

Código: 32959 Centro: Ciencias

Titulación: Máster en Química Aplicada

Nivel: Postgrado Tipo: Obligatoria Nº de créditos: 4

### ASIGNATURA / COURSE TITLE

QUÍMICA FISICA APLICADA/ APPLIED PHYSICAL CHEMISTRY

# 1.1. Código / Course number

32959

#### 1.2. Materia / Content area

Química Física Aplicada (4 ECTS) / Applied Physical Chemistry (4 ECTS)

# 1.3. Tipo / Course type

Formación obligatoria / Compulsory subject

#### 1.4. Nivel / Course level

Máster / Master (second cycle)

#### 1.5. Curso / Year

Primero /First

#### 1.6. Semestre / Semester

1° / 1<sup>st</sup> (Fall semester)

# 1.7. Idioma / Language

Español. Se emplea también Inglés en material docente / In addition to Spanish, English is also extensively used in teaching material

#### 1.8. Número de créditos / Credit allotment

4 créditos ECTS / 4 ECTS credits



Código: 32959 Centro: Ciencias

Titulación: Máster en Química Aplicada

Nivel: Postgrado Tipo: Obligatoria N° de créditos: 4

# 1.9. Requisitos previos / Prerequisites

Disponer de un nivel de inglés que permita al alumno leer bibliografía de consulta / Students must have a suitable level of English to consult some publications

# 1.10. Requisitos mínimos de asistencia a las sesiones presenciales / Minimum attendance requirement

La asistencia es obligatoria / Attendance is mandatory

# 1.11. Datos del equipo docente / Faculty data

Docente(s) / Jose Manuel García de la Vega Despacho / Office 609 Módulo 14 Teléfono / Phone: 914974963.

Correo electrónico/Email: garcia.delavega@uam.es

Jose Manuel López Poyatos Despacho / Office 606 Módulo 14 Teléfono / Phone: 914974955

Correo electrónico/Email: jml.poyato@uam.es

Concepción Alonso Fuente/ Despacho / Office Módulo 2-504 Teléfono / Phone: 914978742.

Correo electrónico/Email: concepcion.alonso@uam.es

Departamento de Química Fisica Aplicada/ Department of Applied Physical Chemistry

Facultad de Ciencias / Science Faculty

#### Página web/Website:

http://www.uam.es/ss/Satellite/Ciencias/es/1242650400756/1242651872339/estudio/detalle/Master\_Universitario\_en\_Quimica\_Aplicada.htm

Horario de atención al alumnado/Office hours:

# 1.12. Objetivos del curso / Course objectives

#### 1.12a. Resultados del aprendizaje



Código: 32959 Centro: Ciencias

Titulación: Máster en Química Aplicada

Nivel: Postgrado Tipo: Obligatoria N° de créditos: 4

El objetivo de esta asignatura es conseguir, a través de la metodología docente empleada y las actividades formativas desarrolladas, que el estudiante, al finalizar el curso sea capaz de:

- 1. Comprender y dominar los fundamentos básicos de los mecanismos de interacción de la radiación con la materia
- 2. Familiarizarse con los principios de la óptica no lineal y su aplicación a las espectroscopias multifotónicas en relación con su utilización en la Química.
- 3. Comprender los fundamentos físicos de la resonancia magnética básica y en particular de la resonancia de spin electrónico y explique la información sobre radicales libres extraídas de sus espectros.
- 4. Adquirir los conceptos de los nuevos modelos teóricos que pueden aplicarse en el estudio de la espectroscopia.
- 5. Comprender los fenómenos relacionados con las radiaciones no ionizantes, que originan cambios químicos y/o físicos y la relación entre la luz, las moléculas y los materiales.
- 6. Comprender los parámetros que caracterizan a la emisión fluorescente, y aprender a elegir de los más adecuados para la interpretación de resultados fisicoquímicos.
- 7. Adquirir las ideas generales de las diferentes técnicas básicas que pueden aplicarse en el estudio de procesos químico-físicos mediante la utilización de la espectroscopia láser.
- 8. Profundizar en las técnicas experimentales modernas utilizadas para la dilucidación de mecanismos de reacción y la determinación de constantes cinéticas. Comprender la dinámica y estereodinámica de los procesos de fotodisociación y reacción
- 9. Comprender y dominar la terminología y conceptos más avanzados relacionados con el campo de la Electroquímica
- 10. Dominar las variables que influyen en la transferencia electródica y en los fenómenos del transporte de materia hacia o desde el electrodo
- 11. Conocer los principios y la instrumentación básica de las técnicas electroquímicas más relevantes
- 12. Intervenir en los procesos de corrosión y controlar su cinética.
- 13. Comprender el diseño de dispositivos de almacenamiento y conversión de energía.
- 14. Conocer los sistemas electroquímicos para la conversión de energía luminosa en energía química o eléctrica

