

Guía docente de la asignatura

**Química del Estado Sólido**Fecha última actualización: 05/07/2021  
Fecha de aprobación por la Comisión  
Académica: 26/07/2021**Máster**

Máster Universitario en Ciencias y Tecnologías Químicas, Khemia

**MÓDULO**

Avances en Química

**RAMA**

Ciencias

**CENTRO RESPONSABLE  
DEL TÍTULO**

Escuela Internacional de Posgrado

<b>Semestre</b>	Primero	<b>Créditos</b>	3	<b>Tipo</b>	Optativa	<b>Tipo de enseñanza</b>	Presencial
-----------------	---------	-----------------	---	-------------	----------	--------------------------	------------

**PRERREQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES**

No procede

**BREVE DESCRIPCIÓN DE CONTENIDOS (Según memoria de verificación del Máster)**

Sólidos cristalinos y amorfos: definiciones, clasificación y estructura interna. Síntesis de sólidos: métodos Gas-Líquido, Líquido-Líquido y Sólido-Líquido. Difusión en estado sólido: aplicaciones. Sólidos cristalinos y amorfos: definiciones, clasificación y estructura interna. Síntesis de sólidos: métodos Gas-Líquido, Líquido-Líquido y Sólido-Líquido. Difusión en estado sólido: aplicaciones.

**COMPETENCIAS****COMPETENCIAS BÁSICAS**

- CB6 - Poseer y comprender conocimientos que aporten una base u oportunidad de ser originales en desarrollo y/o aplicación de ideas, a menudo en un contexto de investigación.
- CB7 - Que los estudiantes sepan aplicar los conocimientos adquiridos y su capacidad de resolución de problemas en entornos nuevos o poco conocidos dentro de contextos más amplios (o multidisciplinares) relacionados con su área de estudio.
- CB8 - Que los estudiantes sean capaces de integrar conocimientos y enfrentarse a la



complejidad de formular juicios a partir de una información que, siendo incompleta o limitada, incluya reflexiones sobre las responsabilidades sociales y éticas vinculadas a la aplicación de sus conocimientos y juicios.

- CB9 - Que los estudiantes sepan comunicar sus conclusiones y los conocimientos y razones últimas que las sustentan a públicos especializados y no especializados de un modo claro y sin ambigüedades.
- CB10 - Que los estudiantes posean las habilidades de aprendizaje que les permitan continuar estudiando de un modo que habrá de ser en gran medida autodirigido o autónomo.

### COMPETENCIAS GENERALES

- CG01 - Que los estudiantes sepan asumir las responsabilidades adecuadas en lo que respecta al desarrollo de conocimientos y/o prácticas profesionales

### COMPETENCIAS ESPECÍFICAS

- CE01 - Poseer y comprender conocimientos químicos avanzados, tanto a nivel teórico como de su aplicación práctica.
- CE02 - Aplicar conocimientos teórico-prácticos a la resolución de problemas científico-técnicos relacionados con las ciencias y tecnologías químicas.
- CE03 - Comprender, analizar y solucionar problemas avanzados relacionados con la Química mediante el uso de las herramientas y metodologías aprendidas.
- CE16 - Ser capaz de trasladar conocimientos y aplicar metodologías adecuadas al laboratorio de ensayo y/o síntesis.

### COMPETENCIAS TRANSVERSALES

- CT02 - Capacidad de gestión del tiempo (referida a su organización y planificación)
- CT04 - Conocimiento y uso de las tecnologías de la información y comunicación (TICs) y de los recursos informáticos (programas, bases de datos, etc.) relativos al ámbito de estudio para adquirir, gestionar y comunicar la información
- CT06 - Trabajo en equipo
- CT07 - Sensibilidad hacia temas medioambientales

## RESULTADOS DE APRENDIZAJE (Objetivos)

\*Tras cursar esta materia el estudiante:

1. Adquirirá una formación básica sobre la estructura, propiedades y aplicaciones de los sólidos
2. Conocerá los principales métodos de síntesis de sólidos y caracterización de las propiedades físico-químicas de los mismos
3. Conocerá los tipos de defectos en los sólidos, sus causas y tipos de no estequiometría
4. Conocerá los factores que afectan a la difusión y reactividad en los sólidos
5. Será capaz de relacionar la composición, la estructura y las propiedades de los sólidos
6. Conocerá diversos tipos de materiales con propiedades eléctricas, ópticas, magnéticas, adsorbentes, etc. así como sus principales aplicaciones
7. Valorará la importancia de la Química y su impacto en la sociedad industrial y tecnológica
8. Se familiarizará con la consulta de bibliografía especializada



