



VERACRUZ
GOBIERNO
DEL ESTADO



SEV
Secretaría
de Educación



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	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 _____.