



Mi Universidad

Nombre del alumno : Fernando jahel Juárez López

Nombre del tema :reacciones de oxidacion

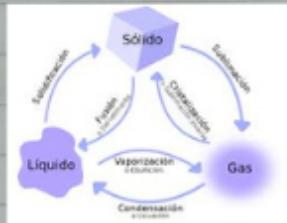
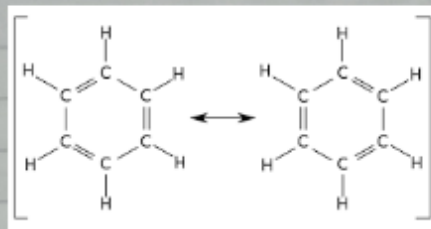
Nombre de la materia :química

Nombre del profe : Luz Elena cervantes Monroy

Nombre de la licenciatura :nutrición.

Cuarta unidad.

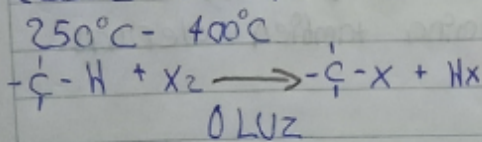
Propiedades físicas de alcano
 Punto de ebullición
 Punto de fusión
 Solubilidad



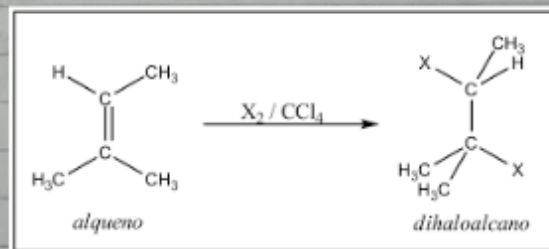
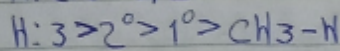
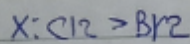
Propiedades químicas de los alcanos
 (Reacciones de los alcanos)
 Halogenación
 Combustión
 Pirolysis

Halogenación

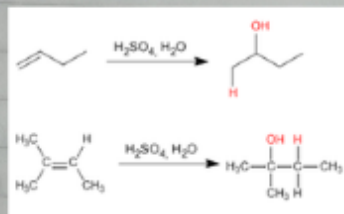
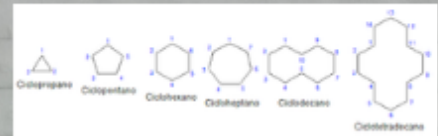
La reacción se produce en presencia de luz o bien a altas temperaturas. (250°C - 400°C).



Reactividad

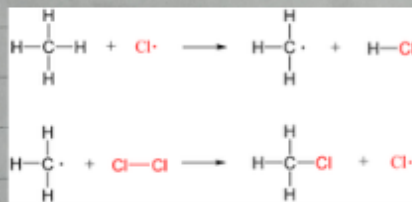


Las alquenas reaccionan con el ozono para formar un compuesto cíclico denominado ozonido pirafano o MOlozonido.



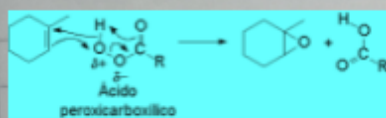
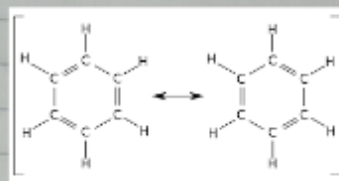
El enlace doble de las alquenas representa la zona reactiva que tiene la molécula. Por esta razón, el eteno o itileno es la materia prima más empleada en el ámbito industrial.

Se utiliza como materia prima en artículos para la electricidad y fabricación de accesorios de electrodomésticos.



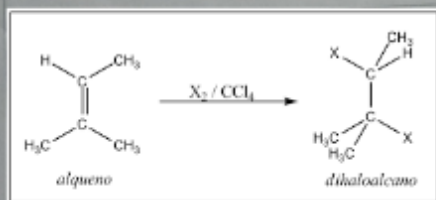
Aplica de insecticidas en plantación de lechugas el crecimiento de varvas tuberculos, por ejemplo, la papa.

Las grasas alifáticas de baja masa molar son volátiles y los aceites que desprenden son desagradables. El par de electrones no compartidos de que poseen las grasas les confiere una basicidad y una reactividad nucleofílica.



La importancia de la alimentación como necesidad vital es un hecho incuestionable conocido por todos. La alimentación por ser un acto reiterado, a largo plazo y vital constituye el factor ambiental.

