

# SÍLABO Química Ambiental

Código	ASUC01508	8	Carácter	Obligatorio
Prerrequisito	Química 2			
Créditos	4	4		
Horas	Teóricas	2	Práctica s	4
Año académico	2022			

#### I. Introducción

Química Ambiental es una asignatura obligatoria de especialidad que se ubica en el cuarto periodo académico de la Escuela Profesional de Ingeniería Ambiental y tiene como prerrequisito a Química 2. Es prerrequisito de la asignatura Contaminación y Monitoreo Ambiental. Desarrolla a nivel intermedio las competencias transversales: Conocimientos de Ingeniería y Experimentación; y, a un nivel inicial la competencia específica Análisis de Problemas. En virtud de lo anterior, su relevancia reside en desarrollar en el estudiante la capacidad de examinar el origen, transporte, reacciones, efectos y destino de las especies químicas en los sistemas ambientales.

Los contenidos generales que la asignatura desarrolla son los siguientes: Química de la atmósfera. Química de la antropósfera. Química del agua. Bioquímica ambiental. Contaminación y tratamiento del agua. Geoquímica y química del suelo. Química verde y Ecología industrial. Energía sustentable. Química ambiental de los residuos peligrosos. Toxicología ambiental. Análisis químico de: aguas residuales, desechos sólidos, gases contaminantes, materiales biológicos y xenobióticos.

### II. Resultado de aprendizaje de la asignatura

Al finalizar la asignatura, el estudiante será capaz de describir y examinar las condiciones químicas del ambiente y los procesos químicos que ocurren dentro y entre las cinco esferas ambientales: biósfera, antropósfera, hidrósfera, atmósfera y geósfera.



## III. Organización de los aprendizajes

, Química o	Unidad 1 ambiental, Análisis químico y Química de la atmosfera	Duración en horas	24	
	Al finalizar la unidad, el estudiante será	a capaz de	describir y	
Resultado de aprendizaje	examinar los efectos ambientales debido a las actividades humanas			
de la unidad:	sobre la atmósfera.			
	-Química Ambiental y Química de la antr	oposfera		
Ejes temáticos:	-Fundamentos de Análisis Químico Ambiental			
	-Química de la atmósfera			

Contar	Unidad 2 ninación y tratamiento de aguas	Duración en horas	24	
Resultado de aprendizaje de la unidad:	Al finalizar la unidad, el estudiante será capaz de explicar el análisis de las diferentes causas de contaminación y tipos de tratamiento que se realizan al recurso agua.			
Ejes temáticos:	Química del agua y la hidrósfera Introducción a la bioquímica ambiental Contaminación y tratamiento del agua			

Unidad 3 Geoquímica y química del suelo, Química verde y Energía sustentable		Duración en horas	24	
Resultado de aprendizaje de la unidad:	Al finalizar la unidad, el estudiante será capaz describir la composición y dinámica de los elementos químicos en el suelo y las interacciones entre contaminantes orgánicos o inorgánicos, además examinará los fundamentos de la química verde, ecología industrial y energía sustentable, proponiendo acciones viables factibles de implementación en una industria o empresa.			
Ejes temáticos:	-Geoquímica y química del suelo -Química verde y Ecología industrial -Energía sustentable			



_	Unidad 4 ambiental, Química de los residuos os y Contaminantes xenobióticos	Duración en horas	24	
Resultado de aprendizaje de la unidad:	Al finalizar la unidad, el estudiante será capaz de explicar el analisis de las condiciones químicas de la toxicología ambiental, los residuos peligrosos y contaminantes xenobióticos, así como su mitigación.			
Ejes temáticos:	-Toxicología ambiental -Química ambiental de los residuos peligrosos -Química de los contaminantes xenobióticos			

#### IV. Metodología

## a. Modalidad presencial:

La asignatura requiere el desarrollo de teoría y prácticas en laboratorio, el componente teórico será iniciado por el estudiante a través de revisión de información que el docente implementará en el aula virtual, este proceso será motivado con evaluaciones que el docente realizará en clases o mediante el aula virtual. Las actividades se llevan a cabo mediante los siguientes criterios:

- Desarrollo de talleres
- Trabajos colaborativos
- Análisis y solución de casos y ejercicios
- Debates
- Exposiciones (del profesor y de los estudiantes)
- Desarrollo de un proyecto de investigación de duración semestral

El componente práctico se realizará mediante el desarrollo de análisis en el laboratorio, entrega de informes de prácticas y análisis de casos en los que se pondrá en práctica el aprendizaje colaborativo.



