



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Pagina Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



RESOLUCION Nº 155

SANTA ROSA, 14 de junio de 2013

VISTO:

El Expte. Nº 199/13, iniciado por la Dra. María Inés CERVellini, docente del Departamento de Química, S/Eleva programa de la asignatura "QUÍMICA GENERAL" (Licenciatura en Geología); y

CONSIDERANDO:

Que la Dra. María Inés CERVellini, docente a cargo de la cátedra "QUÍMICA GENERAL", que se dicta para la carrera Licenciatura en Geología, eleva programa de la citada asignatura para su aprobación a partir del año 2013.

Que el mismo cuenta con el aval del MSc. Miguel Ángel MUÑOZ, docente de espacio curricular afin, y de la Mesa de Carrera de la Licenciatura en Geología.

Que en la sesión ordinaria del día 13 de junio de 2013 el Consejo Directivo aprobó, por unanimidad, el despacho de la Comisión de Enseñanza que aconseja aprobar el Proyecto de Resolución presentado por Decanato.

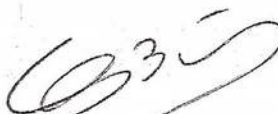
POR ELLO:

EL CONSEJO DIRECTIVO DE LA FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES RESUELVE:

ARTÍCULO 1º.- Aprobar el Programa de la asignatura "QUÍMICA GENERAL" correspondiente a la carrera Licenciatura en Geología, a partir del ciclo lectivo 2013, que como Anexos I, II, III, IV, V y VI forma parte de la presente Resolución.

ARTÍCULO 2º.- Regístrese, comuníquese. Dése conocimiento a Secretaría Académica, a los Departamentos Alumnos y de Química, a la Dra. CERVellini y al CENUP. Cumplido, archívese.


MARÍA INÉS GREGORIO
SECRETARIA CONSEJO DIRECTIVO
Facultad Cs. Exactas y Naturales


Dr. Graciela Beatriz ROSTON
Presidenta Consejo Directivo
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Pagina Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



Corresponde a la Resolución N° 155/13 CD

ANEXO I

DEPARTAMENTO DE: QUIMICA

ASIGNATURA: QUIMICA GENERAL

CARRERA/S - PLAN/ES:

Licenciatura en Geología.

CURSO:

1° año. 1° cuatrimestre

RÉGIMEN: Cuatrimestral (1er. Cuatrimestre).

CARGA HORARIA:

- **Teóricos:** 4 hs. semanales.
- **Prácticos:** 4 hs. semanales.

CICLO LECTIVO: A partir de 2013.

EQUIPO DOCENTE DE LA CÁTEDRA:

Dra. María Inés Cervellini. Profesor Adjunto Interino. Dedicación Simple
Prof. Marta Alicia Zambruno. Jefe de Trabajos Prácticos Regular. Dedicación Exclusiva
Lic. Sandro González. Jefe de Trabajos Prácticos Regular. Dedicación Exclusiva
Prof. Marcela González. Jefe de Trabajos Prácticos Interino. Dedicación Simple
Lic. Beatriz Gandrup. Jefe de Trabajos Prácticos Interino. Dedicación Simple
Dr Alejandro Ferrero. Ayudante de Primera Interino. Dedicación Simple.
Lic. Germán Morazzo. Ayudante de Primera Regular. Dedicación SE
Ing. Lorena Sereno. Ayudante de Primera Interino. Dedicación Simple

OBJETIVOS Y/O ALCANCES DE LA ASIGNATURA:

El objetivo fundamental del curso es lograr que los alumnos adquieran significativamente los conceptos generales de la Química, siguiendo secuencias lógicas en la incorporación de los contenidos.

Se procura conducir al estudiante hacia la comprensión de las ideas básicas de la Quími-



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



Corresponde al ANEXO I de la Resolución N° 155/13 CD

ca, iniciándolo en el estudio sistemático de los elementos químicos como componentes de las sustancias presentes en la naturaleza. Se introducirá el conocimiento de las leyes que gobiernan las transformaciones químicas y las técnicas para determinar las estructuras de los materiales.

