



FACULTAD DE  
CIENCIAS QUÍMICAS

# CIENCIA DE MATERIALES

GUÍA DOCENTE

Grado en Química

Curso 2025-2026



UNIVERSIDAD  
COMPLUTENSE  
MADRID



**I.- IDENTIFICACIÓN**

<b>NOMBRE DE LA ASIGNATURA:</b>	<b>Ciencia de Materiales</b>
<b>NÚMERO DE CRÉDITOS:</b>	<b>6</b>
<b>CARÁCTER:</b>	<b>Obligatoria</b>
<b>MATERIA:</b>	<b>Ciencia de Materiales</b>
<b>MÓDULO:</b>	<b>Fundamental</b>
<b>TITULACIÓN:</b>	<b>Grado en Química</b>
<b>SEMESTRE/CUATRIMESTRE:</b>	<b>Primero (segundo curso)</b>
<b>DEPARTAMENTO/S:</b>	<b>Ingeniería Química y de Materiales</b>

**PROFESOR/ES RESPONSABLE/S:**

<b>Coordinador de la asignatura</b>	<b>Profesor:</b>	EMILIO FRUTOS TORRES
	<b>Departamento:</b>	Ingeniería Química y de Materiales
	<b>Despacho:</b>	QB-419
	<b>e-mail:</b>	<a href="mailto:emilfrut@ucm.es">emilfrut@ucm.es</a>

**Grupo A**

<b>Teoría Seminario Tutoría</b>	<b>Profesora:</b>	FELISA GONZÁLEZ GONZÁLEZ
	<b>Departamento:</b>	Ingeniería Química y de Materiales
	<b>Despacho:</b>	QA-232 F
	<b>e-mail:</b>	<a href="mailto:fgonzalezg@ucm.es">fgonzalezg@ucm.es</a>
<b>Laboratorio</b>	<b>Profesoras:</b>	FELISA GONZÁLEZ GONZÁLEZ Y ITZIAR HIDALGO GONZALEZ
	<b>Departamento:</b>	Ingeniería Química y de Materiales
	<b>Despacho:</b>	QA-232 F y QA-S33
	<b>e-mail:</b>	<a href="mailto:fgonzalezg@ucm.es">fgonzalezg@ucm.es</a> y <a href="mailto:ihidal01@ucm.es">ihidal01@ucm.es</a>

**Grupo B**

<b>Teoría Seminario Tutoría</b>	<b>Profesora:</b>	LAURA CASTRO RUIZ
	<b>Departamento:</b>	Ingeniería Química y de Materiales
	<b>Despacho:</b>	QA-232E
	<b>e-mail:</b>	<a href="mailto:lcastro@ucm.es">lcastro@ucm.es</a>
<b>Laboratorio</b>	<b>Profesores:</b>	GUSTAVO GARCÍA MARTÍN Y SAÚL ISAAC CASTAÑEDA QUINTANA
	<b>Departamento:</b>	Ingeniería Química y de Materiales
	<b>Despacho:</b>	QA-131 L
	<b>e-mail:</b>	<a href="mailto:gusgarci@ucm.es">gusgarci@ucm.es</a> y <a href="mailto:sicastan@ucm.es">sicastan@ucm.es</a>



Grupo C	
Teoría Seminarío Tutoría	<b>Profesor:</b> EMILIO FRUTOS TORRES <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QB-419 <b>e-mail:</b> <a href="mailto:emilfrut@ucm.es">emilfrut@ucm.es</a>
Laboratorio	<b>Profesores:</b> EMILIO FRUTOS TORRES Y ITZIAR HIDALGO GONZALEZ <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QB-419 y QA-S33 <b>e-mail:</b> <a href="mailto:emilfrut@ucm.es">emilfrut@ucm.es</a> y <a href="mailto:ihidal01@ucm.es">ihidal01@ucm.es</a>

Grupo D	
Teoría Seminarío Tutoría	<b>Profesor:</b> SAÚL ISAAC CASTAÑEDA QUINTANA <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QA-131 L <b>e-mail:</b> <a href="mailto:sicastan@ucm.es">sicastan@ucm.es</a>
Laboratorio	<b>Profesores:</b> SAÚL ISAAC CASTAÑEDA QUINTANA Y GUSTAVO GARCIA MARTÍN <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QA-131 L <b>e-mail:</b> <a href="mailto:sicastan@ucm.es">sicastan@ucm.es</a> y <a href="mailto:gusgarci@ucm.es">gusgarci@ucm.es</a>

