

18-19

GRADO EN QUÍMICA  
TERCER CURSO

# GUÍA DE ESTUDIO PÚBLICA



## MATERIALES

CÓDIGO 61033048



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/>



94BF528204BEDE67838F812FA22EB943

18-19

MATERIALES  
CÓDIGO 61033048

# 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	MATERIALES
Código	61033048
Curso académico	2018/2019
Departamento	CIENCIAS Y TÉCNICAS FISCOQUÍMICAS
Título en que se imparte	GRADO EN QUÍMICA
Curso	TERCER CURSO
Tipo	OBLIGATORIAS
Nº ETCS	6
Horas	150.0
Periodo	SEMESTRE 1
Idiomas en que se imparte	CASTELLANO

## PRESENTACIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN

La asignatura de *Materiales* corresponde a la materia denominada Ciencia de Materiales, que se imparte con 6 ECTS y carácter obligatorio dentro del módulo de Química aplicada (37 ECTS) en el primer semestre del tercer curso del Plan de estudios del Grado en Química de la UNED. Tiene como objetivo general estudiar los principales materiales de interés tecnológico: metálicos, cerámicos, polímeros y compuestos. En esta asignatura se dedica especial atención a la estructura de dichos materiales, a fin de relacionarla con sus propiedades, tanto mecánicas como eléctricas, ópticas y magnéticas, así como con sus principales aplicaciones estructurales y funcionales.

El título de Graduado en Química tiene como finalidad la obtención de una formación general en esta disciplina, orientada a su preparación para el ejercicio de actividades de carácter profesional. De entre los resultados de aprendizaje que se pretenden para el módulo de Química aplicada y que contribuyen al futuro perfil profesional del estudiante cuando finalice sus estudios de Grado, la asignatura de *Materiales* puede ser especialmente necesaria para la consecución de los siguientes:

- Contactar con los problemas reales del químico.
- Aprender a tomar decisiones ante un problema concreto.
- Conocer las diferentes propiedades de los materiales, así como las aplicaciones derivadas de las mismas.
- Adquirir conocimientos sobre ámbitos concretos de la Química aplicada.

Los contenidos de esta asignatura están directamente relacionados con otras asignaturas del Plan de estudios, entre las que destacan las siguientes:

### Asignaturas anteriores relacionadas:

- *Termodinámica química*

2º curso, 1er semestre, obligatoria

- *Química física I: Estructura atómica y molecular*

2º curso, 1er semestre, obligatoria

### Asignatura simultánea relacionada:

- *Química de los elementos metálicos*

3er curso, 1er semestre, obligatoria



**Asignaturas posteriores relacionadas:**

- *Química física IV: Materia condensada*

4º curso, 2º semestre, obligatoria

- *Polímeros*

4º curso, 2º semestre, optativa

## REQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES PARA CURSAR LA ASIGNATURA

Como es lógico en un plan de estudios, las asignaturas de cada curso se apoyan en conocimientos previos que se han debido adquirir en asignaturas de los cursos precedentes. Por tanto, para cursar la asignatura de *Materiales* es recomendable haber cursado las asignaturas de 1º y 2º cursos del Grado en Química de la UNED, o asignaturas con contenidos similares de otros Grados o de otras Universidades.

## EQUIPO DOCENTE

Nombre y Apellidos  
Correo Electrónico  
Teléfono  
Facultad  
Departamento

FERNANDO PERAL FERNANDEZ  
fperal@ccia.uned.es  
91398-7383  
FACULTAD DE CIENCIAS  
CIENCIAS Y TÉCNICAS FÍSICO-QUÍMICAS

Nombre y Apellidos  
Correo Electrónico  
Teléfono  
Facultad  
Departamento

ANTONIO HERNANZ GISMERO  
ahernanz@ccia.uned.es  
91398-7377  
FACULTAD DE CIENCIAS  
CIENCIAS Y TÉCNICAS FÍSICO-QUÍMICAS

## HORARIO DE ATENCIÓN AL ESTUDIANTE

En esta asignatura están previstos dos tipos de tutorías dirigidas a resolver las dudas de los estudiantes.

