

# Ciencias Químicas

# SECUENCIA 9

Actividad: Une mediante una línea los siguientes conceptos con su definición.

Se conoce como el cambio en la cantidad de sustancia que reacciona por unidad de tiempo.

La rapidez de una reacción depende de varios factores, por ejemplo, las reacciones entre sólidos son lentas, las reacciones entre líquidos tienen una rapidez media y las reacciones entre gases son más rápidas. Este factor que altera la rapidez de las reacciones se llama:

Se define como la cantidad de sustancia ( $n$ ) por unidad de volumen ( $V$ ).

Es otro de los factores que influye en la rapidez de las reacciones químicas, por ejemplo, en la descomposición de los alimentos, razón por la cual, someterlos a bajas temperaturas es uno de los métodos de conservación más utilizado,

Investigaron de qué manera influye la interacción de las partículas en la rapidez de las reacciones químicas y propusieron la Teoría de colisiones.

Para que una colisión entre dos partículas resulte en una reacción química, las partículas deben tener cierta cantidad de energía cinética, conocida como:

A mayor concentración, los choques serán más frecuentes y aumentará la probabilidad del número de colisiones efectivas, por lo tanto, la rapidez de la reacción. Así se le llama al:

El aumento de la temperatura implica una mayor cantidad de colisiones al incrementarse la velocidad promedio de las partículas. Esto lo produce el:

Estado de agregación en el que sus partículas tienen movimiento de vibración, pero no de cambio de posición en el espacio, por lo que es poco probable que choquen de manera efectiva.

CONCENTRACIÓN

MAX TRAUTZ Y GILBERT N. LEWIS

ENERGÍA DE ACTIVACIÓN

TEMPERATURA

EFFECTO DE LA TEMPERATURA

SÓLIDO

RAPIDEZ DE UNA REACCIÓN

EFFECTO DE LA CONCENTRACIÓN

ESTADO DE AGREGACIÓN