

<p><u>RED DE ALCANCE</u> <u>AREA: Ciencias Naturales</u></p>	<p>ASIGNATURA: CIENCIAS NATURALES- BIOLOGIA / Año 2017 REALIZADO POR: MARIA ISABEL GARRIDO VALENCIA</p>	<p>GRADO: VII B/ V D GRADO 10</p>	<p>PERIODO: I / 30/01 al 06/05</p>
<p>ESTANDAR BÁSICO DE COMPETENCIA: • Relaciono la estructura de las moléculas inorgánicas con sus propiedades físicas y químicas y su capacidad de cambio químico.</p>			
<p>DEBERECHOS BÁSICOS DE APRENDIZAJE</p>	<p>EVIDENCIAS DE APRENDIZAJE</p>	<p>CONCEPTOS Y HABILIDADES CIENTIFICAS</p>	<p>EVALUACION</p>
<p><b>Entorno Físico</b></p> <p>1. Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química (oxido reducción, descomposición, neutralización) posibilitan la formación de compuestos inorgánicos.</p>	<p>1. 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 los compuestos, dados en ejemplos de elementos de la Tabla Periódica</p> <p>2. Balancea ecuaciones químicas dadas por el docente, teniendo en cuenta la ley de conservación de la masa y la conservación de la carga, al determinar cuantitativamente las relaciones molares entre reactivos y productos de una reacción (a partir de sus coeficientes).</p> <p>3. Utiliza fórmulas y ecuaciones químicas para representar las reacciones entre compuestos inorgánicos (óxidos, ácidos, hidróxidos, sales) y posteriormente nombrarlos con base en la nomenclatura propuesta por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (UIPAC).</p> <p>4. Explica a partir de reacciones cuantitativas y reacciones químicas (oxido-reducción, descomposición, neutralización y precipitación) la formación de nuevos compuestos, dando ejemplos de cada tipo de reacción</p>	<p><u>Conceptos: Química ambiente 1U 5.</u> Enlace químico y estado de oxidación</p> <p><u>Conceptos: Química y ambiente 1 U.7</u> Reacciones químicas y ecuaciones químicas, reacciones estequiométricas y no estequiométricas</p> <p><u>Conceptos: Química ambiente 1U 6.</u> Nomenclatura química</p> <p><u>Conceptos: Química y ambiente 1 U.7</u> Reacciones químicas y ecuaciones químicas, clasificación de las reacciones químicas.</p> <p><u>Habilidades científicas</u> Analizar problemas Explorar hechos y fenómenos. Observar, recoger y organizar información relevante. Utilizar diferentes métodos de análisis. Compartir los resultados.</p>	<p>1. Diseña un protocolo experimental para averiguar y reconocer las relaciones entre el tipo de enlace químico y la conductividad y, organiza la información relevante que se registra al observar el comportamiento de las sustancias cuando se someten a la experimentación y da a conocer sus resultados al grupo.</p> <p>2. Aplica los procedimientos para reconocer cuando una reacción química es estequiométrica o no estequiométrica, y da a conocer al grupo sus conocimientos del tema.</p> <p>3. Diseña un protocolo para dar a conocer a su grupo de compañeros las distintas formas de escribir, reconocer y expresar algunos usos de sustancias de la vida cotidiana que sean óxidos, ácidos, bases y sales.</p> <p>4. Diseña un protocolo que permita a nivel experimental averiguar y reconocer los distintos tipos de reacciones químicas: oxido-reducción, descomposición, neutralización y precipitación, así como, la formación de nuevos compuestos, dando ejemplos de la vida cotidiana para cada tipo de reacción</p>

