

ANX-PR/CL/001-02
GUÍA DE APRENDIZAJE

ASIGNATURA

Química analítica

CURSO ACADÉMICO - SEMESTRE

2015-16 - Segundo semestre

Datos Descriptivos

Nombre de la Asignatura	Química analítica
Titulación	05IQ - Grado en Ingeniería Química
Centro responsable de la titulación	E.T.S. de Ingenieros Industriales
Semestre/s de impartición	Cuarto semestre
Módulo	itinerario etsii
Materia	Química
Carácter	Optativa
Código UPM	55001022
Nombre en inglés	Analytical Chemistry

Datos Generales

Créditos	6	Curso	2
Curso Académico	2015-16	Período de impartición	Febrero-Junio
Idioma de impartición	Castellano	Otros idiomas de impartición	

Requisitos Previos Obligatorios

Asignaturas Superadas

El plan de estudios Grado en Ingeniería Química no tiene definidas asignaturas previas superadas para esta asignatura.

Otros Requisitos

El plan de estudios Grado en Ingeniería Química no tiene definidos otros requisitos para esta asignatura.

Conocimientos Previos

Asignaturas Previas Recomendadas

Química I

Experimentación en química

Química II

Otros Conocimientos Previos Recomendados

Manejo de programas informáticos: hojas de cálculo, procesadores de texto, elaboración de presentaciones

Representación gráfica de ecuaciones



CAMPUS
DE EXCELENCIA
INTERNACIONAL

UNIVERSIDAD POLITÉCNICA DE MADRID

E.T.S. de Ingenieros Industriales

PROCESO DE SEGUIMIENTO DE TÍTULOS OFICIALES

ANX-PR/CL/001-02: GUÍA DE APRENDIZAJE



Código PR/CL/001

Estadística Descriptiva

Competencias

CE 24 (ETSII) - Capacidad para comprender y aplicar los principios y conocimientos básicos de la Química Analítica y del Análisis Instrumental en ingeniería, control, medioambiente y calidad.

CE 25 (ETSII) - Capacidad para el trabajo en el laboratorio químico, trasladando los conocimientos teóricos al laboratorio relacionando los contenidos con el mundo real

CE 26 (ETSII) - Capacidad para manipular productos químicos con seguridad. Reconocer e implantar buenas prácticas de medida y experimentación

CG 1 - Conocer y aplicar los conocimientos de ciencias y tecnologías básicas a la práctica de la Ingeniería Industria

CG 10 - Creatividad.

CG 3 - Aplicar los conocimientos adquiridos para identificar, formular y resolver problemas en contextos amplios, siendo capaces de integrar los trabajando en equipos multidisciplinares

CG 5 - Comunicar conocimientos y conclusiones, tanto de forma oral como escrita, a públicos especializados y no especializados de modo claro y sin ambigüedades

Resultados de Aprendizaje

RA148 - Tratamiento estadístico de datos experimentales. Rechazo de datos discrepantes.

RA149 - Resolución de problemas de equilibrios concurrentes en disolución.

RA150 - Representación e interpretación de diagramas de equilibrios en disolución.

RA151 - Representación e interpretación de curvas de valoración basadas en distintos tipos de reacciones químicas.

RA152 - Selección de indicadores químicos en volumetrías.

RA153 - Manejo de hojas de cálculo para la representación de los diagramas de equilibrios químicos en disolución.

RA154 - Comprensión del funcionamiento de algunos instrumentos de análisis químico.

RA155 - Selección de la técnica instrumental adecuada para un análisis determinado

Profesorado

Profesorado

Nombre	Despacho	e-mail	Tutorías
Narros Sierra, Adolfo (Coordinador/a)	Química II	adolfo.narros@upm.es	Concertar cita con el profesor

Nota.- Las horas de tutoría son orientativas y pueden sufrir modificaciones. Se deberá confirmar los horarios de tutorías con el profesorado.

