

ÁCIDOS CARBOXÍLICOS

1: Identifica el grupo funcional

Instrucción: Escribe V (verdadero) o F (falso)

- a) El grupo funcional de un ácido carboxílico es -COOH . ____
- b) Los ácidos carboxílicos siempre están en los carbonos terminales. ____
- c) El grupo -COOH puede estar en un carbono interno. ____
- d) El grupo -COOH se puede escribir como $\text{-CO}_2\text{H}$. ____
- e) Los ácidos carboxílicos contienen carbono sp^2 . ____

2: Estructura → Nombre (según IUPAC)

Instrucción: Escribe el nombre correcto

- $\text{CH}_3\text{-COOH} \rightarrow$ _____
- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} \rightarrow$ _____
- $\text{HOOC-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} \rightarrow$ _____
- $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-COOH} \rightarrow$ _____

3: Nombre → Estructura

Instrucción: Escribe la fórmula condensada de cada ácido.

- a) Ácido pentanoico

- b) Ácido 2-metilpropanoico

- c) Ácido butanodioico

- d) Ácido etanoico

4: Propiedades químicas

Instrucción: Escribe la opción correcta:

A. Aldehído – B. Cetona – C. Ácido carboxílico – D. Alcohol

Son los compuestos orgánicos más ácidos. ____

Reaccionan con bases para formar sales. ____

Presentan el grupo -COOH . ____

Suelen tener puntos de ebullición más altos que los alcoholes del mismo número de carbonos. ____

5: Análisis estructural avanzado

A. Ácido etanoico

B. Ácido benzoico

C. Ácido butanoico

D. Ácido metanoico

1. Conservante de alimentos (E210)

2. Principal componente del vinagre

3. Olor rancio en la mantequilla descompuesta

4. Picaduras de hormiga

