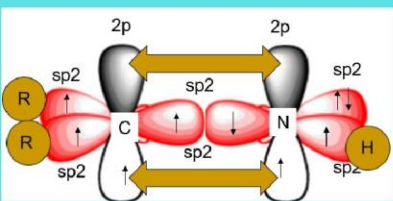
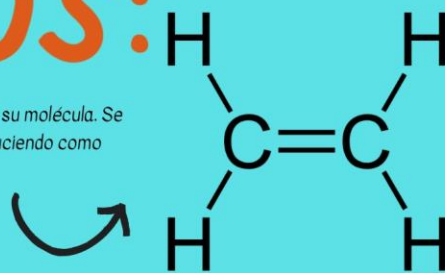
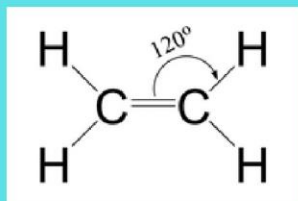


NOMENCLATURA ALQUENOS:

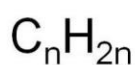
Los alquenos son hidrocarburos insaturados que tienen doble enlace carbono-carbono en su molécula. Se puede decir que un alqueno es un alcano que ha perdido dos átomos de hidrógeno produciendo como resultado un enlace doble entre dos carbonos.



Los carbonos de los alquenos presentan hibridación sp^2 .

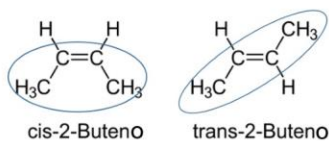


con ángulo entre sus enlaces de 120° y forman mas doble enlace denominado σ (sigma) y π (pi)



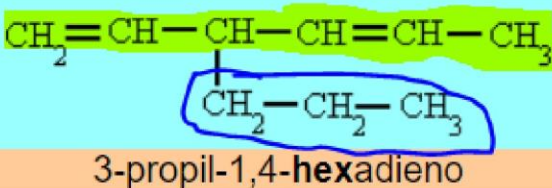
la fórmula general de los alquenos es C_nH_{2n}

La isomería cis-trans o geométrica es debida a la rotación restringida entorno a un enlace carbono-carbono. Se llama isómero cis el que tiene los hidrógenos al mismo lado y trans el que los tiene a lados opuestos.



Ejercicio De Los Alquenos

4) Solución
 $CH_3-CH=CH-CH=CH_2$
 a) 1,3-pentadieno



8) Señala el nombre correcto:
 $CH_3-CH=CH-CH=CH_2$
 a) 3-etil-5-metil-2,5-hexadieno
 b) 4-etil-2-metil-1,4-hexadieno
 c) 2-metil-4-etil-1,4-hexadieno

Señala el nombre correcto

7) $CH_2=C(CH_3)-C(CH_3)=C(CH_3)-CH_2-CH_3$
 a) 4-etil-2,3-dimetil-1,3-pentadieno
 b) 2-etil-3,4-dimetil-2,4-pentadieno
 c) 2,3,4-trimetil-1,3-hexadieno

Reglas Para Nombrarlos

Regla 1.- Se elige como cadena principal la de mayor longitud que contenga el doble enlace.



La numeración comienza en el extremo que otorga al doble enlace el menor localizador.

Regla 2.- El nombre de los sustituyentes precede al de la cadena principal y se acompaña de un localizador que indica su posición en la molécula.



La molécula se numera de modo que el doble enlace tome el localizador más bajo.

Regla 3.- Cuando hay varios sustituyentes se ordenan alfabéticamente y se acompañan de sus respectivos localizadores



Regla 4.- Cuando el doble enlace está a la misma distancia de ambos extremos, se numera para que los sustituyentes tomen los menores localizadores.



Regla 5.- En compuestos cíclicos resulta innecesario indicar la posición del doble enlace, puesto que siempre se encuentra entre las posiciones 1 y 2.



PRESENTACION

INSTITUCION: UNIVERSIDAD DEL SURESTE "MATUTINO"
 ASIGNATURA: QUIMICA ORGANICA
 TEMA DEL ENSAYO: INFOGRAFIA DE LOS ALQUENOS
 DOCENTE: YENI KAREN CANALES HERNANDEZ
 AUTORES:
 FATIMA GUADALUPE AGUILAR VAZQUEZ
 LICENCIATURA: "NUTRICION"
 FECHA: 06/11/2021

BIBLIOGRAFIA

-<https://www.quimicaorganica.org/alquenos/421-nomenclatura-de-alquenos.html>

-<https://www.quimicaorganica.org/alquenos/420-alquenos-estructura-y-enlace.html#:~:text=Su%20geometr%C3%ADa%20es%20plana%2C%20con,hibraron%20orbitales%20p%20puros.>

