



ESCUELA POLITÉCNICA SUPERIOR

Diligencia para hacer constar que las siguientes páginas de este documento se corresponden con la información que consta en la Secretaria de la Escuela Politécnica Superior de la Universidad de Sevilla relativa al programa oficial de la asignatura “Química Analítica” (1150006) del curso académico “2002-2003”, de los estudios de “Ingeniero Técnico Industrial. Especialidad en Química Industrial (Plan 2001)”.

Regina M^a Nicaise Fito

Gestora de Centro

Código:PFIRM746GFUIEL7CQ2/IbzKsc9iIEt.
Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: <https://pfirma.us.es/verifirma>

FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	12/06/2018
ID. FIRMA	PFIRM746GFUIEL7CQ2/IbzKsc9iIEt	PÁGINA	1/3



UNIVERSIDAD DE SEVILLA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA
ANALÍTICA
ESCUELA UNIVERSITARIA POLITÉCNICA
SEVILLA

PROGRAMA DE LA ASIGNATURA "QUÍMICA ANALÍTICA"
Curso Académico 2002/2003
1^{er} Cuatrimestre (6 créditos: 4.5 teóricos + 1.5 problemas)

Lección 1.: Introducción a la Química Analítica.

EQUILIBRIOS QUÍMICOS EN DISOLUCIÓN

Lección 2.: Equilibrio Químico.

Lección 3.: Equilibrios Ácido-Base I.

Lección 4.: Equilibrios Ácido-Base II.

Lección 5.: Equilibrios de Formación de Complejos.

Lección 6.: Equilibrios de Precipitación.

Lección 7.: Equilibrios Redox.

MÉTODOS VOLUMÉTRICOS

Lección 8.: Introducción a los Métodos Volumétricos de Análisis.

Lección 9.: Volumetrías Ácido-Base.

Lección 10.: Volumetrías de Formación de Complejos.

Lección 11.: Volumetrías de Precipitación.

Lección 12.: Volumetrías Redox I.

Lección 13.: Volumetrías Redox II.

Lección 14.: Métodos Gravimétricos.

FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	12/06/2018
ID. FIRMA	PFIRM746GFUIEL7CQ2/IbzKsc9iIEt	PÁGINA	2/3



UNIVERSIDAD DE SEVILLA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA
ANALÍTICA
ESCUELA UNIVERSITARIA POLITÉCNICA
SEVILLA

ANÁLISIS INSTRUMENTAL

Lección 15.: Introducción a los Métodos Ópticos, Eléctricos y de Separación.

METODOLOGÍA

El desarrollo de las clases se hará siguiendo el método de "Clase Magistral", no obstante, los conceptos expuestos podrán ser aclarados por indicación de los alumnos.

Siempre que la materia objeto de explicación lo permita, el Profesor pondrá ejemplos prácticos de aplicación industrial y profesional.

CRITERIOS DE EVALUACIÓN

La estimación del grado de asimilación, por el alumno, del contenido de la asignatura, se hará teniendo presente:

- AV
1. Las pruebas escritas sobre la materia impartida en clase.
 2. El trabajo práctico del laboratorio.

Será condición necesaria para aprobar la disciplina obtener la calificación de apto en las prácticas de laboratorio.

BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

1. **Fundamentos de Química Analítica (Tomo D).**, D.A. Skoog, D.M. West y F.J. Holler. Ed. Reverté, S.A. Barcelona, 1997.
2. **Equilibrios Iónicos en Disolución.** F. Pino y M. Valcarcel. Publicaciones Universidad de Sevilla, 1975.
3. **Análisis Químico Cuantitativo.** D.C. Harris. Ed. Reverté, S.A., Barcelona, 1997.
4. **Gravimetrías y Métodos Analíticos de Separación.** F. Pino y J. M. Cano. Publicaciones Universidad de Sevilla, 1975.
5. **Problemas de Química, Cuestiones y Ejercicios.** J.A. López. Pearson Educación, S.A., Madrid, 2000.

FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	12/06/2018
ID. FIRMA	PFIRM746GFUIEL7CQ2/IbzKsc9iIEt	PÁGINA	3/3