

CHEMISTRY Chapter 6





COMPUESTOS ORGÁNICOS OXIGENADOS III





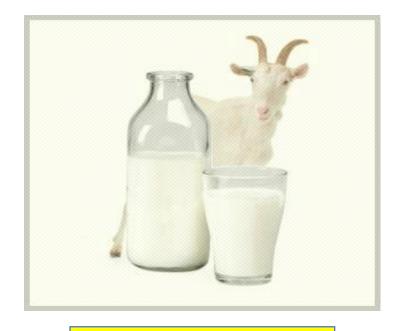
¿DÓNDE ENCONTRAMOS LOS ÁCIDOS GRASOS?



Ácido butírico

Ácido etanoico (5%-vinagre)





Ácido cáprico



FUNCIÓN ÁCIDO CARBOXÍLICO

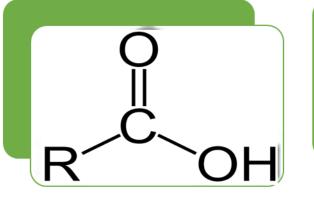
ÁCIDO CARBOXÍLICO

Grupo Funcional:

Carboxilo

Fórmula:

R-COOH

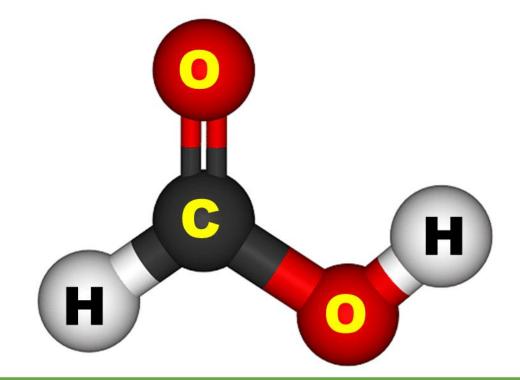


Prefijo-Sufijo:

Ácido -oico

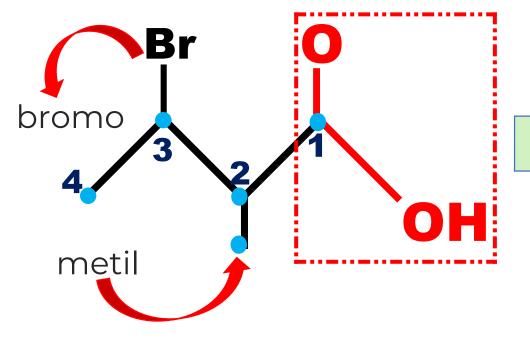


- Son aquellos compuestos que contienen en su estructura al grupo funcional carboxilo (-COOH), que forma parte de la cadena principal y se encontrara en los extremos.
- Se nombra empezando con la palabra ácido añadiendo la terminación –oico.





NOMENCLATURA IUPAC



Ácido 3-bromo-2-metilbutanoico

$$CH_3-CH_2-CH=CH-COOH_5$$

Ácido pent-2-enoico

Ácido 2-pentenoico



FUNCIÓN ÉSTER

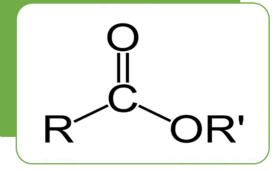
ÉSTER

Grupo Funcional:

Carboalcoxi

Fórmula:

R-COO-R'

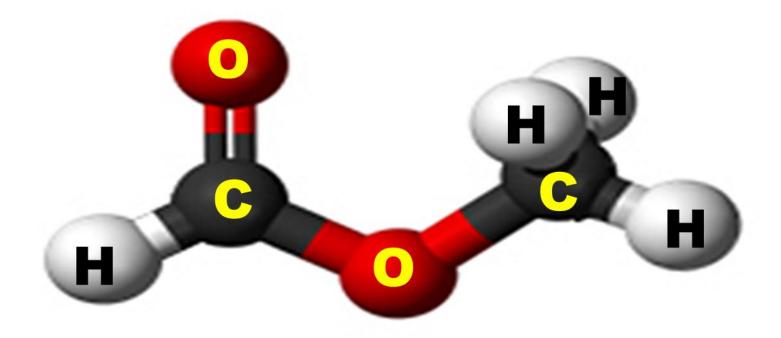


Sufijos:

-oato de -ilo

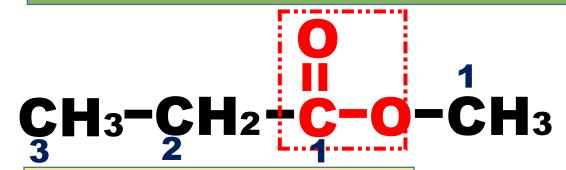


- Son aquellos compuestos que contienen en su estructura al grupo funcional acilo (-COO-), que divide la cadena en una parte ácida y otra alcohólica.
- Se nombra la parte ácida con la terminación –oato y luego la parte alcohólica con la terminación –ilo.





