



ESCUELA POLITÉCNICA SUPERIOR

Diligencia para hacer constar que las siguientes páginas de este documento se corresponden con la información que consta en la Secretaria de la Escuela Politécnica Superior de la Universidad de Sevilla relativa al programa oficial de la asignatura “Química General” (2000005) del curso académico “2019-2020”, de los estudios de “Grado en Ingeniería Eléctrica”.

M<sup>a</sup> Eugenia de Medina Hernández

Responsable de Administración de Centro

<b>Código Seguro De Verificación</b>	AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==	<b>Fecha</b>	29/11/2019
<b>Firmado Por</b>	EUGENIA DE MEDINA HERNANDEZ		
<b>Url De Verificación</b>	<a href="https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==">https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==</a>	<b>Página</b>	1/5





PROGRAMA DE LA ASIGNATURA  
**Química General**

Datos básicos de la asignatura	
<b>Titulación:</b>	Grado en Ingeniería Eléctrica
<b>Año plan de estudio:</b>	2010
<b>Curso implantación:</b>	2019-20
<b>Centro responsable:</b>	Escuela Politécnica Superior
<b>Nombre asignatura:</b>	Química General
<b>Código asignatura:</b>	2000005
<b>Tipología:</b>	TRONCAL / FORMACIÓN BÁSICA
<b>Curso:</b>	1
<b>Periodo impartición:</b>	Anual
<b>Créditos ECTS:</b>	6
<b>Horas totales:</b>	150
<b>Área/s:</b>	Ingeniería Química
<b>Departamento/s:</b>	Ingeniería Química

Objetivos y competencias
<b>OBJETIVOS:</b>  ¿Adquisición de una visión general y estructurada de la Química como disciplina científica.  ¿Conocimiento de la terminología básica, las leyes y los conceptos fundamentales de la Química.  ¿Conocimiento de la estructura atómica y molecular.  ¿Capacidad de realización de cálculos estequiométricos.  ¿Capacidad de relacionar los conocimientos adquiridos con las propiedades de los elementos y sus compuestos.  ¿Capacidad de relacionar la Química con aspectos técnicos, sociales, medioambientales y de actualidad
<b>COMPETENCIAS:</b>

<b>Código Seguro De Verificación</b>	AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==	<b>Fecha</b>	29/11/2019
<b>Firmado Por</b>	EUGENIA DE MEDINA HERNANDEZ		
<b>Url De Verificación</b>	<a href="https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==">https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==</a>	<b>Página</b>	2/5





PROGRAMA DE LA ASIGNATURA  
**Química General**

Competencias específicas:

E04: Capacidad para comprender y aplicar los principios de conocimientos básicos de la química general, química orgánica e inorgánica y sus aplicaciones en la ingeniería.

Competencias genéricas:

G01: Capacidad para la resolución de problemas (Se entrena de forma intensa).

G04: Capacidad de aplicar los conocimientos en la práctica (Se entrena de forma moderada).

G07: Capacidad de análisis y síntesis (Se entrena débilmente).

G14: Sensibilidad por temas medioambientales (Se entrena de forma moderada).

G15: Capacidad para el razonamiento crítico (Se entrena de forma moderada).

### Contenidos o bloques temáticos

Conocimientos básicos de la química general, química orgánica e inorgánica.

Aplicaciones de la química a la ingeniería industrial.

#### MÓDULO I: LA TRANSFORMACIÓN QUÍMICA.

- Introducción. Átomos, moléculas e iones.
- Las reacciones químicas. Estequiometría.
- Reacciones en disolución acuosa.
- Termoquímica. Reacciones de combustión.

Código Seguro De Verificación	AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==	Fecha	29/11/2019
Firmado Por	EUGENIA DE MEDINA HERNANDEZ	Página	3/5
Url De Verificación	<a href="https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==">https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==</a>		





PROGRAMA DE LA ASIGNATURA  
**Química General**

- Electroquímica.

MÓDULO II: ESTRUCTURA DE LA MATERIA.

- Estructura atómica.
- Clasificación periódica de los elementos.
- El enlace químico.
- Estados físicos de la materia. Cambios de estado.

MÓDULO III: APLICACIONES DE LA QUÍMICA EN LA INGENIERÍA.

- Compuestos inorgánicos de interés industrial.
- Compuestos orgánicos de interés industrial

**Actividades formativas y horas lectivas**

Actividad	Horas	Créditos
A Clases Teóricas	30	3
C Clases Prácticas en aula	15	1,5
E Prácticas de Laboratorio	10	1
G Prácticas de Informática	5	0,5

**Metodología de enseñanza-aprendizaje**

Clases teóricas

¿Clases expositivas teórico/prácticas con apoyo de medios audiovisuales.

¿Estudio y asimilación de la teoría, con apoyo del material publicado en la WebCT.

Clases de problemas

Código Seguro De Verificación	AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==	Fecha	29/11/2019
Firmado Por	EUGENIA DE MEDINA HERNANDEZ	Página	4/5
Url De Verificación	<a href="https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==">https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==</a>		





PROGRAMA DE LA ASIGNATURA  
**Química General**

Realización de problemas procedentes de la bibliografía recomendada o suministrados a modo de boletines por parte del profesor

Prácticas de Laboratorio

En pequeños grupos se realizarán prácticas de laboratorio.

Seminarios

En pequeños grupos se impartirán clases teóricas de formulación inorgánica y orgánica y se realizarán ejercicios prácticos.

**Sistemas y criterios de evaluación y calificación**

**EVALUACIÓN FINAL ÚNICA:** El alumno realizará un único examen escrito que incluirá cuestiones teóricas y problemas de todos los contenidos impartidos en la asignatura durante el cuatrimestre.

**EVALUACIÓN CONTINUA:** El sistema de evaluación continua comprenderá, al menos, dos exámenes parciales escritos que constarán de preguntas de teoría y de problemas. Además, se podrán incluir diversas actividades evaluables.

Para aprobar la evaluación continua será necesario superar los exámenes parciales, participar en las actividades y las prácticas de laboratorio de la asignatura.

Código Seguro De Verificación	AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==	Fecha	29/11/2019
Firmado Por	EUGENIA DE MEDINA HERNANDEZ	Página	5/5
Url De Verificación	<a href="https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==">https://pfirma.us.es/verifirma/code/AgZPMtyvDPUMzcAgVMz4Vw==</a>		

