

Tecnológico Nacional de México
Dirección Académica
Instrumentación didáctica para la formación y desarrollo de competencias Profesionales
Periodo: FEBRERO-JUNIO 2024

Nombre de la asignatura: **QUÍMICA**
Plan de Estudios: **ISIC-2010-224**
Clave de la asignatura: **AEC-1058**
Horas teoría-Horas prácticas-Créditos:**2-2-4**

1. Caracterización de la asignatura

Esta asignatura aporta al perfil del Ingeniero los elementos necesarios de fenómenos químicos y eléctricos involucrados en el comportamiento de diferentes tipos de materiales, con los cuales pueda ayudar a tomar decisiones pertinentes ante las situaciones que se presenten en los diferentes procesos químicos dados en la industria; ayudando a fortalecer la seguridad e higiene, así como el cuidado al medio ambiente. Asimismo, le proporciona los elementos necesarios para predecir el comportamiento de las reacciones para poder optimizar los materiales obtenidos.

2. Intención Didáctica

Se organiza el temario, en cuatro unidades:

El programa pretende introducir al estudiante al conocimiento y manejo de conceptos fundamentales de Química. El programa de la asignatura de Química se organiza en cuatro unidades, en los cuales se incluyen aspectos teóricos y de aplicación. En el primer tema se estudia de qué está compuesta la materia haciendo énfasis en la estructura atómica y empleada como antecedente para el estudio de la tabla periódica. En el tema dos se estudian los elementos químicos y su clasificación, así como el impacto que estos tienen en el ambiente; haciendo énfasis en la estructura atómica como antecedente para el estudio de la tabla periódica. El tercer tema, enlaces químicos, se enfoca en los tipos de enlaces y las propiedades de los compuestos químicos para entender cómo se forman las moléculas y los compuestos. Se debe de poner especial interés en los elementos de interés industrial, así como a procesos eléctricos y electrónicos. En el cuarto tema se estudian las diversas reacciones químicas, así como los cálculos estequiométricos con reacciones químicas, para comprender la formación de compuestos y las diferentes aplicaciones de la electroquímica y nanoquímica.

3. Competencia de la asignatura

Comprende la estructura de la materia y su relación con las propiedades físicas y químicas, enfocadas a sus aplicaciones a los dispositivos eléctricos y electrónicos, así como a las técnicas requeridas para la construcción de equipos o sistemas electrónicos

4. Análisis por competencias específicas

Competencia No.: 1 Descripción: **Comprende la teoría atómica y cuántica basadas en el concepto de la energía que posee toda partícula para obtener la configuración electrónica de los átomos**

| TEMAS Y SUBTEMAS PARA DESARROLLAR LA COMPETENCIA ESPECÍFICA | ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE | ACTIVIDADES DE ENSEÑANZA | DESARROLLO DE COMPETENCIAS GENÉRICAS | HORAS TEÓRICO-PRÁCTICA |
|---|---|--|--|------------------------|
| Teoría cuántica y estructura atómica 1.1. El átomo y sus partículas subatómicas. 1.1.1. Rayos catódicos y rayos anódicos. 1.1.2. Radiactividad. 1.2. Base experimental de la teoría cuántica. 1.2.1. Teoría ondulatoria de la luz. 1.2.2. Radiación del cuerpo negro y teoría de Planck. 1.2.3. Efecto fotoeléctrico. | <ul style="list-style-type: none"> El estudiante toma nota del contenido temático de la materia (encuadre). El grupo se presenta con el docente mediante una dinámica llamada "Punto de Partida" y resuelven la evaluación diagnóstica, en la plataforma de Classroom. El estudiante conoce la aportación de la asignatura al perfil del Ingeniero en sistemas computacionales y toma | <ul style="list-style-type: none"> El facilitador realiza el encuadre del curso, se presenta a los alumnos mediante una dinámica llamada el "Punto de Partida" y aplica la evaluación diagnóstica para establecer el punto de partida acorde a la asignatura. Se dará a conocer la aportación de la asignatura al perfil del egresado, | <ul style="list-style-type: none"> Capacidad de análisis y síntesis. Solución de Problemas. Habilidad para búsqueda de información. Capacidad para trabajar en equipo. | 10-5 |

| | | | | |
|--|--|---|--|--|
| <p>1.2.4. Espectros de emisión y series espectrales.</p> <p>1.3. Teoría atómica de Bohr.</p> <p>1.3.1. Teoría atómica de Bohr-Sommerfeld.</p> <p>1.4. Teoría cuántica.</p> <p>1.4.1. Principio de dualidad. Postulado de De Broglie.</p> <p>1.4.2. Principio de incertidumbre de Heisenberg.</p> <p>1.4.3. Ecuación de onda de Schrödinger.</p> <p>1.4.3.1. Significado físico de la función de onda ψ^2.</p> <p>1.4.3.2. Números cuánticos y orbitales atómicos.</p> <p>1.5. Distribución electrónica en sistemas polielectrónicos.</p> <p>1.5.1. Principio de Aufbau o de construcción.</p> <p>1.5.2. Principio de exclusión de Pauli.</p> <p>1.5.3. Principio de máxima multiplicidad de Hund.</p> <p>1.5.4. Configuración electrónica de los</p> | <p>nota de los criterios de evaluación propuesta por el docente, en el aula y que también estarán disponible en la plataforma Classroom</p> <ul style="list-style-type: none"> • El estudiante resolverá ejercicios en clase y extraclasses (problemario) referente a los temas vistos en clase y proporcionará material de apoyo en la plataforma de Google classroom • A partir del diálogo didáctico, dirigido por el facilitador, se propiciará la participación por parte del grupo, con la finalidad de obtener una respuesta rápida y sistemática acerca del conocimiento de la teoría cuántica y estructura atómica. • El estudiante, realizará una práctica de laboratorio relacionadas con el contenido de la | <p>estableciendo las estrategias de enseñanza y los criterios de evaluación, para la materia, todo esto en clase y también por medio de Classroom</p> <ul style="list-style-type: none"> • El docente diseña los instrumentos de evaluación en Google Classroom, para evaluar cada tarea entregada citada en los criterios de evaluación de la unidad. • A partir del diálogo didáctico, dirigido Transferir conocimientos de la teoría cuántica, los principios, teorías y distribuciones electrónicas, a través de las diversas estrategias empleadas en el aula y otras de apoyo en y Google classroom (Elaboración de las | | |
|--|--|---|--|--|

