FACULTAD DE VETERINARIA

PROGRAMACION DOCENTE

CURSO ACADEMICO 1990-91

(Asignaturas primer curso)

ASIGNATURAS

Miatolilia y Embridiogia		13
Biología		31
Física		37
Matemáticas		45
Química		51
ASIO	GNATURAS COMPLEMENTARIAS	
Alemán		5
inglés		43

OBJETIVOS

Principios teóricos de Química y su aplicación a los equilibrios en disolución y de Química Orgánica.

Aprendizaje de problemas de Química, formulación y nomenclatura de Química Orgánica y prácticas de laboratorio de Análisis Químico.

PROGRAMA

PROGRAMA TEORICO

Tema 1.	Disoluciones.
Tema 2.	Propiedades coligativas de las disoluciones.
Tema 3.	Disoluciones de electrolitos.
Tema 4.	E - de coloidal
Tema 5.	Concepto ácido-base y fuerzas relativas de ácidos y bases.
Tema 6.	El pH y equilibrios ácido-base.
Tema 7.	Valumatrías de neutralización.
Tema 8.	to a labilidad y volumetrias de precipitación.
Tema 9.	La compuestos compleios y volumetrias de formación de compaga-
Tema 10.	Procesos redox y volumetrías de oxidación-reducción.
Tema 11.	Métados gromatográficos
Tema 12.	Determinación de estructuras moleculares por metodos opticos.
Tema 13.	Principios generales en Química Orgánica.
Tema 14.	Isomería.
Tema 14. Tema 15.	Hidrocarburos (1): Alcanos y cicloalcanos.
	Hidrocarburos (II): Alquenos y alquinos.
Tema 16.	Hidrocarburos (III): Hidrocarburos aromáticos.
Tema 17.	Derivados halogenados.
Tema 18.	Alcoholes, fenoles y éteres.
Tema 19.	Aldehidos y cetonas.
Tema 20.	Alueniuos y cetonas.

- 47	A 13 1 (1)
Tema 21.	Acidos carboxílicos.

Tema 22. Derivados de los ácidos carboxílicos.

Tema 23. Acidos dicarboxílicos, a, B -no saturados y sulfónicos.

Tema 24. Hidroxiácidos y cetoácidos.

Tema 25. Aminas.

Tema 26. Amidas del ácido carbónico.

Tema 27. Compuestos heterocíclicos.

Tema 28. Hidratos de carbono.

Tema 29. Lípidos.

Tema 30. Aminoácidos

Tema 31. Proteínas.

Tema 32. Acidos nucleicos.

PROGRAMA PRACTICO

1.ª PARTE

PROBLEMAS DE QUIMICA

Tema 1. Disoluciones.

Tema 2. Reacciones ácido-base.

Tema 3. Reacciones e precipitación.

Tema 4. Reacciones de oxidación-reducción

2ª PARTE

· FORMULACION Y NOMENCLATURA DE QUIMICA ORGANICA

canos y	ciclo	alcanos.
	canos y	canos y ciclos

Tema 2. Alquenos y alquinos.

Tema 3. Hidrocarburos aromáticos.

Tema 4. Alcoholes, fenoles y éteres.

Tema 5. Aldehidos, cetonas y quinonas.

Tema 6. Acidos carboxílicos.

Tema 7. Derivados de ácidos carboxílicos.

Tema 8. Derivados nitrogenados.

Tema 9. Derivados del azufre.

Tema 10. Compuestos heterocíclicos.

3ª PARTE

PRACTICAS DE LABORATORIO

Práctica 1. Conocimiento y manejo del material del laboratorio.

Práctica 2. Manejo de la balanza y pHmetro.

Práctica 3. Preparación de disoluciones.

Práctica 4. Volumetrías ácido-base: Valoración del ácido fuerte con base débil y base fuerte con ácido fuerte.

Práctica 5. Volumetrías de precipitación: Determinación de cloruros en agua.

Práctica 6. Volumetrías de formación de complejos: Determinación de la dureza de agua.

Práctica 7. Volumetrías de oxidación reducción: Determinación de la demanda química de oxigeno en agua.

Práctica 8. Cromatografía.

Práctica 9. Espectrofotometría.

BIBLIOGRAFIA

BAILAR y otros: Química, Ed. Vicens-Vives.

BONNER y CASTRO: *Química Orgánica Básica*, Ed. Alhambra. DECODTS: *Les bases de la Chemie Organique*, Ed. Flammarion.

DICKERSON y otros: Principios de Química, Ed. Reverté.

HANILTON y SIMPSON: Cálculos de Química Analítica, Ed. Castillo.

JIMENEZ VARGAS y MACARULLA: Físicoquímica Fisiológica, Ed. Interamericana.

NYMAN y KING: Problemas de Química General y Análisis Cualitativo, Ed. A. CC.

PETERSON: Formulación y Nomenclatura de Química Orgánica, Ed. Eunibar.

ROUTH y otros: Compendio esencial de Química General, Orgánica y Bioquímica, Ed. Reverté.

RUSSELL y LARENA: Química. Ed. McGraw-Hill.

SCHMIDT: Química biológica. Las bases químicas de la vida, Ed. Interamericana.

SKOOG y WEST: Introducción a la Química Analítica, Ed. Reverté.

WHITTEN y GAILEY: Química General, Ed. Interamericana.

PROGRAMA CLASES PRACTICAS

Problemas de Química

Número de grupos:	2
Número de sesiones por grupo:	8
Duración por sesión:	1 hora
Número de alumnos por grupo:	190
Periodo de impartición:	Octubre 1989 a Enero 1990

Formulación y Nomenclatura de Química Orgánica

Número de grupos:	2
Número de sesiones por grupo:	8

Número de alumnos por grupo: 190
Periodo de impartición: Febreo 1990 a Mayo 1990

Tipo A

Número de grupos: 11

Número de sesiones por grupo: 7

Duración por sesión: 2 horas

Número de alumnos por grupo: 24

Periodo de impartición: Noviembre 1989 a Abril 1990

Tipo B

Número de grupos: 22

Número de sesiones por grupo: 3

Duración por sesión: 2 horas

1 hora

Duración por sesión:

Número de alumnos por grupo: 12

Periodo de impartición: Mayo 1990

PROFESORES

- D. Ignacio Ferrando Estremera.
- Da Ma Angeles García Gimeno.
- Dª Mª Cruz García-Mina y Tuero.

EVALUACIONES

Dos exámenes parciales eliminatorios de materia para las convocatorias de Junio, Septiembre y Diciembre.