

Glosario de Ciencias físicas

Aeroembolismo Condición que causa dolor en los brazos y piernas de los buzos de aguas profundas después de que regresan a la superficie.

Aleación Mezcla de dos o más metales.

Átomo Partícula más pequeña de un elemento.

Cajón Caja grande sin fondo. Estas cajas se usaron para brindar un medioambiente a los trabajadores debajo del agua.

Calentamiento global Aumento del promedio de temperatura a nivel mundial.

Ciclotrón Instrumento que se usa para crear elementos nuevos.

Compuesto Sustancia formada por dos o más tipos diferentes de átomos. El bióxido de carbono (CO_2), el azúcar ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$), y el agua (H_2O) son compuestos. El oxígeno (O_2) y el hidrógeno (H_2) no son compuestos.

Corteza Capa exterior dura de roca sólida de la Tierra.

Cristal Forma natural de una sustancia. La forma del cristal es también una propiedad física que ayuda a identificar una sustancia.

Descompresión Cambio de una presión más alta a una presión más baja.

Disolver Proceso en el que un material se incorpora uniformemente en otro.

Ecuación química Modelo de una reacción química que muestra los reactivos y los productos.

Electrón Partícula subatómica con carga negativa.

Elemento Sustancia fundamental que no se puede descomponer por medio de procesos químicos o físicos simples.

Evaporación El cambio de una sustancia de líquido a gas.

Formaciones bien ordenadas Patrón repetitivo.

Fórmula química Código que indica cuántos y qué tipos de átomos hay en una sustancia.

Gas Materia que no tiene forma y se expande para llenar cualquier recipiente cerrado en el se coloque.

Gas bióxido de carbono Compuesto formado por carbono y oxígeno (CO_2).

Gas de invernadero Un gas, como el bióxido de carbono, que contribuye al calentamiento global.

Gas noble Gas que no reacciona con otros elementos.

Gaseoso Que existe en estado de un gas (ni sólido ni líquido).

Hidrato de carbono Grupo de sustancias nutritivas basadas en el carbono, como los azúcares y los almidones.

Insoluble Que no se puede disolver. La arena es insoluble en agua.

Lípido Grupo de sustancias nutritivas que incluye aceites y grasas.

Líquido Materia que fluye y toma la forma del recipiente en el que está.

Manto Parte más grande del planeta Tierra que se encuentra entre el núcleo y la corteza terrestre.

Masa Cantidad de materia.

Materia Todo lo que tiene masa y ocupa espacio.

Metal Elementos que pueden brillar; que se estiran y se doblan, pero no se rompen; y que conducen bien el calor y la electricidad.

Mezcla Dos o más sustancias juntas.

Microscopio escáner de túnel Instrumento que puede crear imágenes de formaciones de átomos.

Molécula Partículas compuestas por dos o más átomos que están unidos con enlaces. El bióxido de carbono (CO_2), el azúcar ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$), el agua (H_2O), el oxígeno (O_2) y el hidrógeno (H_2) son ejemplos de moléculas.

Neutrón Partícula subatómica sin carga.

Nitrógeno Elemento gaseoso incoloro e inodoro que forma aproximadamente el 78% de la atmósfera de la Tierra.

Núcleo Centro de un átomo.

Número atómico Número de protones en el núcleo de un átomo.

Octano Molécula de ocho carbonos. El octano es uno de los principales ingredientes de la gasolina.

Oxidación Cuando el oxígeno reacciona con una sustancia y los dos forman una sustancia nueva.

Partícula Pedazo muy pequeño de material.

Pila voltaica Otro nombre para una batería eléctrica.

Potasa Forma impura del carbonato de potasio.

Predecir Hacer un cálculo preciso de un evento futuro basado en el conocimiento.

Producto Sustancia(s) producida(s) en una reacción química.

Propiedad física Característica que describe a una sustancia, como el tamaño, la forma y la textura.

Propiedad química Característica que describe cómo una sustancia cambia cuando reacciona con otras

sustancias.

Proteína Grupo de sustancias que contienen nitrógeno, producidas por los organismos.

Protón Partícula subatómica que tiene carga negativa.

Prueba del carbono 14 Proceso que se usa para determinar la edad de la materia basado en carbono.

Radiación Energía que envía al espacio una fuente de energía.

Radioactividad Radiación emitida por los elementos.

Reacción química Proceso por el cual dos o más sustancias se combinan para formar una o más sustancias nuevas que tienen propiedades diferentes de las originales.

Reactivo Sustancia(s) original(es) en una reacción química.

Roca metalífera Roca o mineral que contiene una sustancia valiosa.

Sal Producto que se forma cuando los metales reaccionan con el ácido.

Saturado Cuando el solvente no puede disolver más soluto.

Sólido Materia que tiene forma definida.

Solubilidad Capacidad de una sustancia de dispersarse uniformemente a través de otra sustancia.

Soluble Capaz de disolverse. La sal de mesa es soluble en agua.

Solución Mezcla que se forma cuando una o más sustancias se disuelven en otra.

Solución sobresaturada Solución que contiene más soluto del que normalmente tendría a una temperatura determinada.

Soluto Sustancia que se disuelve en un solvente para formar una solución.

Solvente Sustancia en la que se disuelve un soluto para formar una solución.

Tabla periódica de los elementos Manera de organizar los elementos basada en su número atómico.

Temperatura ambiente Cuánto calor o frío hace en un espacio interior como un salón de clases o una casa. A menudo la temperatura ambiente es aproximadamente de 21 °C (70 °F).

Tierra diatomásica Restos esqueléticos de diatomeas.

Transparente Claro. Describe algo a través del cual puedes ver claramente una imagen.

Volumen Espacio tridimensional.