



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



Docente: \_\_\_\_\_ MARILYN MEJIAS

N° de los temas indispensables considerados: 1 y 8

N° de los referentes éticos y procesos indispensables: 1-6

Subdirección Académica: Firma: \_\_\_\_\_

Dpto. de Evaluación: Firma: \_\_\_\_\_

Fecha: 09-10-2020

PLAN DE LAPSO: ASIGNATURA: QUÍMICA AÑO: 3 er AÑO PERIODO: 1er lapso					
SEM FECH	TEMAS GENERADORES TEJIDO TEMÁTICO	ACTIVIDAD a consignar	Referentes		
			TEORICOS (CONCEPTUALES)	PRACTICOS (PROCEDIMENTAL) Considere este apartado como el desarrollo	ACTITUDINALES (Referentes éticos y procesos indispensables)
1era 05 al 09 Octubre 2020 2da 12 al 16 Octubre 2020	<b>TG.</b> Nuevo inicio para crear, comprender, expresar y participar. <b>TT.</b> Recomendaciones y Lineamientos para el nuevo año escolar 2020-2021. Recomendaciones y Pautas para continuar con la modalidad de educación a distancia, elaboración de horarios y utilización del tiempo de manera eficaz. <b>TG.</b> La senda de Carabobo <b>TT.</b> Importancia social de nombrar, clasificar y diferenciar las propiedades de los distintos elementos presentes en la naturaleza.	*Diseñar un portafolio con materiales de provecho, este deberá contener carpetas membretadas (con identificación del año, sección, nombre y apellido), decoradas por cada asignatura de forma creativa y en un lugar visible debes pegar las recomendaciones y lineamientos que te enviaremos por correo . *Planificación y elaboración de un horario de actividades para un resultado eficaz de las actividades.  * Elaborar un juego lúdico que incluya los referentes teóricos-prácticos de todas las asignaturas el cual compartirás con tu familia	A partir de la tercera semana, consideraras los contenidos de cada asignatura o por áreas (Área de ciencia, Área de Sociales, Área de Matemática, Área de Castellano, Inglés y otras lenguas extranjeras y Educ. Física, Área de GCRP y proy. Socio productivo), que estarán conformados por los referentes teóricos y procedimentales y con ellos elaboraras tres preguntas con sus respuestas que llevara el juego lúdico (Reto al conocimiento). Por tanto. En la semana del 19-10 al 23-10-2020 entregaras la estructura del juego con sus reglas sin el contenido, lo cual lo completaras en la próxima entrega.		En cada evaluación, se espera del estudiante:  1-consignen a tiempo las asignaciones a la fecha  2- Presentación cuidando:  la limpieza, margen, una escritura legible, organizado y bien identificado con el



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



2 da 12-10 al 16-10- 2020	TG. La senda de Carabobo TT. Leyes, Principios y Teorías que rigen al Universo.	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas. - Realiza en una hoja el relato del experimento y considere colocar los dibujos que ilustran el mismo.	En que se basa: -La teoría del big bang -La ley de conservación de la masa Defina: masa y peso  -	-Explique cómo surgió la teoría del big bang ¿Quién estableció la ley de conservación de la masa y en qué año? ¿En un ambiente abierto donde interactúan dos o más compuestos que colisionan o producen una reacción nuclear de alta energía, se cumple la ley de la masa? Argumente su respuesta y de ejemplo. -ve al siguiente link <a href="https://www.youtube.com/watch?v=gBX4qpx3fo">https://www.youtube.com/watch?v=gBX4qpx3fo</a> y realiza el mismo experimento,	nombre del estudiante, año sección, asignatura y docente.  3-Manejo de la Ortografía  4-Creatividad
3era 19-10 al 23-10- 2020	TG. La adolescencia nueva responsabilidades para el ejercicio pleno de la responsabilidad y la ciudadanía  TT. Leyes, Principios y Teorías que rigen al Universo.	- En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.	Defina: Materia ¿Cuáles son los estados de la materia? ¿Cuáles son los cambios de la materia? Defina: energía Menciona los tipos de energías	Menciona tres elementos que correspondan a cada estado de la materia.  ¿De dónde proviene la energía de la materia?  ¿Cómo se manifiesta la energía química en la naturaleza	
4ta 26-10 al 30-10- 2020          5ta 02-11 al 06-11- 2020	TG. Medios de difusión en Venezuela  TT. Postulados atómicos para explicar la materia submicroscópica.  TG: Educación física, salud integral  TT. Imaginando Electrones, Protones, Neutrones, Núcleo atómico y más.	- En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas  -Realiza un mapa mental que te sirva de guía para la información que tu investigaste	En que se basa cada Modelo atómico: Dalton, Thompson, Rutherford, Bohr, Sommerfeld, Broglie, Schrödinger, Y Heisenberg	-Dibuje cada modelo atómico	

