

# UNIVERSIDAD NACIONAL DEL CALLAO

FACULTAD DE INGENIERÍA AMBIENTAL Y DE RECURSOS NATURALES

# ESCUELA PROFESIONAL DE INGENIERÍA AMBIENTAL Y DE RECURSOS NATURALES

#### **SILABO**

#### I. DATOS GENERALES

1.1 Asignatura : QUIMICA ORGANICA

1.2Código: EE 1021.3Condición: Obligatorio1.4Requisito: EG 101

1.5  $N^{\circ}$  de horas de clase : T=2 , P=2 , L= 2

1.6 N° de Créditos : 4
1.7 Ciclo : II
1.8 Semestre académico : 2022- A
1.9 Duración : 17 semanas

1.10 Docente : Mtra. Ing. MARÍA LUCILA GABRIEL GASPAR

#### II. SUMILLA

La Asignatura corresponde al área de Estudios Específicos (formativo), es de carácter Teórico –Práctico y experimental. Brinda a los estudiantes los principios guímicos – biológicos.

Contiene los temas: Funciones de la Química del Carbono: Hidrocarburos, Aldehídos, Cetonas, Ácidos Carboxílicos. Sus Combinaciones. Funciones Nitrogenadas. Compuestos Azufrados. Series Cíclicas. Alcaloides, Macromoléculas y supra moléculas. Importancia de los compuestos orgánicos en el campo ambiental. Contaminantes orgánicos persistentes.

#### III. COMPETENCIAS DE LA ASIGNATURA

#### 3.1 Competencia General

Conoce a cabalidad a las sustancias orgánicas, muy importantes en el análisis de todo estudio y proyecto que le permitirá elaborar o evaluar proyectos de inversión para la puesta en valor de los recursos naturales o de ampliación o renovación de la infraestructura productiva, aplicando tecnologías adecuadas que armonicen con el medio ambiente y contribuyan a la generación de empleo. Optimizando los procesos que generan valor, fomentando una cultura de calidad que involucre la participación del personal y la colaboración de los proveedores.

En empresas privadas relacionadas a los sectores minero, petrolero, energético, pesquero, industrial y otras actividades vinculadas con la producción de bienes y servicios; en entidades gubernamentales, relacionadas al campo profesional y brindando los servicios de consultoría y asesoría en materia ambiental.

## 3.2 Competencias de la asignatura

Analiza y aplica los conceptos básicos de la química orgánica, de los trabajos de investigación y de los experimentos realizados en el laboratorio, que permitan al alumno desarrollar en forma competente propuestas frente a la problemática ambiental, utilizando estos conocimientos en el desarrollo de su campo de acción y profesional.

Capacitado para el cálculo, la investigación y la búsqueda de soluciones a los problemas ambientales, previniendo y mitigando en forma eficiente los impactos y riesgos en el ambiente, garantizando la protección ambiental y el desarrollo sostenible; además, fomenta, fortalece y desarrolla trabajos en equipo.

## COMPETENCIAS ESPECÍFICAS, CAPACIDADES Y ACTITUDES

COMPETENCIAS	CAPACIDADES	ACTITUDES
Comprende y aplica la teoría Química sobre el ambiente y desarrollo sustentable; la medición de los cambios en el bienestar individual utilizando los criterios comprender los procesos químicos que se dan en la naturaleza y que muchas veces pasan desapercibidas por el común de la gente.	<ul> <li>Identifica y comprende las principales diferencias entre compuestos orgánicos e inorgánicos, el estudio del átomo de carbono, sus propiedades y la nomenclatura de las funciones de la química orgánica.</li> <li>Analiza y describe la preparación, propiedades, aplicaciones de los hidrocarburos e identifica los impactos a la salud y al medio ambiente.</li> <li>Analiza y describe la preparación,</li> </ul>	<ul> <li>Participa en forma activa en el desarrollo de ejercicios.</li> <li>Participa activamente en los trabajos grupales.</li> <li>Muestra interés, iniciativa</li> </ul>
<ul> <li>Analiza y los cambios cualicuantitativos en el laboratorio. Se calcula además el rendimiento porcentual en la mayoría de ellos.</li> <li>Realiza el análisis de la Política Ambiental; Evalúa los principales contaminantes de origen orgánico y la forma de prevenirlos o minimizarlos.</li> </ul>	propiedades, aplicaciones de los compuestos orgánicos oxigenados y nitrogenados e identifica los impactos a la salud y al medio ambiente.  • Analiza y explica el uso de los recursos energéticos fósiles en la generación de energía e identifica los efectos sobre la salud y medio ambiente; asimismo, distingue los biocombustibles como alternativa energética.	y responsabilidad en los trabajos grupales. • Trabaja en equipo con responsabilidad y respeto.

