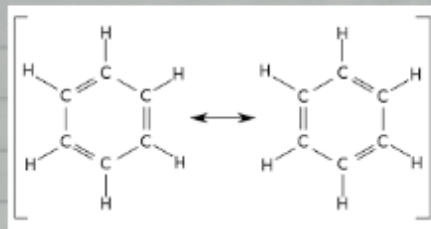


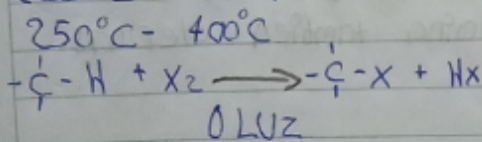
Propiedades físicas de alcano  
 Punto de ebullición  
 Punto de fusión  
 Solubilidad



Propiedades químicas de los alcanos  
 (Reacciones de los alcanos)  
 Halogenación  
 Combustión  
 Pirolysis

Halogenación

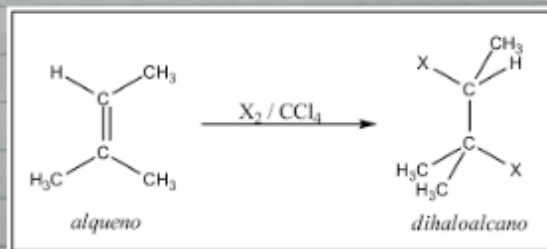
La reacción se produce en presencia de luz o bien a altas temperaturas. (250°C - 400°C).



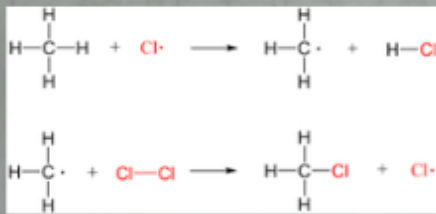
Reactividad

X: Cl<sub>2</sub> > Br<sub>2</sub>

H: 3° > 2° > 1° > CH<sub>3</sub>-H



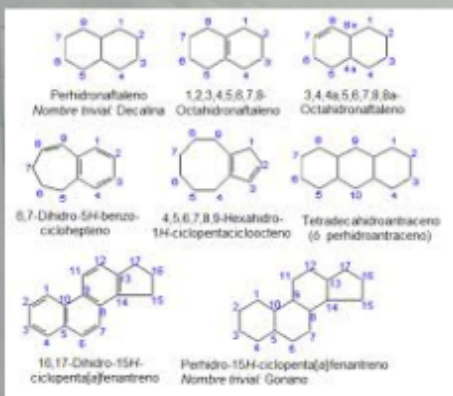
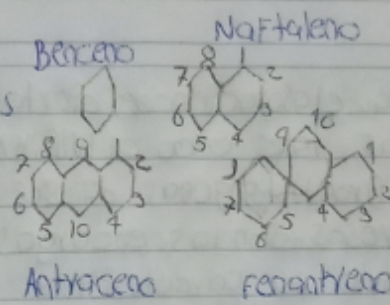
en la elaboración de ciertas bebidas tales como el Whisky y El Brandy, algunas de sus empresas son las encargadas de darle su característico sabor final. La mayoría del etanol no está destinado al consumo humano.



Las disoluciones alcohólicas de sustancias o volátiles se denominan tinturas. Los alcoholes superiores, de mayor masa molar que el etanol, tiene diversas aplicaciones tanto específicas como generales.

Los fenoles cuando el grupo funcional hidroxilo (-OH) se encuentra unido a una estructura aromática benzénica, el compuesto recibe el nombre particular de Fenol.

a) Sistemas aromáticos de hidrocarburos  
 el benceno C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> es el anillo  
 aromático más común. Existen  
 diversas hidrocarburos aromáticos  
 de anillos fusionados.



¿Que tienen en común y diferentes?  
 Los compuestos orgánicos tienen  
 diferentes propiedades, que se  
 deben a la presencia de grupos  
 de algunos átomos tales como  
 cloro, oxígeno o nitrógeno que  
 le da ciertas características.

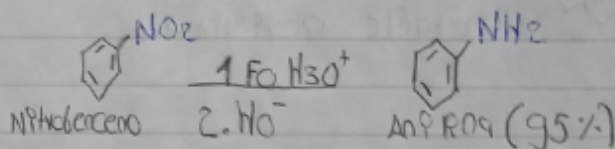
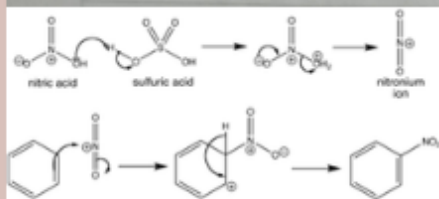
Los alcoholes se pueden  
 obtener mediante de adición  
 de una cetona o aldehído en  
 presencia de nicholoplo  
 del tipo NaBH<sub>4</sub> y LiAlH<sub>4</sub>  
 en un medio ácido.

Un poco de historia,  
 desde la antigüedad, la obtención  
 del etanol se ha realizado  
 mediante una fermentación  
 de azúcares.  

