UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO LICENCIATURA DE INGENIERÍA MECÁNICA



PROGRAMA DE ESTUDIOS

TERMOQUÍMICA

Dra. Ma.Dolores Durán García Facultad de Ingeniería

Elaboró: Dr. Iván Galileo Martínez Cienfuegos Facultad de Ingeniería

Dra. Joanna Juárez Michua Facultad de Ingeniería

Asesoría técnica:

Lic. Araceli Rivera Guzmán

Dirección de Estudios

Profesionales

Fecha de H. Consejo Académico H. Consejo de Gobierno aprobación: 10 de enero de 2022 12 de enero de 2022

Facultad de Ingeniería









Índice

		Pág.
I.	Datos de identificación.	3
II.	Presentación del programa de estudios.	4
III.	Ubicación de la unidad de aprendizaje en el mapa curricular.	5
IV.	Objetivos de la formación profesional.	9
V.	Objetivos de la unidad de aprendizaje.	10
VI.	Contenidos de la unidad de aprendizaje y su organización.	11
VII	Acervo bibliográfico.	13







Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

I. Datos de identificación.

Espacio académico donde se imparte		Facultad de Ingeniería Unidad Académica Profesional Tianguistenco				
Estudios profesi	onales [Licenciatur	a de Ingenier	ía Mecánica, 2	019	
Unidad de aprer	ndizaje -	Termoquím	nica	C	Clave	LMEC47
Carga académic		1 Horas óricas	3 Horas prácticas	4 Total de horas	C	5 Créditos
Carácter O t	oligatorio	Tipo	Curso- Taller	Periodo escol	ar S é	ptimo
Área Ir curricular	ngeniería	Aplicada y Ingeniería	Diseño en	Núcleo de formación	Inte	egral
Seriación	Ning	guna				
UA Antecedente			UA Cons	secuent	е	
Formación comú	ún			No į	present	а Х







Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

II. Presentación del programa de estudios.

La Termoquímica se ocupa del estudio de los cambios de calor asociados a las reacciones químicas y de cómo esta energía puede transformarse y emplearse.

Esta unidad de aprendizaje (UA) debe desarrollar en los alumnos la habilidad de tomar ventaja de las transformaciones energéticas que involucran las reacciones químicas para el entendimiento y desarrollo de sistemas energéticos, así como de adquirir los conocimientos y habilidades suficientes para aplicarlas en unidades de aprendizaje futuras en las cuales diseñará equipo térmico y determinará condiciones térmicas.

Cuando se verifica una reacción química, no solo hay transformación de reactivos en productos, sino que también tiene lugar un cambio energético, tal que las reacciones pueden consumir o producir energía (la cual se puede almacenar o convertirse en otro tipo de energía).

Termoquímica contribuye al perfil de egreso y el objetivo del programa de estudios (PE) con los conocimientos de cambios de calor para diseñar sistemas térmicos convencionales y alternativos.

Para el desarrollo de la presente unidad de aprendizaje se requiere conocimientos previos de Química general y Termodinámica.

Para su desarrollo, se estructura en cuatro unidades que parten del estudio de las generalidades de la termodinámica, revisando conceptos de entalpia y entropía, principios de la termodinámica hasta el estudio de las reacciones que se verifican de manera espontánea, así como una revisión de los usos y aplicaciones de la termoquímica.

La UA es de tipo curso taller debido que para asegurar que los conocimientos teóricos sean concebidos de una manera eficiente por los estudiantes se realizan prácticas para visualizar la aplicación y variación de características térmicas.

Se debe centrar la actividad de aprendizaje del alumno en tareas diseñadas por el docente, quien debe realizar el diseño didáctico, tanto de actividades individuales como de equipo, dando preferencia a trabajar sobre problemas, estudios de caso y proyectos a fin de que los alumnos apliquen conocimientos no sólo de la unidad de aprendizaje en cuestión sino también de otras.

Es muy importante tomar en cuenta que, en la medida de lo posible, toda la información proporcionada a los alumnos sea contextualizada y relacionada con la vida real, de tal forma que ayude al entendimiento de los conceptos y análisis de estos.



