

CRONOGRAMA TERCER PERIODO DE CIENCIAS NATURALES: QUÍMICA

GRADO: NOVENO

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:</p> <p>% m / m, % m / v, % v</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 busca ejemplos en su 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</p>	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Semana de Junio 8 al 12. Explicación. ✓ Semana de Julio 4 al 8. Explicación. Ejercicios. ✓ Semana de Julio 11 al 15. Explicación. Ejercicios. Taller. Examen. ✓ Semana de Julio 18 al 22. Explicación. Ejercicios ✓ Semana de Julio 25 al 29. Ejercicios. Taller. ✓ Semana del Agosto 1 al 5. Explicación. Ejercicios. Evaluación escrita. Corte de periodo académico. ✓ Semana de Agosto 8 al 12 Explicación. Ejercicios. ✓ Semana de Agosto 15 al 19. Explicación. Ejercicios. Pruebas externas. ✓ Agosto 22 al 26. Explicación Examen. 	<p>SABER 50%</p> <p>La prueba externa vale 20%</p> <p>El laboratorio, varios exámenes equivalen al 30% del saber.</p> <p>HACER: 40%</p> <p>Corresponde a talleres, trabajo en clase, aplicación tecnológica.</p> <p>Tareas 5%</p> <p>SER 10%</p> <p>Autoevaluación 5%</p> <p>Coevaluación 5%</p>

<p>/ v, ppm</p> <p>Las unidades químicas de concentración: M,m, N, X.</p>	<p>cotidiana que den cuenta de la importancia del agua para los seres vivos, los ecosistemas y los sistemas químicos.</p> <p>Expone las propiedades físicas y químicas del agua.</p> <p>SER: Propone soluciones creativas a los conflictos o problemas personales, institucionales o familiares.</p>	<p>Ejercicios</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Semana del 29 de Agosto a Sept 2. Explicación. Ejercicios. ✓ Semana del 5 al 9 de septiembre. Semana de Mejoramiento. <p>Todas las clases se sacan notas.</p>	
---	---	--	--

CRONOGRAMA TERCER PERIODO DE CIENCIAS NATURALES: QUÍMICA

GRADO: DÉCIMO

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<ul style="list-style-type: none"> • Cálculos químicos Mol – Mol Mol – Masa Masa - Masa • Factores de conversión • Términos y símbolos en una reacción química. • Clases de cálculos químicos • Reactivo Límite • Pureza de los reactivos • Rendimiento de una reacción química • Leyes ponderables • Reacciones químicas • Estequiometría de Gases • Estequiometría en secuencia • Estequiometría en soluciones • La electrólisis • Factores que modifican la velocidad de una reacción • Teoría de colisiones • Energía de activación • Concepto de pH 	<p>SABER: Explica de manera clara las características de las diferentes reacciones químicas y los métodos que existen para balancearlas.</p> <p>Propone soluciones para balancear una ecuación química utilizando el concepto de mol y molécula.</p> <p>HACER:</p> <p>Desarrolla habilidades en las prácticas de laboratorio.</p> <p>SER:</p> <p>Propone soluciones creativas a los conflictos o problemas personales, institucionales o familiares.</p>	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Semana de Junio 4 al 9. Explicación. ✓ Semana de Julio 4 al 7. Explicación. Ejercicios. ✓ Semana de Julio 10 al 14. Explicación. Ejercicios. Taller. Examen. ✓ Semana de Julio 17 al 21. Explicación. Ejercicios ✓ Semana de Julio 24 al 28. Ejercicios. Talleres. ✓ Semana del 31 de Julio al 4 de Agosto. Explicación. Ejercicios. Evaluación escrita. Corte de periodo académico. ✓ Semana de Agosto 8 al 11 Explicación. Ejercicios. ✓ Semana de Agosto 15 al 18. 	<p>SABER 50%</p> <p>La prueba externa vale 20%</p> <p>El laboratorio, varios exámenes equivalen al 30% del saber.</p> <p>HACER: 40%</p> <p>Corresponde a talleres, trabajo en clase, aplicación tecnológica.</p> <p>Tareas 5%</p> <p>SER 10%</p> <p>Autoevaluación 5%</p> <p>Coevaluación 5%</p>

		<p>Explicación. Ejercicios. Pruebas externas.</p> <ul style="list-style-type: none">✓ Agosto 22 al 25. Explicación Examen. Ejercicios✓ Semana del 29 de Agosto al sept 1. Explicación. Ejercicios.✓ Semana del 4 al 8 de septiembre. Semana de Mejoramiento <p>Todas las clases se sacan notas.</p>	
--	--	---	--

CRONOGRAMA TERCER PERIODO DE CIENCIAS NATURALES: QUÍMICA

10 QUÍMICA

CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<p>Factores de conversión Términos y símbolos en una reacción química. Clases de reacciones químicas Leyes ponderables Balanceo de reacciones químicas Cálculos estequiométricos Mol – Mol Mol – Masa Masa - Masa Clases de cálculos químicos Reactivo Límite Pureza de los reactivos Rendimiento de una reacción química Estequiometria de Gases Estequiometria en secuencia Estequiometria en soluciones</p>	<p>SABER: Explica de manera clara las características de las diferentes reacciones químicas y los métodos que existen para balancearlas.</p> <p>Propone soluciones para balancear una ecuación química utilizando el concepto de mol y molécula.</p> <p>HACER: Desarrolla habilidades en las prácticas de laboratorio.</p> <p>SER: Propone soluciones creativas a los conflictos o problemas personales, institucionales o familiares.</p>	<p>Quices todas las clases Consultas todas clases Socialización de tareas, y actividades. Exposiciones Corte Académico semana del 31 julio Aplicación Tecnológica se realiza en clase en el mes de Agosto Pruebas Externas semana del 21 Agosto Plan de Mejoramiento semana del 4 septiembre</p>	<p>SABER: 50% (30% exámenes y laboratorio) (20% prueba Externa) Hacer: 40% (5% Tareas) (35 % Trabajo en Clase, aplicación Tecnológica,) Ser: 10% (5% Autoevaluación) (5% Coevaluación)</p>

11 QUÍMICA			
CONTENIDOS	LOGROS	FECHAS	PORCENTAJE
<ul style="list-style-type: none"> • Clases de reacciones orgánicas • Mecanismos de reacciones orgánicas • La polaridad en las moléculas orgánicas • Metabolismo • El proceso de fotosíntesis • La fotosíntesis y la cadena alimenticia • El proceso de la respiración <p>La fermentación: un proceso citoplasmático</p>	<p>SABER: Explica las propiedades de las reacciones químicas que se dan dentro de los alcoholes, fenoles y éteres.</p> <p>HACER: Desarrolla habilidades en las prácticas 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>Corte Académico semana del 31 julio</p> <p>Aplicación Tecnológica se realiza en clase en el mes de Agosto</p> <p>Pruebas Externas semana del 21 Agosto</p> <p>Plan de Mejoramiento semana del 4 septiembre</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>

