

CIENCIAS III

Bloque III. Las propiedades de los materiales y su clasificación química

Maestra: Myriam Ruth Marroquín Casco.

APRENDIZAJE ESPERADO	CONTENIDO										
<ol style="list-style-type: none"> Identifica algunas propiedades de los metales (maleabilidad, ductilidad, brillo, conductividad térmica y eléctrica) y las relaciona con determinadas aplicaciones tecnológicas. Identifica en su comunidad aquellos productos elaborados con diferentes metales (cobre, aluminio, plomo, hierro), a fin de tomar decisiones para promover su reducción, reuso y reciclado Identifica el análisis y la sistematización de resultados como característicos del trabajo científico realizado por Canizzaro al establecer la distinción entre masa molecular y masa atómica Identifica la importancia de la organización y sistematización de elementos con base en su masa atómica, en la tabla periódica de Mendeleiev, que lo llevo a la predicción de algunos elementos aún desconocidos. Argumenta la importancia y los mecanismos de la comunicación de ideas y productos de la ciencia como una forma de socializar el conocimiento. Identifica la información de la tabla periódica, analiza sus regularidades y su importancia en la organización de los elementos químicos. Identifica que los átomos, de los diferentes elementos, se caracterizan por el número de protones que los forman 	<p>¿CUAL ES LA IMPORTANCIA DE REDUCIR, REUSAR Y RECICLAR LOS METALES?</p> <ul style="list-style-type: none"> Propiedades de los metales Toma de decisiones relacionada con: la reducción, reuso y reciclado de metales <p>SEGUNDA REVOLUCIÓN DE LA QUÍMICA</p> <ul style="list-style-type: none"> El orden de la diversidad de las sustancias: Aportaciones del trabajo de Canizzaro y Mendeleiev. <p>TABLA PERIÓDICA: ORGANIZACIÓN Y REGULARIDADES DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS</p> <ul style="list-style-type: none"> Regularidades de la tabla periódica de elementos químicos representativos. Carácter metálico, valencia, número y masa atómica <p>REACCIONES QUIMICAS</p>										
CUADRO DE EVALUACIÓN	OBSERVACIONES										
<table> <tr> <td>Examen bimestral</td> <td>0 – 40 %</td> </tr> <tr> <td>Proyecto tabla periódica</td> <td>0- 20%</td> </tr> <tr> <td>Laboratorio</td> <td>0 – 20%</td> </tr> <tr> <td>Apuntes, moddle , tareas</td> <td>0 – 20%</td> </tr> <tr> <td>TOTAL</td> <td>0 – 100 %</td> </tr> </table>	Examen bimestral	0 – 40 %	Proyecto tabla periódica	0- 20%	Laboratorio	0 – 20%	Apuntes, moddle , tareas	0 – 20%	TOTAL	0 – 100 %	<p>Actividades del cuaderno diariamente firmadas en clase</p> <p>Lectura bimestral, antioxidantes</p>
Examen bimestral	0 – 40 %										
Proyecto tabla periódica	0- 20%										
Laboratorio	0 – 20%										
Apuntes, moddle , tareas	0 – 20%										
TOTAL	0 – 100 %										