El aprendizaje no se limita sólo a aspectos conceptuales, también se vincula con los hechos experimentales, ya que ambos son partes estrechamente ligadas, que facilitarán el entendimiento y la explicación de los fenómenos naturales. Esto le permitirá instrumentar soluciones para problemas de sus áreas específicas y relacionadas con el entorno.

Los prácticos de laboratorio brindarán un ámbito que permita el contacto directo con los métodos experimentales en los que se procura el desarrollo de la observación el tratamiento apropiado de datos.

Los temas que se analizan son generales y constituyen la base para la profundización en las asignaturas que se cursan en los niveles superiores de la carrera.

Se pretende lograr que el alumno sea protagonista de su formación mediante el uso de sus capacidades de modo tal que pueda construir conocimientos con sólida base científica y desarrollar su espíritu crítico y creativo.

FUNDAMENTOS DE LA ASIGNATURA:

El desarrollo industrial que se está produciendo abarca a los terrenos más variados, obligando a todos los ciudadanos a tener una visión global de los principios de la ciencia y de los distintos procesos tecnológicos. Dentro de este desarrollo la Química tiene una importancia relevante, sus principios básicos contribuyen de manera notable al desarrollo de nuestra sociedad; se ocupa fundamentalmente de estudiar aquellas transformaciones de la materia en las que ocurren cambios energéticos (como el pasaje de una fase a otra) y cambios en la composición de los sistemas (reacciones químicas) y se interesa no sólo en establecer las condiciones en que estos cambios pueden ocurrir sino también en la velocidad a la que tienen lugar estas transformaciones.

La Química es una ciencia altamente interdisciplinaria que se relaciona prácticamente con todos los aspectos de nuestra vida. Junto con otras ciencias básicas es de fundamental importancia, en particular, para la formación de un estudiante de geología ya que le permite entender las bases que determinan la composición, transformación y dinámica de los elementos y compuestos químicos en la Tierra, además de ser una herramienta de interpretación de los procesos geológicos, tales como la meteorización, el ciclo del carbono en la naturaleza, la formación de salares, los hielos continentales, etc., permitiendo entender los avances tecnológicos en el área.



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>

40 UNLPam
años
de ser NACIONAL



Corresponde al ANEXO I de la Resolución N° 155/13 CD

Metodología de trabajo:

La enseñanza se concibe como una forma de intervención docente mediante el diseño e implementación de diversas estrategias didácticas (desde exposiciones teóricas; análisis, planteo y resolución de situaciones problemáticas, experiencias de laboratorios, etc.), para lograr en todo momento un espacio de participación real de los estudiantes y una interacción constante y fluida.

A partir de la enseñanza de la Química se pretende generar un espacio de aprendizaje que permita a los estudiantes el desarrollo de capacidades y la adquisición de nuevos conocimientos que serán fundamentales en las asignaturas de los cursos superiores y contribuirán a la formación integral de los futuros profesionales de las ciencias geológicas.

Evaluación:

La evaluación se entiende como un espacio de reflexión continua y sumativa que consta de momentos que cumplen distintas funciones, diagnóstico, procesos durante la enseñanza y apropiación significativa de los contenidos. Siempre con la finalidad de entender las causas de las dificultades que se presentan a los estudiantes en el aprendizaje - para poder ayudar a resolverlas- y como medida de la calidad de la enseñanza impartida, para plantear nuevas propuestas superadoras.

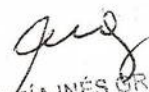
Requisitos:

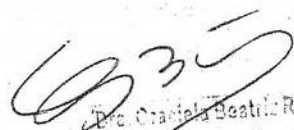
- para la regularización de la cursada; aprobar tres exámenes parciales escritos de resolución de ejercicios y problemas y de fundamentos de los trabajos experimentales.
- para la cursada por promoción sin examen final; aprobar tres exámenes parciales escritos de índole teórico y práctico integradores y el desarrollo de un seminario sobre un tema específico de la carrera, donde profundizan la búsqueda bibliográfica, desarrollan la expresión oral y escrita e integran conceptos químicos.

