

# Introducción a la Química Inorgánica

# INFORMACIÓN GENERAL

**Departamento responsable de la asignatura:** Química Inorgánica

**Profesor titular de la asignatura:**

Dr. Ernesto de Jesús Alcañiz

Química Inorgánica, módulo I (Edificio de Farmacia)

☎ 885 46 03, FAX 885 46 83, Internet: edejesus@inorg.alcala.es

**Otras asignaturas a cargo del departamento de Química Inorgánica:**

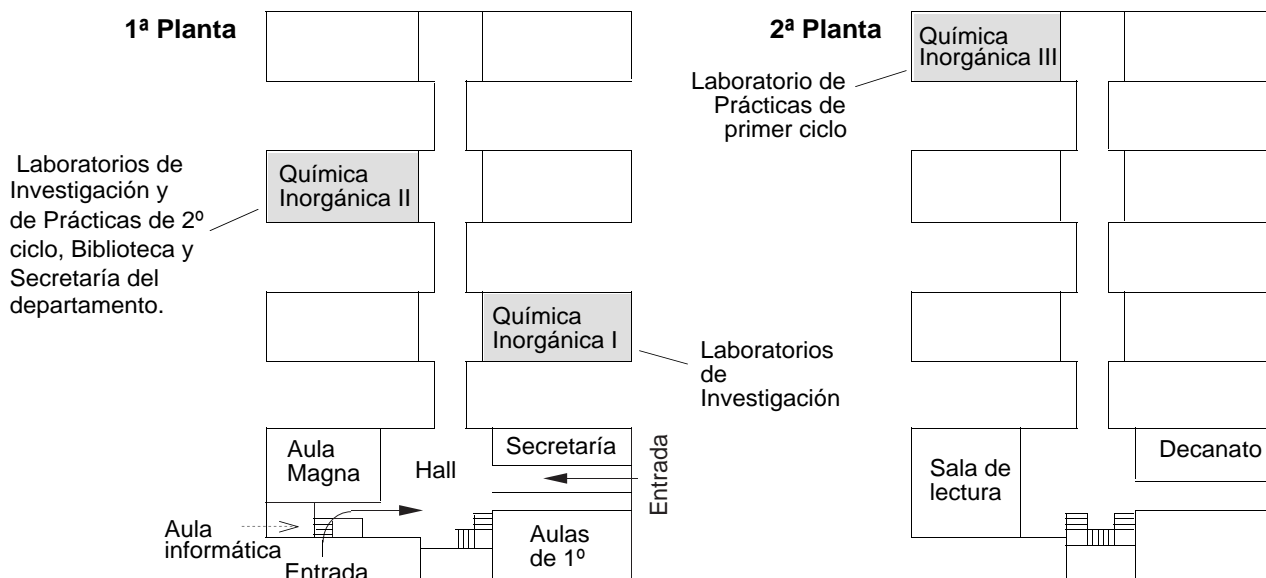
- Estructura de la materia y enlace y Fundamentos de química inorgánica (1º curso, licenciatura de Químicas)
- Química inorgánica (2º curso, licenciatura de Químicas)
- Química inorgánica y Experimentación en síntesis química (2º curso, licenciatura de Farmacia)
- Ampliación de química inorgánica y Química de la coordinación (4º curso, licenciatura de Químicas)
- Química Organometálica (5º curso, licenciatura de Químicas)
- Varias asignaturas correspondientes a estudios de doctorado

**Plantilla:** 2 Catedráticos y 7 Profesores Titulares de Universidad, 4 Contratados doctores, 2 Ayudantes de Universidad y 8 de Escuela Universitaria, 4 Becarios de Investigación, 1 Secretaria, 2 Técnicos de Laboratorio.

**Número de alumnos/as de 1º y 2º ciclo (curso 1992/93):** 1720.

**Presupuesto procedente de la Universidad (año 1993):** 6 626 526 pesetas.

**Localización:** Edificio de farmacia.

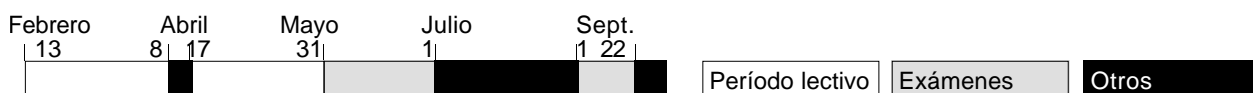


## ORGANIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

**Horario y período lectivo**

	Lunes	Martes	Miércoles	Jueves	Viernes
<b>de 15 a 16</b>	Introducción a la Química Orgánica	Introducción a la Química Inorgánica	Introducción a la Química Orgánica	Introducción a la Química Inorgánica	Anatomía Humana Macroscópica
<b>de 16 a 17</b>	Botánica Farmacéutica	Anatomía Humana Macroscópica	Introducción a la Física y Físicoquímica	Anatomía Humana Macroscópica	Introducción a la Física y Físicoquímica
<b>de 17 a 18</b>	Parasitología (*)	Introducción a la Física y Físicoquímica	Parasitología (*)	Botánica Farmacéutica	
<b>de 18 a 19</b>				Introducción a la Química Orgánica	

(\*) Las 10 primeras semanas del cuatrimestre



## Distribución de las horas lectivas

Clases de exposición	23 horas
Clases de seminarios	7 horas

## Evaluación de la asignatura

La asignatura se evaluará en un único examen para el que habrá dos convocatorias anuales.

Convocatoria de Junio: 9 de junio

Convocatoria de Septiembre: 21 de septiembre

## Contenidos de la asignatura

Tema 1	La estructura electrónica de los átomos	8 horas
Tema 2	El enlace químico	8 horas
Tema 3	La forma de las moléculas	7 horas
Tema 4	Las estructuras de los sólidos	4 horas
Tema 5	Ácidos y bases	3 horas

## Libros de texto

En la lista se señalan con ✓ los libros de texto especialmente recomendados. Para cada libro se señala el número total aproximado de ejemplares disponibles, al 31/I/95, en la biblioteca y salas de lectura de la universidad. La clave entre paréntesis es el número de clasificación asignado por la biblioteca, que permite su localización. Los precios indicados son los de venta al público, al 31/I/95 en la librería de la Universidad.

- ✓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 anteriores (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).
- 5 W. L. Masterton, E. J. Slowinski, C. L. Staniski, "Química General Superior", McGraw-Hill-Interamericana, Madrid, 6ª edición, **1988**, 890 páginas, traducido de la 6ª edición inglesa por M. Díaz Peña, J. A. Rodríguez Renuncio y J. A. Rodríguez Cheda, ISBN 84-7605-369-X. 4 ejemplares en biblioteca de la 6ª edición y 10 ejemplares de anteriores ediciones (54 MAS 075.8).

## Otro material didáctico

**Modelos moleculares.** "Modelos Moleculares. Sistema orbit. Química orgánica e inorgánica. Caja Individual", Cochranes of Oxford, Oxford, 3650 pts. en la librería de la Universidad (☎ 885 45 45, edificio de medicina). Recomendados para visualizar la geometría de las moléculas. Se puede adquirir una caja entre 3 o 4 personas.

**Tutoriales informatizados.** "Tutoriales de química", Universidad de San Diego, 14 pilas de Hypercard para ordenadores Apple Macintosh (con 1 MB de memoria), gratuitas. Tutoriales por ordenador en inglés orientados al autoaprendizaje de aspectos centrales de la química general. Se facilitan a cambio de 8 discos HD/DD.

---

**LAS FICHAS DEBEN DE ENTREGARSE ANTES DEL 28 DE FEBRERO**

---