

Licenciatura: TECNICO EN ENFERMERIA

Materia: QUIMICA II

Clave: P-BEN206

Modalidad: Escolarizada

Cuatrimestre: 2do

Horas: 4

OBJETIVO:

A través de la asignatura de Química II se busca que los jóvenes del siglo XXI aprendan a observar la realidad, la cuestionen, con base en su curiosidad e intereses y sean capaces de entender las interacciones de la materia, que transforman reactivos en nuevos y variados materiales, susceptibles de manipularse y cuantificarse para optimizar el uso de los recursos, en la creación de medios y mezclas de manera responsable. Al mismo tiempo que les revela interrelaciones armónicas entre ciencia, tecnología, sociedad y ambiente que recrean eventos que invitan a crear y proteger la vida.

S	CLASE 1	CLASE 2	CLASE 3	CLASE 4
1	ENCUADRE	UNIDAD I LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO	1.1. Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno.	1.1. Cuantificación de los procesos químicos de tu entorno.
2	1.2 Leyes ponderales	1.2 Leyes ponderales	1.3 Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos.	1.3 Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos.
3	1.3 Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos.	1.4. Contaminación de agua, aire y suelo.	1.4. Contaminación de agua, aire y suelo.	1.4. Contaminación de agua, aire y suelo.
4	1.5 Inversión térmica, esmog y lluvia ácida.	1.5 Inversión térmica, esmog y lluvia ácida.	1.5 Inversión térmica, esmog y lluvia ácida.	RETROALIMENTACION DE CONTENIDO
5	EXAMEN 1a. UNIDAD	UNIDAD II MODELO DE ACIDO-BASE	2.1. Clasificación de la materia.	2.1.1 Elementos y compuestos.
6	2.1.1 Elementos y compuestos.	2.1.2 Mezclas	2.1.2 Mezclas	2.2. Sistemas dispersos.
7	2.2. Sistemas dispersos.	2.3. Métodos de separación de mezclas	2.3. Métodos de separación de mezclas	2.4. Unidades de concentración de sistemas dispersos.
8	2.4 Unidades de concentración de sistemas dispersos	2.5 Ácidos y bases.	2.5 Ácidos y bases. .	RETROALIMENTACION DE CONTENIDO

9	EXAMEN 2a. UNIDAD	UNIDAD III LA ENERGÍA EN LAS REACCIONES QUÍMICAS	3.1. Tipos de sistemas interacción sistema - entorno.	3.1. Tipos de sistemas interacción sistema -entorno.
10	3.2 Temperatura y calor.	3.2 Temperatura y calor.	3.2 Reacciones endotérmicas.	3.2 Reacciones endotérmicas.
11	3.3 Reacciones exotérmicas.	3.3 Reacciones exotérmicas.	3.4 Energía de activación y energía de reacción.	3.4 Energía de activación y energía de reacción.
12	3.5 Combustión de los alimentos y de los combustibles.	3.6 Cuantificación de la energía liberada en la combustión de alimentos.	3.6 Cuantificación de la energía liberada en la combustión de alimentos.	3.6 Cuantificación de la energía liberada en la combustión de alimentos.
13	3.7 Cámara hiperárica.	3.8 Consecuencias ambientales de la quema de combustibles fósiles.	3.9 Cambio climático, causas y efectos.	RETROALIMENTACION DE CONTENIDO
14	EXAMEN 3a. UNIDAD	UNIDAD IV QUÍMICA DEL CARBONO	4.1. Configuración electrónica y geometría de la molécula del carbono.	4.2. Tipos de cadenas e isómeros
15	4.3 Características, propiedades físicas y nomenclatura general de los compuestos del carbono.	4.3 Características, propiedades físicas y nomenclatura general de los compuestos del carbono.	4.3 Características, propiedades físicas y nomenclatura general de los compuestos del carbono.	4.4. Macromoléculas naturales y sintéticas.
16	4.4. Macromoléculas naturales y sintéticas.	4.4. Macromoléculas naturales y sintéticas.	4.5. El papel de las macromoléculas naturales y sintéticas	4.5. El papel de las macromoléculas naturales y sintéticas
17	4.5. El papel de las macromoléculas naturales y sintéticas	4.6.1 Macromoléculas naturales	4.6.1 Macromoléculas naturales	4.6.1 Macromoléculas naturales
18	4.6.2 Macromoléculas sintéticas.	4.6.2 Macromoléculas sintéticas.	4.6.2 Macromoléculas sintéticas.	RETROALIMENTACION DE CONTENIDO
19	EXAMEN FINAL			

ACTIVIDADES EN EL AULA PERMITIDAS:	<p>1.-Conducción Docente, manejo de Esquemas, Conceptos Básicos y Referentes Teóricos (Pizarron)</p> <p>2.-Estructuración de Reportes de Lectura y Fichas de Trabajo; uso de Medios Audiovisuales. (Pantalla).</p> <p>3.-Realizar Lecturas de Referencias Bibliográficas Sugeridas y Adicionales para generar Lluvia de Ideas.</p> <p>5.-Vinculación de la Materia con Casos Prácticos y Reales que se puedan sustentar teóricamente.</p> <p>6.- 2 Exposiciones durante el Cuatrimestre.</p>
---	--

ACTIVIDADES NO PERMITIDAS:	<p>1. Exámenes Orales.</p> <p>2. Exposiciones como Evaluación.</p> <p>3. Improvisaciones.</p>
-----------------------------------	---

CRITERIOS, PROCEDIMIENTOS DE EVALUACION Y ACREDITACION.	
Trabajos Escritos	10%
Actividades aulicas	20%
Actividades en Plataforma	20%
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 sub-dirección académica, y en esa semana se podrán hacer los cambios necesarios.
--------------	---