Descripción de la Asignatura

Temario

1. Conceptos Generales
 - 1.1. La química Analítica y el proceso analítico
 - 1.2. Tratamiento estadístico de resultados
2. Equilibrios y Valoraciones
 - 2.1. Equilibrios y Volumetrías ácido base
 - 2.2. Equilibrios de formación de complejos. Complexometrías
 - 2.3. Equilibrios y volumetrías redox.
 - 2.4. Equilibrios de precipitación. Gravimetrías y volumetrías de precipitación
 - 2.5. Métodos de separación
3. Análisis Instrumental
 - 3.1. Métodos ópticos de análisis
 - 3.2. Métodos electroanalíticos
 - 3.3. Métodos cromatográficos

Cronograma

Horas totales: 83 horas y 15 minutos

Horas presenciales: 73 horas y 15 minutos (47%)

Peso total de actividades de evaluación continua:
100%

Peso total de actividades de evaluación sólo prueba final:
100%

Semana	Actividad Presencial en Aula	Actividad Presencial en Laboratorio	Otra Actividad Presencial	Actividades Evaluación
Semana 1	<p>Tema 1.1. El proceso analítico Duración: 04:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p>			
Semana 2	<p>Tema 1.2. Tratamiento estadístico de resultados Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 1.2. Tratamiento estadístico de resultados Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			
Semana 3	<p>Tema 2..1. Equilibrios y volumetría -acido-base Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 2..1. Equilibrios y volumetría -acido-base Duración: 01:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			
Semana 4	<p>Tema 2..1. Equilibrios y volumetría -acido-base Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 2..1. Equilibrios y volumetría -acido-base Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			
Semana 5	<p>Tema 2..1. Equilibrios y volumetría -acido-base Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 2..1. Equilibrios y volumetría -acido-base Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			
Semana 6	<p>Tema 2.2. Equilibrios de formación de complejos. Complexometrías Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 2.2. Equilibrios de formación de complejos. Complexometrías Duración: 01:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			<p>Prueba de Evaluación Continua 1 Duración: 02:00 EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Actividad presencial</p>

Semana 7	<p>Tema 2.2. Equilibrios de formación de complejos. Complexometrías</p> <p>Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	<p>Practica 1</p> <p>Duración: 02:00 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p>		
Semana 8	<p>Semana Santa</p> <p>Duración: 00:00 OT: Otras actividades formativas</p>			
Semana 9	<p>Tema 2.3. Equilibrios y volumetrías redox</p> <p>Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 2.3. Equilibrios y volumetrías redox</p> <p>Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			<p>Informe Prácticas</p> <p>Duración: 02:00 TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo Evaluación continua Actividad no presencial</p>
Semana 10	<p>Tema 2.3. Equilibrios y volumetrías redox</p> <p>Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p> <p>Tema 2.4. Equilibrios de precipitación. Gravimetrías y volumetrías de precipitación</p> <p>Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p>	<p>Practica 2</p> <p>Duración: 02:00 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p>		
Semana 11	<p>Tema 2.4. Equilibrios de precipitación. Gravimetrías y volumetrías de precipitación</p> <p>Duración: 04:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	<p>Practica 3</p> <p>Duración: 02:00 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p>		<p>Informe Prácticas</p> <p>Duración: 02:00 TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo Evaluación continua Actividad no presencial</p>
Semana 12	<p>Tema 2.5. Métodos de separación. Extracción líquido-líquido</p> <p>Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 2.5. Métodos de separación. Extracción líquido-líquido</p> <p>Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	<p>Practica 4</p> <p>Duración: 02:00 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p>		<p>Informe Prácticas</p> <p>Duración: 02:00 TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo Evaluación continua Actividad no presencial</p>
Semana 13	<p>Tema 3.1 Métodos ópticos de análisis</p> <p>Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 3.1 Métodos electroanalíticos</p> <p>Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p>			<p>Prueba de Evaluación Continua 2</p> <p>Duración: 02:00 EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Actividad presencial</p>

Semana 14	<p>Tema 3.1 Métodos electroanalíticos Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Tema 3.1 Métodos cromatográficos Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p>	<p>Practica 5 Duración: 02:00 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p>		<p>Informe Prácticas Duración: 02:00 TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo Evaluación continua Actividad no presencial</p>
Semana 15	<p>Tema 3.1 Métodos cromatográficos Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Exposición de Trabajos Duración: 02:00 OT: Otras actividades formativas</p>			<p>Informe Prácticas Duración: 02:00 TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo Evaluación continua Actividad no presencial</p>
Semana 16	<p>Exposición de Trabajos Duración: 02:00 OT: Otras actividades formativas</p>			<p>Exposición de Trabajos Duración: 00:15 PG: Técnica del tipo Presentación en Grupo Evaluación continua Actividad presencial</p>
Semana 17				<p>Examen Duración: 03:00 EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Actividad presencial</p> <p>Examen final Duración: 03:00 EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación sólo prueba final Actividad presencial</p>

Nota.- El cronograma sigue una planificación teórica de la asignatura que puede sufrir modificaciones durante el curso.

