



Ministerio de Cultura y Educación  
 Universidad Nacional de San Luis  
 Facultad de Ingeniería y Ciencias Agropecuarias  
 Departamento: Ciencias Básicas  
 Área: Química

(Programa del año 2011)  
 (Programa en trámite de aprobación)  
 (Presentado el 10/06/2011 07:35:39)

### I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
Química General e Inorgánica	Ingeniería Agronómica		2011	1° cuatrimestre

### II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
CARRASCULL, ALFREDO LAZARO	Prof. Responsable	P.Asoc Exc	40 Hs
ALMEIDA, NORMA VICTORIA	Auxiliar de Práctico	JTP Exc	40 Hs
GALDEANO, NESTOR FABIAN	Auxiliar de Práctico	A.2da Simp	10 Hs

### III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
9 Hs	Hs	Hs	Hs	9 Hs

Tipificación	Periodo
B - Teoría con prácticas de aula y laboratorio	1° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
14/03/2011	24/06/2011	14	126

### IV - Fundamentación

En el curso Química General se estudian procesos físicos y reacciones químicas, poniendo especial énfasis en el estudio de la estequiometría y en el estudio del estado líquido y de las soluciones.  
 Se pretende que el alumno pueda resolver problemas de estequiometría con participación de gases, sólidos y soluciones y que integre los conocimientos concernientes a la reacción química, logrando un adecuado uso de los principios de la termodinámica, cinética y del equilibrio químico.

### V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

El objetivo fundamental del curso es iniciar a los alumnos en los principios básicos de la química. Se desea despertar en los alumnos inquietudes y curiosidades. Además se busca relacionar un tema con otro y conservar el estrecho contacto con el mundo de las sustancias químicas reales y sus aplicaciones de todos los días.

### VI - Contenidos

**Tema 1. Átomo, molécula e iones. Relaciones de masa en las reacciones químicas**  
 Teoría atómica. Estructura del átomo: electrón, protón, neutrón. Numero atómico, numero de masa e isótopos. La tabla periódica. Moléculas e iones. Masa atómica. Masa molar de un elemento y numero de Avogadro. Masa molecular. Estequiometría. Reactivo limitante. Rendimiento de reacción.

**Tema 2. Reacciones en disolución acuosa**

Propiedades generales de las disoluciones acuosas: propiedades electrolíticas. Reacciones de precipitación: solubilidad, ecuaciones moleculares y ecuaciones iónicas. Reacciones ácido base: propiedades generales de ácidos y bases, ácidos y bases de Brønsted, neutralización ácido-base. Reacciones de oxidación-reducción. Concentración de disoluciones: dilución de disoluciones.

### **Tema 3. Gases**

Sustancias que existen como gases. Presión de un gas: presión atmosférica. Las leyes de los gases. Ley de Boyle, ley de Charles y Gay Lussac, ley de Avogadro. La ecuación del gas ideal. La masa molar de una sustancia gaseosa. La estequiometría de los gases. Ley de Dalton de las presiones parciales. Desviación del comportamiento ideal.

### **Tema 4. Termoquímica**

Naturaleza y tipos de energía. Cambios energéticos en las reacciones químicas. Entalpía: ecuaciones termoquímicas. Calorimetría: calorimetría a volumen constante y a presión constante. Entalpía estándar de formación y de reacción.

### **Tema 5. Teoría cuántica y la estructura electrónica de los átomos**

Propiedades de las ondas, radiación electromagnética. El efecto fotoeléctrico. Teoría de Bohr del átomo de hidrógeno, espectros de emisión. Naturaleza dual del electrón. Mecánica cuántica. Los números cuánticos. Orbitales atómicos: orbitales s, p y otros orbitales de mayor energía. Configuración electrónica: el principio de exclusión de Pauli, la regla de Hund.

### **Tema 6. Relaciones periódicas entre elementos**

Desarrollo de la tabla periódica. Variación periódica de las propiedades físicas, radio atómico, radio iónico, variación de las propiedades periódicas a través de un periodo y en un grupo. Energía de ionización. Afinidad electrónica. Enlace químico: conceptos básicos. El enlace iónico. El enlace covalente. Comparación de las propiedades de los compuestos covalentes y los compuestos iónicos. Estructuras de Lewis. El concepto de resonancia. Excepciones a la regla del octeto. Geometría molecular. Hibridación de orbitales atómicos: sp, sp<sup>2</sup> y sp<sup>3</sup>. Teoría del orbital molecular.

