

PROGRAMA DE CURSO

1. Datos de identificación

CENTRO DE EDUCACIÓN MEDIA	Departamento: Ciencias Químico-Biológicas				
	Área Académica: Química	Academia: Química			
	Nombre de la asignatura: Laboratorio de Qu	Nombre de la asignatura: Laboratorio de Química Inorgánica			
	Semestre: 1° Semestre Clave de la coignature 21727 Madelidad en gue de importer Processiel				
BACHILLERATO GENERAL	Clave de la asignatura:31737	Modalidad en que se imparte: Presencial			
PLAN DE ESTUDIOS 2023	Total de horas: 16	Área Curricular: Ciencias Experimentales y			
	Créditos:1	Tecnología			
	Periodo en que se imparte: Agosto- diciembre	Nivel de complejidad: 1			
	Validado por la academia de: Química	Fecha de validación del programa: Junio 2023			

2. Descripción general

El Modelo Educativo Institucional (MEI), señala la importancia de fortalecer el proceso aprendizaje de las y los estudiantes, en donde el rol de las y los estudiantes tienen un papel de ser activos en su propio aprendizaje y el docente tiene el rol de ser un facilitador en el proceso educativo al diseñar actividades de aprendizaje que promuevan el desarrollo de los propósitos descritos en el Rediseño de Plan de Estudios 2023 para el Bachillerato General, a partir de los contenidos temáticos de los programas de estudio vigentes, que ofrece un currículo actualizado y culturalmente pertinente que responde a las exigencias educativas actuales y nacionales.

En el bachillerato, se busca consolidar y diversificar los aprendizajes logrados, ampliando y profundizando los conocimientos, habilidades, actitudes y aptitudes que caracterizan las necesidades y problemáticas actuales que enfrentan las y los estudiantes en los ámbitos personal, familiar, social y escolar, a partir de la concepción de que las y los estudiantes son seres humanos integrales en búsqueda de su autorrealización, lo que conlleva a efectuar actividades propias de la investigación y experimentación de conceptos y procedimientos,

Elaborado por: Comité de Diseño y/o Rediseño. Revisado por: Comité de Diseño y/o Rediseño. Aprobado por: Comisión Ejecutiva del C. Académico.

reflexionando sobre el desarrollo de la ciencia y la tecnología, su impacto en la sociedad, la construcción de su propio aprendizaje en esta materia y la implementación en su comunidad, mediante el aprendizaje de trayectoria.

En la actualidad el desarrollo de la ciencia y la tecnología es una constante, que demanda una participación activa y crítica de las y los estudiantes, que lleve al logro de sociedades más humanas, justas, democráticas y solidarias. Dicha condición representa un gran reto, particularmente en el caso de las y los estudiantes, quienes están llamados a desempeñar un papel fundamental en el desarrollo de la sociedad. De esta manera, las instituciones educativas deberán enfrentar los distintos problemas para el logro de este gran propósito: educar a las y los estudiantes *en* y *para* la ciencia experimental y la tecnología.

Las Ciencias Naturales, Experimentales y Tecnología son áreas que remiten al conocimiento de la actividad humana en el estudio del mundo natural mediante el uso del método científico, que ayudan a comprender los procesos y las dinámicas de los fenómenos naturales.

Particularmente, la materia de Laboratorio de Química Inorgánica contribuye al logro del perfil de egreso del bachiller, en lo que corresponde a los propósitos descritos en el área de Ciencias Experimentales y Tecnologías (PCEyT). En el bachillerato, se busca consolidar y diversificar los aprendizajes logrados, ampliando y profundizando los conocimientos que caracterizan las necesidades y problemáticas actuales que enfrentan las y los estudiantes en los ámbitos personal, familiar, social y escolar, a partir de la concepción de que las y los estudiantes son seres humanos integrales en búsqueda de su autorrealización, lo que conlleva a efectuar actividades propias de la investigación y experimentación de conceptos y procedimientos, reflexionando sobre el desarrollo de la ciencia y la tecnología, su impacto en la sociedad, la construcción de su propio aprendizaje en esta materia y la implementación en su comunidad.

