

Carácter del curso	Electiva curricular
Semestre en que se dicta	Par – años pares
Número de créditos	5
Carga horaria semanal (hs)	13 teóricos de 1 hora 30 minutos 4 talleres de 3 horas 2 seminarios de 1 hora 30 minutos
Previaturas	Química Analítica III
Cupo	12. El curso se dicta con un mínimo de 5 inscriptos

Estructura Responsable:

Departamento Estrella Campos (DEC), Área de Química Analítica

Docentes Responsables:

Prof. Moisés Knochen

Docentes Referentes:

Prof. Alicia Mollo

Objetivos:

Profundizar los conocimientos de espectrometría atómica aplicada a la Química Analítica

Contenido:

- 1- Origen de los espectros atómicos
- 2- Características de los espectros atómicos
- 3- Espectrometría de emisión atómica
- 4 - Espectrometría de absorción atómica
- 5 - Espectrometría de fluorescencia atómica
- 6 - Espectrometría de masas atómica
- 7- Preparación e introducción de muestra en espectrometría atómica

Bibliografía:

A. Montaser y A.W. Golightly, (Eds.) "Inductively Coupled Plasmas in Analytical Atomic Spectrometry", 2ª edición. Wiley-VCH, 1992.

B. Welz y M. Sperling. "Atomic Absorption Spectrometry" 3ª. Edición. Wiley-VCH, 1999.

A. Montaser, (Ed)., Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometry. Wiley - VCH, 1998

Modalidad del Curso:

	Teórico	Practico	Laboratorio	Otros (*)
Asistencia Obligatoria		Talleres		Seminarios
Modalidad Flexible (carga horaria mínima)	NC	NC	NC	NC

(*) Especificar (talleres, seminarios, visitas, tareas de campo, pasantías supervisadas, etc.)

Régimen de ganancia:

	Máximo
T = Talleres	40
S = Seminario	20
P = Examen parcial	40

Puntaje	Resultado
$S+T \geq 30$ y $P \geq 20$	Aprueba curso y exonera examen
$S+T \geq 30$ y $P \geq 12$	Aprobado
$S+T \geq 30$ y $P < 12$	A examen
$S+T < 30$	Pierde el curso