### **Tema 7. Las fuerzas intermoleculares y los líquidos**

Fuerzas intermoleculares: fuerzas dipolo-dipolo, fuerzas ion-dipolo, fuerzas de dispersión, el enlace de hidrógeno. Propiedades de los líquidos. Cambios de fase: equilibrio líquido-vapor, calor de vaporización y punto de ebullición. Diagrama de fases: agua.

### **Tema 8. Propiedades físicas de las disoluciones**

Tipos de disoluciones. Unidades de concentración. Efecto de la temperatura en la solubilidad. Propiedades coligativas de las disoluciones de no electrolitos: disminución de la presión de vapor, elevación del punto de ebullición, disminución del punto de congelación y presión osmótica.

### **Tema 9. Cinética química**

Nociones de cinética. Velocidad de reacción. Reacciones de primer y segundo orden. Constante de velocidad. Efecto de la temperatura. Energía de activación.

### **Tema 10. Equilibrio químico**

El concepto de equilibrio y la constante de equilibrio. Escritura de las expresiones de la constante de equilibrio. Relación entre cinética química y equilibrio químico. El concepto de equilibrio y la constante de equilibrio. Escritura de las expresiones de la constante de equilibrio. Factores que afectan el equilibrio químico: principio de Le Chatelier.

### **TEMA 11. Equilibrio iónico**

Soluciones electrolíticas. Ácidos y bases Autoionización del agua. pH. Disociación de ácidos y bases. Efecto de ión común. Hidrólisis. Valoración ácido-base. Solubilidad y producto de solubilidad. Precipitación y precipitación fraccionada. Efecto del ión común.

### **TEMA 12. Los Elementos Representativos**

Metales alcalinos, Litio, Sodio y Potasio. Metales alcalinos térreos Berilio, magnesio, calcio, estroncio y bario. Aluminio, estaño, plomo. Zinc, cadmio y mercurio.

### **TEMA 13. Elementos No Metálicos**

Propiedades generales. El hidrógeno. Boro, carbono y silicio. Nitrógeno, fósforo y arsénico. Oxígeno y azufre. Los halógenos preparación y propiedades generales. Usos. Los gases nobles.

#### **TEMA 14. Los Metales de Transición y nociones sobre compuestos de coordinación**

Propiedades generales Nociones sobre complejos. La familia del escandio. La familia del titanio. La familia del vanadio. La familia del manganeso, hierro, cobalto, níquel y cobre. Lantánidos y actínidos.

### **VII - Plan de Trabajos Prácticos**

A.- Trabajos Teórico Prácticos de Aula

Clases teórico-prácticas

B.- Temas A desarrollar en los Prácticos de Laboratorio

LAB. N° 1: Reconocimiento del material de laboratorio, normas de uso.

LAB. N° 2: Cálculos en la reacción química en solución

LAB. N° 3: Soluciones (concentración)

LAB. N° 4: Sistemas Líquidos (propiedades coligativas)

### **VIII - Regimen de Aprobación**

#### **REGIMEN DE ALUMNOS REGULARES**

El dictado de la asignatura será del tipo teórico-práctico:

I.- Prácticos de aula

- Se exige asistencia a un 80 % de los prácticos de aula
- Se considerara ausente el alumno que incurra en una tardanza superior a los 10 minutos.
- El alumno deberá llevar al día un cuaderno o carpeta, con los problemas resueltos en clase.
- El alumno deberá proveerse del material necesario para las clases de problemas (papel milimetrado, sistema de cálculos, etc.). La cátedra los proveerá de la bibliografía, tablas, que estén dentro de sus posibilidades.

II.- Prácticos de laboratorio: ejecución de los trabajos prácticos

- Se requiere una asistencia del 100 % a las clases de laboratorio.
- Antes de realizar el trabajo de laboratorio se le podrá tomar un cuestionario sobre el tema del trabajo de laboratorio, el que deberá ser respondido satisfactoriamente para ser considerado como presente.
- Finalizado el trabajo de laboratorio el alumno deberá presentar al docente encargado, el informe de los resultados obtenidos.
- El informe debe ser individual

III.- Parciales

Se tomaran tres parciales que incluirán problemas (cuyo puntaje de aprobación será de 60%), los mismos tendrán su correspondiente recuperación dentro de los 5 a 12 días posteriores, de acuerdo a la Res. D. N 265/85. El alumno que haya aprobado dos de los parciales ya sea de primera instancia o en su recuperación tiene derecho a recuperar por segunda vez el parcial no aprobado.

El alumno que no apruebe dos de los parciales ya sea en primera instancia o en su recuperación podrá rendir un examen global de problemas de toda la asignatura.

#### **OBSERVACIONES**

Para aquellos alumnos que acrediten trabajar se tendrá en cuenta lo establecido en la Res. Rec. N° 52/85.

