

	DESCRIPCIÓN	CÓDIGO
TIPO DE CURSO	CURSO TÉCNICO TERCARIO	
PLAN	2011 REFORMULACION 2015	
ORIENTACIÓN	CONTROL AMBIENTAL	
SECTOR DE ESTUDIOS	P. EDUCACIÓN PARA EL AGRO	
AÑO	PRIMERO	
MÓDULO	PRIMER Y SEGUNDO SEMESTRE	
ÁREA DE ASIGNATURA	114	
ASIGNATURA	QUIMICA GENERAL APLICADA I y II	
ESPACIO CURRICULAR	C F COMPONENTE FUNDAMENTOS	

QUIMICA GENERAL APLICADA I

TOTAL DE HORAS/CURSO	80
DURACIÓN DEL CURSO	16 semanas
DISTRIB. DE HS /SEMANALES	5

QUIMICA GENERAL APLICADA II

TOTAL DE HORAS/CURSO	80
DURACIÓN DEL CURSO	16 semanas
DISTRIB. DE HS /SEMANALES	5

FECHA DE PRESENTACIÓN	
FECHA DE APROBACIÓN	
RESOLUCIÓN CETP	

PROGRAMA PLANEAMIENTO EDUCATIVO
ÁREA DISEÑO Y DESARROLLO CURRICULAR

FUNDAMENTACIÓN

Las Asignaturas Química Aplicada I y II ubicadas en el Primer y Segundo Semestre de la malla curricular de la Reformulación 2015 de la Carrera CTT en Control Ambiental, responde a la necesidad de una formación en la cual la apropiación y comprensión de conceptos propios de esta disciplina serán aportes significativos a las competencias profesionales del egresado así como las tareas correspondientes a su perfil de egreso enfatizando la comprensión de la realidad socio ambiental y desarrollando la capacidad de intervenir en ella en forma consciente y responsable.

Este espacio pedagógico contribuirá construcción de competencias fundamentales propias de una formación científico –tecnológica.

PERFIL DE EGRESO

El título de egreso del CTT Control Ambiental (Reformulación 2015) tiene carácter multidisciplinar enfocado a la formación de técnicos con un perfil científico que los capacite para el análisis y la resolución de problemas ambientales. Por este motivo, los contenidos curriculares de este curso se conforman en torno a los aspectos teóricos y prácticos de las Ciencias Naturales y Sociales involucrados en el Medio Ambiente, así como en las herramientas de control necesarias para la aplicación práctica de los conocimientos provenientes de estas ciencias.

Esta formación, que se enmarca en una ética de respeto hacia el medio ambiente, incluye de forma necesaria y destacada la atención hacia la aplicación de los valores éticos relacionados con los derechos fundamentales del ser humano, y de modo destacado los relacionados con la igualdad y no discriminación entre ellos. Su formación académica orientada a la conservación del medio ambiente, debe lograr que los egresados sean conscientes de la estrecha interrelación del ser humano con la naturaleza y de la igualdad entre diferentes grupos humanos independientemente de otros criterios propios del mismo (raza, sexo, creencias...) o de su ubicación geográfica.

Su formación lo habilita a:

Poseer una visión multidisciplinar y global de la situación ambiental

Poseer una formación adecuada que permita una visión desde lo técnico-científico, la gestión y los aspectos legales. Ser capaz de articular en los campos más demandados en el área: la gestión y calidad ambiental de las empresas y administraciones, así como la interacción entre actores involucrados.

Reconocer, producir, analizar con un punto de vista crítico diferentes procesos de desarrollo de conocimientos, técnicas y herramientas necesarias para la consecución de los objetivos propuestos, desde una perspectiva rigurosa, con una actitud abierta y de compromiso ético, así como con capacidades de aprendizaje continuo en la futura vida laboral.

Diagnosticar, prospectar, evaluar y gestionar situaciones ambientales. Sugerir formas de prevenir, mitigar y/o revertir alteraciones ambientales en sus áreas específicas desde una perspectiva rigurosa, con una actitud abierta y de compromiso ético.

