

Programa de experiencia educativa

Técnica							
2Programa o	educativo						
Químico Farn	nacéutico Bi	ólogo					
3 Campus							
Xalapa							
4Dependenc	ia/Entidad :	académica					
Facultad de C	Química Farr	macéutica Bi	ológica				
5 Código	6Nombr	e de la expe	riencia	educativa	7 Áre	ea de forma	ción
0		•				incipal	Secundaria
		Fisicoquí	ímica I			ación a la	
		i ioiooqui			dis	sciplina	
8Valores de			1				
Créditos	Teoría	Práctica	Total	•	•		. (.)
				horas]	_	
6	3	0		noras 5]	Ninguna Ninguna	
6 9Modalidad	3			.5		Ninguna	
	3 1			.5	unidade	_	
9Modalidad Curso teórico	3 1			5 10Oport	unidade	Ninguna	
9Modalidad Curso teórico	3 1	0		5 10Oport	unidade sativa	Ninguna	
9Modalidad Curso teórico	3 d S Pre-requis	o	4	5 10Oport	unidade rsativa Co-	Ninguna s de evaluad	
9Modalidad Curso teórico 11Requisitos Matemáticas	3 d S Pre-requis	0 sitos uímica Inorg	4	5 10Oport	unidade rsativa Co-	Ninguna s de evaluac	
9Modalidad Curso teórico 11Requisitos Matemáticas	3 Pre-requise I, Física, Q Química An	sitos uímica Inorg alítica	ánica,	5 10Oport AGJ= Cur	unidade rsativa Co-	Ninguna s de evaluac	
9Modalidad Curso teórico 11Requisitos Matemáticas Características	3 Pre-requise I, Física, Q Química An	sitos uímica Inorg alítica	ánica,	10Oport AGJ= Cur	unidade rsativa Co-	Ninguna s de evaluac	ción
9Modalidad Curso teórico 11Requisitos Matemáticas Características Individu	3 Pre-requise I, Física, Química An se del procese	sitos uímica Inorg alítica	ánica,	5 10Oport AGJ= Cur endizaje imo	unidade rsativa Co-	Ninguna s de evaluac requisitos emáticas II	ción
9Modalidad Curso teórico 11Requisitos Matemáticas daracterísticas Individu	Fre-requision I, Física, Química An Se del processe al / Grupal rupal	sitos uímica Inorg alítica o de enseñar de la Expe	ánica, nza apro Máx 30 riencia	10Oport AGJ= Cur endizaje imo	unidade rsativa Co- Mat	Ninguna s de evaluac requisitos emáticas II Míni	mo
9Modalidad Curso teórico 11Requisitos Matemáticas Características Individu G1 13Agrupaci	Pre-requision I, Física, Química An Se del processal / Grupal Grupal Grupal (áreas des, módulos	sitos uímica Inorg alítica o de enseñar de la Expere e conocin , departame	ánica, nza apro Máx 30 riencia niento,	10Oport AGJ= Cur endizaje imo	unidade rsativa Co- Mat	Ninguna s de evaluac requisitos emáticas II Míni 15	mo



15.-Fecha

Elaboración	Modificación	Aprobación
27 enero 2014	3 de septiembre 2018	

16.-Nombre de los académicos que participaron

MC. Gabriel Arturo Soto Ojeda / QFB. Janeth Gallegos Estudillo

17.-Perfil del docente

Licenciado en Químico Farmacéutico Biólogo, Ingeniero Químico o carrera a fin, preferentemente con posgrado disciplinar

18Espacio	19Relación disciplinaria	
Institucional	Multidisciplinario	

20.-Descripción

Esta experiencia se localiza en el área de iniciación a la disciplina (3 hrs. teóricas con 6 créditos) de la carrera de QFB, tiene como objetivo el análisis de los procesos biológicos que involucran aspectos de tipo fisicoquímicos, esta experiencia educativa (EE) se imparte en el segundo bloque teniendo como antecedentes las EE de física, química Inorgánica, matemáticas 1. Los contenidos básicos de esta EE dan inicio con una introducción a la fisicoquímica, para continuar con el estado líquido, las ecuaciones de estado, seguido de la primera y segunda ley de la termodinámica, criterio de espontaneidad y equilibrio. El aprendizaje de esta experiencia educativa será apoyado por estrategias que desarrollen habilidades, saberes y competencias. La evaluación será integral y continua.

21.-Justificación

La Experiencia Educativa de Fisicoquímica es fundamental en la formación de un profesionista del área Químico-Biológica, ya que busca brindar al estudiante las bases y fundamentos necesarios para su aplicación posterior a sistemas biológicos. Esta EE lleva al alumno de QFB a profundizar en las variables y procesos fisicoquímicas y su aplicación en los diferentes campos de la carrera de Química Farmacéutica Biológica, su aprendizaje es una base indispensable para el desarrollo profesional.

