

18-19

GRADO EN QUÍMICA  
CUARTO CURSO

# GUÍA DE ESTUDIO PÚBLICA



## COMPUESTOS INORGÁNICOS DE ESTRUCTURA COMPLEJA

CÓDIGO 61034036



Ámbito: GUJ - La autenticidad, validez e integridad de este documento puede ser verificada mediante el "Código Seguro de Verificación (CSV)" en la dirección <https://sede.uned.es/valida/>



0E6196D76C58973ADD01B8D827208B3A

18-19

COMPUESTOS INORGÁNICOS DE  
ESTRUCTURA COMPLEJA  
CÓDIGO 61034036

# ÍNDICE

PRESENTACIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN  
REQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES PARA CURSAR LA  
ASIGNATURA  
EQUIPO DOCENTE  
HORARIO DE ATENCIÓN AL ESTUDIANTE  
TUTORIZACIÓN EN CENTROS ASOCIADOS  
COMPETENCIAS QUE ADQUIERE EL ESTUDIANTE  
RESULTADOS DE APRENDIZAJE  
CONTENIDOS  
METODOLOGÍA  
SISTEMA DE EVALUACIÓN  
BIBLIOGRAFÍA BÁSICA  
BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA  
RECURSOS DE APOYO Y WEBGRAFÍA



Nombre de la asignatura	COMPUESTOS INORGÁNICOS DE ESTRUCTURA COMPLEJA
Código	61034036
Curso académico	2018/2019
Departamento	QUÍMICA INORGÁNICA Y QUÍMICA TÉCNICA
Título en que se imparte	GRADO EN QUÍMICA
Curso	CUARTO CURSO
Tipo	OBLIGATORIAS
Nº ETCS	5
Horas	125.0
Periodo	SEMESTRE 1
Idiomas en que se imparte	CASTELLANO

## PRESENTACIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN

La asignatura “Compuestos inorgánicos de estructura compleja”, como su nombre indica, estudia compuestos de naturaleza inorgánica que presentan estructuras complejas organizadas a escala nanométrica, lo que les confiere unas determinadas propiedades. Como es bien sabido, las propiedades de los materiales dependen de la organización de los átomos que los constituyen.

La Nanotecnología se ha convertido en uno de los campos más importantes en la actualidad en la que están involucradas tanto la Física, la Química y la Ingeniería como la Biología; está íntimamente ligada a la Ciencia de los Materiales, que se encarga del diseño de materiales multifuncionales con propiedades mejoradas. De hecho, hoy en día, ya tiene un impacto notable en la sociedad; gracias a la nanotecnología disponemos de mejores dispositivos médicos que han revolucionado el campo de la cirugía en la medicina, además de nuevos y mejores recubrimientos, sensores de sistemas de seguridad, aparatos de purificación de agua, pantallas de alta resolución para ordenadores y para cine, piezas de automóviles, nuevos tejidos con prestaciones especiales, material deportivo, etc.

En esta asignatura se dará una visión general de algunos materiales empleados en nanotecnología y sus aplicaciones; entre ellos están los polímeros inorgánicos naturales, los silicatos y boratos, y otros polímeros inorgánicos con propiedades elásticas o conductoras. Además, se estudiarán los heterociclos inorgánicos, muchos de ellos precursores de los correspondientes polímeros, los compuestos de intercalación óxidos complejos, así como otros compuestos oxigenados en los que los metales se encuentran en alto estado de oxidación, los iso y heteropoliácidos. También se estudiarán los cluster metálicos o compuestos jaula y los compuestos no estequiométricos y defectos cristalinos. Finalmente, el programa de la asignatura se cierra con un tema especialmente dedicado al estudio de las técnicas de determinación estructural de compuestos inorgánicos.

