

**1. INFORMACIÓN DEL CURSO:**

<b>Nombre:</b> Química General I		<b>Número de créditos:</b> 11	
<b>Departamento:</b> Química (QM)		<b>Horas teoría:</b> 68 hrs.	<b>Horas práctica:</b> 34 hrs.
<b>Tipo:</b> CT		<b>Prerrequisitos:</b> -	<b>Total de horas por cada semestre:</b> 102 hrs.
		<b>Nivel:</b> BC.	<b>Se recomienda en el 1 semestre.</b>

**2. DESCRIPCIÓN****Objetivo General:**

Que el alumno adquiera los conceptos fundamentales de la química y sea capaz de aplicarlos en otras ciencias.

**Contenido temático**

1. Análisis dimensional y sistema de unidades.
2. Estequiometría.
3. Estado gaseoso.
4. Estado líquido.
5. Estructura de la materia.

**Modalidades de enseñanza aprendizaje**

Este proceso se lleva a cabo mediante la exposición, en pizarrón, de los conceptos básico previa investigación bibliográfica por parte de los alumnos. Además se resuelven problemas tipo por parte del profesor. A fin de que los alumnos practiquen la aplicación de los conceptos expuestos en clase, se resuelven problemas propuestos por el profesor. Se realizan también prácticas de laboratorio con el fin de ensayar los conocimientos adquiridos.

**Modalidad de evaluación**

Exámenes departamentales 50%, Exámenes parciales 30%, Tareas 10%, Prácticas 10%.

**Competencia a desarrollar**

El alumno adquirirá los conocimientos fundamentales de las propiedades físicas y químicas de las sustancias que le servirán de base para los siguientes cursos de química general y fisicoquímica. El estudiante tendrá habilidad para explicar las propiedades físicas y químicas de la materia de acuerdo a su estado físico.

**Campo de aplicación profesional**

El alumno alcanzará un nivel de comprensión tal que le permita analizar las propiedades de la materia. El alumno logrará un nivel de abstracción que mejorará su capacidad para resolver problemas.

**3. BIBLIOGRAFÍA.**

1. Whitten, Davis y Peck, "Química General", Cengage learning editores, 8<sup>a</sup>. Ed.(2008).
2. Chang, "Química", Mc-Graw Hill, 10<sup>a</sup>. Ed.(2010).
3. Brown, Lemay y Bursten "Química. La Ciencia Central", Prentice Hall, 11<sup>a</sup>. Ed.(2009).
4. Boikess y Sorum, "Cómo resolver problemas de química general", Paraninfo, 7<sup>a</sup> Ed. (1998).