

Biomoléculas orgánicas: carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos

Ciencias Naturales | Química

Descripción del Curso

Este curso de Química está diseñado para estudiantes de 15 a 16 años y aborda el desarrollo de habilidades para resolver problemas prácticos relacionados con enlaces, hibridación y clasificación de estructuras de carbono. Cada unidad enriquece la comprensión de la estructura molecular y su relación con la reactividad y las propiedades de las biomoléculas.

Unidad 8: Resolución de problemas prácticos: identificar enlace y hibridación, clasificar como alcano/alqueno/alquino en estructuras de carbono. Descripción específica de la unidad: a partir de una estructura molecular de carbono dada, identificar el tipo de enlace relevante, la hibridación y clasificarla como alcano, alqueno o alquino, justificando la respuesta. Se conectará con biomoléculas al identificar fragmentos relevantes (azúcares, lípidos, aminoácidos y bases nucleotídicas).

Este módulo se apoya en el objetivo general: Objetivo 8: Resolver problemas prácticos: dada una estructura molecular de carbono, identificar el tipo de enlace y la hibridación relevante, clasificarla como alcano, alqueno o alquino y justificar la respuesta.

Competencias y enfoques de aprendizaje: razonamiento químico, lectura de estructuras, uso de modelos, y conexión entre química orgánica y bioquímica. El curso se adapta para estudiantes con interés en comprender cómo la clasificación de enlaces influye en propiedades y reactividad en una variedad de biomoléculas.

Competencias

- Desarrollar habilidades analíticas para identificar enlaces y hibridación en estructuras de carbono y justificar la clasificación como alcano, alqueno o alquino. - Aplicar criterios de química orgánica para razonar y justificar respuestas ante problemas prácticos, conectando conceptos con biomoléculas (azúcares, lípidos, aminoácidos y bases nucleotídicas). - Demostrar comprensión de la relación entre tipo de enlace, hibridación y propiedades/reactividad de biomoléculas en contextos reales. - Comunicar de forma clara y precisa el razonamiento químico y las conclusiones obtenidas en situaciones prácticas y evaluaciones. - Desarrollar habilidades de pensamiento crítico y resolución de problemas al trabajar con estructuras moleculares y fragmentos biomoleculares.

Requerimientos

- Materiales: cuaderno de prácticas, calculadora, acceso a modelos moleculares o software de visualización de estructuras. - Recursos de estudio: guías de conceptos sobre enlaces simples, dobles y triples, hibridación $sp^3/sp^2/sp$; clasificación de alcano, alqueno y alquino; conectores con biomoléculas. - Prácticas y tiempo: dedicar

aproximadamente 3–4 horas semanales a ejercicios prácticos y lectura de casos; participar en actividades de discusión y resolución de problemas. - Requisitos previos: conocimientos básicos de enlaces simples y dobles, geometría molecular, y conceptos introductorios de química orgánica; familiaridad con terminología de biomoléculas.

Unidades del Curso

Unidad 1: Unidad 1: Tetravalencia del carbono y diversidad estructural en biomoléculas

Objetivos de Aprendizaje

- Explicar la tetravalencia del carbono y cómo su capacidad de formar cuatro enlaces da lugar a diversidad estructural.
- Ilustrar con ejemplos en biomoléculas (carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos) cómo se generan cadenas, ramificaciones y ciclos.
- Identificar en diagramas simples los esqueletos de carbono que conducen a estructuras lineales, ramificadas y cíclicas.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Tetravalencia del carbono y enlaces

Descripción corta: el carbono establece cuatro enlaces y puede unirse a sí mismo y a otros elementos, generando diversidad estructural.

2. Tema 2: Esqueletos carbonosos: cadenas lineales, ramificaciones y anillos

Descripción corta: modelos simples que muestran cómo se organizan los átomos de carbono en biomoléculas.

3. Tema 3: Aplicación en biomoléculas

Descripción corta: visión general de carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos como ejemplos de estructuras basadas en carbono.

Actividades

1. Actividad 1: Modelado de esqueletos de carbono

Se utilizan modelos de bolas y barras para representar la tetravalencia del carbono y las posibilidades de unión entre átomos. Puntos clave: reconocimiento de tetraedros, enlaces simples y ramificaciones. Principales aprendizajes: comprensión de la versatilidad del carbono para formar estructuras diversas.

