

NOMENCLATURA Y DIFERENCIA DE COMPLEJOS INORGÁNICOS

Una reacción química se produce cuando las sustancias participantes en ella se transforman en otras diferentes. A su principio se le llama reactivo y a los productos. La reacción de las sustancias participantes es la misma antes y después de la reacción, es decir, se conserva. Esto sucede porque para el caso a cabo un movimiento entre los átomos de los reactivos, que se rompen y forman nuevos enlaces.

Una ecuación química es una forma resumida de expresar mediante símbolos y fórmulas, un reacción química. En ella se representan las sustancias reaccionantes, se precisan los productos y se indican las proporciones de las sustancias que participan en la reacción.

Para identificar si ha ocurrido una reacción química es necesario verificar si se ha dado alguno de los siguientes eventos:

Se produce una observación (liberación de gases).

Se libera o absorbe energía (cambio la temperatura del material o recipiente donde ocurre la reacción).

Cambio de color de las reactivos participantes.

Aparece un precipitado o sustancia residual.

Para escribir una ecuación química se tiene que tener en cuenta que:

Diferenciar entre diferentes las sustancias y qué nuevos productos se forman.

Toda ecuación química debe estar balanceada, es decir que debe de tener la misma cantidad de átomos de un mismo elemento de ambos lados de la ecuación química, que se cumple, si se usa la técnica de igualar primero el número de átomos de cada elemento y luego el número de moléculas.

El agua jabonosa es un líquido incoloro y no viscoso, pero si que se vuelve como espumoso y borbuloso. Por esta razón se quiere demostrar en recipientes color azul, que no permitas la entrada de luz y de este modo el agua jabonosa en un recipiente cerrado, no se descomponga.

El agua jabonosa por acción de la luz reacciona descomponiéndose en agua y oxígeno.

Después de saber que son las reacciones químicas, hay varios tipos de reacciones químicas.

Existen una gran variedad de reacciones químicas. Reacciones químicas. Reacciones químicas ocurren conjuntamente dentro de nuestro cuerpo, dentro de la célula y en el mundo, así que sirven a nuestro alrededor, en los laboratorios y en los lugares cotidianos y hasta en la tierra en ciertos organismos y construcciones.

Las reacciones químicas re todo proceso termodinámico en el cual uno o más especies químicas o sustancias, se transforman, cambiando su estructura molecular y sus enlaces, en otras sustancias de diferentes productos. Los reactivos pueden ser elementos o compuestos.

Reacciones de síntesis o adición. Dos sustancias se combinan para dar como resultado una sustancia de fórmula

Reacciones de descomposición. Una sustancia se descompone en sus componentes simples, o una sustancia reacciona con otra y se descompone en otras sustancias que contienen los componentes.

Reacciones de descomposición. Una sustancia se descompone en sus componentes simples, o una sustancia reacciona con otra y se descompone en otras sustancias que contienen los componentes.

Reacciones de doble sustitución. Dos moléculas intercambian componentes o especies químicas, un intercambio. Según el tipo y la forma de la energía involucrada.

Reacciones endotérmicas. Se absorbe calor para que la reacción pueda ocurrir.

Reacciones exotérmicas. Se desprende calor cuando la reacción ocurre.

Reacciones endoluminosas. Se absorbe luz para que ocurra la reacción. Por ejemplo, la fotosíntesis.

Reacciones exoluminosas. Se desprende luz cuando ocurre la reacción.

Reacciones endoenergéticas. Se necesita energía eléctrica para que una reacción ocurra.

Reacciones exoenergéticas. Se desprende o se genera energía eléctrica cuando ocurre la reacción.

Pero también existen dos tipos de reacciones que son las reversibles e irreversibles.

REACCIONES IRREVERSIBLES. Una reacción irreversible es una reacción química que al ocurrir en un determinado, es decir, al principio hasta agotar por completo una o varias de las sustancias reaccionantes y por tanto la reacción inversa no ocurre de manera espontánea.

REACCIONES REVERSIBLES

Las reacciones reversibles son aquellas en las que las reacciones no se transforman totalmente en productos, si que reaccionan a formar las reacciones, dando lugar a un proceso de doble sentido que se denomina en lenguaje químico.

Existen una ley de la química que se llama Ley de conservación de la masa, que dice que la masa no se puede crear ni destruir, pero puede transformarse en el espacio, o los compuestos asociados que al reaccionar cambian de forma. Por ejemplo, en las reacciones químicas, la masa de los componentes químicos antes de la reacción es igual a la suma de los componentes después de la reacción.

COMPLEJOS INORGÁNICOS

Se le llama complejo inorgánico a un complejo químico que está formado por diferentes elementos, pero en los que un componente principal siempre es un catión, como el caso de los iones metálicos. En los complejos inorgánicos se puede decir que participan con la facilidad de elementos catiónicos.

Y como mucha importancia y que los complejos inorgánicos entre ellos se encuentran los ácidos inorgánicos, o sales, y otros elementos que son importantes para procesos como la fotosíntesis, y diversos otros tipos de metabolismos.