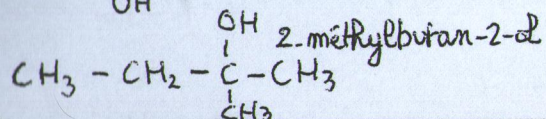
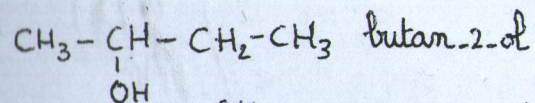
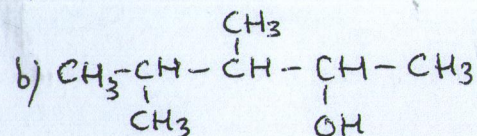


ALCOOLS



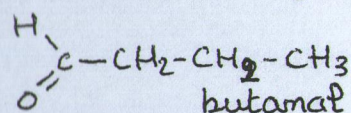
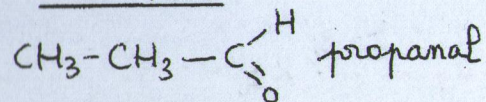
Le nom de l'alcool dérive du nom de l'alcane de même chaîne carbonée. On remplace le "e" par "ol" éventuellement précédé du n° de l'atome de carbone porteur du groupe -OH. Si nécessaire on place les positions et les groupes alkyle des ramifications.

a) 2-méthylpropan-2-ol

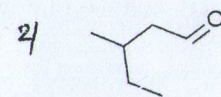
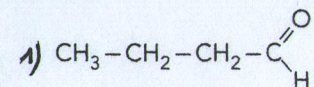


c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$

ALDEHYDES

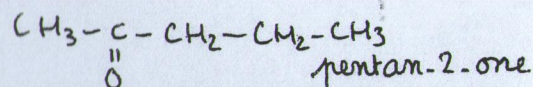
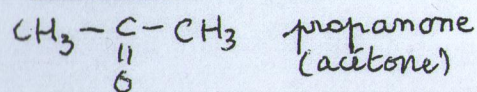


Le nom de l'aldéhyde dérive du nom de l'alcane de même chaîne carbonée en remplaçant "e" par "al". Il n'y a pas d'indice 1.

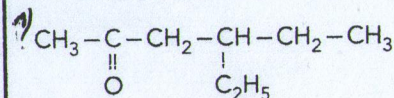


3) 3-éthylpentanal

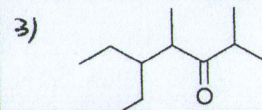
CÉTONES



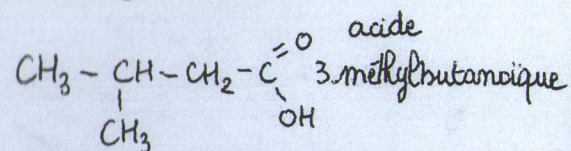
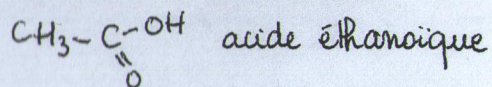
Le nom d'une cétone dérive du nom de l'alcane correspondant suivi de la terminaison "one". La position de l'atome du groupe carbonyle ($\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}$) doit être précisée.



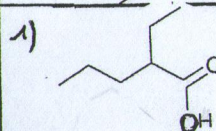
2) 3-méthylpentan-2-one



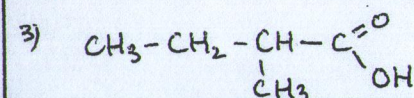
ACIDES CARBOXYLIQUES



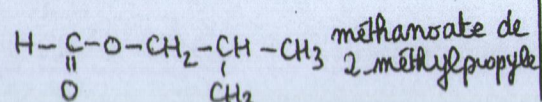
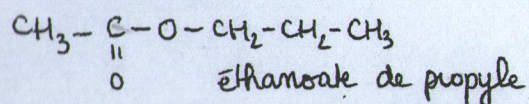
Le nom d'un acide carboxylique dérive du nom de l'alcane en remplaçant "e" par "oïque" précédé de "acide". L'atome de carbone du groupe carboxyle porte le n° 1.



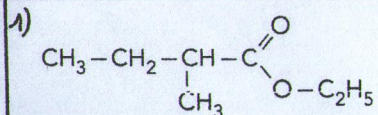
2) acide 2,3-diméthylpentanoïque



LES ESTERS



Le nom d'un ester est composé de 2 termes : le 1er en oate désignant la chaîne provenant de l'acide et le deuxième en yle désignant la chaîne carbonée de l'alcool.



2) 2-méthylpropanoate d'éthyle;

