

## 303A– QUÍMICA INORGÁNICA (Teórico)

|                            |  |
|----------------------------|--|
| 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 teóricas: 3 Horas<br>El curso consta de dos clases teóricas semanales, de una hora y media de duración durante 14 semanas   |
| Previaturas                | Química general II   |
| Cupo                       | ----   |

### **Estructura Responsable:**

Departamento Estrella Campos, Area Química Inorgánica.

### **Docentes Responsables:**

Prof. Raúl Chiozzone

### **Docentes Referentes:**

### **Objetivos:**

Desarrollar una visión integrada de la química de los elementos, basada en la comprensión y aplicación de los principios de la química moderna. El temario abarca tópicos centrales de la Química Inorgánica, así como un estudio comparativo de las propiedades de los elementos, con un enfoque basado en su agrupación en bloques de la Tabla Periódica.

### **Contenido:**

#### **Temas:**

1. Introducción a la Química Inorgánica
2. Estructura de los elementos y compuestos
3. Metales y Aleaciones
4. Ácidos y Bases
5. Química en disolución acuosa
6. Introducción a la Química de Coordinación
7. Química de los elementos representativos
8. Química de los elementos de transición
9. Estabilidad de los compuestos de coordinación

### **Bibliografía:**

#### **Bibliografía básica recomendada:**

Material de apoyo al curso de Química Inorgánica, disponible en la página del curso <http://cursos.quimica-fq.edu.uy>

#### **Bibliografía adicional:**

C. E. Housecroft, A. G. Sharpe, Inorganic Chemistry, Pearson Educational Limited, 4a. edición, Harlow, Great Britain, 2012.  
G. E. Rodgers, Descriptive Inorganic, Coordination, and Solid State Chemistry, Brooks/Cole, 3a. Edición, 2011.

|               |                   |             |
|---------------|-------------------|-------------|
| <b>Fecha</b>  | <b>MA-SGC-2-3</b> | <b>V.01</b> |
| Página 1 de 2 |                   |             |



## **303A– QUÍMICA INORGÁNICA (Teórico)**

J. E. Huheey, E. A. Keiter, R. L. Keiter, Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity, New York, Harper Collins College Publishers, 1993.

### **Modalidad del Curso:**

|   | Teórico | Practico | Laboratorio | Otros (*) |
|---|---------|----------|-------------|-----------|
| Asistencia Obligatoria                    | No      |          |             |           |
| Modalidad Flexible (carga horaria mínima) |         |          |             |           |

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

### **Régimen de ganancia:**

Consiste en dos exámenes parciales con una calificación máxima de 20 puntos cada uno.

En el caso que la suma de las notas de los exámenes parciales sea menor a 12, el estudiante no aprobará el curso pero puede rendir el examen hasta la fecha inmediatamente anterior a que se vuelva a dictar. De no aprobarlo, el estudiante pierde el curso teórico y deberá volver a inscribirse.

En el caso que la suma de las notas de los exámenes parciales sea mayor o igual a 12 pero menor a 20, aprueba el curso y debe rendir el examen global.

Si la suma de las notas de los exámenes parciales es mayor o igual a 20, con un mínimo de 7 en cada uno de ellos, el estudiante exonera la asignatura con la nota que se indica a continuación:

| Puntaje suma de los dos exámenes parciales | Nota de exoneración |
|--|---------------------|
| 20-22                                      | 6                   |
| 23-25                                      | 7                   |
| 26-28                                      | 8                   |
| 29-31                                      | 9                   |
| 32-34                                      | 10                  |
| 35-37                                      | 11                  |
| 38-40                                      | 12                  |

Por mayor información visitar la página del curso.