Grupo E	
Teoría Seminarío Tutoría	<b>Profesores:</b> GERMÁN ALCALÁ PENADÉS Y NOEMÍ ENCINAS GARCÍA <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QA-131 J y QA-131 C <b>e-mail:</b> <a href="mailto:galcalap@ucm.es">galcalap@ucm.es</a> y <a href="mailto:nencinas@ucm.es">nencinas@ucm.es</a>
Laboratorio	<b>Profesores:</b> NOEMÍ ENCINAS GARCÍA Y FELISA GONZÁLEZ GONZÁLEZ <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QA-131 C y QA-232 F <b>e-mail:</b> <a href="mailto:nencinas@ucm.es">nencinas@ucm.es</a> y <a href="mailto:fgonzalezg@ucm.es">fgonzalezg@ucm.es</a>

Grupo F	
Teoría Seminarío Tutoría	<b>Profesora:</b> M <sup>a</sup> TERESA DE MIGUEL GAMO <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QB-418 <b>e-mail:</b> <a href="mailto:mtdmiguel@ucm.es">mtdmiguel@ucm.es</a>
Laboratorio	<b>Profesores:</b> M <sup>a</sup> TERESA DE MIGUEL GAMO Y SAÚL ISAAC CASTAÑEDA QUINTANA <b>Departamento:</b> Ingeniería Química y de Materiales <b>Despacho:</b> QB-418 y QA-131 L <b>e-mail:</b> <a href="mailto:mtdmiguel@ucm.es">mtdmiguel@ucm.es</a> y <a href="mailto:sicastan@ucm.es">sicastan@ucm.es</a>



Grupo G		
Teoría Seminarario Tutoría	Profesora: Departamento: Despacho: e-mail:	M <sup>a</sup> ISABEL LASANTA CARRASCO Ingeniería Química y de Materiales QA-131 C <a href="mailto:milasant@ucm.es">milasant@ucm.es</a>
Laboratorio	Profesora: Departamento: Despacho: e-mail:	M <sup>a</sup> ISABEL LASANTA CARRASCO Y GERMÁN ALCALÁ PENADÉS Ingeniería Química y de Materiales QA-131 C y QA-131 J <a href="mailto:milasant@ucm.es">milasant@ucm.es</a> y <a href="mailto:galcalap@ucm.es">galcalap@ucm.es</a>

## II.- OBJETIVOS

### ■ OBJETIVO GENERAL

Conocer y comprender los fundamentos científicos del mundo de los materiales y sus interrelaciones entre estructura, propiedades, procesado y aplicaciones.

### ■ OBJETIVOS ESPECÍFICOS

- Conocer todas aquellas propiedades de los materiales que agregan valor tecnológico e industrial y cuál es el fundamento químico-físico de las mismas.
- Conocer cuáles son los materiales de interés tecnológico e industrial y el porqué de su importancia. Saber relacionar sus propiedades de interés tecnológico con su microestructura.

## III.- CONOCIMIENTOS PREVIOS Y RECOMENDACIONES

### ■ CONOCIMIENTOS PREVIOS:

Serán necesarios conocimientos básicos de química, física, matemáticas y geología.

### ■ RECOMENDACIONES:

Se recomienda haber superado las materias básicas de *Química General* y *Geología*. Es recomendable que el estudiante tenga un nivel básico de inglés que le permita manejar bibliografía en inglés, realizar búsqueda de información, y comunicarse por escrito y oralmente en ese idioma.

## IV.- CONTENIDOS

### ■ BREVE DESCRIPCIÓN DE LOS CONTENIDOS:

#### *Contenidos teóricos*

Tipos de materiales. Descripción. Propiedades generales. Defectos de la estructura. Fenómenos de deslizamiento Diagramas de fase. Soluciones sólidas. Difusión. Transformaciones de fase. Solidificación. Transformaciones en estado sólido. Propiedades mecánicas de los materiales. Comportamiento elástico y plástico. Fractura



Procesado de materiales. Moldeo y conformación. Materiales de interés tecnológico: metálicos, cerámicos, polímeros, compuestos y otros materiales. Aplicaciones.