Competencias de egreso:

1. Poseer y comprender conocimientos dentro del área ambiental.
2. Saber aplicar sus conocimientos de una forma profesional y ética.
3. Reunir e interpretar datos relevantes relacionados con el área ambiental.
4. Informar ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado como no especializado.
5. Colaborar en la identificación y cuantificación de parámetros físico-químicos y biológicos con una perspectiva sustentable.
6. Documentar rutinas y aplicar normas técnicas.
7. Trabajar en equipo de carácter interdisciplinario.
8. Desarrollar las habilidades de aprendizaje necesarias para la formación continua y para emprender estudios posteriores con un alto grado de autonomía.

OBJETIVOS

Las asignaturas, **Química Aplicada I y II** tienen como objetivos específicos:

- Contribuir a la formación integral del alumno en un contexto técnico -tecnológico y a la comprensión de las relaciones entre ciencia, tecnología y sociedad desde una base conceptual para el diseño de respuestas a las situaciones que le son planteadas desde el ámbito técnico - tecnológico y desde la propia realidad.
- Comprender, la estructura y propiedades de los compuestos orgánicos y minerales que forman parte de sistemas naturales y las transformaciones químicas asociadas a fenómenos biológicos y procesos productivos y su relación con el medio ambiente.
- Abordar la explicación de los fenómenos que involucran las actividades industriales y agrícolas, así como el de los medios donde éstas se desarrollan, a partir del estudio de los diferentes sistemas materiales caracterizados por la presencia de agua que se emplean o son producto de esta actividad, como aquellos que involucran otros compuestos minerales y sustancias orgánicas.
- El estudio de las especies químicas que componen estos sistemas se realizará en función de sus propiedades y comportamiento que determinan su incidencia en los ecosistemas.
- Las transformaciones químicas se estudiarán a partir del análisis de los cambios que se producen en los diversos sistemas que forman parte de la actividad social, industrial y agrícola. Atendiendo la descripción del fenómeno y su posterior interpretación a partir de modelos se estudiará la reacción como sistema, donde es posible la identificación de

reactivos, reactivos y productos o productos (según corresponda), como formando parte de él.

CONTENIDOS

La enseñanza de las ciencias requiere de la adquisición de conocimientos, del desarrollo de competencias específicas y de metodologías adecuadas para lograr en los jóvenes una apropiación duradera, por tal razón, los contenidos que constituyen el objeto del proceso de enseñanza y aprendizaje propuestos para las asignaturas "**Química General Aplicada I y II**", atienden tanto lo relacionado con el saber, como con el saber hacer y el saber ser. La formación por competencias requiere trabajar todos ellos en forma articulada.

Los programas de las asignaturas **Química General Aplicada** ha sido conceptualizado en forma global, con la secuencia lógica que se corresponde a la elaboración de conceptos y construcción del saber y atendiendo aquellos conocimientos que se consideran de relevancia para la formación técnica en el área que esta orientación atiende.

Sus contenidos se encuentran organizados en ejes vertebradores de los cuales el primero y segundo se trabajarán en el primer semestre y el tercero será abordado en el segundo semestre.

Serán sus **contenidos transversales**, que se trabajarán en todos y cada uno de los temas

- Manejo seguro de productos químicos. Clasificación según peligrosidad. Rotulación y códigos.
- Almacenamiento. Transporte. Disposición final. Normativa.
- Toxicidad. Factores. Parámetros. Frases de la exposición a contaminantes en aire. Valores de exposición ambiental.
- Inflamabilidad. Parámetros. Fuego, prevención y combate.
- Ventajas y desventajas del uso de productos químicos en los sectores agroindustriales en relación al cuidado de los ecosistemas.

Química General Aplicada I

Eje 1: Revisión de conceptos básicos

Eje 2: Estructura y propiedades de los compuestos orgánicos y minerales que forman parte de sistemas naturales.

Primera Parte: Sistemas minerales y sistemas orgánicos.

