



ESCUELA POLITÉCNICA SUPERIOR

Diligencia para hacer constar que las siguientes páginas de este documento se corresponden con la información que consta en la Secretaría de Dirección de la Escuela Politécnica Superior de la Universidad de Sevilla relativa al programa oficial de la asignatura **QUÍMICA GENERAL** del curso académico **2011-2012** de los estudios de **DOBLE GRADO EN INGENIERÍA ELÉCTRICA E INGENIERÍA ELECTRÓNICA INDUSTRIAL**.

Regina M<sup>a</sup> Nicaise Fito

Gestora de Centro

Código:PFIRM6250723320bHNZL6X22Qsj0Ak.  
Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: <https://pfirma.us.es/verifirma>

FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	16/05/2018
ID. FIRMA	PFIRM6250723320bHNZL6X22Qsj0Ak	PÁGINA	1/4



**PROGRAMA DE LA ASIGNATURA  
"Química General"**

Doble Grado en Ingeniería Eléctrica e Ingeniería Electrónica Industrial

Departamento de Ingeniería Química

Escuela Politécnica Superior

**DATOS BÁSICOS DE LA ASIGNATURA**

<b>Titulación:</b>	Doble Grado en Ingeniería Eléctrica e Ingeniería Electrónica Industrial
<b>Año del plan de estudio:</b>	2010
<b>Centro:</b>	Escuela Politécnica Superior
<b>Asignatura:</b>	Química General
<b>Código:</b>	2150005
<b>Tipo:</b>	Troncal/Formación básica
<b>Curso:</b>	1º
<b>Período de impartición:</b>	Cuatrimestral
<b>Ciclo:</b>	0
<b>Área:</b>	Ingeniería Química (Area responsable)
<b>Horas :</b>	150
<b>Créditos totales :</b>	6.0
<b>Departamento:</b>	Ingeniería Química (Departamento responsable)
<b>Dirección física:</b>	Facultad de Química , Calle Profesor García González
<b>Dirección electrónica:</b>	<a href="http://www.us.es/centrosdptos/departamentos/departamento_l061">http://www.us.es/centrosdptos/departamentos/departamento_l061</a>

**OBJETIVOS Y COMPETENCIAS**

**Objetivos docentes específicos**

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.

**Competencias:**

**Competencias transversales/genéricas**

Resolución de problemas  
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).

Curso de entrada en vigor: 2011/2012

1 de 3

Código:PFIRM6250723320bHNZL6X22Qsj0Ak.  
Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: <https://pfirma.us.es/verifirma>

FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	16/05/2018
ID. FIRMA	PFIRM6250723320bHNZL6X22Qsj0Ak	PÁGINA	2/4

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

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

### 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.

### CONTENIDOS DE LA ASIGNATURA

Conocimientos básicos de la química general, química orgánica e inorgánica. Aplicaciones de la química a la ingeniería.

#### MÓDULO I: LA TRANSFORMACIÓN QUÍMICA.

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

#### Relación de actividades de primer cuatrimestre

##### Clases teóricas

---

**Horas presenciales:** 30.0

**Horas no presenciales:** 45.0

##### Metodología de enseñanza-aprendizaje:

Clases teóricas: Clases expositivas teórico/prácticas con apoyo de medios audiovisuales.  
Estudio y asimilación de la teoría con apoyo de material publicado en la WebCT

##### Competencias que desarrolla:

Capacidad para comprender y aplicar los conocimientos básicos de la química general, química orgánica e inorgánica y sus aplicaciones a la ingeniería industrial.  
Sensibilidad por temas medio ambientales.

##### Clases de problemas

---

**Horas presenciales:** 15.0

**Horas no presenciales:** 22.5

##### Metodología de enseñanza-aprendizaje:

Clases de problemas: Realización de problemas procedentes de la bibliografía recomendada o suministrados a modo de boletines por el profesor/a

##### Competencias que desarrolla:

Capacidad para la resolución de problemas.  
Capacidad de aplicar los conocimientos en la práctica.  
Capacidad de análisis y síntesis.  
Capacidad para el razonamiento crítico.

Código:PFIRM6250723320bHNZL6X22Qsj0Ak. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: <a href="https://pfirma.us.es/verifirma">https://pfirma.us.es/verifirma</a>			
FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	16/05/2018
ID. FIRMA	PFIRM6250723320bHNZL6X22Qsj0Ak	PÁGINA	3/4

### Cuestionarios de autoevaluación

---

**Horas presenciales:** 5.0

**Horas no presenciales:** 7.5

**Metodología de enseñanza-aprendizaje:**

Realización en pequeños grupos de ejercicios de auto evaluación. Capacidad de aplicar los conocimientos en la práctica.  
Capacidad de análisis y síntesis.  
Capacidad para el razonamiento crítico.

**Competencias que desarrolla:**

Capacidad para la resolución de problemas.  
Capacidad de aplicar los conocimientos en la práctica.  
Capacidad de análisis y síntesis.  
Capacidad para el razonamiento crítico.

### Exposiciones y seminarios

---

**Horas presenciales:** 10.0

**Horas no presenciales:** 15.0

**Metodología de enseñanza-aprendizaje:**

Clases en pequeños grupos de resolución de problemas y de casos prácticos sencillos, así como demostraciones de laboratorio.

**Competencias que desarrolla:**

Capacidad para la resolución de problemas.  
Capacidad de aplicar los conocimientos en la práctica.  
Capacidad de análisis y síntesis.  
Capacidad para el razonamiento crítico.

### Clases teóricas

---

**Horas presenciales:** 0.0

**Horas no presenciales:** 0.0

## SISTEMAS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y CALIFICACIÓN

### Sistema de Evaluación Continua:

---

El sistema de evaluación continua comprende las siguientes pruebas objetivas:

\* Examen final

El examen final de la asignatura constará de preguntas de teoría, de problemas y teórico-prácticas y supondrá hasta el 50% de la nota final.

A esta nota se le sumará la adquirida en el resto de pruebas sólo si se alcanza una nota mínima de un 4 (calificado este examen sobre 10).

\* Examen escrito de problemas.

El alumno deberá superar un examen de problemas. Esta actividad supondrá hasta el 20% de la nota final.

\* Cuestionarios de autoevaluación

El alumno deberá realizar los cuestionarios de evaluación que le serán propuestos periódicamente. La realización de este tipo de pruebas supondrá hasta un 20% de la nota final.

\* Evaluación de Seminarios

El alumno realizará cuestionarios para evaluar los contenidos teóricos y/o prácticos impartidos en las sesiones de grupos reducidos. La realización de estas pruebas supondrá hasta un 10% de la nota final.

### Sistema de Evaluación de una Única Prueba

---

El alumno realizará una única prueba para evaluar todos los contenidos impartidos durante el curso. (Prueba objetiva)  
Esta prueba incluye teoría y problemas y supondrá el 100% de la nota final.

Código:PFIRM6250723320bHNZL6X22Qs j0Ak. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: <a href="https://pfirma.us.es/verifirma">https://pfirma.us.es/verifirma</a>			
FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	16/05/2018
ID. FIRMA	PFIRM6250723320bHNZL6X22Qs j0Ak	PÁGINA	4/4