



**1) NOMBRE DEL CURSO: INTRODUCCIÓN A LA QUIMICA**

Programa sintético				
INTRODUCCION A LA QUIMICA				
<b>Datos básicos</b>				
<b>Tipo de propuesta curricular:</b>	Nueva creación	<input checked="" type="checkbox"/>	Reestructuración	
	Obligatoria	<input checked="" type="checkbox"/>	Optativa	Complementaria
	( ) No ( X ) Sí ¿Con qué PE se comparte? <u>Con los catorce programas educativos de la Facultad</u> ¿De qué semestre? <u>Propedéutico</u> ¿De qué entidad académica? <u>Facultad de Ingeniería</u>			
	¿De qué semestre? <u>Propedéutico</u> ¿De qué entidad académica? <u>Facultad de Ingeniería</u>			
<b>Elaborado por:</b> (opcional)				
<b>Revisado por:</b> (opcional)				
<b>Semestre</b>	<b>Horas de teoría</b>	<b>Horas de práctica</b>	<b>Horas trabajo adicional estudiante</b>	<b>Créditos</b>
0	4	1	3	0
<b>Objetivo general</b>	El alumno reafirmará y ampliará sus conocimientos básicos de química. Los aplicará con actitud crítica, reflexiva, colaborativa y creativa en la solución de problemas en otros cursos del plan de estudios y en su práctica profesional			
<b>Competencia (s) profesional (es) específica(s) a las que contribuye a desarrollar la materia</b>	Identificar, formular y resolver problemas de ingeniería aplicando los principios de las ciencias básicas e ingeniería			
<b>Desempeños de la competencia profesional específica a los que contribuye a desarrollar la materia</b>	El alumno es capaz de: Identificar la o las variables involucradas en los problemas y aplicar el principio o ley apropiada de acuerdo al modelo a resolver			
<b>Competencia (s) transversal (es) a las que contribuye a desarrollar la materia</b>	Comunicarse efectivamente con diferentes audiencias			



<b>Programa sintético</b>		
<b>Desempeños de la competencia profesional transversal a los que contribuye a desarrollar la materia</b>	El alumno es capaz de argumentar sus respuestas y exponer sus resultados frente a sus compañeros	
<b>Temario</b>	<b>Unidad</b>	<b>Contenidos</b>
	1. INTRODUCCIÓN A LA QUIMICA	1.1 Introducción a la química 1.2 Patrones de medición 1.3 Clasificación de la materia 1.4 Propiedades de la materia 1.5 Comienzos de la teoría y estructura atómica 1.6 Teoría atómica moderna y tabla periódica
	2. CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA	2.1 Definición de materia 2.2 Estados físicos de la materia 2.3 Sustancias y mezclas 2.4 Elementos 2.5 Distribución de los elementos 2.6 Nombres de los elementos 2.7 Símbolos de los elementos 2.8 Metales, no metales y metaloides 2.9 Compuestos 2.10 Elementos que existen como moléculas diatómicas 2.11 Fórmulas químicas 2.12 Mezclas 2.13 Repaso de conceptos, términos clave, preguntas y resolución de ejercicios
	3. PROPIEDADES DE LA MATERIA Y ESTRUCTURA ATOMICA	3.1 Definición de materia 3.2 Estados físicos de la materia 3.3 Sustancias y mezclas 3.4 Elementos 3.5 Distribución de los elementos 3.6 Nombres de los elementos 3.7 Símbolos de los elementos 3.8 Metales, no metales y metaloides 3.9 Compuestos 3.10 Elementos que existen como moléculas diatómicas 3.11 Fórmulas químicas



<b>Programa sintético</b>		
		3.12 Mezclas 3.13 Repaso de conceptos, términos clave, preguntas y resolución de ejercicios .
	4. TEORÍA ATÓMICA MODERNA Y TABLA PERIÓDICA.	4.1 Breve historia 4.2 Radiación electromagnética 4.3 En átomo de Bohr 4.4 Niveles de energía de los electrones 4.5 Estructura atómica de los primeros 18 electrones 4.6 Estructura electrónica y tabla periódica 4.7 Repaso de conceptos, términos clave, preguntas y resolución de ejercicios
<b>Métodos y prácticas</b>	<b>Métodos</b>	Se impartirá mediante sesiones expositivas por el maestro, y sesiones de solución de problemas. Se podrá impartir también en la modalidad de taller, que es una asignatura de tipo práctico que requiere ejecución de destrezas y desarrollo de habilidades. El maestro indicará a los alumnos los ejercicios que deberán resolver de la práctica correspondiente, y el resto de los ejercicios será la tarea.
	<b>Prácticas</b>	Se empleará una hora por semana para resolver ejercicios y problemas del tema en la modalidad tradicional.
<b>Mecanismos y de procedimientos de evaluación</b>	<b>Exámenes parciales</b>	1o Examen parcial, que abarca el contenido de 20 horas clase. Valor relativo 20%. Contenido: 1.1 Y 1.2 En la modalidad de taller el examen parcial tiene un valor relativo 10 %
		2o Examen parcial, que abarca el contenido de 20 horas clase. Valor relativo 20%.



Universidad Autónoma de San Luis Potosí  
Facultad de Ingeniería  
Programa Sintético

<b>Programa sintético</b>		
		Contenido: Unidad 3.  En la modalidad de taller el examen parcial tiene un valor relativo 10 %
	3o	Examen parcial, que abarca el contenido de 20 horas clase. Valor relativo 20%. Contenido: Unidad 4 y 5  En la modalidad de taller el examen parcial tiene un valor relativo 10 %
	4o	Examen parcial, que abarca el contenido de 20 horas clase. Valor relativo 20%. Contenido: Unidad 6  En la modalidad de taller el examen parcial tiene un valor relativo 10 %
	<b>Examen ordinario</b>	Promedio de los cuatro exámenes parciales.
	<b>Examen extraordinario</b>	Examen departamental, que abarca el contenido de todo el programa. Valor relativo 100%
	<b>Otras actividades académicas requeridas</b>	