



Nombre de la profesora:

María de los Ángeles Venegas

Nombre de la alumna:

Aurora Isabel Gómez

Materia:

Química 2

Bachillerato:

Técnico en enfermería.

Fecha de entrega:

28/06/2020

## Introducción:

En este trabajo veremos todo sobre los tipos de reacciones químicas que existen en la química, para que nos ayuden en donde las encontramos y como lo usan los químicos, para esto es el siguiente trabajo.

## Reacciones químicas.

Cuando hablamos de reacción química entendemos que es toda interacción entre sustancias en las que se generan o rompen los enlaces químicos, generando nuevos compuestos, los compuestos iniciales los llamamos reactivos, mientras que el resultado de la reacción los llamamos productos.

Para todo esto existen una posibilidad de que se produzca la interacción entre compuestos, presentando de diferentes características y peculiaridades, las cuales hacen que existan tipos de reacciones químicas, como las siguientes:

### Síntesis o adición:

Esta reacción combina dos o más sustancias para formar un único compuesto, por ejemplo la combinación del metal y oxígeno para formar óxidos. Dado que da a pie a moléculas relativamente estables que en algún caso se pueden utilizar en la vida diaria del ser humano.

### Reacciones de descomposición:

Son aquellas en las que el compuesto en concreto se descompone y se divide en dos o más sustancias, por ejemplo lo que sucede cuando se produce la electrolisis del agua, separando el agua en hidrógeno y oxígeno.

### Reacción de desplazamiento, sustitución o intercambio:

Trata sobre el elemento de un compuesto que pasa a otro debido a su interacción, en este caso el elemento desplazado se ve a traído por el otro componente, que trae mayor fuerza de composición inicial.

### Reacciones iónicas:

Se trata sobre una reacción química que se produce ante la exposición de compuestos iónicos a un disolvente, el compuesto soluble se disuelve, disociándose en iones.

### Reacciones de doble sustitución:

Se trata sobre una reacción semejante a la de la sustitución, con la excepción de que en este caso uno de los elementos que forman uno de los compuestos pasa al otro a la vez que este segundo compuesto pasa al primero con sus propios componentes esto es necesario para que produzca la reacción que al menos uno de los compuestos no se disuelva.

### Reacciones de oxidorreducción o redox.

Se trata sobre el cambio de electrones que tiene este tipo de reacción química. En las reacciones de oxidación uno de los compuestos pierde electrones en favor del otro, oxidándose. El otro compuesto se reduciría al aumentar su número de electrones.

Este tipo de reacciones ocurren tanto en la naturaleza como de manera artificial. Por ejemplo, es el tipo de reacción que hace que necesitemos respirar (adquiriendo oxígeno del medio) o que las plantas realicen la fotosíntesis.

#### Reacción de combustión:

Un tipo de oxidación extremadamente rápida y enérgica, en el que una sustancia orgánica reacciona con oxígeno. Esta reacción genera energía (generalmente calorífica y lumínica) y puede generar llamas y que suele tener como resultado un producto en forma de gas. Un ejemplo típico es la combustión de un hidrocarburo o del consumo de glucosa.

#### Reacciones de neutralización:

Este tipo de reacción química se produce cuando una sustancia básica y otra ácida interactúan de tal manera que se neutralizan formando un compuesto neutro y agua.

Y así podemos encontrar más tipos de reacciones químicas que nos ayudan y los encontramos en nuestras vidas cotidianas.

## Conclusión.

Como vimos este trabajo se trató sobre las reacciones químicas que existen, como se agregan y ejemplos.