| | | | | |
|--|---|--|--|--|
| <p>elementos y su ubicación en la clasificación periódica.</p> <p>1.5.5. Principios de radiactividad.</p> <p>1.6. Aplicaciones tecnológicas de la emisión electrónica de los átomos.</p> | <p>unidad y entregar reporte escrito de forma individual de acuerdo con criterios de evaluación establecidos por el docente en la plataforma de Classroom. La práctica virtual permitirá a los alumnos reforzar los temas abordados teóricamente.</p> <p>El alumno resolverá un examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el docente</p> <ul style="list-style-type: none"> • Mediante la guía del docente el estudiante comprenderá y se familiarizará con las clases presenciales y utilizará de apoyo la plataforma de clase (Classroom) para la entrega de sus actividades por unidad y para recibir las clases teóricas de la asignatura. | <p>clases de forma digital, especificando los procedimientos de los ejercicios, proporcionar videos, links, tutoriales de apoyo a los temas de la unidad).</p> <p>El docente propiciara el desarrollo de una práctica de laboratorio alusivo a la temática de la unidad, de la cual el estudiante realizar un reporte.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Informar a los alumnos sus avances y calificaciones mediante comentarios de retroalimentación en sus actividades desarrolladas, en las clases, de tal forma que el alumno identifique la forma en qué puede mejorar en la asignatura en sus actividades de aprendizaje. | | |
|--|---|--|--|--|



| | | | | |
|--|--|---|--|--|
| | | <ul style="list-style-type: none">• El docente propondrá ejercicios en clase y extraclase (problemario) referente a los temas vistos en clase y proporcionará material de apoyo en la plataforma de Googleclassroom <p>El docente aplicará un examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el alumno</p> | | |
|--|--|---|--|--|

| INDICADORES DE ALCANCE | VALOR DEL INDICADOR |
|--|---------------------|
| <ul style="list-style-type: none"> Presentará ejercicios extraclase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (problemario unidad 1). Cumple con todos los criterios señalados y su entrega es en la plataforma Google Classroom | 30 % |
| <ul style="list-style-type: none"> Reporte de la práctica de Unidad 1. Cumple con todos los criterios señalados y su entrega es en la plataforma Google Classroom | 30% |
| <ul style="list-style-type: none"> Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad 1, aplica el concepto de teoría cuántica para interpretar y analizar los ejemplos de la teoría cuántica y estructura atómica. | 40% |

Niveles de desempeño:

| DESEMPEÑO | NIVEL DE DESEMPEÑO | INDICADORES DE ALCANCE | VALORACIÓN NUMÉRICA |
|-----------------------|--------------------|---|---------------------|
| Competencia alcanzada | Excelente | <ol style="list-style-type: none"> Se adapta a situaciones y contextos complejos: Puede trabajar en equipo, refleja sus conocimientos en la interpretación de la realidad. Hace aportaciones a las actividades académicas desarrolladas: Pregunta integrando conocimientos de otras asignaturas o de casos anteriores de la misma asignatura. Presenta otros puntos de vista que complementen al presentado en la clase, presenta fuentes de información adicionales (internet y documental etc.) y usa más bibliografía. Propone y/o explica soluciones o procedimientos no visto en clase (creatividad) usa plataformas digitales de apoyo como classroom: Ante problemas o caso de estudio propone perspectivas diferentes, para abordarlos y sustentarlos correctamente. Aplica procedimientos aprendidos en otra asignatura o contexto para el problema que se está resolviendo. Introduce recursos y experiencias que promueven un pensamiento crítico: Ante los temas de la asignatura introduce cuestionamientos de tipo ético, ecológico, histórico, político, económico, etc. que deben tomarse en cuenta para comprender mejor o a futuro dicho tema. Se apoya también de la plataforma classroom empleando herramientas y aplicaciones tales como | 95-100 |

| | | | |
|--------------------------|--------------|---|-------|
| | | foros, autores, bibliografía, documentales, etc. para sustentar su punto de vista. 5. Incorpora conocimientos y actividades interdisciplinarios en su aprendizaje: En el desarrollo de los temas de la asignatura incorpora conocimientos y actividades desarrolladas de manera presencial y a través del uso de la plataforma classroom, en otras asignaturas para lograr la competencia. 6. Realiza su trabajo de manera autónoma y autorregulada. Es capaz de organizar su tiempo y trabajar sin necesidad de una supervisión estrecha y/o coercitiva. Realiza actividades de investigación para participar de forma activa durante el | |
| | Notable | Cumple 4 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 85-94 |
| | Bueno | Cumple 3 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 75-84 |
| | Suficiente | Cumple 2 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 70-74 |
| Competencia no alcanzada | Insuficiente | No se cumple con el 100% de evidencias conceptuales, procedimentales y actitudinales de los indicadores definidos en desempeño excelente. | N. A. |