Las prácticas de ciencias experimentales son las formas en las que construimos, probamos y refinamos el conocimiento para solucionar problemas y resolver preguntas. Las prácticas realizadas por las y los estudiantes afirman los aprendizajes adquiridos en el salón de clases, siendo los laboratorios lugares en los que las y los estudiantes trabajan juntos para compartir, evaluar, discutir y comprender ideas y conceptos habilidades y actitudes. Lo anterior se lleva a cabo en un nivel de complejidad 1 de acuerdo con lo establecido en el plan de estudios 2023.

El trabajo en el laboratorio no solo requiere actitud responsable, colaborativa y de trabajo en equipo, también requiere el uso de vestimenta adecuada para el trabajo en un laboratorio escolar en base al reglamento interno del laboratorio de química.

3. Propósitos a desarrollar

A través de la asignatura se busca desarrollar el currículo ampliado y desarrollar las habilidades socioemocionales en las y los estudiantes para construir y debatir el conocimiento, habilidades y aptitudes, agregando interacción social y desarrollando las habilidades de comunicación. De esta manera, las prácticas fomentan la indagación para definir procesos de construcción y apropiación del conocimiento científico como comunidad.

Así mismo, se busca que las y los estudiantes puedan investigar y explicar las relaciones de fenómenos en la naturaleza de manera transversal, con significados del conocimiento, los recursos sociocognitivos y los socioemocionales, en las materias del semestre en curso, a fin de que comprendan las causas y efectos que de éstos se desprendan.

PCEyT 3. Aplica el método científico en las ciencias al identificar problemas, formular preguntas y plantear la hipótesis, mediante el registro, sistematización y evaluación de la información para solucionar problemas simulados y reales de la vida cotidiana.

PCEyT 5. Aplica teorías y leyes que sustentan los procesos y fenómenos naturales y sociales para la solución de problemas cotidianos.

PCEyT 8. Relaciona los signos y las expresiones simbólicas de un fenómeno de la naturaleza y los rasgos observables a simple vista o mediante instrumentos y modelos científicos para comprender los sucesos de la vida.

PCEyT 12. Aplica normas de seguridad en el manejo de sustancias, instrumentos y equipo en la realización de actividades escolares y de su vida cotidiana, para su uso responsable en su contexto y en el cuidado del medio ambiente.

PFSE 2. Participa activamente en: asambleas, foros, debates, torneos, olimpiadas, juegos, exposiciones, ferias escolares, campañas, modelos, proyectos (escolares, comunitarios y productivos), aplicados a: ciencias sociales, ciencias naturales, experimentales y tecnología y humanidades para fortalecer el trabajo en equipo, fomentar la sana convivencia, establecer la interdisciplinariedad y desarrollar habilidades socioemocionales.

	UNIDAD DE APRENDIZAJE No. 1: AGUA				
		Contenidos Específicos			
Propósitos	declarativo	procedimental	actitudinal	Evidencias de aprendizaje	
PCEyT 3. Aplica el método científico en las ciencias al identificar problemas, formular preguntas y plantear la hipótesis, mediante el registro, sistematización y evaluación de la información para solucionar problemas simulados y reales de la vida cotidiana. PCEyT 8. Relaciona los signos y las expresiones simbólicas de un fenómeno de la naturaleza y los rasgos observables a simple vista o mediante instrumentos y modelos científicos para comprender los sucesos de la vida. PCEyT 12. Aplica normas de seguridad en el manejo de sustancias, instrumentos y equipo en la realización de actividades escolares y de su vida cotidiana, para su uso responsable en su contexto y en el cuidado del medio ambiente. PFSE 2. Participa activamente	La ciencia y su relación con la tecnología, sociedad y ambiente.	Identifica el nombre y uso de los materiales empleados en el laboratorio. Maneja adecuadamente el material. Desarrolla pensamiento lógico.	efectos positivos y/o negativos de la	de laboratorio (reporte	

