

INSTITUTO PEDAGÓGICO ANGLO ESPAÑOL, A.C

PREPARATORIA INC.UNAM 1025

DURANGO 101 COL. ROMA TEL. 55 55 25 30 27

SÍNTESIS DE PROGRAMA

QUÍMICA III

Asignatura Obligatoria

Clave 1501

Plan de Estudios 2016

Ciclo Lectivo 2020 - 2021

PROF. MA. DEL ROCIO CERVANTES MONTOYA

GRUPOS: 5010, 5020

Total de horas por semana: 4 horas

Total de horas teóricas: 90 horas

Total de horas prácticas: 30 horas

PRESENTACIÓN

El propósito de la asignatura es que los estudiantes adquieran y utilicen los principios y conceptos químicos necesarios para analizar y reflexionar sobre problemáticas relacionadas con el ambiente, la salud y el avance tecnológico. Todo esto encaminado a la construcción de conocimientos, el desarrollo de habilidades y actitudes para tomar decisiones fundadas en una sólida cultura científica que se cultive a lo largo de la vida. Lo anterior se logrará a partir del estudio de las propiedades, transformaciones y aplicaciones de los materiales, como medio para comprender los procesos químicos que ocurren en el entorno y sus repercusiones en la sociedad.

Esta propuesta considera el enfoque Ciencia, Tecnología, Sociedad y Ambiente (CTSA), contribuyendo a la adquisición de una cultura científica en los alumnos que promueva el ejercicio de una ciudadanía activa y consciente, mediante la aplicación de los conocimientos de la disciplina en diversas situaciones, incluidas las de la vida cotidiana. Favorece en el estudiante el desarrollo de la capacidad de abstracción mediante la interrelación de los tres niveles de representación de la materia: el macroscópico, el nanoscópico y el simbólico. Que adquiera y comprenda el lenguaje químico para discriminar la información que diariamente se presenta con pretensiones científicas; por otro lado, también se espera que el alumno valore las implicaciones de la Química en su vida cotidiana y las repercusiones en el ambiente para que se responsabilice del cuidado de este.

La asignatura contribuirá al desarrollo de las habilidades de investigación del alumno, orientadas a la promoción de una cultura científica, mediante la experimentación y el acceso a fuentes confiables (impresas y digitales) que le permitan comprender, analizar y explicar procesos naturales que ocurren en el entorno y en su organismo, así como reflexionar sobre los riesgos y las necesidades de su presente y su futuro, para que valore el cuidado de su persona, de la sociedad y del ambiente.

PROPÓSITOS

El objetivo general del curso es: El alumno aplicará conocimientos químicos relacionados con las propiedades, las transformaciones y las aplicaciones de los materiales así como el lenguaje químico necesario para abordar problemáticas actuales derivadas del uso de los dispositivos móviles, de la contaminación del aire, y de la distribución y utilización del agua, con sus respectivas consecuencias ambientales.

Esto se logrará a través de actividades colaborativas de investigación documental, el análisis e interpretación de textos de divulgación científica y experimental, en español y en una segunda lengua, además del empleo de las Tecnologías de la Información y Comunicación (TIC) para promover la formación de un ciudadano consciente del cuidado de su entorno.

UNIDADES

El programa está integrado por tres unidades que incluyen tópicos de la agenda mundial: 1)Elementos químicos en los dispositivos móviles: una relación innovadora, 2)Control de las emisiones atmosféricas en las grandes urbes, y 3)Abastecimiento del agua potable: un desafío vital; cada una de ellas se desglosa en diferentes aspectos que permiten construir el conocimiento disciplinario a través de los ejes transversales.

Las unidades se impartirán en las fechas que a continuación se presentan:

UNIDAD 0 PRESENTACIÓN
17 Agosto 2020

UNIDAD 1 ELEMENTOS QUÍMICOS EN LOS DISPOSITIVOS MÓVILES: UNA RELACIÓN INNOVADORA
18 Agosto – 9 Octubre 2020 (28 horas teóricas)
12 Octubre – 16 Octubre 2020 (4 horas prácticas = Práctica 1 y 2)

UNIDAD 2 CONTROL DE LAS EMISIONES ATMOSFÉRICAS EN LAS GRANDES URBES
19 Octubre 20 – 5 Febrero 21 (32 horas teóricas y 12 horas prácticas = P. 3 a 8)

UNIDAD 3 ABASTECIMIENTO DE AGUA POTABLE: UN DESAFÍO VITAL
8 Febrero 21 – 14 Mayo 21 (28 horas teóricas y 16 horas prácticas = P.9 a 16)

BIMESTRES

Las fechas de los bimestres y los exámenes bimestrales correspondientes, se muestran a continuación. Los exámenes se tratarán de aplicar al grupo en las fechas que se proponen, las cuáles pueden cambiar ya que dependen de la disponibilidad del grupo:

| | | |
|---------------|------------------------------------|--------------------------------|
| 1er. Bimestre | 24 Agosto al 16 Octubre de 2020 | Examen Bimestral: 9 Octubre |
| 2do. Bimestre | 19 Octubre al 18 Diciembre de 2020 | Examen Bimestral: 18 Diciembre |
| 3er. Bimestre | 7 Enero al 5 Marzo de 2021 | Examen Bimestral: 5 Marzo |
| 4to. Bimestre | 8 Marzo al 21 Mayo de 2021 | Examen Bimestral: 14 Mayo |