OBSERVACIONES: \_\_\_\_\_



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



FINALIDADES EDUCATIVAS



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



Docente: \_\_\_\_\_ MARILYN MEJIAS

N° de los temas indispensables considerados: 1 y 8

N° de los referentes éticos y procesos indispensables: 1-6

Subdirección Académica: Firma: \_\_\_\_\_

Dpto. de Evaluación: Firma: \_\_\_\_\_

Fecha: 09-10-2020

PLAN DE LAPSO: ASIGNATURA: QUÍMICA AÑO: 4to AÑO PERIODO: 1er lapso					
SEM FECH	TEMAS GENERADORES TEJIDO TEMÁTICO	ACTIVIDAD a consignar	Referentes		
			TEORICOS (CONCEPTUALES)	PRACTICOS (PROCEDIMENTAL) Considere este apartado como el desarrollo	ACTITUDINALES (Referentes éticos y procesos indispensables)
1era 05 al 09 Octubre 2020 2da 12 al 16 Octubre 2020	<b>TG.</b> Nuevo inicio para crear, comprender, expresar y participar. <b>TT.</b> Recomendaciones y Lineamientos para el nuevo año escolar 2020-2021. Recomendaciones y Pautas para continuar con la modalidad de educación a distancia, elaboración de horarios y utilización del tiempo de manera eficaz. <b>TG.</b> La senda de Carabobo <b>TT.</b> Importancia social de nombrar, clasificar y diferenciar las propiedades de los distintos elementos presentes en la naturaleza.	*Diseñar un portafolio con materiales de provecho, este deberá contener carpetas membretadas (con identificación del año, sección, nombre y apellido), decoradas por cada asignatura de forma creativa y en un lugar visible debes pegar las recomendaciones y lineamientos que te enviaremos por correo  *Planificación y elaboración de un horario de actividades para un resultado eficaz de las actividades.  * Elaborar un juego lúdico que incluya los referentes teóricos-prácticos de todas las asignaturas el cual compartirás con tu familia	A partir de la tercera semana, consideraras los contenidos de cada asignatura o por áreas (Área de ciencia, Área de Sociales, Área de Matemática, Área de Castellano, Inglés y otras lenguas extranjeras y Educ. Física, Área de GCRP y proy. Socio productivo), que estarán conformados por los referentes teóricos y procedimentales y con ellos elaboraras tres preguntas con sus respuestas que llevara el juego lúdico (Reto al conocimiento). Por tanto. En la semana del 19-10 al 23-10-2020 entregaras la estructura del juego con sus reglas sin el contenido, lo cual lo completaras en la próxima entrega.		En cada evaluación, se espera del estudiante:  1-consignen a tiempo las asignaciones a la fecha  2- Presentación cuidando:  la limpieza, margen, una escritura legible, organizado y bien



