

Bachillerato: TECNICO EN ENFERMERIA

Materia: QUIMICA I

Clave:PE-BEN105

Modalidad: EJECUTIVA

Semestre: I °

Horas: 2

OBJETIVO:

A través de la asignatura de Química I se busca desarrollar en los jóvenes del siglo XXI, la comprensión del mundo en el que vive identificando las características, composición y comportamiento de la materia a través de los métodos de las ciencias. Asimismo, establecer con fundamentos científicos y consideraciones éticas, las interrelaciones y el impacto en la vida cotidiana entre la ciencia, tecnología, sociedad y ambiente..

S	CLASE I	CLASE 2
1	PRESENTACIÓN	"UNIDAD I LA IMPORTANCIA DEL PENSAMIENTO QUÍMICO EN LA SOCIEDAD DEL SIGLO XXI. .1. A traves de la historia de la humanidad.
2	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	1.2. Sustancias usadas en su vida diaria. 1.2.1 Sustancias que constituyen nuestro cuerpo.
3	1.3 Semejanza y diferencia de los materiales de antes y de ahora. 1.4 Como se transforman los materiales	1.5 Propiedades de la materia, cuales se pueden cuantificar. 1.6. La energia y su intervención para cambiar las propiedades de la materia
4	UNIDAD II ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA 2.1. Clasificación de la materia. 2.1.1 Propiedades de la materia	2.2. Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia.
5	2.3 Estructura subatómica y reactividad.	UNIDAD III ENLACES QUÍMICOS Y NOMENCLATURA 3.1. Como se forman los compuestos químicos. 3.2 Como se unen los compuestos entre si.
6	3.3 Leguaje de compuestos químicos. 3.4 Formación de los compuestos y mezclas.	3.5 Modelo del enlace químicos 3.6 Relación de enlaces y propiedades de la materia.

7	<p style="text-align: center;">UNIDAD IV</p> <p>NOMENCLATURA Y OBTENCIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS</p> <p>4.1. Ecuaciones químicas y reacciones químicas..</p>	<p>4.2. Tipo de reacciones</p> <p style="text-align: right;">□</p>
8	<p>4.3. Reacciones Reversibles e irreversibles</p> <p>4.4. Reacciones de síntesis y de análisis.</p>	<p>4.5. Leyes de conservación</p> <p>4.6. Compuestos inorgánicos</p>
9	<p>4.6.1 Compuestos inorgánico nomenclatura</p> <p>4.6.2 Compuestos inorgánicos obtención.</p>	<p>RETROALIMENTACION DE CONTENIDO</p>
10	<p>EXAMEN FINAL</p>	

ACTIVIDADES EN EL AULA PERMITIDAS:	<ol style="list-style-type: none"> 1.-Conducción Docente, 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 5.-Vinculación de la Materia con Casos Prácticos y Reales que se puedan sustentar teóricamente.
---	--

ACTIVIDADES NO PERMITIDAS:	<ol style="list-style-type: none"> 1. Exámenes Orales. 2. Exposiciones como Evaluacion. 3. Exposiciones
-----------------------------------	--

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