Química General Aplicada II

Eje 2: Estructura y propiedades de los compuestos orgánicos y minerales que forman parte de sistemas naturales

Segunda Parte. Ciclos bio geoquímicos y sistemas acuosos y no acuosos,

Eje 3: Transformaciones químicas asociadas a fenómenos biológicos y procesos productivos.

El primero de ellos brindará el espacio para la “nivelación” dado el perfil de ingreso. Se realizará una revisión de conceptos básicos y sin desconocer que es una formación terciaria se le brindará al alumno la herramientas para complementar su formación previa necesaria, enfatizando que es responsabilidad del alumno lograrla.

El segundo eje permitirá abordar el estudio de los compuestos orgánicos y minerales, como parte de los sistemas y procesos que se relacionan con el medio ambiente. Se ha estructurado en dos partes, a los efectos organizativos del programa, y se abordarán en el primer y segundo curso respectivamente, sin perder de vista el enfoque global.

El estudio de las transformaciones químicas, como componente del tercer eje, se realizará a partir del análisis de los cambios que se producen en los diversos sistemas que forman parte de la actividad social, industrial y agrícola. En este curso la atención estará puesta en la descripción del fenómeno y su posterior interpretación a partir de modelos. Importa estudiar la reacción como sistema, donde es posible la identificación de reactivos, reactivos y productos o productos (según corresponda), como formando parte de él. Con este enfoque se pretende dar una idea del grado de avance de la reacción así como si se trata de una reacción total o parcial.

La amplitud de los ejes permite al docente realizar opciones en cuanto a la inclusión de aspectos innovadores, relacionados con los intereses que puedan surgir del grupo o en atención a situaciones del contexto en que se desarrolla la actividad de enseñanza.

Los contenidos disciplinares, serán trabajados asociados a saberes relacionados con el componente técnico - tecnológico y no en forma aislada. Éstos serán desarrollados en su totalidad durante el curso, siendo el docente quien al elaborar su planificación determine la secuencia didáctica y organización más adecuada, teniendo en cuenta el contexto donde trabaja. Valorará sus niveles de complejidad, estableciendo en su planificación cómo se relacionan unos con otros y el tiempo que le otorgará a cada uno.

QUÍMICA GENERAL APLICADA I

Eje 1: Revisión de conceptos

1. Elementos. Distribución de elementos en la naturaleza. Átomo, partículas sub atómicas. Z y A; configuración electrónica, Ley periódica y sistema periódico.
2. Enlace químico. Concepto y tipos de enlaces.
3. El carbono un átomo singular: tetravalencia - concatenación. La infinita variedad de los compuestos del carbono. Pocos elementos, gran diversidad de compuestos Característica

- comunes de los compuestos orgánicos. Principales compuestos oxigenados y nitrogenados involucrados: alcoholes, ácidos carboxílicos, aminas y aminoácidos}
4. El dioxígeno: procesos aeróbicos y anaeróbicos Fermentación alcohólica. Producción de metano a partir de biomasa etc.
 5. Polímeros y polimerización
 6. Soluciones acuosas y no acuosas. El agua como solvente y solventes orgánicos. Solubilidad. Concentración: formas de expresión: g/L, ppm., M.
 7. Concepto de ácido y base de Arrhenius. Concepto de pH. Electrolitos fuertes.
 8. Cambios químicos: Combustión completa e incompleta como ejemplo de múltiples cambios químicos. Neutralización.
 9. Reacciones químicas: Interpretación de las transformaciones estudiada. Estudio de una reacción química: Reactivos y productos. Avance de la reacción.
 10. Representación de las reacciones químicas: ecuación química Conservación de los elementos durante el transcurso de una transformación química. Estudio cuantitativo de las relaciones entre reactivos y productos

Eje 2: Estructura y propiedades de los compuestos minerales y orgánicos que forman parte de sistemas naturales.

