

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 Décimo

Periodo uno

FECHA	CONTENIDOS
ENERO 21	Buenos días, buenas tardes Dirección de grupo
ENERO 22-25	Diagnóstico de las fortalezas y dificultades que demuestran los alumnos.

	<p>Programación académica.</p> <p>Cálculos con decimales, fraccionarios y conversiones</p> <p>Conozco los aspectos básicos para trabajar en química, su fundamento y sus relaciones con otras ciencias.</p> <p>TALLER 1</p>
<p>Enero 28-febrero 01</p>	<p>Estructura atómica</p> <p>Partículas neutrones, protones , electrones</p> <p>Numero atómico masa atómica</p> <p>Historia del átomo</p> <p>La materia</p> <p>Propiedades intensivas</p> <p>La densidad</p> <p>Conversión de unidades de masa y volumen</p> <p>TALLER 2</p>
<p>Febrero 4- febrero 8</p> <p>escalas de temperatura</p> <p>Evaluación número uno</p>	<p>La materia</p> <p>Propiedades intensivas</p> <p>Densidad y temperatura</p> <p>La temperatura: escalas de</p>

	<p>temperatura centígrados y kelvin</p> <p>Aplicación de graficas</p> <p>división- multiplicación potencias de diez-conversión</p> <p>De unidades-regla de tres-escalas de temperatura grados kelvin y Celsius</p>
<p>Febrero 10-14</p> <p>Taller 3 sobre la materia (libros)</p>	<p>Conversión Celsius y Fahrenheit--Kelvin</p>
<p>Febrero 17-21</p>	<p>La materia</p> <p>Estados de agregación</p> <p>Energía cinética y fuerza de cohesión</p> <p>Cambios de estado</p> <p>Mezclas.</p> <p>Consulta: métodos de separación de mezclas.</p> <p>Como se puede separar la sal del agua de mar? como puedo beber agua que ha estado estancada?</p> <p>Laboratorio(nota número 4)</p> <p>La materia</p> <p>Propiedades intensivas</p> <p>Viscosidad-densidad-temperatura</p>

	<p>Impenetrabilidad</p> <p>Propiedades extensivas</p> <p>Estados de la materia</p>
<p>Febrero 23-28</p> <p>La evaluación final se programa para la semana del 11 de marzo.</p>	<p>La materia</p> <p>Clasificación</p> <p>Sustancias puras</p> <p>Elementos</p> <p>Compuestos</p> <p>Mezclas</p> <p>Combinación</p> <p>Graficas descripción</p> <p>Resumen de los contenidos</p>
<p>Marzo 3-7</p>	<p>Separación de mezclas</p> <p>Laboratorio (nota procedimental 5)</p> <p>Sustentación de los tres talleres , consulta y laboratorio</p>

<p>MARZO 10-14</p> <p>Evaluación</p>	<p>ATOMO Y MOLECULAS</p> <p>ELEMENTO Y COMPUESTO</p> <p>PESO ATOMICO Y PESO MOLECULAR</p> <p>Evaluación 20%</p>
<p>MARZO 17-22</p>	<p>LOS MODELOS</p> <p>MODELOS ATOMICOS Y LA TABLA PERIODICA COMO MODELO.</p> <p>Familias grupos</p> <p>Periodos y niveles</p> <p>Electrones de valencia</p> <p>Periodicidad de los elementos.</p> <p><u>Laboratorio</u></p> <p><u>Fabricación de productos de aseo</u></p>
<p>ABRIL 1-5</p>	<p>Retroalimentación de los temas vistos que presentaron mayor dificultad.</p> <p>Autoevaluación</p> <p>Socialización de resultados obtenidos en el la asignatura.</p>

Periodo dos

FECHA	CONTENIDOS
abril 8 AL 12	Planeación del segundo periodo

	<p>Forma de evaluar</p> <p>Actividades, laboratorios y talleres a realizar durante el</p> <p>Periodo.</p> <p>CONFIGURACIÓN</p> <p>ELECTRONICA</p> <p>ENERGIA DE IONIZACIÓN</p> <p>ORBITALES SEMILLENOS</p> <p>ULTIMO NIVEL DE ENERGIA</p> <p>FAMILIA Y PERIODO</p> <p>Laboratorio: Estructura de la materia y su capacidad de cambio</p>
Abril 15 al 19	<p>Orbitales llenos, semillenos y vacíos.</p> <p>Ultimo nivel de energía y valencia.</p> <p>Familia y electrones del último nivel.</p> <p>Afinidad electrónica.</p> <p>Taller numero uno</p>
Abril 22 al 26	<p>Enlaces</p> <p>Clasificación de los enlaces</p> <p>Estructura de Lewis</p> <p>Regla del octeto.</p>

