

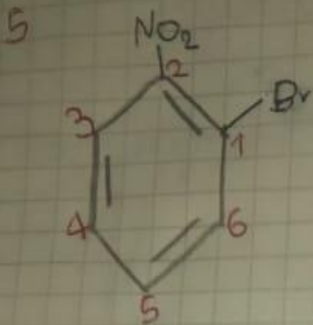
## Soluciones

**propiedades de cicloalcanos** = son cíclicos completamente insolubles en agua debido a su baja polaridad e incapacidad para formar enlaces con hidrógeno. Los alcanos líquidos son incoloros entre sí y generalmente se disuelven en disolventes de baja polaridad.

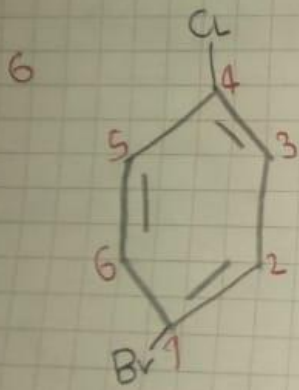
**Cicloalquenos** = son hidrocarburos pertenecientes al grupo de compuestos orgánicos cíclicos solo están compuestos de carbono e hidrógeno y tienen un doble enlace en su anillo, por ello la terminación "eno" en el nombre, lo que nos indica la presencia de un doble enlace en su estructura.

**Cicloalquinos** = A medida que aumenta el peso molecular aumentan la densidad, el punto de fusión y el punto de ebullición.

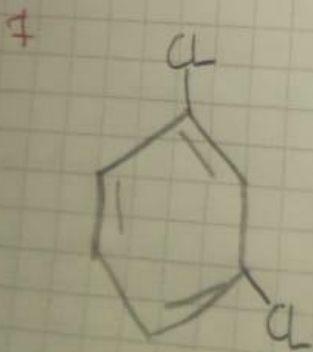
Son compuestos de baja polaridad, por lo que sus **propiedades físicas** son muy semejantes a la de los alquenos.



1-bromo-2-nitro-benceno - o-bromo-nitro-benceno

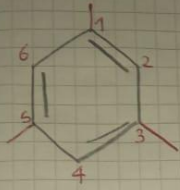


1-bromo-4-cloro-benceno -  
p-bromo-clorobenceno



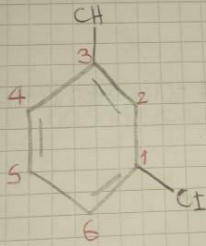
1,3-diclorobenceno  
m-diclorobenceno

3



1,3,5-trimetil-benceno

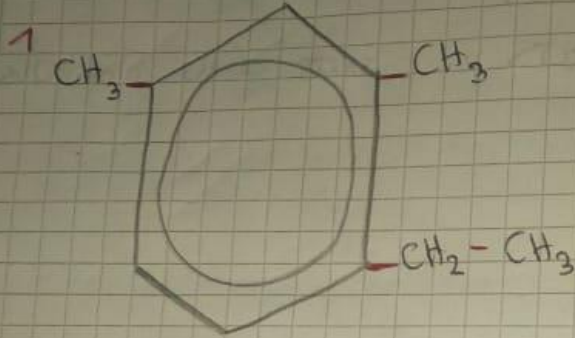
4



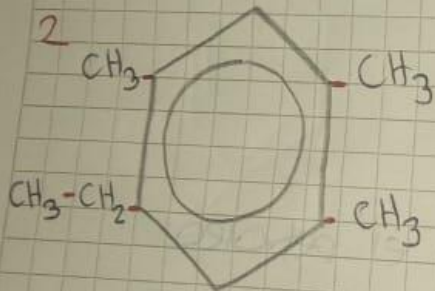
1-cloro-3-metil-benceno

m-clorometil-benceno

Ejercicios



1-etil-2,4-dimetil-benceno



1-etil-2,4,5-trimetil-benceno



## temas 2 periodo

### compuestos orgánicos

- Propiedades químicas y físicas de los hidrocarburos
- Alcoholes
- Aldehidos
- Cetonas
- Eteres
- Esteres
- Acidos carboxilicos
- Aminas
- Amidas

### QUIMICA Y AMBIENTE

- Extracción del carbono y el petróleo
- Fracking
- Impacto ambiental del uso de los hidrocarburos y recuperación de los ecosistemas