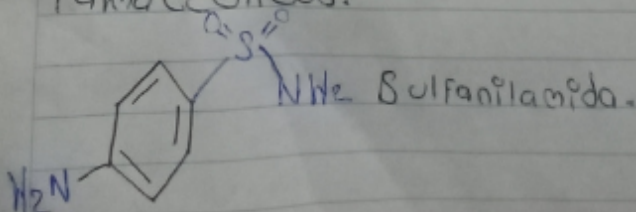
$$C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2C_2H_5OH + 2CO_2$$

Las compuestas que contienen,  
 por lo general, anillos cerrados  
 de átomos de carbono, se llaman  
 hidrocarburos aromáticos.

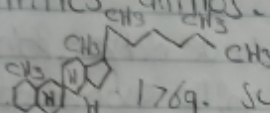
mecanismo de reacción de nitración.  
 La nitración de un anillo aromático  
 no ocurre en la naturaleza, pero  
 es particularmente importante  
 en el laboratorio debido a que  
 el producto sustituido por un  
 grupo nitrato puede reducirse por  
 por reactivos.



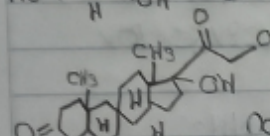
La sulfonación aromática  
 no ocurre de manera  
 natural pero se utiliza  
 ampliamente en la preparación  
 de colorantes y agentes  
 farmacéuticos.



Otro tipo muy importante de moléculas son los esteroides, que actúan fisiológicamente como hormonas y contienen múltiples anillos.

 gástrico de la bifen 1769. Su estructura no se ha establecido completamente.

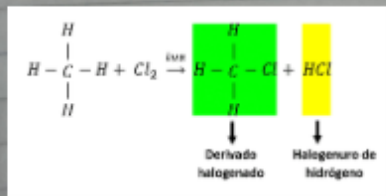
La elucidación de su estructura por síntesis en una de las grandes fuentes.

 Hormona cortical que tiene notable actividad.

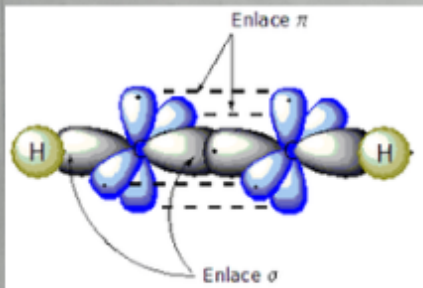
*Alfonso*

### Compuestos aromáticos

El benceno y sus derivados constituyen la que se denomina Serie aromática. La característica de dicha serie se denomina Aromaticidad.



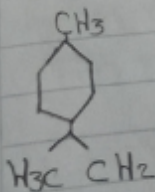
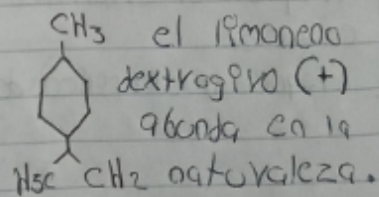
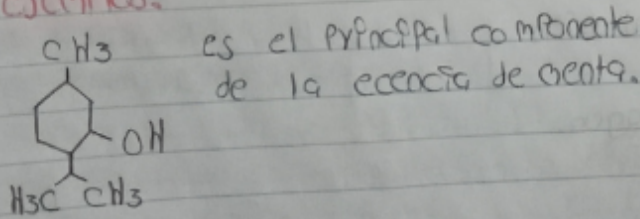
El alquino más utilizado y conocido es el acetileno, y sus propiedades químicas son la siguiente: buen combustible, su combustión desarrolla mucho calor.



## Cicloalcanos

La versatilidad del carbono para formar enlaces permite que una molécula pueda cerrarse sobre sí misma, dando lugar a anillos carbonados. Los ejemplos en la naturaleza son numerosísimos.

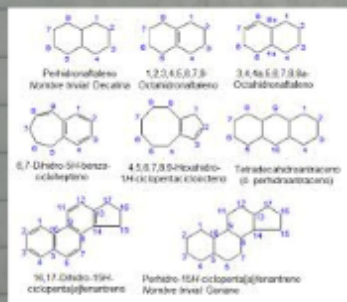
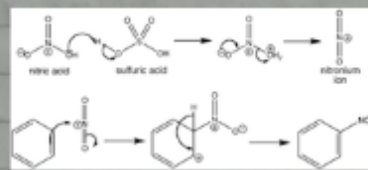
### Ejemplos.



el limoneno se presenta en tres formas dextrógiro levógiro y racémico.

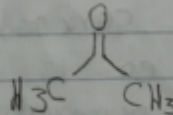
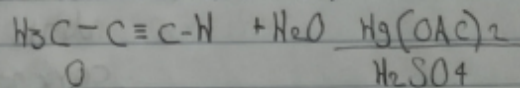
## Alquinos.

Los alquinos son Hidrocarburos que contienen un triple enlace C-C se les denomina también Hidrocarburos acetylenicos.



## Reacciones de Hidratación

La reacción de Hidratación del triple enlace se tiene que llevar a cabo bajo catalisis por ácido y por el ión mercurico.



## Mecanismo.

Ataque electrophilico al triple enlace.

Ataque nucleofilico del agua.

# Biografía

[Https://plataforma educativa uds, con. Mx](https://plataforma educativa uds, con. Mx)