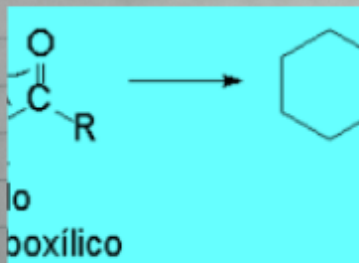
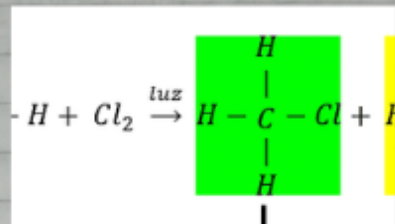
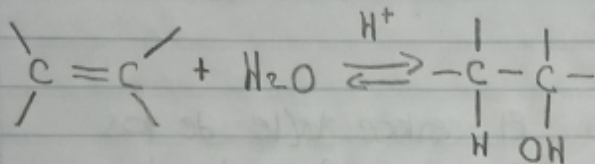
Así la evaluación de los alimentos involucra 3 tipos de análisis: Análisis físico-químico, análisis microbiológico y análisis sensorial.



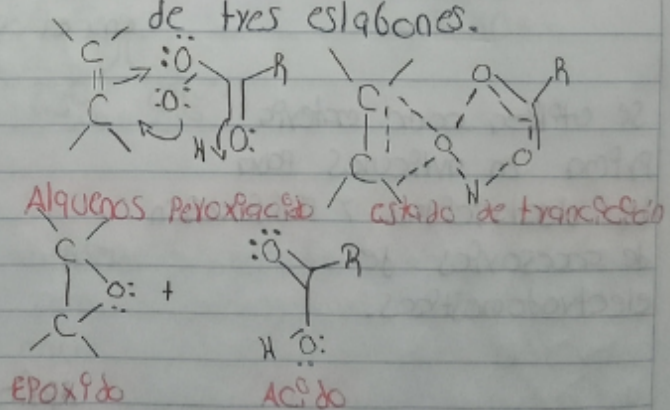
El análisis físico-químico brinda poderosas herramientas que permiten caracterizar un alimento desde el punto de vista nutricional y toxicológico.

Reacciones de Hidratación.

cuando un alqueno reacciona con agua en presencia de un catalizador fuertemente ácido se obtiene un alcohol.



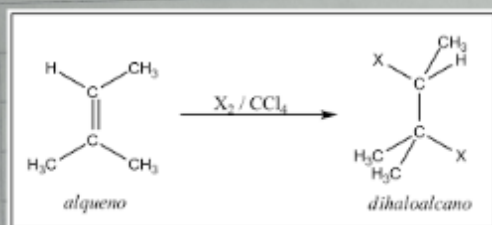
Epoxidación de alquenos un epóxido, llamado también oxirano, es un éter cíclico de tres eslabones.



combustión

en condiciones adecuadas los alcanos reaccionan con oxígeno. Los productos que se forman son dióxido de carbono y agua y se libera una gran cantidad de calor.

Condizatz + exeso de O_2
 $nCO_2 + (n+1)H_2O$
 $\Delta H = \text{calor de combustión}$

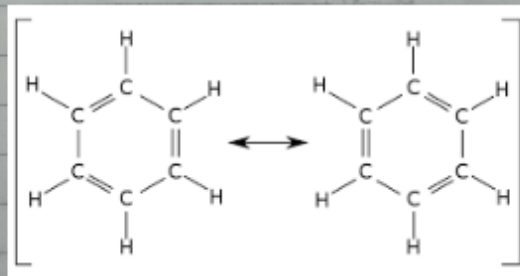


Alquenos

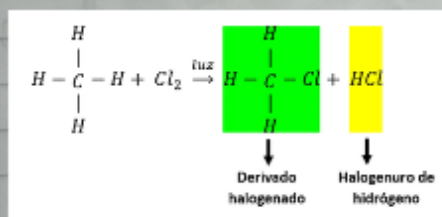
Los alquenos son hidrocarburos con enlaces dobles carbono-carbono se les denomina también olefinas.

Síntesis de alquenos

Los métodos más utilizados para la síntesis de los alquenos son: deshidrogenación, deshidratación.



Es importante saber que el fenol es un germicida y desinfectante, el cual fue utilizado a mediados del siglo XIX como antiséptico. Hoy en día hay una gran variedad de fenoles que son menos tóxicos y más eficaces.



El metano se utiliza en la elaboración de uno de los llamados plásticos termoplásticos que se emplean fundamentalmente en la fabricación de piezas metálicas, en gomas, masillas y fofofofofo.

Las ácidos carboxílicos se pueden obtener fácilmente mediante la oxidación de aldeídos con buenos rendimientos a temperatura ambiente.

