

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.

Ejemplo: Una tira de cobre sumergido en una solución de nitrato de plata, desplazará átomos de plata, produciendo nitrato.

Reacciones de adición: Es una reacción donde una o más especies químicas se suman a otra que posee al menos un enlace múltiple, formando un único producto e implicando en el sustrato la formación de dos nuevos enlaces.

Ejemplos: la reacción de hidratación de un alqueno a la deshidratación de un alcohol.

Reacciones 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.

Reacciones de esterificación: Es un ácido carboxílico que reacciona con un alcohol para formar un éster de agua y este está formado por dos cadenas de carbono.

Ejemplos: Un ácido etanoico reacciona con el metanol para formar etanoato de etilo y agua.

Reacción de combustión: Se basa en la reacción química exotérmica de una sustancia o mezcla llamada combustible con

Ejemplos: El encendido de fósforo y cerilla.