Matriz de evaluación:

| EVIDENCIA DE APRENDIZAJE | % | INDICADOR DE ALCANCE | | | | | EVALUACIÓN FORMATIVA DE LA COMPETENCIA |
|---|----|----------------------|-------|------|-----|-------|---|
| | | A | B | C | D | N | |
| Problemario (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 20-30 | 11-19 | 8-10 | 4-7 | 3 - 0 | Presenta los ejercicios realizados en clase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (problemario unidad 1). Entregar ejercicios de clase y de tareas, ordenados, limpios y con buena presentación al finalizar la unidad. Se les evaluará además de responsabilidad, entrega en tiempo y forma, en donde aplica principios, teoremas, leyes, normas, formulas e incluso técnicas y metodologías correctas. Así, como la interpretación de cada resultado obtenido. Hace uso de la plataforma classroom para su entrega mejorar y facilitar el trabajo. |
| Reporte de práctica (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 20-30 | 11-19 | 8-10 | 4-7 | 3 - 0 | Realiza reporte de práctica empleando las aplicaciones y herramientas que ofrece la plataforma classroom. Se les proporcionará apoyo a los alumnos para la realización de la práctica en el laboratorio, documentos y asesoría |

| | | | | | | | |
|--|-----|-------|-------|-------|------|-----|---|
| | | | | | | | personalizada o en grupo. Se entregará un reporte de práctica que debe presentar lista de cotejo, hoja de presentación (incluir en los datos nombre de práctica y unidad), objetivo de práctica, Introducción, Desarrollo, Resultados, Conclusión y referencia bibliográfica. Alumnos que no tengan posibilidad de tener una pc podrán realizar la práctica en su libreta, siguiendo los criterios establecidos en la guía de evaluación establecida en la plataforma de Classroom. |
| Examen de la unidad (Guía de evaluación establecida en Classroom y/o examen presencial según se acuerde) | 40 | 40-31 | 30-22 | 21-13 | 12-4 | 3-0 | Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad, aplica el concepto de teoría cuántica y configuraciones electrónicas. |
| | 100 | | | | | | |

4. Análisis por competencias específicas:

Competencia No.: 1 Descripción: **Analiza el comportamiento de los elementos químicos en la tabla periódica moderna para distinguir los beneficios y riesgos asociados en el ámbito ambiental y económico**

| TEMAS Y SUBTEMAS PARA DESARROLLAR LA COMPETENCIA ESPECÍFICA | ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE | ACTIVIDADES DE ENSEÑANZA | DESARROLLO DE COMPETENCIAS GENÉRICAS | HORAS TEÓRICO-PRÁCTICA |
|--|---|---|--|------------------------|
| <p>Elementos químicos y su clasificación</p> <p>2.1. Características de la clasificación periódica moderna de los elementos.</p> <p>2.1.1. Tabla periódica larga y tabla cuántica.</p> <p>2.2. Propiedades atómicas y su variación periódica.</p> <p>2.2.1. Carga nuclear efectiva.</p> <p>2.2.2. Radio atómico, radio covalente, radio iónico.</p> <p>2.2.3. Energía de ionización.</p> <p>2.2.4. Afinidad electrónica.</p> <p>2.2.5. Número de oxidación.</p> <p>2.2.6. Electronegatividad.</p> <p>2.3. Aplicación: Impacto económico o ambiental de algunos elementos.</p> <p>2.3.1. Abundancia de los elementos en la naturaleza.</p> <p>2.3.2. Elementos de importancia económica.</p> | <p>El estudiante conoce los criterios de evaluación, propuesta por el docente, así como la competencia específica de la unidad en el aula y también en la plataforma Google classroom</p> <p>El estudiante resolverá ejercicios en clase y extra-clase (problemario) referente a los temas vistos en clase y los entregará en la plataforma Google classroom</p> <p>A partir del diálogo didáctico, dirigido por el facilitador, se propiciará la participación por parte del grupo, con la finalidad de obtener una respuesta rápida y sistemática acerca del conocimiento de los elementos químicos y su clasificación.</p> <p>Realizar una práctica de laboratorio virtual relacionadas con el contenido de la unidad 2 y entregar reporte en Google</p> | <p>Se dan a conocer los criterios de evaluación, para la materia y la competencia específica.</p> <p>El docente diseña los instrumentos de evaluación en Google Classroom, para la entrega de cada actividad.</p> <p>A partir del diálogo didáctico, dirigido Transferir conocimientos de los elementos químicos y su clasificación, a través de las diversas estrategias que pueden emplearse con apoyo en la plataforma de Google Classroom (Elaboración de las clases de forma digital, especificando los procedimientos de los ejercicios, proporcionar videos, links, tutoriales de apoyo a los temas de la unidad).</p> <p>Promover el aprendizaje</p> | <ul style="list-style-type: none"> • Capacidad de análisis y síntesis. • Solución de Problemas. • Habilidad para búsqueda de información. • Capacidad para trabajar en equipo. <p>Comunicación oral y escrita.</p> | 7-3 |

| | | | | |
|--|---|---|--|--|
| <p>2.3.3. Elementos contaminantes.</p> | <p>Classroom, de acuerdo con criterios de evaluación establecidos por el docente en la plataforma de. La práctica virtual permitirá a los alumnos reforzar los temas abordados teóricamente.</p> <ul style="list-style-type: none"> • El alumno resolverá un examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el docente | <p>colaborativo y grupal de las propiedades atómicas y su variación periódica, mediante el intercambio de ideas, la reflexión, la integración y colaboración entre los estudiantes en clase y a través Google Classroom.</p> <p>Asignar ejercicios de tareas en la plataforma Google classroom</p> <p>El docente propiciara el desarrollo de una práctica alusivo a la temática de la unidad, de la cual el estudiante realizar un reporte.</p> <p>Informar a los alumnos sus avances y calificaciones mediante comentarios de retroalimentación en sus actividades desarrolladas, en clases, de tal forma que el alumno identifique la forma en qué puede mejorar en la asignatura en sus actividades de aprendizaje.</p> <ul style="list-style-type: none"> • El docente propondrá ejercicios en clase y extraclase (problemario) referente a los temas vistos en clase y proporcionará material de apoyo en la plataforma de Google classroom | | |
|--|---|---|--|--|

