

## **Grado en Veterinaria**

### **28404 - Ciencias básicas para veterinaria**

**Guía docente para el curso 2011 - 2012**

**Curso: 1, Semestre: 1, Créditos: 6.0**

---

### **Información básica**

---

#### **Profesores**

- **José Luis Alejandro Marco** jlalejan@unizar.es
- **Esther Asensio Casas** estherac@unizar.es
- **Fernando Blesa Moreno** fblesa@unizar.es
- **María Celia Domeño Recalde** cdomeno@unizar.es
- **Chelo Ferreira González** cferrei@unizar.es
- **María Isabel Sanz Vicente** isasanz@unizar.es
- **Miguel Álvarez Amada** 447844@celes.unizar.es
- **Yolanda Echegoyen Sanz** yolandae@unizar.es
- **Laura Bonel Sanmartín** lbonel@unizar.es

#### **Recomendaciones para cursar esta asignatura**

Aunque se trata de una materia de formación básica, es recomendable cursar asignaturas de Física, Matemáticas y Química en los cursos previos al ingreso en el grado.

#### **Actividades y fechas clave de la asignatura**

Las fechas e hitos clave de la asignatura están descritos con detalle, junto con los del resto de asignaturas del primer curso en el Grado de Veterinaria, en la página Web de la Facultad de Veterinaria (enlace: <http://veterinaria.unizar.es/gradoveterinaria/>). Dicho enlace se actualizará al comienzo de cada curso académico.

# Inicio

---

## Resultados de aprendizaje que definen la asignatura

**El estudiante, para superar esta asignatura, deberá demostrar los siguientes resultados...**

- 1:** Es capaz de obtener una función que ajusta un conjunto de datos, tanto teóricos, como experimentales.
- 2:** Es capaz de obtener el valor aproximado de una función en un punto, cuando no se conoce dicha función.
- 3:** Es capaz de identificar los modelos matemáticos que describen un sistema de poblaciones.
- 4:** Es capaz de clasificar dichos modelos y obtener la evolución de la población.
- 5:** Es capaz de utilizar herramientas informáticas para resolver los problemas que surjan en los apartados anteriores.
- 6:** Es capaz de expresar la concentración en sus diferentes formas.
- 7:** Es capaz de identificar e interpretar los equilibrios químicos.
- 8:** Es capaz de identificar las estructuras de los compuestos orgánicos.
- 9:** Es capaz de nombrar y formular hidrocarburos y compuestos orgánicos con distintos grupos funcionales.
- 10:** Es capaz de distinguir y reconocer los carbonos asimétricos y las moléculas quirales.
- 11:** Es capaz de manejar el instrumental del laboratorio químico, preparar disoluciones y trabajar con ellas.
- 12:** Es capaz de identificar las magnitudes fundamentales de la física tales como longitud, masa, temperatura y tiempo que aparecen en los problemas que deberá resolver.
- 13:** Es capaz de resolver problemas relacionados con los conocimientos básicos de Fluidos y Termodinámica necesarios para los estudios posteriores de la carrera.
- 14:** Es capaz de aplicar los conocimientos de los fenómenos físicos adquiridos en los apartados anteriores a las prácticas de laboratorio.
- 15:** Es capaz de realizar informes sobre su trabajo en los laboratorios de química y física.

## Introducción

### Breve presentación de la asignatura

La asignatura Ciencias Básicas para Veterinaria es de carácter obligatoria y forma parte del Módulo de Formación Básica del título de Graduado/a en Veterinaria. Implica a tres materias de ciencias básicas: Matemáticas, Química y Física, que se coordinan en una común. Tiene una carga docente de 6 ECTS (2 para cada una de las materias implicadas) y se imparte en el primer semestre del primer curso del Grado.

