



**Mi Universidad**

## **Cuadro sinóptico**

Nombre del Alumno: Juan Ignacio Lopez Perez

Nombre del tema: Las reacciones químicas y el equilibrio  
Parcial 1 químico

Nombre de la materia: Quimica 2

Nombre de la Materia: Maria de los Angeles Venegas  
Segundo de bachillerato ~~Castro~~ ~~Castro~~ Humanos

# Las reacciones químicas y el equilibrio químico

Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno

En la actualidad los procesos químicos son muy variados y están en casi todas las actividades diarias

- Mol: Cada objeto esta constituido por unidad de medida la cual representa una cantidad especifica de sustancias
- Masa fórmula y molar: La masa molar es la sustancia asociada con el numero de moles, a estos se les llama peso molecular
- Volumen molecular: Es el espacio que ocupa un mol en cualquier gas estas se llama vulumen molar

Leyes ponderales

Describe el significado de las siguientes leyes

- Ley de Lavoisier { En toda reacción química, la masa se conserva, esto es, la masa total de los reactivos es igual al total de la masa de los productos
- Ley de Proust { En la formación de un compuesto, la cantidad de un elemento se combina con una masa definida de otro es seimpre la misma
- Ley de Dalton { La presión total de una mezcla es igual a la suma de las presiones parciales de sus componentes
- Ley de Richter-Wenzel { Las masas de dos elementos diferentes que se combinan con una misma cantidad de un tercer elemento, guardan la misma relación que las masas de aquellos elementos cuando se combinan entre sí

Implicaciones ecológicas

Las implicaciones ecologicas se deben al exceso de sustancias químicas que afectan al ecosistema, provocando un gran daño a los seres vivos

- Ecológicas: Como es que afectan los diferentes productos al ecosistema
- Industrial: Es la generacion de los diversos productos
- Económico: Como reducir gastos de materia prima

Contaminación de agua, aire y suelo

La contaminación del agua, suelo y aire causado por actividades químicas tienen impactos muy significativos en el medio ambiente ya que la liberacion de diferentes productos toxicos pueden afectar la vida ya sea mediante

Aire: Presencia en él de agentes químicos, que alteran las características naturales de la atmósfera  
Agua: Acumulación de una o más sustancias ajenas al agua  
Suelo: Alteración del suelo por la presencia de sustancias químicas

Inversión térmica, esmog y lluvia ácida

- Inversión térmica { Es el fenomeno atmosférico en la cual aumenta con la altitud en un lugar de disminuir, impidiendo el ascenso del aire mas frío y densidad menor
- Esmog { Es una forma de contaminación del aire con diferentes combinaciones como azufre, dióxidos y diferentes tipos de partículas
- Lluvia acida { 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

# Fuente bibliográfica

Universidad del sureste, 2023. Antología de Química. PDF.

De

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/BRH/321846cbe40f6652282d94736e23a1c8-LC-BRH202%20.pdf>