

### INSTITUTO DE ESTUDIOS DE POSGRADO MÁSTER UNIVERSITARIO EN

## ELECTROQUÍMICA. CIENCIA Y TECNOLOGÍA.



CURSO 2024/25

# APLICACIONES ENERGÉTICAS DE LA ELECTROQUÍMICA: BATERIAS Y PILAS DE COMBUSTIBLE

#### Datos de la asignatura

**Denominación:** APLICACIONES ENERGÉTICAS DE LA ELECTROQUÍMICA: BATERIAS Y PILAS DE

COMBUSTIBLE **Código:** 637008

Plan de estudios: MÁSTER UŅIVERSITARIO EN ELECTROQUÍMICA. CIENCIA Y Curso: 1

TECNOLOGÍA.

Créditos ECTS: 3.0 Horas de trabajo presencial: 23
Porcentaje de presencialidad: 30.0% Horas de trabajo no presencial: 52

Plataforma virtual: https://moodle.uco.es/

#### Profesor coordinador

Nombre: FERNÁNDEZ ROMERO, ANTONIO JESÚS

**Departamento:** QUÍMICA FÍSICA Y TERMODINÁMICA APLICADA **Ubicación del despacho:** Edificio Marie Curie Pl 2ª (C32E020)

E-Mail: qf2feroa@uco.es Teléfono: 957218647

#### Breve descripción de los contenidos

En esta asignatura se estudian los princiapels materiales electródicos y electrolitos, haciendo hincapié en materiales poliméricos, que se utilizan en las nuevos dispositivos de almacenamiento de energía. Se profundicará en baterías, tanto secundarias como de flujo redox, celdas de combustible y supercondensadores. Se aprenderá a interpretar las respuestas de estos sistemas de conversión de energía. Por último, se tratarán las nuevas tendencias en el almacenamiento electroquímico de energía y su aplicación.

#### Conocimientos previos necesarios

#### Requisitos previos establecidos en el plan de estudios

Ninguno

#### Recomendaciones

Ninguna específica

#### Programa de la asignatura

#### 1. Contenidos teóricos

Tema 1. Materiales para uso en dispositivos de almacenamiento de energía

Síntesis y caracterización de materiales para electrodos de baterías, supercondensadores y pilas de combustible. Estrategias de mejora de propiedades. Características y propiedades de electrolitos en diferentes estados deagregación: solidos, geles y poliméricos.

Tema 2. Baterías

Baterías de ion litio. Fundamentos. Baterías de intercalación y de conversión. Tipos de cátodos y ánodos. Otros tipos de baterías de intercalación multivalente. Baterías Metal/aire. Electrodos metálicos usados. Catálisis de reducción (ORR) y de evolución (OER) de oxígeno.

Aspectos cinéticos de los procesos. Baterías de flujo redox. Fundamentos. Baterías en medio orgánico y acuoso. Aplicaciones. Nueva generación

de baterías de flujo redox. Batería de plomo ácido. Tipos. Reacciones electroquímicas durante la operación. Aditivos. Evolución del sistemade

almacenamiento de energía para uso en automoción. Aplicaciones: estacionaria y de tracción.

Tema 3. Pilas de combustible.

Elementos y configuraciones. Clasificación. Sistemas para alta y baja temperatura. Material electródico, electrolito y otros componentes. Efectos de desactivación en pilas de combustible de membrana polimérica (PEMFC) y Óxido solido (SOFC). Aplicaciones: sistemas estacionarios, transporte y sistemas portátiles.

Tema 4. Supercondensadores.

Clasificación: Condensadores electroquímicos de doble capa (EDLC), pseudo-condensadores y condensadores híbridos. Tipos de material activo. Electrolitos: acuoso, orgánico, líquidos iónicos y poliméricos. Análisis decapacidad, eficiencia y modo de operación. Supercondensadores vs baterías: ventajas e inconvenientes. Aplicaciones. Supercondensadores multifuncionales y aplicaciones futuras. Tema 5. Nuevas tendencias en el almacenamiento electroquímico de energía.