La asignatura “Compuestos inorgánicos de estructura compleja” es de carácter teórico. La asignatura se encuentra englobada dentro de la materia obligatoria “Química Inorgánica”, que forma parte, a su vez, del “Módulo de Materias Fundamentales (129 ECTS)”, del Plan de Estudios del Grado en Química.

La materia “Química Inorgánica”, que se imparte a lo largo de los cursos segundo y tercero del Grado, consta de 28 ECTS y está formada por seis asignaturas; cuatro de ellas de carácter teórico como son *Química de los elementos no metálicos* (5 ECTS), *Compuestos de*



*coordinación y organometálicos* (6 ECTS), *Química de los elementos metálicos* (6 ECTS) y **Compuestos inorgánicos de estructura compleja (5 ECTS)** y dos de carácter práctico, *Introducción a la experimentación en Química Inorgánica y Química Orgánica* (3 ECTS) y *Experimentación en Química Inorgánica y Química Orgánica* (3 ECTS).

La asignatura que nos ocupa se imparte en el primer semestre en el cuarto curso de la titulación.

## REQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES PARA CURSAR LA ASIGNATURA

Es recomendable que antes de cursar esta asignatura se tengan superadas las asignaturas de cursos anteriores que forman parte de la materia "Química"; en particular la asignaturas "Química de los elementos no metálicos" y "Compuestos de coordinación y organometálicos" de segundo curso, y "Química de los elementos metálicos" de tercer curso del Grado en Química.

## EQUIPO DOCENTE

Nombre y Apellidos  
Correo Electrónico  
Teléfono  
Facultad  
Departamento

JUAN DE DIOS CASQUERO RUIZ  
jcasquero@ccia.uned.es  
7343/6546  
FACULTAD DE CIENCIAS  
QUÍMICA INORGÁNICA Y QUÍMICA TÉCNICA

Nombre y Apellidos  
Correo Electrónico  
Teléfono  
Facultad  
Departamento

ROSA MARIA MARTIN ARANDA  
rmartin@ccia.uned.es  
91398-7351  
FACULTAD DE CIENCIAS  
QUÍMICA INORGÁNICA Y QUÍMICA TÉCNICA

Nombre y Apellidos  
Correo Electrónico  
Teléfono  
Facultad  
Departamento

MARIA ELENA PEREZ MAYORAL  
eperez@ccia.uned.es  
91398-9047  
FACULTAD DE CIENCIAS  
QUÍMICA INORGÁNICA Y QUÍMICA TÉCNICA

## HORARIO DE ATENCIÓN AL ESTUDIANTE

En esta asignatura, existen dos tipos de tutorías dirigidas a resolver las dudas de los estudiantes: tutorías presenciales y tutorías virtuales.

Las tutorías presenciales se desarrollan en algunos Centros Asociados; son impartidas por los Profesores Tutores y su organización depende de las disponibilidades de cada Centro.

Las tutorías virtuales se desarrollan a través del curso virtual de la asignatura en la plataforma aLF. En el curso virtual se puede interaccionar con Profesores Tutores y con el Equipo Docente a través de los distintos foros en los que se podrá preguntar dudas relacionadas con los contenidos o con otros aspectos de la asignatura.



La forma de contactar con el Equipo Docente será:

- Utilizando el curso virtual, bien a través del correo de Equipo Docente para consultas privadas o bien a través de los foros para consultas públicas.
- En horario de guardia de la asignatura en la Sede Central, excepto vacaciones y semanas de celebración de Pruebas Presenciales.

El día de atención al estudiante será los martes en horario de 15,30 a 19,30 horas. En la Tabla que se muestra a continuación se indica la localización en la Sede Central, el teléfono y la dirección de correo electrónico de todos los Profesores que integran el Equipo Docente de la asignatura, todos ellos pertenecientes al Departamento de Química Inorgánica y Química Técnica de Facultad de Ciencias de la UNED, Paseo Senda del Rey, 9, 28040 Madrid.