# IV. PROGRAMACIÓN POR UNIDADES DE APRENDIZAJE

	01. INTRODUC	CCION A L	A QUIMICA	ORGANICA	
Duración: 1 SEMANA  Fecha de inicio: 04/04/2022  Fecha de término: 09/04/2022					09/04/2022
Capacidad de la unidad C E-A E		•	Explica las propiedades del carbono, con ejercicios aplicativos.  Describe los conceptos, utilizando diferentes compuestos orgánicos		
C IF			material bil	O .	o de carbono, utilizando ando modelos moleculares.
Semana	Contenidos conceptuales	Contenidos Procedimentales		Contenido Actitudinal	Indicadores de Evaluación
1	Propiedades del átomo de Carbono.	Desarrolla la importancia de las propiedades físicas y químicas del carbono. Tipos de carbono. Hibridación, carga formal.		Valora la importancia de este curso, fundamental en la formación del lng. Ambiental. Valora la importancia del átomo de carbono.	Investiga temas específicos confrontando contenidos desarrollados en aula. Comunicando por escrito en un informe lo investigado respecto a la importancia del Curso.

Unidad N° 2. HIDROCARBUROS						
Duración: 4 SEMANAS						
Fecha de i	nicio: 11/04/202			Fecha de té	érmino: 07/05/2022	
Capacidad	l de la unidad	C E-		Explica las propiedades fundamentales de los diferentes tipos de hidrocarburos  Conoce las principales reacciones químicas de los hidrocarburos.		
		C IF		Analiza e investiga las difer hidrocarburos saturados e	insaturados.	
Semana	Contenidos conceptuales			tenidos Procedimentales	Contenido Actitudinal	Indicadores de Evaluación
2	ALCANOS	OS Ide sati má esti For dife		ntifica los hidrocarburos urados, sus compuestos e representativos y su uctura y propiedades. mula y nombra los rentes tipos de ocarburos saturados	Muestra iniciativa y predisposición por el aprendizaje.	Explica la importancia de los alcanos en nuestra sociedad.
3	DE ALQUILO dife hid Rei alq		difer hidro Rec alqu	mula y nombra los rentes tipos de ocarburos halogenados onoce los halogenuros de illo, sus propiedades físicas tímicas.	Desarrolla los ejercicios con orden y limpieza.	Define los hidrocarburos halogenados
4	ALQUENOS Y Ide ALQUINOS insa Dib de Est prir		Iden insa Dibu de a Estu princ hidro	ntifica los compuestos nturados. uja isómeros geométricos alquenos udia las reacciones cipales de los ocarburos insaturados	Practica la tolerancia, la solidaridad, y responsabilidad.	Analiza la reactividad de los hidrocarburos no saturados.
5	HIDROCARBU S AROMATICO	-	aron Estu	ntifica los compuesto máticos udia las principales ociones de esta familia	Trabaja con orden y limpieza ,respeta las guías de práctica	Expresa la presencia de los hidrocarburos aromáticos en el medio ambiente.

