



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

65001055 - Química I

PLAN DE ESTUDIOS

06MM - Grado En Ingeniería Mineralúrgica Y Metalúrgica De Materias Primas

CURSO ACADÉMICO Y SEMESTRE

2024/25 - Primer semestre

Índice

Guía de Aprendizaje

1. Datos descriptivos.....	1
2. Profesorado.....	1
3. Conocimientos previos recomendados.....	3
4. Competencias y resultados de aprendizaje.....	3
5. Descripción de la asignatura y temario.....	4
6. Cronograma.....	6
7. Actividades y criterios de evaluación.....	9
8. Recursos didácticos.....	13
9. Otra información.....	14

1. Datos descriptivos

1.1. Datos de la asignatura

Nombre de la asignatura	65001055 - Química I
No de créditos	6 ECTS
Carácter	Obligatoria
Curso	Primer curso
Semestre	Primer semestre
Período de impartición	Septiembre-Enero
Idioma de impartición	Castellano
Titulación	06MM - Grado en Ingeniería Mineralúrgica y Metalúrgica de Materias Primas
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 *
Pablo Segarra Catusus	625	pablo.segarra@upm.es	L - 09:00 - 11:00 M - 16:00 - 18:00 J - 09:00 - 11:00 Es recomendable contactar previamente por e-mail.

Fernando Barrio Parra (Coordinador/a)	432	fernando.barrio@upm.es	L - 10:00 - 13:00 M - 10:00 - 13:00 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 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.
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.
Isabel Amez Arenillas	427	isabel.amez@upm.es	L - 08:30 - 09:30 J - 15:30 - 16:30 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 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

El plan de estudios Grado en Ingeniería Mineralúrgica y Metalúrgica de Materias Primas no tiene definidas asignaturas previas recomendadas para esta asignatura.

3.2. Otros conocimientos previos recomendados para cursar la asignatura

- 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.

- Conocimientos básicos generales de física y matemáticas.

4. Competencias y resultados de aprendizaje

4.1. Competencias

C1 - Comprender y utilizar los principios de la extracción de materias primas de origen mineral. TIPO: Competencias

C2 - Comprender y aplicar el diseño, operación y mantenimiento de plantas de preparación y tratamiento de minerales, rocas industriales, rocas ornamentales y residuos. TIPO: Competencias

HAB10 - Poseer habilidades de aprendizaje que permitan continuar estudiando a lo largo de la vida para su adecuado desarrollo profesional. TIPO: Habilidades o destrezas

HAB11 - Utilizar la creatividad para resolver problemas de ingeniería. TIPO: Habilidades o destrezas

HAB12 - Capacidad para comprender y aplicar los principios de los conocimientos básicos de la química general, química orgánica e inorgánica, y sus aplicaciones en la ingeniería. TIPO: Habilidades o destrezas

HAB8 - Aplicar los conocimientos adquiridos para identificar, formular y resolver problemas dentro de contextos amplios y multidisciplinares, siendo capaces de integrar conocimientos, trabajando en equipos multidisciplinares.

TIPO: Habilidades o destrezas

4.2. Resultados del aprendizaje

RA67 - Relacionar datos experimentales con teorías y conceptos de química en situaciones sencillas

RA66 - Aplicar métodos químicos experimentales y deducir resultados de experimentos

RA65 - Aplicar los conocimientos generales de Química a la resolución de problemas relacionados con la Ingeniería

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. Estequiometría

- 1.1. Unidades SI. Concepto de mol y n° de Avogadro
- 1.2. Cálculos de concentración de disoluciones
- 1.3. Reacciones químicas y cálculos estequiométricos
- 1.4. Estequiometría doble

2. Termoquímica

- 2.1. Energía, calor y trabajo. Tipos de procesos
- 2.2. Principios de termodinámica
- 2.3. Energía interna, entalpía, entropía y energía libre de Gibbs

3. Estados de agregación de la materia

- 3.1. Gases

- 3.2. Líquidos y diagramas de fases
- 3.3. Propiedades coligativas de las disoluciones
- 4. Estructura de la materia
 - 4.1. Teoría cuántica
 - 4.2. Propiedades periódicas
- 5. Enlace químico
 - 5.1. Enlace iónico
 - 5.2. Enlace covalente
 - 5.3. Enlace metálico
 - 5.4. Enlaces intermoleculares
 - 5.5. Sólidos y cristalografía

6. Cronograma

6.1. Cronograma de la asignatura *

Sem	Actividad tipo 1	Actividad tipo 2	Tele-enseñanza	Actividades de evaluación
1	T1 Estequiometría Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral T1 Estequiometría Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
2	T1 Estequiometría Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral T1 Estequiometría Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
3	T1 Estequiometría Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral T1 Estequiometría Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
4	T2 Termoquímica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral	P1 Preparación de disoluciones Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio Prueba presencial de laboratorio #1 Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación		P1 Preparación de disoluciones EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20
5	T2 Termoquímica Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas T2 Termoquímica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
6	T2 Termoquímica Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas T2 Termoquímica Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			

