



INSTITUCION EDUCATIVA POPULAR DIOCESANO
"Una Opción para ser persona"

AREA CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL
LOGROS GRADO DÉCIMO
2018

Docente: Diana Carmona Gómez

LOGROS	TEMAS
<p>PRIMER PERIODO - GRADO DECIMO – QUÍMICA</p> <ol style="list-style-type: none">1. Reconoce la materia, sus propiedades y estados. (COGNITIVO)2. Identifica las características propias de cada modelo atómico y establece comparaciones entre los mismos (COGNITIVO)3. Maneja adecuadamente la estructura de la materia y los cambios químicos y/o físicos que experimenta. (COGNITIVO)4. Resolver diferentes ejercicios sobre las propiedades de la materia (densidad, masa y volumen), sus unidades y conversiones aplicándolos a su vida diaria. (COGNITIVO)5. Utilizar el conocimiento adquirido para realizar prácticas de laboratorio sencillas, siguiendo las normas de seguridad y presentar un buen informe sobre ellas. (COGNITIVO)6. Desarrollar y presentar oportunamente, de manera completa y ordenada, los trabajos asignados, y participando proactivamente de las actividades y explicaciones dadas. (ÉTICO)7. Describir, diseñar y explicar una maqueta que muestre la importancia de los ciclos biogeoquímicos en la naturaleza. (CORPORAL) 10 A-B-C (fecha final de entrega Marzo)	<ul style="list-style-type: none">• Historia de la química• La materia• Propiedades de la materia• Estados de la materia y los cambios de estado• Estructura de la materia• Cambios químicos de la materia• Cambios físicos de la materia• El átomo• Modelos atómicos
<p>SEGUNDO PERIODO - GRADO DECIMO – QUÍMICA</p> <ol style="list-style-type: none">1. Comprende la ubicación de los elementos químicos en la tabla periódica, de acuerdo con las propiedades de cada uno. COGNITIVOS2. Usa modelos y representaciones (Bohr, Lewis) que le permiten reconocer la estructura del átomo y su relación con su ubicación en la Tabla Periódica. COGNITIVOS3. Establece la relación entre la distribución de los electrones en el átomo y el comportamiento químico de los elementos explicando cómo esta distribución determina la formación de enlaces químicos. COGNITIVOS4. Utiliza formulas y ecuaciones químicas para representar las reacciones entre compuestos inorgánicos (óxidos, ácidos, hidróxidos, sales) y posteriormente nombrarlos. COGNITIVOS5. Utiliza el conocimiento adquirido para estructurar conceptos, potenciar el pensamiento y presentar un buen informe sobre las prácticas de laboratorio de identificación de las funciones químicas inorgánicas. COGNITIVOS6. Contribuye al buen desarrollo de las clases, al participar y fomentar la cultura de la escucha y la participación activa y respetuosa. (VOLITIVO)7. Evidencia voluntad cuando desarrolla tareas, llega oportunamente a clase y participa activamente de las actividades y explicaciones dadas. VOLITIVO	<ul style="list-style-type: none">• Tabla periódica• Enlaces químicos• Funciones químicas inorgánicas• Nomenclatura de funciones inorgánicas
<p>TERCER PERIODO - GRADO DECIMO – QUÍMICA</p> <ol style="list-style-type: none">1. Balancea ecuaciones químicas dadas, teniendo en cuenta la ley de conservación de la masa y la conservación de la carga. COGNITIVO.2. Explica a partir de relaciones y cálculos cuantitativos (estequiométricos) la formación de nuevos compuestos, en situaciones problemáticas de carácter teórico y práctico COGNITIVO	<ul style="list-style-type: none">• Composición de las moléculas• Ecuaciones• Clasificación de las ecuaciones• Ley de la conservación de la materia• Balanceo de ecuaciones

LOGROS	TEMAS
<p>3. Reconoce adecuadamente los diferentes tipos de reacciones químicas (oxido-reducción, descomposición, neutralización y precipitación) dando ejemplos de cada uno. COGNITIVO</p> <p>4. Establece e Interpreta correctamente ecuaciones químicas. COGNITIVOS</p> <p>5. Utiliza el conocimiento adquirido para plantear una práctica de laboratorio sencilla sobre reacciones químicas, para posteriormente documentarlo con un buen informe. COGNITIVOS</p> <p>6. Participa de manera activa, crítica y responsable de los trabajos individuales y grupales planteados en el periodo ETICO</p> <p>7. Manifiesta interés por la materia, es responsable y cumple con todas las actividades y trabajos asignados dentro del tiempo establecido. VOLITIVO</p>	
<p style="text-align: center;">CUARTO PERIODO - GRADO DECIMO – QUÍMICA</p> <p>1. Elabora una lista de reacciones químicas frecuentes en la vida diaria que tienen relación con las soluciones y reconoce los factores que afectan la formación de las mismas. COGNITIVO</p> <p>2. Explica a partir de las fuerzas intermoleculares (Puentes de Hidrogeno, fuerzas de Van der Waals) las propiedades de las soluciones COGNITIVO</p> <p>3. Identifica los componentes de una solución y representa cuantitativamente el grado de concentración utilizando algunas expresiones matemáticas: % en volumen, % en masa, molaridad (M), molalidad (m). COGNITIVO</p> <p>4. Diseña protocolos experimentales en los cuales utiliza un conjunto de sustancias para identificar y preparar soluciones. COGNITIVO</p> <p>5. Presenta de manera completa, ordenada y en el tiempo establecido los trabajos asignados sobre soluciones. VALORATIVO</p> <p>6. Llega puntualmente a clase, porta bien el uniforme y contribuye con el buen comportamiento en todos los espacios académicos. ETICO</p> <p>7. Contribuye al buen desarrollo de las clases, al participar y fomentar la cultura de la escucha y la participación activa y respetuosa. VOLITIVO</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Soluciones • Propiedades y características de las soluciones • Clases de soluciones • Estequiometria de soluciones químicas