

**1. INFORMACIÓN DEL CURSO:**

Nombre: Química General II		Número de créditos: 9	
Departamento: Química (QM)		Horas teoría: 51 hrs.	Horas práctica: 34 hrs.
Tipo: CT		Prerrequisitos: -	Total de horas por cada semestre: 85 hrs.
		Nivel: BC. Se recomienda en el 2 semestre.	

2. DESCRIPCIÓN**Objetivo General:**

Durante el curso el alumno estudiará a la reacción química a partir de los principios de reactividad.

Contenido temático

1. Reacciones redox, 2. Soluciones, 3. Propiedades coligativas de las soluciones, 4. Cinética química, 5. Equilibrio químico, 6. Equilibrio iónico.

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%, y prácticas 10%.

Competencia a desarrollar

El alumno recibirá los fundamentos teóricos y prácticos necesarios para los cursos de fisicoquímica y termodinámica. El estudiante adquirirá las bases para abordar estudios más profundos sobre reactividad química.

Campo de aplicación profesional

Este curso pone las bases de lo que será la capacidad analítica del estudiante adquirida mediante el estudio de la naturaleza química y que le será útil en el resto de su formación.

3. BIBLIOGRAFÍA.

1. Whitten, Davis Y Peck, "Química general", Cengage learning editores, 8^a. Ed.(2008).
2. Brown, Lemay y Bursten "Química. La ciencia central", Prentice Hall, 11^a. Ed.(2009).
3. Boikess y Sorum "Cómo resolver problemas de química general", Paraninfo, 7^a Ed. (1998).