Unidad No	Unidad N° 03. NOMENCLATURA ORGANICA				
Duración:	2 SEMANAS				
Fecha de	inicio: 09/05/202	2	Fecha de te	érmino: 21 /05 /2022	
Capacidad de la unidad C E-A		Elabora cuadro sinóptico de compuestos orgánicos oxigenados y nitrogenados.			
C IF			Entiende la importancia en identificar a los compuestos orgánicos, nombrándolos y formulándolos.		
Semana	Contenidos conceptuales		Contenidos Procedimentales	Contenido Actitudinal	Indicadores de Evaluación
6	COMPUESTO OXIGENADOS		Formula y nombra los diferentes compuestos orgánicos oxigenados.	Muestra iniciativa y predisposición por el aprendizaje.	Reconoce cualquier compuesto orgánico oxigenado.

7 COMPUESTOS ORGÁNICOS NOTABLES	Formula y nombra sustancias orgánicas con dos o más grupos funcionales	Practica la tolerancia, la solidaridad, y responsabilidad.	Identifica a los compuestos orgánicos notables.
---------------------------------------	--	---	--

SEMANA 08: EXAMEN PARCIAL	
Duración: 1 SEMANA	
Fecha de inicio: 23/05/2022	Fecha de término: 28 /05 /2022

Unidad No	Unidad N° 04, COMPUESTOS OXIGENADOS					
Duración:	Duración: 4 SEMANAS					
Fecha de i	Fecha de inicio: 30/05/2022 Fecha de término: 25 /06 /2022					
Capacidad	l de la unidad	C E-A	Identifica y sabe de las pro	•	de los diferentes	
			compuestos químicos orgá			
		C IF	Investiga la presencia de la	os compuestos oxig	enados en el medio	
	_		ambiente. Su importancia.			
Semana	Contenidos	Conten	dos Procedimentales	Contenido	Indicadores de	
	conceptuales			Actitudinal	Evaluación	
9	ALCOHOLES Y FENOLES	orgánic Adquier formula compue Identific estructu las prop de los oxigena	urales y su influencia sobre piedades físicas y químicas compuestos orgánicos ados.	Muestra iniciativa y predisposición por el aprendizaje.	Define la importancia de los alcoholes y lo diferencia de los fenoles.	
10	ETERES	Nombra éteres. Compre Química Correla	ende sus propiedades.	Desarrolla los ejercicios con orden y limpieza.	Explica los usos que se da a los éteres y el por qué.	
11	ALDEHIDOS Y CETONAS	Recond Escribe cetonas Estudia	ce la función carbonilo y formula aldehídos y las reacciones rísticas de los aldehídos y s.	Practica la tolerancia, la solidaridad, y responsabilidad.	Integra estas dos funciones alrededor de un grupo funcional común.	
12	ACIDOS Y SUS DERIVADOS	química	os. las propiedades físicas y	Trabaja con orden y limpieza ,respeta las guías de práctica	Desarrolla un cuadro de sus derivados, como los esteres.	

Unidad № 05 COMPUESTOS NITROGENADOS				
Duración: 1 SEMANA				
Fecha de inicio: 27/06/2022 Fecha de término: 02 /07 /2022				
Capacidad de la unidad	C E-A	Identifica y conoce de las propiedades de los compuestos		
		orgánicos nitrogenados.		

		C IF	Investiga los compuestos que en los seres vivos.	se generan al asoci	arse las aminas,
Semana	Contenidos conceptuales	Contenid	os Procedimentales	Contenido Actitudinal	Indicadores de Evaluación
13	AMINAS Y AMIDAS	compues esta fami Analiza la influencia de las mis Estudia la	a estructura de las aminas y su sobre las propiedades físicas	Practica la tolerancia, la solidaridad, y responsabilidad.	Elabora técnicas para no confundir a las funciones nitrogenadas entre sí.