PRIMERA PARTE:

1. Sistemas minerales. Concepto. Tipos de minerales. Composición química. Estructuras cristalinas. Procesos de formación de las estructuras: nucleación; cristalización; precipitación; sublimación, solidificación de la magna. Minerales polimorfos e isomorfos.
Propiedades que caracterizan al mineral: forma, color, brillo, dureza, tenacidad, exfoliación, fractura, magnetismo.
2. Sistemas orgánicos. Características y propiedades de las sustancias orgánicas. Parámetros físico - químicos. Polímeros naturales: Bio moléculas. Polímeros artificiales. Aplicaciones tecnológicas de las sustancias orgánicas.

QUÍMICA GENERAL APLICADA II

Eje 2: Estructura y propiedades de los compuestos minerales y orgánicos que forman parte de sistemas naturales.

SEGUNDA PARTE:

3. Ciclos bio geoquímicos.
 - 3.1. Concepto como movimiento cíclico de los elementos que forman los organismos biológicos (bio) y el ambiente geológico (geo) e intervienen en un cambio químico.
 - 3.2. Concepto de nutrientes y micronutrientes.
 - 3.3. Tipos de ciclos en la naturaleza:
 - 3.3.1. Sedimentarios (intercambios corteza terrestre – hidrósfera – organismos vivos).
Ejemplos: ciclo del Fósforo y Azufre.
 - 3.3.2. Gaseosos: (intercambios atmósfera – seres vivos) Ciclo del Carbono y Nitrógeno.
 - 3.3.3. Ciclo Hidrológico: intercambio de agua entre océano- atmósfera – tierra - organismos vivos.
 - 3.4. Aplicaciones industriales de los ciclos naturales. Ventajas y desventajas.
4. Sistemas acuosos:
 - 4.1 Agua en la atmósfera. Propiedades del agua líquida y del hielo: relación con la estructura molecular e intermolecular.
 - 4.2 Agua en la litosfera: Dispersiones acuosas: suspensiones, emulsiones, coloides. La acción del agua como solvente. Salinidad del agua: iones mono y poli atómicos.
 - 4.3 El agua que usamos. Características físico químicas. Propiedades organolépticas, pH.
 - 4.4 Introducción breve a métodos de tratamiento: potabilización, ablandamiento, y tratamiento de efluentes.
- 5 Sistemas no acuosos. Concepto de solvente no acuoso. Clasificación. Usos analíticos (extracciones por solvente, cromatografía etc).

Eje 3: Transformaciones químicas asociadas a fenómenos biológicos y procesos productivos.

1. Algunos cambios químicos de interés: Síntesis de compuestos orgánicos. Reacciones en solución acuosa: neutralización, precipitación, hidrólisis.
2. Transformaciones totales o parciales. Sistemas en equilibrio químico. Establecimiento del equilibrio, grado de avance de una reacción. Factores que modifican el equilibrio.
3. Equilibrio en soluciones acuosas:
 - 3.1. Teoría ácido – base Bronsted.
 - 3.2. Comportamiento anfótero del agua y su equilibrio iónico. Estudio del efecto del agregado de un ácido o una base fuerte o débil. Concepto de pH. Cálculo de pH. Curvas de valoración. Reactivos indicadores. Selección del indicador según pH en punto de equivalencia.
 - 3.3. Equilibrios de precipitación. Factores que afectan la solubilidad. Formación de iones.
 - 3.4. Equilibrio de hidrólisis. Estudio en soluciones acuosas de sales inorgánicas. pH final. Hidrólisis de las bio moléculas. Aplicaciones industriales.
 - 3.5. Efecto del ión común. Soluciones amortiguadoras de pH.

