

ácidos carboxílicos

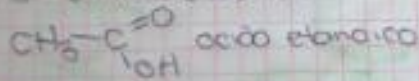
Constituyen un grupo de compuestos que se caracterizan por que poseen un grupo funcional llamado carboxilo o COOH .

Propiedades físicas:

- tiene hibridación sp^2
- son compuestos muy volátiles,
- tienen puntos de ebullición muy superiores que los alcoholes, cetonas o aldehídos

Como se nombran

Se nombran obteniendo la palabra "ácido" al nombre del hidrocarburo del que procede y con la terminación "oico".



Ejemplos

- 1) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
- 2) $\text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$
- 3) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{COOH}$
- 4) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{COOH}$
- 5) $\text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$

- 1) Butanoico
- 2) ácido propanoico
- 3) ácido 2-butanoico
- 4) ácido 2-metil-3-pentenoico
- 5) ácido butanoico