

ácido Carboxílico

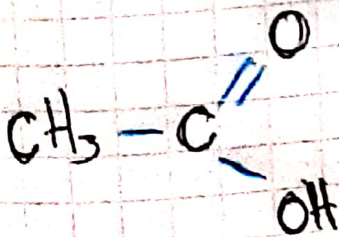
constituyen a grupos Compuestos que se caracterizan por que poseen un grupo funcional llamado grupo Carboxílico (-COOH). Se produce coincide sobre el mismo carbono un grupo hidroxílico (-OH) y Carbonilo (C=O) se puede presentar como COOH o CO₂H.

Propiedades:

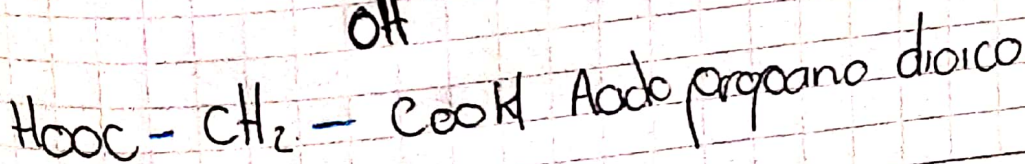
- El carbono Carboxílico tiene hibridación sp²
- Son Compuestos muy Polares
- Los ácidos Carboxílicos tienen Puntos de ebullición muy Superiores que los alcoholes, cetonas o aldeídos.

Los ácidos Carboxílicos Son Compuestos orgánicos usados en procesos químicos e industriales, que naturalmente Proviene de grasas, aceites vegetales, lácteos, frutos cítricos

Ejemplos:



ácido etanoico



Ejercicios

- 1 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ Ácido Butanoico
- 2 $\text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ Ácido Propanoico
- 3 $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{COOH}$ Ácido 2-butenoico
- 4 $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{COOH}$ ácido 2-metil-3 Pentenoico
- 5 $\text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ ácido Butanodioico