

**UDI 1: LA QUÍMICA DEL CARBONO. SÍNTESIS ORGÁNICA Y NUEVOS  
MATERIALES.  
ACTIVIDAD EVALUABLE.**

Un compuesto formado por C, H y O tiene una masa de 4,6g. se hace reaccionar con 9,6g de oxígeno dando 8,8g de  $\text{CO}_2$  y 5,4g de agua. De este compuesto sabemos:

1. Que 9,2g del mismo ocupan un volumen de 5,8L a  $90^\circ\text{C}$  y 780mmHg.
2. Se obtiene como producto de la reducción de un aldehído.
3. Al reaccionar con un ácido carboxílico da lugar a una reacción de esterificación.

Determina:

- a) Su fórmula empírica.
- b) Su fórmula molecular.
- c) Su fórmula semidesarrollada.
- d) Los isómeros que puede presentar.