### ***Contenidos prácticos***

Caracterización de materiales: caracterización microestructural y mecánica.

## ■ PROGRAMA:

### **TEÓRICO**

#### **Tema 1: Introducción. Clasificación de los Materiales**

- 1.1. Breve perspectiva histórica
- 1.2. Clasificación de los materiales
- 1.3. Propiedades generales
- 1.4. Relación entre estructura, propiedades y procesado

#### **Tema 2: Estructura cristalina de los materiales e imperfecciones**

- 2.1. Estructuras cristalinas de los metales
- 2.2. Imperfecciones en sólidos
- 2.3. Fenómenos de deslizamiento

#### **Tema 3: Estructura de las aleaciones y diagramas de fase**

- 3.1. Conceptos y definiciones
- 3.2. Soluciones sólidas intersticiales
- 3.3. Soluciones sólidas sustitucionales. Reglas de Hume-Rothery
- 3.4. Compuestos intermetálicos y fases intermedias
- 3.5. Sistemas isomórficos binarios
- 3.6. Sistemas eutécticos binarios
- 3.7. Diagramas de equilibrio con fases o compuestos intermedios
- 3.8. Reacción eutectoide. El sistema hierro-carbono

#### **Tema 4: Propiedades mecánicas de los materiales**

- 4.1. Concepto de tensión y deformación
- 4.2. Diagrama tensión-deformación
- 4.3. Comportamiento elástico
- 4.4. Comportamiento plástico
- 4.5. Dureza
- 4.6. Ensayo de fractura por impacto

#### **Tema 5: Difusión**

- 5.1. Concepto y definiciones
- 5.2. Mecanismos de difusión
- 5.3. Ecuaciones de la difusión. Leyes de Fick
- 5.4. Factores que influyen en la difusión

#### **Tema 6: Solidificación**

- 6.1. Nucleación homogénea y heterogénea
- 6.2. La solidificación de metales puros. Subenfriamiento térmico
- 6.3. La solidificación de aleaciones. Subenfriamiento constitucional
- 6.4. La solidificación en lingotes y defectos: segregación y porosidad

**Tema 7: Transformaciones en estado sólido**

- 7.1. Conceptos y definiciones
- 7.2. Transformaciones difusionales sin cambio de fase. Recristalización
- 7.3. Transformaciones difusionales con cambio de fase
- 7.4. Transformaciones sin difusión. Transformación martensítica
- 7.5. Tratamientos térmicos en aleaciones Fe-C: diagramas TI y TC
- 7.6. Procesos de endurecimiento

**Tema 8: Materiales metálicos**

- 8.1. Clasificación
- 8.2. Aleaciones férreas
  - 8.2.1. Aceros al carbono
  - 8.2.2. Aceros aleados. Aceros inoxidables
  - 8.2.3. Fundiciones
- 8.3. Aleaciones no férreas
  - 8.3.1. Aluminio y sus aleaciones
  - 8.3.2. Otras aleaciones ligeras

**Tema 9: Materiales poliméricos**

- 9.1. Estructura y clasificación
- 9.2. Cristalinidad. Factores que influyen
- 9.3. Comportamiento térmico. Transición vítrea
- 9.4. Comportamiento mecánico
- 9.5. Polímeros termoplásticos
- 9.6. Polímeros termoestables y elastómeros

**Tema 10: Materiales cerámicos**

- 10.1. Cerámicos cristalinos
- 10.2. Cerámicos amorfos
- 10.3 Comportamiento mecánico y térmico
- 10.4 Cerámicas tradicionales
- 10.5. Cerámicas avanzadas

**Tema 11: Materiales compuestos**

- 11.1. Definición y clasificación
- 11.2. Refuerzos y matrices
- 11.3. Materiales compuestos reforzados con fibras
- 11.4. Materiales compuestos reforzados con partículas
- 11.5. Materiales compuestos estructurales

**SEMINARIOS**

- Cálculo de número de vacantes
- Diagramas de equilibrio
- Soluciones a las ecuaciones de difusión
- Determinación de las propiedades mecánicas
- Diagramas TTT



### PRÁCTICO

Microestructuras de solidificación: materiales monofásicos, eutécticos

Microestructuras de las transformaciones en estado sólido: aleaciones de cobre, de aluminio y aceros.

