

Escuela: María Enriqueta Camarillo Clave: 30DTV0798K Zona: 07
Localidad: La Capilla, Mpio. Cotaxtla, Ver.
Grado y Grupo: 3 A
Docente: Salvador Iván Vázquez Conde

Asignatura: Ciencias y Tecnología. Química
Trimestre: III

Secuencia 11 La energía y las reacciones químicas

Actividad: Completa correctamente los siguientes enunciados, usando las palabras del recuadro.

Exotérmica (2)	Energía química	Ley de la conservación de la energía
Energía luminosa	Caloría	Endotérmica (2)
Oxidación	Redox	Combustión
		Reducción
		Calorimetría

- Una reacción _____ es aquella es la cual se libera energía.
- Una reacción _____ es aquella es la que se absorbe energía.
- La reacción $\text{KNO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{K}^+(\text{ac}) + \text{NO}_3^-(\text{ac})$, es un ejemplo de reacción _____.
- La reacción $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, es un ejemplo de reacción _____.
- La _____ es el 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.
- 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 como _____.
- La _____ equivale a la suma de la energía necesaria para romper cada uno de los enlaces entre sus átomos.
- La _____, es un tipo de reacción en la que los átomos pierden electrones.
- La _____, es un tipo de reacción en la que los átomos ganan electrones.
- Al fenómeno total, en el cual un átomo primero se oxida y luego se reduce, o viceversa; se le conoce como proceso _____.