-<https://www.wikiwand.com/es/Isomer%C3%ADa>



INSTITUCION: UNIVERSIDAD DEL SUREESTE "MATUTINO"

ASIGNATURA: QUIMICA ORGANICA

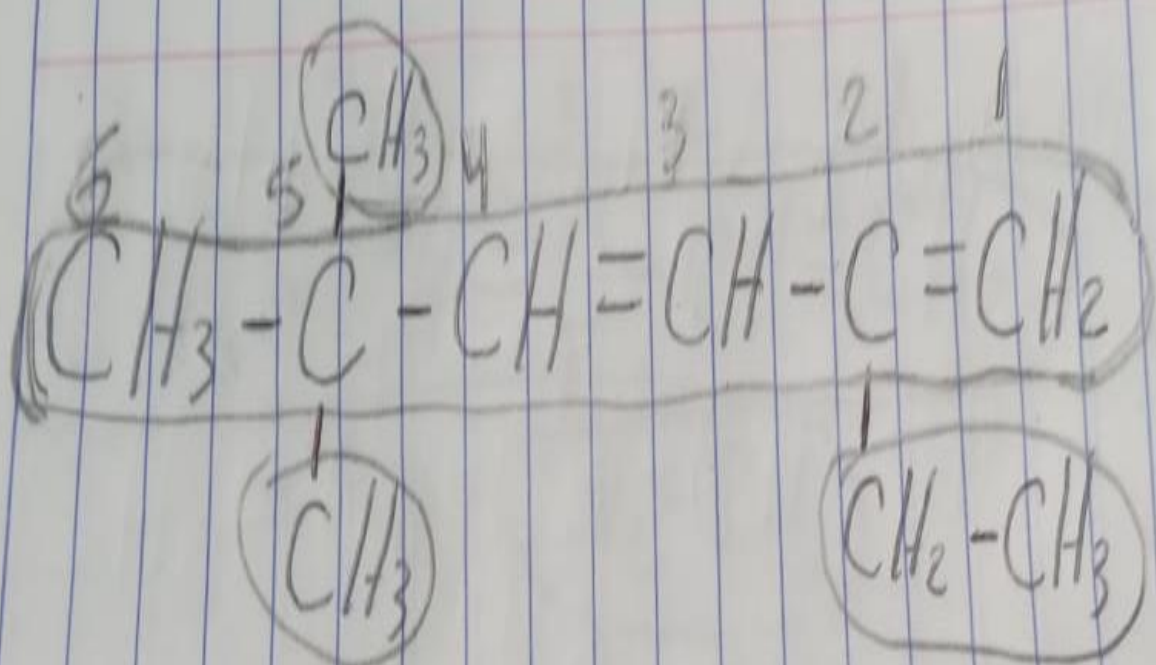
TEMA DEL ENSAYO: EJERCICIOS ALQUENOS

DOCENTE: YENI KAREN CANALES HERNANDEZ

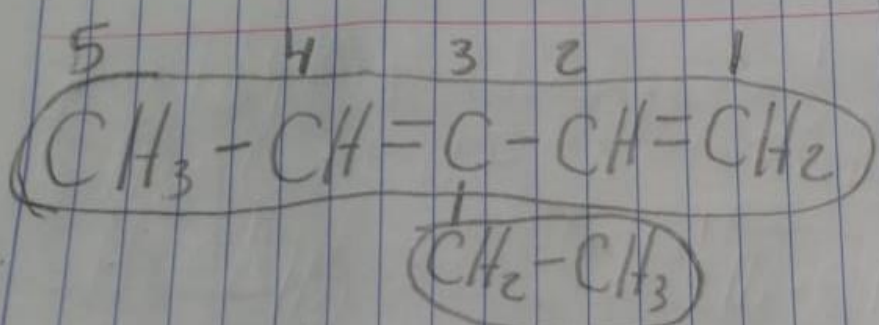
GRADO Y GRUPO: PRIMERO CUATRIMESTRE

**AUTORES:
FATIMA GUADALUPE AGUILAR VAZQUEZ**

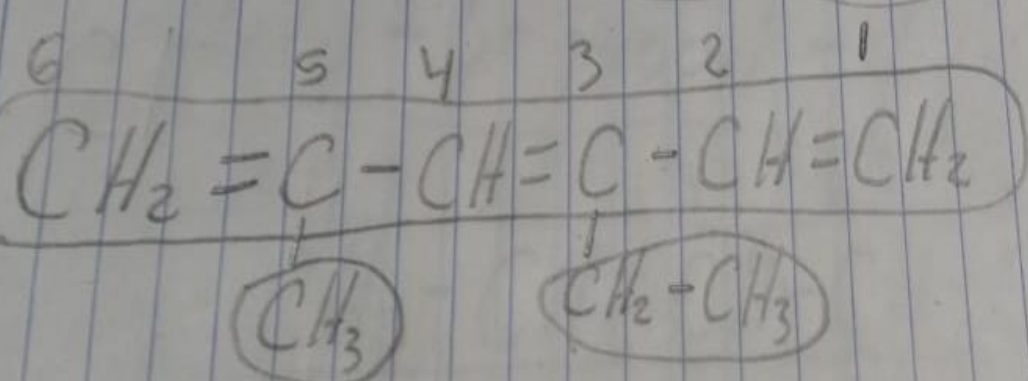
LUGAR Y FECHA: TAPACHULA, CHIAPAS; 06 DE NOVIEMBRE DE 2021



