

CURSOS CERO

Facultad de Veterinaria

**ORGANIZADOS POR EL VICERRECTORADO DE
ESTUDIANTES, EMPLEO Y MOVILIDAD**

DIRIGIDO A ALUMNOS DE 1^{er} CURSO DE GRADOS

OBJETIVO GENERAL. Ayudar a los alumnos a reforzar el nivel de los conocimientos adquiridos en bachillerato

**SE EXPEDIRÁ CERTIFICADO DE APROVECHAMIENTO Y SE
RECONOCERÁN 0,5 CRÉDITOS POR CADA CURSO
SUPERADO**

Septiembre 2019

Se impartirán durante el mes de Septiembre. Consultar horario en el
Centro

Más información en: <http://www.unex.es/cursoscero>

FÍSICA

Matrícula: 15 €

CONTENIDOS

- Tema 1.- MAGNITUDES Y UNIDADES. Magnitudes escalares y vectoriales; Sistemas de unidades; Conversión entre sistemas de unidades
- Tema 2.- CONCEPTOS BÁSICOS DE MECÁNICA. Magnitudes fundamentales en mecánica; Leyes de Newton; Trabajo, energía y potencia.
- Tema 3.- CONCEPTOS BÁSICOS DE ELECTRICIDAD. Magnitudes fundamentales en electricidad; Elementos básicos de circuitos eléctricos; Ley de Ohm.
- Tema 4.- CONCEPTOS BÁSICOS DE VIBRACIONES Y ONDAS. Elementos y descripción del movimiento armónico simple; Movimiento ondulatorio.

DURACIÓN: 12.5 horas (mínimo de 7 h presenciales)

PROFESORES: Conrado Miró Rodríguez y Antonio Baeza Espasa

QUÍMICA

Matrícula: 15 €

CONTENIDOS

- Tema 1.- Introducción a la Estructura de la Materia: El átomo. El sistema periódico. Símbolos atómicos. Propiedades periódicas: número atómico, masa atómica, electronegatividad y afinidad electrónica. Elementos y compuestos. Introducción al enlace químico.
- Tema 2.- Formulación y nomenclatura de compuestos químicos: Introducción y nomenclatura de sustancias inorgánicas. Sustancias binarias. Sustancias terciarias. Sustancias cuaternarias. Introducción a la formulación y nomenclatura de compuestos orgánicos. Serie homóloga y grupos funcionales
- Tema 3.- Disoluciones, expresión de concentración y transformación de unidades: Conceptos básicos: masa, mol y fórmula química. Disoluciones y formas de expresar la concentración. Operaciones de transformación de unidades.
- Tema 4.- Reacciones Químicas y Cálculos Estequiométricos: Ecuaciones y reacciones químicas. Estequiometría y cálculos en reacciones completas. Balance de materia y balance de carga.

DURACIÓN: 12.5 horas (mínimo de 7 h presenciales)

PROFESORES: Ana María Gómez Neo, Guadalupe Silvero Enríquez, Jesús Díaz Álvarez y Carlos Fernández Marcos