

Ciencias

Química

Secuencia 11

Actividad 1: Relaciona correctamente las siguientes palabras con su significado.

Compuestos que contienen una molécula de agua por cada átomo de carbono.

Proceso mediante el cual se mide la cantidad de calor que libera o absorbe una reacción química por medio del cambio en la temperatura de una sustancia que participa en la reacción.

Tipo de reacción química en la cual se libera energía como producto de la misma.

Tipo de reacción química en la cual se requiere energía para que se pueda llevar a cabo.

En los procesos físicos, químicos y biológicos, la energía no se crea ni se destruye, pero puede transformarse, o bien transferirse entre el sistema y sus alrededores. A esta afirmación se le conoce:

Equivale a la suma de la energía necesaria para romper cada uno de los enlaces entre sus átomos.

Tipo de proceso en el que los átomos pierden electrones

Tipo de proceso en el que los átomos ganan electrones

Proceso total en el que los átomos primero pierden y luego ganan electrones. Es decir, primero se oxidan y luego se reducen.

Reacción que libera energía en forma de luz y una cantidad pequeña de calor.

Luminiscencia

Reducción

Calorimetría

Redox

Endotérmica

Energía química

Ley de la Conservación de la energía

Oxidación

Carbohidratos

Exotérmica

Actividad 2: Observa las siguientes reacciones e indica si se trata de una reacción **EXOTÉRMICA** o una reacción **ENDOTÉRMICA**.

