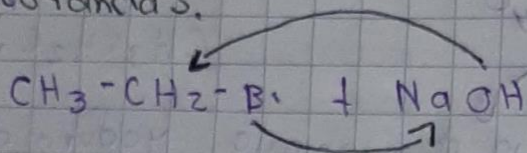


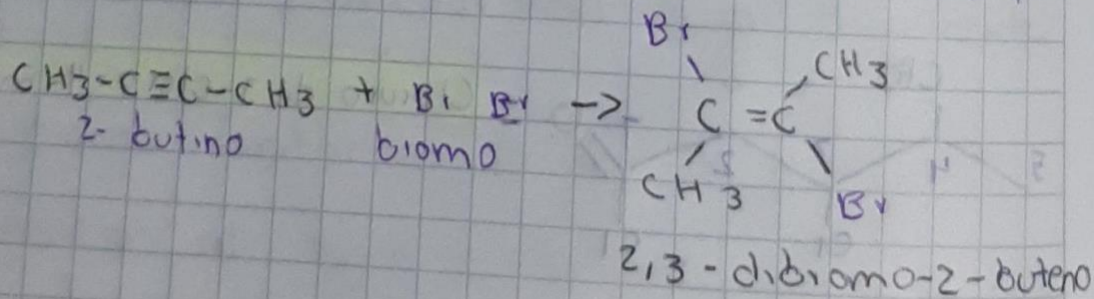
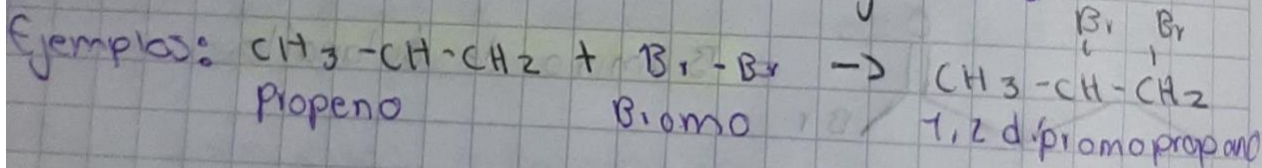
## Tipos de reacciones orgánicas:

- > Reacciones de sustitución
- > Reacciones de adición
- > Reacciones de eliminación
- > Reacciones de esterificación
- > Reacciones de combustión.

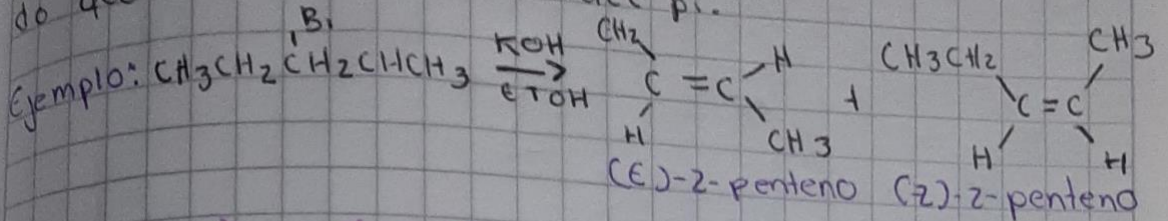
**Reacción de sustitución:** Es aquella donde un átomo o grupo en un compuesto químico es sustituido por otro átomo o grupo. Son procesos químicos donde las sustancias intervinientes, sufren cambios en su estructura, para dar origen a otras sustancias.



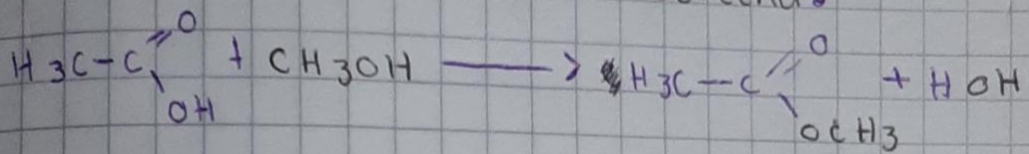
**Reacción de adición:** ocurre cuando las moléculas poseen dobles o triples enlaces que se incorporan dos átomos o grupos de átomos disminuyendo la insaturación de la molécula original.



**Reacción de eliminación:** Son aquellos en los cuales se separan dos grupos de una molécula, sin que sean reemplazados por otros grupos, con el resultado que se forman un enlace pi.

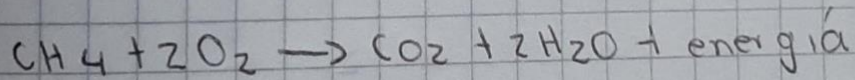


**Reacción de esterificación:** Los ésteres se obtienen por reacción de ácidos carboxílicos y alcoholes en presencia de ácidos minerales. La reacción se realiza en exceso de alcohol para desplazar los equilibrios a la derecha.



**Reacción de combustión:** Se basa en la reacción química exotérmica de una sustancia (o una mezcla de ellas) denominada combustible, con el oxígeno. Como consecuencia de la reacción de combustión se tiene la formación de una llama. Dicha llama es una masa gaseosa que emite luz y calor.

-Ejemplo: Combustión completa



Combustión incompleta