| | | El docente aplicará un examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el alumno | |
|--|--|--|--|
| INDICADORES DE ALCANCE | | VALOR DEL INDICADOR | |
| Presentará en la plataforma de Classroom ejercicios extraclase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (problemario unidad 2). Entregar ejercicios de clase y de tareas, ordenados, limpios y con buena presentación al finalizar la unidad. Se les evaluará además de responsabilidad, entrega en tiempo y forma, en donde aplica principios, teoremas, leyes, normas, formulas e incluso técnicas y metodologías correctas. Así, como la interpretación de cada resultado obtenido. | | 30 % | |
| Reporte de práctica de Unidad 2. Cumple con todos los criterios señalados en la lista de cotejo, demuestra la búsqueda en diversas fuentes de información, para contestar el cuestionario y presentar la conclusión final, utiliza correctamente las citas bibliográficas, la información presenta una redacción satisfactoria de lo más relevante del tema que se aborda, además el documento cuenta con los elementos de buena presentación originalidad y contenido, el estudiante entiende claramente los conceptos presentados. | | 30% | |
| Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad 2, aplica conceptos de los elementos químicos y su clasificación. | | 40% | |

Niveles de desempeño:

| DESEMPEÑO | NIVEL DE DESEMPEÑO | INDICADORES DE ALCANCE | VALORACIÓN NUMÉRICA |
|-----------------------|--------------------|---|---------------------|
| Competencia alcanzada | Excelente | <ol style="list-style-type: none"> 1. Se adapta a situaciones y contextos complejos: Puede trabajar en equipo, refleja sus conocimientos en la interpretación de la realidad. 2. Hace aportaciones a las actividades académicas desarrolladas: Pregunta integrando conocimientos de otras asignaturas o de casos anteriores de la misma asignatura. Presenta otros puntos de vista que complementen al presentado en la clase, presenta fuentes de información adicionales (internet y documental etc.) y usa más bibliografía. 3. Propone y/o explica soluciones o procedimientos no visto en clase (creatividad) usa | 95-100 |

| | | | |
|--------------------------|--------------|---|-------|
| | | <p>plataformas digitales de apoyo como classroom: Ante problemas o caso de estudio propone perspectivas diferentes, para abordarlos y sustentarlos correctamente. Aplica procedimientos aprendidos en otra asignatura o contexto para el problema que se está resolviendo.</p> <p>4. Introduce recursos y experiencias que promueven un pensamiento crítico: Ante los temas de la asignatura introduce cuestionamientos de tipo ético, ecológico, histórico, político, económico, etc. que deben tomarse en cuenta para comprender mejor o a futuro dicho tema. Se apoya también de la plataforma classroom empleando herramientas y aplicaciones tales como foros, autores, bibliografía, documentales, etc. para sustentar su punto de vista.</p> <p>5. Incorpora conocimientos y actividades interdisciplinarios en su aprendizaje: En el desarrollo de los temas de la asignatura incorpora conocimientos y actividades desarrolladas de manera presencial y a través del uso de la plataforma classroom, en otras asignaturas para lograr la competencia.</p> <p>6. Realiza su trabajo de manera autónoma y autorregulada. Es capaz de organizar su tiempo y trabajar sin necesidad de una supervisión estrecha y/o coercitiva. Realiza actividades de investigación para participar de forma activa durante el semestre</p> | |
| | Notable | Cumple 4 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 85-94 |
| | Bueno | Cumple 3 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 75-84 |
| | Suficiente | Cumple 2 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 70-74 |
| Competencia no alcanzada | Insuficiente | No se cumple con el 100% de evidencias conceptuales, procedimentales y actitudinales de los indicadores definidos en desempeño excelente. | N. A. |

Matriz de evaluación:

| EVIDENCIA DE APRENDIZAJE | % | INDICADOR DE ALCANCE | | | | | N | EVALUACIÓN FORMATIVA DE LA COMPETENCIA |
|---|-----|----------------------|-------|-------|------|-----|--|--|
| | | A | B | C | D | | | |
| Problemario (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 20-30 | 11-19 | 8-10 | 4-7 | 3-0 | Presenta los ejercicios realizados en clase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (problemario unidad 2). Entregar ejercicios de clase y de tareas, ordenados, limpios y con buena presentación al finalizar la unidad. Se les evaluará además de responsabilidad, entrega en tiempo y forma, en donde aplica principios, teoremas, leyes, normas, formulas e incluso técnicas y metodologías correctas. Así, como la interpretación de cada resultado obtenido. Hace uso de la plataforma classroom para su entrega mejorar y facilitar el trabajo. | |
| Reporte de video de práctica (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 0-30 | 1-19 | -10 | 4-7 | 3-0 | Realiza reporte de práctica empleando las aplicaciones y herramientas que ofrece la plataforma classroom. Se les proporcionará apoyo a los alumnos para la realización de la práctica en el laboratorio, documentos y asesoría personalizada o en grupo. Se entregará un reporte de práctica que debe presentar lista de cotejo, hoja de presentación (incluir en los datos nombre de práctica y unidad), objetivo de práctica, Introducción, Desarrollo, Resultados, Conclusión y referencia bibliográfica. Alumnos que no tengan posibilidad de tener una pc podrán realizar la práctica en su libreta, siguiendo los criterios establecidos en la guía de evaluación establecida en la plataforma de Classroom. | |
| Examen de la unidad (Guía de evaluación establecida en Classroom y/o de manera presencial según se acuerde) | 40 | 40-31 | 30-22 | 21-13 | 12-4 | 3-0 | Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad, aplica el concepto de teoría cuántica y configuraciones electrónicas. | |
| | 100 | | | | | | | |

Nota: este apartado número 4 de la instrumentación didáctica para la formación y desarrollo de competencias profesionales se repite, de acuerdo al número de competencias específicas de los temas de asignatura.