#### 1.12b. Competencias.

Estos resultados de aprendizaje contribuyen a la adquisición de las siguientes competencias del curso:

#### **BÁSICAS Y GENERALES**

- CG1 Ser capaz de reconocer y analizar nuevos problemas químicos y plantear estrategias para solucionarlos
- CG2 Distinguir los principios y procedimientos emergentes de las distintas ramas de la Química y ser capaz de aplicarlos a procesos de transformación química.



Código: 32959 Centro: Ciencias

Titulación: Máster en Química Aplicada

Nivel: Postgrado Tipo: Obligatoria N° de créditos: 4

- CG3 Ser capaz de analizar situaciones complejas, platear soluciones y emitir valoraciones en algún campo de la Química.
- CG4 Ser capaz de juzgar la calidad de la investigación (o trabajo general) en un campo aplicado de la Química.
- CG5 Reunir información pertinente sobre los últimos avances científicos y las últimas técnicas relacionadas, tanto con su campo concreto de la Química como de campos afines.
- CB6 Poseer y comprender conocimientos que aporten una base u oportunidad de ser originales en el 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.

#### **TRANSVERSALES**

- CT1 Ser capaz de gestionar el tiempo y ordenar y sintetizar la información
- CT2 Conseguir habilidades para relacionar la información experimental con teorías adecuadas.
- CT5 Ser capaz de comunicarse de forma efectiva, utilizando las herramientas de presentación adecuadas, tanto en reuniones, como en presentaciones orales o documentación escrita.

#### **ESPECÍFICAS**

- CE3 Diseñar y planificar la aplicación de procesos y técnicas que permitan la resolución de problemas de índole químico.
- CE5 Ser capaz de investigar de forma autónoma en un campo de conocimiento químico específico o multidisciplinar.

# 1.13. Contenidos del programa / Course contents

Los contenidos de la asignatura se desglosarán en los siguientes bloques temáticos:

Interacción radiación-materia. Espectroscopías multifotónica, fotoelectrónica y de resonancia. Nuevas tendencias en química teórica. Reacciones en estado excitado. Fluorescencia estacionaria y resuelta en el tiempo. Características de la luz láser y tipos de láseres. Espectroscopias Láser y dinámica de reacciones. Técnicas



Código: 32959 Centro: Ciencias

Titulación: Máster en Química Aplicada

Nivel: Postgrado Tipo: Obligatoria Nº de créditos: 4

electroquímicas avanzadas. Corrosión y degradación. Protección de superficies. Conversión y almacenamiento electroquímico de energía. Prácticas de laboratorio.

# 1.14. Referencias de consulta / Course bibliography

- Química Cuántica, Levine, I. N., Pearson-Prentice Hall 2001.
- Espectroscopía, Reguena, A. y Zúñiga, J., Pearson-Prentice Hall 2004.
- Electronic and Photoelectron Spectroscopy: Fundamentals and Case Studies, Ellis, A.M., Feher, M., Wright, T.G., Cambridge University Press 2005.
- Electron Paramagnetic Resonance: Elementary Theory and Practical Applications, 2nd Edition, Weil, J.A., Bolton, J.R., Wiley 2006.
- Principles of Fluorescence Spectroscopy. Joseph R. Lakowicz. Springer-Verlag US. 2006 (3ª edición). ISBN: 978-0-387-31278-1.
- Principles of Molecular Photochemistry: An Introduction. Nicholas J. Turro, J. C. Scaiano, V. Ramamurthy. University Science Books. 2009 (1ª edición). ISBN-13: 978-1891389573.
- Modern Molecular Photochemistry of Organic Molecules. Nicholas J. Turro, J. C. Scaiano, V. Ramamurthy. University Science Books. 2010 (1ª edición). ISBN-13: 978-1891389252.
- J. B. Birks: Photophysics of Aromatic Molecules. Wiley-Interscience, London 1970. ISBN: 0471074209, 9780471074205
- Laser Spectroscopy. Basic concepts and Instrumentation. Wolgang Demtroder. Second Edition Springer, Berlin 1998.
- Electrochemical methods fundamentals and applications. Allen Joseph Bard and Larry R. Faulner. Segunda Edición. Editorial: John Wiley & Sons. New York 2001. SBN: 0471043729.
- Control de la corrosión estudio y medida por técnicas electroquímicas.
   González Fernández, José Antonio. Editor: CSIC, Centro Nacional de Investigaciones Metalúrgicas, Madrid 1989. ISBN: 840069900.
- PEM fuel cells theory and practice. Frano Barbir. Editorial: Elsevier Academic Press, Amsterdam Boston 2005. ISBN:9780120781423.
- Handbook of batteries. David Linde and Tomas Reddy. Editorial: McGraw-Hill, cop. New York 2002. ISBN: 0071359788.

