

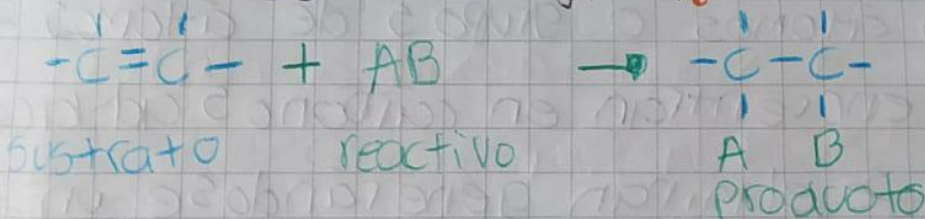
5 de ~~AB~~ Octubre - 2027

Propósito: Identificar y comprender las diferentes reacciones químicas orgánicas.

Tipos de reacciones orgánicas

Reacciones por adición

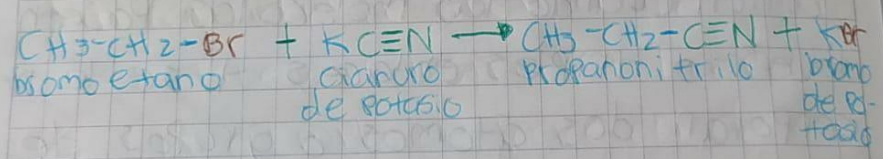
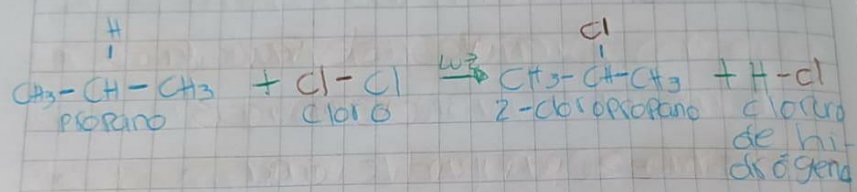
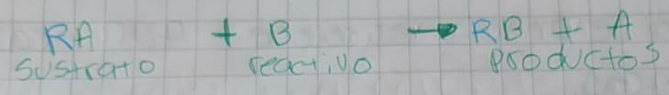
Ocurren cuando las moléculas poseen dobles o triples enlaces y se le incorporan dos átomos o grupos de átomos disminuyendo la insaturación de la molécula original.



Reacción por sustitución

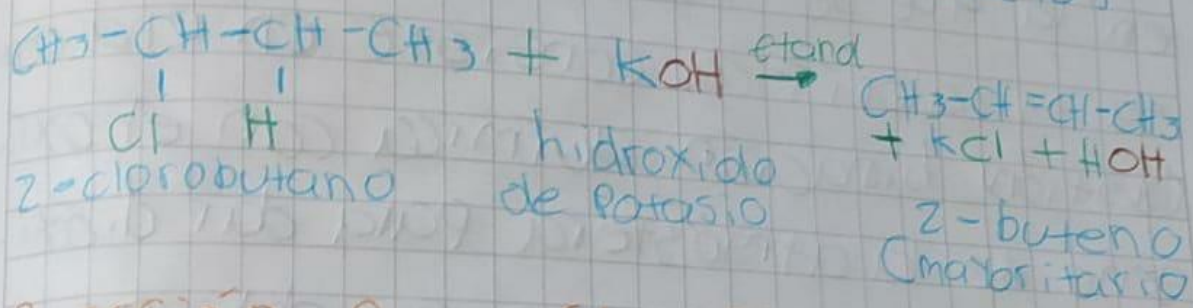
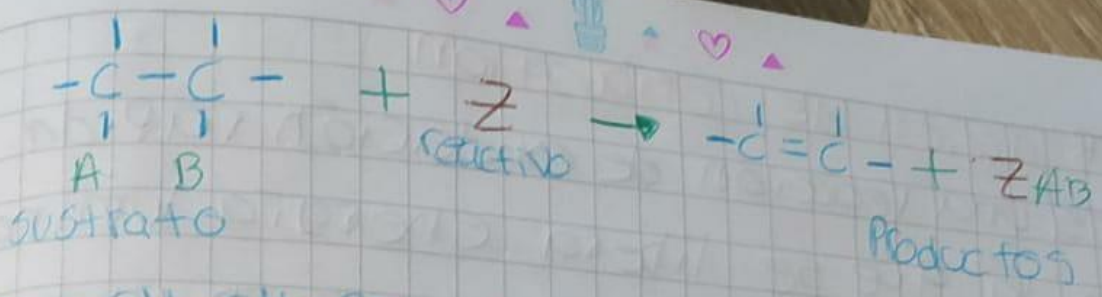
Son aquellas en las que un átomo o grupo de átomos del sustrato son

Sustituidos por un átomo o grupo de átomos del reactivo.



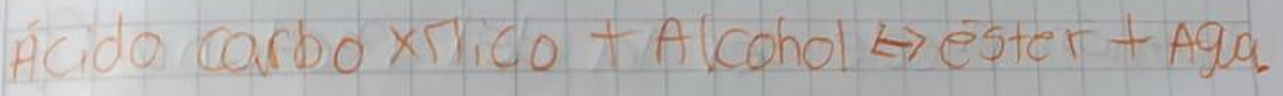
Reacción por eliminación

Dos átomos o grupos de átomos que se encuentran en carbonos adyacentes se eliminan generándose un doble o triple enlace. Es la reacción opuesta a la adición.

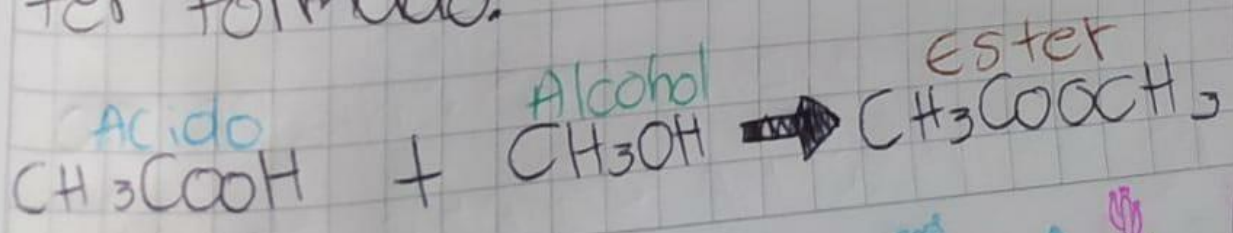


Reacción por esterificación

En una reacción de esterificación, un ácido carboxílico reacciona con un alcohol para formar un éster y agua.



La reacción se realiza en exceso de alcohol para desplazar los equilibrios a la derecha. La presencia de agua es perjudicial puesto que hidroliza el éster formado.



Reacción de combustión

Es una reacción de oxidación rápida en la que se libera energía luminosa y calorífica. Consiste en una combustión binación química con el oxígeno de la atmósfera para dar dióxido de carbono y agua. Se obtiene una gran cantidad de energía que se utiliza con fines industriales y domésticos. Un ejemplo de reacción de combustión puede ser la del metano (gas natural):

metano + oxígeno + dióxido de carbono + agua + energía

