

CRONOGRAMA DE QUÍMICA, CUARTO PERIODO

GRADO: NOVENO (9°)

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<p>El agua y las soluciones.</p> <p>¿Qué tiene de particular la molécula del agua?</p> <p>Propiedades físicas y químicas del agua.</p> <p>¿Qué son las soluciones?</p> <p>¿Cómo se clasifican las soluciones?</p> <p>¿Qué es la solubilidad?</p> <p>¿Cómo se cuantifica la cantidad de soluto disuelto en una solución?</p> <p>Las unidades físicas de concentración de las soluciones.</p> <p>Las unidades químicas de concentración de las soluciones.</p> <p>Propiedades coligativas de las soluciones.</p>	<p>SABER: Argumenta sobre las propiedades físicas y químicas del agua.</p> <p>Describe los fundamentos de la solubilidad y su utilidad en la cotidianidad.</p> <p>Analiza las propiedades coligativas y busco ejemplos en mi cotidianidad.</p> <p>Explica la importancia del agua desde ejemplos cotidianos.</p> <p>HACER: Comprueba explicaciones científicas mediante prácticas de laboratorio.</p> <p>Desarrolla ejercicios que ponen en práctica las unidades de concentración de las soluciones.</p> <p>Plantea ejemplos de la vida cotidiana que den cuenta de la importancia del agua para los seres vivos, los ecosistemas y los sistemas químicos.</p>	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Semana de 11 al 15 de septiembre. Explicación. Ejercicios ✓ Semana del 18 al 22 de septiembre. Explicación. Ejercicios ✓ Semana del 25 al 29 de septiembre. Explicación. Ejercicios. ✓ Semana del 2 al 6 de octubre. Explicación. Examen escrito de lo visto hasta el momento. ✓ Semana del 17 al 20 de octubre. Explicación. Taller de lo visto hasta el momento. ✓ Semana del 23 al 27 de octubre. Examen. 	<p>SABER: 50%</p> <p>Prueba externa: 20%.</p> <p>Los laboratorios y evaluaciones equivale al 30% corresponde al saber.</p> <p>HACER: 40%</p> <p>Trabajo en clase, consultas, aplicación tecnológica, participación: 35%</p> <p>Tareas: 5%</p> <p>SER: 10%</p> <p>Autoevaluación: 5%</p> <p>Coevaluación: 5%</p>

	<p>Expone las propiedades físicas y químicas del agua.</p> <p>SER: Identifica claramente el proyecto Empresallismo como elemento distintivo del ISC.</p>	<p>Pruebas Externas. (25 y 26).</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Semana del 30 de octubre al 3 de noviembre. Explicación. Actividades de recuperación). Sustentación. ✓ Semana del 7 al 10 de noviembre. Ejercicios. Explicación. Ejercicios. Examen. ✓ Semana del 14 al 17 noviembre. Explicación. Ejercicios tipo Icfes del tema visto en clase en el año. (Actividad de recuperación). <p>Semana del 22 al 25 de noviembre. Semana de Mejoramiento. Taller.</p>	
--	---	---	--

Javier.cárdenas@isc.edu.co

CRONOGRAMA DE QUÍMICA, CUARTO PERIODO

GRADO: DÉCIMO (10°)

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<ul style="list-style-type: none"> • Cálculos Estequiométricos • Reactivo límite • Pureza de los reactivos • Eficiencia de una reacción química • Rxs en soluciones, gases, en secuencia. • Teoría de colisiones • Energía de activación • Factores que modifican la velocidad de una reacción • Rxs en secuencia • Rxs en gases • Rxs en soluciones • El equilibrio químico y las reacciones reversibles • Ley de equilibrio químico • Factores que modifican un estado de equilibrio químico • Equilibrio en soluciones acuosas • Teorías acerca de los conceptos de ácido y base • Equilibrio iónico del agua • Concepto de pH • Los indicadores químicos • Los procesos de neutralización y titulación 	<p>SER : Propone soluciones creativas a los conflictos o problemas personales, institucionales o familiares</p> <p>SABER : Identifica las soluciones como materiales fundamentales en el trabajo químico.</p> <p>Explica las propiedades fisicoquímicas de los estados de agregación.</p> <p>Reconoce la importancia de las unidades de concentración dentro del análisis experimental</p> <p>HACER: Desarrolla habilidades en las prácticas de laboratorio.</p>	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Semana de 11 al 15 de septiembre. Explicación. ✓ Semana del 18 al 22 de septiembre. Explicación. ✓ Semana del 25 al 29 de septiembre. Explicación ✓ Semana del 2 al 6 de octubre. Explicación. ✓ Semana del 17 al 20 de octubre. Explicación. Taller de lo visto hasta el momento. ✓ Semana del 23 al 27 de octubre. Examen. Pruebas Externas. (25 y 26) ✓ Semana del 30 de octubre al 3 de noviembre. Explicación. ✓ Semana del 7 al 10 de noviembre. Explicación. Ejercicios. Taller tipo Icfes de los temas vistos en el 	<p>SABER: 50%</p> <p>Prueba externa: 20%.</p> <p>Los laboratorios y evaluaciones equivale al 30% corresponde al saber.</p> <p>HACER: 40%</p> <p>Trabajo en clase, consultas, aplicación tecnológica, participación: 35%</p> <p>Tareas: 5%</p> <p>SER: 10%</p> <p>Autoevaluación: 5%</p> <p>Coevaluación: 5%</p>

