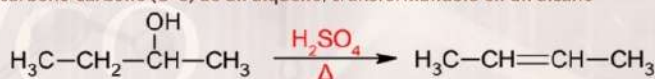


Metodos de obtención de alquenos

1

Hidratación de alcoholes (Carbono más estable)

Este proceso consiste en la adición de hidrógeno (H_2) a la doble ligadura carbono-carbono ($C=C$) de un alqueno, transformándolo en un alcano



2

Deshidrohalogenación de halogenuros de alquilo

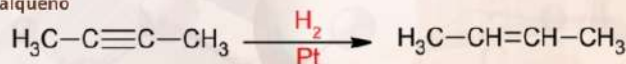
Es una reacción en la que un halogenuro de alquilo pierde un átomo de halógeno y un átomo de hidrógeno (H), generalmente en presencia de una base fuerte. Como resultado, se forma un alqueno



3

Hidrogenación de alquinos

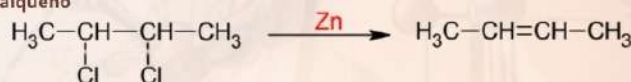
Es una reacción química en la que un alquino reacciona con hidrógeno (H_2) en presencia de un catalizador para formar un alqueno



4

Deshalogenación de dihaluros vecinales

Es una reacción en la que un dihaluro vecinal (un compuesto que contiene dos átomos de halógeno, como Cl, Br o I, en carbonos vecinos) sufre una eliminación de los átomos de halógeno para formar un alqueno

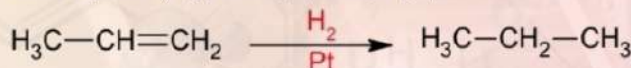


Metodos de reacción de alquenos

1

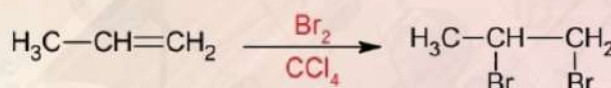
Adición de hidrogenación

Es una reacción química en la que un alqueno reacciona con el hidrógeno (H_2) en presencia de un catalizador, generalmente un metal como el platino (Pt), paladio (Pd) o níquel (Ni).



Reacción de Halogenación

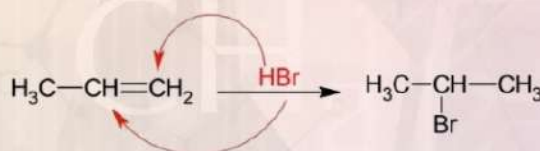
Es una reacción química en la que un alqueno reacciona con un halógeno (como cloro Cl_2 o bromo Br_2) para formar un dihalogenuro



3

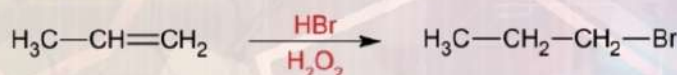
Adición de HBr, HCl, HI (Regla de Markovnikov)

La regla de Markovnikov refiere que el hidrógeno (H) del ácido ingresa al carbono del doble enlace que más hidrógenos tiene y el Halógeno ingresa al carbono que menos hidrógenos tiene.



Adición de HBr/Peróxido (Regla de Anti-Markovnikov)

En la adición de HBr en presencia de peróxidos, el bromo (Br) se agrega al carbono menos sustituido del doble enlace del alqueno, en lugar de al carbono más sustituido como dicta la regla de Markovnikov.



5

Adición de Br_2/H_2O

En esta reacción un alqueno reacciona con bromo y agua para formar un bromohidrato, donde un átomo de bromo se añade a uno de los carbonos del doble enlace y un grupo hidroxilo (OH) se añade al otro carbono.