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



2 da 12-10 al 16-10- 2020	<b>TG.</b> La senda de Carabobo <b>TT.</b> Importancia social de nombrar, clasificar y diferenciar las propiedades de los distintos elementos presentes en la naturaleza.	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.	Defina: -Compuestos inorgánicos -Clasificación de los compuestos inorgánicos -Propiedades de los compuestos inorgánicos -Tipos de compuestos inorgánicos -Ejemplos de compuestos inorgánicos	-Escribe los símbolos de los compuestos inorgánico -Nombre algunos compuesto inorgánicos de uso común y donde están presentes	identificado con el nombre del estudiante, año sección, asignatura y docente.
3era 19-10 al 23-10-2020	<b>TG.</b> La adolescencia nueva responsabilidades para el ejercicio pleno de la responsabilidad y la ciudadanía  <b>TT.</b> Nombre común de los compuestos inorgánicos.	- En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.	-Nomenclatura de los compuestos inorgánicos -Describe la nomenclatura stock, sistemática y tradicional	Nombre los compuestos químicos orgánicos más comunes y su nomenclatura, formulación y ejemplos	3-Manejo de la Ortografía  4-Creatividad
4ta 26-10 al 30-10-2020	<b>TG.</b> Medios de difusión en Venezuela  <b>TT.</b> Importancia de los elementos químicos para los Seres vivos (bioelementos)	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas	Definir -Bioelementos Tipos de bioelementos, explique cada uno Importancia de los bioelementos Función principal de los bioelementos	¿Cuál es el bioelemento indispensable en las funciones vitales de los seres vivos y por qué?  ¿Cuáles son las biomoléculas que crean los bioelementos primarios?  ¿Qué función tiene cada biomolécula en nuestro organismo?  ¿Cuáles son los bioelementos secundarios presentes en el organismo?  ¿Dónde podemos encontrar los bioelementos primarios y secundarios en los alimentos?  ¿Qué deficiencias en nuestro organismo puede traer al no consumir de manera moderada los bioelementos presentes en los alimentos	
5ta 02-11 al 06-11- 2020	<b>TG</b> Educación física, salud integral <b>TT.</b> Importancia de establecer, conocer las relaciones de proporción de	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.	Definir: -Masa atómica -Masa molecular -Tabla periódica Definir: -	-De la tabla periódica, escoge un elemento e identifica su número atómico, masa atómica, símbolo, nombre del elemento, valencia  Ve al link	



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



	las medidas de las sustancias y compuestos químicos utilizados en la vida Cotidiana.		-Número atómico - Valencia	<a href="https://www.youtube.com/watch?v=gEYhQ0A6mn4">https://www.youtube.com/watch?v=gEYhQ0A6mn4</a> y luego:  -Cálculos de la masa molecular de diferentes compuestos químicos  Ve al link  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=Z29YdlyJ5K0">https://www.youtube.com/watch?v=Z29YdlyJ5K0</a>  -Determina cuantos átomos contiene tantos gramos de una molécula y a su vez cuantos gramos hay en una molécula conociendo una de la cantidad de uno de sus átomos que la componen.	
6ta 09-11 al 13-11-2020	<b>TG.</b> Los valores para una sociedad de paz y convivencia TT. Importancia de conocer e interpretar los valores Estequiométricos presentes en envases de bebidas, alimentos medicamentos, productos .	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.	¿Cuáles son las unidades de temperatura? ¿qué es un mol?  ¿Qué estequiometria química? ¿Qué es y para qué sirve la estequiometria? ¿Cómo se calcula la estequiometria?	Ve el siguiente link: <a href="https://www.youtube.com/watch?v=6byHmlPy2AA">https://www.youtube.com/watch?v=6byHmlPy2AA</a>  realiza las siguientes conversiones: a) 25 °C a K b) 780 K a °C c) 24°F a °C  Ve el siguiente link: <a href="https://www.youtube.com/watch?v=Z29YdlyJ5K0">https://www.youtube.com/watch?v=Z29YdlyJ5K0</a> -Determine el peso molecular de:  a) NaClO b) C2H4O2 c) C12H22O4. d) NaCl  -Determine la cantidad de moles en cada una de siguientes moléculas.  a)50g NaClO b) 120g C2H4O2 c)30g C12H22O4. d) 40g NaCl  -Determine el número de moléculas que contiene cada uno de las anteriores. -Determine el numero de cada átomo que	



