

ANX-PR/CL/001-01

GUÍA DE APRENDIZAJE

ASIGNATURA

65001056 - Química II

PLAN DE ESTUDIOS

06GE - Grado En Ingeniería Geológica

CURSO ACADÉMICO Y SEMESTRE

2024/25 - Segundo semestre

Índice

Guía de Aprendizaje

1. Datos descriptivos.....	1
2. Profesorado.....	1
3. Conocimientos previos recomendados.....	3
4. Competencias y resultados de aprendizaje.....	4
5. Descripción de la asignatura y temario.....	5
6. Cronograma.....	6
7. Actividades y criterios de evaluación.....	9
8. Recursos didácticos.....	14
9. Otra información.....	14

1. Datos descriptivos

1.1. Datos de la asignatura

Nombre de la asignatura	65001056 - Química II
No de créditos	6 ECTS
Carácter	Obligatoria
Curso	Primer curso
Semestre	Segundo semestre
Período de impartición	Febrero-Junio
Idioma de impartición	Castellano
Titulación	06GE - Grado en Ingeniería Geológica
Centro responsable de la titulación	06 - Escuela Técnica Superior De Ingenieros De Minas Y Energía
Curso académico	2024-25

2. Profesorado

2.1. Profesorado implicado en la docencia

Nombre	Despacho	Correo electrónico	Horario de tutorías *
David Leon Ruiz	420	david.leon.ruiz@upm.es	L - 08:30 - 11:30 X - 08:30 - 11:30 Es recomendable contactar previamente por email.

Isabel Amez Arenillas	427	isabel.amez@upm.es	L - 08:30 - 09:30 J - 15:30 - 16:30 Es recomendable contactar previamente por email
Miguel Izquierdo Diaz	423	miguel.izquierdo@upm.es	L - 15:00 - 18:00 J - 15:00 - 18:00 Es recomendable contactar previamente por e- mail
Maria Jesus Garcia Martinez	421	mj.garcia@upm.es	L - 10:00 - 12:00 M - 10:00 - 12:00 X - 16:00 - 18:00 Es recomendable contactar previamente por e- mail
Jose Laureano Canoyra Lopez	438	laureano.canoira.lopez@up m.es	L - 12:00 - 14:00 J - 12:00 - 14:00 V - 10:30 - 12:30 Es recomendable contactar previamente por e- mail
David Bolonio Martin (Coordinador/a)	426	david.bolonio@upm.es	M - 15:30 - 18:30 J - 15:30 - 18:30 Es recomendable contactar previamente por e- mail
Maria Yolanda Sanchez- Palencia Gonzalez	425	yolanda.sanchezpalencia@u pm.es	L - 11:00 - 14:00 M - 11:00 - 14:00 Es recomendable contactar previamente por e-

			mail
Fernando Barrio Parra	432	fernando.barrio@upm.es	L - 10:00 - 13:00 M - 10:00 - 13:00 Es recomendable contactar previamente por e- mail
Blanca Castells Somoza	422	b.castells@upm.es	L - 15:00 - 17:00 V - 08:00 - 12:00 Es recomendable contactar previamente por e- mail

* Las horas de tutoría son orientativas y pueden sufrir modificaciones. Se deberá confirmar los horarios de tutorías con el profesorado.

3. Conocimientos previos recomendados

3.1. Asignaturas previas que se recomienda haber cursado

- Química I

3.2. Otros conocimientos previos recomendados para cursar la asignatura

- Conocimientos básicos generales de física y matemáticas

- Conocimientos básicos generales de Química, incluyendo, como mínimo, conocimientos de formulación-nomenclatura química, ajuste de reacciones y cálculos estequiométricos, Sistema Internacional de unidades y su aplicación

4. Competencias y resultados de aprendizaje

4.1. Competencias

CG1 - Conocer y aplicar conocimientos de ciencias y tecnologías básicas a la práctica de la Ingeniería Geológica.