Ensayo de tracción, dureza y tenacidad

## V.- COMPETENCIAS

### ■ GENERALES:

- **CG1-MF1:** Reconocer los procesos químicos en la vida diaria.
- **CG2-MF1:** Relacionar la Química con otras disciplinas.
- **CG3-MF1:** Continuar sus estudios en áreas multidisciplinarias.
- **CG5-MF1:** Demostrar el conocimiento y comprensión de los hechos esenciales, conceptos, principios y teorías relacionadas con las áreas de la Química.
- **CG6-MF1:** Analizar y resolver problemas cualitativos y cuantitativos.
- **CG7-MF1:** Reconocer y analizar nuevos problemas y planear estrategias para solucionarlos.
- **CG8-MF1:** Consultar y utilizar información científica y técnica de forma eficaz.
- **CG9-MF1:** Demostrar conocimientos sobre materiales de laboratorio y habilidades prácticas.
- **CG10-MF1:** Manipular con seguridad materiales químicos.
- **CG10-MF2:** Reconocer y valorar los riesgos en el uso de sustancias químicas y procedimientos de laboratorio.
- **CG11-MF1:** Manejar instrumentación química estándar.
- **CG12-MF1:** Interpretar datos procedentes de observaciones y medidas en el laboratorio.
- **CG13-MF1:** Reconocer e implementar buenas prácticas científicas de medida y experimentación.

### ■ ESPECÍFICAS:

- **CE33-MFCQ:** Relacionar las propiedades de los materiales con la estructura atómica y molecular.
- **CE33-MFCQ2:** Describir todas aquellas propiedades de los materiales que agregan valor tecnológico e industrial y cuál es el fundamento químico-físico de las mismas.
- **CE34-MFCQ1:** Explicar cuáles son los materiales de interés tecnológico e industrial y su importancia.
- **CE34-MFCQ2:** Desarrollar habilidades en la caracterización de materiales.

### ■ TRANSVERSALES:

- **CT1-MF1:** Elaborar y escribir informes de carácter científico y técnico.
- **CT2-MF1:** Cooperar con otros estudiantes mediante el trabajo en equipo.
- **CT3-MF1:** Aplicar el razonamiento crítico y autocrítico.



- **CT5-MF1:** Utilizar información química, bibliografía y bases de datos especializadas.
- **CT6-MF1:** Identificar la importancia de la Química en el contexto industrial, medioambiental y social.
- **CT7-MF1:** Utilizar herramientas y programas informáticos para el tratamiento de resultados experimentales.
- **CT11-MF1:** Desarrollar el aprendizaje autónomo.
- **CT12-MF1:** Reconocer la problemática energética actual y su importancia.
- **CT12-MF2:** Desarrollar la sensibilidad por temas medioambientales.

## VI.- RESULTADOS DEL APRENDIZAJE

Una vez superada esta asignatura, el alumno debe ser capaz de:

1. Identificar la importancia de la Ciencia e Ingeniería de Materiales en distintas áreas de interés social, económico y científico-técnico.
2. Describir las propiedades generales y clasificar los materiales de interés tecnológico.
3. Identificar los aspectos básicos de la relación procesado-estructura-propiedades-comportamiento en materiales metálicos, cerámicos, poliméricos y compuestos.
4. Describir las estructuras típicas de materiales metálicos, cerámicos y poliméricos.
5. Calcular parámetros de importancia en estructuras cristalinas (densidad lineal, densidad planar, índice de empaquetamiento, etc.).
6. Reconocer e interpretar la importancia de las imperfecciones cristalinas para obtener información razonada y coherente del comportamiento de los materiales metálicos.
7. Calcular la concentración de vacantes en función de la temperatura en materiales metálicos.
8. Reconocer la importancia de las dislocaciones en los fenómenos de deslizamiento.
9. Utilizar los diagramas de equilibrio como base de conocimiento para la comprensión de los cambios microestructurales que se producen en las aleaciones.
10. Calcular proporción y composición de fases y microconstituyentes. Aplicar la regla de la palanca en diagramas de equilibrio.
11. Describir el ensayo de tracción y calcular los parámetros más importantes (módulo elástico, límite elástico, resistencia a tracción, resiliencia, etc.).
12. Explicar el comportamiento mecánico de materiales metálicos, cerámicos y poliméricos en base a sus correspondientes estructuras.
13. Explicar los conceptos de elasticidad, plasticidad, viscoelasticidad, flujo viscoso, sistemas de deslizamiento y maclado.
14. Explicar y describir los fundamentos de ensayos de dureza
15. Explicar los procesos de difusión y la influencia de factores tales como temperatura, estructura y defectos.
16. Aplicar la 1ª y la 2ª ley de Fick. Calcular el coeficiente y energía de activación de difusión.
17. Reconocer la importancia de los fenómenos de nucleación y crecimiento en los procesos de solidificación de aleaciones metálicas.
18. Describir la estructura y defectos de lingotes de materiales metálicos.
19. Clasificar y explicar las características intrínsecas de transformaciones de fase en estado sólido.