---

## **Contexto y competencias**

---

### **Sentido, contexto, relevancia y objetivos generales de la asignatura**

#### **La asignatura y sus resultados previstos responden a los siguientes planteamientos y objetivos:**

El objetivo general de esta asignatura es conseguir que los alumnos adquieran una formación científica básica, que a su vez es necesaria para la comprensión y el análisis de las disciplinas propias de la titulación. Por otro lado, mediante las prácticas de laboratorio, el alumno aprenderá a tratar datos e interpretar resultados con sentido crítico, así como a presentar sus informes de trabajo, en los que se aprecie este sentido crítico, tanto en el contenido como en el continente de los mismos

#### **Contexto y sentido de la asignatura en la titulación**

Debido al carácter básico de esta asignatura, su superación debe capacitar a los alumnos para el seguimiento del resto de asignaturas específicas de la titulación.

#### **Al superar la asignatura, el estudiante será más competente para...**

- 1:** Hacer uso de un razonamiento científico, con carácter crítico, en el análisis, síntesis y evaluación de modelos reales, tanto físicos como químicos.
- 2:** Aplicar los conocimientos adquiridos al análisis y búsqueda de solución de problemas. Contrastar debidamente dichas soluciones.
- 3:** Utilizar las aplicaciones informáticas relativas al ámbito de estudio.
- 4:** Manejar el instrumental básico de laboratorios de química y física.
- 5:** Utilizar Internet como fuente de información, así como medio de comunicación.
- 6:** Dominar los aspectos de la comunicación, tanto oral como escrita.
- 7:** Mostrar capacidad de organización y planificación autónoma del trabajo.

#### **Importancia de los resultados de aprendizaje que se obtienen en la asignatura:**

Estos resultados de aprendizaje son fundamentales para, junto con el resto de competencias que se adquieren con las otras asignaturas que conforman el Módulo de Formación Básica, capacitar a los estudiantes de una base sólida que les permita afrontar en las mejores condiciones el resto de módulos de carácter más específico de la titulación, y así modelar con éxito su perfil profesional.

Además, con los trabajos de laboratorio se fomenta el fortalecimiento de las competencias genéricas o transversales que contribuyen a su formación integral como graduados.

---

## **Evaluación**

## Actividades de evaluación

### **El estudiante deberá demostrar que ha alcanzado los resultados de aprendizaje previstos mediante las siguientes actividades de evaluación**

**1:**

En el nivel práctico:

En cada una de las disciplinas, se evalúan los conocimientos adquiridos en cada clase práctica (sesión de ordenador con un software específico para matemáticas, resultados obtenidos para cada práctica en química, prácticas de laboratorio para física) mediante la observación continuada del trabajo del alumno y a partir del análisis de la correcta realización de un guión con una serie de actividades para la práctica. Esta evaluación de cumplimiento de las prácticas con realización correcta del guión es un 5% de la nota total. Además, se realizará una práctica de evaluación al final de la realización de todas las prácticas. El alumno deberá resolver de forma individual, un ejercicio análogo a los trabajados en las clases prácticas. Supone un 5% de la nota total.

Por tanto, para cada una de las materias, el total de las prácticas comprende el 10% del total de la materia. Y, en el total de la asignatura, la evaluación de las prácticas es un 30% de la nota final.

**1:**

En el nivel teórico:

Evaluación de los conocimientos teóricos a partir de la capacidad para la resolución de problemas mediante prueba escrita que se realizará al final del semestre en las fechas destinadas a tal efecto por el Centro, con una duración de 3 horas. Esta prueba consta de ejercicios específicos de cada uno de los bloques. La calificación será de 0 a 10 para cada bloque, exigiéndose una puntuación mayor o igual a 4 en cada bloque para superar la asignatura. La prueba supone el 70% de la calificación final del estudiante.

## Criterios de valoración y niveles de exi

### **Criterios de valoración y niveles de exigencia**

Es una evaluación continua, por lo que se evalúan las aptitudes, en cuanto a la capacidad de razonamiento científico, la aplicación de los conocimientos adquiridos en el análisis y resolución de problemas reales. En las actividades presenciales, se podrá apreciar y valorar mejor la adquisición de competencias transversales.

Al finalizar cada materia, el estudiante tendrá un examen de la materia (exámenes parciales), tanto de la teoría como de la práctica. Para aprobar la materia con el parcial, deberá obtener una media superior a 5. Una vez aprobada la materia en el parcial, no tendrá que examinarse de ésta en el examen final de la convocatoria.