4. Análisis por competencias específicas:

Competencia No.: 1 Descripción: **Comprende la formación de los diferentes tipos de enlaces y su origen en las fuerzas que intervienen para que los elementos reaccionen y se mantengan unidos**

| TEMAS Y SUBTEMAS PARA DESARROLLAR LA COMPETENCIA ESPECÍFICA | ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE | ACTIVIDADES DE ENSEÑANZA | DESARROLLO DE COMPETENCIAS GENÉRICAS | HORAS TEÓRICO-PRÁCTICA |
|---|---|--|--|------------------------|
| Enlaces químicos 3.1. Introducción. 3.1.1. Concepto de enlace químico. 3.1.2. Clasificación de los enlaces químicos. 3.1.3. Aplicaciones y limitaciones de la regla del octeto. 3.2. Enlace covalente. 3.2.1. Teorías para explicar el enlace covalente y sus alcances. 3.2.1.1. Teorías del enlace de valencia. 3.2.1.2. Hibridación y geometría molecular. 3.2.1.3. Teoría del orbital molecular. 3.3. Enlace iónico. 3.3.1. Formación y propiedades de los compuestos iónicos. 3.3.2. Redes cristalinas. 3.3.2.1. Estructura. 3.3.2.2. Energía reticular. | <p>El estudiante conoce los criterios de evaluación, propuesta por el docente, así como la competencia específica de la unidad todo de manera presencial y también por la plataforma Google Classroom</p> <p>El estudiante resolverá ejercicios en clase y extraclase (problemario) referente a los temas vistos en clase y los entregará en la plataforma Google classroom</p> <p>Desarrollará en archivo ppt una presentación de los tipos de enlaces químicos. La cual subirá en Google Classroom, los criterios se encontrarán establecidos en una guía de evaluación; tendrán la posibilidad de emplear videos, link, imágenes, tomar fotos y adjuntarlas al archivo que se encontrará disponible en la plataforma.</p> | <p>Se dan a conocer los criterios de evaluación, para la materia y la competencia específica, los cuales también se compartirán en plataforma de Classroom</p> <p>El docente diseña los instrumentos de evaluación en Google Classroom, para cada actividad.</p> <p>A partir del diálogo didáctico, dirigido Transferir conocimientos sobre enlaces químicos, a través de las diversas estrategias que pueden emplearse de manera presencial y en la plataforma Google classroom (Elaboración de las clases de forma digital, especificando los procedimientos de los ejercicios, proporcionar videos, links, tutoriales de apoyo a los temas de la unidad). Promover el aprendizaje colaborativo y grupal sobre los</p> | <ul style="list-style-type: none"> • Capacidad de análisis y síntesis. • Solución de Problemas. • Habilidad para búsqueda de información. • Capacidad para trabajar en equipo. • Comunicación oral y escrita. | 10-5 |



| | | | | |
|--|--|--|--|--|
| | <p>En Google Classroom entregara el reporte individual de una práctica de laboratorio a través del análisis de las notas tomadas en el desarrollo de la práctica con el contenido de la unidad 3. La práctica permitirá a los alumnos reforzar los temas abordados teóricamente.</p> <ul style="list-style-type: none"> • A partir del diálogo didáctico, dirigido por el facilitador en clase se propiciará la participación por parte del grupo, con la finalidad de obtener una respuesta rápida y sistemática acerca del conocimiento de los elementos químicos y su clasificación. • El alumno resolverá un examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el docente | <p>tipos de enlaces de acuerdo teorías, propiedades y/o características, mediante el intercambio de ideas, la reflexión, la integración y colaboración entre los estudiantes.</p> <p>Asignar ejercicios de tareas en la plataforma Google Classroom</p> <p>Solicitar una presentación ppt sobre los enlaces químicos y sus características haciendo uso de las TIC'S y aplicaciones que ofrece Google Gmail y Google Classroom</p> <p>El docente propiciara el desarrollo de una práctica alusivo a la temática de la unidad, de la cual el estudiante realizar un reporte.</p> <ul style="list-style-type: none"> • El docente propondrá ejercicios en clase y extraclasses (problemario) referente a los temas vistos en clase y proporcionará material de apoyo en la plataforma de Google classroom <p>El docente aplicará un examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el alumno</p> | | |
|--|--|--|--|--|

| INDICADORES DE ALCANCE | VALOR DEL INDICADOR |
|--|---------------------|
| Presentará en la plataforma de Classroom ejercicios extraclase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (problemario unidad 3). Entregar ejercicios de clase y de tareas, ordenados, limpios y con buena presentación al finalizar la unidad. Se les evaluará además de responsabilidad, entrega en tiempo y forma, en donde aplica principios, teoremas, leyes, normas, formulas e incluso técnicas y metodologías correctas. Así, como la interpretación de cada resultado obtenido. | 30 % |
| Reporte de práctica de Unidad 3. Cumple con todos los criterios señalados en la lista de cotejo, demuestra la búsqueda en diversas fuentes de información, para contestar el cuestionario y presentar la conclusión final, utiliza correctamente las citas bibliográficas, la información presenta una redacción satisfactoria de lo más relevante del tema que se aborda, además el documento cuenta con los elementos de buena presentación originalidad y contenido, el estudiante entiende claramente los conceptos presentados. | 30% |
| Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad 3, aplica conceptos de los elementos químicos y su clasificación. | 40% |

