

**NOMBRE DE ALUMNO: ALEXA
GABRIELA RODRÍGUEZ
GALINDO**

**NOMBRE DEL PROFESOR: LUZ
ELENA CERVANTES MONROY**

**NOMBRE DEL TRABAJO:
SÚPER NOTA**

MATERIA: QUÍMICA

GRADO: 2

**GRUPO: A RECURSOS
HUMANOS**

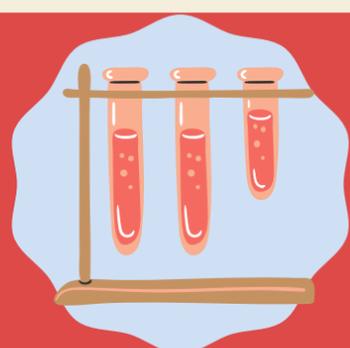
**COMITÁN DE DOMÍNGUEZ
CHIAPAS A 13 DE ENERO DE
2021**

REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO



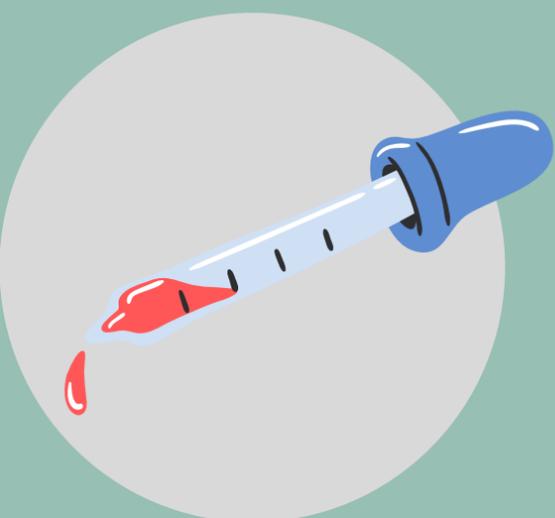
¿Que es una reacción química?

tambien llamada "cambio químico o fenómeno químico" es un proceso termodinámico en el cual dos o más especies químicas o sustancias, se transforman, cambiando su estructura molecular y sus enlaces

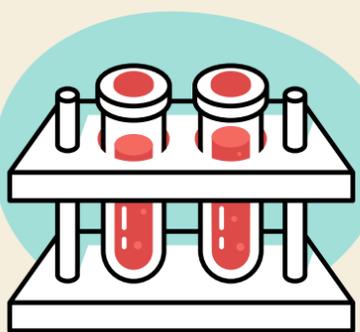


¿QUÉ ES EQUILIBIO QUÍMICO?

Es la denominación que hace a cualquier reacción reversible cuando 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 y de igual manera en el estado de equilibrio.



FACTORES QUE ALTERAN UN EQUILIBRIO QUÍMICO



De los factores que afectan un equilibrio químico son la velocidad de reacción, solamente alteran el punto de equilibrio de dicha reacción: la concentración de las sustancias involucradas en la reacción, presión, cuando reactivos y productos son gases y la temperatura .

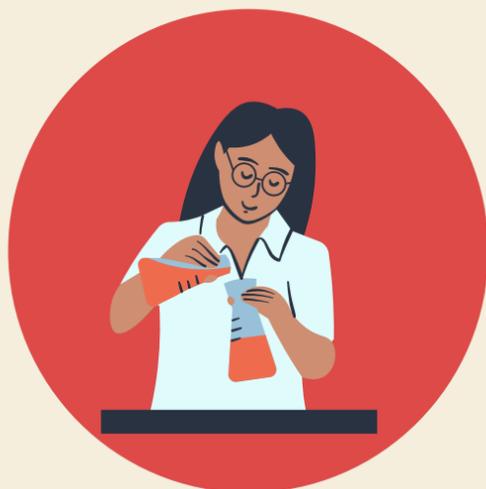
TIPOS DE REACCIONES

- Reacción de adición o síntesis
- Reacción de descomposición
- Reacción desplazamiento
- Reacción de doble sustitución
- reacción de neutralización



REACCIONES QUÍMICAS QUE RECIBEN CALOR

Cuando en una reacción química se libera calor se trata de una reacción exotérmica y cuando absorbe calor recibe el nombre de endotérmica. .



EJEMPLOS DE EQUILIBRIO QUÍMICO

Consideremos la reacción de obtención del trióxido de azufre a partir de azufre y oxígeno a 1 000 °C según: $2 \text{SO}_2 (\text{g}) + \text{O}_2 (\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{SO}_3 (\text{g})$ Es decir, el equilibrio químico se establece cuando existen dos reacciones opuestas que tienen lugar simultáneamente a la misma velocidad.