Por otra parte, una vez superada una materia en la primera convocatoria, se guarda esta nota para la siguiente convocatoria (con lo cuál, un estudiante que apruebe física en el primer examen, pero no matemáticas y química, deberá presentarse a matemáticas y química en la siguiente convocatoria).

La prueba global en las convocatorias oficiales consistirá en una prueba escrita, de resolución de problemas que comprende el 70% de la calificación y una prueba práctica, que comprende tres ejercicios prácticos (ordenador, laboratorio química analítica, laboratorio física aplicada) con el 30%.

Para superar la asignatura mediante la prueba global, el estudiante deberá alcanzar, al menos, el 40% de la calificación en cada una de las actividades de evaluación para las tres materias. La nota final, suma de estas actividades, deberá ser de 5, o superior.

### **Sistema de calificaciones:**

0-4,9: Suspenso (SS).

5,0-6,9: Aprobado (AP).

7,0-8,9: Notable (NT).

9,0-10: Sobresaliente (SB).

El sistema de calificaciones se expresará mediante calificación numérica de acuerdo con lo establecido en el artículo 5 del Real Decreto 1125/2003 de 5 de septiembre (BOE 18 de septiembre), por el que se establece el sistema europeo de créditos y el sistema de calificaciones en las titulaciones universitarias de carácter oficial y validez en todo el territorio nacional.

---

## Actividades y recursos

---

### Presentación metodológica general

#### **El proceso de aprendizaje que se ha diseñado para esta asignatura se basa en lo siguiente:**

La asignatura está estructurada en tres bloques de materias. Para cada uno de los bloques, se tienen 7 horas de clases magistrales, 4 horas de resolución de casos y problemas y 9 horas de prácticas de laboratorio.

Para las clases magistrales, los alumnos tienen acceso previo, a través de la plataforma docente digital correspondiente a la lección que se va a trabajar. De modo que es importante que lleven la lección leída para asimilar mejor la clase. El material que se deja a disposición de los alumnos incluye tanto las presentaciones de los conceptos más teóricos, como colecciones de problemas propuestos para cada uno de ellos. Además se proporcionarán a los alumnos los guiones correspondientes a las prácticas de laboratorio que deberán realizar a lo largo del curso. Las sesiones de casos y problemas, son sesiones de trabajo en parejas o grupos pequeños: el profesor propone algunos problemas (casos reales) al comienzo de la sesión, y finalizado el tiempo de ejecución se resuelven entre todos en la pizarra. Las prácticas se llevarán a cabo en aula de informática, para matemáticas, laboratorio de química analítica, para química, y laboratorio de física, para física, en sesiones de dos horas. El estudiante debe realizar los pasos siguiendo un guión que se le proporcionará para cada práctica. Previamente, el profesor ha explicado con un ejemplo cada uno de dichos pasos.

### Actividades de aprendizaje programadas (Se incluye programa)

#### **El programa que se ofrece al estudiante para ayudarle a lograr los resultados previstos comprende las siguientes actividades...**

##### **1: PARTE I: MATEMÁTICAS**

###### **Bloque I.** Revisión de conceptos básicos de cálculo

**Descriptores:** Funciones reales de variable real. Límites, continuidad y derivabilidad. Representación gráfica de funciones. Funciones matemáticas más habituales. Modelos biológicos.

###### **Competencias:**

Saber reconocer los elementos básicos relacionados con las funciones reales de variable real, la importancia de la continuidad y derivabilidad en situaciones reales.

Intuir la gráfica de una función real de variable real y saber interpretar la misma dentro de cada contexto real para obtener conclusiones sobre la evolución del proceso que describe, de modo que se puedan tomar decisiones al respecto.

###### **Actividades enseñanza-aprendizaje:**

- Clases magistrales: 1'5 h (se trabajarán los contenidos de los descriptores). Se tratará de fomentar la participación en clase por medio de un aprendizaje basado en la resolución de problemas.

- Prácticas en aula de informática: 1 práctica de 2 h con un manipulador algebraico.