**Tutorías virtuales**

Son impartidas de forma telemática por los Tutores Intercampus a todos los estudiantes a través del curso virtual. Se puede interaccionar con los Tutores en los distintos foros que al efecto dispondrá el curso virtual. La figura del Tutor es fundamental, por lo que si no tiene Tutor asignado le rogamos que lo exponga en su Centro Asociado, pues son ellos los encargados de asignarle uno.

Al inicio del curso se explicará la función de cada uno de los foros disponibles en el curso virtual.

**Tutorías presenciales**

Consulte en su Centro Asociado si existen tutorías presenciales de esta asignatura.

**Horario de atención del Equipo Docente**

La forma de contactar con el Equipo Docente será preferentemente mediante el curso virtual en la plataforma dispuesta al efecto por la UNED. Puede utilizar los foros para consultas públicas y el correo electrónico para consultas de tipo privado.

La dirección del Equipo Docente en la Sede central de la UNED es:

Departamento de Ciencias y Técnicas Fisicoquímicas  
Universidad Nacional de Educación a Distancia  
Facultad de Ciencias, 3ª planta  
Paseo Senda del Rey 9  
28040 Madrid

El horario de guardia para la asignatura, excepto días festivos de la Universidad, vacaciones y semanas de celebración de Pruebas Presenciales, será atendido por los Profesores que integran el Equipo docente:

Prof. Fernando Peral Fernández

Despacho 307

Teléfono: 91 398 73 83

Correo electrónico: fperal@ccia.uned.es

Jueves de 15:00 a 19:00 horas

Profª. Mª Dolores Troitiño Núñez

Despacho 306

Teléfono: 91 398 73 88

Correo electrónico: mtroitino@ccia.uned.es

Jueves de 15:00 a 19:00 horas

Prof. Antonio Hernanz Gismero

Despacho 309

Teléfono: 91 398 73 77

Correo electrónico: ahernanz@ccia.uned.es

Lunes de 9:00 a 13:00 horas

## 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 61033048

## COMPETENCIAS QUE ADQUIERE EL ESTUDIANTE



Los resultados del aprendizaje son compatibles, entre otras, con las siguientes competencias generales y específicas de la titulación:

- Competencias de gestión y planificación tales como las CG2 (Planificación y organización) y CG3 (Manejo adecuado del tiempo)
- Competencias de expresión y comunicación tales como las CG10 (Comunicación y expresión escrita), CG12 (Comunicación y expresión en otras lenguas, con especial énfasis en el inglés) y CG13 (Comunicación y expresión matemática, científica y tecnológica).
- Competencias relativas al conocimiento tales como la CE6-C (Conocimiento del impacto práctico de la Química en la vida: industria, medio ambiente, farmacia, salud, agroalimentación, etc) y la CE8-C (Adquirir 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).

## RESULTADOS DE APRENDIZAJE

Los objetivos planteados en esta asignatura pretenden formar profesionales con las siguientes competencias:

- Reconocer los distintos tipos de materiales.
- Poseer el criterio suficiente para discernir qué métodos de caracterización serán aplicables a un material determinado y qué propiedades podrá tener un material concreto.
- Tener la capacidad de reunir datos relevantes y de aplicarles los modelos teóricos en uso, analizando e interpretando los resultados correctamente.
- Tener la suficiente capacidad de síntesis como para extraer conclusiones y expresarlas resumidamente.

## CONTENIDOS

### Tema 1. INTRODUCCIÓN A LA CIENCIA DE LOS MATERIALES

- 1.1. Los materiales en la sociedad actual.
- 1.2. Propiedades de los materiales.
- 1.3. Estructura atómica.
- 1.4. Enlaces químicos.
  - 1.4.1. Enlace metálico.
  - 1.4.2. Enlace iónico.
  - 1.4.3. Enlace covalente.
  - 1.4.4. Enlaces secundarios.
  - 1.4.5. Enlaces mixtos.



