





Isómeros estructurales y propiedades de algunos compuestos orgánicos

1. Las siguientes estructuras corresponden a isómeros estructurales, cuyos puntos de ebullición son: 36.1, 27.8 y 9.5, asigna los siguientes valores debajo de las estructuras correspondientes.

Isómeros estructurales		
CH ₃ CH ₃ -C-CH ₃ CH ₃ 2,2-dimetilpropano (neopentano)	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃ pentano	CH ₃ CH ₃ -CH-CH ₂ -CH ₃ 2-metilbutano (isopentano)

2. Cuál del siguiente par de estructuras de compuestos orgánicos tendrá mayor punto de ebullición.

CH3 - CH2 - CH2 - CH3	CH3 - CH2 - CH2 - CH2 - CH2 - CH3
	Por qué?

3. Cuál del siguiente par de estructuras de compuestos orgánicos tendrá el menor punto de ebullición.

$CH_3 - CH = CH - CH_3$	CH_3 — $CH = CH_2$
	Por qué?







4. Cuál del siguiente par de estructuras de compuestos orgánicos tendrá mayor punto de ebullición.

CH3 - CH2 - CH2 - CH3	сн ₃ — сн = сн ₂
	Por qué?

4. Cuál del siguiente par de estructuras de compuestos orgánicos tendrá mayor punto de ebullición.

СН ₃ СН ₃ -С-СН ₃ СН ₃	CH3 - CH2 - CH2 - CH2- CH2 - CH3
	Por qué?