- Estudio por parte del estudiante: 7 h de trabajo autónomo por parte del alumno. Dentro de estas horas se contabilizan la posible asistencia a tutorías individualizadas.

###### **Bloque II.** El problema de la aproximación

**Descriptores:** Introducción al problema de la aproximación. Interpolación numérica. Método de Lagrange. Ajuste de una función a un conjunto de datos. Ajuste lineal y mínimos cuadrados. Otros tipos de ajuste

**Competencias:**

Saber reconocer aquellos problemas donde es difícil encontrar una solución analítica, y entender que acudir a una solución aproximada nos permite resolverlo con un grado de precisión elegido anteriormente.

Saber distinguir problemas donde la base de datos responde a un modelo teórico, de problemas donde la base de datos responde a un modelo experimental.

**Actividades enseñanza-aprendizaje:**

- Clases magistrales: 3 h (se trabajarán los contenidos de los descriptores). Se tratará de fomentar la participación en clase por medio de un aprendizaje basado en la resolución de problemas.
- Prácticas en aula de informática: 2 prácticas de 2 h cada una con un manipulador algebraico.
- Resolución de problemas y casos: 1 sesión de 1 h y media para el planteamiento y resolución de problemas con calculadora.
- Estudio por parte del estudiante: 14 h de trabajo autónomo por parte del alumno. Dentro de estas horas se contabilizan la posible asistencia a tutorías individualizadas.

**Bloque III. Modelos elementales discretos**

**Descriptores:** Introducción a los modelos elementales discretos. Ecuaciones en diferencias. Solución de las ecuaciones en diferencias. Orden 1 y orden 2. Ejemplos de poblaciones

**Competencias:**

Entender la ecuación que describe la evolución de una población real. Obtener a partir de dicha ecuación el modelo de la población y, a partir de ahí, obtener conclusiones importantes y realistas sobre la evolución de dicha población. Conocer los modelos básicos de poblaciones.

**Actividades enseñanza-aprendizaje:**

- Clases magistrales: 3'5 h (se trabajarán los contenidos de los descriptores). Se tratará de fomentar la participación en clase por medio de un aprendizaje basado en la resolución de problemas.
- Prácticas en aula de informática: 1 práctica de 2 h con un manipulador algebraico. Como finalizan las prácticas de la materia, se realizará una práctica de 1h evaluable.
- Resolución de problemas y casos: 1 sesión de 1 h y media para el planteamiento y resolución de problemas con calculadora.
- Estudio por parte del estudiante: 14 h de trabajo autónomo por parte del alumno. Dentro de estas horas se contabilizan la posible asistencia a tutorías individualizadas.

**2:**

**PARTE II: QUÍMICA**

**Bloque I. Química General**

**Descriptores:** Disoluciones. Propiedades coligativas de las disoluciones. Electrolitos. Equilibrios químicos. Equilibrios ácido-base. Disoluciones tampón. Aminoácidos.

**Competencias:**

Conocer las diferentes formas de expresar la concentración. Ser capaz de transformar las diferentes expresiones de concentración entre sí. Interpretar y resolver las cuestiones en que esté implicada la expresión de la concentración. Entender las propiedades coligativas de las disoluciones. Conocer e interpretar los equilibrios químicos. Entender el funcionamiento de las disoluciones tampón y su funcionamiento e importancia en los organismos vivos.

**Actividades enseñanza-aprendizaje:**

- Clases magistrales: 4 h (se trabajarán los contenidos de los descriptores). Se tratará de fomentar la participación en clase por medio de un aprendizaje basado en la resolución de problemas.
- Prácticas en el laboratorio químico: 4 prácticas de 2 h en el laboratorio donde se prepararan disoluciones, se estudiarán sus propiedades y sus aplicaciones manejando el instrumental disponible.
- Resolución de problemas y casos: 1 sesión de 1,5 h planteamiento y resolución de problemas con calculadora.
- Estudio por parte del estudiante: 7 h de trabajo autónomo por parte del alumno. Dentro de estas horas se contabilizan la posible asistencia a tutorías individualizadas.

