

INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA MILAGROSA

Cronograma de actividades y evaluaciones por periodos año 2013

Cognitivo : Cada periodo comprende mínimo dos evaluaciones del 20%

Procedimental : Cinco talleres o actividades para el aspecto procedimental Como mínimo.

Social : Comprende la puntualidad, los trabajos relacionados con el prae, el proyecto de desastres y el de sexualidad.

Para mejor comprensión observar la tabla del final

El primero es en la semana número Cuatro y el segundo en la semana número nueve.

Puede estar sujeta a cambios que se informarán a su tiempo.

Para el cuarto periodo (el grado undécimo tendrá en el aspecto cognitivo una nota que será de acuerdo al puntaje ICFES)

De la siguiente forma.

80% hacia arriba cinco en el 100%

70% a 79% 5.0 en el 40 % cognitivo

65 % a 70% cinco en un 20% cognitivo

60% a 64% cuatro en un 20 % del cognitivo.

Menor del 60% se realiza una regla de tres.. Ejemplo si 5 = 100% cuanto el 40%

CRONOGRAMA GRADO UNDÉCIMO

PERIODO UNO

FECHA	CONTENIDOS
ENERO 21	ORGANIZACIÓN DE GRUPOS
ENERO 22-25	CONTENIDOS DEL PERIODO FORMA DE EVALUAR PAGINA WEB

	http://quimicamilagrosa.jimdo.com/
<p>Enero 28-febrero 01</p> <p>Taller número uno 8%</p>	<p>Aspectos analíticos de sustancias</p> <p>Interpretación de graficas</p> <p>Temperatura</p> <p>Balanceo y estequiometria</p>
<p>Febrero 3- febrero 7</p> <p>11-1 11-2 11-3</p> <p>El carbono=número de carbonos y nombre-alcano-alquenos-alquinos</p> <p>Continuación del Taller número uno 8%</p>	<p>Aspectos analíticos de mezclas y sustancias</p> <p>Identificación de productos y reactivos mol a mol</p> <p>Interpretación grafica de:</p> <p>Formula molecular, formula estructural- formula empírica</p> <p>Densidad</p> <p>Propiedades periódicas</p> <p>Numero atómico-</p> <p>Masa atómica</p> <p>Conservación de la materia.</p> <p>Reactivo limite</p> <p>Cálculos estequiometricos.</p> <p>Isómeros</p> <p>El carbono=numero de carbonos y nombre-alcanos-alquenos-alquinos</p>

<p>Febrero 10-14</p> <p>taller número dos</p>	<p>Numero de oxidación</p> <p>tetravalente</p> <p>ramificaciones</p> <p>Grupos funcionales de la química orgánica.</p>
<p>Febrero 17-21</p> <p>Laboratorios trabajados para un total de 8%</p> <p>Lab 1</p>	<p>LABORATORIO Aspectos analíticos de mezclas y sustancias</p> <p>GRAFICAR PROPIEDADES DE LA MATERIA.</p> <p>Nombrar cadenas abiertas de alcanos, alquenos, alquinos y grupos funcionales.</p>
<p>Febrero 25-01</p> <p>Taller número tres 8%</p>	<p>GRUPOS FUNCIONALES Y combinaciones con enlaces dobles</p> <p>11-3 reacciones de hidrogenación y halogenación para romper alquenos</p>
<p>Marzo 3-7</p> <p>Lab 2</p>	<p>Laboratorio sobre</p> <p>Aspectos analíticos de mezclas</p> <p>Propiedades físico-químicas de sustancias.</p> <p>Identificación de elementos, compuestos y mezclas en los ingredientes.</p> <p>Diferenciación de mezclas y</p> <p>Separación de mezclas por medio de la Elaboración de lecherita, chocolatada</p>

