

<b>COMPUTACIONALES</b>	<b>Materia:</b>	<b>Química</b>	<b>Clave:</b>	LCISC105
Modalidad: Ejecutiva	<b>Cuatrimestre:</b>	Primero	<b>Horas:</b>	4

<b>OBJETIVO:</b>	Comprender la estructura de la materia y su relación con las propiedades físicas y químicas, enfocadas a sus aplicaciones a los dispositivos eléctricos y electrónicos así como a las técnicas requeridas para la construcción de equipos o sistemas electrónicos.
------------------	--

S	CLASE 1	CLASE 2	CLASE 3	CLASE 4	PLATAFORMA EDUCATIVA
1	Encuadre y Presentación	<b>UNIDAD I</b> Introducción a la Química 1.1 Base experimental de la teoría cuántica	1.2 Teoría Atómica de Bohr	1.3 Ampliación de la Teoría de Bohr: Teoría Atómica y modelos atómicos 1.4 Estructura Atómica:	1.4.1 Principio de Exclusión
			EN CASA	1.4.2 Principio de la dualidad de la materia	1.4.3 Principio de incertidumbre de Heisenberg
2	<b>UNIDAD II</b> Clasificación Periódica, Propiedades Atómicas e impacto económico y Ambiental 2.1 Características de la clasificación periódica moderna de los elementos	2.2 Propiedades atómicas y su variación periódica	2.3 Impacto económico o ambiental en algunos elementos	2.3.1 Clasificación de los metales de acuerdo con como se encuentran en la naturaleza	
EN CASA	2.3.2 Clasificación de los metales por su utilidad	2.3.2 Clasificación de los metales por su utilidad	2.3.3 Elementos de importancia económica, excluyendo a los metales	2.3.4 Elementos contaminantes	
3	<b>UNIDAD III</b> Enlace, Estructura y Propiedades en Compuestos Químicos 3.1 Introducción	3.1.1 Concepto de enlace químico	3.1.2 Clasificación de los enlaces químicos	3.1.3 Aplicaciones y limitaciones de la Regla del Octeto	Mapa Conceptual
EN CASA	3.2 Enlace covalente	3.2.1 Teorías para explicar el enlace covalente y sus alcances	3.2.1.1 Enlace de valencia	3.2.1.2 Orbital molecular	
4	3.3 Enlace iónico 3.3.1 Requisitos para la formación del enlace iónico 3.3.2 Propiedades de los compuestos iónicos 3.3.3 Formación de iones 3.3.4 Redes cristalinas	3.3.4.1 Estructura 3.3.4.2 Energía 3.3.4.3 Radios iónicos	3.4 Enlace metálico	3.5 Fuerzas intermoleculares y sus propiedades	
EN CASA	<b>UNIDAD IV</b> Compuestos Químicos: Tipos, Nomenclatura, Reacciones e Impacto Económico y Ambiental. 4.1 Generalidades	4.2 Clasificación en función de su composición	4.3.- Definición, Clasificación, Formulación y nomenclatura de Compuestos inorgánicos: A) Óxido, Anhídrido, Sales, Hidruros, Ácidos.	4.4. Definición, Clasificación, Formulación y Nomenclatura de compuestos orgánicos: Hidrocarburos y de interés bioquímico.	
5	4.5 Hidrocarburos; Alifáticos y aromáticos	4.5 Hidrocarburos; Alifáticos y aromáticos	4.5 Hidrocarburos; Alifáticos y aromáticos	4.6 Importancia de los materiales utilizados en la construcción de equipos y sistemas de cómputo	
EN CASA	4.6 Importancia de los materiales utilizados en la construcción de equipos y sistemas de cómputo	4.6 Importancia de los materiales utilizados en la construcción de equipos y sistemas de cómputo	Primer Lectura	Segunda Lectura	
6	Práctica de Laboratorio: Propiedades de metales y no metales	Práctica de Laboratorio: Propiedades de metales y no metales	Retroalimentación para examen:	Retroalimentación para examen:	Ensayo
	CLASE 5	CLASE 6	CLASE 7	CLASE 8	

EN CASA	Retroalimentación para examen:	Retroalimentación para examen:	Retroalimentación para examen:	Retroalimentación para examen:	
	CLASE 1	CLASE 2			PLATAFORMA EDUCATIVA
7	EXAMEN DE MODULO				EXAMEN FINAL EN PLATAFORMA OPCIONAL, OBLIGATORIO PARA LOS ALUMNOS EN MODALIDAD VIRTUAL

ACTIVIDADES EN EL AULA PERMITIDAS:	1.-Conducción Docente, manejo de Esquemas, Conceptos Básicos y Referentes Teóricos (Pizarrón) 2.-Estructuración de Reportes de Lectura y Fichas de Trabajo; uso de Medios Audiovisuales. (Pantalla). 3.-Realizar Lecturas de Referencias Bibliográficas Sugeridas y Adicionales para generar Lluvia de Ideas. 4.-Propiciar Actividades de Interés dentro del Proceso de Enseñanza - Aprendizaje para generar Investigaciones. 5.-Vinculación de la Materia con Casos Prácticos y Reales que se puedan sustentar teóricamente.
------------------------------------	---

ACTIVIDADES NO PERMITIDAS:	1. Exámenes Orales. 2. Exposiciones como Evaluación. 3. Improvisaciones.
----------------------------	--

SUGERENCIA BIBLIOGRAFICA				
No	TIPO	TITULO	AUTOR	EDITORIAL
1	Libro	• Principios Esenciales de Química General.	Chang	McGraw-Hill
2	Libro	Química General	Herring; Harwood; Petrucci,	PRENTICE HALL
3	Libro	Química Principios y Reacciones	Masterton, C. N. Hurley:	Thomson Ed

SUGERENCIAS DE VIDEOS ACADEMICOS				
No	TIPO	TITULO	LINK	AUTOR
1	Video	•Estructura del átomo	<a href="https://youtu.be/8uvluhFX9I">https://youtu.be/8uvluhFX9I</a>	Academia internet. 2017.
2	Video	Tabla periódica	<a href="https://youtu.be/tgTN133UVWc">https://youtu.be/tgTN133UVWc</a>	•Bárdugo Mtz. 2021.
3	Video	•Química desde 0	<a href="https://youtu.be/2jyxYUQXKBQ">https://youtu.be/2jyxYUQXKBQ</a>	Química Clan. 2021.

CRITERIOS, PROCEDIMIENTOS DE EVALUACION Y ACREDITACION.	
Actividades en Plataforma Educativa	50%
1er Actividad	25%
2da Actividad	25%
Examen	50%
Total	100%
Escala de calificación	7- 10
Mínima aprobatoria	7

<b>NOTA:</b>	En la planeación los exámenes aparecen siempre en día lunes, pero dependerá de la programación de la subdirección académica, y en esa semana se podrán hacer los cambios necesarios.
--------------	--