en: asambleas, foros, debates, torneos, olimpiadas, juegos, exposiciones, ferias escolares, campañas, modelos, proyectos (escolares, comunitarios y productivos), aplicados a: ciencias sociales, ciencias naturales, experimentales y tecnología y humanidades para fortalecer el trabajo en equipo, fomentar la sana convivencia, establecer la interdisciplinariedad y desarrollar habilidades socioemocionales.			tareas con apertura para el trabajo en equipo.	
PCEyT 3. Aplica el método científico en las ciencias al identificar problemas, formular preguntas y plantear la hipótesis, mediante el registro, sistematización y evaluación de la información para solucionar problemas simulados y reales de la vida cotidiana. PCEyT 5. Aplica teorías y leyes que sustentan los procesos y fenómenos naturales y sociales para la solución de problemas cotidianos. PCEyT 8. Relaciona los signos y	Materia	Distingue las características de las propiedades intensivas de la materia.	Reconoce las propiedades intensivas de la materia en su entorno participando de manera activa y responsable, así como trabajando en equipo y colaborativamente. Reconoce el compromiso con el	Portafolio de prácticas de laboratorio (reporte de prácticas escrito).

las expresiones simbólicas de un	Identifica entre	elemento,	desarrollo de	
fenómeno de la naturaleza y los	compuesto y mezc	la (Solución,	tareas con apertura	
rasgos observables a simple vista	suspensión, coloide	e).	para el trabajo en	
o mediante instrumentos y	•	•	equipo.	
modelos científicos para	Lista e identifica I	os métodos		
comprender los sucesos de la	de separación de m			
vida.	Desarrolla pensan		Muestra interés	
PCEyT 12. Aplica normas de	'	illerito		
seguridad en el manejo de	lógico.		en el	
sustancias, instrumentos y equipo			conocimiento de	
en la realización de actividades			las técnicas del	
escolares y de su vida cotidiana,			laboratorio.	
para su uso responsable en su				
contexto y en el cuidado del				
medio ambiente.				
PFSE 2. Participa activamente				
en: asambleas, foros, debates,				
torneos, olimpiadas, juegos,				
exposiciones, ferias escolares,				
campañas, modelos, proyectos				
(escolares, comunitarios y				
productivos), aplicados a:				
ciencias sociales, ciencias				
naturales, experimentales y				
tecnología y humanidades para				
fortalecer el trabajo en equipo,				
fomentar la sana convivencia,				
establecer la interdisciplinariedad				
y desarrollar habilidades				
socioemocionales.				

PCEyT 3. Aplica el método científico en las ciencias a identificar problemas, formular preguntas y plantear la hipótesis mediante el registro sistematización y evaluación de la información para solucionar problemas simulados y reales de la vida cotidiana. PCEyT 5. Aplica teorías y leyes que sustentan los procesos y fenómenos naturales y sociales para la solución de problemas cotidianos. PCEyT 8. Relaciona los signos y las expresiones simbólicas de un fenómeno de la naturaleza y los rasgos observables a simple vista o mediante instrumentos y modelos científicos para comprender los sucesos de la vida. PCEyT 12. Aplica normas de seguridad en el manejo de sustancias, instrumentos y equipo en la realización de actividades escolares y de su vida cotidiana para su uso responsable en su contexto y en el cuidado de medio ambiente. PFSE 2. Participa activamente	Energía	Describe la interrelación de los cambios físicos de la materia, tomando como ejemplo el ciclo del agua. Desarrolla pensamiento lógico.	Reconoce el ciclo del agua a través de los cambios de estado de forma activa y responsable, así como la participación en equipo. Reconoce el compromiso con el desarrollo de tareas con apertura para el trabajo en equipo. Muestra interés en el conocimiento de las técnicas del laboratorio.	Portafolio de prácticas de laboratorio (reporte de prácticas escrito).
---	---------	---	---	--

