

Reacciones de sustitución:

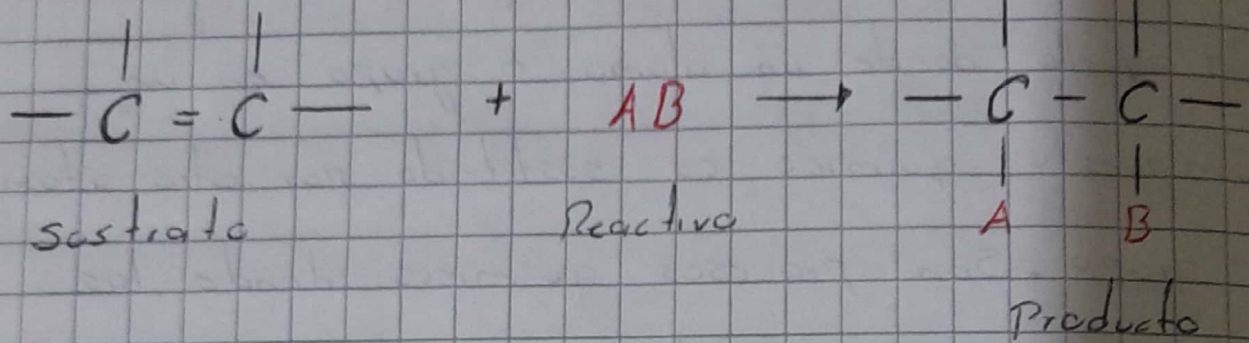
- Es aquella donde un átomo o grupo en un compuesto químico es sustituido por otro átomo o grupo. Son procesos químicos donde las sustancias involucradas, sufren cambios en su estructura, para dar origen a otras sustancias.

El cambio es más fácil entre sustancias líquidas o gaseosas, o en disolución, debido a que se hallan más separadas y permiten un contacto más íntimo entre los cuerpos reaccionantes.

Reacciones de adición:

- Es una reacción donde una o más especies químicas se suman a otra (substrato) que poseer al menos un enlace múltiple.
- Implicando en el substrato la formación de dos nuevos enlaces y una disminución en el orden o multiplicidad

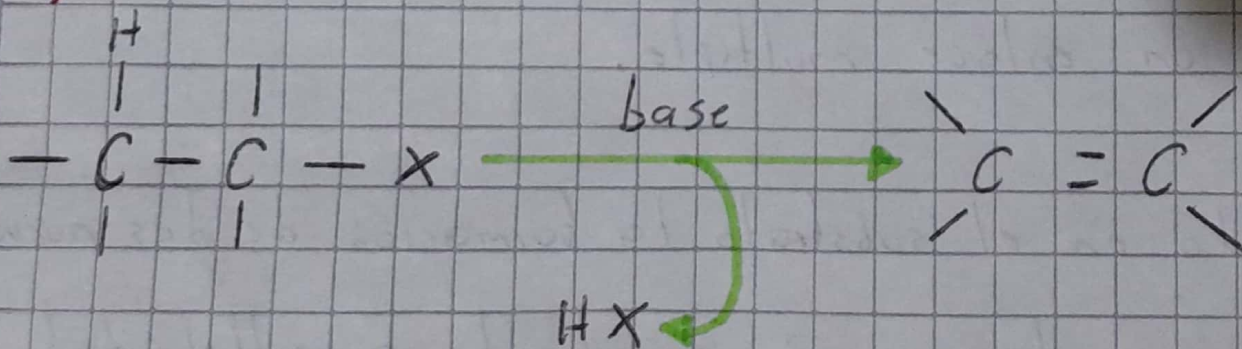
de enlace.



Reacciones de eliminación:

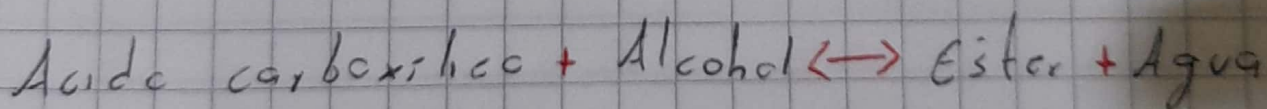
- Son aquellas en las cuales se separan dos grupos de una molécula, sin que sean reemplazados por otros grupos, con el resultado que se forma un enlace pi.
- En la mayoría de estas reacciones la pérdida tiene lugar en carbonos adyacentes, por lo que se le conoce como eliminaciones 1,2 o eliminación

B.



Reacciones de esterificación:

• Es el procedimiento mediante el cual podemos llegar a sintetizar un éster. Los ésteres se producen de la reacción que tiene lugar entre los ácidos carboxílicos y los alcoholes. Los ácidos carboxílicos sufren reacciones con los alcoholes cuando se encuentran en presencia de catalizadores de la reacción los cuales por lo general son un ácido fuerte, con la finalidad de formar un éster a través de la eliminación de una molécula de H_2O .



Reacciones de combustión:

- Se basa en la reacción química exotérmica de una sustancia o mezcla de sustancias llamada combustible con el oxígeno. Es características de esta reacción la formación de una llama, que es la masa gaseosa incandescente que emite luz y calor, que está en contacto con la sustancia combustible.