PROFESORA: VEGA CLAUDIA

QUIMICA ORGANICA I CURSO: 5° A y B

REPASO DE REACCIONES EN ORGÁNICA

Une con flecha lo que corresponda

$$\underbrace{CH_3-CH_3}_{\text{Etano}} + Br_2 \xrightarrow{h\upsilon} \underbrace{CH_3-CH_3-Br}_{\text{BromoEtano}} + \underbrace{HBr}_{\text{Ácido Bromhídrico}}$$

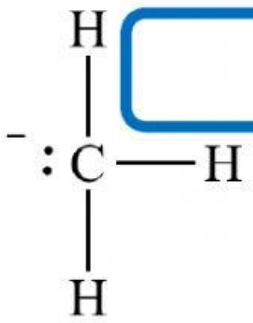
$$\underbrace{CH_2-CH=CH-CH_3}_{\text{2 - buteno}} + H_2 \longrightarrow \underbrace{CH_3-\underset{Cl}{CH}-\underset{Cl}{CH}-CH_3}_{\text{2,3 - diclorobutano}}$$

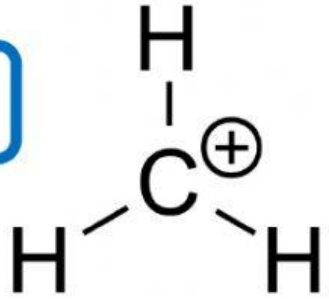
$$CH_3CH_2OH \xrightarrow[180°C]{H_2SO_4} H_2C{=}CH_2 + H_2O$$

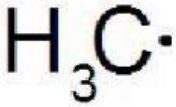
- Reacción de Adición
- Reacción de Eliminación
- Reacción de sustitución

Arrastra donde corresponda

- Carbocatión
- Radical alquilo
- Carboanión







Complete con lo que corresponda

La molécula pierde dos átomos o grupos de átomos que están en carbonos vecinos, formándose un enlace π	Reacción de=
Una molécula se agrega a un enlace múltiple. Desapareciendo el enlace π y se forman dos enlaces σ	Reacción de=
Un átomo o grupo de átomos es remplazado por átomo o grupo de átomos	Reacción de=

Seleccione las OPCIONES que corresponda a una ruptura HOMOLITICA

- La ruptura es de manera equitativa
- La ruptura se produce cuando el enlace covalente es polarizado
- La ruptura del enlace es asimétrica
- Cada fragmento se lleva el electrón del enlace
- Se forman radicales libres
- Se forman carbocationes y carboaniones

Seleccione las OPCIONES que corresponda a una ruptura HETEROLITICA

- Cada fragmento se lleva el electrón del enlace
- La especie más electronegativa se queda sin el par de electrones de enlace
- La ruptura del enlace es asimétrica
- La ruptura se produce cuando el enlace covalente es polarizado
- La especie menos electronegativa se queda sin el par de electrones de enlace
- La especie menos electronegativa lleva el par de electrones del enlace
- Se forman radicales libres
- Se forman carbocationes y carboaniones
- La especie más electronegativa lleva el par de electrones del enlace
- La ruptura es de manera equitativa