## Tema 2. TIPOS DE MATERIALES

- 2.1. Clasificación de los materiales.
- 2.2. Materiales estructurales y funcionales.
- 2.3. Materiales metálicos.
- 2.4. Materiales cerámicos y vidrios.
- 2.5. Materiales polímeros.
- 2.6. Materiales compuestos.
- 2.7. Materiales electrónicos.
- 2.8. Avances recientes de la Ciencia de Materiales.
  - 2.8.1 Materiales inteligentes.
  - 2.8.2 Nanomateriales.

## Tema 3. ESTRUCTURA INTERNA DE LOS MATERIALES

- 3.1. Estado sólido.
  - 3.1.1. Tipos de sólidos cristalinos.
- 3.2. Sistemas cristalinos. Redes de Bravais.
- 3.3. Isomorfismo y alotropía.
- 3.4. Índices de Miller.
- 3.5. Redes cristalinas de los metales.
  - 3.5.1. Radio atómico y parámetros de red.
  - 3.5.2. Índices de coordinación y factor de empaquetamiento.
  - 3.5.3. Densidad teórica y parámetros de red.
  - 3.5.4. Densidades atómicas y parámetros de red.
  - 3.5.5. Distancia entre planos cristalinos y parámetros de red.
- 3.6. Materiales amorfos.

## Tema 4. DEFECTOS DE LAS REDES CRISTALINAS

- 4.1. Imperfecciones cristalinas.
- 4.2. Defectos puntuales.
  - 4.2.1. Defectos puntuales intrínsecos. Vacantes.
  - 4.2.2. Defectos puntuales intrínsecos. Intersticiales.
  - 4.2.3. Defectos puntuales extrínsecos.
- 4.3. Difusión en el estado sólido.



- 4.3.1. Mecanismos de difusión.
- 4.3.2. Leyes de Fick.
- 4.3.3. Factores que influyen en la difusión.
- 4.4. Defectos de línea. Dislocaciones.
- 4.5. Defectos de superficie y de volumen

## Tema 5. DIAGRAMAS DE FASES

- 5.1. Regla de las fases de Gibbs.
- 5.2. Diagramas de fases de sustancias puras.
- 5.3. Disoluciones sólidas sustitucionales e intersticiales.
- 5.4. Diagramas de fases de aleaciones binarias isomorfas.
- 5.5. Diagramas de fases de aleaciones binarias con solubilidad limitada.
  - 5.5.1. Aleaciones eutécticas.
  - 5.5.2. Aleaciones peritéticas.
  - 5.5.3. Aleaciones monotéticas.

## Tema 6. MATERIALES METÁLICOS

- 6.1. Aleaciones férreas
  - 6.1.1. Acero al carbono. Diagrama de fases del sistema hierro-carburo de hierro.
  - 6.1.2. Tratamientos térmicos del acero al carbono.
  - 6.1.3. Aceros de aleación y aceros inoxidables.
  - 6.1.4. Fundiciones o hierros fundidos.
- 6.2. Aleaciones no férreas.
  - 6.2.1. Aleaciones del cobre.
  - 6.2.2. Aleaciones de níquel y cobalto.
  - 6.2.3. Aleaciones ligeras: aluminio, magnesio y titanio.

## Tema 7. PROPIEDADES MECÁNICAS DE MATERIALES METÁLICOS

- 7.1. Deformación dependiente y no dependiente del tiempo.
- 7.2. Deformación no dependiente del tiempo.
  - 7.2.1. Ensayo de tracción.
  - 7.2.2. Ensayo de compresión.
  - 7.2.3. Ensayo de flexión.



- 7.2.4. Ensayo de dureza.
- 7.2.5. Ensayo de impacto.
- 7.2.6. Ensayo de fatiga.
- 7.3. Deformación dependiente del tiempo. Fluencia.
- 7.4. Deformación de materiales policristalinos.
  - 7.4.1. Efecto del trabajo en frío.

