



Colegio Nuestra Señora de Sion

Departamento de Ciencias

Profesor Sergio Armando Rodríguez Aguilar

Nivel: Décimo

I Parcial del III Trimestre, 2017

Temas para la prueba escrita de química

Fecha de Aplicación: Viernes 29 de septiembre de 2017

Objetivos	Contenidos
1. Diferenciar entre un cambio físico y un cambio químico de la materia.	Cambios de la materia: cambios físicos y cambios químicos de la materia
2. Identificar los hechos que evidencian una reacción química.	Evidencias de una reacción química
3. Describir cualitativa y cuantitativamente las ecuaciones químicas.	Ecuación química: simbología en una ecuación química, ecuación química con palabras y ecuación química con formulas químicas.
4. Describir el significado de la simbología utilizada en las ecuaciones químicas.	Ecuación química: simbología en una ecuación química, ecuación química con palabras y ecuación química con formulas químicas.
5. Describir la ley de conservación de la masa y la ley de las proporciones definidas.	Ley de conservación de la masa. Ley de las proporciones definidas.
6. Describir los conceptos, reactivos y productos de una reacción química.	Reactivos y productos de una reacción química.
7. Aplicar la Ley de la Conservación de la Masa en el equilibrio de ecuaciones químicas.	Equilibrio de ecuaciones químicas.
8. Clasificar reacciones químicas, desde su descripción o ecuación química, en reacciones de combinación o síntesis, de descomposición, de desplazamiento y doble desplazamiento.	Reacciones de combinación o síntesis, de descomposición, de desplazamiento y doble desplazamiento o doble descomposición.
9. Clasificar reacciones químicas, desde su descripción o ecuación química, en reacciones ácido–base, oxidación–reducción (Redox), de precipitación y de combustión.	Reacciones ácido–base, oxidación–reducción (Redox), de precipitación y de combustión.
10. Identificar en una reacción de Redox, la especie que se reduce, la especie que se oxida, el agente oxidante y el agente reductor.	Reacciones óxido-reducción. Especie que se oxida y especie que se reduce. Agente oxidante y agente reductor.
11. Clasificar reacciones químicas, desde su descripción o ecuación química, considerando los cambios energéticos involucrados, en reacciones exotérmicas (exergónicas) y endotérmicas (endergónicas).	Reacciones exotérmicas (exergónicas) y endotérmicas (endergónicas).



Costa Rica



Francia



Turquía



Inglaterra



INTERNACIONAL



Brasil



Australia



Canadá



Estados Unidos



COLEGIO NUESTRA SEÑORA DE SION

Apartado 2791-1000, Moravia – Costa Rica

Teléfono 2241-41-51 / Fax 2241-67-78

cosion@racsa.co.cr / www.sion.ed.cr

Dirección Regional de Educación San José Norte – Circuito 05



Costa Rica



Francia



Turquía



Inglaterra



INTERNACIONAL



Brasil



Australia



Canadá



Estados Unidos