

**Información del Plan Docente**

Año académico	2016/17
Centro académico	110 - Escuela de Ingeniería y Arquitectura
Titulación	435 - Graduado en Ingeniería Química
Créditos	6.0
Curso	1
Periodo de impartición	Segundo Semestre
Clase de asignatura	Obligatoria
Módulo	---

**1.Información Básica****1.1.Recomendaciones para cursar esta asignatura**

Se recomienda haber cursado la asignatura de Química

**1.2.Actividades y fechas clave de la asignatura**

Febrero: Comienzo de las clases de Química Física

Mitad de cuatrimestre: Prueba escrita de Química Física

Mitad de cuatrimestre: Comienzo de las clases de Química Analítica.

Final de cuatrimestre: Prueba escrita de Química Analítica.

Periodo de exámenes: Pruebas escritas globales.

**2.Inicio****2.1.Resultados de aprendizaje que definen la asignatura**

El estudiante, para superar esta asignatura, deberá demostrar los siguientes resultados...

Distingue los parámetros químico-físicos más relevantes y maneja las leyes que los gobiernan en los distintos sistemas químicos.

Maneja las leyes básicas que regulan los equilibrios (ácido-base, de formación de complejos, de precipitación y redox) y las aplica al análisis químico.

Conoce las etapas del procedimiento analítico y el fundamento de los principales métodos instrumentales de análisis.

Resuelve ejercicios y problemas de forma completa y razonada.

Usa un lenguaje riguroso en la química.

Presenta e interpreta datos y resultados .

## **2.2.Introducción**

Breve presentación de la asignatura

Esta asignatura de 6,0 ECTS se imparte en el segundo semestre del primer curso y pertenece al módulo de Formación de Ampliación de Química en la titulación de Grado de Ingeniería Química.

Se centra en los campos de la Química Analítica y de la Química Física.

Tratará de los aspectos termodinámicos de los sistemas químicos con especial atención a los equilibrios de fases. También considerará los sistemas electroquímicos (incluyendo la electrolisis y los tipos de pilas con sus ventajas e inconvenientes) así como la química de superficies.

Como ampliación de los conceptos de equilibrio se mostrará su aplicación al análisis químico en la industria. Para finalizar se hará una introducción al análisis instrumental.

## **3.Contexto y competencias**

### **3.1.Objetivos**

La asignatura y sus resultados previstos responden a los siguientes planteamientos y objetivos:

En esta asignatura se pretende conseguir que el estudiante adquiera unas nociones básicas sobre el comportamiento del equilibrio químico en aspectos termodinámicos y electroquímicos así como su aplicación a los procesos y al análisis químico.

### **3.2.Contexto y sentido de la asignatura en la titulación**

La asignatura amplía y complementa los resultados de aprendizaje de la asignatura "Química" mientras que sus propios resultados son imprescindibles para la asignatura "Experimentación en Química". Al mismo tiempo, sirve de base para ulteriores asignaturas tales como "Operaciones de separación", "Diseño de reactores" e "Ingeniería del medio ambiente" así como para los módulos optativos.

### **3.3.Competencias**

Resolver problemas y tomar decisiones con iniciativa, creatividad y razonamiento crítico.

Aprender de forma continuada y desarrollar estrategias de aprendizaje autónomo.

Calcular los parámetros químico-físicos de sistemas y reacciones químicas con especial incidencia en el equilibrio químico en disolución y su aplicación al análisis.

### 3.4. Importancia de los resultados de aprendizaje

Los parámetros químico-físicos y las leyes que los gobiernan afectan a todos los sistemas y procesos químicos. En concreto, los equilibrios de fases son fundamentales para las operaciones de separación que, a su vez, son imprescindibles en la industria química. La electroquímica y la química de superficies inciden también en aspectos de gran importancia industrial como fenómenos de corrosión o catálisis heterogénea, por nombrar sólo dos ejemplos.

En las distintas etapas de cualquier proceso químico industrial (materias primas, productos, procesos, residuos...) es fundamental llevar a cabo procedimientos de control químico. Éstos se realizan tanto mediante métodos de análisis clásico como instrumental, por lo que es importante adquirir unos conocimientos básicos sobre ellos.

## 4. Evaluación

/\* Style Definitions \*/ table.MsoNormalTable {mso-style-name:"Tabla normal"; mso-style-rowband-size:0; mso-style-colband-size:0; mso-style-noshow:yes; mso-style-priority:99; mso-style-parent:""; mso-padding-alt:0cm 5.4pt 0cm 5.4pt; mso-para-margin:0cm; mso-para-margin-bottom:.0001pt; mso-pagination:widow-orphan; font-size:10.0pt; font-family:"Calibri","sans-serif";}

Todos los alumnos que sigan el sistema de evaluación continua podrán optar a la evaluación global, ya sea de toda la asignatura (100 %) o de cada una de las pruebas escritas, tests (para la parte de Química Física) y trabajo de calibrado (para la parte de Química Analítica) que conforman la evaluación continua. Esta prueba se desarrollará en las fechas designadas por el Centro.

## 5. Actividades y recursos

### 5.1. Presentación metodológica general

El proceso de aprendizaje que se ha diseñado para esta asignatura se basa en lo siguiente:

El estudio continuado de sus aspectos teóricos y su posterior aplicación a la resolución de problemas escogidos por su especial relevancia.

La realización de pequeños trabajos que desarrolle estrategias de aprendizaje autónomo y la toma de decisiones.

