

C/101012 de Anagou nº 40 .

FACULTAD DE VETERINARIA
PROGRAMACION DOCENTE

CURSO ACADEMICO 1989-90

(Asignaturas primer curso)

ASIGNATURAS

Biología	5
Química	11
Física	15
Matemáticas	21
Anatomía y Embriología	27

ASIGNATURAS COMPLEMENTARIAS

Inglés	45
Alemán	47

- Tema 17. Hidrocarburos (III): Hidrocarburos aromáticos.
 Tema 18. Derivados halogenados.
 Tema 19. Alcoholes, fenoles y éteres.
 Tema 20. Aldehidos y cetonas.
 Tema 21. Acidos carboxílicos.
 Tema 22. Derivados de los ácidos carboxílicos.
 Tema 23. Acidos dicarboxílicos, α , β -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.

2ª parte / Q. Orgánica

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

- Tema 1. Alcanos y cicloalcanos.
 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 oxígeno en agua.
 Práctica 8. Cromatografía.
 Práctica 9. Espectrofotometría.

BIBLIOGRAFIA

- BAILLAR 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.
 HAMILTON 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
- *Duración por sesión:* 1 hora
- *Número de alumnos por grupo:* 190
- *Periodo de impartición:* Febrero 1990 a Mayo 1990

Prácticas de Laboratorio

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
- *Número de alumnos por grupo:* 12
- *Periodo de impartición:* Mayo 1990

PROFESORES

- D. Ignacio Ferrando Estremera.
- D^a M^a Angeles García Gimeno.
- D^a M^a Cruz García-Mina y Tuero.

EVALUACIONES

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

Química

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 Teórico

- 1ª parte*
- Q. Básica/General*
- Tema 1. Disoluciones.
 - Tema 2. Propiedades coligativas de las disoluciones.
 - Tema 3. Disoluciones de electrolitos.
 - Tema 4. Estado coloidal.
 - Tema 5. Concepto ácido-base y fuerzas relativas de ácidos y bases.
 - Tema 6. El pH y equilibrios ácido-base.
 - Tema 7. Volumetrías de neutralización.
 - Tema 8. Equilibrios de solubilidad y volumetrías de precipitación.
 - Tema 9. Los compuestos complejos y volumetrías de formación de complejos.
 - Tema 10. Procesos redox y volumetrías de oxidación-reducción.
 - Tema 11. Métodos cromatográficos.
 - Tema 12. Determinación de estructuras moleculares por métodos ópticos.
 - Tema 13. Principios generales en Química Orgánica.
 - Tema 14. Isomería.
- 2ª parte*
- Tema 15. Hidrocarburos (I): Alcanos y cicloalcanos.
 - Tema 16. Hidrocarburos (II): Alquenos y alquinos.