



Nombre de alumno: Norma
Valeria Rodríguez Galindo

Nombre del profesor: Luz
Elena Cervantes

Nombre del trabajo: súper
nota

Materia: Química

Grado: 2 cuatrimestre

Grupo: técnico en
administración de
recursos humanos

REACCIONES QUÍMICAS Y Y EQUILIBRIO QUÍMICO

REACCIONES QUÍMICAS

UNA REACCIÓN QUÍMICA ES EL PROCESO TERMODINÁMICO EN EL CUAL DOS O MAS SUSTANCIAS QUÍMICAS SE TRANSFORMAN, CAMBIANDO SU ESTRUCTURA MOLECULAR Y SUS ENLACES EN OTRAS SUSTANCIAS LLAMADAS PRODUCTOS



CUANDO SUCEDE UNA REACCIÓN QUÍMICA

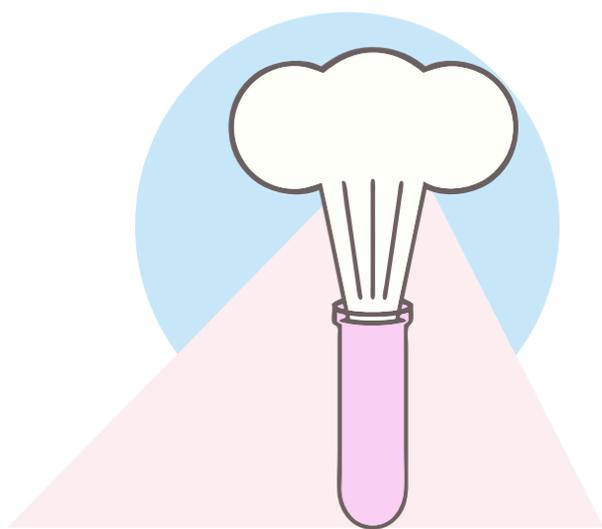
Las reacciones químicas suceden cuando se rompe o se forman enlaces químicos entre átomos. las sustancias que se producen al final de las reacciones se conocen como productos.



tipos de reacciones químicas

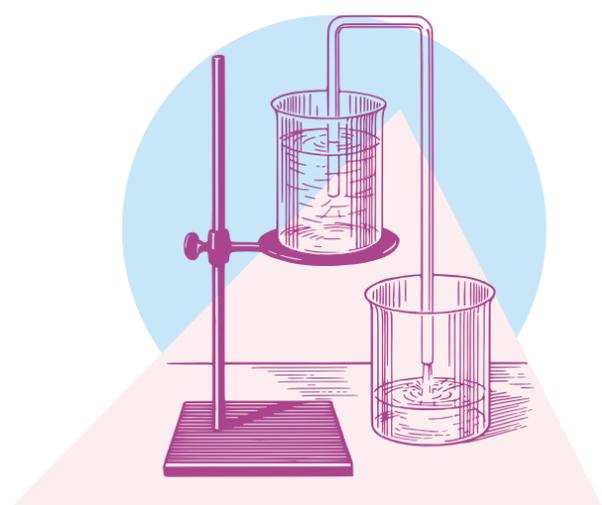
algunas de los principales tipos de reacción química:

- reacción de síntesis o adición
- reacción de descomposición
- reacción de desplazamiento, sustitución o intercambio
- reacción iónicas
- reacción de doble sustitución
- reacciones de combustión
- reacciones de neutralización



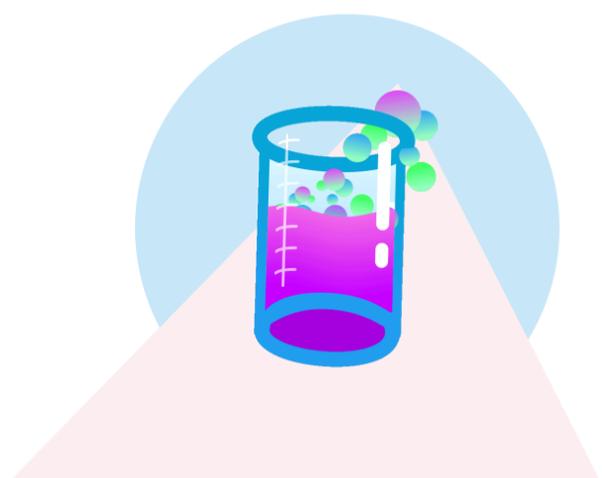
EQUILIBRIO QUÍMICO

EL EQUILIBRIO QUÍMICO ES UN ESTADO DE UN SISTEMA REACCIONANTE EN EL QUE NO SE OBSERVA CAMBIOS A MEDIDA QUE TRASCURRE EL TIEMPO, A PESAR DE QUE SIGUEN REACCIONANDO ENTRE LAS SUSTANCIAS PRESENTES



Factores que afectan el equilibrio químico

generalmente, cuando se modifica la presión de un sistema en equilibrio y necesita reajustar para volver a alcanzarlo. lo que ocurre es que al aumentar la presión, el sistema se desplaza en el sentido en el que hay menos moles de gas .



https://es.wikipedia.org/wiki/Reacci%C3%B3n_qu%C3%ADmica

<https://www.mheducation.es/bcv/guide/capitulo/844816962X.pdf>

<https://psicologiaymente.com/miscelanea/tipos-de-reacciones-quimicas>