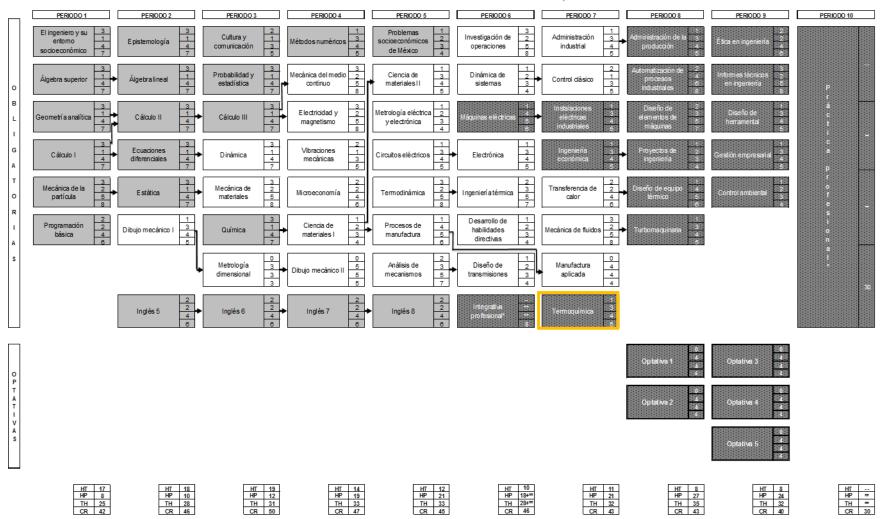




Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

III. Ubicación de la unidad de aprendizaje en el mapa curricular

MAPA CURRICULAR DE LA LICENCIATURA DE INGENIERÍA MECÁNICA, 2019









Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

PRINCE P						DISTRIBUCIÓN DE LAS UNIDA	DES DE APRENDIZAJE OPTATIVA	s			
D	\neg	PERIODO 1	PERIODO 2	PERIODO 3	PERIODO 4	PERIODO 5	PERIODO 6	PERIODO 7		PERIODO 9	PERIODO 10
Sample S								d m i n	Contabilidad 4 administrativa 4 4		
The state of the s								s t r		Proyectos 4 industriales 4 i	
D i i serio de maniferdura de control de con								t i v			
T i loterariase de mar desegni del del desegni del del desegni del del desegni del	0								automatizada 4 4		
T I Diseño de se mento finto de se en mento de se en m								i s		Dies and mold 4 design 4 4	
S Tribologia Tri								ñ		elementofinito 4	
Diseño de da Calbración de experimentos da da da distense de da da distanción de da distanc								e c			
I A n u Ingeniaria de di Diseño de di Sistemas de d								i c	0 A A b eligoledinT		
I A n u Ingeniaria de di Diseño de di Sistemas de d									Diseño de 1 4	n Calibración <u>a</u>	
i i Sistemas Cas Sistemas Cas Subtempt Cas								nu gt eo nm io et rr íi	Ingeniaria de nomentaria de nomentaria de administración de nomentaria d	Diseño de 0 sistemas de 4	







Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

	PERIODO 1	PERIODO 2	PERIODO 3	PERIODO 4	PERIODO5	PERIODO 6	PERIODO 7	PERIODO 8	PERIODO 9	PERIODO 10
							P m	Materiales 4 poliméricos 4 4	Diseño de d sistemas de d manufactura d	
							án su t f	Tecnologías para de reciclado de plásticos	Computer aided 4 manufacturing 4 4	
							i a c c e t s u	Tecnologias de procesamiento de plásticos	Procesos de formado de de metales de	
							y a	Caracterización de 4 4 4		
О Р							E	Ahorro de energia 4 eléctrica 4	Automalización 4 avanzada 4	
A A							éc co t n	Control de sistemas de potencia 4	Diseño d mecalrónico d d	
T							rt ir co al	Control digital 4 4 4	nstalaciones & dectromecánicas & 4	
V A							У	Robotics'		
S							T	Acondicionamiento de 4 are 4	Diseño de di	
							r m o	Ciclos de potencia 4 4 4 4 4	Thermal engine a design 4 4	
							f l u i	Diagnósticos 4 energéticos 4	Diseño de an turbomáquinas a	
							d o s	Máquinas de desplazamiento positivo de desplazamiento de		





Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

SIMBOLOGÍA		PARÁMETROS DEL PLAN DE ESTUDIOS	
Unidad de HT: Horas Teóricas HP: Horas Prácticas TH: Total de Horas CR: Créditos	Núcleo básico obligatorio: cursar y acreditar 21 UA 53 30 83 136	Total del núcleo básico: acreditar 21 UA para cubrir 136 créditos	

28 líneas de seriación.

Créditos mínimos 22 y máximos 54 por periodo escolar.

*Actividad académica.

**Las horas de la actividad académica.

TUA optativa que debe impartirse, cursarse y acreditarse en el idioma inglés.