**PROGRAMA DE CONTENIDOS TEÓRICOS Y PRÁCTICOS****TEÓRICO**

1. **Introducción a la Química del Estado Sólido.** Sólidos Cristalinos y amorfos. El enlace en los sólidos. Modelos estructurales simples. Estructuras tipo.
2. **Síntesis de los Sólidos.** Métodos de síntesis Gas-Sólido. Métodos de síntesis Líquido-Sólido. Métodos de síntesis Sólido-Sólido.
3. **Reacciones de los Sólidos.** Defectos y no estequiometría. Procesos de difusión en sólidos.

**PRÁCTICO**

1. Preparación y caracterización de un polímero de coordinación por medio de una reacción sólido-sólido con nucleación en fase homogénea
2. Síntesis y caracterización de una zeolita de interés industrial

**BIBLIOGRAFÍA****BIBLIOGRAFÍA FUNDAMENTAL**

- Elliot, S. The physics and Chemistry of Solids; Wiley: New York, 1998.
- Goldsmid, H. J. Problemas de Física del Estado Sólido; Reverté: Barcelona, 1975.
- Shriver, D. F.; Atkins, P. W.; Langford, C. H. Química Inorgánica, Reverté: Barcelona, 1998.
- Smart, L.; Moore, E. Solid State Chemistry: An Introduction; Taylor and Francis: Boca Raton, 2005.
- West, A. R. Basic Solid State Chemistry, Second Edition; Wiley: Chichester, 2006.
- Smart, L.; Moore, E. Química del Estado Sólido: una Introducción; Addison-Wesley Iberoamericana: Wilmington, 1995.
- Cregg, S. J.; Sing, K. S. W. Adsorption by powders and porous solids, Academic Press, London, 1999.

**BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA**

- Chemistry of Materials (<http://pubs.acs.org/journal/cmatex>)
- Journal of Solid State Chemistry (<http://www.sciencedirect.com/science/journal/00224596>)
- Journal of Chemical Education (<http://pubs.acs.org/journal/jceda8>)

**ENLACES RECOMENDADOS**

- <http://www.ill.fr/dif/3D-crystals/index.html>
- [http://www.chem.ox.ac.uk/icl/heyas/structure\\_of\\_solids/Strucsol.html](http://www.chem.ox.ac.uk/icl/heyas/structure_of_solids/Strucsol.html)
- <http://www.chem.ox.ac.uk/vrchemistry/solid/Page01.htm>

**METODOLOGÍA DOCENTE**

- MD01 Clases magistrales/expositivas. El equipo docente podrá utilizar para su desarrollo algunos de los siguientes métodos: sesión expositiva, aprendizaje basado en problemas, ejemplificación y estudio de casos.
- MD02 Clases de resolución de problemas. El equipo docente podrá utilizar algunos de los siguientes métodos para su desarrollo: Aprendizaje basado en problemas; ejemplificación y estudio de casos.
- MD03 Clases prácticas. El equipo docente podrá recurrir a métodos como estudio de casos, análisis diagnósticos, prácticas de laboratorio, aula de informática, visitas, búsqueda de datos, etc.
- MD04 Talleres, seminarios, debates, exposición (y/o defensa) de trabajos individuales o en grupo. El equipo docente podrá utilizar para su desarrollo algunos de los siguientes métodos: aprendizaje basado en problemas, ejemplificación y estudio de casos
- MD06 Prácticas externas
- MD07 Estudio y trabajo autónomo, individual y/o en grupo

## EVALUACIÓN (instrumentos de evaluación, criterios de evaluación y porcentaje sobre la calificación final)

### EVALUACIÓN ORDINARIA

El artículo 17 de la Normativa de Evaluación y Calificación de los Estudiantes de la Universidad de Granada establece que la convocatoria ordinaria estará basada preferentemente en la evaluación continua del estudiante, excepto para quienes se les haya reconocido el derecho a la evaluación única final.