Las condiciones de asistencia están establecidas en los Reglamentos respectivos.

El examen final de los alumnos regulares es oral.

Los alumnos libres deben aprobar una serie de exámenes escritos -eliminatórios- referidos a los trabajos prácticos y un examen oral integrador.


MARÍA INÉS GREGORIO
SECRETARIA CONSEJO DIRECTIVO
Facultad Co. Exactas y Naturales


Dra. Craciela Beatriz ROSTON
Inte. Consejo
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



UNLPam
años
de ser NACIONAL



Corresponde a la Resolución N° 155/13 CD

ANEXO II

ASIGNATURA: QUÍMICA GENERAL

CICLO LECTIVO: A partir de 2013

PROGRAMA ANALÍTICO Y DE EXAMEN

TEMA 1

Ciencia. La Química: objeto. Materia: propiedades. Clasificación. Teoría atómico-molecular. Átomo. Molécula. Ley de Gay Lussac de las combinaciones gaseosas. Principio de Avogadro. Unidad de masa. Masa atómica y molecular. Mol. Volumen molar. Sustancias simples y compuestas. Composición centesimal. Fórmula mínima y molecular.

TEMA 2

Estructura atómica: naturaleza eléctrica de la materia. Descargas eléctricas en alto vacío. Partículas fundamentales. Número atómico. Isótopos. Evolución de los modelos atómicos. Nociones de mecánica ondulatoria: orbitales atómicos. Números cuánticos. Principio de exclusión de Pauli. Regla de Hund. Tabla periódica y configuración electrónica. Principio de Construcción.

Clasificación periódica, antecedentes. Predicciones. Propiedades periódicas: afinidad electrónica, potencial de ionización, radio atómico, electronegatividad.

TEMA 3

Enlace químico. Tipos de enlaces. Estructuras de Lewis. Enlace iónico. Enlace covalente. Comparación de propiedades entre compuestos iónicos y covalentes. Enlaces múltiples. Resonancia. Moléculas poliatómicas: hibridación. Teoría del enlace de valencia y de los orbitales moleculares. Polaridad de moléculas. Enlace metálico: propiedades. Fuerzas intermoleculares.

TEMA 4

La ecuación química. Formación de compuestos. La reacción química: tipos de reacciones.

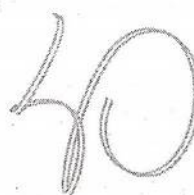
Leyes gravimétricas. Conservación de la materia y la energía. Distintos tipos de energía. Energía en los sistemas químicos. Energía de enlace. Entalpía. Espontaneidad de las reacciones. Entropía. Energía libre.

Estequiometría.



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



UNLPam
40 años
de ser NACIONAL



Corresponde al ANEXO II de la Resolución N° 155/13 CD

TEMA 5

Estados de agregación de la materia.

Gases: propiedades del estado gaseoso. Leyes de los gases ideales. Teoría Cinética de los gases. Gases reales. Ecuaciones de estado para gases ideales y reales. Ley de Dalton de las presiones parciales. Difusión: Ley de Graham.

Líquidos: propiedades de los líquidos. Presión de vapor. Puntos de ebullición, fusión y congelación.

Sólidos: propiedades. Estructura cristalina. Tipos de sólidos cristalinos: moleculares, iónicos, covalentes y metálicos.

Coloides. Clasificación. Propiedades generales.

TEMA 6

Soluciones. Tipos de soluciones. Formas de expresión de las concentraciones: físicas y químicas. Porcentaje, molaridad, normalidad, molalidad, fracción molar.

Solubilidad. Soluciones diluidas, concentradas, saturadas y sobresaturadas. Factores que afectan la solubilidad. Propiedades coligativas de las soluciones.