	<p>choco-leche muss, mayonesa.</p> <p>Aspectos analíticos de los grupos funcionales y ramificaciones</p>
<p>MARZO 10-14</p> <p>Evaluación acumulativa 20 %</p>	<p>Evaluación acumulativa</p> <p>Aspectos analíticos de los grupos funcionales y de las cadenas cíclicas</p> <p>Benceno, fenol</p>
<p>MARZO 17-22</p> <p>Taller número cuatro</p>	<p>Aspectos analíticos de sustancias y compuestos.</p>
<p>Abril 1-5</p> <p>Lab 3</p> <p>Socialización de resultados cognitivos, sociales y procedimentales, autoevaluación.</p>	<p>Semana de retroalimentación.</p> <p>Análisis de temas con dificultades.</p> <p>Socialización de resultados cognitivos, sociales y procedimentales, autoevaluación.</p> <p>Laboratorio.</p> <p>Fabricación de productos de aseo</p> <p>Determinación de componentes en cada ingrediente</p> <p>Reacciones exotérmicas y comparativa con las endotérmicas.</p>

PERIODO DOS

FECHA	CONTENIDOS
<p>abril 8 AL 12</p> <p>taller número uno 8%</p>	<p>Planeación para segundo periodo</p> <p>Forma de evaluar</p> <p>Actividades a realizar.</p> <p>funciones químicas de :</p> <p>ácidos</p> <p>Alcoholes</p> <p>Éter y Ester</p> <p>Amida y amina</p>
<p>Abril 15 al 19</p> <p>Continuación taller número uno</p>	<p>Las reacciones químicas a través de las ecuaciones.</p> <p>- Ley de la conservación de la materia.</p>
<p>Abril 22 al 26</p> <p>Laboratorios presentan un total del 8%</p> <p>Lab 1</p>	<p>Laboratorio:</p> <p>Reacciones químicas</p> <p>Factores que afectan las reacciones químicas.</p> <p>Electricidad y conductores de electricidad.</p> <p>Calor, pH, naturaleza de la sustancia.</p> <p>Identificación de propiedades de ácidos e hidróxidos, metales y no metales.</p> <p>Tinciones para identificar pH</p>

	<p>Escalas de pH</p> <p>Propiedades del repollo morado o lombarda</p> <p>Fenolftaleína como indicador.</p> <p>Azul de bromo timol.</p> <p>Azul de metileno.</p> <p>Rojo de metilo.</p>
<p>Abril 29 a mayo 3</p> <p>Taller número dos 8%</p>	<p>análisis físico-químicos de sustancias y mezclas</p> <p>el carbono y sus grupos funcionales</p> <p>Cadenas sencillas, ramificadas y enlaces.</p>
<p>Mayo 6-10</p> <p>Evaluación 20% acumulativa</p>	<p>Evaluación 20% acumulativa</p> <p>Laboratorio:</p> <p>Propiedades químicas de los azúcares” Azúcares reductores”</p> <p>Identificación y separación de grasas en los alimentos, propiedades de las proteínas e identificación por medio de reacciones químicas”</p> <p>de carbohidratos de acuerdo con el número de unidades y grupo funcional</p>
<p>Mayo 11-15.</p>	<p>propiedades</p>

Lab 3	Fisicoquímicas de los carbohidratos
Mayo 18-22	Estructuras de: monosacáridos, disacáridos y polisacáridos. Esquemas de grupo carboxilo.
Mayo 25 al 30 Taller número 4 8%	Grupos funcionales de las grasas y aceites.
	moléculas del péptido respecto a los aminoácidos este tema queda aplazado, debido a que se dedica esta semana al Proyecto Ambiental Escolar (PRAE)
Junio 2-6 Evaluación del 20 %	<u>Evaluación del 20 %</u>

PERIODO TRES

Fecha	Contenidos
Julio 8- 12 Taller número uno 8%	Planeación para tercer periodo Forma de evaluar Actividades a realizar. Trabajo en equipos con talleres pruebas icfes
Julio 15-19	Taller sobre preguntas tipo ICFES, basadas en aspectos analíticos de

Continuación Taller número uno	sustancias y mezclas y grupos funcionales
Julio 22-26 Evaluación 8%	Evaluación del 8% Los Hidrocarburos Isómeros Carbonos primarios Carbonos secundarios Carbonos terciarios y cuaternarios
Julio 29-agosto 2 Taller número dos 8%	Modelos del carbono en: Átomos Compuestos Elemento Moléculas Funciones orgánicas en isómeros de función
Agosto 5-9 Evaluación 16 %	EVALUACIÓN 16% <u>Describir y dar sentido a problemáticas expuestas</u> <u>DENSIDAD DEL AGUA Y CAMBIOS.</u> <u>ESCALAS DE TEMPERATURA.</u> MASA MOLAR, GRAMOS MOL, REACTIVO LÍMITE <u>LEY DE PROPORCIONES</u>
Agosto 12-16 Taller número tres 8%	Identificación de fórmulas estructurales de compuestos y sustancias de uso común.