Unidad N	06, ENERGIA.	SALUD Y	MEDIO AMBIENTE		
Duración:	2 SEMANA				
	inicio: 04/07/202	2	Fecha de	término: 16/07/2022	
Capacidad de la unidad C E-A		Conoce de la importancia de los derivados del petróleo y de su capacidad contaminante, que se debe atenuar.  Demuestra que algunos COPs en concentraciones extraordinariamente bajas. Pueden afectar funciones biológicas fundamentales.			
		C IF	Investiga los principales con		s que deterioran la
Semana	Contenidos conceptuales		vida, producidos por el homb Contenidos Procedimentales	Contenido Actitudinal	Indicadores de Evaluación
14	PETROLEO Y CARBON MINI	ERAL	Analiza y explica el uso del petróleo y del gas natural como materia prima en la industria química y generación de energía, e identifica los impactos en la salud y medio ambiente.	Muestra iniciativa y predisposición por el aprendizaje.	Da una crítica científica de la contaminación producida por estas sustancias.
15	CONTAMINAN ORGANICOS PERSISTENTE		Identifica los Contaminantes Orgánicos Persistentes (COPs) como sustancias químicas tóxicas, persistentes y bioacumulables en los organismos, causando efectos diversos en la salud humana y en el ambiente.	Practica la tolerancia, la solidaridad, y responsabilidad.	Explica la necesidad de evitar la acumulación de estos contaminantes en el medio ambiente

SEMANA 16: <b>EXAMEN FINAL</b>	
Duración: 01 SEMANA	
Fecha de inicio: 18/07 /2022	Fecha de término: 23/ 07 /2022

SEMANA 17: <b>EXAMEN SUSTITUTORIO</b>	
Duración: 1 SEMANA	
Fecha de inicio: 25/07/2022	Fecha de término: 30/07/2022

#### PRACTICAS DE LABORATORIO:

INDICE DE CONTENIDO	SEMANA
FORMATO DE INFORMES/CUADERNO DE LABORATORIO/	4 *
PRÁCTICAS	
1. NORMAS DE SEGURIDAD y RECONOCIMIENTO DE MATERIALES	8 - 18
2. MODELOS MOLECULARES	24
3. ESTUDIO DE LA LLAMA. ESPECTROS DE EMISIÓN	34
4. ANÁLISIS ELEMENTAL CUALITATIVO DE MATERIAS ORGÁNICAS	42
5. PUNTO DE FUSION Y DE EBULLICION	48
6. HIDROCARBUROS ALIFATICOS SATURADOS E INSATURADOS	54
7. PURIFICACIÓN DE COMPUESTOS SÓLIDOS POR RECRISTALIZACIÓN	63**
8. DESTILACION SIMPLE Y FRACCIONADA	71
9. CARACTERIZACIÓN, EDINTIFICACIÓN DE ALCOHOLES	78
10. EXTRACCION DISCONTINUA	88
11. EXTRACCION CONTINUA	93
12. ANALISIS FUNCIONAL CETONAS ALDEHIDOS Y ÁCIDOS CARBOXÍLICOS	100
13. LIPIDOS Y JABONES	106
14. ANALISIS CROMATOGRAFICO	111
	***

<sup>(\*)</sup> Las pautas se dan la primera semana, pues las asistencias son obligatorias (100%)

#### V. ESTRATEGIAS METODOLÓGICAS

La metodología a utilizar para el logro del aprendizaje de las capacidades que se desarrollará en la asignatura Química Orgánica, con el trabajo autónomo, investigativo y colaborativo, basado en la enseñanza por medio del **sistema sincrónico**, el cuál estimulará la interacción y participación activa entre el docente y estudiante, por medio de videoconferencia del Google Meet que permitirá al docente estar conectado al mismo tiempo, independiente del lugar con sus estudiantes; también se incorpora el **sistema asincrónico** para el análisis, revisión documentaria, tareas, foros, que se llevará a cabo por medio de la plataforma.

#### 1. Contenidos conceptuales:

- Clase magistral
- Método activo participativo

#### 2. Contenido procedimental:

- Lluvias de ideas
- Análisis de la información
- Transformación de la información
- Desarrolla la práctica dirigida
- Desarrolla problemas de aplicación.

#### 3. Contenido actitudinal:

- Participa en las prácticas dirigidas
- Elabora y expone trabajo aplicativo
- Trabaja en equipo.
- Desarrolla el contenido de la Guía de Laboratorio.
- Propone soluciones a la problemática medioambientalista.

<sup>(\*\*)</sup> La semana 7: Examen de Laboratorio y la Semana 8 no hay práctica de laboratorio por ser semana de Exámenes Parciales.

