



**Nombre de alumno: Pérez Sierra Arez De Jesús**

**Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes**

**Nombre del trabajo: súper nota reacciones químicas**

**Materia: química**

**Grado: 1**

**Grupo: A**

Comitán de Domínguez Chiapas a 04 de enero de 2021.

Equilibrio químico es la denominación que se hace a cualquier reacción reversible cuando se observa que las cantidades relativas de dos o más sustancias permanecen constantes, es decir, el equilibrio químico se da cuando la concentración de las especies participantes no cambia, de igual manera, en estado de equilibrio



Las reacciones químicas son procesos de cambio de unas sustancias en otras. De acuerdo con la teoría atómica de la materia se explican como el resultado de un reagrupamiento de átomos para dar nuevas moléculas. Las sustancias que participan en una reacción química y las proporciones en que lo hacen, quedan expresadas en la ecuación química correspondiente, que sirve de base para la realización de diferentes tipos de cálculos químicos

## LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO

El estudio del equilibrio químico es importante, ya que nos permite establecer hasta qué punto puede avanzar un proceso. Si queremos ver a qué velocidad ocurren los cambios en dicho proceso, debemos revisar la cinética química de dicho proceso. Para una reacción química cualquiera, un aumento de la presión (o disminución del volumen) provoca un desplazamiento del equilibrio en el sentido en el que se produce un menor número de moles de gas

