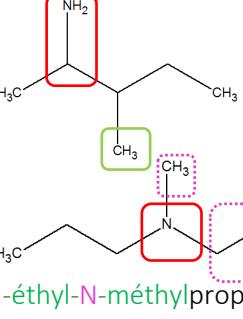
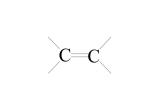
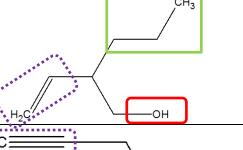
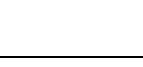
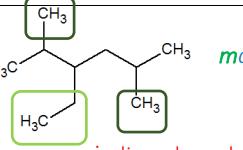
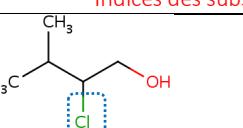


Mémo-Nomenclature en chimie organique

Préfixe + chaîne principale + suffixes d'insaturation + suffixe de la fonction principale

Le sens de numérotation de la chaîne principale doit affecter par priorité décroissante l'indice de position le plus petit à la fonction principale (s'il y a lieu), puis aux insaturations (s'il y a lieu) et enfin au préfixe.

Fonction, famille	Groupe caractéristique	Suffixe	Préfixe
acide carboxylique	 carboxyle	 Acide ...oïque acide 2-méthylbutanoïque	carboxy-
ester	 ester	 <nom du substituant relié à l'oxygène> oate d'alkyle propanoate d'éthyle	(R)-oxycarbonyl
amide	 amide	 ...amide propanamide	cyano-
aldéhyde	 carbonyle	 ...al 2,3-diméthylbutanal	formyl-
cétone	 carbonyle	 ...one 2,4-diméthylpentan-3-one	oxo-
alcool	 hydroxyle	 ...ol 2-méthylpropan-2-ol	hydroxy-
amine	 amino	 ...amine 3-méthylpentan-2-amine N-éthyl-N-méthylpropan-1-amine	<p>Lorsque l'atome d'azote est lié à d'autres groupes alkyle, le nom est précédé de la mention N - alkyl. La chaîne la plus longue contenant le groupe NH donne la racine du nom</p> amino-
alcène		 2-éthylbut-3-èn-1-ol	
alcyne		 pent-1-yne	
alcane	C_nH_{2n+2}	 moyen mnémotechnique alcane linéaire : maman est partie bébé pleure : méthane éthane propane butane pentane 3-éthyl-2,5-diméthylhexane indices des substituants cités par ordre alphabétique les plus petits possibles	
halogénure	$-F, -Cl, -Br, -I$	 fluoro, chloro, bromo, iodo 2-chloro-3-méthylbutan-1-ol	halogéno-

↑ Priorité croissante