2. Actividad 2: Clasificación de estructuras en biomoléculas

Se analizan diagramas de carbohidratos simples, lípidos y proteínas para identificar si presentan cadenas lineales, ramificaciones o anillos. Aprendizajes: distinguir entre tipos de esqueletos en biomoléculas.

3. Actividad 3: Tarjetas de recorrido estructural

Tarjetas con fragmentos de estructuras de biomoléculas; los estudiantes deben unir piezas para formar una cadena o un anillo. Aprendizaje activo: visualización de cómo estas estructuras emergen a partir de la tetravalencia de C.

4. **Actividad 4: Debate guiado**

Discusión corta sobre por qué el carbono es capaz de crear diversidad biológica a partir de su tetravalencia y qué implica para la función de biomoléculas.

5. **Actividad 5: Mini laboratorio de simulación**

Exploración de simulaciones simples que muestran cómo cambios en la conectividad de carbono afectan la forma de moléculas biomoleculares (ejemplos de carbohidratos y lípidos).

Evaluación

Evaluación del Objetivo 1 mediante: (a) preguntas cortas sobre la tetravalencia y su impacto en la estructura, (b) registro de actividades de modelado, (c) análisis de ejemplos de biomoléculas donde se observe cadena, ramificación o anillo. Criterios: comprensión conceptual y capacidad de aplicar el concepto a biomoléculas.

Unidad 2: Unidad 2: Arquitectura molecular del carbono en biomoléculas: cadenas, anillos y su relación con alquenos, alquenos y alquinos

Objetivos de Aprendizaje

- Definir y distinguir entre cadenas lineales, ramificadas y anillos en compuestos de carbono.
- Relacionar estas arquitecturas con ejemplos de biomoléculas, especialmente carbohidratos (anillos y cadenas), lípidos (cadenas hidrocarbonadas) y proteínas (estructura de cadenas de aminoácidos) y ácidos nucleicos (esqueletos de nucleótidos).
- Identificar la presencia de enlaces simples y dobles que modulan la forma y la reactividad en biomoléculas.

Contenidos Temáticos

1. **Tema 1: Estructuras lineales, ramificadas y anillos**

Descripción corta: cómo se organizan los átomos de carbono en distintas arquitecturas y qué implican para la biomolécula.

2. **Tema 2: Relación con alcanos, alquenos y alquinos**

Descripción corta: correspondencias entre la arquitectura y tipos de enlace característicos de la química orgánica.

3. **Tema 3: Aplicaciones en biomoléculas**

Descripción corta: ejemplos en carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos que muestran estas arquitecturas.

Actividades

1. **Actividad 1: Mapa de arquitecturas**

Construcción de mapas conceptuales que relacionan cadenas lineales, ramificaciones y anillos con biomoléculas. Puntos clave: funcionamiento de carbohidratos en forma lineal o cíclica, organización de cadenas de lípidos y secuencias de aminoácidos.

2. **Actividad 2: Análisis de estructuras de carbohidratos y lípidos**

Análisis de ejemplos: glucosa cíclica vs. glucógeno lineal, ácidos grasos saturados e insaturados. Aprendizajes: correlación entre arquitectura y función biológica.

3. **Actividad 3: Clasificación interactiva**

Actividades en parejas para clasificar fragmentos de moléculas según si tienen arquitectura lineal, ramificada o cíclica y justificar con ejemplos.

4. **Actividad 4: Construcción de modelos**

Modelos tridimensionales de moléculas simples para visualizar la geometría de anillos en azúcares y cadenas en lípidos.

5. **Actividad 5: Discusión guiada**

Debate sobre cómo la arquitectura de carbono influye en propiedades físicas (solubilidad, punto de fusión) de biomoléculas.

Evaluación

Evaluación del Objetivo 2 mediante: (a) ejercicios de identificación de estructuras lineales, ramificadas y anulares; (b) cuestionarios sobre la relación entre arquitectura y tipos de enlaces; (c) revisión de diagramas de biomoléculas y su conformación.

