



Química Básica



Dr. Ernesto de Jesús Alcañiz
Profesor Titular de Universidad

Química Inorgánica, módulo I
 Edificio de Farmacia
 ☒ Campus Universitario
 E28871 Alcalá de Henares

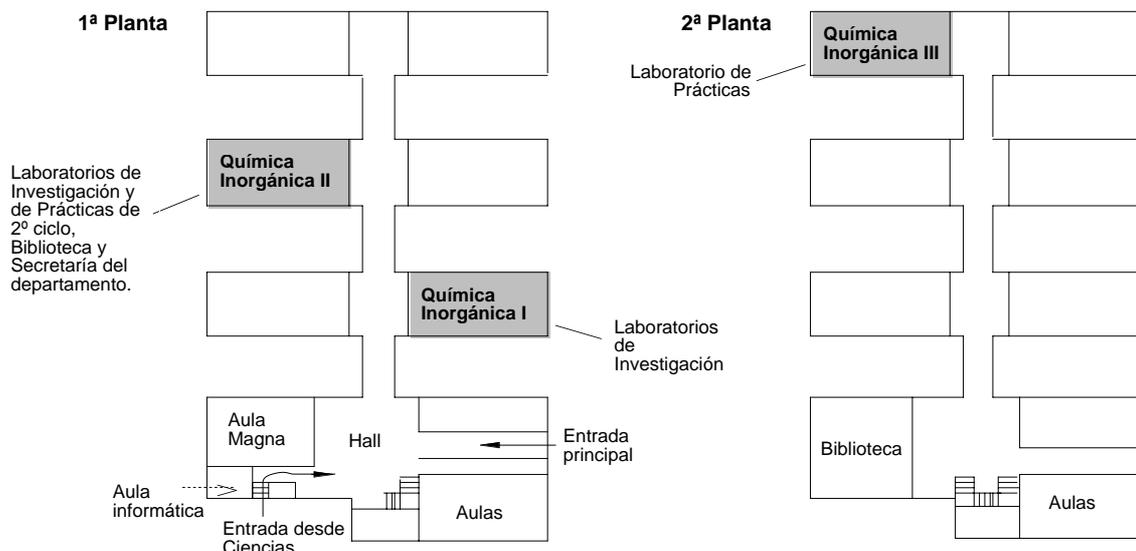
☎ 91 885 46 03
 FAX 91 885 46 83
 Internet: ernesto.dejesus@uah.es
 http://www.inorg.alcala.es

Departamento de Química Inorgánica

Asignaturas

Licenciatura en Química. Enlace químico y estructura de la materia, Fundamentos de química inorgánica (1º), Química inorgánica, Experimentación en síntesis química, Química inorgánica experimental (2º), Química inorgánica avanzada, Determinación estructural de compuestos inorgánicos, Experimentación en química inorgánica avanzada (3º), Ciencia de los materiales, Química avanzada de los elementos de transición (4º), Química organometálica, Reactividad y aplicaciones de sistemas inorgánicos (optativas de 4º). **Licenciatura en Farmacia.** Introducción a la química inorgánica (1º), Química inorgánica (2º), Química básica, Química bioinorgánica (optativas). **Licenciatura en Medio Ambiente.** Introducción a la química ambiental, Química ambiental (1º). **Doctorado en Ciencias Químicas.**

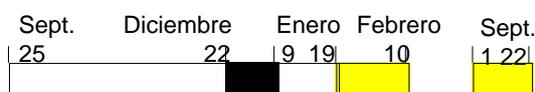
Situación en el Edificio de Farmacia



Organización de la Asignatura

Horario y período lectivo

	Lunes	Martes	Miércoles	Jueves	Viernes
de 14 a 15					
de 15 a 16		Química Básica	Química Básica		
de 16 a 17					
de 17 a 18					
de 18 a 19					



Período lectivo | Exámenes | Otros

Contenidos de la asignatura y distribución de las horas lectivas

Tema	Teoría	Seminarios	Prácticas	Total
1 Química Nuclear			5 sesiones de 3 horas	
2 Conceptos básicos				
3 Termodinámica y cinética				
4 Ácidos y bases protónicos				
5 Oxidantes y reductores				
	20 horas	10 horas	15 horas	45 horas

Evaluación de la asignatura

Curso teórico

Forma de evaluación. Se evaluará en un único examen para el que habrá dos convocatorias anuales (febrero y septiembre). El examen constará de un test (6 puntos) y de ejercicios (4 puntos). La suma de ambas notas será la nota de teoría.