- 3.6. Estudio de soluciones salinas coloreadas. Breve noción de complejometría.
4. Procesos Redox. Concepto de oxidante y reductor. Potenciales de celda y cambios de energía libre. Predicción de la espontaneidad del proceso. Fem y equilibrio redox. Titulación redox.
5. Equilibrio de fases: interpretación de diagrama de fases. Equilibrio líquido –vapor. Concepto de Presión de vapor.
6. Estudio cinético de un proceso químico. Concepto de rapidez de reacción. Estudio cualitativo de los factores que la modifican. Estudio especial del efecto de los catalizadores. Aplicaciones tecnológicas.
7. Química y Ambiente: Introducción al estudio de:
 - 7.1. Contaminación del agua. Contaminantes: localización y tratamiento. Tipos de contaminantes. Parámetros indicadores de calidad de agua: temperatura, pH, salinidad, conductividad, dureza, sólidos sedimentables, sólidos totales, sólidos fijos y volátiles: sólidos disueltos y suspendidos. Color – turbidez. Tensión superficial. Tóxicos: metales pesados. Usos del agua en la industria y tratamiento de los efluentes.
 - 7.2. Aire: Principales contaminantes de la atmósfera; Fuentes de contaminación del aire: naturales, domésticas, comerciales, agrícolas e industriales; efectos ambientales relacionados con la emisión, abandono o vertido de sustancias químicas que provocan: efecto invernadero (CO_2), lluvia ácida (SO_2).
 - 7.3. Suelo: degradación del suelo; residuos sólidos; agro tóxicos; abonos nitrogenados.

SUGERENCIAS METODOLÓGICAS

La formación terciaria implica considerar la enseñanza como situaciones a resolver que precisan de la movilización de esos saberes disciplinares y que por ello es necesario su aprendizaje.

Estas situaciones deben estar contextualizadas, razón por la cual se deberán elegir aquellas que sean relevantes y que se relacionen con la orientación que esta formación técnica atiende.

En el marco del enfoque integrador de las diferentes disciplinas que conforman el diseño curricular, se hace necesario enfrentar al alumno a situaciones reales cuya comprensión o resolución requiera del aporte de conocimientos provenientes de los diferentes espacios de formación.

El docente deberá tener presente los contenidos programáticos, de las asignaturas científico – tecnológicas que conforma el diseño curricular, ya que todas ellas tienen su fundamentación y explicación desde el ámbito de la Química.

Las situaciones deberán ser pensadas con dificultades específicas, bien dosificadas, para que a través de la movilización de diversos recursos los alumnos aprendan a superarlas. Una vez elegida la situación, la tarea de los profesores será la de armar el proceso de apropiación de los contenidos a trabajar, mediante una planificación flexible que de espacio a la negociación y conducción de

proyectos con los alumnos y que permita practicar una evaluación formadora en situaciones de trabajo.

De acuerdo con lo anterior, **el curso deberá ser enfocado en forma teórico – práctico**. Utilizar las actividades de laboratorio, trabajos de campo y proyectos de investigación son estrategias didácticas que favorecen la apropiación de saberes y construcción de aprendizajes significativos.

Enseñar ciencias, tal como se muestra, significa, además de trabajar las herramientas conceptuales que le permiten al alumno construir y utilizar modelos y teorías científicas para explicar y predecir fenómenos, poner en práctica poco a poco los procedimientos implicados en el trabajo científico.

Al ser este el curso introductorio a las asignaturas de perfil experimental de la Carrera, se deberá jerarquizar las operaciones básicas de laboratorio, la correcta utilización del instrumental, enfocado al desarrollo de criterios, destrezas y habilidades, priorizando el trabajo seguro en el laboratorio.

EVALUACIÓN

La evaluación es un **proceso** complejo que permite obtener información en relación con las actividades de enseñanza y aprendizaje para comprender su desarrollo y tomar decisiones con la finalidad de mejorarlas. Esencialmente la evaluación debe tener un carácter **formativo**, cuya principal finalidad sea la de tomar decisiones para regular, orientar y corregir el proceso educativo. Este carácter implica, por un lado conocer cuáles son los logros de los alumnos y dónde residen las principales dificultades, lo que permite proporcionarles la ayuda pedagógica que requieran para lograr el principal objetivo: **que los alumnos aprendan**. Se vuelve fundamental entonces, que toda tarea realizada por el alumno sea objeto de evaluación de modo que la ayuda pedagógica sea oportuna.