Equipo Docente	Despacho	Teléfono	e-mail
Juan de Dios Casquero Ruíz	318	91 398 7343	jasquero@ccia.uned.es
Rosa María Martín Aranda	102	91 398 7351	rmartin@ccia.uned.es
María Elena Pérez Mayoral	141	91 398 9047	eperez@ccia.uned.es

## TUTORIZACIÓN EN CENTROS ASOCIADOS

En el enlace que aparece a continuación se muestran los centros asociados y extensiones en las que se imparten tutorías de la asignatura. Estas pueden ser:

- **Tutorías de centro o presenciales:** se puede asistir físicamente en un aula o despacho del centro asociado.
- **Tutorías campus/intercampus:** se puede acceder vía internet.

La información ofrecida respecto a las tutorías de una asignatura es orientativa. Las asignaturas con tutorías y los horarios del curso actual estarán disponibles en las fechas de inicio del curso académico. Para más información contacte con su centro asociado.

Consultar horarios de tutorización de la asignatura 61034036

## COMPETENCIAS QUE ADQUIERE EL ESTUDIANTE

### Competencias Generales

- CG1 Iniciativa y motivación
- CG2 Planificación y organización
- CG3 Manejo adecuado del tiempo



- CG4 Análisis y Síntesis
- CG5 Aplicación de los conocimientos a la práctica
- CG6 Razonamiento crítico
- CG7 Toma de decisiones
- CG8 Seguimiento, monitorización y evaluación del trabajo propio o de otros
- CG9 Motivación por la calidad
- CG10 Comunicación y expresión escrita
- CG11 Comunicación y expresión oral
- CG12 Comunicación y expresión en otras lenguas (con especial énfasis en el inglés)
- CG13 Comunicación y expresión matemática, científica y tecnológica
- CG14 Competencia en el uso de las TIC
- CG15 Competencia en la búsqueda de información relevante
- CG16 Competencia en la gestión y organización de la información
- CG17 Competencia en la recolección de datos, el manejo de bases de datos y su presentación
- CG18 Habilidad para coordinarse con el trabajo de otros
- CG19 Compromiso ético (por ejemplo en la realización de trabajos sin plagios, etc.)
- CG20 Ética profesional
- CG21 Sensibilidad hacia temas medioambientales

**Competencias específicas**

- CE1-C Conocimiento y comprensión de los hechos esenciales, conceptos, principios y teorías relacionadas con las áreas de la Química
- CE2-C Conocimiento de la terminología química: nomenclatura, términos, convenios y unidades
- CE3-C Conocimiento de los principios fisicoquímicos fundamentales que rigen la Química y sus relaciones entre áreas de la Química
- CE4-C Conocimiento de los principales elementos y compuestos orgánicos e inorgánicos, sus rutas sintéticas y su caracterización
- CE6-C Conocimiento del impacto práctico de la Química en la vida: industria, medio ambiente, farmacia, salud, agroalimentación, etc.
- CE8-C Una base de conocimientos que posibilite continuar los estudios en áreas especializadas de Química o áreas multidisciplinares, y en múltiples dominios de aplicación, tanto tradicionales como nuevos
- CE9-C Conocimiento y comprensión de los conceptos matemáticos y físicos necesarios para el estudio de la Química
- CE17-H Capacidad de aplicar los conocimientos de Química a un desarrollo sostenible en los contextos industrial, económico, medioambiental y social
- CE18-H Habilidad para evaluar, interpretar y sintetizar datos e información química
- CE20-H Capacidad para relacionar la Química con otras disciplinas



## RESULTADOS DE APRENDIZAJE

- Conocer e identificar el enlace, la estructura en los compuestos objeto de estudio, en cada caso, sus propiedades y aplicaciones.
- Tener idea de los métodos de obtención y tipos de reacciones más importantes que experimentan los compuestos objeto de estudio.
- Ser capaces de relacionar el enlace y la estructura con las propiedades de los diferentes materiales.