<sup>(\*\*\*)</sup> La semana 15 se tomará el examen final de Laboratorio. La semana 16 se toman exámenes Finales.

#### VI. MATERIALES EDUCATIVOS Y OTROS RECURSOS DIDÁCTICOS

#### • Equipos:

Computadora o laptop.

#### Materiales virtuales:

Se publicará en el Sistema de Gestión Académica-SGA separatas y diapositivas, entre otros; sobre los diferentes temas desarrollados en clase; y listados de ejercicios de los temas a tratar.

#### Acceso a clases virtuales:

Por medio del SGA enlazado con Videoconferencia en Google Meet.

#### Medio de comunicación:

Internet

#### Otros recursos:

Se utilizarán herramientas informáticas para la evaluación de resultados.

#### VII. EVALUACIÓN

En cumplimiento del modelo educativo de la UNAC, el sistema de evaluación curricular consta de cinco criterios:

- a. **EC**: Evaluación de conocimientos 40% (parcial, final y prácticas calificadas)
- b. **EP**: Evaluación de procedimientos 30% (laboratorio, trabajo de campo, etc.)
- c. **EIF**: Evaluación Investigación formativa 15% (concretada en producto acreditable)
- d. **EA**: Evaluación Actitudinal 10%
- e. **EPR**: Evaluación de proyección y responsabilidad social universitaria 5%

**EA**: La evaluación actitudinal se realizará por medio de la participación activa permanente, a través de preguntas no estructuradas, se tomarán en cuenta los siguientes criterios: puntualidad, orden, trato social, presentación, respeto, sentido de cooperación, iniciativa y responsabilidad.

Nota Final = 
$$0.4*EC + 0.30*EP + 0.15*EIF + 0.10*EA + 0.05*EPR$$

#### Consideraciones:

- La escala de calificación es de 00 a 20.
- La nota mínima aprobatoria es once (11).
- Si la nota promedio final obtenida por el estudiante presenta fracción decimal igual a mayor a 0,50 se redondea al entero inmediato superior.
- El estudiante que al final del periodo académico excede el 30% de inasistencia sobre el total de horas de clases programadas será desaprobado en la asignatura.

UNIDA DES	PRODUCTOS ACADÉMICOS	CÓDIGO	PESO	% de la Unidad	INSTRUMENTO DE EVALUACIÓN
	Evaluación de proyección y responsabilidad social universitaria	EPR <sub>1</sub>	5%		Rúbrica
	Evaluación Actitudinal	EA <sub>1</sub>	10%		Rúbrica
1	Evaluación de investigación formativa	EIF <sub>1</sub>	15%	50%	Rúbrica

	Evaluación de procedimientos 1: Laboratorio 1, Trabajos y práctica 1.	EP <sub>1</sub>	30%		Promedio de laboratorio, Listado de ejercicios y problemas.
	Evaluación de conocimientos: Examen parcial	EC <sub>1</sub>	40%		Examen: Listado de preguntas
	Evaluación de proyección y responsabilidad social universitaria	EPR <sub>2</sub>	5%		Rúbrica
	Evaluación Actitudinal	EA <sub>2</sub>	10%		Rúbrica
II	Evaluación de investigación formativa	EIF <sub>2</sub>	15%	50%	Rúbrica
	Evaluación de procedimientos 2: Laboratorio 2,Trabajos y Practica 2	EP <sub>2</sub>	30%		Promedio de Laboratorio 2, Listado de ejercicios y problemas.
	Evaluación de conocimientos: Examen final	EC <sub>2</sub>	40%		Examen: Listado de preguntas

Para aprobar la asignatura se requiere cumplir los siguientes requisitos:

PRIMERA UNIDAD (X1)	SEGUNDA UNIDAD (X2)
0,40*EC <sub>1</sub> + 0,30*EP <sub>1</sub> + 0,10*EA <sub>1</sub> + 0,15*EIF <sub>1</sub> +0,05*EPR <sub>1</sub>	0,40*EC <sub>2</sub> + 0,30*EP <sub>2</sub> +0,10*EA <sub>2</sub> +0,15*EIF <sub>2</sub> +0,05*EPR <sub>2</sub>