20. Utilizar los diagramas Temperatura-Tiempo-Transformación para predecir los microconstituyentes en aceros.
21. Identificar los distintos efectos que inducen el endurecimiento de metales y aleaciones.
22. Conocer la clasificación y uso de distintas aleaciones metálicas de uso industrial.
23. Utilizar microscopios ópticos y durómetros en el desarrollo de prácticas de laboratorio.

## VII. – HORAS DE TRABAJO Y DISTRIBUCIÓN POR ACTIVIDAD

Actividad	Presencial (horas)	Trabajo autónomo (horas)	Créditos
Clases teóricas	30	45	3
Seminarios	8	12	0,8
Tutorías/Trabajos dirigidos	4	6	0,4
Laboratorios	12	9	0,84
Preparación de trabajos y exámenes	6	18	0,96
<b>Total</b>	<b>60</b>	<b>90</b>	<b>6</b>

## VIII.- METODOLOGÍA

Las actividades formativas se encuadran en **clases teóricas** (3 créditos), **clases de seminarios y/o problemas** (0,75 créditos), **laboratorio** (0,84 créditos), **tutorías dirigidas** y **trabajos** (0,4 créditos).

Durante las sesiones teóricas se expondrán claramente los objetivos principales del tema, se desarrollará el contenido y se pondrán a disposición del alumno todos aquellos materiales necesarios para su comprensión. El material necesario para el desarrollo de las clases se pondrá a disposición de los alumnos en el Campus Virtual y/o en el servicio de reprografía de la Facultad. Para los seminarios se proporcionará a los alumnos relaciones de problemas/ejercicios/esquemas que desarrollarán individualmente o en grupo. Para potenciar el trabajo autónomo se evaluará la realización de ejercicios numéricos, trabajos relacionados con la aplicación de los materiales en la industria y la sociedad y la búsqueda bibliográfica de la información en ciencia de materiales, todos estos aspectos se abordarán en las tutorías dirigidas.

Las sesiones **prácticas de laboratorio** se desarrollarán en tres sesiones de cuatro horas. Al comienzo de cada sesión se explicarán los fundamentos básicos de cada práctica, que se desarrollarán en grupos de 2/3 alumnos. Al finalizar el periodo de laboratorio cada grupo de alumnos deberá entregar el correspondiente informe donde se recogerán los resultados obtenidos junto con su discusión.



Parte de la bibliografía recomendada y parte del material de apoyo que se deposita en el campus virtual para el desarrollo de las actividades docentes de esta asignatura estarán en inglés. De forma específica, una parte de estas actividades se desarrollarán en inglés.

## IX.- BIBLIOGRAFÍA

### ■ BÁSICA:

- Callister W.: “*Introducción a la Ciencia e Ingeniería de los Materiales*”. Tomos I y II. 4ª edición, Ed. Reverté, S.A., 2005.

### ■ COMPLEMENTARIA:

- Smith W.: “*Fundamentos de la Ciencia e Ingeniería de Materiales*”. 3ª edición, McGraw-Hill, 2006.
- Askeland D.: “*Ciencia e Ingeniería de los Materiales*”. 3ª edición, International Thomson Editores, 1998.
- Shackelford, J.F.: “*Introducción a la Ciencia de Materiales para Ingenieros*”. 4ª edición, Prentice-Hall, Inc., 2005.

## X.- EVALUACIÓN

Para la evaluación final es obligatoria la participación en las diferentes actividades propuestas. Para poder acceder a la evaluación final será necesario que el alumno haya participado al menos en el 70% de las actividades presenciales.