	REACCIONES QUIMICAS HALOGENACIÓN HIDROGENACIÓN COMBUSTION ESTERIFICACIÓN
Agosto 19- 23 Taller número 4 8 %	ESTERIFICACIÓN REACCIONES CON ALCOHOL PRIMARIOS Y SECUNDARIOS
Agosto 26-30 Taller número 5 8 %	GRUPOS FUNCIONALES EN DROGAS ESTIMULANTES Y PSICOACTIVAS. TALLER EN EQUIPOS REFUERZO SOBRE REACCIONES QUÍMICAS ORGANICAS
Septiembre 2-6 autoevaluación.	Socialización de notas, corrección para estudiantes que presenten inconformidad, autoevaluación. Personas que deben reforzar
Septiembre 9-13	<u>Introducción a las sustancias psicoactivas</u> <u>consulta sobre sustancias psicoactivas</u>

PERIODO CUATRO

FECHA	CONTENIDOS
-------	------------

<p>Septiembre 16-20</p> <p>Taller número uno 16%</p>	<p><u>Programación cuarto periodo</u></p> <p><u>Forma de evaluar cuarto periodo</u></p> <p><u>Los estudiantes deben descargar de la pagina web</u></p> <p>www.quimicamilagrosa.jimdo.com</p> <p><u>la planeación, actividades y refuerzos.</u></p> <p><u>TALLER SOBRE SUSTANCIAS</u> <u>PSICOACTIVAS</u></p> <p>Identificación de fórmulas estructurales de compuestos y sustancias de uso común.</p> <p>Y ACTIVIDADES DE APOYO PARA EL TEMA DE REACCIONES QUÍMICAS</p>
<p>Septiembre 16-20</p> <p>EXPOSICIÓN VALOR 24%</p>	<p>EXPOSICIONES SOBRE SUSTANCIAS PSICOACTIVAS</p>
<p>Septiembre 23-27</p>	<p>EXPOSICIONES SOBRE SUSTANCIAS PSICOACTIVAS</p>
<p>Septiembre 30-Octubre 04</p> <p>Evaluación 13.33%</p>	<p>EXPOSICIONES SOBRE SUSTANCIAS PSICOACTIVAS</p>

<p>Octubre 7-11</p>	<p>HORMONAS</p> <p>Descripción de las hormonas</p> <p>Su origen y su función.</p> <p>MECANISMO DE ACCIÓN</p> <p>Evaluación de sustancias psicoactivas</p> <p>Conceptos respecto a la transferencia de energía a nivel metabólico.</p> <p>HORMONAS</p> <p>ENZIMAS</p>
<p>Octubre 14-18</p> <p>Análisis de pruebas ICFES según la relación de porcentaje.</p>	<p>Proceso de conversión de ATP en ADP.</p> <p>Clasificación de las enzimas de acuerdo a sus propiedades.</p>
<p>Octubre 21-25</p>	<p>Clasificación de las vitaminas</p> <p>Relación entre el metabolismo y la forma de alimentación diaria.</p>
<p>Octubre 28-Nov 1</p>	<p>Anabolismo-catabolismo</p>
<p>Nov 3-7</p>	<p>Ciclo de krebs</p>
<p>Nov 10-15</p> <p>Evaluación semestral</p>	<p><u>EVALUACIÓN SEMESTRAL</u></p>
<p>Nov 18-22</p>	<p>AUTOEVALUACIÓN</p> <p>RETROALIMENTACIÓN</p>
<p>Nov 25-29</p>	<p>CONOCIMIENTO DEL 100% DE LA MATERIA</p>