Niveles de desempeño:

| DESEMPEÑO | NIVEL DE DESEMPEÑO | INDICADORES DE ALCANCE | VALORACIÓN NUMÉRICA |
|-----------------------|--------------------|--|---------------------|
| Competencia alcanzada | Excelente | <ol style="list-style-type: none"> Se adapta a situaciones y contextos complejos: Puede trabajar en equipo, refleja sus conocimientos en la interpretación de la realidad. Hace aportaciones a las actividades académicas desarrolladas: Pregunta integrando conocimientos de otras asignaturas o de casos anteriores de la misma asignatura. Presenta otros puntos de vista que complementen al presentado en la clase, presenta fuentes de información adicionales (internet y documental etc.) y usa más bibliografía. Propone y/o explica soluciones o procedimientos no visto en clase (creatividad) usa plataformas digitales de apoyo como classroom: Ante problemas o caso de | 95-100 |

| | | | |
|---------------------------------|---------------------|--|--------------|
| | | <p>estudio propone perspectivas diferentes, para abordarlos y sustentarlos correctamente. Aplica procedimientos aprendidos en otra asignatura o contexto para el problema que se está resolviendo.</p> <p>4. Introduce recursos y experiencias que promueven un pensamiento crítico: Ante los temas de la asignatura introduce cuestionamientos de tipo ético, ecológico, histórico, político, económico, etc. que deben tomarse en cuenta para comprender mejor o a futuro dicho tema. Se apoya también de la plataforma classroom empleando herramientas y aplicaciones tales como foros, autores, bibliografía, documentales, etc. para sustentar su punto de vista.</p> <p>5. Incorpora conocimientos y actividades interdisciplinarios en su aprendizaje: En el desarrollo de los temas de la asignatura incorpora conocimientos y actividades desarrolladas de manera presencial y a través del uso de la plataforma classroom, en otras asignaturas para lograr la competencia.</p> <p>6. Realiza su trabajo de manera autónoma y autorregulada. Es capaz de organizar su tiempo y trabajar sin necesidad de una supervisión estrecha y/o coercitiva. Realiza actividades de investigación para participar de forma activa durante el</p> | |
| | Notable | Cumple 4 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 85-94 |
| | Bueno | Cumple 3 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 75-84 |
| | Suficiente | Cumple 2 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 70-74 |
| Competencia no alcanzada | Insuficiente | No se cumple con el 100% de evidencias conceptuales, procedimentales y actitudinales de los indicadores definidos en desempeño excelente. | N. A. |

Matriz de evaluación:

| EVIDENCIA DE APRENDIZAJE | % | INDICADOR DE ALCANCE | | | | | EVALUACIÓN FORMATIVA DE LA COMPETENCIA |
|---|------------|----------------------|-------|-------|------|-------|--|
| | | A | B | C | D | N | |
| Problemario (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 20-30 | 11-19 | 8-10 | 4-7 | 3 - 0 | Presenta los ejercicios realizados en clase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (problemario unidad 3). Entregar ejercicios de clase y de tareas, ordenados, limpios y con buena presentación al finalizar la unidad. Se les evaluará además de responsabilidad, entrega en tiempo y forma, en donde aplica principios, teoremas, leyes, normas, formulas e incluso técnicas y metodologías correctas. Así, como la interpretación de cada resultado obtenido. Hace uso de la plataforma classroom para su entrega mejorar y facilitar el trabajo. |
| Reporte de video de práctica (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 0-30 | 1-19 | -10 | 4-7 | 3 - 0 | Realiza reporte de práctica empleando las aplicaciones y herramientas que ofrece la plataforma classroom. Se les proporcionará apoyo a los alumnos para la realización de la práctica en el laboratorio, documentos y asesoría personalizada o en grupo. Se entregará un reporte de práctica que debe presentar lista de cotejo, hoja de presentación (incluir en los datos nombre de práctica y unidad), objetivo de práctica, Introducción, Desarrollo, Resultados, Conclusión y referencia bibliográfica. Alumnos que no tengan posibilidad de tener una pc podrán realizar la práctica en su libreta, siguiendo los criterios establecidos en la guía de evaluación establecida en la plataforma de Classroom. |
| Examen de la unidad (Guía de evaluación establecida en Classroom y/o presencial según se acuerde) | 40 | 40-31 | 30-22 | 21-13 | 12-4 | 3-0 | Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad, aplica el concepto de teoría cuántica y configuraciones electrónicas. |
| | 100 | | | | | | |

Nota: este apartado número 4 de la instrumentación didáctica para la formación y desarrollo de competencias profesionales se repite, de acuerdo al número de competencias específicas de los temas de asignatura.

4. Análisis por competencias específicas:

Competencia No.: 1 Descripción: **Aplica los conceptos básicos de estequiometría con base en la ley de la conservación de la masa para resolver problemas de reacciones químicas**