	<p>Laboratorio nota número dos)</p> <p>Reacciones de ácidos y bases</p> <p>Identificación</p> <p>Cualidades de los metales y no metales..</p>
Abril 29 a mayo 3	<p>ESTRUCTURA DE LEWIS</p> <p>REGLA DEL OCTETO</p> <p>REGLA DE LA DUALIDAD</p> <p>INTRODUCCION A LA NOMENCLATURA DE HIDRUROS, HIDROXIDOS, HIDRACIDOS Y SALES.</p> <p>Taller nota número tres</p>
Mayo 6-10	<p>.EVALUACIÓN DEL 20%</p> <p>LABORATORIO</p>
Mayo 13 al 17	<p>ecuaciones químicas y ley de la conservación de la masa</p>
Mayo 20-24	<p>Balaceo de ecuaciones sencillas.</p>
Mayo 27-31	<p>Cálculos estequiometricos</p> <p>Taller nota numero 4</p>
Junio 3-7	<p>Evaluación del 20%</p>

	Autoevaluación.
Junio 10 al 14	Sustentación de talleres (nota número cinco)

Periodo tres

FECHA	CONTENIDOS
Julio 8- 12	Planeación para tercer periodo Forma de evaluar Actividades a realizar. Trabajo en equipos con talleres sobre lógica matemática aplicada a la química Taller número uno
Julio 15-19	Ecuaciones químicas, balanceo y porcentajes de reactivos y productos Taller número dos
Julio 22-26	Evaluación 8% Reactivo límite Cálculos Químicos, Balanceo.
Julio 29- Agosto 2	Hidruros Hidrácidos Hidróxidos Balanceo de ecuaciones químicas por tanteo

	Taller número tres
Agosto 5-9	Evaluación 16% Óxidos básicos Metales y estados de oxidación
Agosto 12-16	<u>Óxidos ácidos</u> <u>Ácidos</u> Taller número 4
Agosto 19-23	Ácidos oxácidos Estados de oxidación de los no metales
Agosto 26-30	Sales haloideas Oxisales Sales dobles Sales acidas Taller número cinco.
Septiembre 2-6	Evaluación 16%
Septiembre 9-13	<u>Se darán a conocer las notas y se sistematizo la auto evaluación.</u> <u>Retroalimentación de debilidades.</u>

Periodo cuatro

FECHA	CONTENIDOS
Sep 16-20	Planeación de periodo, temas y actividades a realizar, formas de evaluar.

	<p>Los gases</p> <p>Leyes</p> <p>Boyle</p> <p>Charles</p> <p>Taller número uno</p>
Sep 23 -27	<p>Gases ideales</p> <p>Repaso de charles y Boyle.</p> <p>Taller número dos</p>
Sep 30-octubre 4	<p>Velocidad de Graham</p> <p>Taller número tres</p> <p>Evaluación 13.33%</p>
Octubre 7 al 11	SEMANA INSTITUCIONAL
Octubre 14 al 18	<p>Concentración Molar</p> <p>Porcentaje P/P</p> <p>P/V</p> <p>V/V</p> <p>Taller número cuatro</p>
Octubre 21-25	<p>Calculos Estequiometricos</p> <p>relación reactivo límite</p>
Octubre 28-1 noviembre	<p>Relación Molar y Molaridad</p> <p>Evaluación 13.33%</p> <p>taller numero cinco</p>
Noviembre 4-8	<p>Preparémonos para el ICSES</p> <p>Análisi fisico-quimicos de sustancias</p>

	puras
Noviembre 11-15 evaluación 13.33%	Analisis cualitativos de sustancias y mezclas.
Noviembre 18-22 Noviembre 25-29	aspectos fisico quimicos de sustancias y mezclas