**Nombre del alumno:**

Litzy Fernanda Domínguez León

**Nombre del profesor:**

DRA. LUZ ELENA CERVANTES MONROY

**Nombre del trabajo:**

Las reacciones químicas y el equilibrio químico.

**Materia:** Química II

**Grado:** 2

**Grupo:** A

**Bibliografía**

INFORMACION RECOLECTADA DE EL LIBRO DE QUIMICA II

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, cambiando su estructura molecular y sus enlaces, en otras sustancias llamadas productos. ​ Los reactantes pueden ser elementos o compuestos.

**Las reacciones químicas y el equilibrio químico.**

Implicaciones ecológicas,

industriales y

económicas de los

cálculos

estequiométricos.

Cuantificación de

los procesos

químicos en tu

entorno

Leyes

ponderales

**A desarrollar productos que le**

**faciliten la vida, por lo que ha tenido**

**que depender de recursos naturales**

**como el petróleo, que al ser procesado en las grandes industrias provoca un gran daño al medio ambiente y a la salud de los seres vivos en general.**

**Se ha fomentado una conciencia**

**ética con la intención de reconocer**

**las implicaciones ecológicas, industriales y económicas al producir un gran número de sustancias químicas, sin tomar en cuenta la reservación de nuestro planeta.**

Describe el significado de las leyes

ponderales: ley de la conservación de la masa, ley de las proporciones definidas, ley de las proporciones múltiples y ley de las proporciones recíprocas.

La estequiometria es la parte de la Química que se encarga del estudio cuantitativo tanto de los reactivos participantes como de los productos en una reacción química.

En Química se requiere que se hagan

mediciones de la materia por lo que se utiliza la unidad mol para medir cantidad de materia, que contienen átomos, iones y moléculas. Todos los objetos animados e inanimados están constituidos por diversas sustancias y éstas por elementos químicos en forma de átomos o moléculas que tienen la cantidad exacta para dar esa característica tan peculiar al objeto. Masa fórmula y masa molar.

La Química general puede ser confusa y pesada, pero hay un concepto que asocia a la masa con el número de moles, y se refiere a la masa molar o masa fórmula de un compuesto, Mol siempre contiene el mismo número de partículas, sin importar de qué sustancia se trate.

**Las reacciones químicas y el equilibrio químico.**

Contaminación de

agua, aire y suelo.

Inversión térmica,

esmog y lluvia ácida.

Inversión térmica Normalmente el aire

de la superficie terrestre fluye a la atmósfera y conforme asciende disminuye gradualmente su

temperatura.

Esmog smoke: humo y fog: niebla. Se utiliza para denominar un tipo de niebla, humo y vapores que surgen como resultado de la combinación de ciertas sustancias en el medio ambiente y factores climáticos.

Efecto invernadero El efecto

invernadero es un fenómeno

atmosférico natural que permite mantener la temperatura del planeta, al

retener parte de la energía proveniente del sol.

Lluvia ácida En el ciclo del agua, ésta sube en forma de vapor a la atmósfera producto de la evaporación y regresa a la tierra en forma de lluvia, nieve o granizo. Cuando el agua entra en contacto con los contaminantes presentes en el aire, como el dióxido de carbono (CO2) forma ácido carbónico, entonces al precipitarse el agua ya contiene esta sustancia, lo que ocasiona la formación de lluvia ácida. El dióxido de azufre SO2 y los óxidos de nitrógeno NO2 al unirse con el aguay en presencia de luz solar, forman ácido sulfúrico y ácido nítrico, respectivamente, haciendo a la lluvia más ácida.

El medio ambiente está influido por

factores biológicos y factores físicos

que nos rodean y que afectan a los

seres vivos. Los factores biológicos

son las plantas, animales, microorganismos y el hombre. Los

factores físicos son la temperatura,

humedad, lluvia, nieve, aire, agua y

todas las sustancias químicas que se encuentran en el aire, el agua y la tierra. En una visión global, la quema excesiva de combustibles fósiles, más la deforestación y tala de bosques, incrementa el efecto invernadero y el cambio climático trae como consecuencia infinidad de problemas a

nivel mundial.