#### Instrumentos de evaluación:

- Elaboración de presentaciones/pósters sobre el temario teórico y exposición de los mismos. Se evaluará el contenido de las presentaciones/pósters, así como la capacidad de los estudiantes para explicar su contenido de forma clara y sintética demostrando que han comprendido lo que han estudiado durante las sesiones de trabajo en clase.
- Elaboración de relaciones de cuestiones y problemas sobre el temario teórico. Se evaluará la capacidad del alumno para resolver correctamente diferentes cuestiones y problemas relacionados con el temario teórico de la asignatura.
- Sesiones prácticas. Se evaluará el grado de desempeño en la realización del trabajo experimental, manejo de instrumentación, análisis e interpretación de datos experimentales y la resolución de cuestiones y problemas relacionados con las prácticas.
- Evaluación de asistencia y participación activa. Se basa en la valoración de actitudes e iniciativas de participación activa e interactiva en el desarrollo de la clase, o en el grado de compromiso en el desarrollo de los trabajos planeados, en las prácticas de laboratorio, sesiones de trabajo, etc. pudiéndose evaluar, si procede, la capacidad de trabajo en equipo.

#### Criterios de evaluación, porcentaje sobre la calificación final y nota mínima para aplicar el baremo:

Criterio de evaluación	% sobre la calificación final	Nota mínima para aplicar el baremo*
- Elaboración de presentaciones/pósters sobre el temario teórico y exposición de los mismos	25	5.0



- Elaboración de las relaciones de ejercicios (cuestiones y problemas) sobre el temario teórico	40	5.0 $\text{¥}$
- Desempeño en la realización del trabajo experimental, manejo de instrumentación, análisis e interpretación de datos experimentales y resolución de cuestiones y problemas relacionados con las prácticas	25	5.0
- Valoración de actitudes e iniciativas de participación activa e interactiva en el desarrollo de la clase, o en el grado de compromiso en el desarrollo de los trabajos planeados, en las prácticas de laboratorio o cualquier otra tarea asignada, pudiéndose evaluar, si procede, la capacidad de trabajo en equipo	10	5.0

( $\text{¥}$ ) Esta nota mínima debe obtenerse en cada una de las relaciones de ejercicios para poder aplicar el baremo.

(\*) Nota sobre base 10.

### EVALUACIÓN EXTRAORDINARIA

El artículo 19 de la Normativa de Evaluación y Calificación de los Estudiantes de la Universidad de Granada establece que los estudiantes que no hayan superado la asignatura en la convocatoria ordinaria dispondrán de una convocatoria extraordinaria. A ella podrán concurrir todos los estudiantes, con independencia de haber seguido o no un proceso de evaluación continua. De esta forma, el estudiante que no haya realizado la evaluación continua tendrá la posibilidad de obtener el 100% de la calificación mediante la realización de una prueba y/o trabajo.

- Se realizará un examen presencial relativo a los contenidos teóricos y otra prueba presencial relativa a las prácticas de laboratorio de forma que se garantice la posibilidad de obtener el 100% de la calificación final. Se valorará el conocimiento uniforme y equilibrado de toda la asignatura.

### EVALUACIÓN ÚNICA FINAL

El artículo 8 de la Normativa de Evaluación y Calificación de los Estudiantes de la Universidad de Granada establece que podrán acogerse a la evaluación única final, el estudiante que no pueda cumplir con el método de evaluación continua por causas justificadas.

Para acogerse a la evaluación única final, el estudiante, en las dos primeras semanas de impartición de la asignatura o en las dos semanas siguientes a su matriculación si ésta se ha producido con posterioridad al inicio de las clases o por causa sobrevenidas. Lo solicitará, a través del procedimiento electrónico, a la Coordinación del Máster, quien dará traslado al profesorado



correspondiente, alegando y acreditando las razones que le asisten para no poder seguir el sistema de evaluación continua.

La evaluación en tal caso consistirá en:

- Se realizará un examen presencial relativo a los contenidos teóricos y otra prueba presencial relativa a las prácticas de laboratorio de forma que se garantice la posibilidad de obtener el 100% de la calificación final. Se valorará el conocimiento uniforme y equilibrado de toda la asignatura.