#### Donde:

 $EC= (EC_1+EC_2)*0.5; EP= (EP_1+EP_2) *0.5, EA= (EA_1*EA_2) *0.5, EIF= (EIF_1+EIF_2)*0.5, EPR= (EPR_1+EPR_2)*0.5$ 

# NOTA FINAL (NF)

Nota Final=  $0.40 \times EC + 0.30 \times EP + 0.10 \times EA + 0.15 \times EIF + 0.05 \times EPR = (X1 \times 0.5) + (X2 \times 0.5)$ 

Si: 05 < NF < 10.5, el estudiante puede rendir el examen sustitutorio (ES), el mismo que reemplaza la nota del Examen parcial o final, nunca a ambos, y se vuelve a calcular la nota final (NF).

#### VIII. BIBLIOGRAFÍA

#### **BÁSICA**

- 1. Wade, L.G., Química Orgánica, 1993, Segunda edición ED. Prentice HALL México.
- 2. Morrison y Boyd, Química Orgánica teoría y problemas, 1996, Quinta edición, Ed. Addison Wesley, Iberoamericana, México.
- 3. Primo Yufera, E, <u>Química Orgánica Aplicada a la molécula, a la Industria</u>, Tomo I 1996, Ed. Reverté S.A. Barcelona.

#### **DE CONSULTA**

- 1. Wingrove Alan, Química Orgánica, 1991. Ed. DE Harla, México.
- 2. Mc. Murry, Química Orgánica, 1994, Ed. Iberoamérica. México.
- 3. A. Streitwieser, Química Orgánica, 1991, Tercera edición, Ed. McGrau-Hil, México

- 4. Avila Zarraga J.G. <u>Química Orgánica Experimentos con un enfoque ecológico.</u> Dirección General de Publicaciones y Fomento Editorial UNAM. México 2001
- 5. <a href="http://www.quimicaorganica.org/quimica-organica-i.html">http://www.quimicaorganica.org/quimica-organica-i.html</a>
- 6. www.uam.es/departamentos/qorg/docencia\_red/qo/100/lecc.html
- 7. https://es.wikipedia.org/wiki/Qu%C3%ADmica\_org%C3%A1nica
- 8. <a href="http://www.todociencia.com">http://www.todociencia.com</a>

# CRITERIOS A EVALUAR PARA INVESTIGACIÓN FORMATIVA

CDITEDIOC A EVALUAD			TOTAL		
CRITERIOS A EVALUAR	EXC	SAT	ENPRO	INSU	TOTAL
I. TITULO: 1.Evidencia las variables en estudio y unidades de análisis y lugar de estudio.	2	1.5	1	0.5	
II. INTRODUCCIÓN  2. Plantea el propósito de estudio, contextualización del problema y especifica la delimitación temporal y geográfica	3	2	1	0.5	
Selecciona base de datos secundaria y presenta la organización que seguirá el ensayo	2	1.5	1	0.5	
III. DESARROLLO 4. Sistematiza el marco teórico, argumenta el tema a investigar, presenta antecedentes relacionado a las variables de estudio	2	1.5	1	0.5	
Resultados 5. Construye el modelo matemático asociado a las variables del estudio, mediante herramientas informática y ensayos químicos	3	2	1.5	0.5	
6. Evalúa los niveles de contaminación utilizando el modelo matemático realiza estimaciones, interpreta los resultados y realiza la discusión.	3	2	1.5	0.5	
	3	2	1.5	0.5	

IV. CONCLUSIONES: 7. Plantea las conclusiones que responde de manera clara al propósito u objetivo del estudio. Las conclusiones surgen del análisis de los resultados					
V. REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS: 8. Redacta las Referencias Bibliográficas de acuerdo a las normas internacionales APA	2	1.5	1	0.5	
TOTAL PUNTAJE					

EXC: Excelente; SAT: Satisfactorio; ENPRO: En progreso; INSU: Insuficiente



Docente: Mg. Ing. María Lucila Gabriel