



INSTITUCIÓN EDUCATIVA JORGE ROBLEDO
Resolución Departamental N° 10363 de Diciembre 12 de 2000
CODIGO DANE 105001006246 NIT 811.019.634-5

“EDUCANDO EN LA RESPONSABILIDAD, EDUCAMOS PARA LA LIBERTAD”

PLAN DE ACTIVIDADES DE APOYO

AREA / ASIGNATURA: Ciencias Naturales y Ed. Ambiental **Período:** 3

DOCENTE: **GRADO:** 6-1-2-3-4

ESTUDIANTE: _____ **FECHA:** _____

LOGROS A REFORZAR:

- Conformación de la materia
- Estados de la materia.
- Conocimiento de la tabla periódica.

CONTENIDO A REFORZAR:

- El átomo y la constitución de la materia
- Estados de la materia.
- Organización de la tabla periódica.

ACTIVIDADES A REALIZAR:

1. Argumenta en más de 10 renglones porque es importante la química.
2. Explica la importancia que tienen los símbolos y el número atómico en la tabla periódica
3. Explica la diferencia entre los tipos de enlaces químicos.
4. Cuál es la importancia del átomo dibújalo y señala sus partes.
5. Explica los estados de la materia y dibújalos
6. Cual crees es la razón por la cual se necesitamos de la química hoy.
7. Explica algunas de las propiedades de la materia

Contesta las siguientes preguntas relacionadas con los temas a reforzar.

1. Científico que por primera vez propuso un modelo atómico con niveles de energía:
 - a. Thomson.
 - b. Dalton.
 - c. Bohr.
 - d. Rutherford.
2. Pertenecen al primer período de la Tabla Periódica:
 - a. Hidrogeno y Helio.
 - b. Hidrogeno y Litio.
 - c. Helio y Litio.
 - d. Ninguna de las anteriores.
3. Científico que propuso la Tabla Periódica:
 - a. Bohr.
 - b. Rutherford.
 - c. Dimitri Mendeleiev.
 - d. Ninguna de las anteriores.
4. La Tabla Periódica está organizada en:
 - a. Grupos y períodos.
 - b. Filas e hileras.

- c. Familias y filas.
 - d. Ninguna de las anteriores.
5. La Tabla Periódica es un documento de cobertura:
- a. Nacional.
 - b. Mundial.
 - c. Continental.
 - d. Local.
6. El símbolo del elemento químico fósforo es:
- a. Fo.
 - b. F.
 - c. P.
 - d. Po.
7. “N” El nombre de este símbolo químico es:
- a. Neón.
 - b. Nitrógeno.
 - c. Níquel.
 - d. Ninguna de las anteriores.
8. Un buen ejemplo de una propiedad química es:
- a. El Oro tiene una densidad de 19 g/cm³
 - b. El agua hierve a 100 °C
 - c. La Plata se oxida
 - d. El Mercurio es líquido a temperatura ambiente
9. Un cambio físico altera las propiedades físicas de la materia sin causar cambios en su composición. Un cambio químico, también conocido como reacción química, cambia la composición inicial de las sustancias.
- La combustión de la gasolina es un cambio químico porque:
- a. Se forman nuevas sustancias
 - b. Se evapora la gasolina
 - c. La gasolina tiene una composición definida
 - d. Desprende calor
10. La fusión del cobre es un cambio físico porque:
- a. El proceso es exotérmico
 - b. El proceso es espontáneo
 - c. El proceso es reversible
 - d. Hay un cambio molecular
11. Se realiza un cambio químico en:
- a. El encendido de un fósforo
 - b. La caída de un cuerpo
 - c. La congelación del agua
 - d. Un temblor de tierra.

NOTA: Sustentación en las fechas indicadas por la Institución.

BIBLOGRAFIA.

Textos de ciencias naturales, buenastareas.com, videos de you tube . escolar.com, mitarea.net y otros buscadores de internet.