Núcleo básico obligatorio.
Núcleo sustantivo obligatorio.
Núcleo integral obligatorio.
Núcleo integral optativo

Núcleo sustantivo	44
obligatorio: cursar y	66
	110
acreditar 27 UA	154

cleo integ torio: cu	20 44+**
itar 15 U.	64+** 122

	No.
Núcleo integral	0
	20
optativo: cursar y	20
acreditar 5 UA	10000
	20

Total del núcleo sustantivo acreditar 27 UA para cubrir 154 créditos

Total del núcleo integral acreditar 20 UA + 2* para cubrir 142 créditos

TOTAL DEL PLAN DE ESTUDIOS				
UA obligatorias	63 + 2 Actividades académicas			
UA optativas	5			
UA a acreditar	68 + 2 Actividades académicas			
Créditos	432			









IV. Objetivos de la formación profesional.

Objetivos del programa educativo:

Son objeticos de los estudios profesionales de la Licenciatura de Ingeniería Mecánica formar profesionales con alto sentido de responsabilidad, críticos, creativos y con vocación de servicio para la solución de problemas relacionados con la conversión de energía en sus diversas formas con la finalidad de favorecer a la sociedad para contribuir al desarrollo social, económico, tecnológico y sustentable del país.

Generales

- Ejercer el diálogo y el respeto como principios de la convivencia con sus semejantes, y de apertura al mundo.
- Reconocer la diversidad cultural y disfrutar de sus bienes y valores.
- Adquirir los valores de cooperación y solidaridad.
- Participar activamente en su desarrollo académico para acrecentar su capacidad de aprendizaje y evolucionar como profesional con autonomía.
- Asumir los principios y valores universitarios, y actuar en consecuencia.
- Aprehender los modelos, teorías y ciencias que explican el objeto de estudio de su formación.
- Emplear habilidades lingüístico-comunicativas en una segunda lengua.
- Tomar decisiones y formular soluciones racionales, éticas y estéticas.
- Comprender y aplicar los principios subyacentes a los métodos, técnicas e instrumentos empleados en la intervención profesional.
- Emplear las habilidades técnicas y tecnológicas para evolucionar en el campo laboral.
- Desarrollar un juicio profesional basado en la responsabilidad, objetividad, credibilidad y la justicia.

Particulares

Diseñar sistemas y procesos de control, en tiempo continuo y discreto empleando conocimientos de electricidad y magnetismo, circuitos eléctricos y electrónicos, máquinas eléctricas, control clásico, dinámica de sistemas, metrología eléctrica y electrónica; y automatización de procesos industriales para la automatización de procesos y sistemas industriales que contribuyan al aumento de la calidad y cantidad de la producción.







Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

- Diseñar sistemas térmicos convencionales y alternativos utilizando los conocimientos de la termodinámica, mecánica de fluidos, termoquímica, transferencia de calor; turbomaquinaria, diseño térmico y control ambiental para contribuir a la disminución de: costos de producción, emisiones de contaminantes al ambiente utilizando la energía de manera eficiente y sustentable.
- Crear sistemas y procesos de control, en tiempo continuo y discreto empleando conocimientos de electricidad y magnetismo, circuitos eléctricos y electrónicos, máquinas eléctricas, control clásico, dinámica de sistemas, metrología eléctrica y electrónica; y automatización de procesos industriales para automatizar procesos y sistemas industriales que contribuyan al aumento de la calidad y cantidad de la producción.
- Evaluar proyectos de producción y manufactura utilizando los principios del valor de la inversión a través del tiempo, el tiempo de retorno de inversión, microeconomía, investigación de operaciones, administración industrial y de la producción, así como gestión empresarial para seleccionar de manera óptima los recursos humanos, materiales, técnicos y económicos de la producción industrial.

Objetivos del núcleo de formación:

Proveer al alumno de escenarios educativos para la integración, aplicación y desarrollo de los conocimientos, habilidades y actitudes que le permitan el desempeño de funciones, tareas y resultados ligados a las dimensiones y ámbitos de intervención profesional o campos emergentes de la misma.

Objetivos del área curricular o disciplinaria:

Proponer soluciones a problemas de flujo de fluidos, intercambio de energía, fallas en máquinas y procesos, así como de control y automatización de sistemas de producción aplicando los conocimientos de control, hidráulica, neumática, diseño de: equipo térmico, de elementos de máquinas, de herramental y de mecanismo para construir máquinas, procesos y sistemas que den respuesta a las necesidades de confort humano a través de la conversión de energía.