Unidad 3: Unidad 3: Enlaces simples, dobles y triples entre carbono y otros elementos en biomoléculas

Objetivos de Aprendizaje

- Identificar tipos de enlace y ejemplos típicos en biomoléculas (C-C, C-O, C=O, C=C en lípidos y carbohidratos).
- Describir cómo la presencia de enlaces dobles o triples modifica la rigidez y la geometría de segmentos relevantes en biomoléculas (p. ej., insaturaciones en ácidos grasos, carbonilos en azúcares y ácidos nucleicos).
- Relacionar tipos de enlace con propiedades físicas y reactividad en biomoléculas (solubilidad, estabilidad, reacciones de hidrólisis o deshidratación).

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Enlaces simples, dobles y triples

Descripción corta: diferencias en longitud de enlace, rigidez y geometría resultante al variar el tipo de enlace.

2. Tema 2: Enlaces relevantes en biomoléculas

Descripción corta: ejemplos como C-C y C-O en carbohidratos, enlace C=C en ácidos grasos y enlaces C=O en grupos carbonilo de azúcares y nucleótidos.

3. Tema 3: Implicaciones estructurales

Descripción corta: efectos en la conformación de biomoléculas y su reactividad química.

Actividades

1. Actividad 1: Clasificación de enlaces

Identificación de tipos de enlace en fragmentos de carbohidratos, lípidos y ácidos nucleicos; discusión sobre efectos en la geometría local.

2. Actividad 2: Comparación de estructuras

Comparar glucosa lineal y glucosa en anillo para explicar la presencia de enlaces simples y dobles en distintos estados.

3. Actividad 3: Impacto de insaturación

Analizar ácidos grasos saturados vs. insaturados y su influencia en la rigidez y el punto de fusión de los lípidos.

4. Actividad 4: Geometría de carbonilos

Explorar las geometrías de carbonilos en azúcares y nucleótidos (C=O) y su papel en la reactividad.

5. Actividad 5: Mini laboratorio de reactividad

Experimentos simples orales o simulados que muestren cómo la presencia de dobles o triples enlaces afecta la reactividad, como hidrogenación de aceites o apertura de anillos de azúcares.

Evaluación

Evaluación del Objetivo 3 mediante: (a) ejercicios de identificación de enlaces en biomoléculas, (b) cuestionarios cortos sobre efectos de la insaturación, (c) explicación escrita de cómo la geometría de enlaces afecta propiedades.

Unidad 4: Unidad 4: Hibridación del carbono (sp³, sp², sp) y geometría en biomoléculas

Objetivos de Aprendizaje

- Definir sp³, sp² y sp y vincular cada una con geometría característica.
- Relacionar la hibridación con ejemplos de biomoléculas (carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos) y su reactividad.
- Analizar cómo la hibridación influye en la flexibilidad y la conformación de biomoléculas.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Hibridación del carbono

Descripción corta: diferencias entre sp^3 (tetraédrica), sp^2 (plana) y sp (lineal) y su relación con la geometría de enlaces.

2. Tema 2: Geometría y reactividad

Descripción corta: cómo la geometría afecta reactividad y propiedades físicas en biomoléculas.

3. Tema 3: Aplicaciones en biomoléculas

Descripción corta: ejemplos en azúcares (anillos y carbonilos), ácidos grasos y bases de nucleótidos.

Actividades

1. Actividad 1: Construcción de modelos híbridos

Crear modelos que muestren carbonos sp^3 , sp^2 y sp en fragmentos biomoleculares, observando geometría y posibles reacciones.

2. Actividad 2: Correspondencia entre hibridación y estructura

Relacionar estructuras de azúcares, ácidos grasos y bases de nucleótidos con su hibridación correspondiente.

3. Actividad 3: Relevancia en la reactividad

Estudio de reacciones simples donde la hibridación influye (por ejemplo, reacciones de adición en dobles enlaces de carbohidratos o lípidos).

4. Actividad 4: Análisis de geometría de enlaces peptídicos

Explorar cómo la hibridación en el átomo de carbono del enlace peptídico influye en la conformación de proteínas.

5. Actividad 5: Debate sobre efectos estructurales

Discusión sobre cómo la hibridación determina propiedades físicas y funcionales de biomoléculas.

Evaluación

Evaluación del Objetivo 4 mediante: (a) ejercicios de identificación de hibridación en fragmentos biomoleculares, (b) actividades de construcción de modelos, (c) preguntas cortas sobre la relación entre geometría y reactividad.