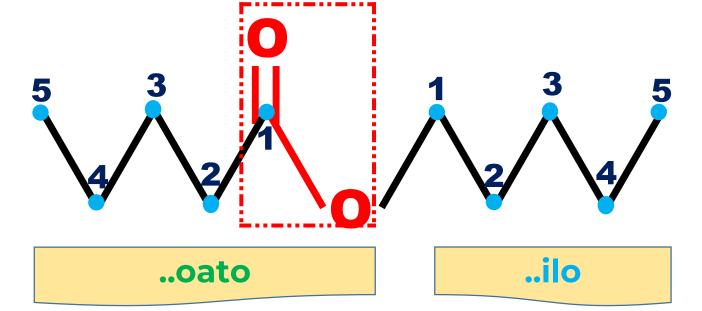
NOMENCLATURA IUPAC



...oato



propan**oato** de metilo



pentanoato de pentilo



Realice la fórmula global y semidesarrollada del ácido pentanoico.

RESOLUCIÓN:

Fórmula semidesarrollada

Fórmula global

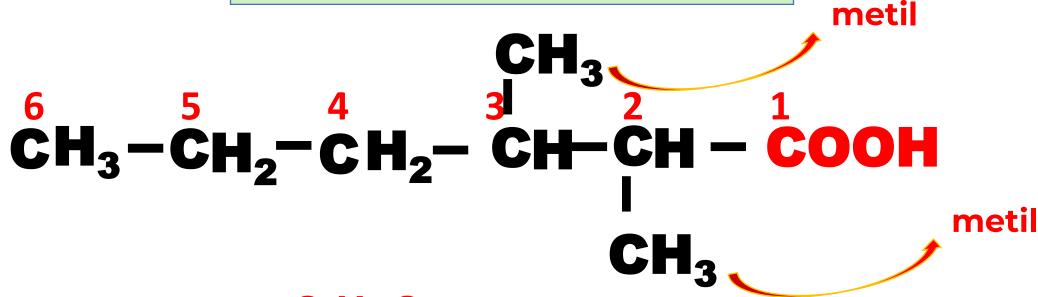
$$C_5H_{10}O_2$$



Escriba la fórmula y la atomicidad del: Ácido 2,3-dimetilhexanoico

RESOLUCIÓN:

