

# CETONAS

## 1. Ubicación del carbonilo

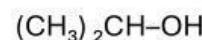
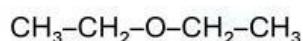
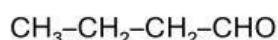
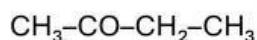
**Instrucción:** Observa cada molécula y marca con una X en qué posición se encuentra el grupo carbonilo (C=O).

- a)  $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- b)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_3$
- c)  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

## 2. Isomería en cetonas

**Instrucción:** Las siguientes fórmulas corresponden a compuestos isómeros.

Indica cuáles son cetonas y cuáles no.



## 3: Identificación por propiedades

**Instrucción:** Elige la opción correcta según la propiedad descrita.

**Escribe la letra A, B o C.**

A. Aldehídos

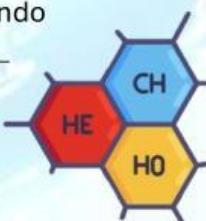
B. Cetonas

C. Alcoholes

Son menos reactivas frente a oxidación porque no poseen hidrógeno unido al carbonilo \_\_\_\_\_

Su grupo funcional se encuentra siempre en un carbono secundario \_\_\_\_\_

Se oxidan fácilmente formando ácidos carboxílicos \_\_\_\_\_



## 4: Verdadero o Falso

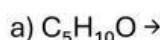
**Instrucción:** Marca V (verdadero) o F (falso) según corresponda.

- a) Las cetonas tienen su grupo carbonilo en un carbono interno de la cadena. \_\_\_\_\_
- b) La propanona es la cetona más sencilla. \_\_\_\_\_
- c) Las cetonas pueden oxidarse fácilmente para formar ácidos carboxílicos. \_\_\_\_\_
- d) El grupo funcional de las cetonas es -COH. \_\_\_\_\_
- e) Las cetonas son isómeras funcionales de los alcoholes. \_\_\_\_\_

## 5: Análisis estructural avanzado

**Instrucción:** Indica cuál de las siguientes moléculas sí puede ser una cetona.

**Escribe Sí o NO y explica brevemente por qué.**



---

---

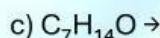
---



---

---

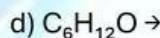
---



---

---

---



---

---

---