| TEMAS Y SUBTEMAS PARA DESARROLLAR LA COMPETENCIA ESPECÍFICA | ACTIVIDADES DE APRENDIZAJE | ACTIVIDADES DE ENSEÑANZA | DESARROLLO DE COMPETENCIAS GENÉRICAS | HORAS TEÓRICO-PRÁCTICA |
|---|---|--|--|------------------------|
| Reacciones químicas 4.1. Combinación. 4.2. Descomposición. 4.3. Sustitución (simple y doble). 4.4. Neutralización. 4.5. Óxido-Reducción. 4.6. Aplicaciones. 4.7. Cálculos estequiométricos con reacciones químicas 4.7.1. Reacción óxido reducción en electroquímica 4.7.2. Fuerza electromotriz (fem) en una celda electroquímica 4.7.3. Cálculo de la fem y potenciales de óxido reducción 4.7.4. Electro depósito (cálculo de electro depósito) 4.7.5. Aplicaciones de electroquímica en electrónica. 4.7.6. Nanoquímica | <p>El estudiante conoce los criterios de evaluación, propuesta por el docente, así como la competencia específica de la unidad y también se subirá en la plataforma Google Classroom</p> <p>El estudiante resolverá ejercicios en clase y extra-clase (problemario) referente a los temas vistos en clase y los entregará en la plataforma Google classroom</p> <p>Desarrollará una investigación sobre los tipos de reacciones químicas, según el tipo de transformación (son 4 tipos) y tipos de reacciones químicas según la partícula que se transfiere (son dos tipos). La cual subirá en Google Classroom, los criterios se encontrarán establecidos en una guía de evaluación en la plataforma;</p> | <p>Se dan a conocer los criterios de evaluación, para la materia y la competencia específica.</p> <p>El docente diseña los instrumentos de evaluación en Google Classroom, para cada actividad.</p> <p>A partir del diálogo didáctico, dirigido Transferir conocimientos sobre enlaces químicos, a través de las diversas estrategias que pueden emplearse de manera presencial y en la plataforma de Google classroom (Elaboración de las clases de forma digital, especificando los procedimientos de los ejercicios, proporcionar videos, links, tutoriales de apoyo a los temas de la unidad).</p> <p>Promover el aprendizaje</p> | <ul style="list-style-type: none"> • Capacidad de análisis y síntesis. • Solución de Problemas. • Habilidad para búsqueda de información. • Capacidad para trabajar en equipo. <p>Comunicación oral y escrita.</p> | 10-5 |

| | | | | |
|--|---|---|--|--|
| <p>(propiedades fisicoquímicas no convencionales de polímeros, catenanos y rotaxanos).</p> | <p>tendrán la posibilidad de emplear, imágenes, tomar fotos, tablas, esquemas y adjuntarlas al archivo que se encontrará disponible en la plataforma.</p> <p>En Google Classroom entregara el reporte individual de la práctica de laboratorio a través de las notas tomadas del contenido de la unidad 4. La práctica virtual permitirá a los alumnos reforzar los temas abordados teóricamente.</p> <ul style="list-style-type: none"> • A partir del diálogo didáctico, dirigido por el facilitador, se propiciará la participación por parte del grupo, con la finalidad de obtener una respuesta rápida y sistemática acerca del conocimiento de reacciones químicas. • El alumno resolverá un examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el docente | <p>colaborativo y grupal sobre los tipos de enlaces de acuerdo teorías, propiedades y/o características, mediante el intercambio de ideas, la reflexión, la integración y colaboración entre los estudiantes.</p> <p>Asignar ejercicios de tareas en la plataforma Google Classroom</p> <p>Solicitar una investigación sobre reacciones químicas y sus características haciendo uso de las TIC'S y aplicaciones que ofrece Google Gmail y Google Classroom</p> <p>El docente propiciará el desarrollo de una práctica alusivo a la temática de la unidad, de la cual el estudiante realizará un reporte.</p> <ul style="list-style-type: none"> • El docente propondrá ejercicios en clase y extraclase (problemario) referente a los temas vistos en clase y proporcionará material de apoyo en la plataforma de Google classroom <p>El docente aplicará un</p> | | |
|--|---|---|--|--|



| | | | | |
|--|--|---|--|--|
| | | examen ya sea por medio de la plataforma Google classroom o de manera escrita según lo acordado con el alumno | | |
|--|--|---|--|--|

| INDICADORES DE ALCANCE | VALOR DEL INDICADOR |
|--|---------------------|
| Presentará en la plataforma de Classroom ejercicios extraclase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (problemario unidad 4). Entregar ejercicios de clase y de tareas, ordenados, limpios y con buena presentación al finalizar la unidad. Se les evaluará además de responsabilidad, entrega en tiempo y forma, en donde aplica principios, teoremas, leyes, normas, formulas e incluso técnicas y metodologías correctas. Así, como la interpretación de cada resultado obtenido. | 30 % |
| Reporte de práctica de Unidad 4. Cumple con todos los criterios señalados en la lista de cotejo, demuestra la búsqueda en diversas fuentes de información, para contestar el cuestionario y presentar la conclusión final, utiliza correctamente las citas bibliográficas, la información presenta una redacción satisfactoria de lo más relevante del tema que se aborda, además el documento cuenta con los elementos de buena presentación originalidad y contenido, el estudiante entiende claramente los conceptos presentados. | 30% |
| Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad 4, aplica conceptos de los elementos químicos y su clasificación. | 40% |

Niveles de desempeño:

| DESEMPEÑO | NIVEL DE DESEMPEÑO | INDICADORES DE ALCANCE | VALORACIÓN NUMÉRICA |
|-----------------------|--------------------|--|---------------------|
| Competencia alcanzada | Excelente | <ol style="list-style-type: none"> Se adapta a situaciones y contextos complejos: Puede trabajar en equipo, refleja sus conocimientos en la interpretación de la realidad. Hace aportaciones a las actividades académicas desarrolladas: Pregunta integrando conocimientos de otras asignaturas o de casos anteriores de la misma asignatura. Presenta otros puntos de vista que complementen al presentado en la clase, presenta fuentes de información adicionales (internet y documental etc.) y usa más bibliografía. Propone y/o explica soluciones o procedimientos no visto en clase (creatividad) usa plataformas digitales de apoyo como classroom: Ante problemas o caso de | 95-100 |

