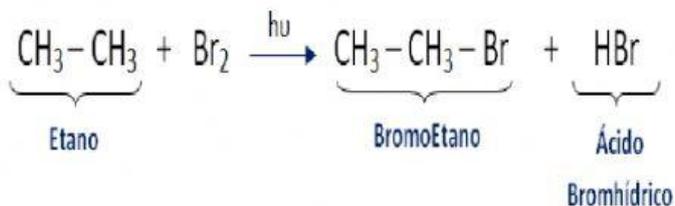
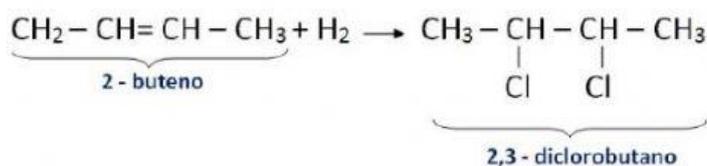


REPASO DE REACCIONES EN ORGÁNICA

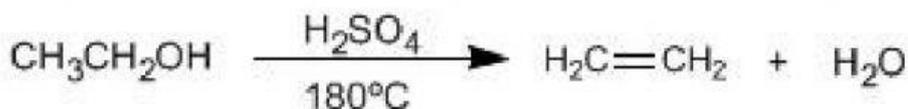
Une con flecha lo que corresponda



Reacción de Adición



Reacción de Eliminación



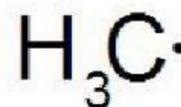
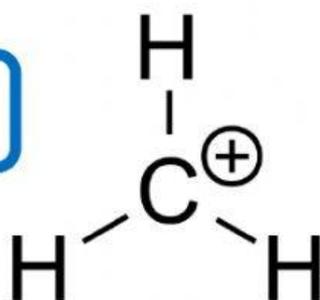
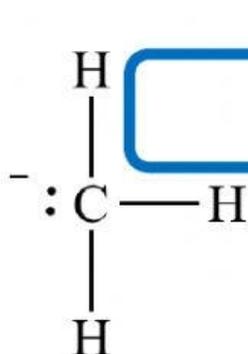
Reacción de sustitución

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

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 reemplazado 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 correspondan 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