

Afianzar los conocimientos en química orgánica en estudiantes de grado 11

Ciencias Naturales | Química

Descripción del Curso

Esta unidad, parte del curso de Química, cierra un ciclo de aprendizaje en química orgánica al integrar lo aprendido en las unidades anteriores para abordar problemas más complejos. Dirigida a estudiantes de 15 a 16 años, la Unidad 4: Integración y resolución de problemas en química orgánica propone aplicar de forma integrada habilidades de identificación de funciones, nomenclatura, propiedades y predicción de reacciones a moléculas reales. A través de casos prácticos y un proyecto corto, los alumnos desarrollarán la capacidad de razonar con evidencia y de comunicar soluciones químicas de manera clara. En esta unidad se trabajan actividades que exigen analizar moléculas que combinan varias funciones y clasificaciones, identificar grupos funcionales presentes, nombrar moléculas complejas y asumir predicciones de reacciones o transformaciones simples con razonamiento claro. Se enfatiza la relación entre la estructura molecular y sus propiedades, con ejemplos reales que conectan teoría y contexto cotidiano, como salud, medio ambiente e industria. Los métodos de enseñanza incluyen resolución de problemas guiada, debates breves, y trabajo colaborativo en equipos para fomentar el pensamiento crítico y la comunicación científica. Al finalizar la unidad, el estudiante debe demostrar habilidad para interpretar moléculas reales, justificar decisiones de nomenclatura y predicción, y relacionar la estructura con propiedades a nivel conceptual y práctico. El proyecto final corto permitirá aplicar de forma integrada conceptos aprendidos, presentando una solución razonada para un caso real de química orgánica.

Competencias

- Identificar y clasificar grupos funcionales presentes en moléculas orgánicas complejas y reconocer su relevancia en reacciones. - Aplicar la nomenclatura IUPAC para nombrar moléculas y justificar la elección de nombres en contextos dados. - Analizar propiedades físico-químicas relevantes y relacionarlas con la estructura molecular. - Predecir posibles transformaciones o reacciones simples con razonamiento lógico y fundamentado. - Resolver problemas que involucren múltiples funciones y escenarios prácticos, usando evidencia y razonamiento estructurado. - Explicar la relación entre estructura y propiedades mediante ejemplos reales y argumentos claros. - Comunicar de forma eficaz soluciones y argumentos, tanto oral como escrita, y trabajar colaborativamente en proyectos. - Desarrollar pensamiento crítico, interpretación de información y toma de decisiones aplicables a contextos de la vida real (salud, ambiente, industria).

Requerimientos

- Conocimientos previos: fundamentos de química general y conceptos básicos de estructuras moleculares. - Asistencia y participación activa en clase, incluyendo trabajos en equipo y debates. - Materiales: cuaderno o cuaderno digital, lápiz/bolígrafo, calculadora y acceso a recursos en línea. - Material de estudio de unidades 1?3 para revisar conceptos

de identificación de grupos funcionales y nomenclatura. - Realización de casos prácticos y del proyecto corto al finalizar la unidad. - Entregas periódicas de ejercicios, informes breves y presentación oral del proyecto. - Evaluación continua a través de tareas, cuestionarios y rúbricas de desempeño.

Unidades del Curso

Unidad 1: Unidad 1: Identificación de funciones orgánicas y nomenclatura básica

Objetivos de Aprendizaje

- Identificar las funciones orgánicas principales presentes en una molécula dada y clasificarla en su familia funcional correspondiente (alcano, alqueno, alquino, alcohol, éter, aldehído, cetona, ácido carboxílico, éster, etc.).
- Nombrar y escribir fórmulas estructurales y nombres IUPAC de compuestos orgánicos simples (alcano, alqueno, alquino, alcohol, éter, aldehído, cetona, ácido carboxílico, éster) con precisión en ejercicios cortos.
- Aplicar reglas básicas de nomenclatura para hidrocarburos y primeros grupos funcionales, identificando diferencias entre familia y sustituciones simples.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Funciones orgánicas y familias funcionales

Descripción corta: clasificación de moléculas por grupos funcionales y criterios de reconocimiento. Se presentan ejemplos y recursos visuales para distinguir entre alcanos, alquenos, alquinos y grupos con heteroátomos.