en: asambleas, foros, debates, torneos, olimpiadas, juegos, exposiciones, ferias escolares, campañas, modelos, proyectos (escolares, comunitarios y productivos), aplicados a: ciencias sociales, ciencias naturales, experimentales y tecnología y humanidades para fortalecer el trabajo en equipo, fomentar la sana convivencia, establecer la interdisciplinariedad y desarrollar habilidades socioemocionales.				
	UNIDAD DE APRENDIZAJE	No. 2 MATERIA		horas: 5
		Contenidos Específicos		
Propósitos	declarativo	procedimental	actitudinal	Evidencias de aprendizaje
PCEyT 3. Aplica el método científico en las ciencias al identificar problemas, formular preguntas y plantear la hipótesis, mediante el registro, sistematización y evaluación de la información para solucionar problemas simulados y reales de la vida cotidiana. PCEyT 8. Relaciona los signos y	Tabla Periódica	Identifica el espectro de emisión de algunos metales Cita la reactividad y la electronegatividad de los halógenos.		Portafolio de prácticas de laboratorio (reporte de prácticas escrito).

las expresiones simbólicas de un	Desarrolla pensamiento lógico.	medio ambiente y	
fenómeno de la naturaleza y los		con su entorno.	
rasgos observables a simple vista			
o mediante instrumentos y		Reconoce el	
modelos científicos para		compromiso con el	
comprender los sucesos de la		desarrollo de	
vida.		tareas con apertura	
PCEyT 12. Aplica normas de		•	
seguridad en el manejo de		para el trabajo en	
sustancias, instrumentos y equipo		equipo.	
en la realización de actividades		Maradaa Sataata aa	
escolares y de su vida cotidiana,		Muestra interés en	
para su uso responsable en su		el conocimiento de	
contexto y en el cuidado del		las técnicas del	
medio ambiente.		laboratorio.	
PFSE 2. Participa activamente			
en: asambleas, foros, debates,			
torneos, olimpiadas, juegos,			
exposiciones, ferias escolares,			
campañas, modelos, proyectos			
(escolares, comunitarios y			
productivos), aplicados a:			
ciencias sociales, ciencias			
naturales, experimentales y			
tecnología y humanidades para			
fortalecer el trabajo en equipo, fomentar la sana convivencia,			
establecer la interdisciplinariedad			
y desarrollar habilidades			
socioemocionales.			
300000111001011aic3.			

DOE T O A !!		In		
PCEyT 3. Aplica el método		Reconoce los tipos de enlace		Portafolio de prácticas
científico en las ciencias al			importancia de los	de laboratorio (reporte
identificar problemas, formular		conductividad de cada	enlaces químicos	de prácticas escrito).
preguntas y plantear la hipótesis,		uno de ellos: iónico,	en la	
mediante el registro,		covalente polar y no polar y	formación u	
sistematización y evaluación de		enlace metálico.	obtención de	
la información para solucionar			nuevos productos.	
problemas simulados y reales de			на по	
la vida cotidiana.				
PCEyT 5. Aplica teorías y leyes				
que sustentan los procesos y			Reconoce el	
fenómenos naturales y sociales		Decemble a consequente légice	compromiso con el	
para la solución de problemas		Desarrolla pensamiento lógico.	desarrollo de	
cotidianos.			tareas con apertura	
PCEyT 8. Relaciona los signos y			•	
las expresiones simbólicas de un	Enlace Químico		para el trabajo en	
fenómeno de la naturaleza y los	Lindoo Quiinioo		equipo.	
rasgos observables a simple vista				
o mediante instrumentos y			Muestra interés en	
modelos científicos para			el	
comprender los sucesos de la			conocimiento de	
vida.			las técnicas del	
PCEyT 12. Aplica normas de			laboratorio.	
seguridad en el manejo de				
sustancias, instrumentos y equipo				
en la realización de actividades				
escolares y de su vida cotidiana,				
para su uso responsable en su				
contexto y en el cuidado del				
medio ambiente.				
PFSE 2. Participa activamente				

