



Mi Universidad

Nombre del Alumno: yoselin sanchez aguilar

Nombre del tema: cuadro sinóptico

Nombre de la Materia: química II

Nombre del profesor: María de los Angeles Venegas

Nombre de la Licenciatura: enfermería

Semestre: 2

Introducción

Las reacciones químicas son procesos termodinámicos que transforman una materia.

En este proceso, dos o más sustancias químicas, también llamadas reactivos, cambian su estructura molecular y enlaces químicos para consumir o liberar energía.

De esta manera consiguen generar unas nuevas estructuras químicas distintas a las iniciales llamadas productos, las reacciones químicas se expresan a través de ecuaciones químicas, formuladas que describen los reactivos participantes.

También así aprender cálculos para aplicar en procesos en la vida cotidiana.

LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO

Cuantificación de los procesos químicos

- * están constituidos por diversas sustancias y por elementos químicos en forma de átomos o moléculas

- * tienen la cantidad exacta para dar esa característica tan peculiar al objeto
- * se utiliza la unidad mol para medir cantidad de materia
- * contienen átomos, iones y moléculas

Leyes ponderales

- * Ley de la conservación de la masa
- * Ley de las proporciones definidas
- * Ley de las proporciones múltiples
- * Ley de las proporciones recíprocas

- * permanece constante antes y después del fenómeno
- * reacción química para obtener el agua
- * se combina oxígeno para formar distintos compuestos
- * elementos diferentes se combinan con una misma cantidad del tercer elemento

cálculos estequiométricos

- * el hombre se ha dedicado a desarrollar productos que le faciliten la vida, por lo que ha tenido que depender de recursos naturales

- * petróleo

Contaminación de agua, aire y suelo

- * está influido por factores biológicos y factores físicos que nos rodean y que afectan a los seres vivos

- * agua { sustancias inorgánicas
- * aire { primarios y secundarios
- * suelo { natural

Inversión térmica, smog y lluvia ácida

- * inversión térmica { comportamiento contrario en variación habitual de la temperatura
- * smog { denominar un tipo de niebla, humo y vapores que surgen
- * lluvia ácida { sube en forma de vapor a la atmósfera

Conclusión

A todo esto, las reacciones químicas son procesos mediante el cual uno o mas sustancias (elementos o compuestos), sufren una transformación para dar lugar a sustancias diferentes. Una reacción química se compone de: reactivos, productos y catalizadores.

