



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno: María José Albores Escalante

Nombre del tema: Nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos

Parcial: 4

Nombre de la Materia: Química

Nombre del profesor: María Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura Bachillerato en Recursos Humanos

Cuatrimestre I

INTRODUCCIÓN

El siguiente ensayo se basa sobre temas vistos en clases, su importancia y lo importante que es, sobre lo aprendido, es un ensayo sobre los siguientes temas :

- Ecuaciones y reacciones químicas
- Tipos de reacciones
- Reacciones reversibles e irreversibles
- Reacciones exotérmicas y endotérmicas
- Leyes de conservación
- Compuestos inorgánicos
- Compuestos inorgánicos y nomenclatura
- Compuestos inorgánicos importancia

Ecuaciones y reacciones químicas

Muchas sustancias químicas son combinaciones de unas con otras, a eso se les denomina reacciones químicas, por lo cual las reacciones químicas son el proceso que lleva una o varias sustancias, las sustancias que inician se conocen como reactivos y las sustancias que se obtienen al final se denomina productos para que todo esto sea posible debe de romperse todos los enlaces que unen a los átomos para formar nuevos

Las ecuaciones químicas nos ayudan a representar la descomposición de un elemento, en si proporciona información acerca de lo que pasa con su reacción química pero de forma escrita.

Hay muchos tipos de reacciones químicas para poder clasificarlas :

- 1.- Se puede clasificar de síntesis o de combinación es donde 2 o más sustancias se mezclan para formar un solo producto
- 2.- Descomposición o análisis es decir una sustancia única da lugar a otras diferentes
- 3.- Sustitución o desplazamiento simple es la reacción de un elemento y compuesto el elemento con mayor reactividad sustituye al otro elemento del compuesto

Las reacciones reversibles o irreversibles

Muchas de las reacciones químicas con las que nos encontramos ocurren en una sola dirección, a esas se les denomina irreversibles es decir que ya no pueden volver a su estado normal. Si ocurren en ambas direcciones se denominan reversibles es decir que pueden volver a su estado normal

Reacciones exotérmicas y endotérmicas

Las reacciones exotérmicas desprenden energía en forma de luz y calor la energía de los reactivos es mayor que la de los productos

Las reacciones endotérmicas son donde la energía se absorbe y su energía se guarda en los enlaces químicos de los productos

Leyes de conservación

Esta ley establece que la materia no se crea ni se destruye solo se transforma, es decir todas las materias existentes son iguales pero diferente forma, es las reacciones químicas las sustancias se transforman en otras en los cambios no se crean ni se destruyen átomos solo se reorganizan el total de la cantidad de materia y de energía en el universo permanecen constantes pero, de manera permanente se mueven y se cambian las formas .

Compuestos inorgánicos

Son todos los que están formados por cualquier combinación de elementos químicos excepto los compuestos orgánicos, están formados por distintos elementos y no existe un componente principal como en el caso de los orgánicos

Compuestos inorgánicos nomenclatura

Se clasifica por su número de átomos diferentes que forman el compuesto:

- Binarios (2 átomos)
- Terciarios (3 átomos)
- Cuaternarios (4 átomos)

Compuestos inorgánicos importancia

La química inorgánica a tenido un gran desarrollo dinámico a lo largo de estos años, en las que hay nuevas tecnologías para la transformación y uso de nuevos materiales

CONCLUSIÓN

Los temas de esta unidad fueron de suma importancia y se puede ver en algunos temas como la tecnología fue de mucha ayuda para mejorar los nuevos avances y como se van descubriendo cosas nuevas cada día y como todo esta relacionado de una u otra forma.

Fuentes de consulta: Antología química UDS