en: asambleas, foros, debates, torneos, olimpiadas, juegos, exposiciones, ferias escolares, campañas, modelos, proyectos (escolares, comunitarios y productivos), aplicados a: ciencias sociales, ciencias naturales, experimentales y tecnología y humanidades para fortalecer el trabajo en equipo, fomentar la sana convivencia, establecer la interdisciplinariedad y desarrollar habilidades socioemocionales.				
UNI	DAD DE APRENDIZAJE No. 3 S	ustancias de mi entorno		horas: 5
		Contenidos Específicos		
Propósitos	declarativo	procedimental	actitudinal	Evidencias de aprendizaje
PCEyT 3. Aplica el método científico en las ciencias al identificar problemas, formular preguntas y plantear la hipótesis, mediante el registro, sistematización y evaluación de la información para solucionar problemas simulados y reales de la vida cotidiana. PCEyT 5. Aplica teorías y leyes que sustentan los procesos y	Nomenclatura química inorgánica Stock y tradicional.	Obtiene e identifica compuestos químicos inorgánicos. Desarrolla pensamiento lógico y matemático.	Muestra interés en el conocimiento de las técnicas del laboratorio, así como compromiso en el desarrollo de tareas y apertura	Portafolio de prácticas de laboratorio (reporte de prácticas escrito).

fenómenos naturales y sociales para la solución de problemas cotidianos.

PCEyT 8. Relaciona los signos y las expresiones simbólicas de un fenómeno de la naturaleza y los rasgos observables a simple vista o mediante instrumentos y modelos científicos para comprender los sucesos de la vida.

PCEyT 12. Aplica normas de seguridad en el manejo de sustancias, instrumentos y equipo en la realización de actividades escolares y de su vida cotidiana, para su uso responsable en su contexto y en el cuidado del medio ambiente.

PFSE 2. Participa activamente en: asambleas, foros, debates, torneos, olimpiadas, juegos, exposiciones, ferias escolares, campañas, modelos, proyectos (escolares. comunitarios У productivos). aplicados a: ciencias ciencias sociales. experimentales naturales. tecnología v humanidades para fortalecer el trabajo en equipo, fomentar la sana convivencia,

para el trabajo en equipo.

Describe a la ciencia como elemento fundamental para el desarrollo social y tecnológico considerando sus implicaciones éticas.

Reconoce el compromiso con el desarrollo de tareas con apertura para el trabajo en equipo.

Elaborado por: Comité de Diseño y/o Rediseño. Revisado por: Comité de Diseño y/o Rediseño. Aprobado por: Comisión Ejecutiva del C. Académico.

establecer la interdisciplinariedad		
y desarrollar habilidades		
socioemocionales.		

4. Metodología de enseñanza - aprendizaje

El curso se desarrolla a lo largo de 16 sesiones de trabajo, impartiéndose en una modalidad presencial. La perspectiva del curso es el manejo integral de los propósitos del área de ciencias experimentales y tecnología y de los propósitos de formación socioemocional, incluyendo los contenidos centrales y específicos: declarativos, procedimentales y actitudinales, para lograr la realización de las evidencias de aprendizaje.

Las metodologías que se recuperan para el diseño de las experiencias de aprendizaje son las denominadas activas o centradas en el aprendizaje (investigación dirigida, indagación, aplicación de tecnologías digitales, aprendizaje cooperativo, gamificación) así como métodos convencionales entre los que se encuentran la experimentación y desarrollo de procedimientos.

Entre los recursos de apoyo didáctico se encuentran: los mapas conceptuales, esquemas, infografías, reportes de investigación y los propios del trabajo experimental.