## Tema 8. MATERIALES CERÁMICOS

- 8.1. Estructuras cristalinas de los materiales cerámicos. Silicatos
- 8.2. Defectos en materiales cerámicos.
- 8.3. Diagramas de fases de las cerámicas.
- 8.4. Propiedades mecánicas de las cerámicas.
- 8.5. Propiedades térmicas de las cerámicas. Vidrios. Recubrimientos.
- 8.6. Clasificación de los materiales cerámicos. Cerámicas tradicionales y de ingeniería.

## Tema 9. MATERIALES POLÍMEROS

- 9.1. Moléculas de polímeros.
- 9.2. Estructuras moleculares de polímeros.
- 9.3. Estructuras cristalinas de los polímeros.
- 9.4. Clasificación de los polímeros.
  - 9.4.1. Termoplásticos.
  - 9.4.2. Termoestables.
  - 9.4.3. Elastómeros.
- 9.5. Funcionalidad de los aditivos en plásticos.
- 9.6. Propiedades de los plásticos.
- 9.7. Otros polímeros y sus aplicaciones.

## Tema 10. MATERIALES COMPUESTOS

- 10.1. Concepto de materiales compuestos: matrices, refuerzos, cargas y aditivos.
- 10.2. Materiales compuestos reforzados con fibras.
- 10.3. Materiales compuestos reforzados con partículas.
- 10.4. Materiales compuestos con matrices metálica y cerámica.
- 10.5. Materiales compuestos con matriz polimérica.



10.6. Aplicaciones de los materiales compuestos.

## Tema 11. PROPIEDADES ELÉCTRICAS DE LOS MATERIALES

11.1. Conductividad eléctrica en metales.

11.2. Modelo de bandas de energía para sólidos.

11.3. Semiconductores intrínsecos.

11.4. Semiconductores extrínsecos.

11.5. Microelectrónica.

11.6. Semiconductores compuestos.

11.7. Propiedades eléctricas de las cerámicas.

11.8. Nanoelectrónica.

## Tema 12. PROPIEDADES ÓPTICAS Y MAGNÉTICAS DE LOS MATERIALES

12.1. Propiedades ópticas de materiales.

12.2. Fibras ópticas.

12.3. Propiedades magnéticas de materiales.

12.3.1. Tipos de magnetismo.

12.4. Materiales magnéticos blandos.

12.5. Materiales magnéticos duros.

12.6. Ferritas.

12.7. Materiales superconductores.

## METODOLOGÍA

El contenido de esta asignatura se distribuye en los 12 Temas que componen el Programa. Durante el curso el estudiante debe resolver y entregar dos Pruebas de Evaluación Continua (PEC). También deberá hacer un examen final en forma de Prueba Presencial.

La metodología recomendada es la siguiente:

- El estudiante encontrará en el curso virtual de la plataforma aLF un documento con el programa de contenidos del curso desarrollado en apartados, en los que se detallan las orientaciones para su estudio.
- El estudiante preparará cada Tema con el soporte del texto básico, incluyendo los ejercicios resueltos, y en lo posible complementará su estudio con algún otro texto recomendado.
- En el curso virtual dispondrá también de varios materiales audiovisuales, con grabaciones de las Tutorías dedicadas a cada Tema.



- En las fechas que se anunciarán oportunamente en el curso virtual, el estudiante irá disponiendo de las PEC, que deberá resolver de modo **individual** y enviar antes de cumplirse el plazo que se indique para cada una de ellas. Cada PEC contendrá varias preguntas, cuya puntuación se indicará en el enunciado. Las PEC serán debidamente evaluadas.
- Una vez completado el estudio de los 12 Temas del programa, el estudiante deberá repasarlos para preparar la Prueba Presencial, tratando de relacionar entre sí los conceptos estudiados a fin de adquirir una visión de conjunto de la asignatura.

