

## 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:



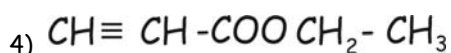
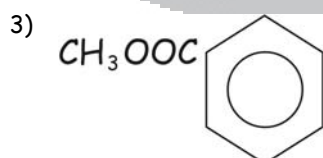
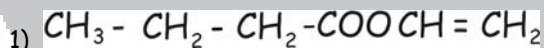
El grupo OH del alcohol junto con el H del grupo carboxilo (ácido) forma agua.



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)

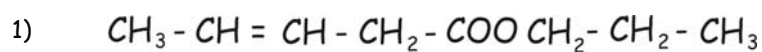


Los ésteres se nombran sustituyendo la terminación OICO del ácido del que provienen por ATO y luego "de" y el nombre del radical.

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

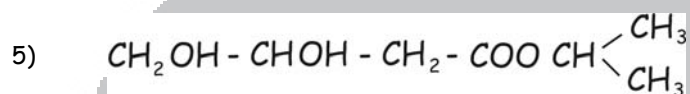
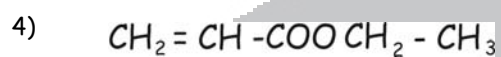
(ii) ¿cuál será el nombre de los cuatro ésteres formulados líneas arriba?

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

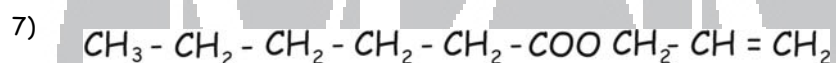


2) Ciclopentanoato de etilo

3) Metil propanoato de metilo

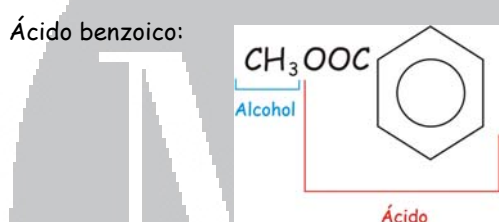
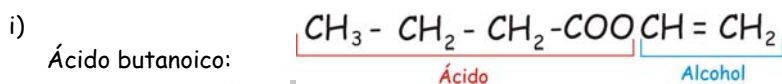


6) Benzoato de butilo



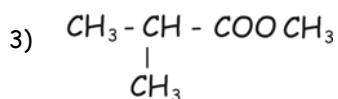
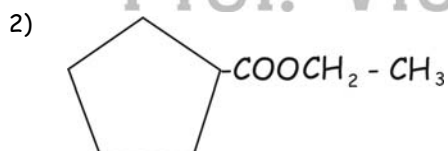
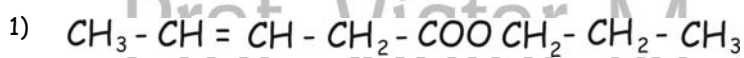
Prof. Víctor M. Vitoria

## SOLUCIONES



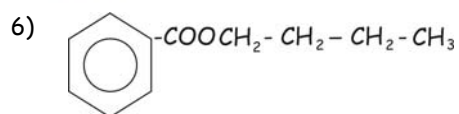
- ii) Butanoato de vinilo (etenilo)  
 2 - hidroxipropanoato de metilo  
 Benzoato de metilo  
 Propinoato de etilo

iii)



4) 2-propenoato de etilo

5) 3,4 - dihidroxibutanoato de isopropilo



7) Hexanoato de alilo



Prof. Víctor M. Vitoria