DESCRIPCIÓN MÍNIMA DE ESPACIOS DE APRENDIZAJE

Código y nombre del espacio de			FS341- Física Moderna para Ingeniería			
aprendizaje:			Química			
Facultad:			Ingeniería			
Departamento responsable:			Ingeniería Química			
Carrera según grado:			Ingeniería Química			
Requisitos del espacio de			FS-200 Física General II (5)			
aprendizaje: (código y nombre)			MM-412 Análisis Numérico (3)			
Modalidad en la que se presenta el pro				ceso de aprendizaje:		
1. Presencial						
Herramienta de apoyo a la			- ■			
presencialidad (plataforma)			_			
2. Distancia						
e-learning						
b-learning						
Distribución de la actividad académica del espacio de aprendizaje						
Créditos				Total de horas de trabajo e	n un	
Académicos		Total de horas en la		periodo académico de 15		
(CA)		semana		semanas.		
Teóricos:	4	Teóricas:	4	Horas con acompañamien	to	
				directo del docente.		
				Teóricas:	60	
Prácticos:	1	Prácticas:	1	Prácticas:	15	
		Trabajo		Total horas con docente:	75	
		independiente		Trabajo independiente		
		del estudiante:	8	del estudiante:	120	
Total CA	5	Total horas: con docente y trabajo del estudiante: 195				

Descripción del espacio de aprendizaje

Es un espacio de aprendizaje teórico-práctico donde se involucran los aspectos fundamentales de la Física Moderna para comprender fenómenos tales como el efecto fotoeléctrico, los espectros atómicos, la resonancia magnética, la energía de enlace, las fuerzas nucleares y la radiación de la materia.

Se permite adquirir las herramientas básicas para entender y caracterizar fenómenos físicos donde la naturaleza relativista del espacio tiempo y/o la naturaleza cuántica de la materia son relevantes para su descripción.

Es decir este espacio de aprendizaje introduce los dos pilares fundamentales de la física contemporánea: la relatividad especial y la mecánica cuántica proporcionando también algunos conocimientos básicos de moléculas, sólidos y de la estructura nuclear y finalmente elementos de Teoría Especial de la Relatividad.

Capacidades previas

- Conocimientos de física general
- Conocimientos de cálculo integral y diferencial.
- Conocimiento de ecuaciones diferenciales.
- Comunicación oral y escrita.
- Conocimientos intermedio de inglés.
- Pensamiento de elaboración y defensa de argumentos y la resolución de problemas dentro de su área de estudio.

Ejes curriculares transversales

• Ética

Competencias genéricas

- CG4. Comunica a diversos públicos, información de su campo profesional, en varios lenguajes y formatos de manera asertiva, clara, rigurosa y precisa, con el uso apropiado de recursos tecnológicos.
- CG5. Comunica en su lengua oficial y utiliza una lengua extranjera (inglés) con el dominio requerido para el ejercicio de su profesión.
- CG6. Utiliza tecnologías digitales para el manejo e interpretación de datos e información de forma apropiada a los procesos, productos y servicios constructivos de su profesión.
- CG7. Capacidad de análisis y síntesis para identificar las situaciones y problemas, separando y organizando sus partes integrantes, para reflexionar sobre ellas de una forma lógica y sistemática.
- CG10. Capacidad de trabajar bajo presión con estabilidad emocional para desempeñarse en situaciones de oposición.
- CG12.Capacidad de trabajo con ética y asertividad mediante el desempeño individual- profesional o de equipo en provecho del bien común.
- CG13. Capacidad en la toma de decisiones profesionales con base en fundamentos teóricos, datos e información pertinente, válida y confiable.
- CG14. Capacidad de trabajar en equipo e integra redes de colaboración que fortalezcan su campo profesional.

Competencias específicas

CE1. Analiza los conceptos básicos de la Física moderna para la descripción y modelamiento de fenómenos en las diversas áreas de la disciplina, Mecánica cuántica, Relatividad y radiactividad, evalúa la relevancia de los distintos

factores que intervienen en la descripción de fenómenos por lo que logra identificar el método de resolución y lo aplica a problemas de Ingeniería Química.

Competencias subespecíficas

CSE1. Comprende las limitaciones de la mecánica Clásica para describir una serie de fenómenos fisicos donde tanto la naturaleza relativista del espacio tiempo como la naturaleza cuántica de la materia se hacen presentes y describe correctamente fenómenos que involucran velocidades cercanas a la de la luz, e interpreta los postulados de Einstein y la energía relativista.

CSE2: Identifica la implicación histórica y conceptual que tuvieron los experimentos básicos de la física moderna en el desarrollo de la Mecánica Cuántica.

CSE3: Aplica el principio de incertidumbre y la dualidad onda partícula para resolver problemas simples que involucran una partícula desplazándose a lo largo de una dimensión espacial.