Aspectos relevantes. Disminución de los costes de las baterías de iones de litio. Tecnologías alternativas de batería. Integración con E-Mobility y Solar.

#### 2. Contenidos prácticos

Elaboración de Informes relacionaados con la matería

#### **Bibliografía**

- 1. Aplicaciones medioambientales y energéticas de la tecnología electroquímica. Varios autores. Ed. Reverté. 2021.
- 2. Handbook of batteries (Third edition). D. Linden and T. Reddy. McGraw-Hill 2005
- 3. PEM Fuel Cells. Frano Barbic. Elsevier Science, 2005.
- 4. Electrochemistry for Materials Science. Waldfried Plieth. Elsevier, 2008

#### Metodología

#### **Actividades presenciales**

Actividad	Total
Actividades de evaluación	3
Actividades de exposición de contenidos elaborados	20
Total horas:	23

#### Actividades no presenciales

Actividad	Total
Actividades de procesamiento de la información	32
Actividades de resolución de ejercicios y problemas	20
Total horas:	52

#### Resultados del proceso de aprendizaje

#### Conocimientos, competencias y habilidades

- CG3 Analizar, sintetizar y desarrollar ideas nuevas y complejas con espíritu crítico en el campo de la Electroquímica
- CG5 Saber realizar búsquedas de bibliografía científica con espíritu crítico y saber manejar bases de patentes y la legislación relacionada con el ámbito científico
- CG4 Concebir, diseñar y llevar a la práctica un proceso de investigación con rigor académico de forma autónoma
- CG1 Comprender los fundamentos y dominar las metodologías teóricas y experimentales de la Electroquímica
- 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
- 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

GUÍA DOCENTE

Que los estudiantes posean las habilidades de aprendizaje que les permitan **CB10** continuar estudiando de un modo que habrá de ser en gran medida autodirigido o autónomo. Saber manejar herramientas informáticas avanzadas de tratamiento y análisis de CT1 datos y de representación gráfica CT2 Saber elaborar y defender proyectos e informes CT3 Ser capaz de analizar documentos científico-técnicos en inglés Conocer las variables que afectan el proceso de transferencia electrónica, CE2 incluyendo los procesos de transporte de materia desde y hacia el electrodo Comprender los aspectos avanzados propios de los sistemas de almacenamiento y CE6 conversión de energía Dominar los principales métodos de modificación y funcionalización superficial de CE12 electrodos y conocer sus principales aplicaciones Describir y comprender con detalle los sensores electroquímicos y sus principales **CE13** aplicaciones Comprender el fenómeno de electrocatálisis, su relación con la naturaleza química **CE14** del material electródico y con su estructura cristalográfica Saber diseñar experimentos que utilicen el acoplamiento de técnicas CE15 espectroscópicas y electroquímicas para elucidar mecanismos de reacción de procesos electroquímicos

Fecha de actualización: 11/03/2024

#### Métodos e instrumentos de evaluación

Instrumentos	Porcentaje
Examen	50%
Lista de control de asistencia	20%
Medios de ejecución práctica	30%

GUÍA DOCENTE Fecha de actualización: 11/03/2024

#### Periodo de validez de las calificaciones parciales:

Curso Académico

#### Objetivos de desarrollo sostenible

Energía asequible y no contaminante Industria, innovación e infraestructura Ciudades y comunidades sostenibles

Las estrategias metodológicas y el sistema de evaluación contempladas en esta Guía Docente responderán a los principios de igualdad y no discriminación y deberán ser adaptadas de acuerdo a las necesidades presentadas por estudiantes con discapacidad y necesidades educativas especiales en los casos que se requieran. El estudiantado deberá ser informado de los riesgos y las medidas que les afectan, en especial las que puedan tener consecuencias graves o muy graves (artículo 6 de la Política de Seguridad, Salud y Bienestar; BOUCO 23-02-23).