

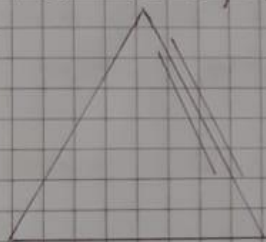
- CICLOALQUINOS

Son hidrocarburos cíclicos que contienen un triple enlace en el ciclo.

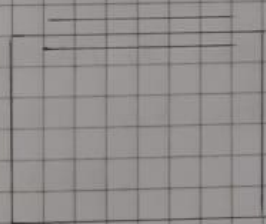
La fórmula general de los cicloalquenos es: C_nH_{2n-4}

→ NOMENCLATURA:

1. Se le nombra al igual que un alquino de igual número de átomos de carbono, anteponiéndole la palabra o- el término CICLO, así:

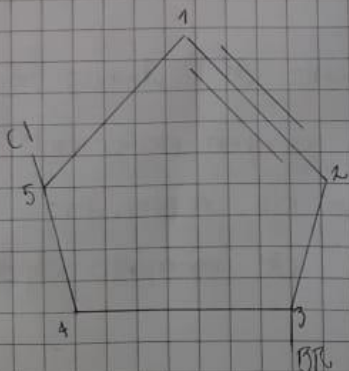


CICLOPROPENO



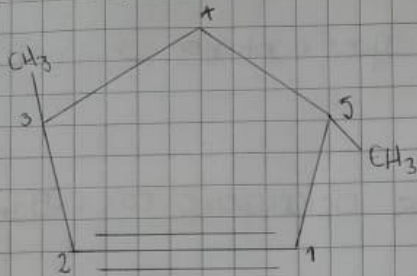
CICLOBUTENO

2. PARA RADICALES:



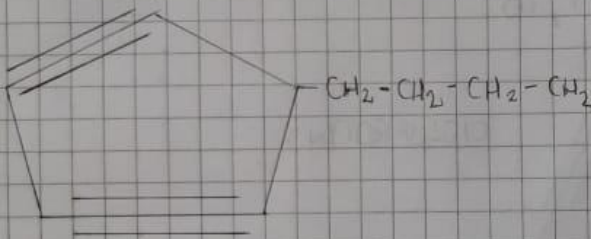
3-bromo-5-cloro-ciclo
pentino

• CICLOALQUINOS EQUIVALENTES :



3,5 dimetilciclopentano

• CICLOALQUINOS CON VARIOS TRIPLES ENLACES



3 butil - 1,4 ciclo pentadieno

- ACTIVIDAD DE DESARROLLO

• PROPIEDADES CICLOALCANOS :

→ POLARIDAD :

Al componerse únicamente de carbonos e hidrogenos, átomos que de por si no difieren demasiado en electronegatividad, esto hace que las moléculas sean apolares y por tanto carezcan de momento dipolar.

SATURACIÓN:

Se les denomina saturados porque no tienen como incorporar una molécula de hidrógeno; a menos que abra el anillo, y en tal caso se convertirían en en simples alcanos.

USOS:

Los más ligeros, tienen utilidades como solventes de aceites, grasas o productos comerciales de naturaleza apolar.

Si son más pesados pueden destinarse como lubricantes.

También pueden representar el material de partida para la síntesis de fármacos.

- PROPIEDADES CICLOALQUENOS

PROPIEDADES FÍSICAS:

Dependen del peso molecular, de la cantidad de enlaces dobles que posea y de los radicales que estén unidos a ellos.

El punto de ebullición de los cicloalquenos es mayor comparado con el de los cicloalcanos.

Los cicloalquenos presentan reacciones de adición sobre el enlace doble por tener mayor energía y mayor longitud que un enlace simple o sigma.

• USO:

son muy útiles a nivel industrial por su facilidad para formar nuevos sustancias como polímeros (debido a la presencia del doble enlace).

PROPIEDADES CICLOALQUINOS

- APOLARIDAD Y TRIPLE ENLACE

Se caracterizan por ser moléculas apolares y por consiguiente hidrofóbicas. También posee triple enlace, los cuales son 3 interacciones simultáneas entre dos átomos de carbono con hibridación sp .

USO:

Se usa para la elaboración de cauchos, plásticos y permite la fabricación de monómeros.