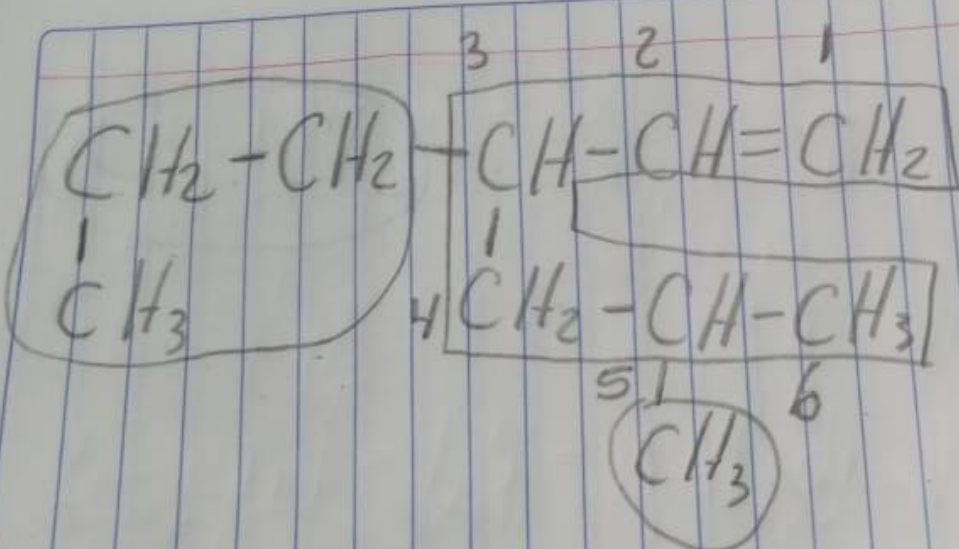
2-etil-5,5 dimetil-1,3-hexadieno



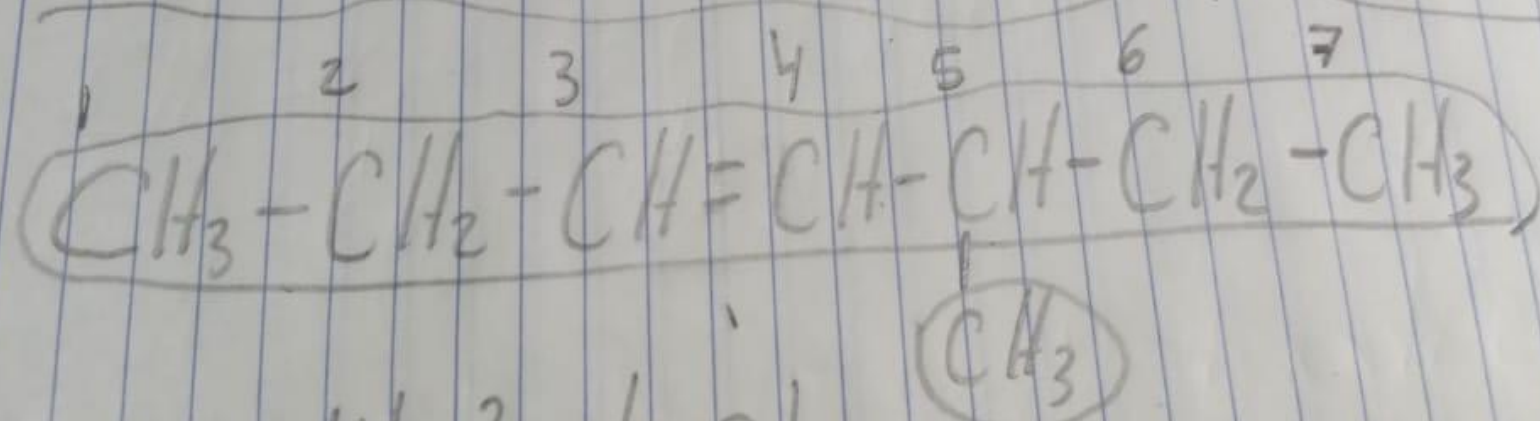
3-etil-1,3-pentadieno



3-etil-5-metil-1,3,5-hexatrieno



5-metil-3-propil-1 hexeno



5-metil-3-hepteno