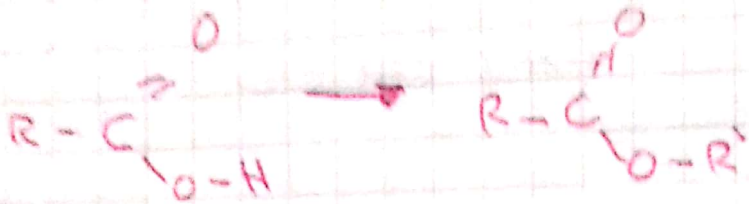


Esteres

Son compuestos que se forman al sustituir el H de un ácido orgánico por una cadena hidrocarbonada R'.



Propiedades físicas:

- Son líquidos volátiles que poseen olores agradables a frutas.

Son más volátiles que los alcoholes y ácidos de igual masa molar.

- Son poderosos disolventes.

- Poseen puntos de ebullición muchísimo más bajos que los ácidos carboxílicos de igual masa molar.

Ejemplos de esterres olorosos

Olor a piña

- Butanoato de metilo

Olor a plátano

- Etanoato de pentilo

Olor a frambuesa

- Octanoato de heptilo

Olor a manzana

- Pentanoato de pentilo

Olor a pera

- Butanoato de pentilo

de la naranja - Eterato de octilo

Aplicaciones y usos:

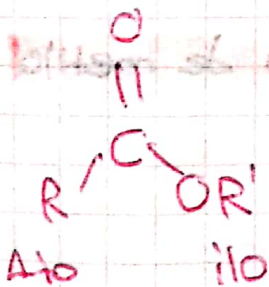
- Preparación de esencias y perfumes artificiales.
- Elaboración de barnices.
- Elaboración de Jabones.
- Extracción de antibióticos.

• Grasas y aceites.

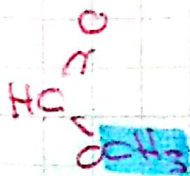
• Glicerina.

¿Cómo se nombran?

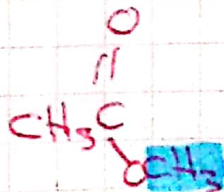
Se nombran partiendo del radical ácido, RCOO , terminado en "ato" seguido del nombre radical alquílico R.



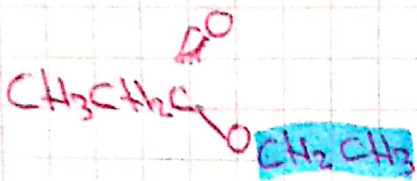
Ejemplos



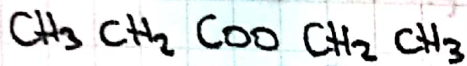
HCOOCH_3
Eterato de metilo



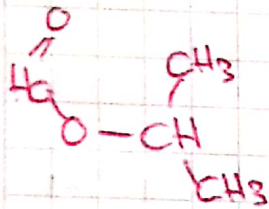
Eterato de metilo
 $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
Eterato de propilo



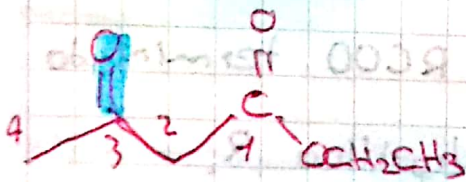
Propanoato de etilo



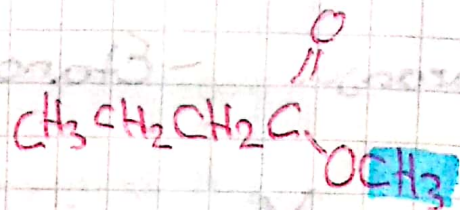
propanoato de etilo



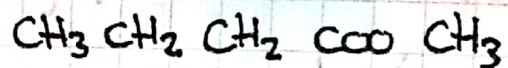
Metanoato de isopropilo



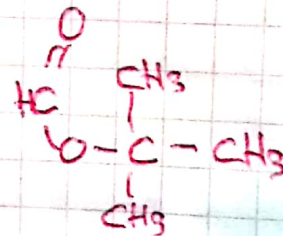
3-Oxobutanoato de etilo



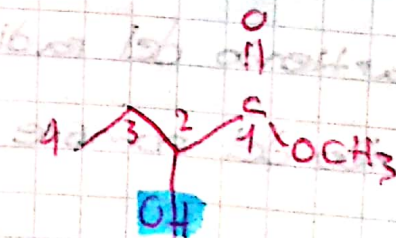
Butanoato de metilo



Butanoato de metilo



Metanoato de tert-butilo



2-Hidroxibutanoato de metilo