El rendimiento académico del alumno y la calificación final de la asignatura se computarán, de forma ponderada, atendiendo a los porcentajes que se muestran en cada uno de los aspectos recogidos a continuación. Será necesario superar globalmente las actividades relacionadas con las prácticas de laboratorio para acceder a la calificación final de la asignatura y que constituyen en su conjunto el 20% de la calificación global. Todas las calificaciones estarán basadas en la puntuación absoluta sobre 10 puntos, y de acuerdo con la escala establecida en el RD 1125/2003. Este criterio se mantendrá en todas las convocatorias. Parte de estas actividades se evaluará en inglés.

Las calificaciones de las actividades previstas para la evaluación de la asignatura (exámenes parciales, laboratorios, tutorías, entrega de problemas,) se comunicarán a los estudiantes con la antelación suficiente antes de la realización del examen final, para que puedan planificar adecuadamente el estudio de esta u otras asignaturas. En todo caso, se respetará el plazo mínimo de siete días entre la publicación de las calificaciones y la fecha del examen final de la asignatura.

### ■ EXÁMENES ESCRITOS:

70%

Constarán de cuestiones relacionadas con la materia impartida en las clases teóricas y seminarios. Se realizará un examen parcial de los cinco primeros temas, que será liberatorio si se obtiene una calificación mínima de 5, y un examen final una vez acabado



el cuatrimestre. El examen final contará de dos partes, siendo requisito, para promediar con las restantes actividades, obtener una calificación mínima de 5 sobre 10 en cada parte y un promedio de 5 sobre 10 en el global del examen. Los alumnos que no hayan superado el examen final tendrán un examen de todo el programa en la convocatoria extraordinaria de julio.

Competencias evaluadas: CG1-MF1, CG2-MF1, CG3-MF1, CG5-MF1, CG6-MF1, CG7-MF1, CG8-MF1, CE33-MFCQ1, CE33-MFCQ2, CE34-MFCQ1, CT2-MF1, CT3-MF1, CT5-MF1, CT6-MF1, CT11-MF1, CT12-MF1, CT12-MF2.

■ **ACTIVIDADES DIRIGIDAS (TUTORÍAS Y TRABAJOS):** **10%**

Se valorará el esfuerzo personal que el alumno desarrolle en las tutorías dirigidas, así como su participación activa en las mismas promoviendo la discusión de las cuestiones y/o problemas propuestos. Asimismo, se tendrá en cuenta la calidad del trabajo realizado.

Competencias evaluadas: CG1-MF1, CG2-MF1, CG3-MF1, CG5-MF1, CG6-MF1, CG7-MF1, CG8-MF1, CE33-MFCQ1, CE33-MFCQ2, CE34-MFCQ1, CT1-MF1, CT2-MF1, CT3-MF1, CT5-MF1, CT6-MF1, CT7-MF1, CT12-MF1, CT12MF2.

■ **PRÁCTICAS DE LABORATORIO:** **20%**

La participación en la prácticas es obligatoria.

Se tendrá en cuenta tanto el interés como el trabajo personal del alumno durante la realización de las prácticas; también se valorará su atención y cuidado en el manejo del instrumental del laboratorio. La memoria de prácticas tendrá una valoración importante en cuanto a su estructuración, la discusión de los resultados y las conclusiones obtenidas. Será necesaria una calificación mínima de 5 sobre 10 en el global de las prácticas de laboratorio para promediar con las restantes actividades de la asignatura.

Si se alcanza una calificación global del laboratorio de 5 o superior, la calificación obtenida se conservará solamente durante el siguiente curso académico, no siendo necesario, en caso de tener que repetir la asignatura, volver a realizar el laboratorio.

Competencias evaluadas: todas las competencias generales, específicas y transversales.