Unidad 5: Enlaces sigma y pi en moléculas de carbono: estabilidad, rotación y reactividad

Objetivos de Aprendizaje

- Definir enlaces sigma y pi y su origen en orbitales atómicos de carbono.
- Explicar cómo los enlaces pi permiten la presencia de dobles y triples enlaces y su influencia en la rigidez y rotación de moléculas.
- Relacionar sigma y pi con estructuras biomoleculares: enlaces en aminoácidos, ácidos nucleicos y lípidos.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Enlaces sigma y pi

Descripción corta: organización orbital y diferencias funcionales entre sigma y pi.

2. Tema 2: Consecuencias estructurales

Descripción corta: influencia en la estabilidad y en la rotación de enlaces en biomoléculas.

3. Tema 3: Aplicaciones en biomoléculas

Descripción corta: ejemplos en nucleótidos, proteínas y lípidos.

Actividades

1. Actividad 1: Análisis de enlaces en pares base

Estudio de enlaces sigma y pi en las bases aromáticas de ADN/ARN y su efecto en la estabilidad y la replicación.

2. Actividad 2: Rotación de enlaces y conformaciones

Explorar la libertad de rotación en enlaces simples frente a la rigidez de dobles enlaces en cadenas de lípidos y carbohidratos.

3. Actividad 3: Comparación de enlaces en proteínas

Analizar la geometría de enlaces simples en la cadena peptídica y la influencia de la resonancia en la estabilidad de estructuras secundarias.

4. Actividad 4: Simulación de reactividad

Actividad de simulación para observar cómo la presencia de enlaces pi facilita reacciones de adición o eliminación en moléculas orgánicas.

5. Actividad 5: Debate estructural

Discusión sobre por qué las moléculas con enlaces pi tienden a ser más reactivas en ciertos contextos biológicos.

Evaluación

Evaluación del Objetivo 5 mediante: (a) preguntas sobre diferencias entre sigma y pi, (b) ejercicios de dibujo de orbitales y de estructuras, (c) explicación escrita de su impacto en biomoléculas.

Unidad 6: Clasificación de compuestos orgánicos básicos (alcano, alqueno y alquino) según el tipo de enlace predominante

Objetivos de Aprendizaje

- Identificar las diferencias entre alcano, alqueno y alquino a partir del tipo de enlace C-C predominante.
- Relacionar estas categorías con ejemplos en biomoléculas y sus propiedades físicas (solubilidad, densidad, punto de fusión).
- Reconocer estructuras biomoleculares que contienen enlaces simples, dobles o triples en fragmentos relevantes (p. ej., insaturaciones en lípidos, carbohidratos y bases aromáticas).

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Alcano, alqueno y alquino

Descripción corta: definición y diferencias en enlazamiento y geometría.

2. Tema 2: Propiedades y ejemplos biomoléculares

Descripción corta: cómo estas distintas categorías se manifiestan en carbohidratos, lípidos y proteínas.

3. Tema 3: Estructuras representativas

Descripción corta: ejemplos de estructuras en biomoléculas y su relación con el tipo de enlace predominante.

Actividades

1. Actividad 1: Clasificación guiada

Se proporcionan fragmentos moleculares; los estudiantes determinan si corresponden a alcano, alqueno o alquino y justifican.

2. Actividad 2: Comparación de propiedades

Analizar cómo la presencia de dobles o triples enlaces afecta el punto de fusión y la solubilidad de ciertos lípidos y carbohidratos.

3. Actividad 3: Estructuras biomoleculares

Identificar fragmentos de biomoléculas que contienen enlaces C-C simples, dobles o triples y discutir su relevancia funcional.

4. Actividad 4: Actividad de juego de roles

Escenario en el que cada estudiante representa un tipo de enlace y discuten su influencia en la conformación de una molécula.

5. Actividad 5: Mini laboratorio conceptual

Simulación de cambios de enlace (por ejemplo, dinamismo de enlaces dobles) con herramientas didácticas para visualizar rotación y rigidez.

Evaluación

Evaluación del Objetivo 6 mediante: (a) ejercicios de clasificación de fragmentos biomoleculares, (b) preguntas sobre propiedades dependientes del tipo de enlace, (c) explicación escrita de ejemplos biomoleculares donde predominen ciertos tipos de enlace.

