



Nombre del alumno: Daniela Miceli Sandoval

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

PASIÓN POR EDUCAR

Comitán de Domínguez Chiapas a 19 de febrero de 2022.

Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno

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

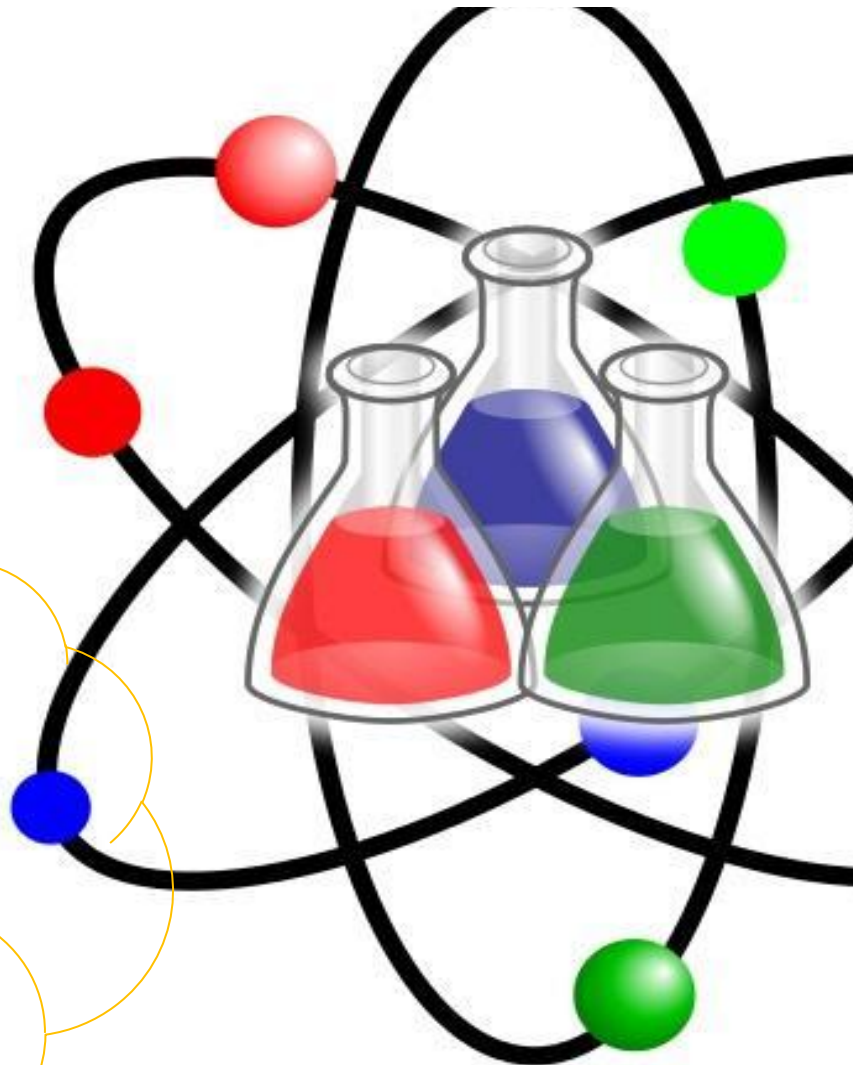
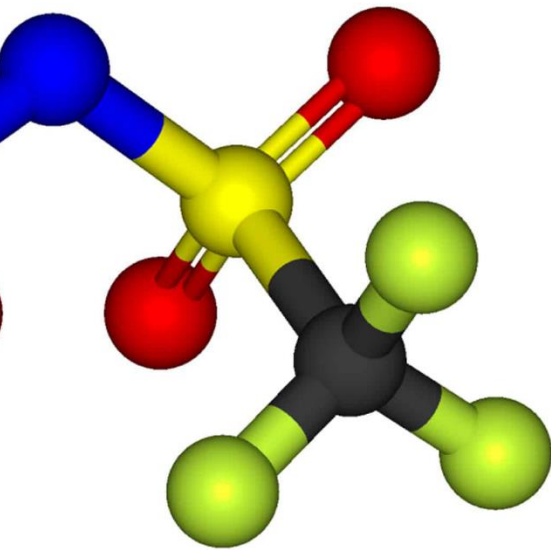
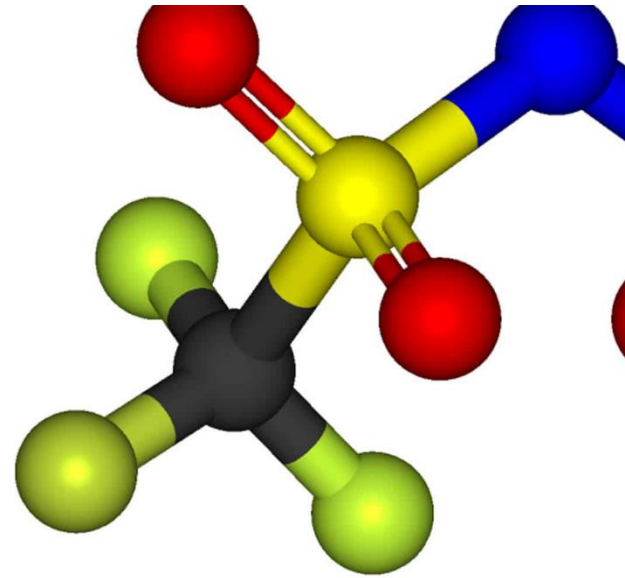
Todos los objetos animados e inanimados están constituidos por diversas sustancias y éstas por elementos químicos en forma de átomos o moléculas que tienen la cantidad exacta para dar esa característica tan peculiar al objeto.

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

Leyes ponderales

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 estequiometría 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.

Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos.



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 preservación de nuestro planeta.

A collage of chemistry-related icons and text boxes. At the center is a colorful atomic model. Below it are a blue flask, a test tube with red liquid, and a green flask with blue bubbles. Surrounding these are several circular callouts:

- Top left: "Acreditado por" with a logo.
- Top right: "Para moléculas, mol, composición centesimal" with a chemical formula $[C_2H_5]_n$.
- Middle right: "Estoquiometría" with a yellow cube icon and text "Explosivos? Reactivos? Agua? Biorreactores".
- Bottom right: "Leyes ponderales" with four small icons.
- Bottom right: "Atomo grammo" with a small atomic model icon.
- Bottom left: "Número 5. Estequiometría" with a small icon.
- Bottom left: "Módulo de desarrollo" with a portrait of a man and text "La química de desarrollo sostenible, I, IV" and "6,022 147 20079 * 10²³".
- Bottom left: "El mundo de la química" with a small icon.
- Bottom left: "El mundo de la química" with a small icon.

Contaminación de agua, aire y suelo.

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.



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 (CO_2) forma ácido carbónico, entonces al precipitarse el agua ya contiene esta sustancia, lo que ocasiona la formación de lluvia ácida. El dióxido de azufre SO_2 y los óxidos de nitrógeno NO_2 al unirse con el agua y en presencia de luz solar, forman ácido sulfúrico y ácido nítrico, respectivamente, haciendo a la lluvia más ácida.

BIBLIOGRAFIA

INFORMACION DEL IBRO DE TEXTO DE QUIMICA II E IMAGNES DE GOOGLE