

GLOSARIO

Ácido: Sustancia de sabor agrio, tiñe de rojo el papel tornasol, reacciona con metales activos con desprendimiento de hidrógeno y se emplea para neutralizar bases.

Base: Sustancia de sabor amargo, tiñe de azul el papel tornasol rojo, de aspecto jabonoso y neutraliza ácidos.

Catalizador: Sustancia química que se agrega al medio para aumentar la velocidad de reacción.

Cinética química: Rama de la química que se encarga de estudiar la velocidad de las reacciones químicas, qué factores afectan dicha velocidad y cuáles son los mecanismos o pasos individuales por medio de los cuales ocurren las reacciones químicas.

Disolución: Mezcla homogénea de dos o más sustancias.

Estequiometría: Relación numérica entre las masas de los elementos que forman una sustancia.

Fase dispersa (Solute): Sustancia presente en menor cantidad.

Fase dispersora (Disolvente): Sustancia que está en mayor proporción.

Ley de Lavoisier: La materia no se crea ni se destruye solo se transforma.

Leyes ponderales: Conjunto de leyes que se encargan de estudiar las reacciones químicas, en relación con la cantidad de la materia empleada durante la reacción. Este grupo de leyes fue conformado por diversos científicos, en concreto Lavoisier, Proust, Dalton y Richter.

Mol: Masa molecular de una sustancia expresada en gramos.

Reacción química: Transformación que sufren las sustancias químicas, conocidas como reactivos, dando lugar a nuevas sustancias, conocidas como productos, las cuales tienen propiedades diferentes a las sustancias iniciales. Se produce una reorganización de los enlaces químicos que origina sustancias nuevas.

Velocidad de reacción: Cambio de concentración de los reactivos o productos por unidad de tiempo.