## CONTENIDOS

### Tema 1. Introducción a los polímeros inorgánicos. Conceptos generales

- 1.1. El concepto de polímero
- 1.2. Características y clasificación
- 1.3. Procesos generales de polimerización
- 1.4. Capacidad de asociación de los átomos en Química Inorgánica

### Tema 2. Polímeros inorgánicos naturales y sintéticos: silicatos y boratos

- 2.1. Definición. Unidad estructural
- 2.2. Estructura y enlace
- 2.3. Clasificación
- 2.4. Síntesis
- 2.5. Aplicaciones medioambientales

### Tema 3. Otros polímeros inorgánicos de síntesis

- 3.1. Consideraciones generales
- 3.2. Polímeros que contienen silicio: polisiloxanos y polisilanos
- 3.3. Polímeros que contienen nitrógeno: polifosfacenos y politiazilo
- 3.4. Sólidos unidimensionales conductores
- 3.5. Otros polímeros inorgánicos

### Tema 4. Compuestos de intercalación

- 4.1. Consideraciones generales
- 4.2. Silicatos laminares
- 4.3. Grafito



#### 4.4. Aplicaciones medioambientales

### Tema 5. Heterociclos inorgánicos

#### 5.1. Consideraciones generales. Importancia de los Heterociclos Inorgánicos

#### 5.2. Compuestos Heterocíclicos de S

#### 5.3. Compuestos Heterocíclicos de P

#### 5.4. Compuestos Heterocíclicos de Si

#### 5.5. Compuestos de B

### Tema 6. Óxidos de estructura compleja

#### 6.1. Consideraciones generales

#### 6.2. Alúmina

#### 6.3. Óxidos mixtos

#### 6.4. Aplicaciones industriales

### Tema 7. Compuestos oxigenados de metales en alto estado de oxidación: iso y heteropoliácidos

#### 7.1. Consideraciones generales

#### 7.2. Oxoácidos y oxoaniones de Mn y Cr

#### 7.3. Isopoliácidos

#### 7.4. Heteropoliácidos

#### 7.5. Aplicaciones medioambientales

### Tema 8. Clusters metálicos

#### 8.1. Consideraciones generales

#### 8.2. Teorías acerca del enlace en los clusters metálicos: boranos y carboranos

#### 8.3. Clusters dinucleares

#### 8.4. Clusters trinucleares

#### 8.5. Clusters tetranucleares

#### 8.6. Clusters hexanucleares

### Tema 9. Compuestos no estequiométricos. Defectos reticulares

#### 9.1. Estructuras cristalinas. Consideraciones generales: orden y desorden

#### 9.2. Cristales imperfectos: concepto y clasificación





9.3. Reacciones en estado sólido

9.4. Desviaciones de la estequiometría ideal: compuestos no estequiométricos

Tema 10. Técnicas de determinación estructural de compuestos inorgánicos

10.1. Introducción a la caracterización de compuestos inorgánicos

10.2. Técnicas de difracción: difracción de RX

10.3. Técnicas microscópicas: microscopía electrónica

10.4. Técnicas espectroscópicas: IR, Raman, UV-visible, RMN

10.5. Otras técnicas usadas en la caracterización estructural de sólidos: medida de área superficial, análisis térmico.

## METODOLOGÍA

La metodología de estudio de la asignatura “Compuestos inorgánicos de estructura compleja” se basa en la modalidad de educación a distancia, para lo cual se dispone de un profesorado en la Sede Central (Equipo Docente) y, en su caso, en el Centro Asociado (Profesor Tutor), con el apoyo siempre del uso de las TIC.

El estudiante contará con material didáctico expresamente redactado para esta asignatura, preparado por el Equipo Docente. Además, se podrán facilitar lecturas complementarias relacionadas con la materia, en forma de documentación suministrada en formato electrónico.