## V. Evaluación

## Modalidad presencial

Rubros	Unidad a evaluar	Fecha	Entregable/Instrumento	Peso Total
Evaluación de entrada	Prerrequisito	Primera sesión	Prueba mixta	0 %
Consolidado 1 C1	1	Semana 1-4	Evaluación teórico-práctica/ <b>Prueba mixta</b> Trabajo práctico – avance del proyecto/ <b>Rúbrica de evaluación</b>	20.07
	2	Semana 5-7	Evaluación teórico-práctica/ <b>Prueba mixta</b> Trabajo práctico – avance del proyecto/ <b>Rúbrica de evaluación</b>	20 %
Evaluación parcial <b>EP</b>	1 y 2	Semana 8	Prueba de desarrollo	25 %
Consolidado 2 C2	3	Semana 9-12	- Evaluación teórico-práctica/ <b>Prueba mixta</b> Trabajo práctico – avance del proyecto/ <b>Rúbrica de evaluación</b>	20 %
	4	Semana 13- 15	- Evaluación teórico-práctica/ <b>Prueba mixta</b> Trabajo práctico – avance del proyecto/ <b>Rúbrica de evaluación</b>	
Evaluación final <b>EF</b>	Todas las unidades	Semana 16	Trabajo práctico – presentación del proyecto final/Rúbrica de evaluación proyecto final	35 %
Evaluación sustitutoria *	Todas las unidades	Fecha posterior a la evaluación final	Prueba desarrollo	

<sup>\*</sup> Reemplaza la nota más baja obtenida en los rubros anteriores.

## **Modalidad Semipresencial**

Rubros	Unidad por evaluar	Fecha	Entregable/Instrumento	Peso parcial	Peso Total
Evaluación de entrada	Prerrequisito	Primera sesión	– Evaluación teórico-práctica/ <b>Prueba mixta</b>	0%	
Consolidado			– Actividades virtuales	15%	
l C1	1 y 2	Semana 1 - 3	- Trabajo práctico – avance del proyecto/ <b>Rúbrica de evaluación</b>	85%	20%
Evaluación parcial <b>EP</b>	1 y 2	Semana 4	– Evaluación teórico-práctica/ Prueba de desarrollo	25%	70
Consolidado			– Actividades virtuales	15%	
2 <b>C2</b>	3 y 4	Semana 5 - 7	- Trabajo práctico – avance del proyecto/ <b>Rúbrica de evaluación</b>	85%	20%
Evaluación final <b>EF</b>	Todas las unidades	Semana 8	- Trabajo práctico – presentación del proyecto final/ <b>Rúbrica de</b> <b>evaluación</b>	35%	00
Evaluación sustitutoria *	Todas las unidades	Fecha posterior a la evaluación final	– Aplica		

<sup>\*</sup> Reemplaza la nota más baja obtenida en los rubros anteriores.



#### PF = C1 (20 %) + EP (25 %) + C2 (20 %) + EF (35 %)

## VI. Bibliografía Básica

Manahan, S. (2014). Química ambiental: principios básicos de química ambiental en español. Chemchar Research Columbia. <a href="https://bit.ly/3j0aaic">https://bit.ly/3j0aaic</a>

#### Complementaria:

Baird, C. (2004). Química Ambiental. 2ª ed. Barcelona, España: Ed. Reverte S.A.C. Manahan, S. (2014). Química ambiental: principios básicos de química ambiental en español. Columbia: ChemChar.

### VII. Recursos digitales

- Ciencia desde la casa: "Composición química de la atmósfera: Una mirada desde las moléculas"
  - https://youtu.be/zewGl 9DZ9U
- Introducción a tratamiento de aguas <a href="https://youtu.be/yK7ZbVs6cP0">https://youtu.be/yK7ZbVs6cP0</a>
- Energía hacia la sustentabilidad. | Jesús Antonio del Río Portilla | TEDxCuauhtémoc https://youtu.be/ZfD2JKwDDIY
- Toxicología ambiental
   https://youtu.be/ s5QvHu6bpQ