

Presidencia Roque Sáenz Peña, 27 de septiembre de 2017

**RESOLUCIÓN N° 60/17 - C.D.C.B. y A.**

**VISTO:**

El Expediente 01-2017-02477, iniciado por la Ing. FERNANDEZ, Noelia- Coordinadora Área de Educación a Distancia, medio por el cual eleva el Programa de la asignatura “**QUIMICA TECNOLOGICA**” correspondiente a la carrera de **Tecnicatura en Higiene y Seguridad** de la Universidad Nacional del Chaco Austral, para su aprobación; y

**CONSIDERANDO:**

Que el mencionado programa se ajusta a los contenidos mínimos y carga horaria de la citada carrera;

Que se consideran adecuados los objetivos, métodos pedagógicos, métodos de evaluación, programa analítico y bibliografía que forman parte de la propuesta;

Que analizadas las actuaciones, el Consejo Departamental opina que lo solicitado se encuadra con lo establecido por el Reglamento Académico de Alumnos;

Lo aprobado en sesión de la fecha;

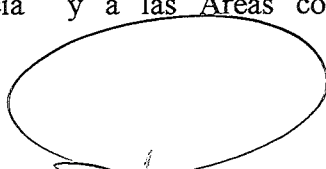
**POR ELLO:**

**EL CONSEJO DEPARTAMENTAL  
DEL DEPARTAMENTO DE CIENCIAS BÁSICAS Y APLICADAS  
DE LA UNIVERSIDAD NACIONAL DEL CHACO AUSTRAL**

**RESUELVE:**

**ARTÍCULO 1°:** Aprobar el Programa de la asignatura “**Química Tecnológica**” correspondiente a la carrera de **Tecnicatura en Higiene y Seguridad** Del Departamento de Ciencias Básicas y Aplicadas de la Universidad Nacional del Chaco Austral, y que como Anexo Único forma parte de la presente resolución.

**ARTICULO 2°:** Regístrese, comuníquese a la Ing. FERNANDEZ, Noelia- Coordinadora del Área de Educación a Distancia y a las Áreas correspondientes. Cumplido, archívese.-

  
**Mg. Ing. Enzo Gabriel JUDIS**  
Director de Departamento  
Ciencias Básicas y Aplicadas

### PROGRAMA DE LA ASIGNATURA

 <p><b>UNCAUS</b> UNIVERSIDAD NACIONAL DEL CHACO AUSTRAL</p>		<b>QUÍMICA TECNOLÓGICA</b>	
Carga Horaria: 60 horas		Programa vigente desde: 2015	
Carrera		Año	Cuatrimestre
<b>TECNICATURA UNIVERSITARIA EN HIGIENE Y SEGURIDAD</b>		Primero	Segundo
CORRELATIVA PRECEDENTE		CORRELATIVA SUBSIGUIENTE	
Asignaturas		Asignaturas	
Para cursar		Para rendir	
Regularizada	Aprobada	Aprobada	
Psicología Laboral	-----	Psicología Laboral	
		.Seguridad III: Equipos, Máquinas y Herramientas. .Ambientes de Trabajo I: Ruidos .Ambientes de Trabajo II: Iluminación y Color .Ambientes de Trabajo III: Ventilación .Estudio del Trabajo: Tiempos y Métodos .Pedagogía y Didáctica General .Derecho del Trabajo	
<b>DOCENTES</b>		Prof. Titular: Profesora RADULOVICH ELIANA	
<b>OBJETIVOS</b>		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Aprender el lenguaje de la Química.</li> <li>• Conocer la estructura de la materia en los distintos niveles de organización e interpretar sus propiedades en función de su estructura.</li> <li>• Conocer los aspectos más importantes del cambio químico.</li> <li>• Desarrollar en el alumno un juicio crítico que le permite resolver situaciones problemáticas en el campo de la química y en otras áreas del conocimiento.</li> </ul>	
<b>CONTENIDOS MÍNIMOS</b>		La materia, generalidades, Estructura atómica, generalidades, Sistemas materiales, fases y mezclas, Periodicidad química, Enlace químico, Química inorgánica, generalidades, Peso atómico-molecular, Leyes fundamentales de la química, Cinética química, Química orgánica, Hibridación- resonancia.	
<b>MÉTODOS PEDAGÓGICOS</b>		<p><u>Métodos de Investigación:</u> Son métodos que buscan acrecentar o profundizar nuestros conocimientos según las consignas brindadas por los docentes.</p> <p><u>Métodos de Resolución:</u> Procuran ordenar los datos adquiridos para organizar los conocimientos y aplicarlos en ejercicios.</p> <p>Se incentivará a los alumnos para la participación activa en los foros a través de consignas, resolución de problemas y la participación de los mismos con la finalidad de lograr un conocimiento apto de la materia.</p>	

Mg. Ing. Enzo Gabriel JUJ.  
 Director de Departamento  
 de Básicas y Anál.