Nota 2.- Para poder calcular correctamente la dedicación de un alumno, la duración de las actividades que se repiten en el tiempo (por ejemplo, subgrupos de prácticas") únicamente se indican la primera vez que se definen.

Actividades de Evaluación

Semana	Descripción	Duración	Tipo evaluación	Técnica evaluativa	Presencial	Peso	Nota mínima	Competencias evaluadas
6	Prueba de Evaluación Continua 1	02:00	Evaluación continua	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Sí	10%		CG 10, CG 1, CG 3, CE 24 (ETSII)
9	Informe Prácticas	02:00	Evaluación continua	TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo	No	2%		CG 10, CG 1, CG 5, CE 25 (ETSII), CE 26 (ETSII)
11	Informe Prácticas	02:00	Evaluación continua	TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo	No	2%		CG 10, CG 1, CG 5, CE 25 (ETSII), CE 26 (ETSII)
12	Informe Prácticas	02:00	Evaluación continua	TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo	No	2%		CG 10, CG 1, CG 5, CE 25 (ETSII), CE 26 (ETSII)
13	Prueba de Evaluación Continua 2	02:00	Evaluación continua	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Sí	10%		CG 10, CG 1, CG 3, CE 24 (ETSII)
14	Informe Prácticas	02:00	Evaluación continua	TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo	No	2%		CG 10, CG 1, CG 5, CE 25 (ETSII), CE 26 (ETSII)
15	Informe Prácticas	02:00	Evaluación continua	TG: Técnica del tipo Trabajo en Grupo	No	2%		CG 10, CG 1, CG 5, CE 25 (ETSII), CE 26 (ETSII)
16	Exposición de Trabajos	00:15	Evaluación continua	PG: Técnica del tipo Presentación en Grupo	Sí	10%		CG 10, CG 5
17	Examen	03:00	Evaluación continua	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Sí	60%	3 / 10	
17	Examen final	03:00	Evaluación sólo prueba final	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Sí	100%	5 / 10	CG 10, CG 1, CG 3, CG 5, CE 24 (ETSII), CE 25 (ETSII), CE 26 (ETSII)

Criterios de Evaluación

La calificación final será la suma de las calificaciones obtenidas en los apartados siguientes:

Pruebas de evaluación continua (20% de la nota)

Informes de laboratorio (10% de la nota)

Exposición de trabajos (10% de la nota)

Examen final (60% de la nota)

El examen final constará de dos partes una de problemas (60% de la nota del examen) y otra de teoría (40% de la nota). Es necesario sacar al menos un 3 sobre 10 en cada parte para compensar con las notas de la evaluación continua.

Los alumnos que no siguen la evaluación continua deben sacar al menos un 5 en el examen final para aprobar la asignatura.

Recursos Didácticos

Descripción	Tipo	Observaciones
"Química Analítica" , 7ª Ed; Skoog, D.A., West, D.M., Holler, F.J., Editorial McGraw-Hill, 2001	Bibliografía	
"Química Analítica", 6ª Ed; Christian, G.D., Editorial Mac Graw Hill, 2009	Bibliografía	
"Principios de Análisis Instrumental", 5ª Ed; Skoog, D.A., Holler, F.J. y Nieman, T.A., Editorial Mc Graw Hill, 2001	Bibliografía	
"Análisis Químico Cuantitativo", 2ª Ed; Harris, D.C. Editorial Reverté, 2001.	Bibliografía	
"Equilibrios Iónicos y sus Aplicaciones Analíticas", Silva, M. y Barbosa, J., Editorial Síntesis, 2002	Bibliografía	
"Problemas resueltos de Química Analítica"; Yáñez-Sedeño, P., Pingarrón, J.M. y Villena, F.J.M., Editorial Síntesis, 2003	Bibliografía	
"Curso Experimental en Química Analítica"; Guiteras, J., Rubio, R. y Fonrodona, G., Editorial Síntesis, 2003	Bibliografía	
Guiones de prácticas en aula web	Recursos web	
Equipos y material del Departamento de Ingeniería Química Industrial y del Medio Ambiente.	Equipamiento	

Otra Información

Para información de horarios y fechas de las pruebas de evaluación continua y de las prácticas de laboratorio consultar el Proyecto de Organización Docente de la ETSI Industriales.

Las fechas de los exámenes finales también se encuentran en el Proyecto de Organización Docente de la ETSII