

- 1.- Los compuestos $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ y $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ tienen masas moleculares similares. Indique, justificando la respuesta:
- Cuál tiene mayor punto de fusión.
 - Cuál de ellos puede experimentar una reacción de eliminación y escríbala.
- 2.- Complete las siguientes reacciones y ajuste la que corresponda a una combustión:
- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$
 - $\text{CH}_3\text{CH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow$
 - $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{h\nu}$
- 3.- Dados los compuestos: 2-butanol, $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$, y 3-metilbutanol, $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, responda, razonadamente, a las siguientes cuestiones:
- ¿Son isómeros entre sí?
 - ¿Presenta alguno de ellos isomería óptica?
- 4.-a) Defina serie homóloga.
- Escriba la fórmula de un compuesto que pertenezca a la misma serie homóloga de cada uno de los que aparecen a continuación: CH_3CH_3 ; $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$; $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$.
- 5.- Ponga un ejemplo de los siguientes tipos de reacciones:
- Reacción de adición a un alqueno.
 - Reacción de sustitución en un alcano.
 - Reacción de eliminación de HCl en un cloruro de alquilo.