Dado que los alumnos y el docente son los protagonistas de este proceso es necesario que desde el principio se expliciten tanto los objetivos como los criterios de la evaluación que se desarrollará en el aula, estableciendo acuerdos en torno al tema.

Así conceptualizada, la evaluación tiene un **carácter continuo**, pudiéndose reconocerse en ese proceso distintos momentos.

Las actividades de aula deben ser variadas y con grados de dificultad crecientes.

La coherencia entre la propuesta metodológica elegida y las actividades desarrolladas en el aula y su forma de evaluación es un aspecto fundamental en el proceso de enseñanza – aprendizaje..

A modo de reflexión final se desea compartir este texto de Edith Litwin.¹

“La evaluación es parte del proceso didáctico e implica para los estudiantes una toma de conciencia de los aprendizajes adquiridos y, para los docentes, una interpretación de las implicancias de la enseñanza de esos aprendizajes. En este sentido, la evaluación no es una etapa, sino un proceso permanente.”

“Evaluar es producir conocimiento y la posibilidad de generar inferencias válidas respecto de este proceso.”

1 Litwin, E. (1998). La evaluación: campo de controversias y paradojas o un nuevo lugar para la buena enseñanza” en “La evaluación de los aprendizajes en el debate didáctico contemporáneo” de Camilloni-Zelman

BIBLIOGRAFÍA

PARA EL ALUMNO:

- Alegría, Mónica et al., "Química I (Polimodal)", Ed. Santillana, 1999. Argentina.
- Alegría, Mónica et al., "Química II (Polimodal)", Ed. Santillana, 1999. Argentina.
- American Chemical Society, "QuimCom". Ed. Addison Wesley Iberoamericana, 1998. México.
- Brown et al., "Química La ciencia central". Ed. Prentice Hall, 1998. México.
- Ceretti, Helena M. y Zalts, Anita. "Experimentos en contexto". Ed. Pearson 2000. México.
- Chang, Raymond. "Química". Ed Mc Graw Hill. 6ª Edición. 1998. México.
- Daub, G. William y Seese, William. S. "Química", Prentice Hall, 7ma Edición. México.
- Dickerson, Richard. E. "Principios de química". 2º ed. Ed Reverté. 1982. Barcelona.
- Garriz-Chamizo, "Tu y la química", Prentice Hall, 2001. México.
- Hill-Kolb, "Química para el nuevo milenio", Prentice Hall, 1999. México.
- Kotz, J y Treichel, P. "Química y reactividad química". Ed. Thomson. 2003. México.
- Masterton, W. Et al. "Química general superior". 6º ed. Ed Mc Graw Hill. 1994. México.
- Masterton, W. "Química. Principios y reacciones", Ed. Thomson- Paraninfo. 2003. España.
- Milone J. O. "Merceología I, II, III, IV". Ed. Estrada. Argentina.
- Mortimer, Charles. "Química". Ed Grupo Iberoamérica. 1979. México.
- Ruiz, Antonio et al. "Química 2 Bachillerato". Ed Mc Graw Hill. 1996. España.
- Valenzuela, Cristobal. "Introducción a la química inorgánica". Ed Mc Graw Hill 1999. México.
- Hein, Morris y Arena Susan. "Fundamentos de Química". Ed Thomson. 10ª edición. 2003. México.
- Kotz J.C. y Trichel, P. "Química y reactividad química". Ed. Thomson. 5ª Edición. México.

PARA EL DOCENTE:

- Castellan, Gilbert W. "Fisicoquímica". Ed. Addison-Wesley Iberoamericana. Segunda edición.
- Skoog, Douglas y otros. "Química Analítica". Ed. McGraw-Hill. 7ª edición. México.
- Chems. "Química una ciencia experimental". Guía del Profesor y Manual del Laboratorio. Ed. Reverté. S.A. 1975.
- Hackett y Robbins. "Manual de seguridad y primeros auxilios". Ed. Alfaomega. 1992.
- Mahan, Bruce H. "Química. Curso Universitario". Ed. Addison-Wesley Iberoamericana. Tercera Edición.
- Wittcoff, Harold A. , Reuben, Bryan G. "Productos químicos orgánicos industriales. Vol. 2". Ed. LIMUSA. 1991.

