

DD MM AA
5 Oct 2021

Propósito Identificar y comprender las diferencias reacciones químicas orgánicas.

Reacciones orgánicas

Reacciones de sustitución:

Una 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.

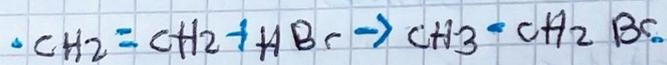
El cambio es más fácil entre sustancias líquidas o gaseosas, o en disolución, debido a que se hallan más expuestas y permiten un contacto más íntimo entre los cuerpos reaccionantes.

Reacciones de adición:

Las reacciones de adición son aquellas en las que uno o varios átomos se unen a una molécula que posee un doble o triple enlace. Las reacciones de adición se dan principalmente en química orgánica donde los dobles y triples enlaces son comunes.



Las características principal de estas reacciones es que durante el proceso, el doble o triple enlace se rompe formando nuevos enlaces:



Reacciones de eliminación:

Las reacciones de eliminación son reacciones orgánicas en las que los sustituyentes son eliminados de una molécula formando dobles o triples enlaces.

Las reacciones químicas de eliminación son lo contrario de las **Reacciones de Adición**.

Reacciones de esterificación:

La 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 combustiones:

Se llama combustión a todo tipo de reacción química exotérmica (que genera calor), relativamente rápida y que se desarrolla en fases gaseosas o heterogéneas tanto de manera controlada como descontrolada sin embargo las aproximaciones tradicionales entienden a la combustión como un proceso de oxidación rápida de combustibles. Formados principalmente por hidrógeno, carbono y a veces azufre.