(KMnO_4) óxido de cromo
 (VI) (CrO_3)

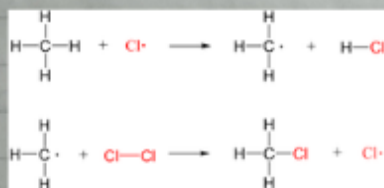
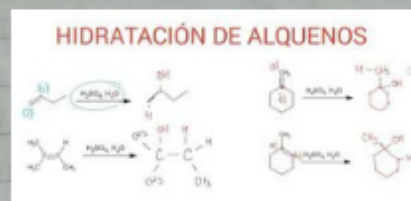
Preparación de lacas, los ésteres se utilizan como disolventes los más importantes son:

El estanoato de amilo

El estanoato de etilo

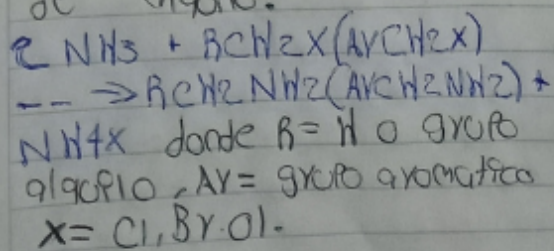
El estanoato de ciclohexano

El estanoato de dibutilo

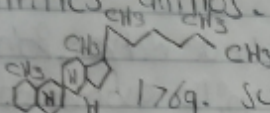


Los ésteres tienen usos médicos importantes. Por ejemplo, el nifrito de etilo es dopéxico y antiéxico.

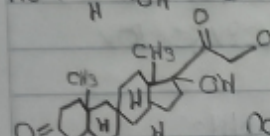
Las amidas se consideran derivadas del amoníaco y generalmente se preparan mediante la reacción entre el amoníaco y un haluro de alquilo.



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.

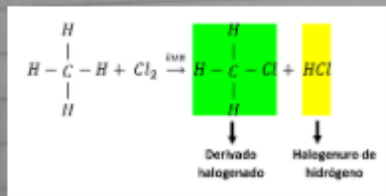
La elucidación de su estructura por síntesis en una de las grandes fuentes.

 Hormona cortical que tiene notable actividad.

Alfonso

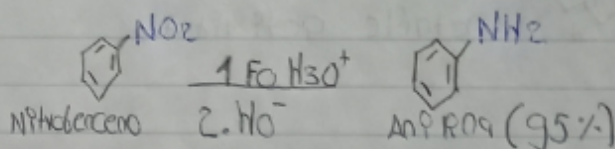
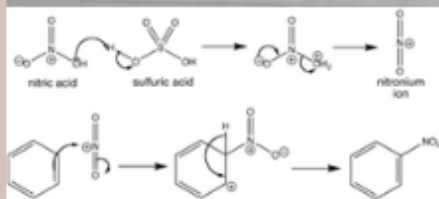
Compuestos aromáticos

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

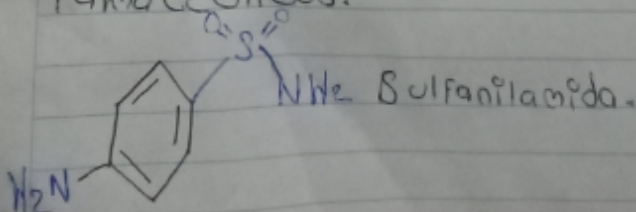


Las compuestas que contienen,
 por lo general, anillos cerrados
 de átomos de carbono, se llaman
 hidrocarburos aromáticos.

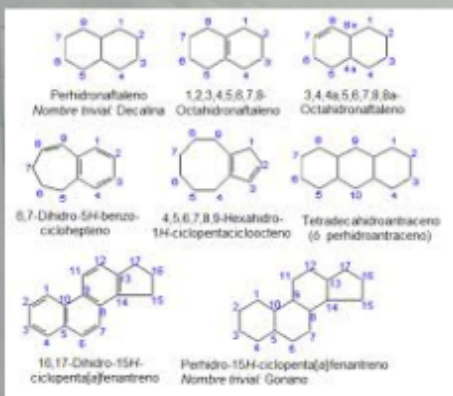
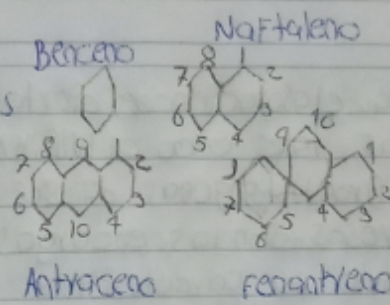
mecanismo de reacción de nitración.
 La nitración de un anillo aromático
 no ocurre en la naturaleza, pero
 es particularmente importante
 en el laboratorio debido a que
 el producto sustituido por un
 grupo nitró puede reducirse por
 por reactivos.