Esta asignatura es de carácter teórico. Para llevar a cabo su aprendizaje es necesario realizar una serie de actividades formativas que se distribuyen en tres grupos:

### **Preparación y estudio del contenido teórico**

- Lectura de los materiales impresos.
- Utilización de materiales audiovisuales.

### **Desarrollo de actividades prácticas en el curso virtual**

- Solución de dudas de forma on-line a través del curso virtual.

### **Trabajo autónomo**

- Estudio de los contenidos teóricos.
- Interacción con los compañeros en el foro.
- Preparación de las pruebas presenciales.
- Realización de las pruebas presenciales.
- Desarrollo de una prueba de evaluación continua (PEC).
- Desarrollo de actividades prácticas con carácter presencial (tutoría) o en línea (curso virtual).

Para los que se contemplan los siguientes porcentajes y horas de trabajo:



Preparación y estudio del contenido teórico	Desarrollo de actividades prácticas	Trabajo autónomo	Total	
0.75	1.25	3.0	5	<b>ECTS</b>
18.75	31.25	75	125	<b>HORAS</b>

## SISTEMA DE EVALUACIÓN

### TIPO DE PRUEBA PRESENCIAL

Tipo de examen	Examen de desarrollo
Preguntas desarrollo	5
Duración del examen	120 (minutos)
Material permitido en el examen	

Ninguno

### Criterios de evaluación

Prueba Presencial

**Esta asignatura se cursa durante el primer semestre y, por tanto, habrá una Prueba Presencial, PP, en la convocatoria de enero-febrero y otra en la de septiembre para aquellos estudiantes que no hayan superado la anterior.**

**El examen, de carácter obligatorio, constará de un solo ejercicio a desarrollar en dos horas y que se celebrará a la hora y días señalados en el calendario de Pruebas Presenciales elaborado por la UNED. Dicho ejercicio, que versará sobre contenidos de la totalidad del programa de la asignatura, constará de una Prueba con una parte constituida por 5 preguntas tipo test y otra parte conformada por 5 ejercicios o preguntas de desarrollo de respuesta corta:**

- **La contribución máxima de la Prueba Objetiva a la calificación total obtenida por el estudiante será equivalente a la contribución máxima de una pregunta o ejercicio de la Prueba de Desarrollo, es decir 1/6 de la calificación máxima, y será necesario haber respondido correctamente al menos tres de las cinco preguntas para la posterior evaluación de la Prueba de Desarrollo.**
- **La contribución máxima de la Prueba de Desarrollo a la calificación total obtenida por el estudiante será 5/6 de la calificación máxima y está sujeta a la calificación obtenida en la Prueba Objetiva.**

% del examen sobre la nota final	90
Nota del examen para aprobar sin PEC	5
Nota máxima que aporta el examen a la calificación final sin PEC	10
Nota mínima en el examen para sumar la PEC	0



Comentarios y observaciones

#### PRUEBAS DE EVALUACIÓN CONTINUA (PEC)

¿Hay PEC? Si

Descripción

*Pruebas de Evaluación Continua, PEC*

**El estudiante realizará una PEC, de carácter voluntario, que se entregará a través de la plataforma aLF.**

**La evaluación de dichas pruebas la realizará el Profesor Tutor asignado.**

**La calificación que el estudiante obtendrá con la realización de la PEC será como máximo de 1,0 puntos sobre 10.**

Criterios de evaluación

Ponderación de la PEC en la nota final 10%

Fecha aproximada de entrega 01/02/2019

Comentarios y observaciones

#### OTRAS ACTIVIDADES EVALUABLES

¿Hay otra/s actividad/es evaluable/s? No

Descripción

Criterios de evaluación

Ponderación en la nota final 0

Fecha aproximada de entrega

Comentarios y observaciones

#### ¿CÓMO SE OBTIENE LA NOTA FINAL?

La calificación final que obtendrá el estudiante será:

