



Nombre: Gloria Gordillo **Herrera**

Materia: **Quimica**

Professora: **Maria de los Angeles Venegas Castro**

Grupo: **Recursos Humanos**

NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

Química es una materia que nunca puede terminar, siempre tiene algo nuevo o ideas nuevas que descubrir o ser. Aunque las mayorías de descubrimientos fueron por accidente. Todo tiene su razón de ser y un proceso que llevaron las generaciones anteriores y con el tiempo van construyendo algo más, sin ellos no íbamos a saber lo que sabemos ahora. Puedes decir, pero la mayoría de descubrimientos estaban mal y lo mejoramos, pero que íbamos a saber mejorar sin que alguien encontró algo que totalmente puede ser mejorado. Gracias a ellos sabíamos que se necesitaba mejorar.

Por ejemplo, para saber cuántos átomos estaban alrededor de un elemento y saber cuántos estaban flotando alrededor. Estaba las ecuaciones y reacciones químicas para dar una idea de cómo sirve las cosas y en ella determinamos las sustancias reaccionantes, se predicen los productos y se indican las proporciones de las sustancias que participan en la reacción. Hay varios tipos de reacciones como reacción de síntesis que ocurre cuando dos átomos o moléculas diferentes interactúan para formar una molécula o compuesto distinto, reacción de descomposición que es experimentan algunos compuestos químicos en el que, de modo espontáneo o provocado por algún agente externo, a partir de una sustancia compuesta se originan dos o más sustancias de estructura, reacción de reemplazo simple es una reacción en la que un elemento se sustituye por otro dentro un compuesto, y etc. Cada reacción tiene su propósito y por qué se causan algunas son los que los elementos están basados o como vinieron ser. Como digo cada descubrimiento químico pudiera ser por accidente o por tener una buena idea sobre lo que estas buscando o tener la meta de mejorar o crear algo nuevo.

Las reacciones que son más reconocidas al igual que los que mencione so las reacciones reversibles e irreversible. Esto es lo más importante que reconocer un cambio irreversible se puede llamar un cambio químico porque en la materia nada se destruye completamente eso se llama Leyes de conservación, pero si cambia y se hace a otra cosa. Una reacción reversible puede ser un cambio físico que siempre va estar lo mismo que antes. Hicimos un experimento poniendo estas reacciones a prueba la mayoría se quemaba o realizaba un uno y los cristales ya no eran sucedían cambios por el fuego por eso la mayoría de la materia tenían reacción irreversible. No todas obviamente, también había reacciones reversibles que solo cambian de color o nada de cambio solo de temperatura.

Al igual hay Reacciones Exotérmicas y Endotérmicas, estos dos si enfocan más en cambios físicos. La reacción exotérmica es una reacción química que absorbe energía en forma de luz o calor. En ella, la energía o entalpía de los reactivos es menor que la de los productos. Reacción Endotérmicas es cuando se desprende energía en forma de luz o calor. Para dar una mejor idea sobre que es, se va poner el ejemplo de un cerillo se prende y absorbe calor que es una reacción exotérmica y cuando se apaga se va todo el calor que se había acumulado eso es una reacción endotérmica.

Fuentes ayudantes- <https://concepto.de/compuesto-inorganico/>

