

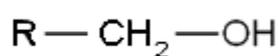
NOMENCLATURE DE CHIMIE ORGANIQUE

I. Les hydrocarbures

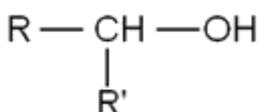
- les alcanes : formule : C_nH_{2n+2} ; terminaison en « ane »
- les alcènes : double liaison carbone ; formule : C_nH_{2n} ; terminaison en « ène »
- les alcynes : triple liaison carbone ; terminaison en « yne »

II. Les molécules avec groupe caractéristique oxygénés

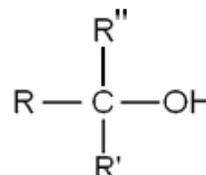
- les alcools : terminaison en « ol »



Alcool primaire



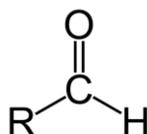
Alcool secondaire



Alcool tertiaire

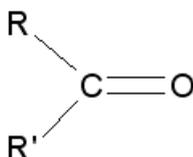
(ex : propan-2-ol : la fonction alcool est portée par le carbone n°2)

- les aldéhydes : terminaison en « al »

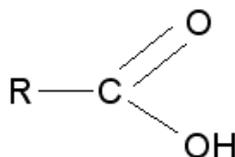


(ex : éthanal : le groupe caractéristique étant en bout de chaîne, il ne peut pas y avoir d'indice devant la terminaison -al)

- les cétones : terminaison en « one »



- les acides carboxyliques : terminaison en « oïque »



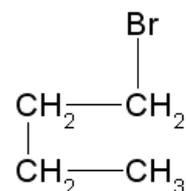
(ex : butan-2-one : le groupe est porté par le carbone n°2)

III. Les composés halogénés

Ce sont les molécules qui possèdent un ou plusieurs atomes de chlore, de brome, d'iode ou de fluor.

Leur nom commence par le préfixe « chloro », « bromo », « iodo » ou « fluoro » accolé au nom de l'alcane ayant le même nombre d'atome de carbone.

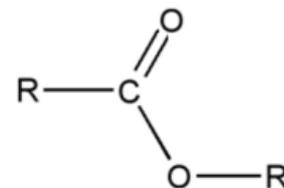
(ex : bromobutane)



IV. Les esters

On commence par nommer la partie de la molécule issue de l'acide carboxylique (R ici) en lui ajoutant la terminaison -oate ; puis on nomme la partie issue de l'alcool en lui ajoutant la terminaison -yle.

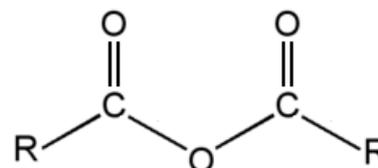
(ex : le propanoate de méthyle est issu de l'acide propanoïque et du méthanol)



V. Les anhydrides d'acide

Leur nom commence par « anhydride », la deuxième partie est le nom de l'acide dont est issu l'anhydride.

(ex : anhydride éthanoïque)



VI. Les halogénures d'acyles

Son nom commence par le nom de l'ion halogène X⁻ suivi de « de » et du groupement R avec pour terminaison « yle ».

(ex : chlorure de propyle)

