



FONDO EUROPEO DE  
DESARROLLO  
REGIONAL



UNIÓN EUROPEA



unileon.es

CURSOS

cero



2020

universidad  
de león

CURSO CERO DE QUÍMICA  
PARA TITULACIONES DE GRADO  
EN CIENCIAS EXPERIMENTALES

04/09/2020 - 25/09/2020

Información y matrícula

Universidad de León  
Unidad de Extensión Universitaria y Relaciones Institucionales.  
Av. Facultad de Veterinaria, 25. 24004 · LEÓN.  
Tel. 987 291 961 y 987 293 372 · Fax 987 291 963.  
e-mail: ulesci@unileon.es  
<http://www.unileon.es/extensionuniversitaria>

universidad  
de león

ula

## **CURSO CERO DE QUÍMICA PARA TITULACIONES DE GRADO EN CIENCIAS EXPERIMENTALES**

### **DIRECTORES:**

María Ángeles Castro Sastre. Profesora. Escuela de Ingenierías Industrial, Informática y Aeroespacial. Universidad de León.

Roberto López González. Profesor. Facultad de Ciencias Biológicas y Ambientales. Universidad de León.

Fernando José Pereira García. Profesor. Facultad de Ciencias Biológicas y Ambientales. Universidad de León.

### **LUGAR:**

A distancia

### **FECHAS:**

04/09/2020 - 25/09/2020

### **HORARIO:**

Online

### **DURACIÓN:**

20 h

### **NÚMERO DE ALUMNOS:**

Mínimo: 0 y Máximo: 80

### **TASAS:**

- Ordinaria: 20€
- Alumnos matriculados en otro Curso Cero: 10€

### **DESTINATARIOS:**

Alumnos de nuevo ingreso en los Grados de Biología, Biotecnología, Ciencias Ambientales y Ciencia y Tecnología de los Alimentos.

### **CRÉDITOS DE LIBRE CONFIGURACIÓN:**

0 créditos ECTS

### **OBJETIVOS:**

Repasar, afianzar y completar algunos conceptos fundamentales y básicos, ya estudiados en el Bachillerato y en la Formación Profesional, relacionados con la Química y su lenguaje, proporcionando bases metodológicas que faciliten el estudio de la Química de primer curso de Grado.

### **PROGRAMA:**

#### **MÓDULO I: ESTRUCTURA DE LA MATERIA (3 h.)**

Estructura atómica. Teorías atómicas.

Enlace químico. Estructura molecular.

#### **MÓDULO II: FORMULACIÓN EN QUÍMICA (5 h.)**

Formulación y nomenclatura inorgánica: compuestos binarios, compuestos ternarios y funciones compuestas.

Formulación y nomenclatura orgánica:

hidrocarburos y grupos funcionales.

#### **MÓDULO III: DISOLUCIONES Y ESTEQUIOMETRÍA (6 h.)**

Disoluciones y mezclas. Concentración de disoluciones. Preparación de disoluciones.

Cálculos estequiométricos. Rendimiento de reacción.

#### **MÓDULO IV: EQUILIBRIO QUÍMICO (6 h.)**

Equilibrio químico. Constante de equilibrio.

Equilibrios ácido-base.

Equilibrios de precipitación.

Equilibrios de oxidación-reducción.

### **PROFESORADO:**

María Ángeles Castro Sastre. Profesora. Escuela de Ingenierías Industrial, Informática y Aeroespacial. Universidad de León.

Roberto López González. Profesor. Facultad de Ciencias Biológicas y Ambientales. Universidad de León.

Fernando José Pereira García. Profesor. Facultad de Ciencias Biológicas y Ambientales. Universidad de León.