



FICHA DE AUTOESTUDIO DE ÉSTERES (1)

En estas dos fichas se van a trabajar tres aspectos:

- 1) La formulación de los ésteres.
- 2) Su reacción de formación.
- 3) Su reacción de hidrólisis.

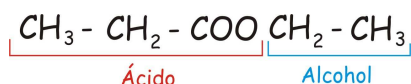
Es imprescindible que tengas claro que:



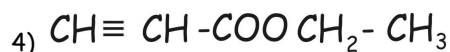
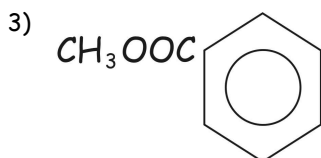
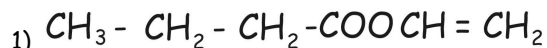
El grupo OH del alcohol junto con el H del grupo carboxilo (ácido) forma agua.



Cuando veas un éster tienes que ser capaz de identificar qué parte proviene del ácido y qué parte proviene del alcohol. En nuestro ejemplo:



Ahora señala tú la parte del éster que proviene del ácido y nombra dicho ácido (i) (soluciones en última página)



Los ésteres se nombran sustituyendo la terminación OICO del ácido del que provienen por ATO y luego "de" y el nombre del radical.

Así, $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOCH}_2 - \text{CH}_3$ será el PROPANOATO DE METILO

(ii) ¿cuál será el nombre de los cuatro ésteres formulados líneas arriba?

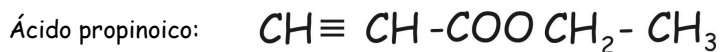
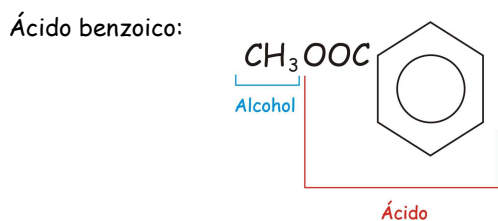
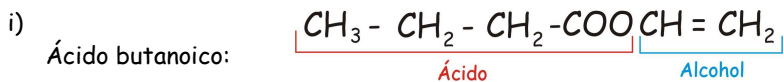
Formula o nombra los siete compuestos de la página siguiente: (iii)



- 1) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COO} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- 2) Ciclopentanoato de etilo
- 3) Metil propanoato de metilo
- 4) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{COO} \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- 5) $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{COO} \text{CH} \begin{cases} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{cases}$
- 6) Benzoato de butilo
- 7) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COO} \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$

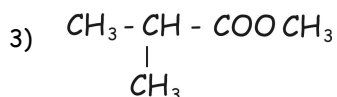
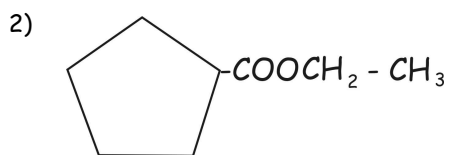
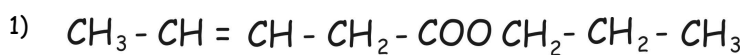


SOLUCIONES



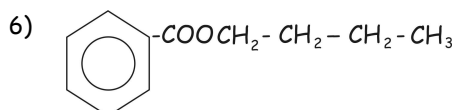
- ii) Butanoato de vinilo (etenilo)
2 - hidroxipropanoato de metilo
Benzoato de metilo
Propinoato de etilo

iii)



4) 2-propenoato de etilo

5) 3,4 - dihidroxibutanoato de isopropilo





PROFESOR JANO es Prof. Víctor M. Vitoria

profesorjano@gmail.com

7) Hexanoato de alilo