### 5.2. Actividades de aprendizaje

Estudio y trabajo personal. A este efecto se incluirá material de la asignatura en la plataforma Moodle.

Trabajo virtual en red.

Posibilidad para estudiantes de primer curso de Grado de realizar el curso "Gestión de la Información para el Grado en Ingeniería Química" (nivel básico), curso gestionado por la Biblioteca Hypatia.

### 5.3. Programa

La asignatura se divide en dos partes, una dedicada a Química Física y otra dedicada a Química Analítica.

**Parte 1. Química Física**

El programa de Química Física contempla 3 bloques y 13 temas. La asignación horaria para estos bloques incluye la resolución de problemas en clase.

**Bloque I. Electroquímica (13 h)**

Tema 1.E. Electrolitos en disolución

Tema 2.E. Electrólisis

Tema 3.E. Teoría de Debye-Hückel

Tema 4.E. Equilibrio electroquímico

Tema 5.E. Células galvánicas. Aplicaciones de las medidas de f.e.m.

Tema 6.E. Fuentes químicas de energía eléctrica

Tema 7.E. Corrosión

**Bloque II. Diagramas de fases (12 h)**

Tema 1.F. Equilibrios heterogéneos. Sistemas de un componente

Tema 2.a.F. Sistemas de dos componentes. Equilibrios líquido-vapor y líquido-líquido

Tema 2.b.F. Sistemas de dos componentes. Equilibrio sólido-líquido

Tema 3.F. Sistemas de tres componentes

**Bloque III. Química de superficies (5 h)**

Tema 1.S. Tensión superficial

Tema 2.S. Adsorción

**Parte 2. Química Analítica**

El programa de Química Analítica contempla 4 bloques y 9 temas. La asignación horaria para los tres primeros bloques incluye la resolución de problemas en clase. Del cuarto bloque se realizará un trabajo de calibrado en horario T6.

**Bloque I. Introducción al análisis químico (7 h)**

Tema 1. Introducción a la Química analítica

Tema 2. El proceso analítico

**Bloque II. Análisis gravimétrico (2 h)**

Tema 3. Gravimetrías

**Bloque III. Análisis volumétrico (13 h)**

Tema 4. Fundamentos del análisis volumétrico

Tema 5. Volumetrías de neutralización

Tema 6. Volumetrías de precipitación

Tema 7. Volumetrías de formación de complejos

Tema 8. Volumetrías de oxidación -reducción

**Bloque IV. Análisis instrumental (8 h)**

Tema 9. Introducción al análisis instrumental

**5.4. Planificación y calendario**

Calendario de sesiones presenciales y presentación de trabajos

- Clases presenciales: 60 horas
- Estudio y trabajo personal: 84 horas
- Superación de pruebas: 6 horas

El estudiante tiene 4 horas a la semana de clases magistrales y de problemas según horario establecido por el centro que es publicado con anterioridad a la fecha de comienzo del curso y puede ser consultado en la web del centro.

La presentación de los trabajos se acordará con los estudiantes en función de la disponibilidad horaria

Cada profesor informará de su horario de atención a tutorías. Este horario también estará disponible en la web del centro.

La primera prueba escrita se realizará hacia la mitad del semestre y la segunda al final del semestre. En el periodo de exámenes establecido por el centro se programará una prueba escrita global para aquellos alumnos que no hayan alcanzado, en el semestre, los resultados de aprendizaje previstos.

## 5.5.Bibliografía y recursos recomendados

BB	Atkins, Peter William. Química física / Peter Atkins, Julio de Paula . - 8 <sup>a</sup> ed. Buenos Aires [etc.] : Editorial Médica Panamericana, cop. 2008
BB	Harris, Daniel C.. Análisis químico cuantitativo / Daniel C. Harris . - 3 <sup>a</sup> ed. Barcelona [etc.] : Reverté, cop. 2007
BB	Levine, Ira N.. Principios de fisicoquímica / Ira N. Levine ; revisión técnica, Carlos Amador Bedolla, René Huerta Cevallos. - 6 <sup>a</sup> ed. México [etc.] : McGraw-Hill Education, cop. 2014
BB	Maron, Samuel H.. Fundamentos de fisicoquímica / Samuel H. Maron, Carl F. Prutton ; [colaboración en la traducción, Manuel Aragónés A.] Mexico : Limusa, cop. 2008
BB	Skoog, Douglas A.. Fundamentos de química analítica / Douglas A. Skoog ... [et al.] . - 8 <sup>a</sup> ed. Australia, Madrid [etc.] : Thomson, D.L. 2005
BB	Skoog, Douglas A.. Principios de análisis instrumental / Douglas A. Skoog, F. James Holler, Timothy A. Nieman . - 5 <sup>a</sup> ed. en español Madrid : McGrawHill, D.L. 2000
BC	Adamson, Arthur W.. Problemas de química física / Arthur W. Adamson ; versión española por G. Martín Guzmán . - [1a ed.] Barcelona [etc] : Reverté, cop. 1979
BC	Hamilton, Leicester F.. Cálculos de química analítica / Leicester F. Hamilton, Stephen G. Simpson, David W. Ellis ; traducción Luis Rodríguez Terán ; revisión técnica José Luis Morales . - 2a.ed, reimpr. México [etc.] : McGraw-Hill, 1992
BC	López Cancio, José Antonio. Problemas resueltos de química analítica / José Antonio López Cancio . - 1 <sup>a</sup> ed., 2 <sup>a</sup> reimpr.

**29909 - Ampliación de química I**

Madrid [etc.] : Thomson, 2008