

Planeación de Curso 2020-O (No presencial)

NIVEL Y PROGRAMA: TG de Química

NOMBRE: Estructura de la Materia.

CLAVE: 2140009

GRUPO: CB02

HORAS TEORÍA: 3.0.

HORAS PRÁCTICA: 3.0

NOMBRE DEL PROFESOR: Annia Galano Jiménez

CUBÍCULO: R-105. EXTENSIÓN: 4372.

HORARIO: Lunes, miércoles y viernes (Zoom): 10:00 a 12:00 hrs.

HORARIO DE ASESORIAS:

Annia Galano: Lunes, miercoles y viernes: 12:00 a 14:00 hrs (ZOOM o WhatsApp)

Objetivos del Curso:

GENERALES:

Que al final del curso el alumno sea capaz de:

- Resolver problemas básicos relacionados con los conceptos enlistados en el contenido sintético.
- Revisar los resultados obtenidos en las soluciones de los problemas ordenando su(s) procedimiento(s).
- Identificar las relaciones existentes de la química con otras ciencias y disciplinas.
- Comunicar en forma oral y escrita con claridad, brevedad, precisión y oportunidad, el producto de su proceso de aprendizaje.

ESPECÍFICOS:

Que al final del curso el alumno sea capaz de:

- Identificar las relaciones entre la estructura electrónica de la materia y sus propiedades químicas y físicas.
- Reconocer la importancia de los modelos atómicos, de enlace, en el estudio de la estructura de la materia.
- Identificar la importancia del enlace químico y las interacciones moleculares en la vida cotidiana y en la profesión elegida.

Contenido Sintético:

1. ESTRUCTURA ELECTRÓNICA
 - 1.1. Sistema internacional de unidades
 - 1.2. Radiación electromagnética y teoría cuántica
 - 1.3. Modelo de Bohr (energía) y ecuación de De Broglie
 - 1.4. Mecánica cuántica y átomos hidrogenoides
 - 1.5. Átomos polielectrónicos
 - 1.6. Número y masa atómicos (isótopos)
 - 1.7. Espín y configuraciones electrónicas
 - 1.8. Tabla periódica y configuraciones electrónicas
2. PROPIEDADES PERIODICAS DE LOS ELEMENTOS
 - 2.1. Capas electrónicas y tamaño de los átomos
 - 2.2. Energía de ionización y afinidad electrónica
 - 2.3. Metales, no metales y metaloides
 - 2.4. Tendencias en familias de elementos
3. ENLACE QUIMICO Y MOLÉCULAS

- 3.1. Símbolos de Lewis y regla del octeto
- 3.2. Enlace iónico, radio de los iones atómicos
- 3.3. Enlace covalente y Estructuras de Lewis
- 3.4. Electronegatividad y polaridad de enlace
- 3.5. Representación de las estructuras de Lewis , carga formal y estructuras de resonancia
- 3.6. Excepciones a la regla del octeto
4. GEOMETRIA MOLECULAR Y TEORIA DE ENLACE
 - 4.1. Modelo de repulsión de pares de electrones en la capa de valencia
 - 4.2. Forma molecular y polaridad molecular
 - 4.3. Teoría del enlace valencia
 - 4.4. Hibridación de orbitales y enlaces múltiples
 - 4.5. Teoría de orbitales moleculares y orden de enlace
 - 4.1. Propiedades moleculares y configuraciones electrónicas
5. FUERZAS INTERMOLECULARES
 - 5.1. Comparación molecular de gases, líquidos y sólidos
 - 5.2. Fuerzas intermoleculares
 - 5.3. Viscosidad y tensión superficial
 - 5.4. Cambios de fase
 - 5.5. Volatilidad, presión de vapor y punto de ebullición

Modalidades de Evaluación:

EVALUACIÓN GLOBAL:

- 60% Evaluaciones periódicas (tres evaluaciones parciales).
- 20% En actividades como: series de ejercicio de tarea, reporte de investigación.
- 20% Examen global (obligatorio).

EVALUACIÓN DE RECUPERACIÓN:

- El curso podrá acreditarse mediante una evaluación de recuperación global departamental.

CRITERIOS Y ESCALAS PARA ASIGNACIÓN DE CALIFICACIONES:

Calificación	
< 6	NA
$6.0 \leq \text{calif} \leq 7.3$	S
$7.3 < \text{calif} \leq 8.5$	B
$8.5 < \text{calif}$	MB

Bibliografía recomendada:

1. Brown, T. L., LeMay, H. E. Jr., y Bursten, B. E., *Química: La ciencia central*, 11ª. Edición, Editorial Pearson Prentice Hall, México, 2009.
2. Chang, R., *Química*, 10ª. Edición, Editorial McGraw-Hill, México, 2010.



Annia Galano Jiménez