PLANIFICACIÓN DE ACTIVIDADES – CRONOGRAMA

BLOQUE TEMÁTICO	ACTIVIDAD	HORAS	GRUPOS	INICIO	FIN
<b>BLOQUE I</b>					
<b>Lecciones 1 a 3</b>	Clases Teoría	8	1	1ª Semana	5ª Semana
	Clases Problemas	3	1		
	Tutoría programada	1	1	5ª Semana	
<b>BLOQUE II</b>					
<b>Lecciones 4 a 7</b>	Clases Teoría	12	1	5ª Semana	11ª Semana
	Clases Problemas	4	1		
	Tutoría programada	1	1	10ª Semana	
<b>BLOQUE III</b>					
<b>Lecciones 8 a 11</b>	Clases Teoría	10	1	12ª Semana	15ª Semana
	Clases Problemas	1	1		
	Tutoría programada	2	1	13 y 14ª Semana	



RESUMEN DE LAS ACTIVIDADES

Actividad docente	Competencias asociadas	Actividad Profesor	Actividad alumno	Procedimiento de evaluación	P	NP	Total	C
<b>Clases de teoría</b>	CG1-MF1, CG2-MF1, CG3-MF1, CG5-MF1, CE33-MFCQ1, CE33-MFCQ2, CE34-MFCQ1, CT3-MF1, CT5-MF1, CT6-MF1, CT11-MF1, CT12-MF1, CT12-MF2.	Exposición de conceptos teóricos.	Toma de apuntes. Formulación de preguntas y dudas.	Calificación de las respuestas realizadas por escrito a preguntas relacionadas con los conceptos teóricos explicados.	30	45	75	70%
<b>Seminarios</b>	CG1-MF1, CG6-MF1, CG7-MF1, CG8-MF1, CE33-MFCQ1, CE33-MFCQ2, CT2-MF1, CT3-MF1, CT5-MF1, CT6-MF1, CT11-MF1.	Aplicación de la teoría a la resolución de ejercicios y problemas.	Toma de apuntes. Realización de ejercicios. Formulación de preguntas y dudas.	Calificación de las respuestas (planteamiento y resultado) realizadas por escrito para la resolución de ejercicios prácticos y problemas numéricos.	8	12	20	
<b>Tutorías /Trabajos dirigidos</b>	CG1-MF1, CG2-MF1, CG3-MF1, CG5-MF1, CG6-MF1, CG7-MF1, CG8-MF1, CE33-MFCQ1, CE33-MFCQ2, CE34-MFCQ1, CT1-MF1, CT2-MF1, CT3-MF1, CT5-MF1, CT6-MF1, CT7-MF1, CT12-MF1, CT12MF2.	Propuesta de problemas/ ejercicios/ esquemas. Elaboración y propuesta de trabajos. Ayuda al alumno a dirigir su estudio con explicaciones y recomendaciones bibliográficas. Fomento de la discusión creativa.	Presentación de dudas/cuestiones relacionados con el trabajo propuesto. Consulta al profesor sobre las dificultades conceptuales y metodológicas que encuentra al estudiar la materia.	Esfuerzo personal que el alumno desarrolle y su participación activa. Calidad del trabajo presentado	4	6	10	10%

Actividad docente	Competencias asociadas	Actividad Profesor	Actividad alumno	Procedimiento de evaluación	P	NP	Total	C
<b>Laboratorios</b>	Todas las competencias generales, específicas y transversales.	Explicación de los fundamentos básicos de cada práctica. Explicación del manejo/funcionamiento del instrumental. Supervisión del trabajo del alumno Resolución de cuestiones y preguntas sobre la práctica. Orientación en la discusión de resultados y confección del informe.	Aprender las normas de seguridad de los laboratorios de materiales y del manejo del instrumental característico. Aprender a interpretar y discutir resultados. Aprender a elaborar informes científico/técnicos.	Interés y trabajo personal del alumno durante la realización de las prácticas Atención y cuidado en el manejo del instrumental del laboratorio. Estructuración, discusión de los resultados y conclusiones obtenidas presentadas en la memoria.	12	9	21	20%
<b>Exámenes</b>	CG1-MF1, CG2-MF1, CG3-MF1, CG5-MF1, CG6-MF1, CG7-MF1, CG8-MF1, CE33-MFCQ1, CE33-MFCQ2, CE34-MFCQ1, CT2-MF1, CT3-MF1, CT5-MF1, CT6-MF1, CT11-MF1, CT12-MF1, CT12-MF2	Propuesta, vigilancia y corrección del examen. Calificación del alumno.	Preparación y realización.		6	18	24	
<b>P: Presenciales; NP: no presenciales (trabajo autónomo); C: calificación</b>								

