



Nombre de alumno: Mariana Lizeth Aluzar Pérez

Nombre del profesor: María de los ángeles Venegas
Castro

Nombre del trabajo: Ensayo

Materia: Química

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 1 cuatrimestre

Grupo: A

INTRODUCCION

En este ensayo se hablara sobre los 6 temas que vimos durante todo este parcial y con este trabajo daremos por terminado el cuatrimestre

Una reacción química se produce cuando las sustancias participantes en ella se transforman en otras distintas. A las primeras se les llama reactivos y a las segundas productos. La masa de las sustancias participantes es la misma antes y después de la reacción, es decir, se conserva. Esto sucede porque sólo se lleva a cabo un reordenamiento entre los átomos de los reactivos, que se rompen y forman nuevos enlaces.

Una ecuación química es una forma resumida de expresar, mediante símbolos y fórmulas, una reacción química. En ella determinamos las sustancias reaccionantes, se predicen los productos y se indican las proporciones de las sustancias que participan en la reacción.

Muchas sustancias químicas pueden combinarse para dar lugar a otras sustancias de distinta naturaleza. A estos fenómenos los denominamos transformaciones o reacciones químicas. Una reacción química es un proceso en el que una o varias sustancias se transforman en otra u otras, distintas de las iniciales. A las sustancias que inician la reacción química las denominamos reactivos y las sustancias finales que se obtienen son los productos.

Las reacciones químicas ocurren absolutamente en todas partes. Si bien a veces asociamos reacciones químicas con el ambiente estéril del tubo de ensayo y el laboratorio, nada podría estar más lejos de la verdad. De hecho, la colosal cantidad de transformaciones crea una serie vertiginosa, casi incomprensible, de nuevas sustancias y cambios de energía que tienen lugar en nuestro mundo cada segundo de cada día.

En la naturaleza, reacciones químicas pueden ser mucho menos controladas que lo que se encuentra en el laboratorio, y a veces mas desordenadas, y generalmente ocurren aunque no se quieran! Ya sea un incendio quemando un bosque , el proceso lento de hierro oxidándose en la presencia de oxígeno y el agua sobre un periodo de años o la manera delicada en la cual una fruta se madura en un árbol, el proceso de convertir un conjunto de sustancias químicas (reactantes) a otro conjunto de sustancias (los productos) se conoce como reacción química.

A pesar de que reacciones químicas han ocurrido en la Tierra desde el principio de los tiempos, no fue hasta el siglo XVIII que los primeros químicos empezaron a entenderle. Los procesos como la fermentación, en las cuales azúcares son químicamente convertidos en alcohol, han sido conocidos por muchos siglos; sin embargo, la base química de la reacción no se entendía. ¿Qué eran estas transformaciones y como estaban controladas?

Estas preguntas podrían ser solamente contestadas cuando la transición de alquimia a química como una ciencia cuantitativa y experimental se llevo a cabo.

En toda reacción, la ruptura de unos enlaces y la formación de otros nuevos lleva consigo el intercambio de energía entre las sustancias que intervienen y el medio en que estas se hallan.

Una Reacción Endotérmica es una reacción química que absorbe energía en forma de luz o calor. En ella, la energía o entalpía de los reactivos es menor que la de los productos.

Una Reacción Exotérmica es una reacción química que desprende energía en forma de luz o calor.

A las reacciones químicas que liberan calor se les llaman exotérmicas. A temperatura ambiente, el calor liberado por una reacción química es suficiente para producir un aumento de temperatura que percibes al tocar el tubo de ensayo o matraz y sentirlo “caliente”. Las moléculas excitadas del vidrio vibran tan intensamente que al tocarlas pueden lastimar o “quemar” tu piel dependiendo de la cantidad de calor generado.

Reacciones exotérmicas: Son reacciones en las que la energía consumida en la ruptura de los enlaces es menor que la liberada en la formación de los productos. Tienen lugar, por tanto, con desprendimiento de energía en forma de luz y/o calor. Un caso de reacción exotérmica es la reacción del cinc con el ácido clorhídrico, en la que por cada mol de cinc que reacciona se desprenden 150,3 kJ.

La Ley de conservación de la materia establece que la materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma; de manera análoga, la Ley de conservación de la energía establece que la energía no se crea ni se destruye, sólo se transforma. Esto significa que, en todos los fenómenos del universo, la cantidad de energía y de materia existentes antes y después de dicho fenómeno son las mismas, aunque sus formas hayan cambiado. En las reacciones químicas las sustancias se transforman en otras, pero en estos cambios no se crean o se destruyen átomos, únicamente se reorganizan.

La Ley de conservación de la materia establece que la materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma; de manera análoga, la Ley de conservación de la energía establece que la energía no se crea ni se destruye, sólo se transforma.

La Ley de conservación de la materia establece que la materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma; de manera análoga, la Ley de conservación de la energía establece que la energía no se crea ni se destruye, sólo se transforma. Esto significa que en todos los fenómenos del universo, la cantidad de energía y de materia existentes antes y después de dicho fenómeno so

las mismas, aunque sus formas hayan cambiado. En las reacciones químicas las sustancias se transforman en otras, pero en estos cambios no se crean o se destruyen átomos, únicamente se reorganizan.

Referencias

(s.f.).

Altizar Perez, Mariana Lizeth. (2022). *UDS.2022.Antologia de Qumica 1 PDF.WWW...* COMITAN.

LOPEZ, D. J. (2022). MEXIO: *UDS.2022.ANTOLOGIA DE QUMICA 1 PDF.WWW...*

(s.f.).

Altizar Perez, Mariana Lizeth. (2022). *UDS.2022.Antologia de Qumica 1 PDF.WWW...* COMITAN.

LOPEZ, D. J. (2022). MEXIO: *UDS.2022.ANTOLOGIA DE QUMICA 1 PDF.WWW...*