



UNIDAD	AZCAPOTZALCO	DIVISION	CIENCIAS BASICAS E INGENIERIA	1 / 3
NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN INGENIERIA QUIMICA				
CLAVE	UNIDAD DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE		CRED.	9
1113049	QUIMICA INORGANICA II		TIPO	OBL.
H. TEOR. 4.5	SERIACION			
H. PRAC. 0.0	1113047			

OBJETIVO(S) :

Generales:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

- Describir las propiedades físicas y el comportamiento químico general de los elementos metálicos en función de las características atómicas y de sus enlaces químicos.
- Analizar fuentes naturales, métodos de obtención y purificación de metales, compuestos importantes, usos y aplicaciones de los elementos metálicos de mayor importancia industrial y comercial en función de sus propiedades químicas.
- Explicar los fundamentos de la química de coordinación de los metales de transición y señalar la importancia de los compuestos de coordinación en los diferentes campos de la química.

CONTENIDO SINTETICO:

1. Análisis periódico de la química de los metales representativos y de transición.
2. Metales de transición: bloques d y f.
3. Industria extractiva.
4. Aleaciones.
5. Química de compuestos de coordinación, propiedades ópticas y magnéticas.

MODALIDADES DE CONDUCCION DEL PROCESO DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE:

Clase teórico-práctica a cargo del profesor con participación activa del alumno y con apoyo de medio audiovisuales.



APROBADO POR EL COLEGIO ACADEMICO
EN SU SESION NUM. 355

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

Como parte de las modalidades de conducción del proceso de enseñanza-aprendizaje será requisito que los alumnos con apoyo del profesor, participen en la revisión y análisis de al menos un texto técnico, científico o de difusión escrito en idioma inglés y que contribuya a alcanzar los objetivos del programa de estudios.

Se procurará que como parte de las modalidades de conducción del proceso de enseñanza-aprendizaje los alumnos participen en la presentación oral de sus trabajos, tareas u otras actividades académicas desarrolladas durante el curso.

MODALIDADES DE EVALUACION:

Evaluación Global:

De 2 a 3 evaluaciones periódicas consistentes en preguntas conceptuales y la resolución escrita de problemas; se requiere promedio aprobatorio obligatorio. Puede haber evaluación terminal.

Evaluación de Recuperación:

Admite evaluación de recuperación.

No requiere inscripción previa.

BIBLIOGRAFIA NECESARIA O RECOMENDABLE:

1. J. E. Huheey, "Química inorgánica", Editorial Harla, México 1981.
2. F. A. Cotton, G. Wilkinson, "Química inorgánica Básica", Editorial Limusa, S. A. de C. V., Grupo Noriega Editores, 1993.
3. M. Bernard, "Curso de Química inorgánica", Compañía Editorial Continental, S. A. de C. V., México, 1995.
4. G. S. Manku, "Principios de Química inorgánica", Editorial Mc Graw Hill, México, 1983.
5. G. E. Rodgeres, "Química inorgánica", Editorial Mc Graw Hill. México, 1995.
6. I.S. Butler, J. F. Harrod "Química inorgánica. Principios y Aplicaciones", Editorial Addison-Wesley Iberoamericana, 1992.

Revistas de divulgación, técnicas o científicas en inglés, relacionadas con




UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

APROBADO POR EL COLEGIO ACADÉMICO
EN SU SESION NUM. 355

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN INGENIERIA QUIMICA		3/ 3
CLAVE 1113049	QUIMICA INORGANICA II	

el contenido de la UEA.

**UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA**
Casa abierta al tiempo

APROBADO POR EL COLEGIO ACADEMICO
EN SU SESION NUM. 355

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