| | | | |
|--------------------------|--------------|--|-------|
| | | <p>estudio propone perspectivas diferentes, para abordarlos y sustentarlos correctamente. Aplica procedimientos aprendidos en otra asignatura o contexto para el problema que se está resolviendo.</p> <p>4. Introduce recursos y experiencias que promueven un pensamiento crítico: Ante los temas de la asignatura introduce cuestionamientos de tipo ético, ecológico, histórico, político, económico, etc. que deben tomarse en cuenta para comprender mejor o a futuro dicho tema. Se apoya también de la plataforma classroom empleando herramientas y aplicaciones tales como foros, autores, bibliografía, documentales, etc. para sustentar su punto de vista.</p> <p>5. Incorpora conocimientos y actividades interdisciplinarios en su aprendizaje: En el desarrollo de los temas de la asignatura incorpora conocimientos y actividades desarrolladas de manera presencial y a través del uso de la plataforma classroom, en otras asignaturas para lograr la competencia.</p> <p>6. Realiza su trabajo de manera autónoma y autorregulada. Es capaz de organizar su tiempo y trabajar sin necesidad de una supervisión estrecha y/o coercitiva. Realiza actividades de investigación para participar de forma activa durante el</p> | |
| | Notable | Cumple 4 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 85-94 |
| | Bueno | Cumple 3 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 75-84 |
| | Suficiente | Cumple 2 de los indicadores definidos en desempeño excelente | 70-74 |
| Competencia no alcanzada | Insuficiente | No se cumple con el 100% de evidencias conceptuales, procedimentales y actitudinales de los indicadores definidos en desempeño excelente. | N. A. |

Matriz de evaluación:

| EVIDENCIA | % | INDICADORES DE ALCANCE | | | | | EVALUACIÓN FORMATIVA DE LA COMPETENCIA |
|--|-----|------------------------|-------|-------|------|-------|--|
| | | A | B | C | D | N | |
| Probleuario (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 20-30 | 11-19 | 8-10 | 4-7 | 3 - 0 | Presenta los ejercicios realizados en clase propuestos por el facilitador y solicitados de tarea (probleuario unidad 4). Entregar ejercicios de clase y de tareas, ordenados, limpios y con buena presentación al finalizar la unidad. Se les evaluará además de responsabilidad, entrega en tiempo y forma, en donde aplica principios, teoremas, leyes, normas, formulas e incluso técnicas y metodologías correctas. Así, como la interpretación de cada resultado obtenido. Hace uso de la plataforma classroom para su entrega mejorar y facilitar el trabajo. |
| Reporte de video de práctica (Guía de evaluación establecida en Classroom) | 30 | 0-30 | 1-19 | -10 | 4-7 | 3 - 0 | Realiza reporte de práctica empleando las aplicaciones y herramientas que ofrece la plataforma classroom. Se les proporcionará apoyo a los alumnos para la realización de la práctica en el laboratorio, documentos y asesoría personalizada o en grupo. Se entregará un reporte de práctica que debe presentar lista de cotejo, hoja de presentación (incluir en los datos nombre de práctica y unidad), objetivo de práctica, Introducción, Desarrollo, Resultados, Conclusión y referencia bibliográfica. Alumnos que no tengan posibilidad de tener una pc podrán realizar la práctica en su libreta, siguiendo los criterios establecidos en la guía de evaluación establecida en la plataforma de Classroom. |
| Examen de la unidad (Guía de evaluación establecida en Classroom y/o presencial según sea el caso) | 40 | 40-31 | 30-22 | 21-13 | 12-4 | 3-0 | Demuestra conocimiento y dominio de los temas de la unidad, aplica el concepto de teoría cuántica y configuraciones electrónicas. |
| | 100 | | | | | | |

5. Fuentes de Información y Apoyos Didácticos

Fuentes de información

Bibliografía

1. **Brown, T., LeMay, H. E., y Bursten, B. E. (2009).** Química: La ciencia central. México: Pearson Educación.
2. **Chang, R. (2011).** Fundamentos de química. México: McGraw Hill.
3. **Mortimer, C . E. (2005)** Química. México: Grupo Editorial Iberoamérica.
4. **Orozco, F. D. (1994).** Análisis químico cuantitativo. (20a. ed.). México: Porrúa.
5. **Smoot, R. C. (2005).** Mi contacto con la química. México: McGraw Hill.
6. **Woodfield, B. F., Asplund, M. C. y Haderlie, S. (2009).** Laboratorio virtual de química general/cd-rom. (3a. ed.). México: Pearson Educación.

Bibliografía (Complementaria) sugerida y / o proporcionada en fotocopias: Electrónica:

Se emplearan libros de Química en pdf, así como links de páginas de internet, videos y tutoriales del internet para presentar las opciones y estrategias que puedan estar al alcance de los alumnos en

Apoyos didácticos:

- Pintarrón y plumones.
- Computadora.
- Calculadora.
- Cañón.
- Internet.

6. Calendarización de evaluación (6)

| Semana | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
|--------|----|---|-----|----|---|-----|----|---|---|-----------|----|----|----|----|----|-----------|
| T.P. | ED | | EF1 | ES | | EF2 | ES | | | ES EF3 | | | | | | ES EF4 |
| T.R. | | | | | | | | | | | | | | | | |
| S.D. | | | | SD | | | SD | | | SD | | | | | | SD |

TP= Tiempo planeado
ED = Evaluación diagnóstica.

TR=Tiempo real
EFn = Evaluación formativa (Competencia Especifica n).

SD = Seguimiento departamental
ES = Evaluación sumativa.

Fecha de elaboración: **31 DE ENERO 2024**

MCIQ. INDRA DE LA O ORTIZ
DOCENTE DE CIENCIAS BÁSICAS

DR. TONATIUH SOSME SANCHEZ
JEFE DEL DEPARTAMENTO DE CIENCIAS BÁSICAS