TEMA 7

Cinética química: velocidad de reacción. Factores que afectan la velocidad de reacción. Ley de acción de masas. Equilibrio químico. Reacciones reversibles. Estado de equilibrio. Constante de equilibrio. Equilibrios homogéneos y heterogéneos. Formas de expresión de la constante de equilibrio. Relaciones entre K_c y K_p . Desplazamientos de equilibrios. Principio de Le Chatelier.

Teorías ácido - base. Equilibrios en soluciones acuosas. Producto iónico del agua. Concepto de pH. Indicadores. Soluciones de electrolitos. Porcentaje de disociación. Soluciones reguladores de pH. Hidrólisis de sales.

TEMA 8

Termodinámica Química. Procesos espontáneos. Leyes.

Electroquímica: Reacciones de óxido reducción. Número de oxidación. Ajuste de ecuaciones redox.

Conductores de primera y de segunda clase. Soluciones electrolíticas. Electrólisis. Leyes de Faraday. Pilas. Reacciones y esquema de una pila. Potencial de electrodo. Potencial normal. Ecuación de Nernst. Aplicaciones.

TEMA 9

Radiactividad: Estabilidad de los núcleos. Radiactividad natural y artificial. Radioquímica. Energía nuclear: Fisión y fusión nuclear. Aplicaciones de isótopos marcados.



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa - La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>

40

UNLPam
años
de ser NACIONAL



Corresponde al ANEXO II de la Resolución N° 155/13 CD

TEMA 10

Química de los compuestos del carbono. Clasificación de los compuestos orgánicos. Función hidrocarburo: alcanos, alquenos, alquinos y aromáticos. Fórmula general. Nomenclatura. Propiedades físicas y químicas.

Funciones oxigenadas: alcoholes, fenoles, éteres, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, anhídridos y ésteres. Estructura de los grupos funcionales. Propiedades. Concepto de isomería.

Funciones nitrogenadas: aminas, amidas y nitrilos.

Petróleo y sus derivados.

Lípidos. Glúcidos. Proteínas. Consideraciones generales.

TEMA 11

Ciclos de los elementos más importantes: oxígeno, carbono, nitrógeno, azufre.

Ciclo del agua. Agua potable. Aguas duras. Sistemas de potabilización.

TEMA 12

No metales. Consideraciones generales. Propiedades físicas y químicas. Alotropía. Reacciones.

Los gases nobles o inertes.

TEMA 13

Los metales: Elementos representativos, de transición y de transición interna. Consideraciones generales. Propiedades físicas y químicas. Reacciones.

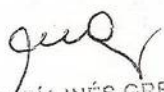
Iones complejos. Nomenclatura. Teorías. Los compuestos de coordinación y los sistemas vivos.

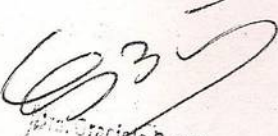
Metalurgia.

TEMA 14

El ambiente. Aire atmosférico. Composición. Contaminación.

Efecto invernadero. Capa de ozono. Lluvia ácida.


MARÍA INÉS GREGORIO
SECRETARÍA DEL CONSEJO DIRECTIVO
Facultad Cs. Exactas y Naturales


Graciela Beatriz BOSTÓN
Presidenta Con.
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