DIDÁCTICA Y APRENDIZAJE DE LA QUÍMICA

- Fourez,G. (1997) “La construcción del conocimiento científico”. Narcea. Madrid
- Fumagalli,L.(1998). “El desafío de enseñar ciencias naturales”. Editorial Troquel. Argentina.
- Gómez Crespo,M.A. (1993) “Química. materiales didácticos para el bachillerato”. MEC. Madrid.
- Martín,M^a. J;Gómez,M.A.;GutiérrezM^a.S. (2000), “La física y la química en secundaria”. Editorial Narcea.España
- Perrenoud,P(2000). “Construir competencias desde le escuela”. Editorial Dolmen.Chile.
- Perrenoud,P.(2001). “Ensinar: agir na urgência, decidir na certeza” .Editorial Artmed.Brasil
- Pozo,J (1998) “Aprender y enseñar ciencias”. Editorial Morata. Barcelona
- ALAMBIQUE. “Didáctica de las ciencias experimentales”. Graó Educación. Barcelona.
- “Enseñanza de las ciencias”. ICE de la Universidad Autónoma de Barcelona. Barcelona.**

MATERIAL COMPLEMENTARIO

- Fichas de seguridad de las sustancias. Guías praxis para el profesorado ciencias de la naturaleza. Editorial praxis.
- Handbook de física y química
- Manual de la DINAMA.

ANEXO 1 DISEÑO CURRICULAR. Reformulación 2015

ANEXO 2: Régimen de previatura y evaluación. Reformulación 2015

Perfil de Ingreso	Educación Media Superior completa todas las orientaciones.	
Simultaneidad	No se establece simultaneidad. Reglamentación en todas las asignaturas que conforman la currícula.	
Prueba de suficiencia	No se prevé	
ESQUEMA DE PREVIATURAS	ASIGNATURA PREVIA	ASIGNATURA SUBORDINADA
	Química General Aplicada I	Química General Aplicada II
	Estadística Básica	Estadística Aplicada
	Biología Aplicada	Ecología y Polución.
	Legislación Ambiental I	Legislación Ambiental II
	Inglés Técnico I	Inglés Técnico II
	Química General Aplicada II	Química Ambiental Toxicología Ambiental Potabilización y Ablandamiento de Agua Tratamiento de Efluentes
	Ecología y Polución	Microbiología Ambiental
	Química Ambiental	Polución Atmosférica Uso y Conservación de Suelos Gestión Integral de Residuos Sólidos
	Toxicología Ambiental	Polución Atmosférica Uso y Conservación de Suelos Gestión Integral de Residuos Sólidos
	Laboratorio Integrado I	Taller Integrado I
	Uso y Conservación de suelos Gestión Integral de Residuos sólidos Polución Atmosférica Evaluación de Impacto Ambiental Diseño de Proyecto e investigación	Proyecto de egreso.
	Para cursar el tercer semestre se deberán tener aprobadas todas las asignaturas del primero. Para cursar el cuarto semestre se deberán tener aprobadas todas las asignaturas del segundo	
EVALUACIÓN	<p>Régimen de aprobación de las asignaturas.</p> <p>Semestre I <u>Régimen de exoneración:</u> Todas las asignaturas</p> <p>Semestre II <u>Régimen de exoneración</u> Todas las asignaturas</p> <p>Semestre III <u>Régimen de exoneración:</u> Todas las asignaturas</p> <p>Semestre IV <u>Régimen de exoneración:</u> Todas las asignaturas menos Proyecto de Egreso</p> <p><u>Régimen de Aprobación en el curso</u> Proyecto de Egreso: se aprobará con la presentación del informe final y la defensa del trabajo.</p>	