

Propiedades Ciclo alcanos

Punto de ebullición los cicloalcanos no ramifican aumentan al aumentar el número de átomos de Carbono.

Los cicloalcanos son casi totalmente insolubles en agua debido a su baja polaridad y a su capacidad para formar enlaces con el hidrógeno.

Propiedades Ciclo Alquenos

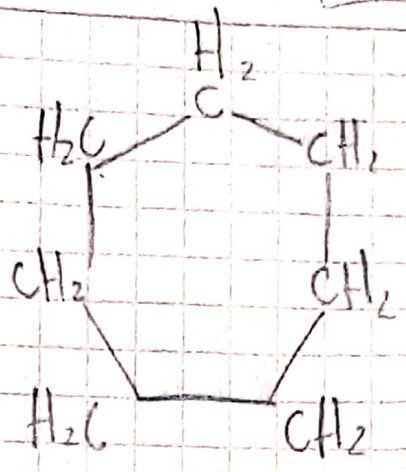
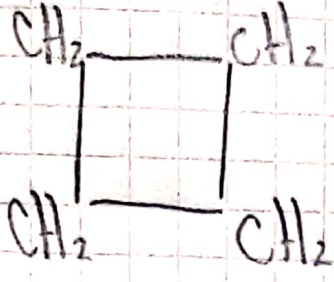
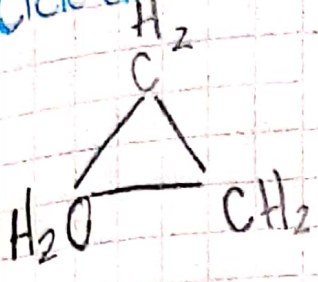
Las temperaturas de fusión son inferiores a las cicloalcanos con igual número de carbonos puesto que la rigidez del doble enlace impide un empaquetamiento compacto.

Propiedades Ciclo Alquinos

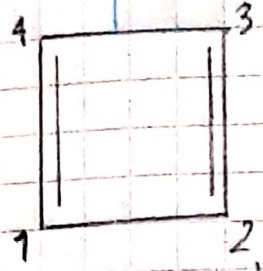
Los tres primeros términos son gases; los demás son líquidos o sólidos. A medida que aumenta el peso la nomenclatura aumenta la densidad, el punto de fusión y el punto de ebullición.

Ejemplos

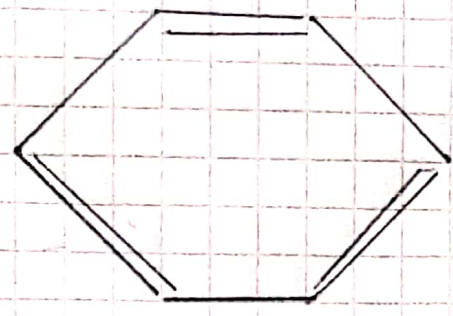
Ciclo alcanos



Ciclo Alquenos

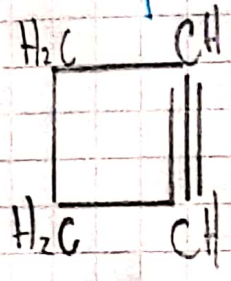


1,3 Ciclobutadieno

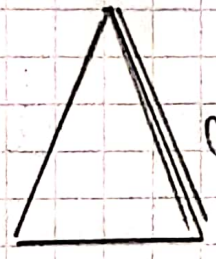


1,3,5
Ciclohexatrieno

Ciclo alquinos



Ciclo buteno



Ciclopropino

Usos ciclo alcanos Como el Ciclohexano Forma parte de la Gasolina. Estan formados por atomos de Carbon y hidrogeno

Ciclo alquenos utilizo Procesos de maduración de frutas (Etileno), otros polimeros en medicina y odontología Como material de relleno de piezas.