UNLPam
40 años
de ser NACIONAL



Corresponde a la Resolución N° 155/13 CD

ANEXO III

ASIGNATURA: QUÍMICA GENERAL

CICLO LECTIVO: A partir de 2013

BIBLIOGRAFÍA

- WHITTEN, K. - GAILEY, K. - DAVIS, R. (1998). Química General. Ed. McGraw Hill.
- CHANG, R. (2002). Química. Ed. McGraw Hill.
- TEDESCO, P. Dir. Ejecutivo Proyecto Cooperativo CIN (1999). Introducción a la Química. Ed. Universidad Nacional de La Plata.
- ATKINS, P. W. (1998). Química General. Ed. Omega.
- BROWN, T. - LeMAY, H. - BURSTEN, B. (2004) Química. La Ciencia Central. Ed. Prentice-Hall Hispanoamericana, S.A.
- CERVELLINI, M. I. - GONZALEZ QUINTANA, J. A. - HEPPER, E. N. - HEVIA, G. G. - RONCHI, A. L. - SCOLES, G. E. - URIOSTE, A. M. - VICENTE, N. M. - ZAMBRUNO, M. A. (2008) "Química". Ed. UNLPam.
- ANGELINI, M. - BAUMGARTNER, E. - BENITEZ, C. - BULWIK, M. - CRUBELLATI, R. - LANDAU, L. - LASTRES FLORES, L. - POUCHAN, M. - SERVANT, R. - SILEO, M. (1995). Temas de Química General. Ed. Eudeba.
- PROYECTO DE LA ACS. (2005). Química. Ed. Reverté
- MASTERTON, W. - SLOWINSKI, E. - STANITSKI, C. (1996). Química General Superior. Ed. McGraw Hill.
- DICKSON, T. R. (1996). Química: enfoque ecológico. Ed. Limusa.
- LONGO, F. (1979). Química General. Ed. McGraw Hill.
- MAHAN. (1990). Química: curso universitario. Ed. Addison-Wesley.
- RUSSELL, J. B. (1989). Química General. Ed. McGraw Hill.
- KENNEY, M. (1996). Chemistry: The Study of Matter and its changes. Ed. J. Wiley.
- GRAY - HAIGHT. (1981). Principios Básicos de Química. Ed. Reverté. BUTLER, I. - HARROT, J. (1992). Química Inorgánica, Principios y Aplicaciones. Ed. Addison Wesley Iberoamericana.



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>

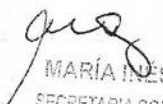


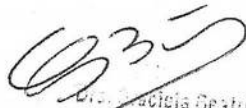
UNLPam
40 años
de ser NACIONAL



Corresponde al ANEXO III de la Resolución N° 155/13 CD

- MORRISON - BOYD. (1998). Química Orgánica. Fondo Educativo Interamericano.
- LEWIS, M. (1995). Química Razonada. Ed. Trillas.
- WOLFE, D. H. (1996). Química General Orgánica y Biológica. Ed. McGraw Hill.
- KLEINBERG, J.- ARGERSINGER, W.- GRISWOLD, E. (1977). Química Inorgánica. Ed. Reverté.
- BARAN, E. (1995). Química Bioinorgánica. Ed. McGraw Hill.
- LONG, G. - HENTZ, F. (1998). Química General (Problemas y ejercicios). Ed. Addison Wesley.
- SIENKO, M. J. (1996). Problemas de Química. Ed. Reverte.
- WILLIS. (1995). Resolución de Problemas de Química General. Ed. Reverté.
- BRADY and HOLUM. (1996). Chemistry. The study of matter and its changes. Ed. John Wiley and Sons. INC.
- LOZANO, J. - VIGATA, J. (1985). Fundamentos de Química General. Ed. Alhambra.
- BAILAR, J. - MOELLER, J. - KLEINBERG, J. - GUS, C. - CASTELLION, M. - METZ, C. (1983). Química. Ed. Vincens.
- DICKERSON, R. - GRAY, H. - DARENSBOURG, M. - DARENSBOURG, D. (1992). Principios de Química. Ed. Reverté.
- SIENKO, M. - PLANE, R. (1976). Química Teórica y Descriptiva. Ed. Aguilar.
- SIENKO, M. - PLANE, R. (1990). Química: Principios y Aplicaciones. Ed. McGraw Hill.
- BRESCIA-ARENTS - MEISLICH - TURK. (1980). Fundamentos de Química. CECSA.
- MORTIMER, C. (2004). Química. Grupo Editorial Iberoamérica
- MASTERTON, W. - SLOWINSKI, E. - STANITSKI, C. (1996). Química General Superior. Ed. McGraw Hill.
- ROSENGERG, G. (1987). Química General. Serie Schaum. Ed. McGraw Hill.
- ROSENGERG, G. - EPSTEIN, L. (1991). Química General. Schaum. Ed. McGraw Hill.
- DOMINGUEZ, X. (1975). Experimentos de Química General e Inorgánica. Ed. Limusa.