<b>MÉTODOS DE EVALUACIÓN</b>	<p>Para la evaluación del alumno se tendrá en cuenta:</p> <p>Dos (2) exámenes parciales, de los cuales deberá aprobar (2) dos y (2) recuperatorios, uno (1) por parcial.</p> <p>Se considerará además los trabajos prácticos que se tomen como obligatorios así como la participación en el foro.</p>
<b>PROGRAMA ANALÍTICO</b>	<p><b>MODULO 1: LA MATERIA. GENERALIDADES</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Estudio de la materia. Estados físicos de la materia. Cambios de estado. Cuerpos y Sustancias. Conceptos y Propiedades</li> </ul> <p><b>MODULO 2: ESTRUCTURA ATÓMICA. GENERALIDADES</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Átomos y Moléculas: Generalidades. Estructura atómica</li> </ul> <p><b>MODULO 3: SISTEMAS MATERIALES</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Sustancias y Sistemas dispersos. Sistema material homogéneo y heterogéneo. Ejercitación</li> </ul> <p><b>MODULO 4: FASES Y MEZCLAS</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Fases. Mezclas. Separación de fases</li> </ul> <p><b>MODULO 5: PERIODICIDAD QUÍMICA</b></p> <p>Estudio de la tabla periódica de los elementos. Grupos y períodos. Anomalías y ventajas</p> <p><b>MODULO 6: ENLACE QUÍMICO</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Teoría electrónica de valencia. Utilización. Ejemplificación.</li> </ul> <p><b>MODULO 7: QUÍMICA INORGÁNICA. GENERALIDADES</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Fenómenos físicos y químicos. Reconocimiento y ejercitación</li> </ul> <p><b>MODULO 8: PESO ATÓMICO-MOLECULAR</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Peso atómico y molecular. Conceptos. Generalidades. Cálculo-ejercitación</li> </ul> <p><b>MODULO 9: LEYES FUNDAMENTALES DE LA QUÍMICA</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Leyes de las sustancias y combinaciones. Ley de la conservación de la masa (Lavoisier)</li> </ul> <p><b>MODULO 10: LEYES FUNDAMENTALES DE LA QUÍMICA</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Ley de las proporciones constantes (Proust). Ley de las proporciones múltiples (Dalton)</li> </ul> <p><b>MODULO 11: CINÉTICA QUÍMICA</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Cinética química-catálisis. Velocidad de reacción. Factores que afectan la velocidad de una reacción</li> </ul> <p><b>MODULO 12: CINÉTICA QUÍMICA</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Catalizadores. Inhibidores. Promotores. Envenenamiento de una reacción. Equilibrio químico</li> </ul> <p><b>MODULO 13: QUÍMICA ORGÁNICA</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Funciones de la Química Orgánica. Propiedades del átomo de carbono. Función química</li> </ul> <p><b>MODULO 14. HIBRIDACIÓN- RESONANCIA</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Hibridación y Resonancia: Identificación y ejemplificación</li> </ul>

Mg.-Ing Enzo Gabriel JUDI  
Director de Departamento  
Ciencias Básicas y Análisis

<b>BIBLIOGRAFIA</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1- Atkins, P. W. 1992 Química General-ediciones Omega S.A.</li><li>2- Chang, R. 2007. Química 9na. Edición. Editorial Mc Graw Hill. México</li><li>3- Whitten k.w; Davis, R. E.; Peck, L. m. 1998. QUÍMICA GENERAL 5ta. Edición. Editorial Mc Graw Hill / Interamericana de España.</li><li>4- Química Inorgánica Básica COTTON WILKINSON. Editorial LIMUSA. NORIEGA, S.A de C. V GRUPO NORIEGA EDITORES. México, D. F</li><li>5- Química Orgánica L.G. Wade, JR (Whitman Collage). 5ta Edición. Editorial PEARSON PRENTICE HALL.</li></ol>
---------------------	---

*Mg. Ing. Enzo Gabriel*  
*Director de Departamento*  
*Ciencias Básicas y An.*