

PROBLEMAS VISUALES DE QUÍMICA ESTRUCTURAL

PVQestructural-1.***. Isomería orgánica I

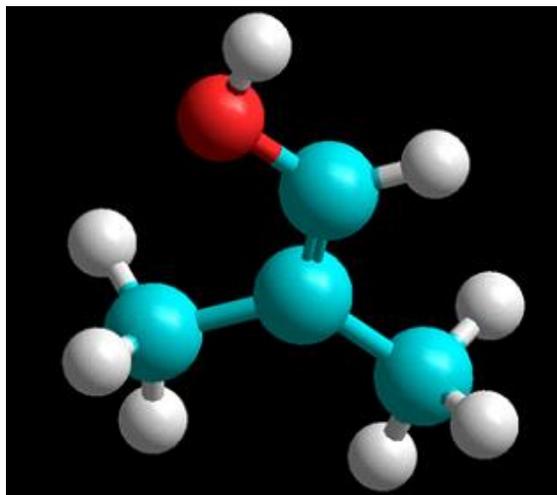


Foto 1

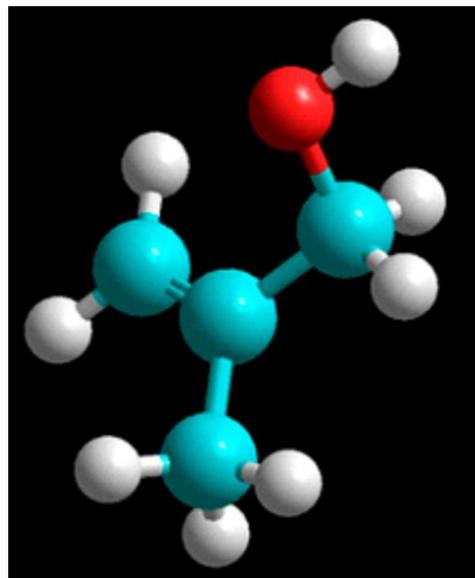


Foto 2

Las dos fotografías son de modelos moleculares de varillas y esferas, con colores convenidos H, blanco, C, azul e O, rojo, de isómeros de fórmula empírica C_4H_8O . Estos compuestos de fórmula empírica C_4H_8O , fueron llamados isómeros por primera vez por Berzelius en 1830.

- Nómbralos. ¿Que tipo de isomería presentan?
- Al adicionar HBr, ¿forman el mismo compuesto?
- c) A 20mL del isómero 1 (densidad 0,85g/mL), se le agrega 30mL de una disolución de agua de bromo rojiza al 2% (densidad 1,018g/mL), decolorándose después de agitación. Formula la reacción, que tiene un rendimiento del 50% ¿Qué compuesto forma y en qué cantidad?
Masas atómicas C=12 ; H =1 , O=16 , Br=79,9