



Mi Universidad

Nombre del alumno : Fernando jahel Juárez López

Nombre del tema :reacciones de oxidacion

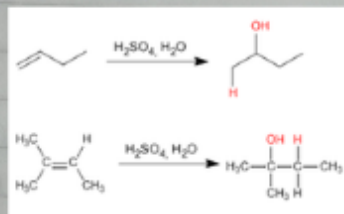
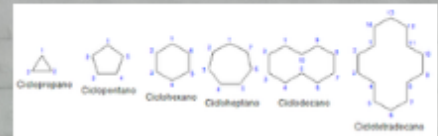
Nombre de la materia :química

Nombre del profe : Luz Elena cervantes Monroy

Nombre de la licenciatura :nutrición.

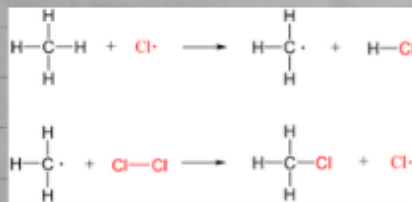
Cuarta unidad.

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 etileno es la materia prima más empleada en el ámbito industrial.

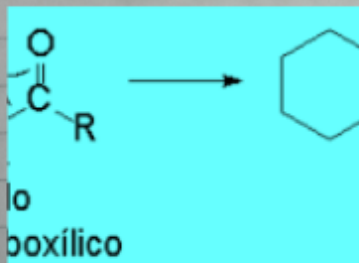
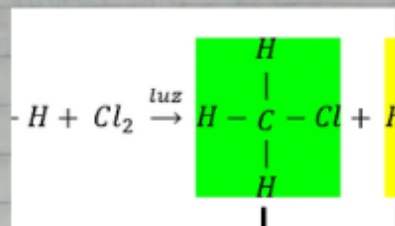
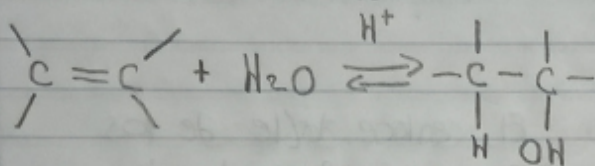
Se utiliza como materia prima en artículos para la electricidad y fabricación de accesorios de electrodomésticos.



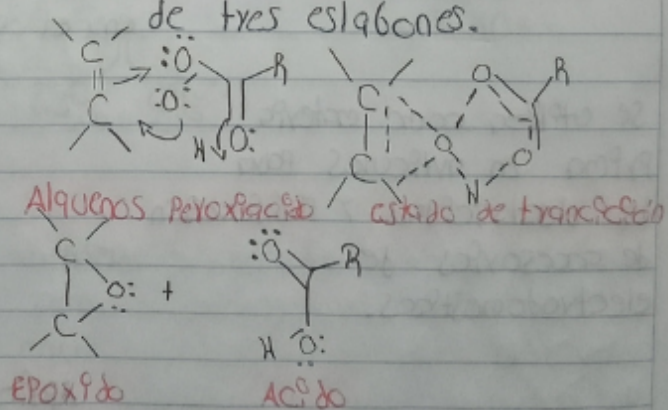
Aplica de insecticidas en plantación de lechugas el crecimiento de varvas tuberculos, por ejemplo, la papa.

Reacciones de Hidratación.

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



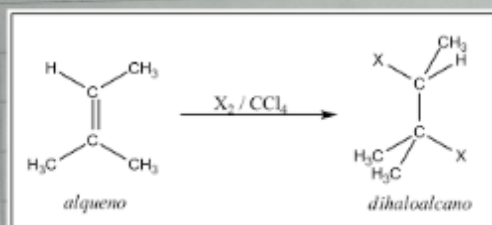
Epoxidación de alquenos un epóxido, llamado también oxirano, es un éter cíclico de tres eslabones.



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

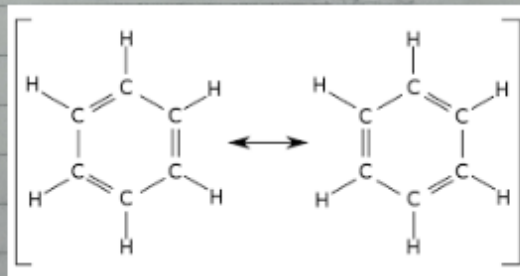


Alquenos

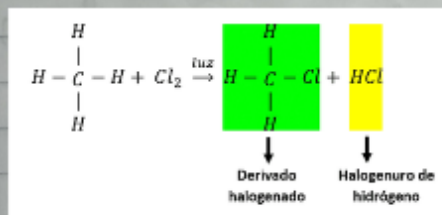
Los alquenos son hidrocarburos con enlaces dobles carbono-carbono se les denomina también olefinas.

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 metanol se utiliza en la elaboración de uno de los llamados plásticos técnicos 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)

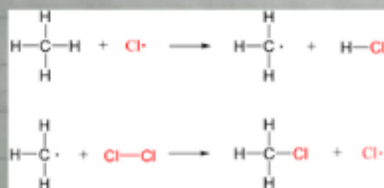
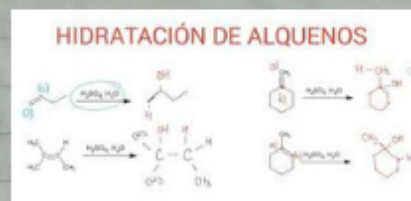
Preparación de lacas, los ésteres se utilizan como disolventes los más importantes son:

El estanoato de amilo

El estanoato de etilo

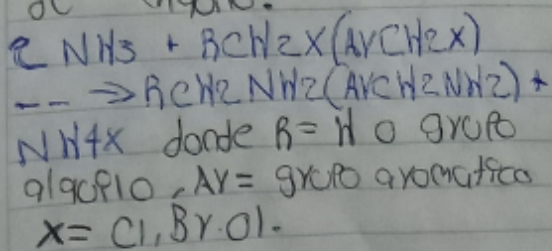
El estanoato de ciclohexanol

El estanoato de dibutilo

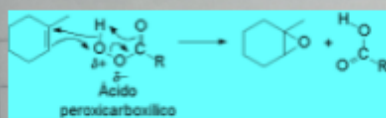
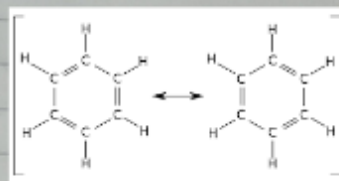


Los ésteres tienen usos médicos importantes. Por ejemplo, el nifrito de etilo es dopéxico y antiéxico.

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

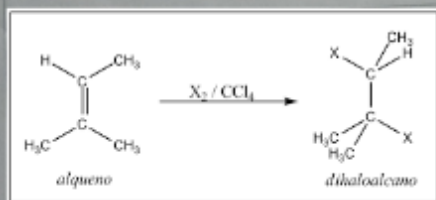


Las aminas alifáticas de baja masa molar son volátiles y los olores que desprenden son desagradables. El par de electrones no compartidos de que poseen las aminas les confiere una basicidad y una reactividad nucleofílica.



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.