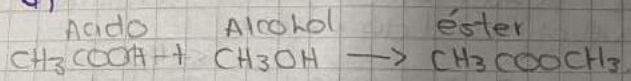
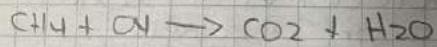


4)



5)



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 intervinientes, sufren cambios en su estructura para dar origen a otras sustancias.

Reacción de adición: Es una reacción donde una o más especies químicas se suman a otra que posee al menos un enlace múltiple, la formación de dos nuevos enlaces y una disminución en el orden o multiplicidad de enlace.

Reacción de eliminación: Son más importantes que aquellas que dos grupos se eliminan están situados en los átomos adyacentes, dando lugar a una nueva insaturación en la forma de un alqueno, alquino o un carbonilo.

Reacción de esterificación: Es un carboxílico reacciona con un alcohol para formar un éster y agua. Un éster carboxílico está formado por dos cadenas de carbono: un grupo carboxilo ($R-COOH$) y un grupo hidroxilo ($R'-OH$).

Reacción de combustión: Es un gas natural, naftas (gasolina) y gasoil o fueloil implicados en su mayor parte la combustión de alcanos.

Ejemplos