El trabajo en este curso se realiza en un clima reflexivo, de colaboración, respeto y la comprensión de que el error es un elemento constructivo en el aprendizaje.

El papel del profesor estriba en diseñar verdaderas oportunidades de aprendizaje para los estudiantes, así como facilitador en el proceso de enseñanza-aprendizaje apoyar su implementación en el laboratorio, ofrecer una retroalimentación oportuna y precisa y verificar el logro de los propósitos. Por su parte, el estudiante participará de manera activa, colaborativa y significativa en las distintas actividades, asumiendo una actitud responsable ante las mismas.

En el proceso activo de los aprendizajes de trayectoria los y las estudiantes asumirán el rol protagónico bajo la conducción y guía de los docentes para su evaluación y para desarrollar el pensamiento lógico, pensamiento científico, pensamiento histórico y pensamiento matemático.

5. Evaluación de propósitos

En cuanto la evaluación se atenderá de acuerdo 1) al tipo y 2) al tiempo, es decir:

- 1) Autoevaluación, coevaluación y heteroevaluación.
- <u>Autoevaluación:</u> Al inicio de la sesión se realizan preguntas dirigidas y las y los estudiantes hacen un juicio sobre el desarrollo de sus propósitos, sus fortalezas y sus aspectos a mejorar.
- <u>Coevaluación o evaluación entre iguales:</u> Durante el desarrollo de la práctica las y los integrantes del equipo se ayudan a reconocer o acreditar sus logros, identificar los aspectos que requiere mejorar e implementar acciones correctivas siguiendo criterios de referencia determinados.
- <u>Heteroevaluación:</u> Valoración de los propósitos de las y los estudiantes por medio de la revisión del reporte de la práctica realizada.
 - 2) Diagnóstica, formativa y sumativa
- <u>Evaluación diagnóstica</u>: Al inicio del curso y con la finalidad de identificar los contenidos declarativos de los estudiantes se aplicará una prueba objetiva con la que se determinará el nivel de logro con el que ingresan respecto a la materia. Lo anterior permitirá planear algunas actividades iniciales.
- <u>Evaluación formativa</u>: A lo largo de todo el proceso de aprendizaje y a partir de los desempeños y producciones de los estudiantes, se ofrecerá una retroalimentación, precisa y oportuna y se reorientará el proceso de enseñanza en lo que corresponda. Además, se favorecerán prácticas de autoevaluación y coevaluación.
- <u>Evaluación sumativa</u>: Se realiza al término de cada periodo parcial, tomando en cuenta los desempeños, producciones y pruebas objetivas, que favorecen prácticas de heteroevaluación; con lo que se valorará el logro de los propósitos, particularmente en algunos de sus contenidos declarativos, procedimentales y actitudinales.

Para realizar las evaluaciones mencionadas anteriormente se utilizarán instrumentos de evaluación tales como: rúbricas, listas de cotejo, quiz y matriz de evaluación.

Este programa es un recurso para las y los estudiantes, porque le informa y orienta sobre el grado de desarrollo de los conocimientos, habilidades, actitudes, aptitudes y valores, que logran los propósitos de las asignaturas y los tiempos.

Al término del semestre y para fundamentar la promoción de las y los estudiantes se consideran tanto los resultados de las pruebas objetivas como la entrega de evidencias de aprendizaje en tiempo y forma.

CRITERIOS DE DESEMPEÑO	EVIDENCIAS DE APRENDIZAJE (DESEMPEÑO Y/O PRODUCCIONES) (PRODUCTOS ESPERADOS)	PROPÓSITOS CU	RRICULARES	PONDERACIÓN
	(FRODUCTOS EST ERADOS)	FUNDAMENTAL	AMPLIADO	(%)
Respuestas acertadasProcedimiento completo, ordenado y limpioHabilidades manuales referidas en el manejo de material.	Reporte de prácticas	PCEyT 3 PCEyT 5 PCEyT 8 PCEyT 12	No aplica	80%
-Trabajo colaborativoRespeto y toleranciaTrabajo en equipoCumplimiento del reglamento del laboratorio	Actitud	PCEyT 3 PCEyT 5 PCEyT 8 PCEyT 12	PFSE 2	20%
		TOTA	L	100%

Elaborado por: Comité de Diseño y/o Rediseño. Revisado por: Comité de Diseño y/o Rediseño. Aprobado por: Comisión Ejecutiva del C. Académico.