MARÍA INÉS GREGORIO
SECRETARIA CONSEJO DIRECTIVO
Facultad Cs. Exactas y Naturales


Cecilia Gestiza ROSTON
Presidente Consejo
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>

40 UNLPam
años
de ser NACIONAL



Corresponde a la Resolución N° 155/13 CD

ANEXO IV

ASIGNATURA: QUIMICA GENERAL

CICLO LECTIVO: A partir de 2013

PROGRAMA DE TRABAJOS PRÁCTICOS

Prácticos de Resolución de Ejercicios y Problemas:

1. Teoría atómica.
2. Estructura de la materia.
3. Propiedades periódicas.
4. Uniones químicas.
5. Fórmulas químicas y nomenclatura de compuestos inorgánicos.
6. Leyes gravimétricas.
7. Oxido reducción.
8. Leyes de los gases.
9. Estequiometría.
10. Soluciones.
11. Electroquímica.
12. Equilibrio químico.
13. Equilibrio iónico.
14. Compuestos del carbono.
15. Compuestos de coordinación.

Prácticos de Laboratorio:

1. Reconocimiento de material.
2. Propiedades periódicas.
3. Reacciones químicas.
4. Leyes gravimétricas.
5. Reacciones de óxido reducción.
6. Estequiometría y gases.
7. Preparación de soluciones. Solubilidad. Valoración.
8. Electrólisis de soluciones acuosas.
9. Desplazamiento del equilibrio en reacciones químicas.
10. Equilibrios iónicos. pH. Hidrólisis.

qu
DRA. ANÍS GREGORIO
CONSEJO DIRECTIVO
Facultad Cs. Exactas y Naturales

635
Dra. Graciela Beatriz ROSTON
Prof. Titular
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Ing. 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Página Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



UNLPam
años
de ser NACIONAL



Corresponde a la Resolución N° 155/13 CD

ANEXO V

ASIGNATURA: QUIMICA GENERAL

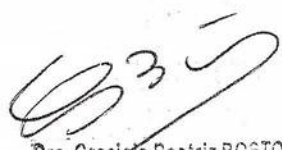
CICLO LECTIVO: A partir de 2013

ACTIVIDADES ESPECIALES QUE SE PREVÉN

Temas a desarrollar en Seminarios:

Grupos de no metales.
Los metales. Elementos principales, de transición y de transición interna.
Metalurgia. Aleaciones. Corrosión.
Procesos de síntesis más importantes.
Radiactividad. Aplicaciones.
Rayos X. Aplicaciones.
Problemas ambientales: Efecto invernadero. Ozono. Lluvia ácida.
Agua. Ciclo del agua en la naturaleza. Sistemas de potabilización.
Aire. Composición. Contaminantes.
Ciclo de los elementos más importantes para la vida.
Moléculas de importancia biológica: Carbohidratos. Lípidos. Proteínas.
Petróleo y sus derivados.


JUAN GREGORIO
PRESIDENTE CONSEJO DIRECTIVO
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales


Dra. Graciela Beatriz ROSTON
Presidente Consejo Directivo
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales



FACULTAD DE CIENCIAS
EXACTAS Y NATURALES

Uruguay 151 - (6300) Santa Rosa La Pampa
Tel.: (02954) 425166 - 422026 - Fax: 432535
Pagina Web: <http://www.exactas.unlpam.edu.ar>



Corresponde a la Resolución N° 155/13 CD

ANEXO VI

ASIGNATURA: QUIMICA GENERAL

CICLO LECTIVO: A partir de 2013

PROGRAMA DE EXAMEN

Coincide con el Programa Analítico.

MARÍA INÉS GREGORIO
SECRETARIA CONSEJO DIRECTIVO
Facultad Cs. Exactas y Naturales

DR. JUAN CARLOS GREGORIO
Presidente Consejo
Fac. de Ciencias Exactas y Naturales