



*Nombre del Alumno: María José Albores Escalante*

*Nombre del tema: Las reacciones químicas y el equilibrio químico*

*Parcial: I*

*Nombre de la Materia: Química II*

*Nombre del profesor: María de los Angeles Venegas Castro*

*Nombre de la Licenciatura: Bachillerato en Recursos Humanos*

*Cuatrimestre: 2*

## INTRODUCCIÓN

La siguiente actividad consta de hacer un cuadro sinóptico de la unidad número I

Sobre lo aprendido en clase y que se entendió de cada tema

- Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno
- Leyes ponderales
- Contaminación de agua, aire y suelo
- Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos
- Inversión térmica, smog y lluvia ácida

# LAS REACCIONES

## Químicas y

### El equilibrio químico

• Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno

se encarga del estudio cuantitativo tanto de los reactivos participantes como de los productos en una reacción química.

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.

Contaminación de agua, aire y suelo

- Aire o atmósfera masa gaseosa que rodea toda la tierra también llamada biósfera o esfera la vida
- Agua: agua superficial en la que se incluyen ríos lagos lagunas y mares
- Suelo: terreno sólido sobre y bajo la tierra

• Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos

El hombre se ha encargado de 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.

**Ley de Lavoiser**: ley de la conservación de la masa "en toda reacción química, la masa se conserva, esto es, la masa de los reactivos es igual a la masa total de los productos"

**Ley de Proust**: ley de las proporciones definidas " en la formación de un compuesto, la cantidad de un elemento que se combina con una masa definida de otro es siempre la misma"

**Ley de Dalton**: ley de las proporciones múltiples " cuando 2 elementos reaccionan en más de una proporción para formar compuestos diferentes, las masas de uno de los elementos que se combinan con la ,misma masa de otro, están en relación de números pequeños enteros"

**Ley de richter wenzel**: la masa 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

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**: La palabra esmog 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.

**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.

## CONCLUSIÓN

La cuantificación de los procesos químicos de nuestro entorno, prácticamente es todo lo que nos rodea es decir todos los objetos están constituidos por muchas sustancias diversas, es decir todo lo que nos rodea tiene que ver con la química, por ejemplo el plástico de alguna botella de jugo o refresco etc.