Unidad 7: Unidad 7: Aplicación de conceptos de arquitectura molecular y tipos de enlaces para predecir propiedades de biomoléculas

Objetivos de Aprendizaje

- Utilizar la relación entre arquitectura (línea, anillo, ramificación) y tipo de enlace para predecir solubilidad, estabilidad y reactividad en biomoléculas.
- Relacionar la saturación en lípidos y la formación de anillos en carbohidratos con sus propiedades físicas y biológicas.
- Estimar comportamientos generales de proteínas y ácidos nucleicos a partir de su arquitectura molecular y tipos de enlace predominantes.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Arquitectura y propiedades

Descripción corta: correlaciones entre estructura y comportamiento físico-químico en biomoléculas.

2. Tema 2: Tendencias de reactividad

Descripción corta: influencia de enlaces simples vs dobles y de la geometría en la reactividad de carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos.

3. Tema 3: Aplicaciones biológicas

Descripción corta: ejemplos prácticos de predicción de propiedades basadas en arquitectura molecular.

Actividades

1. Actividad 1: Predicción de solubilidad

Actividad en la que se estiman solubilidad y punto de fusión de diferentes azúcares y lípidos a partir de su arquitectura y enlaces predominantes.

2. Actividad 2: Tabla de tendencias

Elaboración de una tabla que relacione saturación, presencia de anillos y propiedades físicas en biomoléculas.

3. Actividad 3: Propiedades de proteínas y ácidos nucleicos

Discusión sobre cómo la arquitectura de aminoácidos y bases influye en la estructuración y función celular.

4. Actividad 4: Caso práctico

Analizar un escenario biológico (p. ej., cambios en la dieta que afectan la composición de lípidos) y predecir posibles efectos en propiedades macroscópicas.

5. Actividad 5: Debate y síntesis

Debate guiado sobre la importancia de la relación entre estructura y función en biomoléculas y su relevancia en la vida cotidiana.

Evaluación

Evaluación del Objetivo 7 mediante: (a) actividades de predicción de propiedades basadas en la arquitectura y el tipo de enlace, (b) ejercicios de interpretación de datos y gráficos, (c) una breve explicación escrita sobre cómo la estructura determina la función en biomoléculas.

Unidad 8: Unidad 8: Resolución de problemas prácticos: identificar enlace y hibridación, clasificar como alcano/alqueno/alquino en estructuras de carbono

Objetivos de Aprendizaje

- Aplicar reglas básicas para identificar enlaces y hibridación en fragmentos de biomoléculas.
- Razonar con criterios de química orgánica para justificar la clasificación (alcano, alqueno o alquino).
- Explicar la relevancia de la clasificación para la comprensión de propiedades y reactividad en biomoléculas.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Detección de enlace y hibridación

Descripción corta: pautas para identificar C-C simples, dobles y triples y la hibridación asociada (sp^3 , sp^2 , sp).

2. Tema 2: Clasificación de estructuras

Descripción corta: criterios para clasificar como alcano, alqueno o alquino a partir de estructuras dadas.

3. Tema 3: Aplicaciones biomoleculares

Descripción corta: interpretación de fragmentos de biomoléculas para identificar enlaces relevantes y su hibridación.

Actividades

1. Actividad 1: Problemas de clasificación

Se presentan estructuras simples y complejas; el estudiante identifica tipo de enlace, hibridación y clasificación.

2. Actividad 2: Justificación escrita

Se solicita una explicación breve de por qué la clasificación es alcano, alqueno o alquino basada en la evidencia de enlaces y geometría.

3. Actividad 3: Aplicación a biomoléculas

Analizar fragmentos de biomoléculas y justificar las clasificaciones a partir de la arquitectura y los tipos de enlace presentes.

4. Actividad 4: Juego de revisión

Juego con tarjetas para practicar la identificación de enlaces y hibridación de manera colaborativa.

5. Actividad 5: Evaluación formativa

Mini evaluación con preguntas de opción y breve explicación para confirmar comprensión de conceptos clave.

Evaluación

Evaluación del Objetivo 8 mediante: (a) ejercicios de clasificación de estructuras, (b) preguntas cortas sobre enlaces y hibridación, (c) justificación escrita de cada clasificación y su relación con biomoléculas.