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



				<p>interviene en cada uno de los anteriores.</p> <p>Determine la cantidad de gramos partiendo de cada ejercicio anterior tomando la cantidad de átomos que compone la molécula y corrobore que debe resultar la misma cantidad de gramos que se tienen de esa molécula.</p> <p><a href="https://www.youtube.com/watch?v=A9Ag1seap2g">https://www.youtube.com/watch?v=A9Ag1seap2g</a></p>	
7ma 17-11 al 21-11- 2020	<p><b>TG.</b> Saberes, costumbres y hábitos alimenticios</p> <p><b>TT.</b> Importancia de conocer e interpretar los valores Estequiométricos presentes en envases de bebidas, alimentos medicamentos, productos</p>	<p>-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.</p>	<p>_ ¿Qué es una fórmula empírica en química?</p> <p>-Que se debe considerar para el cálculo de una fórmula empírica</p>	<p><a href="https://www.youtube.com/watch?v=OHi1E5XAhgs">https://www.youtube.com/watch?v=OHi1E5XAhgs</a></p> <p><a href="https://www.youtube.com/watch?v=IQR2UVWv6ik">https://www.youtube.com/watch?v=IQR2UVWv6ik</a></p> <p>-Calcule la fórmula empírica y fórmula molecular de los siguientes compuestos, tome para todos los ejercicios el peso molecular del primer problema:</p> <p>-El succinato de di butilo es un repelente utilizado en casas para los insectos. Su composición es 62,58% de Carbono, 9,63% de Hidrógeno y 27,79% de Oxígeno. Si su peso molecular determinado experimentalmente es de 230g/mol, obtén su fórmula molecular.</p> <p>-La cafeína tiene una composición de masa de 49.5% de C, 5.15% de H, 28.9% de N y 16.5% de O</p> <p>-Un compuesto desconocido posee 62.3% de C, 10,13% de H y 27.57 % de Cl</p> <p>-Una muestra desconocida que solo tiene átomos de hidrogeno y de carbono, se queman completamente, lo que produce 5.65 g de CO<sub>2</sub> y 3.47g de H<sub>2</sub>O</p>	



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



--	--	--	--	--	--

OBSERVACIONES: \_\_\_\_\_





Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



Docente: \_\_\_\_\_ MARILYN MEJIAS

N° de los temas indispensables considerados: 1 y 8

N° de los referentes éticos y procesos indispensables: 1-6

Subdirección Académica: Firma: \_\_\_\_\_

Dpto. de Evaluación: Firma: \_\_\_\_\_

Fecha: 09-10-2020

PLAN DE LAPSO: ASIGNATURA: QUÍMICA AÑO: 5to AÑO PERIODO: 1er lapso					
SEM FECH	TEMAS GENERADORES TEJIDO TEMÁTICO	ACTIVIDAD a consignar	Referentes		
			TEORICOS (CONCEPTUALES)	PRACTICOS (PROCEDIMENTAL) Considere este apartado como el desarrollo	ACTITUDINALES (Referentes éticos y procesos indispensables)
1era  05 al 09 Octubre 2020 2da  12 al 16 Octubre 2020	<b>TG.</b> Nuevo inicio para crear, comprender, expresar y participar. <b>TT.</b> Recomendaciones y Lineamientos para el nuevo año escolar 2020-2021. Recomendaciones y Pautas para continuar con la modalidad de educación a distancia, elaboración de horarios y utilización del tiempo de manera eficaz. <b>TG.</b> La senda de Carabobo <b>TT.</b> Importancia social de nombrar, clasificar y diferenciar las propiedades de los distintos elementos presentes en la naturaleza.	*Diseñar un portafolio con materiales de provecho, este deberá contener carpetas membretadas (con identificación del año, sección, nombre y apellido), decoradas por cada asignatura de forma creativa y en un lugar visible debes pegar las recomendaciones y lineamientos que te enviaremos por correo  *Planificación y elaboración de un horario de actividades para un resultado eficaz de las actividades.  * Elaborar un juego lúdico que incluya los referentes teóricos-prácticos de todas las asignaturas el cual compartirás con tu familia	A partir de la tercera semana, consideraras los contenidos de cada asignatura o por áreas (Área de ciencia, Área de Sociales, Área de Matemática, Área de Castellano, Inglés y otras lenguas extranjeras y Educ. Física, Área de GCRP y proy. Socio productivo), que estarán conformados por los referentes teóricos y procedimentales y con ellos elaboraras tres preguntas con sus respuestas que llevara el juego lúdico (Reto al conocimiento). Por tanto. En la semana del 19-10 al 23-10-2020 entregaras la estructura del juego con sus reglas sin el contenido, lo cual lo completaras en la próxima entrega.		En cada evaluación, se espera del estudiante:  1-consignen a tiempo las asignaciones a la fecha  2- Presentación cuidando:  la limpieza, margen, una escritura legible, organizado y bien



