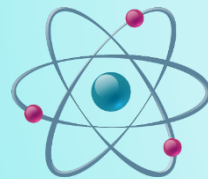


BIENVENIDOS A QUÍMICA DEL PETRÓLEO Y DEL GAS

CARRERA DE INGENIERÍA EN PETRÓLEO – UNCuyo – 2026



FUNDAMENTACIÓN DE LA ASIGNATURA



Ubicación

- Segundo año de Ingeniería en Petróleo
- Bloque de Tecnologías Básicas



Articulación con otras materias

- Basada en Química General e Inorgánica
- Aporta conocimientos clave para el Ciclo Superior



Objetivo formativo

- Estudio de compuestos del carbono y sus propiedades fisicoquímicas.
- Aplicación en procesos del petróleo y gas natural

EXPECTATIVAS DE LOGRO



Al acreditar el espacio curricular, las y los estudiantes serán capaces de:

- Conocer la química del carbono, los compuestos que este constituye y sus reacciones más comunes para la comprensión de los diferentes procesos del petróleo y del gas.
- Relacionar la química del carbono con los diferentes procesos en el contexto de la ingeniería en petróleo.
- Conocer y comprender el impacto social y ambiental de los materiales empleados en la industria.
- Evidenciar estrategias personales de formación que contribuyan al logro de la autonomía en el aprendizaje.
- Comunicar sus ideas y conocimientos de forma fluida y gramaticalmente correcta, utilizando en sus producciones orales y escritas el lenguaje específico de la disciplina.
- Aplicar estrategias de trabajo en equipo a la resolución de actividades vinculadas al aprendizaje de la disciplina.

EQUIPO DOCENTE

Química del Petróleo y del Gas

GO

ADJUNTO

Gabriela Ohanian

gabriela.ohanian@ingenieria.uncuyo.edu.ar

LF

JTP

Liliana Ferrer

liliana.ferrer@ingenieria.uncuyo.edu.ar

CN

JTP

Carolina Narvarte

[carolina.narvarte@ingenieria.uncuyo.edu.
ar](mailto:carolina.narvarte@ingenieria.uncuyo.edu.ar)

AN

JTP

Adriana Narvarte

[adriana.narvarte@ingenieria.uncuyo.edu.
ar](mailto:adriana.narvarte@ingenieria.uncuyo.edu.ar)

CONTENIDOS

UNIDAD 1

Introducción a los
compuestos orgánicos

UNIDAD 2

Isomería

UNIDAD 3

Hidrocarburos
alifáticos

UNIDAD 4

Hidrocarburos
aromáticos

UNIDAD 5

Compuestos
halogenados y
nitrogenados

UNIDAD 6

Alcoholes, fenoles y
éteres

UNIDAD 7

Compuestos
carbonílicos

UNIDAD 8

Polímeros

UNIDAD 9

Petróleo. Composición.
Clasificación

UNIDAD 10

Propiedades de los
crudos

UNIDAD 11

Impurezas en el crudo y
tratamiento

UNIDAD 12

Gas natural



CRONOGRAMA DE ACTIVIDADES

Clases Teórico-Prácticas			
Martes		Miércoles	
Fecha	Tema	Fecha	Tema
04-08	Unidad 1. Conceptos generales. Nomenclatura	05-08	Unidad 1. Nomenclatura
11-08	Unidad 1. Nomenclatura.	12-08	Unidad 1. Nomenclatura
18-08	Primer Parcial.	19-08	Unidad 1. Estructura de los compuestos orgánicos
25-08	Unidad 2. Isomería	26-08	Unidad 2. Isomería. L1
01-09	Unidad 3. Hidrocarburos, Alcanos y Ciclo alcanos.	02-09	Unidad 3. Hidrocarburos, Alquenos y Alquinos.
08-09	Unidad 4. Hidrocarburos Aromáticos.	09-09	Unidad 4. Hidrocarburos Aromáticos. L2
15-09	Segundo Parcial.	16-09	Unidad 5. Compuestos halogenados

Unidad 5. Compuestos nitrogenados	23-09	Unidad 6. Alcoholes, Fenoles, Éteres.
Unidad 6 Alcoholes, Fenoles y Éteres	30-09	Unidad 7 Compuestos carbonílicos. Aldehídos y Cetonas.
Tercer Parcial	07-10	Unidad 7: Compuestos carbonílicos. Ácidos Carboxílicos.
Unidad 7 Compuestos carbonílicos. Ácidos Carboxílicos.	14-10	Unidad 8. Polímeros. L3
Unidad 8. Polímeros	21-10	Unidad 9: Petróleo. Composición química. L4
Cuarto Parcial	28-10	Unidad 10. Propiedades de los crudos L5
Unidad 11: Impurezas en el petróleo crudo y tratamiento	04-11	Unidad 12. Gas Natural Recuperación de parciales
Repaso	11-11	Evaluación Integradora para promocionar. Evaluación Global para regularizar

HORARIOS DE LA ASIGNATURA

HORARIOS DE CURSADO PRESENCIAL



Mañana

Martes 11 a 13 hs

Miércoles 9 a 13 hs

HORARIOS DE CONSULTA:

En la **sección avisos** del aula virtual encontrarán los horarios disponibles y la modalidad en la que brindará consulta cada docente

METODOLOGÍA DE ENSEÑANZA



- Clases presenciales teórico – prácticas.
- Trabajos prácticos de laboratorio

• Métodos:

Métodos expositivos

Los contenidos disciplinares se encuentran en el aula virtual. Durante las clases, los docentes harán una introducción a los temas de la unidad.