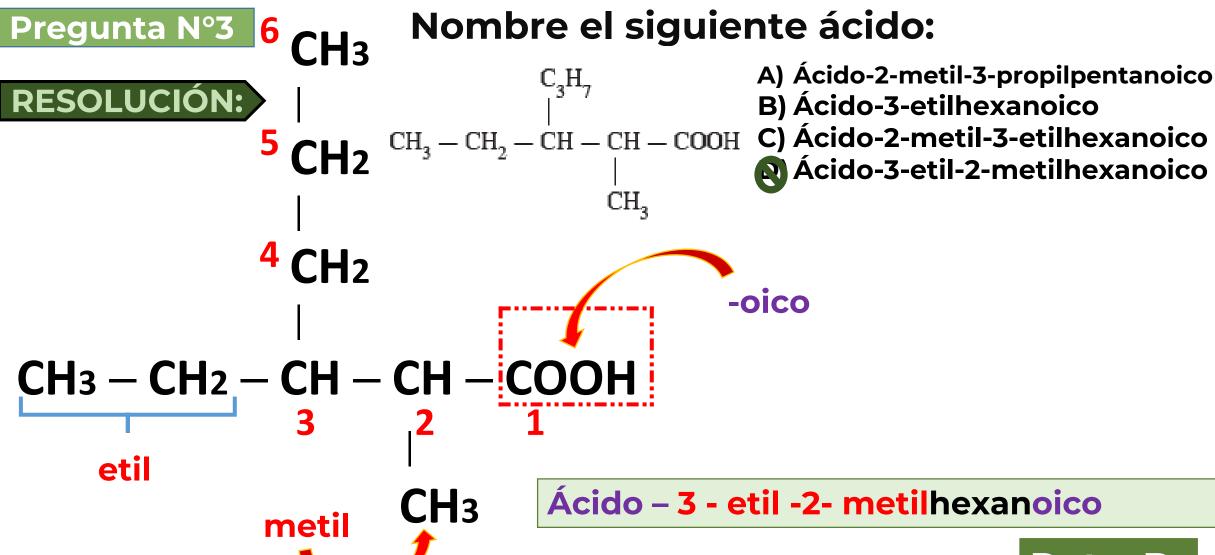
Fórmula semidesarrollada



Fórmula Global: C₈H₁₆O₂

Atomicidad: 8 + 16 + 2 = 26





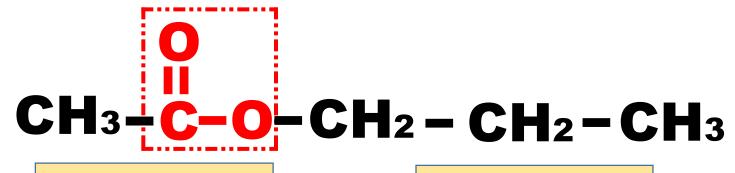
Rpta: D



El etanoato de propilo llamado también acetato de propilo presenta un aroma agradable a pera. Desarrolle la fórmula semidesarrollada y global de dicho éster.

RESOLUCIÓN:

Fórmula semidesarrollada



etanoato

propilo

Fórmula global

 $C_5H_{10}O_2$



Nombre el siguiente éster:

- A) Pentanoato de metilo
- B) Butanoato de metilo
- Butanoato de etilo
- D) Pentanoato de etilo

RESOLUCIÓN:

butanoato de etilo

Rpta:C



¿Qué son los omega-3?

Con este nombre se conocen los ácidos grasos que presentan un doble enlace entre los carbonos 3 y 4 de la cadena, contando desde el extremo opuesto al grupo carboxilo (COOH). Uno de ellos es el ácido linolénico de algunos aceites de semillas, con 18 átomos de carbono y 3 dobles enlaces en las posiciones omega-3, omega-6 y omega-9:

$$CH_3-CH_2-CH=CH-CH_2-CH=CH-CH_2-CH=CH-(CH_2)_7-COOH.$$

Estos ácidos se consideran esenciales para el organismo humano, ya que no podemos sintetizarlos y hemos de incluirlos en la dieta.

También son esenciales para nuestro organismo los ácidos grasos omega-6, como el linoleico (18 carbonos, 2 enlaces dobles en omega-6 y omega-9).

Para que su efecto sea más favorable, ambos tipos de ácidos esenciales deben ingerirse en proporciones relativas semejantes.

Indique la fórmula semidesarrollada y global del ácido linoleico.



Ácido linoleico (18 carbonos, 2 enlaces dobles en omega-6 y omega-9).

Para que su efecto sea más favorable, ambos tipos de ácidos esenciales deben ingerirse en proporciones relativas semejantes. Indique la fórmula semidesarrollada y global del ácido linoleico.

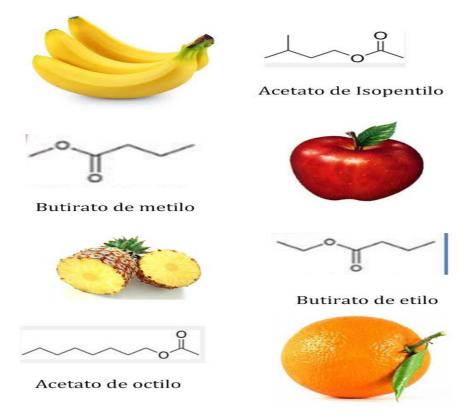
RESOLUCIÓN:

F. Semidesarrollada:

F. Global: $C_{18}H_{32}O_2$



Los ésteres son compuestos orgánicos que diversas aplicaciones. tienen Como disolventes de Resinas: Los ésteres, en particular los acetatos de etilo y butilo, se utilizan como disolventes de nitrocelulosa y resinas en la industria de las lacas, así como materia prima. Los ésteres son parte de la industria alimentaria, los de bajo peso molecular son líquidos incoloros con olores a frutas y son usados en la fabricación de las fragancias o de esencias de frutas, por ejemplo la esencia de piña es I. butanoato de etilo, la de plátano es el II. acetato de isopentilo, la esencia de naranja tiene por fórmula III.



Con respecto a los compuestos:

- A) Realice la fórmula de I y II
- B) Nombre el éster que se encuentra en la es encia de la naranja III.



RESOLUCIÓN:

a. La fórmula de I y II es:

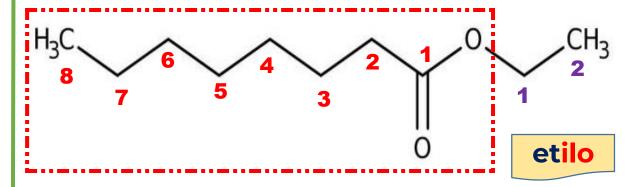
I. Esencia de piña: butanoato de etilo

II. Esencia de plátano: etanoato o acetato de isopentilo

$$H_3C$$
 O
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3

b. El nombre de:

III. Esencia de la naranja:



octanoato

Octanoato de etilo