



**Nombre de alumno: Claudia Elizabeth
Ramírez Alfaro**

**Nombre del profesor: Maria De Los
Angeles Venegas Castro**

**Nombre del trabajo: Cuadro
Sinoptico**

Materia: Química 2

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 2 semestre

Grupo: Unico

Las reacciones químicas y el equilibrio químico.

1.-Introducción:

¿ La reacción química ¿ La cual la velocidad de reacciones en el sentido de formación de producto es igual a la velocidad de reacción en el sentido opuesto.

Es irreversible Sí, los reaccionantes se transforman totalmente en producto (\longrightarrow).

Las concentraciones de las sustancias intervienen de (reactivos y productos)

Se llegan a estabilizar , quiero decir que gastan a la misma velocidad que se forman para que lleguen a un equilibrio químico.

Se le denomina equilibrio porque , se llegan a observar dicho valor constante (Dentro mismo equilibrio).

La mayoría son irreversibles ,a un cierto grado, pero al inicio de un proceso reversible la reacción lleva a la formación de producto .

Y también de pronto que pueden llegar a formar moléculas de productos .

Las reacciones químicas
el equilibrio químico.

1.1 cuantificación de
los procesos químicos o
en tu entorno.

Conocer la concentración
de los compuestos que
Intervienen y forman parte
de reacciones químicas .

Se utiliza un mol para medir
cantidad de materia que
contiene átomos iones ,y
moléculas .

1.2 Leyes ponderales.

Un grupo de leyes
Que estudia la reacción ,
Química en función de las
Cantidades de materia ,
De los diferentes elementos .

ejem:ley (Lavoiser – 1785)
es suma reacción química
a la suma de la masa de
los reactivos es igual a la
suma de la masa de los
Productos.

1.3 Implicaciones ecológicas
Industriales y económicas
De los cálculos estequimetricos

Esto es muy importante
ya que es una alteración
de composición original.

ejem: seria la
fabricación de medica-
mentos o elaboración
de fertilizantes .

Las reacciones químicas
Y el equilibrio químico.

1.4 Contaminación
De agua , aire y
Suelo.

presencia o acumulación de
sustancias en el medio ambiente
Que afectan las condiciones
De vida .

Contaminación aire:una alteración
de calidad y rural del aire debido
a emisiones naturales.
contaminación agua :sustancias
nocivas a menudo productos químicos.
Contaminación suelo:el aumento de
Concentración de compuestos
Químicos.

1.5 Inversion térmica
esmog, y lluvia ácida.

Es el efecto la cual el
Calor del sol que llega a la
tierra no es rebotado de nuevo .
Smog: contaminación atmosférica,
principalmente por los coches.

Se genera a través de gases
responsables (vapor,agua
(H₂O y peróxido de carbono
(CO₂ metano(CH₄)).

Conclusión .

La contaminación es una parte muy importante en la vida diaria y lo que llegamos a usar a diario ya que todos los químicos que usamos llegan a contaminar la tierra o ya sea también las fabricas ,asi como entendemos por contaminación del aire ,suelo y agua ya que son también unos de los principales ,que más llegamos a contaminar