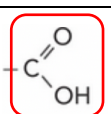
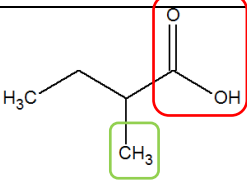
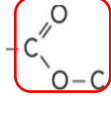
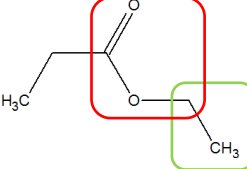
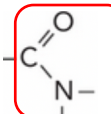
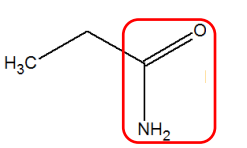
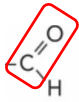
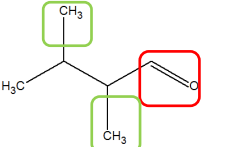
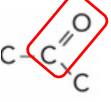
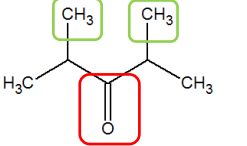

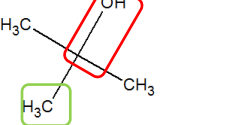

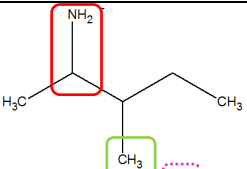

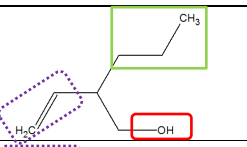

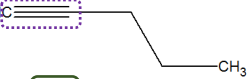
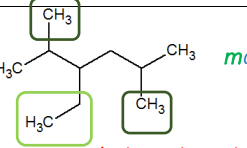
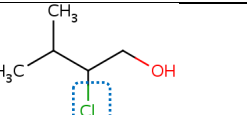


Mémo-Nomenclature en chimie organique

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
Priorité croissante ↑	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 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 N-éthyl-N-méthylpropan-1-amine	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-