### **Bloque II. Química Orgánica**

**Descriptores:** Introducción a la Química Orgánica. Nomenclatura y formulación de compuestos orgánicos. Isomería constitucional y Esteroisomería.

#### **Competencias:**

Conocer la importancia de la Química orgánica, las características de los compuestos orgánicos, las diferentes expresiones de las fórmulas moleculares. Conocer las estructuras de los compuestos orgánicos.

Saber distinguir entre radical, grupo funcional y serie homóloga. Saber nombrar y formular hidrocarburos y compuestos orgánicos con distintos grupos funcionales.

Saber distinguir entre isomería conformacional, geométrica y óptica. Reconocer los carbonos asimétricos y las moléculas quirales. Interpretar y reconocer la importancia de la quiralidad en biología.

#### **Actividades enseñanza-aprendizaje:**

- Clases magistrales: 4 h (se trabajarán los contenidos de los descriptores). Se tratará de fomentar la participación en clase por medio de un aprendizaje basado en la resolución de problemas.
- Prácticas en el laboratorio químico: 1 sesión de 1h de evaluación de los conocimientos adquiridos en el laboratorio.
- Resolución de problemas y casos: 1 sesión de 1,5 h para el planteamiento y resolución de problemas y formulación.
- Estudio por parte del estudiante: 14 h de trabajo autónomo por parte del alumno. Dentro de estas horas se contabilizan la posible asistencia a tutorías individualizadas.

## **3: PARTE III: FÍSICA**

### **Bloque I. Fluidos**

**Descriptores:** Estática de fluidos. Presión en un fluido. Fenómenos de superficie en los fluidos. Dinámica de fluidos. Viscosidad. Hemodinámica. Pérdidas de carga en la circulación sanguínea. Resistencias hemodinámicas.

#### **Competencias:**

Conocer las bases físicas de los Fluidos aplicables a la ciencias veterinarias. Comprender el comportamiento de la sangre como fluido.

#### **Actividades enseñanza-aprendizaje:**

- Clases presenciales: 4 h de clases magistrales.
- Prácticas de laboratorio: 2 sesiones de 2 h sobre el manejo de diferentes aparatos de laboratorio y estudio de los diferentes tipos de errores en las medidas.
- Resolución de problemas y casos: 1,5 h planteamiento y resolución de problemas con calculadora.

### **Bloque II. Termodinámica**

**Descriptores:** Temperatura, termometría. Dilatación de sólidos y líquidos. Calor y temperatura, capacidades caloríficas y calores específicos. Equivalencia entre calor y trabajo mecánico. Energía interna y Primer Principio de la Termodinámica. Propagación de calor: convección, conducción y radiación. Cambios de estado y calores latentes. Metabolismo animal y termodinámica. Regulación térmica en los seres vivos.

### **Competencias:**

Además de las descritas en el apartado 3 como genéricas, el alumno debe adquirir durante el bloque las siguientes competencias:

- Conocer las bases físicas de la Termodinámica aplicables a la ciencias veterinarias.
- Comprender el funcionamiento del metabolismo animal.
- Entender los procesos de regulación térmica en los seres vivos.

### **Actividades enseñanza-aprendizaje:**

- Clases presenciales: 4 h de clases magistrales.
- Prácticas de laboratorio: 2 sesiones de 2 h sobre el manejo de diferentes aparatos de laboratorio. 1 sesión de 1h de evaluación.
- Resolución de problemas y casos: 1,5 h planteamiento y resolución de problemas con calculadora.

## **Planificación y calendario**

### **Calendario de sesiones presenciales y presentación de trabajos**

Las fechas e hitos clave de la asignatura están descritos con detalle, junto con los del resto de asignaturas del primer curso en el Grado de Veterinaria, en la página Web de la Facultad de Veterinaria (enlace: <http://veterinaria.unizar.es/gradoveterinaria/>). Dicho enlace se actualizará al comienzo de cada curso académico.

