



UNIDAD	AZCAPOTZALCO	DIVISION	CIENCIAS BASICAS E INGENIERIA	1 / 3
NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN INGENIERIA METALURGICA				
CLAVE	UNIDAD DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE		CRED.	3
1145072	LABORATORIO DE OXIDACION, CORROSION Y PROTECCION DE LOS MATERIALES METALICOS		TIPO	OBL.
H.TEOR. 0.0	SERIACION			
H.PRAC. 3.0	C1145071			

**OBJETIVO(S) :**

General:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

Aplicar los conceptos básicos de las técnicas electroquímicas a la evaluación de la oxidación, corrosión y protección de los materiales metálicos.

**CONTENIDO SINTETICO:**

1. Manejo del potenciostato produciendo una reacción de óxido-reducción de materiales metálicos con un voltamperograma cíclico, determinando además la reversibilidad del sistema.
2. Determinar el potencial de corriente nula y la resistencia a la polarización de diferentes materiales metálicos.
3. Obtener las curvas de polarización (curvas de corriente vs. potencial) para un material metálico específico.
4. Obtener las gráficas de Tafel del mismo sistema.
5. Influencia del ambiente en la velocidad de corrosión en materiales metálicos.
6. Electro-refinado de la plata.
7. Recubrimiento de superficies con materiales metálicos, tales como: galvanizado, cromado, etc.
8. Práctica de Espectroscopia de Impedancia Electroquímica y determinación del circuito equivalente de la celda electroquímica para evaluar la resistencia a la polarización.



UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

APROBADO POR EL COLEGIO ACADÉMICO  
EN SU SESION NUM 358

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

CLAVE 1145072

LABORATORIO DE OXIDACION, CORROSION Y PROTECCION DE LOS MATERIALES METALICOS

**MODALIDADES DE CONDUCCION DEL PROCESO DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE:**

Desarrollo de prácticas de laboratorio con la participación activa del alumno y exposición de los reportes de prácticas por el alumno.

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:

Evaluaciones periódicas: Reportes de las prácticas de laboratorio y exposición de los reportes de prácticas por el alumno. La calificación final se obtendrá considerando los siguientes porcentajes: 80% el promedio de la evaluaciones de los reportes de las prácticas realizadas durante el curso y 20% la exposición de los reportes de prácticas por el alumno.

Evaluación terminal: Se aplicará solamente cuando el promedio de las evaluaciones periódicas no sea aprobatorio y su resultado será la calificación final. La evaluación consistirá en presentar todos los reportes de las prácticas (80%) y la exposición de los reportes de prácticas por el alumno.

No admite evaluación de recuperación.

**BIBLIOGRAFIA NECESARIA O RECOMENDABLE:**

1. West J. M., "Corrosión y Oxidación". Fundamentos. Editorial Limusa, México, 1986.
2. Genescá J., Ávila J., "Más Allá De La Herrumbre, La ciencia desde México", Editorial fondo de cultura económica, México, 1986.
3. Bard A. J., Faulkner L. R., "Electrochemical Methods", John Wiley & Sons, New York 1986.



UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

APROBADO POR EL COLEGIO ACADÉMICO  
EN SU SESION NUM. 858

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

CLAVE 1145072

LABORATORIO DE OXIDACION, CORROSION Y PROTECCION DE LOS  
MATERIALES METALICOS

4. Rojas Hernández, Alberto, "El Método de Especies y Equilibrios Generalizados: Teoría y algoritmos de los diagramas de zonas de predominio", Tesis doctoral, UAM-I, México, 1995.

Revistas de divulgación, técnicas o científicas en inglés, relacionadas con el contenido de la UEA.



Casa abierta al tiempo

UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

APROBADO POR EL COLEGIO ACADEMICO  
EN SU SESION NUM. 557

EL SECRETARIO DEL COLEGIO