



FICHA DE AUTOESTUDIO DE FUNCIONES

OXIGENADAS

Química orgánica

Estas son los conceptos que hay que tener claros para afrontar con éxito el aprendizaje de formulación de química orgánica.

1) IDENTIFICAR LA FUNCIÓN ORGÁNICA

- a) $\begin{array}{c} - C = O \\ | \\ H \end{array} \quad O - H$ ALCOHOL - OH
- b) ALDEHÍDO - CHO
- c) $- C - O - C -$ ÉTER - O -
- d) $\begin{array}{c} O \\ || \\ - C - \end{array}$ CETONA - CO -
- e) $\begin{array}{c} - C = O \\ | \\ OH \end{array}$ ÁCIDO - COOH

2) CONOCER EL ORDENAMIENTO JERÁRQUICO de estas funciones orgánicas. De mayor a menor prioridad.

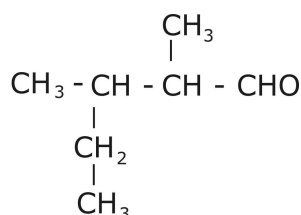
- I.- Ácido
- II.- Aldehído
- III.- Cetona
- IV.- Alcohol
- V.- Éter

3) Conocer los sufijos (terminaciones) de las funciones, tanto si son principales como secundarios (sustituyentes)

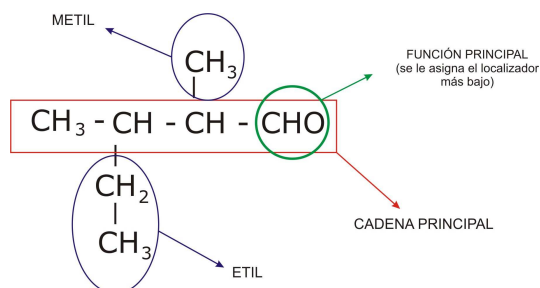
- I.- Ácido ... OICO (carboxi)
- II.- Aldehído ... AL (formil)
- III.- Cetona ... ONA (oxo -)
- IV.- Alcohol ... OL (hidroxi)
- V.- Éter ... ÉTER (oxo)

4) Reglas básicas de formulación:

- Elegir la cadena principal: la cadena más larga que contiene en la función principal.
- Asignar el localizador más bajo a la función principal.



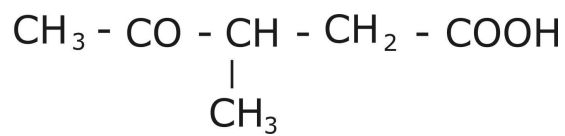
- Nombrar la posición y a las funciones secundarias.
- Nombrar la cadena principal.





3-etil-2-metil-butanal

Otro ejemplo:



Ácido 3-metil-4-oxo pentanoico

