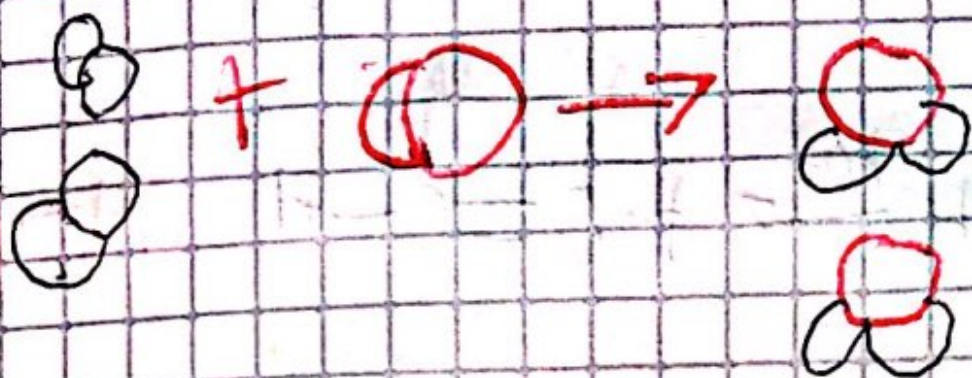
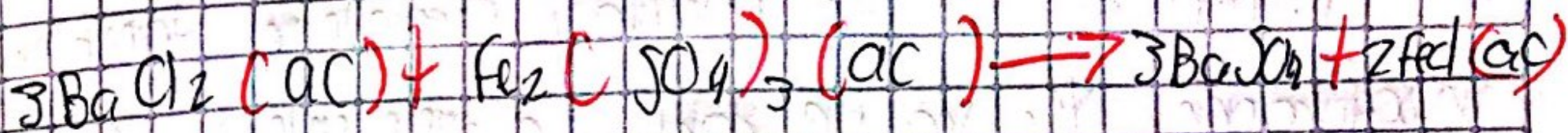
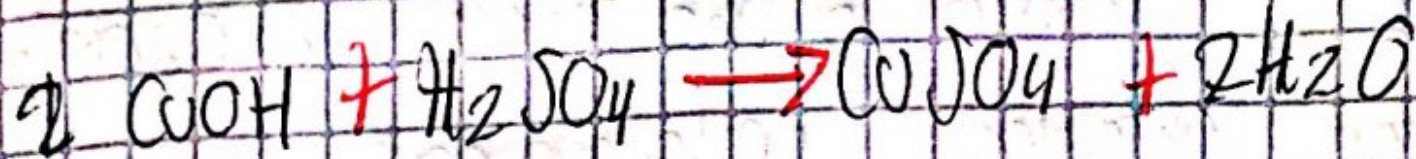


TIPos de reacciones orgánicas

Reacciones de sustitución: una reacción de sustitución es aquella donde un átomo o grupo en un compuesto orgánico es sustituido por otro átomo o grupo.

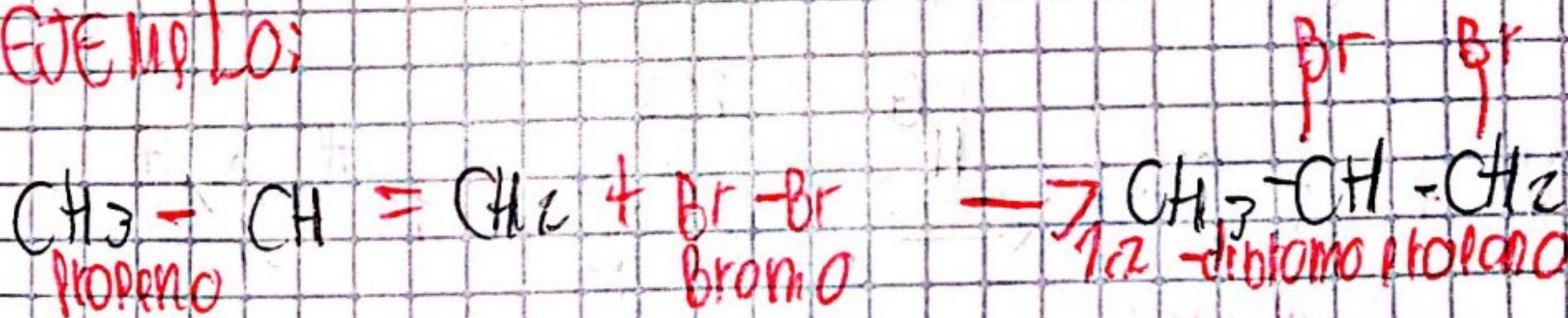
son procesos químicos donde las sustancias intervinientes, sufren cambios en su estructura, para dar origen a otras sustancias. El cambio es más fácil entre sustancias líquidas o gaseosas, o en disolución, debido a que se hallan más separados y permiten un contacto más íntimo entre los cuerpos reaccionantes.