V. Objetivos de la unidad de aprendizaje.

Analizar los procesos que involucren mezclas reactivas y no reactivas evaluando la eficiencia de equipos que involucren procesos de combustión, tales como motores de combustión interna, hornos, hogares, calderas y turbinas de gas para diseñar los sistemas térmicos en los que intervienen.







Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

VI. Contenidos de la unidad de aprendizaje, y su organización.

Unidad temática 1. Propiedades de mezclas no reactivas

Objetivo: Analizar las propiedades de las mezclas no reactivas, a través las leyes de Dalton, Amagat y Gibbs-Dalton, para identificarlas en casos prácticos de procesos que involucren mezclas de gases no reactivas.

Temas:

- 1.1 Composición de mezclas de gases: Fracción molar, fracción másica y fracción volumen
- 1.2 Leyes de Dalton, Amagat y Gibbs- Dalton
- 1.3 Propiedades de las mezclas de gases ideales y reales

Unidad temática 2. Sistema de aire seco y vapor de agua

Objetivo: Relacionar el concepto de psicrometría y las variables termodinámicas relacionadas con él, a través del análisis y cálculo de las propiedades de la mezcla aire seco y vapor de agua, para aplicaciones de acondicionamiento de aire para uso industrial y confort humano.

Temas:

- 2.1 Propiedades termodinámicas del sistema de aire seco y vapor de agua: humedad específica, humedad relativa, temperatura adiabática de saturación, temperatura de bulbo húmedo, entalpía, volumen específico y temperatura de punto de rocío
- 2.2 Carta psicrométrica: elaboración y manejo.
- 2.3 Procesos de acondicionamiento de aire: calentamiento, enfriamiento, humidificación, deshumidificación y las combinaciones factibles entre ellos.







Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

Unidad temática 3. Reacciones de Combustión

Objetivo: Analizar balances de materia y energía en sistemas que involucren reacciones de combustión, a través de la primera y la segunda ley de la termodinámica, para caracterizar diferentes combustibles y las propiedades termodinámicas de los mismos.

- 3.1 Combustibles: entalpias de combustión y de reacción, poder calorífico.
- 3.2 Reacciones de combustión y sistemas reaccionantes.
- 3.3 Balances de materia en sistemas reactivos de combustión, concepto de avance de la reacción, conceptos de aire teórico y exceso de aire, composición de gases de combustión.
- 3.4 Análisis de sistemas reactivos de combustión con base en primera ley: Temperatura de flama adiabática, Calor de salida.
- 3.5 Análisis de sistemas reactivos de combustión con base en segunda ley. Entropía generada, exergía destruida y trabajo reversible.

Unidad temática 4. Introducción al Equilibrio Químico

Objetivo: Analizar los criterios para el equilibrio químico en reacciones de combustión, a través de la constante de equilibrio, para identificar las variables de afectación de la combustión

- 4.1 Concepto de equilibrio químico y la constante de equilibrio.
- 4.2 Relación entre cinética química y equilibrio químico.
- 4.3 Variables de afectación: Reacciones unitarias y simultáneas; efecto de la temperatura en el equilibrio químico y emisiones producto de la combustión incompleta.







Secretaría de Docencia • Dirección de Estudios Profesionales

VII. Acervo bibliográfico.

Básico:

Çengel, Y.A; Boles, M., (2012), *Termodinámica*, 7^a Edición, México: Editorial McGraw-Hill Educación. **ISBN: 978-6071507433**.

Moran, M.J; Shapiro, H.N., (2004), *Fundamentos de Termodinámica Técnica*, 2ª Edición, España: Editorial Reverté. **ISBN: 978-8429143133**.

Smith, J.M.; Van Ness, H.C.; Abbott, M.M., (2003), *Introducción a la Termodinámica en Ingeniería Química*, 6ª edición, México: McGraw Hill. **ISBN: 978-9701061473.**

Complementario:

Himmelblau, D.M., (2003), *Principios Básicos y Cálculos en Ingeniería Química*, 6ª edición, México: Editorial Prentice Hall. **ISBN: 978-9688808023**.

Monsalvo, R.; Romero, M.R.; Miranda, M.G.; Muñóz, G., (2010), *Balance de Materia y Energía: Procesos Industriales*. México: Grupo Editorial Patria. **ISBN: 9786074380361.**

Reklaitis, G.V.; Schneider, D.F., (1990), *Balances de Materia y Energía*. México: Editorial McGraw Hill.

Wylen, J.VW., (2007), *Fundamentos de Termodinámica*, 2ª edición, México: Editorial Limusa. **ISBN: 968-1851463.**