Métodos de aplicación

- Actividades de resolución de ejercicios y problemas
- Actividades experimentales.

AULA VIRTUAL

<https://aulaabierta.ingenieria.uncuyo.edu.ar>



QUÍMICA PETRÓLEO Y DEL GAS 2026



Comunicación: novedades e información importante



Equipo docente y horarios de clases de consulta



Información General: Horarios y aulas de cursado, cronograma y programa de la asignatura

Química del Petróleo y del Gas- 2026

Curso Participantes Calificaciones Competencias

INFORMACION GENERAL

COMUNICACIÓN

MATERIALES DEL CURSO

INFORMACION GENERAL

Equipo Docente/Consultas

Cursado

📁 INFORMACION GENERAL

AULA VIRTUAL

QUÍMICA PETRÓLEO Y DEL GAS 2026

Química del Petróleo y del Gas- 2026

Curso Participantes Calificaciones Competencias

INFORMACION GENERAL

COMUNICACIÓN

MATERIALES DEL CURSO

MATERIALES DEL CURSO

Material de cátedra

Unidad 1

Laboratorio

📁 MATERIALES DEL CURSO

➡ **Materiales de la cátedra:** guía de trabajos prácticos, compendio de reacciones químicas y material bibliográfico de consulta

➡ **Unidades:** Power point de clases, apuntes, videos propios y algunos seleccionados de otras fuentes, actividades, etc. Deben ser recursos de consulta permanente por parte de los estudiantes.

➡ **Laboratorio:** Guías, evaluaciones y toda información importante

EVALUACIONES

- **4 evaluaciones parciales de carácter práctico.**
- **Cada evaluación se aprueba con un mínimo del 60 %.**
- **Se pueden recuperar hasta dos (2) evaluaciones parciales.**
- Las calificaciones obtenidas en las recuperaciones son **de carácter sustitutivo.**
- **Recuperación Global para regularizar:** destinada a quienes no alcancen las condiciones para regularizar la asignatura. Se aprueba con un mínimo del **60 %.**
- **Evaluación Integradora:** destinada a quienes reúnan las condiciones para acceder a la promoción sin examen final. Se aprueba con un mínimo del **60 %.**

Todos los parciales, las recuperaciones y la evaluación integradora son escritos



CONDICIONES

REGULARIDAD

El estudiante debe cumplir con las siguientes obligaciones:

- Aprobación de las actividades experimentales con un 60 % o más.
- Aprobación de las cuatro **evaluaciones parciales** o sus recuperatorios con 60% o más o la Recuperación Global con 60 %.

INASISTENCIAS

Para regularizar y promocionar la asignatura debe acreditar el **80% de asistencia** a clases.

PROMOCIÓN

El estudiante deberá cumplir con los siguientes requisitos:

- Aprobación de las actividades experimentales con un 60 % o más.
- Aprobación de las cuatro **evaluaciones parciales** o sus recuperatorios con 60% o más.
- Aprobación de la **evaluación integradora** con 60% o más

La calificación definitiva de la materia promovida por el estudiante, se obtiene del siguiente promedio:



$\text{Nota final} = 0,45 \text{ Ev. Integradora} + 0,35 \text{ Prom. de parciales} + 0,20 \text{ Act. experimentales}$

EXAMEN FINAL

- **Alumnos regulares:** obtenida la regularidad, el alumno queda habilitado para rendir el examen final.
- **Alumnos libres:** Se admite la inscripción para rendir examen final a estudiantes libres por insuficiencia (*no haber cumplido con las condiciones para alcanzar la regularidad*), por vencimiento de la vigencia de la regularidad y por pérdida de regularidad por haber rendido 4 veces la asignatura. El estudiante en alguna de estas condiciones de libre debe rendir un examen escrito de carácter teórico-práctico. Es requisito para acceder a este examen haber cursado el espacio, realizado al menos el 75% de los trabajos prácticos de laboratorio.

El examen final es a programa abierto.

BIBLIOGRAFÍA

Titulo	Autor /es	Editorial	Año de Edición	Ejemplares Disponibles	Sitios digitales
Química Orgánica	Morrison R., Boyd R.	Addison-Weasley Iberoamericana	1998	10	
Química Orgánica	Yurkanis Bruice, P	Pearson Education	2007	3	
Química Orgánica	Klein	Médica Panamericana	2013	0	
Química Orgánica	McMurry, John	Cengage Learning	2012	4	
The Chemistry and Technology of Petroleum	Speight, J.G.	CRC Press	2014	0	

AHORA SI.... COMENCAMOS!

<https://aulaabierta.ingenieria.uncuyo.edu.ar/>

CREDITS: This presentation template was created by
Slidesgo, including icons by **Flaticon**, infographics & images
by **Freepik**

