CIENCIAS NATIRALES Y QUÍMICA GRADO 7°

JUSTIFICACIÓN: De acuerdo con la misión, visión y filosofía del colegio santa teresita, el area de ciencias naturales, propone formar personas desde una educación evangelizadora, que viviendo cristianamente promuevan la defensa y el respeto a la vida del planeta, para que sean seres humanos competentes para el estudio, el trabajo y la vida en comunidad, en armonía con el ambiente. Esto buscando desarrollar en las estudiantes un pensamiento científico que favorezca la adquisición de conocimientos, destrezas y capacidades a traves de la investigacion cientifica, que le permita contar con una teoría integral del mundo natural, dentro del contexto de un proceso de desarrollo humano equitativo y responsable, que abarque todas las dimensiones, orientando a las estudiantes en el desarrollo de las competencias para que adquiera una concepción de sí mismas, de sus relaciones con la sociedad, la naturaleza, y la solución de problemas de la vida diaria a partir de los saberes contextualizados de las areas (Ciencias naturales, química, física y educación ambiental).

TERCER PERIODO

NÚCLEO TEMÁTICO CIENCIAS NATURALES:

La estructura interna de la materia

El modelo atómico actual

Estructura de Lewis.

Lectura de artículos científicos.

NÚCLEO TEMÁTICO QUÍMICA.

Tabla periódica

Enlaces químicos

Configuración electrónica. Aplicada al modelo de Bohr

CRITERIOS BÁSICOS DE DESEMPEÑO:

**NOTA:** *el siguiente cuadro se puede imprimir y pegar en el cuaderno. no se mate transcribiendo.*

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **FECHA** | **PREGUNTA PROBLEMATIZADORA** | **TEMAS****Ciencias naturales y Química**  | **COMPETENCIAS** |
| **JULIO 6/20****JULIO 9/20** | ¿Qué fuerzas permiten la interacción de la materia?¿Qué importancia tienen las uniones entre átomos para la existencia de la vida? | **presentación de los temas a trabajar en el segundo periodo.** **TRABAJO AUTONOMO CLASES DIGITALES.**La estructura interna de la materiaEl modelo atómico actualEstructura de Lewis.Lectura de artículos científicos. **Química.**Tabla periódica Enlaces químicosConfiguración electrónica. Aplicada al modelo de Bohr  | **SABER CONOCER:** Comprende la formación de estructuras de Lewis. Enuncia los tipos de enlace químico.Identifica las transformaciones de la tabla periódica a través del tiempo y los elementos que conforman la materia existente. **SABER HACER:** Establece grupo y periodo según la configuración electrónica.Efectúa configuraciones electrónicas e interpreta a partir de allí características de los elementos químicos. **SABER SER Y CONVIVIR:** Asume los diferentes roles al trabajar en equipo.Acepta puntos de vista diferentes y los compara con los suyos. **SABER TRASCENDER:** Explica la formación de moléculas y los estados de la materia a partir de fuerzas electrostáticas. Explica y utilizo la tabla periódica como herramienta para predecir procesos químicos.  |

ACTIVIDAD DE INICIO:

Lee atentamente la guía y consigna en tu cuaderno de ciencias naturales y de química el tercer periodo con su respectiva pregunta problematizadora, temas y saberes del periodo.

Nota: en color amartillo resaltado se encuentra el contenido que debe ir en el cuaderno de química

 ***COLEGIO SANTA TERESITA***

 ***LA AMÉRICA – MEDELLÍN***

 ***“A la Verdad por la Virtud y la Ciencia”***

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Guía de aprendizaje #** | **1** | **Periodo** | **3** | **Área - Asignatura** | **Ciencias naturales y Química** | **Grado** | **7** |
| **Docente** | **LUIS FERNANDO OVALLE QUINTERO** | **Eje Temático** | **PRESENTACION DE LOS TEMAS A TRABAJAR DURANTE EL TERCER PERIODO** |
| **Periodo de desarrollo y de entrega** | **4 días**  | **Tiempo de trabajo independiente** | **6 de julio al 9 de julio** |
| **Desempeños** | **en el cuadro. Todos los del periodo.**  |
|  |  |

|  |
| --- |
|  **MOMENTOS DE LA SECUENCIA DE APRENDIZAJE**En ***la página del colegio santa teresita*** **y den educa de norma**, encontraras el archivo sobre *“la estructura interna de la materia*”debes estudiar los conceptos y tenerlos claros para la siguiente sesión, *donde haremos un repaso y trataremos la temática a fondo*. Toma apuntes en tu cuaderno. |

|  |
| --- |
| **ACTIVACIÓN DE SABERES Y CONCEPTOS PREVIOS** |
| **En la clase realizare preguntas enfocadas a temáticas vistas en periodos pasados, preguntas referentes a la temática de la clase y a saberes adquiridos a partir de la lectura y de la visualización de videos, noticias, videos, artículos o conversaciones previas.**  |

|  |
| --- |
| **PRESENTACIÓN DE CONTENIDOS** |
| Las notas del trabajo en casa se pondrán en todos los saberes de la asignatura, por lo tanto, es indispensable cumplir a cabalidad con las actividades.**La estructura interna de la materia**El modelo atómico actualEstructura de Lewis.Lectura de artículos científicos.  |

|  |
| --- |
| **ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE** |
| En ***la página del colegio santa teresita*** **y den educa de norma**, encontraras el archivo sobre *“la estructura interna de la materia*”debes estudiar los conceptos y tenerlos claros para la siguiente sesión, *donde haremos un repaso y trataremos la temática a fondo*. Toma apuntes en tu cuaderno. La clase tendrá participación activa.  |

|  |
| --- |
| **CIERRE Y COMPROMISOS** |
| el siguiente LINK debe usarse a través de microsoft teams, SIEMPRE, para la clase de CIENCIAS NATURALES del GRADO SÉPTIMO de 7:00 AM a 8:00 PM LOS TALLERES Y LAS GUÍAS LOS PODRÁS ENCONTRAR EN LA PÁGINA DEL COLEGIO Y EN EDUCA. RECUERDA LLEGAR TEMPRANO, CONECTATE A TIEMPO.[https://teams.microsoft.com/l/meetup-join/19%3ameeting\_ZDQ5ODYxMjQtMjgyOS00MGI4LWI3NWEtYjk2OWIxMjZlN2U0%40thread.v2/0?context=%7b%22Tid%22%3a%2281ea9480-9e46-4543-a28d-a3e3da61fcee%22%2c%22Oid%22%3a%22be7eaf65-ade2-4fc8-a32a-920e2d951353%22%7d](https://teams.microsoft.com/l/meetup-join/19%3Ameeting_ZDQ5ODYxMjQtMjgyOS00MGI4LWI3NWEtYjk2OWIxMjZlN2U0%40thread.v2/0?context=%7b%22Tid%22%3a%2281ea9480-9e46-4543-a28d-a3e3da61fcee%22%2c%22Oid%22%3a%22be7eaf65-ade2-4fc8-a32a-920e2d951353%22%7d)**NOTA:** el link es reutilizable, es decir será el mismo en cada clase de ciencias, solo para ciencias, el de química es otro link, así que puedes tenerlo a la mano en una hoja de Word en tu escritorio para que ingreses fácilmente a la clase cada sesión.  |