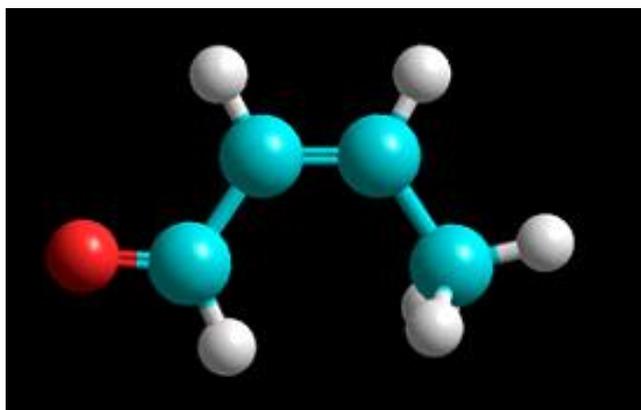
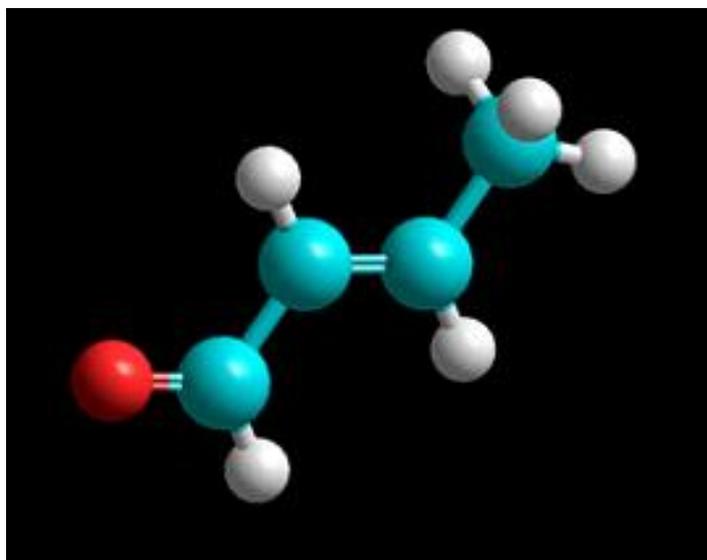


PROBLEMAS VISUALES DE QUÍMICA ESTRUCTURAL

PVQestructural-2.***. Isomería orgánica II



Isómero 1



Isómero 2

Las dos fotografías son de modelos moleculares de varillas y esferas de isómeros de fórmula empírica C₄H₆O. En estos modelos los átomos de carbono son de color azul, los de hidrógeno blanco y el oxígeno, rojo.

- Los isómeros 1 y 2, tienen una isomería geométrica, término empleado por primera vez por Wislicenus. Nómbralos.
- El isómero 2, al adicionar HCl ¿Qué compuesto forma? Formula la reacción.
- A 5mL del isómero 1 (densidad 0,87g/mL), se le agrega 500mL de una disolución de agua de bromo rojiza al 2% (densidad 1,018g/mL), decolorándose después de agitación. Formula la reacción. Si su rendimiento es del 60% ¿Qué compuesto forma y en qué cantidad?

Masas atómicas C=12 ; H=1 , O=16 , Br=79,9