6. Cronograma de programa de asignatura.

Mes/Periodo de la semana	Semana 1 (7-11)	Semana 2 (14-18)	Semana 3 (21-25)	Semana 4 (28-1 sep.)	
Agosto	Examen diagnóstico y lineamientos	Práctica 1: Conocimiento y uso de material.	Práctica 1: Conocimiento y uso de material.	Práctica 2: Propiedades de la materia.	
				Práctica 3: Cambios de estado de la materia.	
Mes/Periodo de la semana	Semana 5 (4-8)	Semana 6 (11-15)	Semana 7 (18-22)	Semana 8 (25-29)	
Septiembre	Práctica 2: Propiedades de la materia.	Práctica 4: Métodos de separación.	Práctica 4: Métodos de separación.	Práctica 6: Tendencia periódica.	
	Práctica 3: Cambios de estado de la materia.	Práctica 5: Identificación de metales.	Práctica 5: Identificación de metales. Evaluación del primer		
			parcial (semanas 1-6)		
Mes/Periodo de la semana	Semana 9 (2-6)	Semana 10 (9-13)	Semana 11 (16-20)	Semana 12 (23-27)	Semana 13 (30- 3 nov)
Octubre	Práctica 6: Tendencia periódica.	Práctica 7: Enlaces iónicos.	Práctica 7: Enlaces iónicos. Evaluación del segundo parcial (semanas 7-11)	Práctica 8: Propiedades de compuestos inorgánicos	Práctica 8: Propiedades de compuestos inorgánicos
Mes/Periodo de la semana	Semana 14 (6-10)	Semana 15 (13-17)	Semana 16 (20-24)	Semana 17	
Noviembre	Práctica 9: Obtención de compuestos inorgánicos.	Práctica 9: Obtención de compuestos inorgánicos.	Reposición de prácticas de días de asueto	Evaluación del tercer parcial (semanas 12-16)	

7. Fuentes de consulta.

- 1) Básicas.
 - a) Bibliográficas.
- Manual de prácticas de laboratorio de química inorgánica.
- Zárraga Sarmiento, J.C. (2004) Química Experimental: Prácticas de laboratorio. (1ª Edición). México: Mc Graw Hill Interamericana.
- Beristain Bonilla B, Landa Barrera M. (2001). Química 1. México, D.F.: Nueva Imagen, S.A. de C.V.
- Martínez, M. E. (2016). Química I con enfoque en competencias. México: Cengage Learning.
 - 2) Complementarias.
 - a) Bibliográficas.
 - Burns, Ralph, A. (2011). Fundamentos de Química (5ª edición). México: Pearson.
 - Chang, R. (2011). Fundamentos de Química (10ª edición). México: McGraw Hill/Interamericana.
 - Daub, W., Seese, W (2005). Química (8ª edición). México: Pearson.
 - García Becerril, M. (2010). Química I (2ª edición). México: McGraw Hill/Interamericana.
 - Hein, M., Arena, S. (2011). Fundamentos de Química (12ª edición). México: Cengage Learning.
 - Martínez Márquez, E. (2010). Química I. México: Cengage Learning.
 - Timberlake, Karen C. (2011). Química. (10a edición). España: Pearson.
 - b) Linkográficas.
 - Propiedades periódicas de los elementos. Disponible en: http://www.lenntech.es/periodica/tabla-periodica.htm
 - IUPAC Periodic Table of the Elements. Disponible en: http://www.iupac.org/reports/periodic_table