



NOMBRE DEL ALUMNO:

GABRIELA MONTSERRAT CALVO VAZQUEZ

NOMBRE DEL PROFESOR:

DR. LUZ ELENA CERVANTES MONROY

NOMBRE DEL TRABAJO:

CUADRO SINOPTICO

MATERIA:

QUIMICA 2

GRADO: SEGUNDO
SEMESTRE

GRUPO BEN01EMM0121 A

LAS REACCIONES QUIMICAS Y EL EQUILIBRIO QUIMICO

CUANTIFICACIÓN DE LOS PROCESOS QUIMICOS DE TU ENTORNO

MOL
El Mol Es La Unidad Con Que Se Mide La Cantidad De Sustancia. Dada Cualquier Sustancia Elemento O Compuesto Químico Y Considerando A La Vez Un Cierta Tipo De Entidades Elementales Que La Componen, Se Define Como Un Mol A La Cantidad De Esa Sustancia Que Contiene Tantas Entidades Elementales

Ley De Las Proporciones Múltiples
Las Cantidades De Un Mismo Elemento Que Se Combinan Con Una Cantidad Fija De Otro, Para Formar Varios Compuestos, Están En La Relación De Los Números Enteros Y Sencillos.

Ley De Volumen De Combinación
Los Volumen Medidos En Las Mismas Condiciones De Presión Y Temperatura, De Las Sustancias Gaseosas Que Intervienen En Una Reacción Química Están En Una Relación De Números Enteros Y Sencillos

LEYES PONDERALES

Ley De La Conservación De La Materia. Antonio Lorenzo Lavoisier Estableció Experimentalmente Esta Ley: En Toda Reacción Química, La Masa Total Permanece Constante Antes Y Después De La Reacción. Dicho De Otro Modo, La Materia No Se Crea Ni Se Destruye, Solo Se Transforma. Esto Lo Constatamos Al Ver Que La Suma De Las Masas De Los Reactantes Es Igual A La Suma

Ley De Proporciones Definidas En La Forma De Un Compuesto La cantidad De Un Elemento Que Se Combina Con Una Masa Definida De Otro De Otro Es Siempre La Misma

Ley De Las Proporciones Recíprocas De Richter Las Masas De Las Proporciones Recíprocas De Richter. Las Masas De Dos Elementos Diferentes Que Se Combinan Con Una Misma Cantidad De Un Tercer Elemento

Ley De Proporciones Múltiples Cuando Dos Elementos Reaccionan En Más De Una Proporción Para Formar Compuestos Diferentes

IMPLICACIONES ECOLOGICAS, INDUSTRIALES Y ECONOMICAS DE LOS CALCULOS ESTEQUIOMETRICOS

En Química, **La Estequiometría** Es El Cálculo De Las Relaciones Cuantitativas Entre reactivos Y Productos En El Transcurso De Una Reacción Química. Estas Relaciones se Pueden Deducir A Partir De La Teoría Atómica, Aunque Históricamente Se Enunciaron Sin Hacer Referencia A La Composición de la materia, según distintas leyes y principios

En Una Reacción Química Se Observa Una Modificación De Las Sustancias Presentes: Los Reactivos Se Consumen Para Dar Lugar A Los Productos. A Escala Microscópica, La Reacción Química Es Una Modificación De Los Enlaces Entre Átomos, Por Desplazamientos De Electrone. Unos enlaces se rompen y otros se forman, pero los átomos implicados se conservan.

Implicaciones Ecológicas, Industriales Y Económicas De Los Cálculos Estequiométricos. La fabricación de productos químicos es uno de los esfuerzos industriales más grandes del mundo. Las industrias químicas son la base de cualquier sociedad industrial. Dependemos de ellas respecto a productos que utilizamos a diario como gasolina y lubricantes de la industria del petróleo; alimentos y medicinas de la industria alimentaria; telas y ropa de las industrias textiles

LAS REACCIONES QUIMICAS Y EL EQUILIBRIO QUIMICO

CONTAMINACION DE AGUA, AIRE Y SUELO

Contaminación De Agua. Se Define Como La Acumulación De Una O Mas Sustancias Que Pueden Generar Una Gran Cantidad De Consecuencias, Entre Las Que Incluye El Desequilibrio En La Vida De Los Seres Vivos

Contaminación Del Aire. Es Una Mezcla De Partículas Solidas Y Gases En El Aire. Las Emisiones De Los Automóviles, Los Compuestos Químicos En Las Fábricas Y Las Esporas De Moho Pueden Estar Suspendidas Como Partículas

Contaminación Del Suelo. Es Una Degradación De La Calidad Del Suelo Asociada A La Presencia De Sustancias Químicas. Se Define Como El Aumento En La Concentración De Compuestos Químicos

INVERSION TÉRMICA, ESMOG Y LLUVIA ACIDA

Inversión Térmica
Aumento De Temperatura Con Respecto A La Altitud En Una Capa De Atmosfera

Smog Reduce La Cantidad De Energía Solar Que Llega Hasta La Superficie De La Tierra

Lluvia Acida El Termino De "Lluvia Acida" Abarca La Sedimentación tanto Húmeda Como Seca De Contaminantes Ácidos Que Pueden Producir El Deterioro De La Superficie De Los Material

BIBLIOGRAFIAS

- <https://www.monografias.com/docs/APLICAS-DE-NOCI%C3%93N-DE-MOL-EN-LA-FK4BD4CBY>
- LEYES PONDERALES ESTO FUE SACADO DE MI LIBRETA DE QUIMICA
- <https://www.ensayostube.com/geografia/ecologia-ambiental/Implicaciones-ecoloacutegicas-48.php>
- <https://www.argentina.gob.ar/sinagir/riesgos-frecuentes/contaminacion-del-agua#:~:text=Se%20define%20como%20la%20acumulaci%C3%B3n,animales>
- <https://www.fundacionaquae.org/wiki/causas-y-tipos-de-la-contaminacion-del-aire/>
- https://es.wikipedia.org/wiki/Contaminaci%C3%B3n_del_suelo
- <https://agdelma.blogspot.com/2016/05/inversion-termica-smog-y-lluvia-acida.html>

