



UNIVERSIDAD
POLITÉCNICA
DE MADRID

PROCESO DE
COORDINACIÓN DE LAS
ENSEÑANZAS PR/CL/001



E.T.S. de Ingenieros de Minas y
Energía

ANX-PR/CL/001-01

GUÍA DE APRENDIZAJE

ASIGNATURA

65001056 - Química Ii

PLAN DE ESTUDIOS

06TM - Grado En Ingeniería En Tecnología Minera

CURSO ACADÉMICO Y SEMESTRE

2022/23 - 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.....	15
9. Otra información.....	15

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	06TM - Grado en Ingeniería en Tecnología Minera
Centro responsable de la titulación	06 - Escuela Técnica Superior De Ingenieros De Minas Y Energía
Curso académico	2022-23

2. Profesorado

2.1. Profesorado implicado en la docencia

Nombre	Despacho	Correo electrónico	Horario de tutorías *
Isabel Amez Arenillas	427	isabel.amez@upm.es	L - 08:30 - 09:30 J - 15:30 - 16:30 Es recomendable contactar previamente por email

Jose Laureano Canoyra Lopez	438	laureano.canoira.lopez@up m.es	J - 09:00 - 12:00 V - 10:30 - 13:30 Es recomendable contactar previamente por e- mail
Miguel Izquierdo Diaz	423	miguel.izquierdo@upm.es	M - 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
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
Lucia Arevalo Lomas	411	lucia.arevalo@upm.es	M - 11:00 - 13:00 X - 11:00 - 13:00 J - 11:00 - 13:00 Es recomendable contactar previamente por email.
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.

* 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

CG 1 - Conocer y aplicar conocimientos de ciencias y tecnologías básicas a la práctica de la Tecnología Minera.

CG 10 - Creatividad.

CG 2 - Poseer capacidad para diseñar, analizar, calcular, proyectar, construir, mantener, conservar, explotar, desarrollar, implementar, gestionar y mejorar productos, sistemas y procesos en los distintos ámbitos de las Tecnologías Mineras, usando técnicas analíticas, computacionales o experimentales apropiadas, incluyendo la función de asesoría en estos campos.

CG 3 - 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.

CG 6 - Poseer habilidades de aprendizaje que permitan continuar estudiando a lo largo de la vida para su adecuado desarrollo profesional

4.2. Resultados del aprendizaje

RA238 - Aplicar métodos químicos experimentales y deducir resultados de experimentos.

RA239 - Relacionar datos experimentales con teorías y conceptos de química en situaciones sencillas.

RA237 - Aplicar los conocimientos generales de Química a la resolución de problemas relacionados con la Ingeniería en Tecnología Minera.

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 en Tecnología Minera.

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 en aula	Actividad en laboratorio	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	Cinética química Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio		P1 Cinética química EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación continua y sólo prueba final 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	Equilibrios químicos Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio		P2 Equilibrios químicos EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación continua y sólo prueba final 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	Equilibrios ácido base Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio		P3 Equilibrios ácido base EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación continua y sólo prueba final 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			Cinética química Equilibrios químicos Equilibrios ácido base y de precipitación EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Presencial Duración: 01:30
12	Química Orgánica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral	Equilibrios redox Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio		P4 Equilibrios redox EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación continua y sólo prueba final 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	Química Orgánica Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio		P5 Química orgánica EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación continua y sólo prueba final Presencial Duración: 00:20
16				
17				Equilibrios redox. Química Orgánica EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Presencial Duración: 01:30 Toda la materia EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación sólo prueba final 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.

* El cronograma sigue una planificación teórica de la asignatura y puede sufrir modificaciones durante el curso derivadas de la situación creada por la COVID-19.

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	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
5	P2 Equilibrios químicos	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
8	P3 Equilibrios ácido base	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
11	Cinética química Equilibrios químicos Equilibrios ácido base y de precipitación	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	01:30	38%	/ 10	CG 3 CG 6 CG 10
12	P4 Equilibrios redox	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
15	P5 Química orgánica	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
17	Equilibrios redox. Química Orgánica	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	01:30	32%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3 CG 6 CG 10

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	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
5	P2 Equilibrios químicos	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
8	P3 Equilibrios ácido base	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
12	P4 Equilibrios redox	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
15	P5 Química orgánica	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
17	Toda la materia	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	70%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3 CG 6 CG 10

7.1.3. Evaluación convocatoria extraordinaria

Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
P1 Cinética química	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
P2 Equilibrios químicos	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
P3 Equilibrios iónicos	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
P4 Equilibrios redox	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3

P5 Química orgánica	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	6%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3
Toda la materia	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	70%	/ 10	CG 1 CG 2 CG 3 CG 6 CG 10

7.2. Criterios de evaluación

PRÁCTICAS DE LABORATORIO OBLIGATORIAS:

- Las prácticas de laboratorio son Actividades Obligatorias No Recuperables.
- La asistencia a las prácticas de laboratorio durante el curso académico es OBLIGATORIA para obtener el aprobado en la asignatura.
- Durante el curso se les facilitarán fechas de prácticas y de recuperación de las mismas (anunciadas durante la presentación de la asignatura con al menos 14 días de antelación)
- Únicamente podrán acudir a la recuperación de las prácticas aquellos estudiantes que no hayan podido acudir durante las fechas asignadas por causas sobrevenidas y justificadas mediante la documentación pertinente.
- Las calificaciones de laboratorio obtenidas durante el curso se emplearán en el cómputo de las calificaciones obtenidas por evaluación progresiva, evaluación global y evaluación en convocatoria extraordinaria, siendo obligatorio en todos los casos haber realizado las prácticas durante el curso.
- 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.
- 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. La calificación a considerar en las convocatorias ordinaria y/o extraordinaria será la obtenida en el curso académico presente.

- Las prácticas no tienen nota mínima, por lo que no se realizarán exámenes de recuperación durante el curso.
- Las prácticas de laboratorio evalúan los resultados de Aprendizaje RA238 y RA239.
- El cómputo total de las prácticas de laboratorio será del 30% de la calificación sobre el total en todas las modalidades de evaluación (progresiva y global) y convocatorias (ordinaria y extraordinaria).
- La no realización de las prácticas durante el curso conllevará la calificación de No Presentado en las convocatorias ordinaria y extraordinaria.

EVALUACIÓN PROGRESIVA:

- La evaluación progresiva consistirá en la realización de dos exámenes teórico-prácticos que evalúan el resultado de Aprendizaje RA237.
- La primera prueba evaluará los contenidos de los temas 1, 2 y 3. Su fecha se comunicará durante la presentación de la asignatura (con al menos 14 días de antelación).
- La segunda prueba evaluará el contenido de los temas 4 y 5. Su fecha coincidirá con la fecha de evaluación global (fecha oficial de examen de convocatoria ordinaria, publicada en la web de la ETSI de Minas y Energía).
- La primera prueba tiene un peso del 38% y la segundo de un 32% sobre el cómputo global.
- En caso de no haber obtenido una calificación igual o superior a 5 en el primer parcial, los estudiantes podrán volverse a evaluar el día de la fecha oficial de convocatoria ordinaria.
- Los estudiantes aprobarán la asignatura en convocatoria ordinaria por evaluación progresiva cuando la ponderación de las notas de prácticas y los exámenes parciales sea igual o superior a 5.
- En caso de no haber superado la asignatura en convocatoria ordinaria, los estudiantes podrán conservar la calificación de los exámenes parciales hasta la convocatoria extraordinaria del presente curso (no se conservarán las calificaciones en futuros cursos) siempre y cuando ésta haya sido igual o superior a 5.

EVALUACIÓN GLOBAL:

- La evaluación global consistirá en la realización de dos exámenes teórico-prácticos que evalúan el resultado de Aprendizaje RA237.

- La primera prueba evaluará los contenidos de los temas 1, 2 y 3.
- La segunda prueba evaluará el contenido de los temas 4 y 5.
- La fecha de ambas pruebas coincidirá con la fecha de evaluación global (fecha oficial de examen de convocatoria ordinaria, publicada en la web de la ETSI de Minas y Energía).
- La primera prueba tiene un peso del 38% y la segunda de un 32% sobre el cómputo global.
- Los estudiantes aprobarán la asignatura en convocatoria ordinaria por evaluación global cuando la ponderación de las notas de prácticas y los exámenes parciales sea igual o superior a 5.
- En caso de no haber superado la asignatura en convocatoria ordinaria, los estudiantes podrán conservar la calificación de las pruebas de evaluación global hasta la convocatoria extraordinaria del presente curso (no se conservarán las calificaciones en futuros cursos) siempre y cuando ésta haya sido igual o superior a 5.

EVALUACIÓN C. EXTRAORDINARIA:

- La evaluación global consistirá en la realización de dos exámenes teórico-prácticos que evalúan el resultado de Aprendizaje RA237.
- La primera prueba evaluará los contenidos de los temas 1, 2 y 3.
- La segunda prueba evaluará el contenido de los temas 4 y 5.
- La fecha de ambas pruebas 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).
- La primera prueba tiene un peso del 38% y la segunda de un 32% sobre el cómputo global.
- Los estudiantes aprobarán la asignatura en convocatoria extraordinaria cuando la ponderación de las notas de prácticas y los exámenes parciales sea igual o superior a 5.
- Los estudiantes que hayan obtenido calificaciones superiores o iguales a 5 en alguna de las pruebas de evaluación progresiva o global, podrán conservar estas calificaciones, no siendo necesario que realicen las pruebas de esos bloques. En caso de presentarse se considerará la mayor de las notas obtenidas.



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 (Para 2030, 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 (Para 2020, 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).