

CRONOGRAMA QUIMICA, PRIMER PERIODO 2018

GRADO NOVENO

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<p>Conversión de unidades. Los estados de agregación de la materia. La teoría cinética molecular de la materia. Los sólidos y sus propiedades. Los líquidos y sus propiedades. Los gases y sus propiedades. El estado plasma. El estado condensado de Bose-Einstein. El gas termiónico. Los coloides y sus propiedades.</p>	<p>SABER: Identifica las características que permiten clasificar los materiales y su organización molecular.</p> <p>HACER: Realiza la práctica propuesta para el tema, analiza los resultados obtenidos y los presenta en clase.</p>	<p>Del 29 de enero al 02 de febrero Quiz # 1 sobre conversión de unidades.</p> <p>Del 12 al 16 de febrero. Evaluación # 1. Conversión de unidades, manejo de la calculadora, estados y teoría cinética molecular de la materia.</p> <p>Del 12 al 16 de marzo. Pruebas Externas. Evaluación # 2 sobre los coloides y sus propiedades.</p> <p>Del 20 al 23 de marzo. Laboratorio y actividad grafiti.</p> <p>Del 26 de febrero al 02 de marzo. Actividad artículo científico.</p> <p>Transcurso del periodo se asignan dos tareas y se recoge el cuaderno.</p>	<p>SABER: 50%</p> <p>Saber 5%. Quiz # 1.</p> <p>Saber 10%. Evaluación # 1.</p> <p>Saber 20%. Prueba externa. Saber 15%. Evaluación # 2.</p> <p>HACER: 40%</p> <p>Hacer 5% practica de laboratorio. 5% Informe.</p> <p>Hacer 5%. Actividad</p> <p>Hacer 5%. Tareas. Hacer 20%. Cuaderno</p>

	<p>SER: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades escolares del ISC.</p>	<p>Autoevaluación: Del 05 al 09 de marzo. Coevaluación: Del 05 al 09 de marzo.</p>	<p>Autoevaluación: 5%. Coevaluación: 5%</p>
--	---	--	---

CRONOGRAMA CIENCIAS NATURALES, QUÍMICA PRIMER PERIODO 2018

GRADO DÉCIMO

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<ul style="list-style-type: none"> • Historia de la química • Recomendaciones para trabajar en el laboratorio • Informe de laboratorio • Clasificación de la materia. • Propiedades físicas y químicas de la materia. • Enlaces químicos • Ley del octeto • Fuerzas Intermoleculares • Composición porcentual • Fórmula Molecular • Fórmula Empírica 	<p>SABER: Explica las teorías de los modelos atómicos y las propiedades periódicas de los elementos químicos</p> <p>Establece relaciones cualitativas y cuantitativas entre la masa, el volumen y la densidad.</p> <p>HACER: Desarrolla habilidades en las prácticas de laboratorio, interés y actitud positiva por la química.</p> <p>SER: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades escolares del ISC.</p>	<p>Del 15 al 19 de enero: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 22 al 26 de enero: Explicación, ejercicios. Taller # 1.</p> <p>Del 29 de enero al 02 de febrero: Explicación, ejercicios. Examen # 1.</p> <p>Del 05 al 09 de febrero: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 12 al 16 de febrero: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 19 al 23 de febrero: Explicación, ejercicios. Taller # 2. (corte académico)</p> <p>Del 26 de febrero al 02 de marzo: Explicación, ejercicios. Examen # 2.</p> <p>Del 05 al 09 de marzo: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 12 al 16 de marzo: Explicación, ejercicios. Taller # 3. (pruebas externas)</p> <p>Del 20 al 23 de marzo: Explicación, ejercicios. Examen # 3.</p>	<p>SABER: (50%), el cual se repartirá de la siguiente manera:</p> <ul style="list-style-type: none"> * 3 Exámenes (10 % c/u) * Prueba externa (20%) <p>HACER: (40%), serán repartidos de la siguiente manera:</p> <ul style="list-style-type: none"> * 3 Talleres (20%) * Laboratorio (20 %) <p>SER: (10%), 5% de co - evaluación y 5% de autoevaluación.</p>

CRONOGRAMA CIENCIAS NATURALES, QUÍMICA PRIMER PERIODO 2018

GRADO UNDÉCIMO

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<ul style="list-style-type: none"> • Equilibrio químico. • Análisis químico cualitativo • Análisis químico cuantitativo • El Petróleo • El átomo de carbono • La capacidad de enlace del átomo de carbono. • Clasificación de los compuestos orgánicos. • Determinación de las distintas fórmulas químicas. • Alcanos. • Alquenos. • Alquinos. • Nomenclatura orgánica. • Isomería y clases de isomería. • Las funciones orgánicas y su grupo funcional • Nomenclatura orgánica. 	<p>SABER: Utiliza la expresión de la constante de equilibrio en la solución de situaciones problema.</p> <p>Establece relaciones cualitativas y cuantitativas entre la masa, el volumen y la densidad</p> <p>HACER: Desarrolla habilidades en las prácticas de laboratorio, interés y actitud positiva por la química.</p> <p>SER: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades escolares del ISC.</p>	<p>Del 15 al 19 de enero: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 22 al 26 de enero: Explicación, ejercicios. Taller # 1.</p> <p>Del 29 de enero al 02 de febrero: Explicación, ejercicios. Examen # 1.</p> <p>Del 05 al 09 de febrero: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 12 al 16 de febrero: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 19 al 23 de febrero: Explicación, ejercicios. Taller # 2. (corte académico)</p> <p>Del 26 de febrero al 02 de marzo: Explicación, ejercicios. Examen # 2.</p> <p>Del 05 al 09 de marzo: Explicación, ejercicios.</p> <p>Del 12 al 16 de marzo: Explicación, ejercicios. Taller # 3. (pruebas externas)</p> <p>Del 20 al 23 de marzo: Explicación, ejercicios. Examen # 3.</p>	<p>SABER : (50%), el cual se repartirá de la siguiente manera:</p> <p>* 3 Exámenes (10 % c/u)</p> <p>* Prueba externa (20%)</p> <p>HACER : (40%), serán repartidos de la siguiente manera:</p> <p>* 3 Talleres (20%)</p> <p>* Laboratorio (20 %)</p> <p>SER: (10%), 5% de co - evaluación y 5% de autoevaluación.</p>