EJEMPLO:



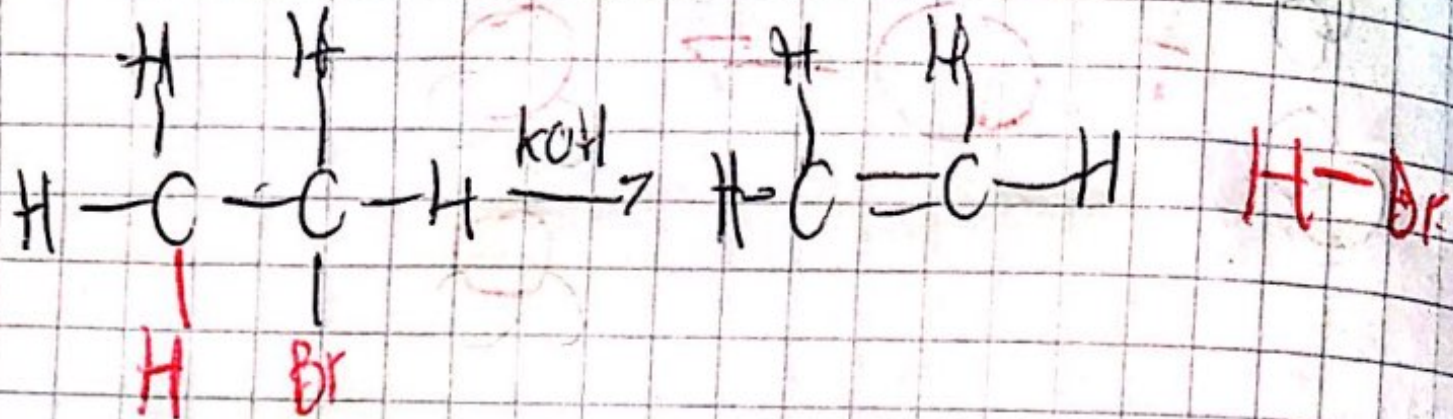
Reacciones de **adición** es una reacción donde uno o más enlaces químicos se suman a otro que posee al menos un enlace múltiple, formando un único producto, e implicando en el sustrato la formación de dos nuevos enlaces y una disminución en el orden o multiplicidad de enlace.

EJEMPLO:

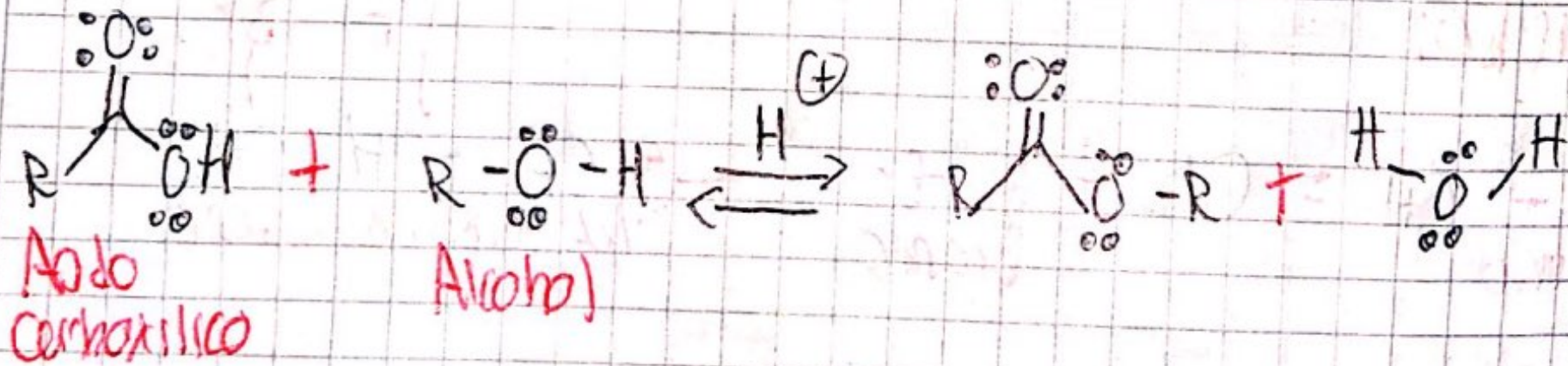


Reacciones de eliminación = Una reacción de eliminación es el proceso inverso a una reacción de adición. Es una reacción orgánica en la que dos sustituyentes son eliminados de una molécula, creándose también una insaturación, ya sea un doble o triple enlace, o un anillo.

EJEMPLO:



Reacciones de esterificación: Un ácido carboxílico reacciona con un alcohol para formar un éster y agua. Un éster carboxílico está formado por dos cadenas de carbono: un grupo carboxilo y un grupo hidroxilo. El ácido propanoico reacciona con el etanol para formar propanoato de etilo y agua.



Reacciones de combustión: se basa en la reacción química exotérmica de una sustancia o mezcla de sustancias llamada combustible con el oxígeno. Es característica 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.

EJEMPLO:

Combustión de hidrógeno

