

Asignatura: **QUÍMICA GENERAL**  
Primer Curso de Veterinaria

### **OBJETIVO** de la asignatura

Esta asignatura es una Química Orgánica muy sencilla en la que se estudian los grupos funcionales desde un punto de vista más estructural que mecanístico, y en la que se presentan las reacciones típicas de cada uno de ellos con especial atención a las reacciones que tengan una importancia en la Química de los seres vivos.

El objetivo es:

- 1.- Dar una cultura general de la Química Orgánica alrededor nuestro. Se mencionan detergentes, fibras textiles, polímeros, materiales y en general ejemplos de la química de la vida diaria y su incidencia en nuestro estilo de vida. Se discute la dependencia del petróleo y del gas natural.
- 2.- Dar una visión estructural de los grupos funcionales, incluyendo geometrías y características electrónicas de las moléculas. Todo de una forma muy simplificada.
- 3.- Exponer ejemplos de reacciones sencillas pero muy importantes, recordando qué tipos de reacciones ocurren en los sistemas vivos.
- 4.- Exponer las estructuras de las proteínas, grasas, carbohidratos y ácidos nucleicos, facilitando la comprensión de su función, tema que debe abordarse en otras asignaturas.

### **METODO DE EVALUACION**

Examen único teniendo en cuenta la asistencia a las clases prácticas.

Dr. Marcial Moreno Mañas

## PROGRAMA DE QUÍMICA GENERAL. PRIMER CURS DE VETERINÀRIA

### Tema 1. Termodinàmica i equilibri químic.

Primer principi de la Termodinàmica. Entalpies de reacció. Entropia. Segon principi de la Termodinàmica. Energia lliure de Gibbs. Equilibri químic. Desplaçament de l'equilibri. Equilibri en dissolució aquosa.

### Tema 2. Cinètica química.

Velocitat de reacció. Ordre de reacció. Mecanismes. Teoria de l'estat de transició. Reaccions catalitzades.

### Tema 3. Introducció a la química orgànica.

Introducció a l'enllaç. Enllaços del carboni: senzills i múltiples. Estabilitat cinètica i termodinàmica de les cadenes carbonadas: nucleòfil i electròfil. Classificació dels compostos orgànics: grups funcionals. Isomeria estructural.

### Tema 4. Hidrocarburs.

Nomenclatura. Propietats físiques i químiques. Conformació dels alcans. Hidrocarburs insaturats. Reaccions. Polimerització. Isomeria *cis-trans*.

### Tema 5. Estereoquímica.

Estructura, constitució configuració i conformació. Compostos quirals. Activitat òptica. Enantioisomeria. Diastereoisomeria. Compostos quirals i sistemes vius.

### Tema 6. Halurs d'alquil, alcohols, èters i tiols.

Halurs d'alquil. Classificació dels alcohols. Reaccions dels alcohols. Oxidació dels alcohols als éssers vius. Èters. Tiols. Reactivitat dels tiols.

### Tema 7. Aldehids i cetones.

Estructura i reactivitat del grup carbonil. Oxidació i reducció del grup carbonil. Reaccions d'addició nucleòfila. Condensació aldòlica. Aldehids i cetones  $\alpha$ ,  $\beta$  no saturats.

### Tema 8. Àcids carboxílics i derivats.

Estructura electrònica i caràcter àcid. Nomenclatura dels àcids carboxílics. Ésters, tioèster i anhídrids d'àcid. Propietats dels àcids i els seus derivats. Síntesi i hidròlisi d'Ésters als éssers vius. Reaccions de transferència d'acil. Condensació de Claisen. Mecanismes de reacció dels àcids carboxílics i els seus derivats. L'àcid fosfòric i els seus derivats.

### Tema 9. Compostos orgànics nitrogenats.

Amines: estructura electrònica i basicitat. Reactivitat. Ions amoni substituïts. Síntesi d'amines als éssers vius. Amides. Característiques de l'enllaç amida.

### Tema 10. Compostos aromàtics.

El benzè: estructura electrònica; ressonància, aromaticitat. Reaccions de substitució electrofílica aromàtica. Efecte dels substituents. Compostos aromàtics a la naturalesa.

### Tema 11. Compostos heterocíclics aromàtics.

Aromaticitat en sistemes heterocíclics. Pirrol. Furà. Sistemes heterocíclics fusionats: purines i pirimidines.

### Tema 12. Metabòlits primaris.

Carbohidrats: classificació i nomenclatura. Monosacàrids: configuració estructura hemiacetàlica, carboni anomèric. Glicòsids. Disacàrids i polisacàrids. Lípids: àcids grassos i triglicèrids. Aminoàcids: configuració, acidesa i basicitat, formes betaïniques, punt isoelèctric. L'enllaç peptídic. Pèptids i proteïnes. Nucleòsids, nucleòtids i àcids nucleics.

### Bibliografia

- G.H. Schmid: "Química Biológica", Ed. Interamericana, 1986  
N.L. Allinger et al: "Química Orgánica", 2ª Ed., Reverté, 1983  
T.W.G. Solomons: "Química Orgánica". Ed. Limusa. 1982  
R.T. Morrison, R.N. Boyd: "Química Orgánica", 5ª Ed., Addison-Wesley Interamericana, 1990  
J.B. Russell, A. Larena: "Química", 1990.  
K.P.C. Vollhardt: "Organic Chemistry", W.H. Freeman & Co., 1987  
W.R. Peterson: "Formulación y nomenclatura Química Orgánica", EUNIBAR