METODOLOGÍA Y REGLAMENTO INTERNO

En este curso de Química aplicaremos diversas técnicas como: consulta de los conceptos importantes en el libro de texto, revisión o puesta en común, exposición y explicación del maestro, resolución de ejercicios y exposiciones de parte del alumno ya sea individuales o en equipo. Al inicio de cada tema se les proporciona la ficha de trabajo, que es una hoja con las instrucciones de cómo se va a trabajar el tema.

Para llevar con éxito la asignatura, tanto en las clases en línea como en las presenciales, debemos aplicar las siguientes medidas:

1-Puntualidad: tienes 5 minutos de tolerancia, después de la hora de entrada. Pasado ese tiempo ya se considera retardo y 3 retardos hacen una falta. En las clases en línea se pasa lista al principio y al final.

Nota: En el Sistema Incorporado no cumplir con el 80% de asistencias en el curso, equivale a perder el derecho a presentar el examen final ordinario. Las faltas justificadas no se contabilizan para este fin.

2-Respeto: debes permitir que la clase se lleve a cabo y se desarrolle como está planeada, procura no interrumpir, ni jugar, ni distraerte, ni decir groserías. De no ser así se te pedirá que abandones la reunión o salgas del salón y perderás 5 décimas en el examen bimestral.

3-Material: debes tener a la mano el libro de texto, las hojas tamaño carta cuadrículadas, tabla periódica y la calculadora, así como bolígrafo, lápiz y colores. La carpeta de argollas es para guardar tus hojas o apuntes.

Nota: para las clases en línea de esta asignatura el código de classroom para 5to.A es: wxt6p7r para 5to.B es: wxcy76b

EVALUACIÓN

Durante el confinamiento, o para el 1er bimestre, se evaluarán los siguientes aspectos:

| | |
|--|------------|
| - Asistencia a las clases | 10% |
| - Promedio de los apuntes o ejercicios (6) (Fotos del apunte o ejercicio que se pida, uno por semana, las subes al classroom) | 30% |
| - Manual de Laboratorio (Prácticas 1 y 2) (Se realizan en la semana del 12 al 16 de Octubre DM) | 20% |
| - Examen Bimestral (Se contesta en la computadora) | 40% |
| Total | <hr/> 100% |

En las clases presenciales para el 2do, 3ero y 4to. bimestres, la evaluación será de la siguiente forma:

| | |
|--|-----------|
| - Promedio de las fichas de trabajo del bimestre | 25% |
| - Examen departamental | 10% |
| - Manual de Laboratorio con 4 prácticas resueltas (las 4 correspondientes a ese bimestre) | 25% |
| - Examen Bimestral | <hr/> 40% |
| Total | 100% |

Nota: En las clases presenciales, las participaciones correctas en el pizarrón, exposiciones, así como ganar las competencias que se realicen tienen un valor de 2 décimas sobre el examen bimestral.

REQUISITOS PARA EXENTAR

Para que puedas quedar exento de presentar el examen final ordinario deberás cumplir con el 90% de asistencia a las clases teóricas y prácticas, manual de laboratorio completo y promedio anual de 9.0, además de tener una actitud respetuosa y de colaboración todo el año.

ASIGNACIÓN DE CALIFICACIÓN

Si no logras quedar exento, la calificación final del curso de Química III estará dada por:

50% que corresponde al promedio de los cuatro bimestres más 50% correspondiente a la calificación del examen final ordinario de 1ª. o 2ª. vuelta. Debes entregar el manual de laboratorio completo en la semana del 17 al 21 de mayo para tener derecho a examen ordinario, de no ser así presentas examen extraordinario.

MATERIAL Y BIBLIOGRAFÍA

El material son las hojas de carpeta tamaño carta cuadrículadas, tabla periódica, calculadora y lo de la lapicera.

La bibliografía básica es:

López Cuevas, Leticia. Gutiérrez Franco, Mónica. Química. Pearson Educación de México, 2018. 385p.

La bibliografía de consulta, que se encuentra en la biblioteca de la escuela es:

- 1) Ramírez R., Víctor M. Química General. 2ª. Edición. Patria Educación, México 2019. 185 p.
- 2) Hein, Morris. Arena, Susan. Fundamentos de Química. 14ª. Edición. Cengage Learning, México 2016. 450 p.
- 3) Dickson, T. R. Química, un enfoque ecológico. Limusa Noriega, México 1990. 350 p.
- 4) Moore, Stanitski, Wood y Kotz. El Mundo de la Química. 2da. Edición. Pearson Prentice Hall. México 2010. 1000 p.

Estamos enterados del programa Escuela Nacional Preparatoria 2016 de la asignatura Química III, así como del reglamento interno para el ciclo 2020 -2021:

Firma Alumno

Firma Padre o Tutor