CG10 - Creatividad.

CG2 - Poseer capacidad para diseñar, desarrollar, implementar, gestionar y mejorar productos, sistemas y procesos en los distintos ámbitos geológicos, usando técnicas analíticas, computacionales o experimentales apropiadas.

CG3 - Aplicar los conocimientos adquiridos para identificar, formular y resolver problemas dentro de contextos amplios y multidisciplinarios, siendo capaces de integrar conocimientos, trabajando en equipos multidisciplinarios.

CG6 - Poseer habilidades de aprendizaje que permitan continuar estudiando a lo largo de la vida para su adecuado desarrollo profesional.

4.2. Resultados del aprendizaje

RA201 - Aplicar métodos químicos experimentales y deducir resultados de experimentos.

RA200 - Aplicar los conocimientos generales de Química a la resolución de problemas relacionados con la Ingeniería en Tecnología Minera.

RA202 - Relacionar datos experimentales con teorías y conceptos de química en situaciones sencillas.

5. Descripción de la asignatura y temario

5.1. Descripción de la asignatura

El objetivo de la asignatura es homogeneizar los conocimientos de química general de alumnos de muy diversa procedencia y proporcionar los conocimientos básicos de química necesarios para abordar los estudios de grado en Ingeniería Geológica.

5.2. Temario de la asignatura

1. Cinética Química
2. Equilibrio químico
3. Equilibrios iónicos
4. Equilibrios redox
5. Química Orgánica

6. Cronograma

6.1. Cronograma de la asignatura *

Sem	Actividad tipo 1	Actividad tipo 2	Tele-enseñanza	Actividades de evaluación
1	Cinética Química Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Cinética Química Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
2	Cinética Química Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Cinética Química/Equilibrios químicos Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
3	Equilibrios químicos Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	P1 Cinética química Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio P1 Cinética química Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación		P1 Cinética química EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20
4	Equilibrios químicos Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Equilibrios químicos Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
5	Equilibrios ácido base Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral	P2 Equilibrios químicos Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio P2 Equilibrios químicos Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación		P2 Equilibrios químicos EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20
6	Equilibrios ácido base Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas Equilibrios ácido base Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			

7	Equilibrios ácido base Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas Equilibrios ácido base Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
8	Equilibrios ácido base Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	P3 Equilibrios ácido base Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio P3 Equilibrios ácido-base Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación		P3 Equilibrios ácido base EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20
9	Equilibrios redox Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas Equilibrios redox Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
10	Equilibrios redox Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas Equilibrios redox Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
11	Equilibrios redox Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas Equilibrios redox Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
12	Química Orgánica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral	P4 Equilibrios redox Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio P4 Equilibrios redox Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación		P4 Equilibrios redox EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20
13	Química Orgánica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Química Orgánica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
14	Química Orgánica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Química Orgánica Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			

15	Química Orgánica Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	P5 Química Orgánica Duración: 02:00 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio		
16				
17				Examen global de teoría y problemas EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 03:00

Para el cálculo de los valores totales, se estima que por cada crédito ECTS el alumno dedicará dependiendo del plan de estudios, entre 26 y 27 horas de trabajo presencial y no presencial.

7. Actividades y criterios de evaluación

7.1. Actividades de evaluación de la asignatura

7.1.1. Evaluación (progresiva)

Sem.	Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
3	P1 Cinética química	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG3 CG1 CG2
5	P2 Equilibrios químicos	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG1 CG2 CG3
8	P3 Equilibrios ácido base	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG2 CG1 CG3
12	P4 Equilibrios redox	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG1 CG2 CG3
17	Examen global de teoría y problemas	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	60%	4 / 10	CG2 CG1 CG3 CG6 CG10

7.1.2. Prueba evaluación global

Sem	Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
3	P1 Cinética química	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG3 CG1 CG2
5	P2 Equilibrios químicos	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG1 CG2 CG3

