| LEJLA.G. | INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ | | | | |
|--|--|---|--------|------------|------------------|
| | Proceso: CURRICULAR | | | Código | |
| Nombre del Documento: Planes de mejoramiento | | | | Versión 01 | Página 1 de 2 |
| ASIGNATURA /AREA | | Ciencias Naturales y Educación Ambiental | GRADO: | 11° | |
| PERÍODO | | 1° QUIMICA | AÑO: | 2019 | |
| DOCENTE | | Guillermo Jaramillo Villegas | | | |
| NOMBRE DEL | | Grupo: | | | |
| ESTUDIANTE | | | | | |

LOGROS /COMPETENCIAS:

- -Reconoce los conceptos básicos de las Ciencias Naturales y la Educación Ambiental como ejes transversales de las diferentes áreas del conocimiento que generen personas competentes para su desempeño, orientadas a la prevención, promoción y conservación de hábitos de vida saludables y armónicos con el ambiente, que propicien actitudes de cambio cultural y social.
- -Aplica los diferentes conocimientos adquiridos en el área en el planteamiento y la solución de problemas científicos de la vida cotidiana, el desarrollo de pensamiento lógico, de trabajo en equipo y la consulta investigativa, proyectando los valores Abadistas de respeto, responsabilidad y solidaridad.

TEMAS: Proceso Químico-Ambiental

- -La Materia, propiedades y clasificación
- -Estados de la materia y métodos de separacion
- -La tabla periódica y las propiedades de los elementos guímicos
- -Distribución o configuración electrónica de los elementos representativos
- -Nomenclatura química inorgánica
- -Usos y aplicaciones de las sustancias químicas: Elementos y compuestos
- -El átomo elemento Carbono y sus propiedades
- -Ecosistemas, procesos contaminación-descontaminación del agua. Reciclaje.

ACTIVIDADES DE RECUPERACION A DESARROLLAR:

- 1°-Presentar el cuaderno con todos los **talleres de seguimiento** resueltos del área durante el 1° periodo.
- 2°-Realizar y **presentar en forma escrita el siguiente taller consulta**, con sus definiciones y ejemplos:
- -Definir y dar ejemplos de Átomo, Isotopo, número atómico, masa atómica, materia, energía, iones, elemento, compuestos, biomoleculas, soluciones, mezclas.

- -De acuerdo a su ubicación en la tabla periódica, para cada elemento químico a continuación, dados sus números atómicos(Z), realice su distribución electrónica e identifique su nombre, símbolo, propiedades físico-químicas, usos y aplicaciones:
 - a) Z = 38

- b) Z= 56 c) Z= 34 d) Z= 53 e) Z= 78
- -Para los elementos del punto anterior, establezca la secuencia de formación completa al reaccionar con el Oxígeno y posteriormente con agua (Óxidos, Hidróxidos o ácidos) y de sus nombres en las nomenclatura Tradicional, Stock y Moderna.
- -Seleccione 5 compuestos-sustancias inorgánicos obtenidos del punto anterior, identifique para cada uno de ellos sus propiedades físico-químicas, usos y aplicaciones.
- -Establezca las propiedades características del elemento carbono y de los compuestos orgánicos, su clasificación, sus usos y aplicaciones.

Seleccione 5 ejemplos de sustancias orgánicas de uso común con sus propiedades y usos.

- -Defina 5 métodos o técnicas de separacion de sustancias, que propiedades utilizan y cuales son Sus aplicaciones
- -Explica cómo puede contribuir el reciclaje a la conservación y protección de los recursos naturales, de los ecosistemas y todas las formas de vida en nuestro planeta tierra.
- 3°-Sustentacion escrita y oral.

METODOLOGIA DE LA EVALUACIÓN

Aprendizaje autónomo y acompañado por el docente.

Orientación en la búsqueda de información en Internet.

Explicación y socialización a nivel individual y grupal.

RECURSOS:

-Notas de clase, internet, libro Ciencias Naturales editorial Santillana

OBSERVACIONES:

| FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO | FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/0 EVALUACIÓN |
|--|--------------------------------------|
| NOMBRE DEL EDUCADOR(A) Guillermo Jaramillo Villegas | FIRMA DEL EDUCADOR(A) |
| FIRMA DEL ESTUDIANTE | FIRMA DEL PADRE DE FAMILIA |