En la página Web de la asignatura se incluirá distinto material bibliográfico, así como presentaciones, para el seguimiento adecuado de la asignatura.



Código: 32959 Centro: Ciencias

Titulación: Máster en Química Aplicada

Nivel: Postgrado Tipo: Obligatoria N° de créditos: 4

# 2. Métodos docentes / Teaching methodology

Método expositivo: presentaciones orales por parte del profesor apoyadas, si fuera el caso, con material informático (powerpoint, videos, etc.). Proporcionan la transmisión de conocimientos y activación de procesos cognitivos en el estudiante. Realización de prácticas de laboratorio relacionadas con los aspectos teóricos estudiados.

Exposiciones orales de temas previamente preparados, incluyendo debate con compañeros y profesores

Resolución de cuestiones, ejercicios y problemas para la puesta en práctica de los conocimientos previamente adquiridos.

Realización de prácticas computacionales sobre problemas teóricos y casos prácticos

# Tiempo de trabajo del estudiante / Student workload

		N° de horas	Porcentaje
Presencial	Clases teóricas	- 30	40%
	Clases prácticas en aula		
	Clases prácticas de laboratorio	8	
	Presentación de trabajos	2	
No presencial	Elaboración de memorias	10	
	Estudio y trabajo en grupo.	20	60%
	Estudio y trabajo autónomo individual	30	
Carga total de horas de trabajo		100	100%

# 4. Métodos de evaluación y porcentaje en la calificación final / Evaluation procedures and weight of components in the final grade

Se llevará a cabo la evaluación continua del progreso de los estudiantes. Para ello se propondrán trabajos evaluables de cada parte de la asignatura y se realizará la presentación y defensa de un trabajo.

#### Convocatoria ordinaria:

Las contribuciones a la calificación final de los distintos items que intervienen en la evaluación serán:

 Participación en las actividades presenciales, entrega y valoración de trabajos y ejercicios propuestos por los profesores a lo largo de la asignatura y



Código: 32959 Centro: Ciencias

Titulación: Máster en Química Aplicada

Nivel: Postgrado Tipo: Obligatoria N° de créditos: 4

realización de pruebas objetivas parciales (70% de la calificación final). Con esta evaluación se estimará la adquisición de las competencias: CG1, CG2, CG3, CB7, CB10, CE3, CE5.

- Realización de prácticas experimentales, donde se evaluará el trabajo realizado, las preguntas y cuestiones planteadas a lo largo de las prácticas y el informe final (15% de la calificación final). En las sesiones prácticas se evaluará la adquisición de las siguientes competencias: CG3, CB7, CB10, CT1, CT2, CE3, CE5.
- Presentación de trabajos en público (15% de la calificación final). Con la evaluación de estos trabajos se estimará la adquisición de las competencias: CG4, CG5, CB6, CB8, CB9, CB10, CT1, CT2, CT5, CE5.

#### Convocatoria extraordinaria:

Se tendrá en cuenta las actividades y los trabajos realizados a lo largo de la asignatura (40%) y se realizará una prueba objetiva global individual cuyo porcentaje en la calificación global será del 60%.

# 5. Cronograma\* / Course calendar

Contenido Contents	Semanas weeks	Horas presenciales Contact hours	
Interacción radiación-materia.			
Espectroscopías multifotónica,	3 +1/2	40	
fotoelectrónica y de resonancia. Nuevas		10	
tendencias en química teórica.			
Reacciones en estado excitado.			
Fluorescencia estacionaria y resuelta en el		10	
tiempo. Características de la luz láser y	3 +1/2		
tipos de láseres. Espectroscopias Láser y			
dinámica de reacciones.			
Técnicas electroquímicas avanzadas.			
Corrosión y degradación. Protección de	3 +1/2	40	
superficies. Conversión y almacenamiento		10	
electroquímico de energía.			
Prácticas de laboratorio	3	8	

<sup>\*</sup>Este cronograma tiene carácter orientativo.