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



2 da 12-10 al 16-10- 2020	<b>TG.</b> La senda de Carabobo <b>TT:</b> Representación de modelos moleculares de diversos compuestos orgánicos a través de diferentes materiales de bajo costo e indagación de las propiedades, usos, procesamiento e impacto social del compuesto seleccionado.	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.  .	Definir: -Enlace Simple -Enlace Doble -Enlace Triple	- Ejemplos de enlace covalente: simple, doble y triple	identificado con el nombre del estudiante, año sección, asignatura y docente.  3-Manejo de la Ortografía
3era 19-10 al 23-10-2020	<b>TG.</b> La adolescencia nueva responsabilidades para el ejercicio pleno de la responsabilidad y la ciudadanía  <b>TT.</b> Representación de modelos moleculares de diversos compuestos orgánicos a través de diferentes materiales de bajo costo e indagación de las propiedades, usos, procesamiento e impacto social del compuesto seleccionado	- En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas.	-¿Qué plantea la teoría de Lewis? ¿Qué plantea la teoría de Kekule?	Explique en que se centraron los trabajos desarrollados por Lewis  Explique la insuficiencia de la teoría de Lewis  Representación de las estructuras de Lewis y Kekulé	4-Creatividad
4ta 26-10 al 30-10-2020	<b>TG.</b> Medios de difusión en Venezuela  <b>TT.</b> Representación de modelos moleculares de diversos compuestos orgánicos a través de diferentes materiales de bajo costo e indagación de las	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas  .	Defina -Electronegatividad -Polaridad de enlaces covalentes	¿Cómo varia la electronegatividad de los elementos químicos en la tabla periódica?  ¿Dónde están los elementos más electronegativos en la tabla periódica?  Explique cuando se da una distribución	



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**



	propiedades, usos, procesamiento e impacto social del compuesto seleccionado.			asimétrica y simétrica en la nube electrónica y si el enlace químico es polar o apolar?  Dibuje la molécula simétrica y asimétrica	
5ta 02-11 al 06-11-2020	TG. Educación física, salud integral  TT. Representación de modelos moleculares de diversos compuestos orgánicos a través de diferentes materiales de bajo costo e indagación de las propiedades, usos, procesamiento e impacto social del compuesto seleccionado.	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas  Representación de la estructura de Lewis de moléculas sencillas, del contexto social (por ejemplo; metano, amoníaco, agua, entre otros)	Defina: La estructura de Lewis Regla del octeto  Excepciones en la regla del octeto  ¿Cómo se comporta los átomos en la estructura de Lewis?	Para entender la teoría de Lewis. Explique la estructura de CO <sub>2</sub> , NH <sub>3</sub> , SO <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> O, BF <sub>3</sub> , CH <sub>4</sub> , NO <sub>2</sub> , CO; N <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , HNO <sub>3</sub>	
6ta 09-11 al 13-11-2020	TG: Los valores para una sociedad de paz y convivencia TT: Representación de modelos moleculares de diversos compuestos orgánicos a través de diferentes materiales de bajo costo e indagación de las propiedades, usos, procesamiento e impacto social del compuesto seleccionado.	-En una hoja de papel reciclaje usted debe desarrollar las consideraciones teóricas y prácticas  Compuestos de carbono y su clasificación, de acuerdo con su composición química.	Definir -Carbono -Diferentes formas como se encuentra el carbono en la naturaleza	Clasificación del carbono de acuerdo a su composición química  ¿Cómo logra formar tantos compuestos el carbono?  ¿Cómo se representa las cadenas carbonadas?	

OBSERVACIONES: \_\_\_\_\_

**FINALIDADES EDUCATIVAS**



Gobierno Bolivariano  
de Venezuela

Ministerio del Poder Popular  
para la Educación

**UNIDAD EDUCATIVA**  
**“MARTIN JOSE SANABRIA”**  
**Valencia. Edo. Carabobo**  
**Código N°: 07 007916280**