8	P3 Equilibrios ácido base	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG2 CG1 CG3
12	P4 Equilibrios redox	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	CG1 CG2 CG3
17	Examen global de teoría y problemas	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	60%	4 / 10	CG2 CG1 CG3 CG6 CG10

7.1.3. Evaluación convocatoria extraordinaria

Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
Prueba global de prácticas	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	01:00	40%	/ 10	CG1 CG2 CG3
Examen Global de Teoría y Problemas	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	60%	4 / 10	CG1 CG2 CG3 CG6 CG10

7.2. Criterios de evaluación

PRÁCTICAS DE LABORATORIO OBLIGATORIAS:

1. Las prácticas de laboratorio son Actividades Obligatorias No Recuperables.
2. La asistencia a las prácticas de laboratorio durante el curso académico es OBLIGATORIA para poder obtener el aprobado en la asignatura.
3. A comienzo de curso se publicarán las fechas de prácticas y de recuperación de las mismas en Moodle. En caso de que sufran alguna modificación, se comunicará a los estudiantes con al menos 3 días de antelación a través de Moodle.
4. Únicamente podrán acudir a la recuperación de las prácticas aquellos estudiantes que no hayan podido asistir durante las fechas asignadas por causas sobrevenidas y justificadas mediante la documentación pertinente (aquellas indicadas en el artículo 21 de la normativa de evaluación de la UPM). No se admitirá ninguna otra causa no sobrevenida (por ejemplo viajes planificados).
5. Las calificaciones de laboratorio obtenidas durante el curso se emplearán en el cómputo de las calificaciones obtenidas por evaluación progresiva y evaluación global. En caso de no haber obtenido una calificación media de 5 en las prácticas, los alumnos podrán evaluarse globalmente de las mismas durante la convocatoria extraordinaria. En todas las convocatorias, es obligatoria la realización de las prácticas durante el curso para poder aprobar la asignatura.
6. Las pruebas de laboratorio se realizarán durante las respectivas sesiones de prácticas y se evaluarán los contenidos relacionados con las mismas, siendo materia de examen común la formulación orgánica y la preparación de disoluciones. El contenido de las prácticas deberá estudiarse previamente a través de los contenidos vistos en las clases de teoría, guiones y vídeos de prácticas.
7. Las pruebas de laboratorio se resolverán en las clases presenciales, por lo que no se publicará su solución en la página Moodle de la asignatura.
8. La calificación obtenida en prácticas se conservará entre cursos consecutivos, no siendo obligatoria la realización de las prácticas para aquellos alumnos que hayan realizado los laboratorios durante el curso anterior. Sin embargo, la realización de la primera práctica conllevará la obligatoriedad de realizar el resto de prácticas en el grupo asignado durante el curso académico.
9. El bloque de prácticas de laboratorio no tiene nota mínima.

10. Las prácticas de laboratorio evalúan los resultados de Aprendizaje RA201 y RA202.

11. El cómputo total de las prácticas de laboratorio será del 40% de la calificación sobre el total en todas las modalidades de evaluación (progresiva y global) y convocatorias (ordinaria y extraordinaria).

12. La no realización de las prácticas durante el curso conllevará la calificación de No Presentado en las convocatorias ordinaria y extraordinaria.

EVALUACIÓN PROGRESIVA y GLOBAL:

1. Todos los alumnos serán evaluados por el mismo método que considerará la calificación obtenida durante el curso en las pruebas de prácticas (evaluación progresiva, RA201 y RA202) y una prueba escrita (examen global de teoría y problemas, RA200).