22.-Unidad de competencia

Qué el alumno sea capaz de obtener los conocimientos y competencias esenciales que le permitan entender los procesos y variables fisicoquímicas aplicables a los diferentes campos profesionales del QFB.



23.-Articulación de los ejes

Esta experiencia educativa busca que los alumnos reflexionen sobre los conocimientos de cada una de la unidades programáticas (eje teórico) de la EE, así como las implicaciones y manejo de dichos conocimientos (eje heurístico), de la misma manera se busca que el alumno desarrolle competencias que le permitan ejecutar hábilmente lo aprendido en diversas materias relacionadas con ella, lo anterior buscando formar y adquirir un perfil profesional y ético, que permita tener una conciencia plena en un marco de orden y respeto mutuo del papel del QFB en la sociedad.

24.-Saberes

Teóricos	Heurísticos	Axiológicos
Introducción a la Fisicoquímica		
Conceptos.	Construcción de	
Sistemas termodinámicos y	soluciones alternativas.	Apertura.
Ejemplos.	Deducción de	Colaboración.
Criterios de clasificación de	información.	Autonomía.
variables termodinámicas.	Descripción.	Compromiso.
Variables extensivas, intensivas,	Discriminación de ideas.	Constancia.
puntuales y de estado.	Elaboración de fichas.	Disposición.
Procesos y su clasificación	Elaboración de mapas	Respeto.
	conceptuales.	Tolerancia.
Estado líquido.	Generación de ideas.	Honestidad
Estructura de los líquidos.	Inferencia.	Creatividad.
Viscosidad.	Juicio.	Curiosidad.
Tensión superficial.	Lectura analítica.	Disciplina.
Aplicación para sistemas biológicos.	Lectura crítica.	
	Lectura de comprensión.	
Ecuaciones de estado.	Manejo de buscadores	
Gases Ideales.	de información.	
Desviaciones de la idealidad.	Manejo de paquetería	
Gases reales.	básica de Office (Word,	
Ecuación de Van der Walls.	Power Point, Excel,	
Aplicación en sistemas biológicos.	correo electrónico, chat,	
	navegador).	
Primera Ley de la Termodinámica.	Revisión de información.	
Definiciones básicas.	Selección de	
Primera Ley para sistemas abiertos	información.	
y cerrados.	Síntesis.	
Mecanismos de transferencia de	Sustracción de	
calor.	información.	
Entalpía y Ley de Hess.	Transferencia. Validación	
Aplicaciones a sistemas biológicos.	valluacion	



Segunda Ley de la Termodinámica. Ley Cero de la Termodinámica. Concepto de Entropía. Entropía para diferentes Procesos. Tercera Ley de la Termodinámica. Aplicación a Sistemas Biológicos.	
Criterios de espontaneidad y equilibrio. Conceptos básicos. Energía Libre de Gibbs y de Helmholtz. Aplicación a Sistemas Biológicos.	

26.-Estrategias metodológicas

De aprendizaje	De enseñanza
	Clases magistrales.
Taller de resolución de problemas prácticos y reales.	Exposiciones temáticas por los alumnos. Análisis de lecturas de textos científicos y
Participación activa del alumno. Empleo de TICS.	especializados.

26.-Apoyos educativos

Materiales didácticos	Recursos didácticos	
	Videoproyector	
Portafolio de evidencias.	Juegos didácticos	
Libros especializados.	Plataformas en línea	
Cuaderno de apuntes.	Videos temáticos.	
Materiales multimedios	videos telliaticos.	

27.-Evaluación del desempeño

Evidencia (s) de desempeño	Criterios de desempeño	Ámbito(s) de aplicación	Porcentaje
Trabajo integrador.	Para cada una de las evidencias de		30
Tareas individuales y por equipo.	desempeño, se busca que el alumno sea capaz de		10
Resolución de problemas de aplicación.	aplicar las diferentes competencias propias de	Aula	10
Exámenes parciales escritos (c/u).	la materia y que permita integrarlas junto con otras		
Examen Final.	experiencias educativas.		50



28.-Acreditación

Exámenes parciales.
Examen final.
Trabajo integrador.
Asistencia.

29.-Fuentes de información

Básicas

Raymond Chang. Fisicoquímica McGraw Hill, 2008.

Castellan G.W.Fisicoquímica Fondo Editorial Interamericano.

Kuhn, Hans. Principios de fisicoquímica. Cengage Learning, 2012.

Complementarias

Chang R. Fisicoquímica con Aplicaciones a Sistemas Biológicos. Compañía Editorial Continental.

Jiménez V. Fisicoquímica Fisiológica. Ed. Interamericana.

Crockford. H.D. Fundamentos de Fisicoquímica. Compañía Editorial Continental.

Arkins.P.W. Fisicoquímica. Fondo Educativo Interamericano.

Sanz P.P. Fisicoquímica para Farmacia y Biología. Ed. Masson-Salvat.

Barrow G.M. Fisicoquímica para las Ciencias de la Vida. Reverté.