



INSTITUCIÓN EDUCATIVA BARRIO SAN NICOLÁS

Aprobada mediante Resolución N° 014911 del 4 de diciembre de 2015

ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN FINAL DE AÑO

Versión
Fecha de
aprobación:

Área/asignatura: Ciencias naturales - Química		Grado: 10°
Docente: Aly de Jesús Maldonado Murillo		
Competencias del área y grado (anual): Explicación de fenómenos, Uso comprensivo del conocimiento científico, Indagación		
Descripción de las actividades a desarrollar en las actividades de recuperación de final de año y porcentaje evaluativo de cada actividad:	Fecha de presentación, desarrollo de la actividad o evaluación de sustentación:	
1. Realización del taller en grupo de 3 o 5 estudiantes. Valor 30%	1. Semana 13	
2. Sustentación individual del taller. Valor 30%	2. Semana 13	
3. Resolución individual de problemas o preguntas. Valor 40%	3. Semana 13	
4.	4.	

Taller de recuperación final

- Indica en qué múltiplos o submúltiplos de unidades medirías las siguientes cantidades para evitar números demasiado grandes o pequeños:
 - El volumen de un vaso de agua
 - La cantidad de agua contenida en un embalse
 - La distancia entre dos estrellas
 - El tamaño de un átomo
- Clasifico los siguientes fenómenos como cambios físicos o químicos. Justifique sus respuestas:
 - Aserrar madera
 - Pintar una pared
 - Preparar jugo
 - Asar carne.
- Consulta, describe y dibuja los tres modelos atómicos más recientes



INSTITUCIÓN EDUCATIVA BARRIO SAN NICOLÁS

Aprobada mediante Resolución N° 014911 del 4 de diciembre de 2015

ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN FINAL DE AÑO

Versión
Fecha de
aprobación:

4. Explica que es un ion
5. La tabla periódica se ordena según propiedades específicas de los átomos y su configuración electrónica, explique cómo es el orden de la tabla periódica actual.
6. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:
 - A. Óxido de sodio
 - B. Ácido carbónico
 - C. Hidróxido de litio
 - D. Ácido sulfhídrico
 - E. Pentóxido de dicloro
 - F. Sulfito de sodio
 - G. Hidruro de magnesio
7. Cuáles son las características de una reacción química
8. Cuáles son las dos partes de una reacción y explíquelas.
9. Explique los cuatro métodos para balancear las reacciones químicas.
10. Explique los conceptos de reactivo límite, reactivo en exceso y porcentajes de rendimiento.
11. Explica las todas las leyes de los gases ideales y las leyes de los gases reales.
12. Los gases no tienen forma definida ni volumen definido, explique por qué.