## **Bibliografía y referencias complementarias**

**1:**

### *Bibliografía Básica:*

Fernández Oncala, Amada. Química / Amada Fernández Oncala, Carmen Pérez Escribano . 2<sup>a</sup> ed. Madrid [etc.] : MacGraw-Hill, 2005

Hart, Harold. Química orgánica. - 12<sup>a</sup> Madrid [etc.] : McGraw-Hill, 2007

McMurry, John. Química orgánica / John McMurry . 6<sup>a</sup> ed. México : Thomson, imp. 2005

Nyman, C.J.. Problemas de química general y análisis cualitativo / C.J. Nyman y G.B. King ; traducción de A. López-Lago . [1a ed. española] Madrid : AC, D.L.1984

Peterson, W. R.. Formulación y nomenclatura química orgánica : [según la normativa IUPAC] / W.R. Peterson . 16a ed. Barcelona : Edunsa, 1996

Física. Kane, J.W. y Sternheim M.M. 2<sup>a</sup> ed. Ed. Reverté. 2000.

Física para ciencias de la vida. David Jou Mirabent, Josep Enric Llebot Rabagliati y Carlos Pérez García . Madrid : McGraw-Hill, D.L. 2002.

Física para las ciencias de la vida. Alan H. Cromer. Ed. Reverté, 2004.

**2: Bibliografía Complementaria:**

Cálculo. Zill, Dennis G. Grupo Editorial Iberoamericana. 1987.

Física para la Ciencia y la Tecnología. Tipler, P.A. y Mosca, G. Ed. Reverté. 2003.

**3:**

*Sitios web de apoyo:*

Toda la información y materiales sobre la asignatura estarán disponibles de forma actualizada en el Anillo Digital Docente de la Universidad de Zaragoza

## Referencias bibliográficas de la bibliografía recomendada

- Cromer, Alan H.. Física para las ciencias de la vida / Alan H. Cromer ; versión española por José Casas Vázquez . 2<sup>a</sup> ed., reimpr. Barcelona [etc.] : Reverté, 2004 [Parte de Física]
- Fernández Oncala, Amada. Química / Amada Fernández Oncala, Carmen Pérez Escribano . 2<sup>a</sup> ed. Madrid [etc.] : MacGraw-Hill, 2005 [Parte de Química]
- Hart, Harold. Química orgánica / Harold Hart, David J. Hart, Leslie E. Craine . México[etc.] : McGraw-Hill, cop.2007 [Parte de Química]
- Jou i Mirabent, David. Física para ciencias de la vida / David Jou Mirabent, Josep Enric Llebot Rabagliati y Carlos Pérez García . Madrid : McGraw-Hill, D.L. 2002 [Parte de Física]
- Kane, Joseph W.. Física / Joseph W. Kane, Morton M. Sternheim . 2<sup>a</sup>. ed., reimp. Barcelona [etc.] : Reverté, 2004 [Parte de Física]
- McMurry, John. Química orgánica / John McMurry . 6<sup>a</sup> ed. México : Thomson, imp. 2005 [Parte de Química]
- Nyman, C.J.. Problemas de química general y análisis cualitativo / C.J. Nyman y G.B. King ; traducción de A. López-Lago . [1a ed. española] Madrid : AC, D.L.1984 [Parte de Química]
- Peterson, W. R.. Formulación y nomenclatura química orgánica : [según la normativa IUPAC] / W.R. Peterson . 16a ed. Barcelona : Edunsa, 1996 [Parte de Química]
- Tipler, Paul A.. Física para la ciencia y la tecnología. Vol. 1, Mecánica , oscilaciones y ondas, termodinámica / Paul A. Tipler, Gene Mosca ; [coordinador y traductor José Casas-Vázquez ; traductores Albert Bramon Planas ... et al.]. 6<sup>a</sup> ed., 2<sup>a</sup> reimp. Barcelona : Reverté, 2011 [Parte de Física]
- Tipler, Paul A.. Física para la ciencia y la tecnología. Vol. 2, Electricidad y magnetismo, luz / Paul A. Tipler, Gene Mosca ; [coordinador y traductor José Casas-Vázquez ; traductores Albert Bramon Planas ... et al.]. 6<sup>a</sup> ed., 2<sup>a</sup> reimp. Barcelona : Reverté, 2011 [Parte de Física]
- Zill, Denis. Cálculo Iberoamericana, 1987