

Mezclas y soluciones
Definitions – Spanish
2005 Edition

Ácido cítrico: Un ácido blanco, inodoro con gusto agrio. (SS)

Aleación: Una combinación de dos o más metales. (SS)

Átomo: La partícula más pequeña de un elemento. Los átomos son los bloques de construcción de la materia. (SS)

Calentamiento global: Calentamiento de la Tierra a nivel mundial. (SS)

Cambiar: Hacer que las cosas sean diferentes. (TG)

Catalizador: Una sustancia química que cambia la velocidad de una reacción. (SS)

Compuesto: Una sustancia compuesta de dos o más elementos que se combinan químicamente. (SS)

Concentración: La cantidad relativa de una sustancia en una mezcla. (TG, SS)

Cristal: La forma sólida de un material que se puede identificar por su forma natural o patrón. (TG, SS)

Densidad: La proporción de la masa de un material en relación a su volumen. (SS)

Diluir: Hacer menos concentrada una solución, por lo general agregando más líquido. (TG)

Disolución: El proceso de un material al incorporarse o mezclarse con otro uniformemente. (TG, SS)

Elemento: Una sustancia que no se puede romper por medio de procesos simples químicos o físicos. (SS)

Evaporación: El proceso por el cual el agua líquida se convierte en vapor de agua. (TG)

Evaporar: Convertir en gas, como el agua en vapor de agua. (SS)

Fermentación: Un cambio químico gradual que sucede sin oxígeno, causado por organismos como bacterias o levaduras. (SS)

Fusión química: Unión entre dos átomos y una molécula. (SS)

Lingote: Una masa de metal moldeada en forma de una barra. (SS)

Metabolismo: El proceso químico que sucede en una célula u organismo vivo. (SS)

Mezcla: Una sustancia que contiene dos o más materiales con diferentes propiedades. (TG, SS)

Molécula: La parte más pequeña de una sustancia que se compone de dos o más átomos. (SS)

Precipitado: Un material sólido que se forma durante una reacción química. (TG, SS)

Producto: Una molécula nueva creada en una reacción química. (SS)

Propiedad: Característica de un objeto que ayuda a identificarlo; el aspecto, el tacto, el olor, los sonidos o el sabor de un objeto; algo que puede ser observado como el tamaño, el color, la forma y la textura. (TG)

Química: La rama de la ciencia que trata de la composición, estructura y las propiedades de la materia. (SS)

Químico: Una persona que estudió química. (SS)

Reacción química: El proceso por el cual dos o más sustancias se combinan para formar una o más sustancias nuevas que tienen diferentes propiedades a las originales. (TG, SS)

Reactivo: Una sustancia química que toma parte en una reacción química. (TG, SS)

Sintético: Algo hecho artificialmente o en un proceso químico de laboratorio, en lugar de ser hecho por un proceso natural. (SS)

Solubilidad: Propiedad que las sustancias tienen de disolverse en solventes, por ejemplo, la solubilidad de la sal en el agua. (TG)

Soluble: Capaz de disolverse. La sal de mesa es soluble en agua. (SS)

Solución: Una mezcla especial formada cuando uno o más materiales se disuelven en otro. (TG, SS)

Solución saturada: Una solución en la que se ha disuelto tanto soluto como es posible. (TG, SS)

Soluto: Una sustancia que se disuelve en un solvente para formar una solución. (TG, SS)

Solvente: Una sustancia que disuelve un soluto para formar una solución. (TG, SS)

Sustancia química: Una sustancia que se usa en química. (SS)

Tabla periódica: Un arreglo de los elementos que provee información acerca de sus propiedades. (SS)

Volumen: Un espacio tridimensional. (TG)

Vulcanización: El proceso de tratar el caucho químicamente para poderle dar las propiedades útiles como resistencia y estabilidad térmica. (SS)