CSE4: Analiza el rol que cumplen los constituyentes básicos de un sistema físico a describir, para determinar el comportamiento global de dicho sistema mecánico cuántico utilizando la función de onda y la ecuación de Schrödinger

CSE5: Identifica los modelos atómicos clásicos y aplica la ecuación Schrödinger para resolver problemas simples como el átomo de Hidrógeno.

CSE6: Aplica los resultados de la Mecánica Cuántica al entendimiento de la estructura de núcleo, entiende el origen de la tabla periódica y visualiza la aplicabilidad de los tópicos a Ingeniería Química.

CSE7: Comprueba los resultados de la Mecánica Cuántica. Al entendimiento de la estructura atómica.

Áreas temáticas

- 1. Introducción a la teoría especial de la relatividad
 - Relatividad clásica
 - Postulados de Einstein
 - Energía Relativista

2. Interacción radiación-materia

- Revisión de las ondas electromagnéticas
- Efecto fotoeléctrico
- Radiación de cuerpo negro
- Efecto compton

- 3. Naturaleza ondulatoria de la materia
 - Hipótesis de De Broglie
 - Velocidad de onda de De Broglie
 - Principio de incertidumbre
 - Aplicación del principio de incertidumbre
 - Dualidad onda-partícula

4. Introducción a la mecánica cuántica

- Complementariedad
- Función de estado
- Ecuación de Schrödinger
- Probabilidad y normalización
- Operadores y valores esperados

5. Teoría cuántica del átomo

- Modelos atómicos clásicos
- Ecuación de Schrödinger para el átomo de hidrógeno
- Números cuánticos
- Densidad de probabilidad electrónica
- Regla de cuantización

6. Átomos de muchos electrones

- Principio de exclusión de Pauli
- Estado electrónico en átomos de muchos electrones
- La tabla periódica
- Propiedades de los elementos
- Rayos X
- Espectro óptico
- Radioactividad y procesos de decaimiento

7. Estructura molecular

- Molécula del ión hidrógeno
- La molécula del hidrógeno y el enlace covalente
- Enlaces covalentes moleculares
- Enlaces iónicos
- Vibración y rotación molecular
- Espectro molecular

Estrategias Metodológicas de enseñanza y aprendizaje					
Educación presencial	Educación a distancia				
 Exposiciones magistrales y 	Herramienta de apoyo a la presencialidad: Uso del aula virtual.				
dialogadas.					
• Técnicas basadas en el					
aprendizaje colaborativo					
Aprendizaje basado en problemas					

• Ayuda audiovisual

Logros de aprendizaje

- Presentación de tareas grupales de cada área temática.
- Presentación de foros de discusión de un tema seleccionado.
- Presentación de información interactiva aplicando los conocimientos adquiridos en clase.
- Presentación de los resultados de las evaluaciones sumativas.

Presentación de los resultados de las evaluaciones sumativas.							
Estrategias de evaluación de los aprendizajes							
Diagnóstica	Formativa	Sumativa					
 Preguntas 	 Exámenes 	• Exámenes escritos					
abiertas	escritos	• Trabajo en equipo: resolución					
orales.	 Coevaluación y 	de problemas por área					
 Cuestionarios escritos 	autoevaluación	temática					
CSCITIOS	 Trabajo en 	• Foros de discusión.					
	equipo:	Elaboración de material					
	resolución de	interactivo aplicando					
	problemas por	conceptos de clase					
	área temática	• Informes de Laboratorios.					
	 Foros de 						
	discusión sobre						
	un tema						
	seleccionado						
	 Elaboración de 						
	material						
	interactivo						
	aplicando los						
	conceptos de						
	clase						
	 Comunicación 						
	de análisis y						
	resultados de						
	diferentes áreas.						
	 Elaboración de 						
	material						
	interactivo						
	aplicando los						
	tópicos del						
	laboratorio.						

Referencias Bibliográficas sugeridas

Básica:

Serway, J. Jewett, Jr. (2015). Física para Ciencias e Ingeniería con Física Moderna 9na edición México, D.F.: Vol II CENGAGE Learning Editores.

1. Complementaria:

Serway, R.A, Moses, C. J, Moyer, C. A (2006). Física Moderna 3era edición, México, D.F.: Tomson Editores.

•

Recursos adicionales:

Programa Mathematica https://www.wolframalpha.com/

Simulaciones de la Universidad de Colorado:

Radiación de cuerpo negro:

https://phet.colorado.edu/es/simulations/blackbody-spectrum

Interacciones atómicas:

https://phet.colorado.edu/es/simulations/atomic-interactions

Moléculas y luz:

https://phet.colorado.edu/es/simulations/molecules-and-light

Construye un átomo:

https://phet.colorado.edu/es/simulations/build-an-atom

Biblioteca Virtual UNAH. https://bibliovirtual.unah.edu.hn