



## **303B– QUÍMICA INORGÁNICA (Laboratorio)**

Carácter del curso	Obligatorio para las siguientes carreras: Químico, Químico Farmacéutico, Bioquímico Clínico, Ingeniería Química, Licenciatura en Química y Tecnicatura Bachiller en Ciencias Químicas.
Semestre en que se dicta	3º Semestre
Número de créditos	6
Carga horaria semanal (hs)	Clases laboratorio: 3,5 Horas
Previaturas	Química general II. Debe ser simultáneo o posterior al curso teórico de Q. Inorgánica
Cupo	---

### **Estructura Responsable:**

Departamento Estrella Campos, Área Química Inorgánica

### **Docentes Responsables:**

Prof. Raúl Chiozzone  
Prof. Lucía Otero

### **Docentes Referentes:**

Prof. Raúl Chiozzone  
Prof. Lucía Otero

### **Objetivos:**

El curso servirá como un primer contacto a diferentes técnicas de síntesis, purificación y análisis en el laboratorio de Química Inorgánica. Se incluirán síntesis de compuestos inorgánicos utilizando reacciones de precipitación, reacciones redox, electrólisis, preparación de gases, trabajos a alta temperatura, etc. También se realizarán diferentes técnicas de filtrado y purificación de sustancias inorgánicas y análisis de los productos obtenidos en casos seleccionados. El objetivo de este curso es fomentar la autonomía del estudiante en su trabajo de laboratorio así como una actitud crítica hacia los resultados que obtiene. También se incorporarán especialmente buenas prácticas en los aspectos de seguridad y gestión de residuos.

### **Contenido:**

Temas (ejemplos de prácticas):

- Reciclaje de plata
- Obtención de carbonato ácido de sodio
- Obtención de carbonato de sodio
- Preparación de cloruro de cobre(I)
- Determinación del largo de cadena promedio del tripolifosfato de sodio

Fecha	MA-SGC-2-3	V.02
09/09/20	Página 1 de 3	



## 303B– QUÍMICA INORGÁNICA (Laboratorio)

- Preparación de peroxodisulfato de potasio
- Obtención de dicromato de amonio y cloruro de sodio
- Obtención de ioduro de plomo(II) a partir de iodo
- Preparación de óxido de cromo(III) y tetraperoxocromato(V) de potasio
- Preparación del trisoxalato ferrato(III) de potasio
- Reacciones químicas en solución acuosa

### **Bibliografía:**

Para cada clase práctica, se proporciona un repartido que está a disposición de los estudiantes en la página del curso <http://cursos.quimica.fq.edu.uy>. Cada repartido contiene la técnica, un breve fundamento de la práctica y el formato del informe correspondiente.

### **Modalidad del Curso:**

	Teórico	Practico	Laboratorio	Otros (*)
Asistencia Obligatoria		Si		Si
Modalidad Flexible (carga horaria mínima)				

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

### **Régimen de ganancia:**

a) Se debe realizar un mínimo de 10 de los 12 ejercicios prácticos para aprobar el curso. Los estudiantes que hayan faltado justificadamente a alguno de los prácticos, tendrán la posibilidad de recuperarlo. Sólo serán válidas las justificaciones emitidas por Bedelía

b) Para la evaluación se considerarán diferentes aspectos: realización de escritos en cada práctica, informes de las prácticas y concepto general de desempeño en el laboratorio (incluyendo ponderación del producto obtenido cuando corresponda). El puntaje máximo será de 80 puntos.

Fecha	MA-SGC-2-3	V.02
09/09/20	Página 2 de 3	



## 303B– QUÍMICA INORGÁNICA (Laboratorio)

Para aprobar el curso, el estudiante deberá tener un puntaje total igual o superior a 48 puntos. De no alcanzarse el mínimo, deberá repetir el curso. En caso de superarlo, se aprobará la asignatura de acuerdo a:

Puntaje	Nota
48-52	6
53-57	7
58-62	8
63-67	9
68-72	10
73-77	11
78-80	12

El curso de laboratorio no tiene examen.

Por mayor información visitar la página del curso.

Fecha	MA-SGC-2-3	V.02
09/09/20	Página 3 de 3	