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



a) Sistemas aromáticos de hidrocarburos
 el benceno C₆H₆ es el anillo
 aromático más común. Existen
 diversas hidrocarburos aromáticos
 de anillos fusionados.



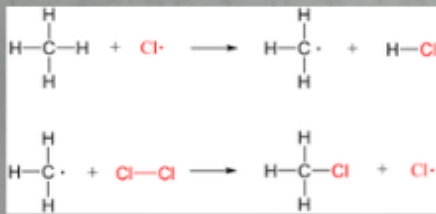
¿Que tienen en común y diferentes?
 Los compuestos orgánicos tienen
 diferentes propiedades, que se
 deben a la presencia de grupos
 de algunos átomos tales como
 cloro, oxígeno o nitrógeno que
 le da ciertas características.

Los alcoholes se pueden
 obtener mediante de adición
 de una cetona o aldehído en
 presencia de nicholoso
 del tipo NaBH₄ y LiAlH₄
 en un medio ácido.

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

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

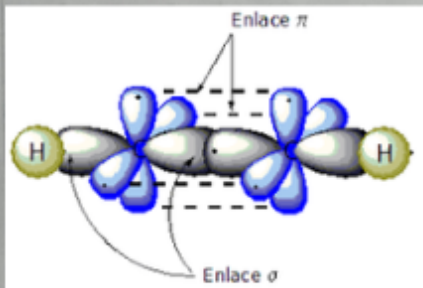
en la elaboración de ciertas bebidas tales como el Whisky y El Brandy, algunas de sus empresas son las encargadas de darle su característico sabor final. La mayoría del etanol no está destinado al consumo humano.



Las disoluciones alcohólicas de sustancias no 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.

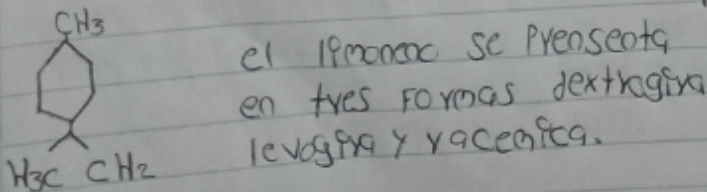
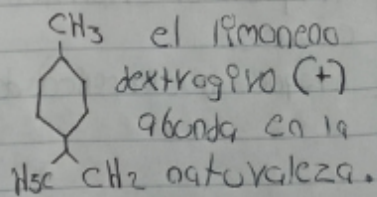
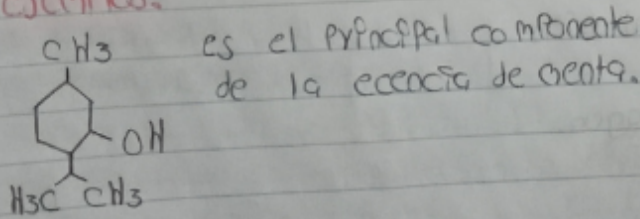
El alquino más utilizado y conocido es el acetileno, y sus propiedades químicas son la siguiente: buen combustible, su combustión desarrolla mucho calor.



cicloalcanos

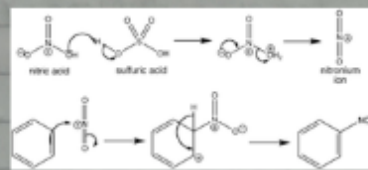
La versatilidad del carbono para formar enlaces permite que una molécula pueda cerrarse sobre sí misma, dando lugar a anillos carbonados. Los ejemplos en la naturaleza son numerosísimos.

Ejemplos.



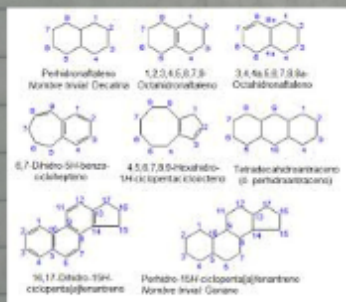
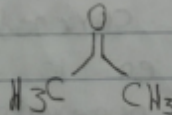
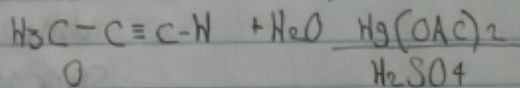
Alquinos.

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 catálisis por ácido y por el ión mercurico.



Mecanismo.

Ataque electrófilico al triple enlace.

Ataque nucleofílico del agua.

Biografía

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