Curso práctico

No es obligatorio que realicen el curso práctico quienes lo hayan aprobado en cursos anteriores. Por la propia naturaleza del curso práctico, es obligatoria la asistencia a **todas** las prácticas. En caso de falta justificada a una práctica, se podrá realizar otro día, si la organización del laboratorio lo permite.

Forma de evaluación. La calificación de prácticas se obtendrá a partir de la valoración recibida a lo largo del curso práctico. Quienes hayan aprobado el curso teórico y estén suspensos en el práctico, podrán realizar una prueba práctica durante el mes de Septiembre, siempre y cuando el suspenso no se debiera a falta de asistencia, expulsión del laboratorio o similar.

Calificación final

Nota final. Para aprobar la asignatura será preciso obtener una nota superior a 5 puntos en el curso teórico y un Apto en el práctico.

Obtendrán una calificación de *No presentado*, quienes no entren al examen teórico.

Plazo de Reclamaciones: 5 días lectivos a partir del de exposición de la preacta de calificaciones.

Los resultados pormenorizados de los exámenes se pueden obtener en Internet (<http://www.inorg.alcala.es/edejesus/calificaciones.html>).

Material de apoyo

Libros de texto

En la lista se señalan con ✓ los libros más recomendables. Se da el número de ejemplares disponibles en la biblioteca y salas de lectura del Campus en 1995, y el precio aproximado (fuente: librería de Medicina, 1995). La clave entre paréntesis es el número de clasificación para su localización en la biblioteca.

- ✓1 P. W. Atkins, "Química General", Omega, Barcelona, 1ª edición, **1992**, 980 páginas, traducido de la 1ª edición inglesa por J. M. Marco, J. Ayala, L. Borrell, F. I. Talens, C. Mans, ISBN 84-282-0892-1, 8400 pts. 4 ejemplares en biblioteca (54 ATK 075.8).
- ✓2 K. W. Whitten, K. D. Gailey, R. E. Davis, "Química general", McGraw-Hill, México, 3ª edición, **1992**, 884 páginas, traducido de la 3ª edición en lengua inglesa por M. T. Aguilar Ortega, ISBN 968-422-985-2, 6000 pts. 8 ejemplares en biblioteca de la 3ª edición y 10 de anteriores (54 WHI 075.8).
- 3 R. E. Dickerson, H. B. Gray, M. Y. Darenbourg, D. J. Darenbourg, "Principios de Química", Reverté, Barcelona, 3ª edición, **1989**, 1002 páginas, traducido de la 4ª edición inglesa por J. Gálvez Flores y G. López López, ISBN 84-291-7175-4, 8395 pts. 9 ejemplares en biblioteca de la 3ª edición y 35 de ante-

riores (54 DIC 075.8 (2ª y 3ª ed.) y 54 GRA 075.8 (1ª ed.)).

4 J. B. Russell, "Química", McGraw-Hill, Madrid, 1ª edición, 1985, 747 páginas, traducido de la 1ª edición inglesa (1980) por J. Arenas de la Rosa y T. Iriarte Martínez, ISBN 968-451-413-1 o 84-7615-132-2, 4092 pts. 10 ejemplares en biblioteca (54 RUS 075.8).

Tutorías

Horario

Cualquier hora del día, aunque de preferencia de 13 a 14 horas o de 19 a 20 horas.

El Curso Práctico

Contenidos del curso práctico

Sesión 1	Práctica 1	Disoluciones y filtración de precipitados. Preparación de disoluciones
Sesión 2	Práctica 2	Operaciones fundamentales
Sesión 3	Práctica 3	Comportamiento ácido-base
Sesión 4	Práctica 4	Oxidación-reducción
Sesión 5	Práctica 5	Valoraciones redox. Preparación de la aspirina.

LAS FICHAS DEBEN DE ENTREGARSE ANTES DEL 11 DE OCTUBRE
