



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

LICENCIATURA EN NUTRICION

PRIMER CUATRIMESTRE

QUIMICA ORGANICA

INFOGRAFÍA
ALQUENOS

DOCENTE:
HERNANDEZ CANALES YENI KAREN

ALUMNA:
CABRERA CRISPIN VALERY CONCEPCION

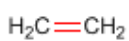
ALQUENOS

COMO NOMBRALOS SEGUN LA IUPAC

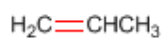
QUE SON LOS ALQUENOS?

Se conoce como alquenos a los hidrocarburos de tipo insaturado que disponen de moléculas con al menos un enlace doble carbono-carbono. Estos compuestos son alcanos que, al perder un par de átomos de hidrógeno, pasan a contar con un doble enlace formado por dos carbonos.

REGLA 1



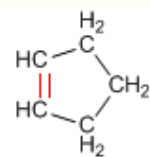
Eteno



Propeno

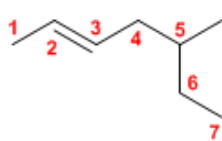


But-2-eno

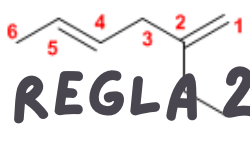


Ciclopenteno

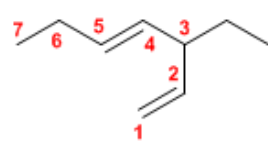
Se nombran utilizando el mismo prefijo que para los alcanos (met-, et-, prop-, but-....) pero cambiando el sufijo -ano por -eno.



5-Metilhept-2-eno



2-Etilhexa-1,4-dieno

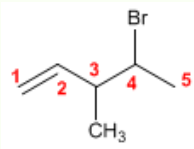


3-Propilhepta-1,4-dieno

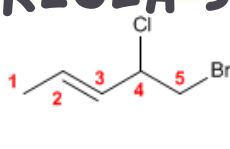
REGLA 2

Se toma como cadena principal la más larga que contenga el doble enlace. En caso de tener varios dobles enlaces se toma como cadena principal la que contiene el mayor número de dobles enlaces (aunque no sea la más larga)

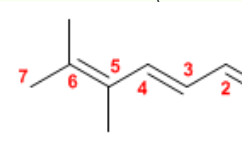
REGLA 3



3-Bromo-2-metilpent-1-eno



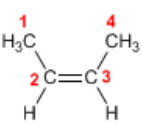
5-Bromo-4-cloropent-2-eno



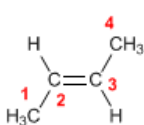
5,5-Dimetilhepta-1,3,5-trieno

La numeración comienza por el extremo de la cadena que otorga al doble enlace el localizador más bajo posible. Los dobles enlaces tienen preferencia sobre los sustituyentes

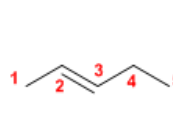
REGLA 4



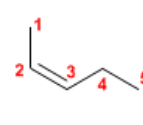
cis-But-2-eno



trans-But-2-eno



trans-Pent-2-eno



cis-Pent-2-eno

Los alquenos pueden existir en forma de isómeros espaciales que se distinguen con la notación cis/trans.