

Ésteres.

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

Propiedades:

- Son líquidos volátiles que poseen olores agradables a frutas
- Son productos disolventes
- poseen puntos de ebullición muchísimo más bajos que los ácidos carboxílicos.

Ej. Esteres olorosos

Plátano	Etanoato de pentilo
frambuesa	octanoato de heptilo
manzana	pentanoato de pentilo
pera	Butanoato de pentilo
naranja.	Etanoato de octilo.

Como se nombra.

Se nombra partiendo del radical ácido RCOO, terminado en -ato seguido del nombre del radical Alquílico R.

alonsoformula.com

1. H-C(=O)OC

- a) etanoato de metilo
- b) metanoato de metilo
- c) metanoato de etilo

2. CH3-C(=O)OCC

- a) etanoato de etilo
- b) metanoato de etilo
- c) metanoato de propilo

3. CH3COOC

- a) etanoato de etilo
- b) metanoato de metilo
- c) etanoato de metilo

4. C6H5COOC

- a) benzoato de metilo
- b) etanoato de fenilo
- c) benzoato de etilo

5. c1ccccc1C(=O)OCC

- a) benzoato de metilo
- b) etanoato de fenilo
- c) benzoato de etilo

6. CH2=CHC(=O)Oc1ccccc1

- a) etanoato de fenilo
- b) propanoato de fenilo
- c) patronato de fenilo

7. CH2=CH-CH2-C(=O)OC

- a) 1-butenoato de metilo
- b) 3-butenoato de metilo
- c) 3-propenoato de metilo

8. CH3-CH(CH3)-CH2-C(=O)OCH(CH3)2

- a) isobutiloato de isopropilo
- b) isopentiloato de isopropilo
- c) isobutiloato de secpropilo

9. CH=CH-CH2-C(=O)OCH(CH3)2

10. CH2=CH-CH2-C(=O)OCH(CH3)2

Hablando: thara castro