#### **REGIMEN DE ALUMNOS LIBRES**

- El examen libre constara de dos partes.

- evaluación sobre prácticos.
- evaluación sobre teoría.

Deberá aprobar un examen escrito, el que constara de problemas del tipo de los desarrollados en clase, debiendo resolver el

70 % de los mismos. Si aprueba la examinación de problemas deberá proceder a la realización de un trabajo práctico de laboratorio, el que se elegirá mediante sorteo, dentro de los trabajos prácticos que se realizaron durante el año. Una vez realizado el trabajo práctico deberá elevar el informe al tribunal de la mesa examinadora para que analice los resultados obtenidos, de ser estos satisfactorios, pasara a la evaluación sobre teoría. Sobre los temas desarrollados en la teoría, se lo evaluara de la misma forma que se hace para un alumno regular.

#### REGIMEN DE PROMOCION

Este curso podrá aprobarse mediante régimen de promoción sin examen final.

Los alumnos promocionaran el curso si al finalizar el dictado del mismo, hubieran cumplido satisfactoriamente con las siguientes condiciones:

- a.- Haber cumplido con las exigencias para lograr la condición de alumno regular.
- b.- Aprobar además dos examinaciones sobre los temas de teoría que se tomarán en fechas a convenir, las que se aprobarán con un porcentaje superior o igual al 70%. La segunda examinación contendrá el 85% de las preguntas sobre temas a ser evaluados en esa instancia, mas un 15% de preguntas sobre temas correspondientes a la evaluación anterior.

#### EXAMEN FINAL

El examen final será tomado en forma oral, se elige un tema para iniciar el examen luego se evalua a programa abierto.

### IX - Bibliografía Básica

- [1] RAYMOND CHANG, Química, Mc Graw Hill, 9na Edición - 2007.( En total 35 Tomos)en Biblioteca
- [2] P. W. ATKINS, Química General. Ediciones Omega, S.A. 1992 (En total 2 Tomos)en Biblioteca
- [3] Petrucci Harwood, Química General. Prentice Hall, 7ma. Edición. 1999 libro de la Catedra
- [4] P. ATKINS, L. JONES, Química, molécula, materia, cambio. Ed. Omega. Barcelona. 3 ra edición. 1998.(En total 8 Tomos)en Biblioteca

### X - Bibliografía Complementaria

- [1] SLABAUGH Y PARSONS, Química General. Ed. Limusa. México 1978. en la Catedra
- [2] BECKER Y WENTWORTH, Química General. Ed. Reverte, España 1977, en biblioteca
- [3] BRUCE MAHAN, Química. Curso Universitario. Fondo educativo Interamericano 1968, en Biblioteca
- [4] GLASSTONE Y LEWIS, Elementos de química física, 2da edición. Ed. Medico quirúrgico, Buenos Aires 1962, en Biblioteca

### XI - Resumen de Objetivos

Proporcionar a los alumnos un amplio conocimiento de esta ciencia para que puedan:

- formular identificar y clasificar las sustancias inorgánicas.
- interpretar las transformaciones que experimentan las mismas.
- formular identificar y clasificar las sustancias inorgánicas.
- interpretar las transformaciones que experimentan las mismas.
- relacionar todo lo anterior con las distintas asignaturas de la curricula.
- Brindar herramientas sólidas y un conocimiento significativo que pueda ser aplicado en todas las asignaturas posteriores de la carrera.
- Que el alumno tome conciencia cuan importantes son las transformaciones químicas en el mundo que lo rodea.

### XII - Resumen del Programa

#### PROGRAMA SINTETICO

Tema 1. Átomo, molécula e iones. Relaciones de masa en las reacciones químicas

Tema 2. Reacciones en disolución acuosa

Tema 3. Gases

Tema 4. Termoquímica

Tema 5. Teoría cuántica y la estructura electrónica de los átomos

Tema 6. Relaciones periódicas entre elementos

Tema 7. Las fuerzas intermoleculares y los líquidos

Tema 8. Propiedades físicas de las disoluciones

Tema 9. Cinética química  
Tema 10. Equilibrio químico  
Tema 11. Equilibrio iónico  
Tema 12. Los elementos representativos  
Tema 13. Elementos no metálicos  
Tema 14. Los metales de transición

### **XIII - Imprevistos**

--

### **XIV - Otros**

--

<b>ELEVACIÓN y APROBACIÓN DE ESTE PROGRAMA</b>	
--	--

<b>Profesor Responsable</b>	
-----------------------------	--

Firma:	
--------	--

Aclaración:	
-------------	--

Fecha:	
--------	--