

Licenciatura:	RECURSOS HUMANOS	Materia: QUIMICA I	Clave:	P-BRH102
Modalidad:	ESCOLARIZADA	Cuatrimestre: 1°	Horas: 4	

OBJETIVO: El alumno examinará las distintas propiedades de la materia y la energía, su transformación, así como los modelos químicos que permiten explicar, analizar, discutir y reflexionar sobre la composición y uso de los materiales que utilizamos en nuestra vida diaria.

S	CLASE 1	CLASE 2	CLASE 3	CLASE 4	ACTIVIDADES EN PLATAFORMA
1	Encuadre UNIDAD I LA IMPORTANCIA DEL PENSAMIENTO QUÍMICO	1.1. A través de la historia de la humanidad.	1.1.1 La ciencia y su relación con la tecnología, sociedad y ambiente	1.1. 2 importancia de la Química para la sociedad del siglo XXI	
2	1.1. 2 importancia de la Química para la sociedad del siglo XXI	1.2. Sustancias usadas en la vida diaria.	Practica 1	Practica 1	
3	1.3 Concepto de materia	1.4 Propiedades de la materia.	1.4. La energía y su intervención pa	1.4. La energía y su intervención para cambiar las propiedades de la materia RETROALIMENTACION DE CONTENIDO	
4	EXAMEN 1a. UNIDAD	Evaluación	Práctica 2	Práctica 2	
5	UNIDAD II ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA	2.1. Clasificación de la materia.	2.1.1 Estados de agregación de la Materia	2.1.1 Estados de agregación de la Materia	
6	2.2. Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia	2.3 Estructura subatómica y reactividad.	Práctica 3	Práctica 3	
7	EXAMEN 2a. UNIDAD	Evaluación	Práctica 4	Practica 4	
8	UNIDAD III ENLACES QUÍMICOS Y TABLA PERIODICA	3.1. Como se forman los compuestos químicos 3.2 Como se unen los compuestos entre sí.	3.3 Leguaje de compuestos químicos. Tabla periódica	3.3 Leguaje de compuestos químicos. Tabla periódica	

9	3.4 Formación de los compuestos y mezclas.	3.4 Formación de los compuestos y mezclas.	3.5 Modelo del enlace químicos	3.5 Modelo del enlace químicos	
10	3.6 Relación de enlaces y propiedades de la materia	3.6 Relación de enlaces y propiedades de la materia	Practica 5	RETROALIMENTACION DE CONTENIDO	
11	EXAMEN 3a. UNIDAD	Evaluación	Práctica 6	Practica 6	
12	UNIDAD IV NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS 4.1. Ecuaciones y reacciones químicas.	4.2. Tipo de reacciones	4.3. Reacciones Reversibles e irreversibles 4.4. Reacciones Exotérmicas y Endotérmicas	4.5. Leyes de conservación	
13	4.6 Compuestos inorgánicos 4.6.1 Compuestos inorgánico nomenclatura	4.6.2 Compuestos inorgánicos importancia.	Práctica 7	Práctica 8	
14	EXAMEN FINAL				

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. 6.- 2 Exposiciones durante el Cuatrimestre.
---	--

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

SUGERENCIA BIBLIOGRAFICA				
No	TIPO	TITULO	AUTOR	EDITORIAL
1	Libro	Química General	• Atkins	Omega
2	Libro	Principios Esenciales de Química General	• Chang	McGraw-Hill
3	Libro	Química General	• Ebbing;	PRENTICE HALL

SUGERENCIAS DE VIDEOS ACADEMICOS				
No	TIPO	TITULO	LINK	AUTOR
1	Video	Estructura del átomo	https://youtu.be/8uvluhFX9I	• Academia internet
2	Video	Tabla periódica	https://youtu.be/tgTN133UVWc	• Berdugo Mtz
3	Video	Química desde 0	https://youtu.be/2jyxYUQXKBQ	• Química Clan

CRITERIOS, PROCEDIMIENTOS DE EVALUACION Y ACREDITACION.	
Actividades áulicas	20%
Actividad en Plataforma Educativa	30%
Examen	50%
Total	100%
Escala de calificación	7- 10
Minima aprobatoria	7

NOTA:	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.
--------------	--