



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno DAYANI GUADALUPE MORALES HERNANEZ

Nombre del tema

Parcial

Nombre de la Materia QUIMICA

Nombre del profesor MARIA DE LOS ANGELES

Nombre de la Licenciatura ADMINISTRACION DE RECURSOS HUMANOS

Cuatrimestre I CUATRIMESTRE

Introducción

Los compuestos se nombran con las reglas generales anteponiendo como nombre genérico la palabra óxido seguido por el nombre del metal y su estado de oxidación en números romanos y sin signo. La nomenclatura tradicional: Se utiliza la palabra óxido, seguida del nombre del metal con prefijo o sufijos dependiendo el número de estados de oxidación que tenga. Elementos con dos estados de oxidación, sufijo "oso" menor estado de oxidación, "íco" mayor estado de oxidación. Una reacción química, también llamada cambio químico o fenómeno químico, es todo proceso termodinámico en el cual dos o más especies químicas o sustancias, se transforman

Esta Ley fue enunciada en 1785 por el científico francés Antoine Lavoisier. Dice que en un sistema aislado, durante cualquier proceso físico o químico, la masa se mantiene constante.

Ensayo:

NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

4.1. ECUACIONES Y REACCIONES QUÍMICAS. Una ecuación química es la forma en la que se expresa con símbolos, fórmulas una reacción química, las reacciones químicas se escriben con números enteros frente a los símbolos de las sustancias para equilibrar la ecuación, las reacciones químicas comúnmente son procesos irreversibles porque involucran la formación o destrucción de enlaces químicos entre las moléculas de los reactivos generando una pérdida o ganancia de energía

4.2. TIPOS DE REACCIONES.

Existen varios tipos de reacciones químicas unas de ellas son las

- . SÍNTESIS
- . DESCOMPOSICIÓN
- . REPLAZO SIMPLE
- . COMBUSTIÓN
- . OXIDACIÓN
- . DESPLAZAMIENTO

4.3. REACCIONES REVERSIBLES O INREVERSIBLES

Una reacción irreversible es la que prácticamente sólo va para un solo sentido

En este tipo de reacciones la velocidad de la reacción inversa es despreciable.

La reacción reversible la reacción química en la cual los productos de la reacción vuelven a combinarse para generar los reactivos.

-

4.4. REACCIONES EXOTERMICAS Y ENDOTERMICAS

Se Denomina reacción exotérmica a cualquier reacción química que desprenda energía, ya sea como luz o calor, o lo que es lo mismo: con una variación negativa de la entalpía;

Como hacer una reacción exotérmica? Primer lugar debemos echar el agua oxigenada en un recipiente. Tras esto añadiremos el yoduro de potasio, esperamos unos segundo y la reacción química comenzará a llevar a cabo.

REACCION ENDOTERMICA.

Proceso endotérmico es cualquier proceso con un aumento en la entalpía H del sistema. En tal proceso, un sistema cerrado generalmente absorbe energía térmica de su entorno, que es la transferencia de calor al sistema.

Algunos ejemplos de reacciones endotérmicas son: La producción de ozono en la atmósfera. Esta reacción es impulsada por la radiación ultravioleta del Sol, las moléculas de oxígeno (O₂) son convertidos en ozono (O₃), absorbiendo energía de dicha radiación en el proceso. La electrólisis del agua.

4.5.LEYES DE CONSERVACIÓN

Son las leyes físicas que postulan que durante la evolución temporal de un sistema aislado, ciertas magnitudes tienen un valor constante. Ley de la conservación de la materia se atribuye corrientemente a Antoine-Laurent Lavoisier (1743-1794), un químico y boticario francés que propuso la ley en 1789.

4.6. COMPUESTOS INORGÁNICOS

Se denomina compuesto químico inorgánico a aquellos compuestos que están formados por distintos elementos, pero en los que su componente principal no siempre es el carbono, siendo el agua el más abundante. Son compuestos formados por la unión del oxígeno (O₂) con algún elemento metálico (óxidos básicos) o no metálico (óxidos ácidos) de la Tabla Periódica. Por ejemplo: óxido de cloro (VII) o heptaóxido de dicloro (Cl₂O₇), óxido de hierro (II) u óxido ferroso (FeO). Peróxidos.