		<p>periodo académico. Sustentación.</p> <ul style="list-style-type: none">✓ Semana del 14 al 17 noviembre. Explicación. Ejercicios. Taller tipo Icfes de los temas vistos en el año escolar.✓ Semana del 21 al 24 de noviembre Semana de Mejoramiento. Taller.	
--	--	---	--

Javier.cárdenas@isc.edu.co

CRONOGRAMA DE QUIMICA, CUARTO PERIODO

GRADO: DÉCIMO 10°

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<ul style="list-style-type: none"> • Cálculos Estequiométricos • Reactivo límite • Pureza de los reactivos • Eficiencia de una reacción química • Teoría de colisiones • Energía de activación • Factores que modifican la velocidad de una reacción • El equilibrio químico y las reacciones reversibles • Ley de equilibrio químico • Factores que modifican un estado de equilibrio químico • Equilibrio en soluciones acuosas • Teorías acerca de los conceptos de ácido y base • Equilibrio iónico del agua • Concepto de pH • Los indicadores químicos • titulación 	<p>SABER:</p> <p>Identifica las soluciones como materiales fundamentales en el trabajo químico.</p> <p>HACER:</p> <p>Reconoce la importancia de las unidades de concentración dentro del análisis experimental.</p> <p>SER:</p> <p>Propone soluciones creativas a los conflictos o problemas personales, institucionales o familiares.</p>	<p>Quices todas las clases</p> <p>Consultas todas clases</p> <p>Socialización de tareas, y actividades.</p> <p>Exposiciones</p> <p>Feria Ciencias : 4 y 5 Octubre</p> <p>Corte Académico 18 octubre</p> <p>Aplicación Tecnológica se realiza en clase en el mes de Septiembre</p> <p>Envío corta académico a padres : 23 octubre</p> <p>Pruebas externas : 24 Octubre</p> <p>Plan de mejoramiento: Semana del 7 noviembre.</p>	<p>Saber: 50%</p> <p>(30% exámenes y laboratorio)</p> <p>(20% prueba Externa)</p> <p>Hacer: 40%</p> <p>(5% Tareas)</p> <p>(35 % Trabajo en Clase, aplicación Tecnológica,)</p> <p>Ser: 10%</p> <p>(5% Autoevaluación)</p> <p>(5% Coevaluación)</p>

CORREO DOCENTE: manuel.carvajal@isc.edu.co

Atención a padres de familia: jueves 10:15- 11:05

CRONOGRAMA DE QUIMICA, CUARTO PERIODO

GRADO ONCE (11°)

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<ul style="list-style-type: none"> • Petróleo • Hidrocarburos cíclicos y cicloalcanos • Propiedades de los hidrocarburos • Reacciones de polimerización • Polímeros • Métodos de preparación de hidrocarburos • El benceno, Propiedades químicas • Alcoholes • Fenoles • Éteres • Aldehídos • Cetonas • Formación de hemiacetales y acetales mediante la reacción con alcohol • Ácidos carboxílicos y sus derivados • Propiedades de los ácidos carboxílicos • Ésteres • Síntesis del poliéster • Las amidas • Haluros de ácido 	<p>SABER: Analiza las propiedades físico-químicas de los compuestos orgánicos y su importancia para el ser vivo.</p> <p>HACER: Manipula los elementos y realizar una práctica de laboratorio</p> <p>SER: Propone soluciones creativas a los conflictos o problemas personales, institucionales o familiares.</p>	<p>Quices todas las clases</p> <p>Consultas todas clases</p> <p>Socialización de tareas, y actividades.</p> <p>Exposiciones</p> <p>Feria Ciencias : 4 y 5 Octubre</p> <p>Corte Académico 18 octubre</p> <p>Aplicación Tecnológica se realiza en clase en el mes de Septiembre</p> <p>Envío corta académico a padres : 23 octubre</p> <p>Pruebas externas : 24 Octubre</p> <p>Plan de mejoramiento: Semana del 7 noviembre.</p>	<p>SABER: 50% (30% exámenes y laboratorio) (20% prueba Externa)</p> <p>HACER: 40% (5% Tareas) (35 % Trabajo en Clase, aplicación Tecnológica,)</p> <p>SER: 10% (5% Autoevaluación) (5% Coevaluación)</p>

<ul style="list-style-type: none">• Aminas, propiedades de las aminas• Las aminas aromáticas y las sustancias colorantes Los nitrilos			
--	--	--	--

CORREO DOCENTE: manuel.carvajal@isc.edu.co

Atención a padres de familia: jueves 10:15- 11:05