**CALIFICACION FINAL= PP+PECS (1 punto máximo)**

**Siempre y cuando la calificación en la PP sea igual o superior a 4 puntos siendo:**

**PP: calificación obtenida en la prueba presencial**

**PEC: calificación obtenida en la Prueba de Evaluación Continua**

## BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

Temario elaborado por el Equipo Docente:

**J. de D. Casquero Ruiz, R. M. Martín Aranda y E. Pérez Mayoral, Compuestos inorgánicos de estructura compleja, 2013.**

*El Temario se adapta al programa que se exige para superar la asignatura y estará disponible en el curso virtual en la plataforma aLF. Se trata, pues, de un texto que es autosuficiente y en el que se han incluido una serie de ayudas al estudio. Cada tema*



contiene los siguientes apartados:

- Introducción
- Objetivos
- Palabras clave
- Guión-esquema, que recoge los principales epígrafes de los temas a desarrollar
- Desarrollo del tema
- Resumen
- Lecturas recomendadas
- Ejercicios de autoevaluación, que ayudan a comprobar el grado de conocimiento que se ha adquirido al final de cada tema

## BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

ISBN(13):9780750633659

Título:CHEMISTRY OF THE ELEMENTS (2nd ed.)

Autor/es:Greenwood, Naftali ; Earnshaw, Alan ;

Editorial:BUTTERWORTH-HEINEMANN

ISBN(13):9788429170061

Título:QUÍMICA INORGÁNICA

Autor/es:Langford, Cooper Harold ; Atkins, Peter William ;

Editorial:REVERTÉ

ISBN(13):9788429172157

Título:QUÍMICA INORGÁNICA (1ª)

Autor/es:Gutiérrez Ríos, Enrique ;

Editorial:REVERTÉ

Se han recogido algunos de los textos que el estudiante puede consultar para ampliar y completar los conceptos relacionados con la asignatura. Estos textos también serán de utilidad para el estudio de otras asignaturas de la titulación.

## RECURSOS DE APOYO Y WEBGRAFÍA

En el estudio de esta asignatura es una pieza clave la utilización del Curso Virtual en CiberUNED, a través de la plataforma aLF. Se trata de una plataforma de e-learning y colaboración que permite impartir y recibir formación, gestionar y compartir documentos, y crear y participar en comunidades temáticas.

Ésta será la principal vía de comunicación entre los estudiantes y el profesorado (Equipo Docente y Tutor en su caso) y de los estudiantes entre sí, a través de los foros de debate y del correo electrónico. En el curso virtual se ofrecerán las herramientas necesarias para que los estudiantes encuentren la manera de compaginar tanto el trabajo individual como el aprendizaje cooperativo. También se podrán encontrar recursos didácticos necesarios para



el estudio de la asignatura, como son las actividades de evaluación continua.

El Equipo Docente utilizará esta vía virtual para informar de los cambios y/o novedades que vayan surgiendo. Por consiguiente, es fundamental que todos los estudiantes matriculados utilicen esta plataforma para el estudio de la asignatura.

Los estudiantes contarán con los fondos de las bibliotecas de la UNED, tanto de la Sede Central como las de Centros Asociados, y podrán hacer uso de los mismos tanto personalmente como de forma virtual, a través de los recursos online de los que disponen dichas bibliotecas, tales como el acceso a catálogos, bases de datos, revistas científicas electrónicas, etc. Asimismo, contarán con el recurso de Internet como fuente de información y de documentación adicional.

---

## IGUALDAD DE GÉNERO

En coherencia con el valor asumido de la igualdad de género, todas las denominaciones que en esta Guía hacen referencia a órganos de gobierno unipersonales, de representación, o miembros de la comunidad universitaria y se efectúan en género masculino, cuando no se hayan sustituido por términos genéricos, se entenderán hechas indistintamente en género femenino o masculino, según el sexo del titular que los desempeñe.