## SISTEMA DE EVALUACIÓN

### TIPO DE PRUEBA PRESENCIAL

Tipo de examen	Examen de desarrollo
Preguntas desarrollo	6
Duración del examen	120 (minutos)
Material permitido en el examen	

Se permitirá el uso de calculadora (sin textos) y de una regla como recurso gráfico. No se permitirá el uso de libros, apuntes ni tablas.

### Criterios de evaluación

La Prueba presencial tiene dos horas de duración máxima y su formato es análogo al de las PEC. Consta de varias cuestiones de respuesta breve y problemas cuya puntuación se indica en cada caso, siendo la calificación máxima de 10 puntos para la Prueba en conjunto. Las contestaciones deben ser razonadas y los resultados deben ser interpretados. Se valorará que todas las respuestas estén elaboradas de modo personal, evitando la simple memorización y la repetición textual de los materiales de estudio. También se valorará la claridad, la forma de expresión y la presentación del examen.

% 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	

### Comentarios y observaciones

La Prueba presencial se realiza en los Centros Asociados de la UNED, en el día y hora establecidos en el calendario conjunto que se publicará con antelación suficiente. Para esta asignatura, la convocatoria ordinaria es la de febrero. En caso de no superarla dispondrá también de la convocatoria extraordinaria de septiembre.



**PRUEBAS DE EVALUACIÓN CONTINUA (PEC)**

¿Hay PEC? Si

## Descripción

Se tiene previsto realizar dos PEC, que estarán disponibles oportunamente en el curso virtual de la asignatura. La primera abarca los contenidos de los Temas 1 al 6 y la segunda, de los Temas 7 al 12. La estructura de cada PEC es parecida a la del examen. Consta de varias cuestiones y problemas cuya puntuación se indica en cada caso, siendo la calificación máxima de 10 puntos para cada PEC. Las contestaciones de las cuestiones deben ser breves, concretas y razonadas. Los problemas se deben resolver razonando el procedimiento que se adopte y comentando los resultados obtenidos.

## Criterios de evaluación

Según tiene dispuesto la UNED, la **corrección y calificación** de las PEC es competencia de los **Tutores Intercampus**, quienes las depositarán en la plataforma virtual, una vez corregidas, para que cada estudiante pueda comprobar sus resultados y seguir las indicaciones pertinentes. Cada una de las dos PEC **contribuye con un 5%** a la calificación final del curso.

Ponderación de la PEC en la nota final 10% en conjunto

Fecha aproximada de entrega Los plazos exactos de entrega de las PEC se podrán consultar en el curso virtual de la asignatura

## Comentarios y observaciones

Se recomienda realizar las PEC tras completar el estudio de los Temas correspondientes. Los principales objetivos que se pretenden con esta actividad por parte del estudiante son los siguientes:

Comprobar si se han adquirido los conocimientos necesarios al estudiar los Temas del programa.

Controlar el progreso de la labor de estudio.

Adquirir un entrenamiento para realizar la Prueba presencial al final del curso.

**Las PEC se entregan mediante la aplicación dispuesta en el curso virtual, en formato .doc o compatible, respetando la fecha y hora de entrega límite, ya que el sistema no admite envíos posteriores. Estas fechas de entrega se anunciarán oportunamente en el curso virtual.**

**La calificación de las PEC, realizadas dentro de los plazos establecidos dentro del curso, contribuye a la nota final tanto en la convocatoria ordinaria de febrero como en la convocatoria extraordinaria de septiembre.**

**OTRAS ACTIVIDADES EVALUABLES**

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

## Descripción

## Criterios de evaluación

## Ponderación en la nota final



Fecha aproximada de entrega  
Comentarios y observaciones

### ¿CÓMO SE OBTIENE LA NOTA FINAL?

Si el estudiante opta por seguir la evaluación continua, o sea que presenta al menos una PEC, la calificación final se obtiene combinando la evaluación continua (PEC) y el examen final (Prueba presencial). Cada una de las PEC contribuye con un 5% y la Prueba presencial aporta el restante 90%:

**Calificación final = 0,05 PEC1 + 0,05 PEC2 + 0,90 Prueba presencial**

**Este criterio se aplica tanto en la convocatoria ordinaria de febrero como en la convocatoria extraordinaria de septiembre.**

**Si el estudiante opta por no seguir la evaluación continua, o sea que no presenta ninguna de las PEC, su calificación final será simplemente la obtenida en la Prueba presencial.**

**En todo caso, la nota final de la asignatura se califica con un máximo de 10 puntos, y la calificación de aprobado se obtiene con un mínimo de 5 puntos.**

## BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

ISBN(13):9786071511522

Título:FUNDAMENTOS DE LA CIENCIA E INGENIERÍA DE MATERIALES (2014)

Autor/es:Javad Hashemi ; William F. Smith ;

Editorial:REVERTÉ

Como texto básico que cubre la totalidad del curso se recomienda la siguiente obra:

**ISBN(13): 978-607-15-1152-2**

**Título:** FUNDAMENTOS DE LA CIENCIA E INGENIERÍA DE MATERIALES

**Autores:** William F. Smith; Javad Hashemi

**Editorial:** McGraw-Hill

La edición más reciente es la 2ª española (2014), que corresponde a la 5ª edición original, tal como consta en la portada. Se recomienda por su claridad y concisión; por dedicar atención tanto a los aspectos científicos como a los aspectos tecnológicos del estudio de los materiales; y por ser uno de los textos más reconocidos y utilizados en la bibliografía internacional.

Para una visión más amplia de la asignatura se recomienda estudiarlo de modo conjunto con otros textos recomendados en la Bibliografía Complementaria.



## BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

ISBN(13):9788429172515

Título:CIENCIA E INGENIERÍA DE LOS MATERIALES (2ª Ed.)

Autor/es:William D. Callister ;

Editorial:REVERTE

ISBN(13):9788436255461

Título:INTRODUCCIÓN AL CONOCIMIENTO DE LOS MATERIALES Y A SUS APLICACIONES (2008)

Autor/es:Barroso Herrero, S. ; Camacho López, A.M. ; Gil Bercero, J.R. ;

Editorial:U.N.E.D.

Como texto útil y didáctico para iniciarse en el estudio de los materiales se recomienda especialmente el siguiente libro editado por la UNED:

**ISBN(13):** 978-84-362-5546-1 (impreso) y 978-84-362-6189-9 (electrónico)

**Título:** INTRODUCCIÓN AL CONOCIMIENTO DE LOS MATERIALES Y A SUS APLICACIONES

**Autores:** S. Barroso Herrero; J.R. Gil Bercero; A.Mª Camacho López

**Editorial:** UNED (Colección Cuadernos de la UNED)

La edición impresa actual es de 2008. Se considera recomendable por su concordancia con el temario; por ceñirse adecuadamente a los conceptos fundamentales que se pretenden estudiar en esta asignatura; y por incluir un conjunto de cuestiones y problemas que corresponden bien al contenido y nivel del programa propuesto.

A fin de presentar otra visión adicional del estudio de los materiales se recomienda también la siguiente obra:

**ISBN(13):** 978-84-291-7251-5

**Título:** CIENCIA E INGENIERÍA DE MATERIALES

**Autores:** William D. Callister; David G. Rethwisch

**Editorial:** Reverté

La edición más reciente es la 2ª española (2016), que corresponde a la 9ª edición original. Se recomienda por ser bastante detallado y actualizado; por dedicar atención tanto a los aspectos científicos como a los aspectos tecnológicos del estudio de los materiales; por su atractiva presentación gráfica y por contener un conjunto de recursos complementarios accesibles en la web de la editorial.



## RECURSOS DE APOYO Y WEBGRAFÍA

En el curso virtual de la asignatura en la plataforma ALF se encontrarán documentos y videos con contenidos complementarios.

---

## 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.

