



**Nombre de alumnos: Daniela Elizabeth
Vázquez López**

**Nombre del profesor: María de los ángeles
Venegas**

Nombre del trabajo: Ensayo

Materia: Química

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 1°

Grupo: A''

Comitán de Domínguez Chiapas a 17 de Diciembre de 2022.

Damos a conocer la importancia de cada uno de nuestros temas abordados sobre la nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos es una mezcla de dos o más sustancias para clasificar sus reacciones podemos atender a los mecanismos de intercambios que se producen

Ecuaciones y reacciones químicas

4.1. Ecuaciones y reacciones químicas

Muchas sustancias químicas pueden cambiarse para dar lugar a otras sustancias de distintas naturalezas. A estos fenómenos los denominamos de transformaciones o reacciones químicas. Para que los reactivos se transformen, deben romperse los enlaces que unen sus átomos. Después estos átomos se reagrupan de modo distinto para formar nuevos enlaces y dar lugar a los productos. La ecuación química que permite representar Una ecuación química es una representación escrita que proporciona información acerca de lo que ha ocurrido en las reacciones químicas.

4.2. Tipos DE REACCIONES

La cantidad y variedad de sustancias químicas que existen es enorme, así como su diferente capacidad para reaccionar. Para clasificar las reacciones químicas podemos atender a los mecanismos de intercambio que se producen. Así distinguimos los siguientes tipos

Las reacciones químicas, se pueden clasificar en:

Reacciones de combinación o de síntesis, Reacciones de descomposición o de análisis ,Reacciones de sustitución simple o desplazamiento sencillo ,Reacciones por doble sustitución, desplazamiento doble o de metátesis

4.3. REACCIONES REVERCIBLE E IRREVERSIBLE

Pueden descomponerse en las sustancias originales; a estas reacciones las denominamos reacciones reversibles. Por ejemplo, cuando quemamos un combustible, este se convierte dióxido de carbón

Pálido pueden descomponerse en las sustancias originales; a estas reacciones las denominamos reacciones reversibles. Un caso de esto es el sulfato de cobre (II), un sólido gris blanco que cuando se hidrata, forma un compuesto azul.

4.4. REACCIONES EXOTERMICAS Y ENDORTERMICAS

Reacciones endotérmicas: Son aquellas en las que la energía que se consume en la ruptura de los enlaces es mayor que la que se libera en la formación de los productos Un caso de reacción exotérmica es la reacción del cinc con el ácido clorhídrico, en la que por cada mol de cinc que reacciona se desprenden 150,3 KJ, La ruptura de los enlaces de los reactivos requiere consumo de energía.

4.5. LEYES DE CONSERBACION

Lo mismo ocurre con la energía, pues si en una reacción química, al romperse enlaces en una molécula se libera energía, En conclusión, la cantidad total de materia y de energía en el universo permanecen constantes, aunque de manera permanente se mueven y cambian de formas.

Esto significa que, en todos los fenómenos del universo, la cantidad de energía y de materia existentes antes y después de dicho fenómeno son las mismas, aunque sus formas hayan cambia

4.6 COMPUESTOS INORGANICOS

El número de los compuestos inorgánicos conocidos es pequeño comparado con el de los compuestos orgánicos

Un ejemplo es el dióxido de carbono (CO_2), un compuesto inorgánico típico pero que contiene carbono. Éstos están formados por distintos elementos y no existe un componente principal como en el caso de los orgánicos, se podría decir que en su formación participan casi la totalidad de los elementos conocidos, a excepción de los gases inertes o nobles.

4.6.1 COMPUESTOS INORGANICOS NOMENCLATURA

Como su nombre lo indica un compuesto ternario va a estar formado por tres elementos. Mientras que un compuesto cuaternario estará constituido por cuatro elementos. Pueden existir tres tipos de compuestos ternarios y tres tipos de compuestos cuaternarios

- Binarios (2 átomos distintos),
- Ternarios (3 átomos distintos),
- Cuaternarios (4 átomos distintos).

Óxidos no metálicos. Fruto de la unión de un átomo de oxígeno y un elemento no metálico, se trata de óxidos ácidos que al reaccionar con el agua forman oxácidos.

4.6.2 COMPUESTOS INORGANICOS IMPORTANCIA

El amoníaco es una fuente de nitrógeno en los fertilizantes y es uno de los principales productos químicos inorgánicos utilizados en la producción de nylon, fibras, plásticos, poliuretanos (utilizados en revestimientos, adhesivos y espumas resistentes a los productos químicos), hidracina (utilizada en los combustibles para reactores y cohetes) y explosivos

De forma barata y en grandes cantidades en comparación con las fibras naturales, pero las fibras naturales tienen algunas aplicaciones beneficiosas.

Conclusión: Que Una Reacción Es Un Proceso En que Una O Varias Sustancias Se Transforman Para Que Los Reactivos Se Transforme También Que Las Sustancias Se Pueden Cambiarse De Lugar. La Variedad La Cantidad Que Existe Es Enorme Para Que Se Realice Los Modelos Moleculares

(Antologua Quimica 1, 2022)

Antologua Quimica 1. (2022). comitan de dominguez chiapas.