



Colegio Nuestra Señora de Sion

Departamento de Ciencias
Profesor: Gabriel Coto Rodríguez
Nivel: octavo
II Parcial del III Trimestre, 2017

Fecha de Aplicación: martes 7 de noviembre.

Temas de Examen de Ciencias

| Objetivos | Contenidos | Referencias |
|---|---|--|
| Definir el concepto de reacción química y ecuación química a través del establecimiento de sus diferencias. Distinguir en una ecuación química los reactivos y los productos. | Cambios químicos y físicos. Reacción química. Ecuación química. | Libro de texto. Pág.: 199 - 200. Cuaderno de trabajo. Act. 1.1 |
| Determinar los símbolos que se involucran en el proceso de escritura de reacciones químicas. Identificar los términos y símbolos que se utilizan en la escritura de reacciones químicas. | Símbolos en una ecuación química. | Libro de texto. Pág.: 201 - 202 Cuaderno de trabajo. |
| Analizar la Ley de la Conservación de la masa a través de las reacciones químicas. Aplicar la Ley de Conservación de la Masa en el equilibrio de ecuaciones químicas. Utilizar de manera correcta el balanceo de ecuaciones químicas para el cumplimiento de la Ley de Conservación de la masa. | Ley de Conservación de la Masa. Balanceo de ecuaciones químicas por método de tanteo (ensayo y error). | Libro de texto. Pág.: 202 - 203. Act. 1.2 Cuaderno de trabajo. |



Costa Rica



Francia



Turquía



Inglaterra



INTERNACIONAL



Brasil



Australia



Canadá



Estados Unidos



| | | |
|---|--|---|
| <p>Identificar algunas de las manifestaciones de las reacciones químicas como: desprendimiento de un gas, formación de un precipitado, cambio de color, desprendimiento o absorción de energía.</p> <p>Explicar las manifestaciones de las reacciones químicas y el contexto en que se desarrollan.</p> | <p>Manifestaciones de las reacciones químicas: desprendimiento de un gas, formación de un precipitado, cambio de color, desprendimiento o absorción de energía.</p> | <p>Libro de texto. Pág.: 203 - 205. Act. 1.4 Cuaderno de trabajo.</p> |
| <p>Explicar el concepto de reacción endotérmica y reacción exotérmica.</p> <p>Reconocer reacciones endotérmicas y exotérmicas.</p> <p>Identificar procesos en los cuales suceden reacciones exotérmicas y endotérmicas.</p> | <p>Reacciones exotérmicas y endotérmicas.</p> | <p>Libro de texto. Pág.: 206. Act. 1.5 Cuaderno de trabajo.</p> |
| <p>Identificar reacciones químicas relevantes para los procesos biológicos e industriales.</p> <p>Explicar la importancia en las reacciones químicas en los procesos biológicos e industriales.</p> | <p>Importancia de las reacciones químicas en los procesos biológicos e industriales: digestión, lluvia ácida, fotosíntesis, combustión, obtención de jabón, respiración celular.</p> | <p>Libro de texto. Pág.: 209 - 210. Cuaderno de trabajo.</p> |
| | <p>Guía de trabajo de la unidad. Pág. 212, preguntas de la 1 a la 9. Resuelta en el cuaderno de trabajo.</p> <p>Evaluación de la unidad. Pág: 213 – 220.</p> <p>Complete: ítems: 1 y 2. Identificación: ítems: 1, 2, 3. Selección única: no se tomarán en cuenta los ítems 4, 6 y 9.</p> | |



Costa Rica



Francia



Turquía



Inglaterra



INTERNACIONAL



Brasil



Australia



Canadá



Estados Unidos