7	<p>T3 Estados de agregación de la materia Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p>	<p>P2 Termoquímica Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p> <p>Prueba presencial de laboratorio #2 Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación</p>		<p>P2 Termoquímica EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20</p>
8	<p>T3 Estados de agregación de la materia Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>T3 Estados de agregación de la materia Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			
9	<p>T3 Estados de agregación de la materia Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>T3 Estados de agregación de la materia Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			
10	<p>T3 Estados de agregación de la materia Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p> <p>T4 Estructura de la materia Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p>			
11	<p>T4 Estructura de la materia Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	<p>P3 Propiedades coligativas Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p> <p>Prueba presencial de laboratorio #3 Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación</p>		<p>P3 Propiedades coligativas EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20</p>
12	<p>T4 Estructura de la materia Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>T4 Estructura de la materia Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>			
13	<p>T5 Enlace químico Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p>	<p>P4 Destilación Duración: 01:40 PL: Actividad del tipo Prácticas de Laboratorio</p> <p>Prueba presencial de laboratorio #4 Duración: 00:20 OT: Otras actividades formativas / Evaluación</p>		<p>P4 Destilación EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas Evaluación Progresiva y Global Presencial Duración: 00:20</p>

14	T5 Enlace químico Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
	T5 Enlace químico Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
15	T5 Enlace químico Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas			
	T5 Enlace químico Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
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
4	P1 Preparación de disoluciones	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
7	P2 Termoquímica	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
11	P3 Propiedades coligativas	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
13	P4 Destilación	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
17	Examen global de teoría y problemas	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	60%	4 / 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2

7.1.2. Prueba evaluación global

Sem	Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
-----	-------------	-----------	------	----------	-----------------	-------------	------------------------

4	P1 Preparación de disoluciones	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
7	P2 Termoquímica	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
11	P3 Propiedades coligativas	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
13	P4 Destilación	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	00:20	10%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
17	Examen global de teoría y problemas	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	60%	4 / 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2

7.1.3. Evaluación convocatoria extraordinaria

Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
Examen Global de Teoría y Problemas	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	60%	4 / 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2

Prueba Global de Prácticas	EP: Técnica del tipo Examen de Prácticas	Presencial	01:00	40%	/ 10	HAB10 HAB11 HAB12 HAB8 C1 C2
----------------------------	--	------------	-------	-----	------	---

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 poder obtener el aprobado en la asignatura.
- Las fechas de prácticas previstas son: Práctica 1: 24/09/2024 (GITM) // Práctica 2: 15/10/2024 (GITM) // Práctica 3: 12/11/2024 (GITM) // Práctica 4: 26/11/2024 (GITM). Las prácticas se realizarán en horario de clase.
- Las Recuperaciones de prácticas para alumnos que no hayan podido acudir por causas sobrevenidas y justificadas según artículo 21 de la normativa de evaluación de la UPM se realizan de 14:00 a 15:30 en las siguientes fechas: Prácticas 1 y 2: 30/10/2024. Prácticas 3 y 4: 18/12/2024
- En caso de que las fechas sufran alguna modificación, se comunicará a los estudiantes con al menos 3 días de antelación a través de Moodle.
- 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).
- 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.
- Las pruebas de laboratorio se realizarán durante las respectivas sesiones de prácticas y se evaluarán los contenidos teóricos y prácticos relacionados con las mismas, siendo materia de examen común la formulación inorgánica 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.

9. 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.
10. 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.
11. El bloque de prácticas de laboratorio no tiene nota mínima.
12. Las prácticas de laboratorio evalúan los resultados de Aprendizaje **RA66** y **RA67 (GITM)**.
13. 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).
14. La no realización de las prácticas durante el curso conllevará la calificación de **No Presentado** en las convocatorias ordinaria y extraordinaria.
15. La modalidad de examen será de prueba escrita, incluyendo cuestiones de teoría y problemas relacionados con la práctica.

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, RA66 y RA67) y una prueba escrita (examen global de teoría y problemas, RA65).
2. El examen global de teoría y problemas consistirá en dos pruebas (de 1:30 h de duración). Cada una de ellas evaluará los Temas 1 y 2 y 3 a 5 respectivamente. La calificación del examen global se calculará ponderando ambas pruebas al 50%. 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 y el examen global de teoría y problemas 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 y 2 y/o Temas 3-5) 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 I. En la misma se hace referencia y vínculos a otros recursos web y ejercicios de autoevaluación.
Equipos de laboratorio	Equipamiento	Material de laboratorio diverso, aparato de destilación, balanzas electrónicas, placas calefactoras
Chang, R. (2017). Química, 12 ^a edición, Ed. McGraw-Hill, 1168 pp.	Bibliografía	Libro de texto

9. Otra información

9.1. Otra información sobre la asignatura

Para las tutorías telemáticas se emplearán la plataforma **Teams**.

La asignatura estaría 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).