2. El examen global de teoría y problemas consistirá en dos pruebas. Cada una de ellas evaluará los Temas 1-3 y 4-5 respectivamente. La calificación del examen global se calculará ponderando ambas pruebas, contando la prueba de los Temas 1-3 el 54 % y la prueba de los temas 4-5 el 46 %. Este examen tiene una nota mínima de 4/10. En caso de no superarse esta nota mínima, la asignatura se calificará con la nota ponderada obtenida si esta nota fuese menor que 4 o con un 4 si la nota ponderada fuese igual o mayor a 4. La fecha de la prueba coincidirá con la fecha oficial de examen de convocatoria ordinaria, publicada en la web de la ETSI de Minas y Energía.

3. La convocatoria ordinaria se aprobará cuando la media ponderada de las pruebas de laboratorio (40 %) y el examen global de teoría y problemas (60 %) sea igual o superior a 5, siempre que se obtenga una calificación superior a 4 en el examen de teoría y problemas siendo un requisito indispensable haber realizado todas las prácticas de laboratorio.

4. En caso de no haber obtenido una calificación final igual o superior a 5 en la convocatoria ordinaria, los estudiantes podrán conservar, para la convocatoria extraordinaria del presente curso, las calificaciones obtenidas en cada parte del examen de teoría y problemas siempre y cuando cada una de estas sea igual o superior a 5. No se conservarán las calificaciones en futuros cursos.

5. Los profesores podrán informar al coordinador sobre la excelencia, participación o proactividad del alumnado durante las clases teóricas y laboratorios. El coordinador se reserva el derecho de subir la nota final hasta 0,5 puntos sobre el global en estos casos.

EVALUACIÓN C. EXTRAORDINARIA:

1. La evaluación en convocatoria extraordinaria será análoga a la progresiva y global.
2. En esta convocatoria se conservarán las calificaciones de prácticas obtenidas durante el curso.
3. En caso de haber obtenido una calificación inferior a 5 en las pruebas de laboratorio, los estudiantes podrán optar por preservar su nota o volver a evaluarse en un examen global de laboratorio. En este último caso sólo se considerará la nota obtenida en la convocatoria extraordinaria.
4. Los estudiantes que hayan obtenido calificaciones superiores o iguales a 5 en alguna de las pruebas de evaluación progresiva / global (Temas 1-3 y/o Temas 4-5) en c. ordinaria, podrán conservar estas calificaciones en la convocatoria extraordinaria del presente curso, no siendo necesario que realicen las pruebas de esos bloques. No se conservarán las calificaciones en futuros cursos.
5. La fecha de ambas pruebas (examen global de laboratorio y examen de teoría y problemas) coincidirá con la fecha de evaluación extraordinaria (fecha oficial de examen de convocatoria extraordinaria, publicada en la web de la ETSI de Minas y Energía).
6. Los estudiantes aprobarán la asignatura en convocatoria extraordinaria cuando la ponderación de las notas de prácticas y los exámenes de teoría y problemas sea igual o superior a 5.

8. Recursos didácticos

8.1. Recursos didácticos de la asignatura

Nombre	Tipo	Observaciones
Plataforma Moodle	Recursos web	Plataforma Moodle: asignatura Química II. En la misma se hace referencia y vínculos a otros recursos web.
Equipos de laboratorio	Equipamiento	Material de laboratorio diverso: Placas de calefacción, centrifugadoras, balanzas electrónicas, espectroscopios...
Chang, R., (2017): "Química", 12ª edición, Ed. McGraw-Hill, 1168 pp.	Bibliografía	Libro de texto

9. Otra información

9.1. Otra información sobre la asignatura

La asignatura está relacionada con el ODS 3.9 (reducir sustancialmente el número de muertes y enfermedades producidas por productos químicos peligrosos y la contaminación del aire, el agua y el suelo) y el ODS 12.4 (lograr la gestión ecológicamente racional de los productos químicos y de todos los desechos a lo largo de su ciclo de vida, de conformidad con los marcos internacionales convenidos, y reducir de manera significativa su liberación a la atmósfera, el agua y el suelo a fin de reducir al mínimo sus efectos adversos en la salud humana y el medio ambiente).