2. Tema 2: Nomenclatura de hidrocarburos y primeros grupos funcionales

Descripción corta: reglas básicas de nomenclatura para alcanos, alquenos y alquinos; introducción a nomenclatura de alcoholes, éteres, aldehídos y cetonas.

3. Tema 3: Nomenclatura de funciones con heteroátomos

Descripción corta: nomenclatura de ácidos carboxílicos y ésteres; identificación de sufijos y prefijos relevantes.

4. Tema 4: Práctica guiada de clasificación y nomenclatura

Descripción corta: ejercicios resueltos y tareas de nomenclatura para consolidar lo aprendido.

Actividades

1. **Actividad 1: Clasificación rápida** - Las estudiantes clasifican una lista de moléculas en sus familias funcionales mediante tarjetas y debates cortos en grupos pequeños; objetivo: afianzar reconocimiento de grupos funcionales y vocabulario técnico.
2. **Actividad 2: Dibujo y nomenclatura** - Dibujar estructuras y escribir nombres IUPAC de compuestos simples; se compara con respuestas de compañeras para corregir errores de nomenclatura.
3. **Actividad 3: Juego de pares** - Tarjetas con fórmulas estructurales y tarjetas con nombres; emparejar correctamente y justificar la correspondencia.

4. **Actividad 4: Modelo molecular** - Construcción de modelos simples (fórmulas estructurales en papel o modelos 3D) para visualizar la relación entre estructura y función.
5. **Actividad 5: Guía de ejercicios breve** - Resolución de 6-8 ejercicios cortos de nomenclatura y clasificación con retroalimentación guiada.

Evaluación

Evaluación de los objetivos 1 y 2:

- Actividad de clasificación (20 puntos): identificar la familia funcional correcta a partir de la estructura dada.
- Ejercicios de nomenclatura (25 puntos): escribir fórmulas estructurales y nombres IUPAC de compuestos simples.
- Participación y trabajo en clase (5 puntos): participación en actividades de clasificación y discusión.

Unidad 2: Unidad 2: Propiedades físicas y polaridad de compuestos orgánicos

Objetivos de Aprendizaje

- Explicar cómo la polaridad y la presencia de heteroátomos influyen en el punto de ebullición y la solubilidad en agua.
- Analizar y comparar propiedades entre diferentes clases de compuestos (alcano, alcohol, éter, aldehído, cetona, ácido carboxílico, éster).
- Utilizar conceptos de estructura para justificar tendencias observadas en tablas de propiedades.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Polaridad, enlaces e interacción intermolecular

Descripción corta: cómo la diferencia de electronegatividad y la geometría molecular generan momentos dipolares y cómo afectan a las fuerzas entre moléculas.

2. Tema 2: Puntos de ebullición y solubilidad

Descripción corta: tendencias generales entre hidrocarburos y compuestos con O/N; relación entre masa molecular, branches y fuerzas de interacciones.

3. Tema 3: Efecto de heteroátomos en propiedades físicas

Descripción corta: efecto de O, N y S en propiedades como solubilidad y puntos de ebullición; comparación entre alcoholes, éteres, ácidos y ésteres.

4. Tema 4: Interpretación de datos experimentales

Descripción corta: lectura de tablas y gráficos de propiedades y extracción de conclusiones.

Actividades

1. **Actividad 1: Demostración de solubilidad** - Comparar solubilidad de compuestos como etanol, eter y alcanos en agua; discutir rol de polaridad y enlaces de H.

2. **Actividad 2: Análisis de tablas** - Lectura de tablas de puntos de ebullición y solubilidad y extracción de tendencias entre clases de compuestos.
3. **Actividad 3: Debate guiado** - Explicar por qué un alcohol tiene mayor punto de ebullición que un alcano de tamaño similar.
4. **Actividad 4: Actividad virtual** - Experimento virtual de predicción de solubilidad para pares de moléculas y discusión de resultados.

Evaluación

Evaluación del objetivo 3:

- Cuestionario corto (20 puntos): explicar la influencia de la polaridad en PBE y solubilidad.
- Actividad de comparación (20 puntos): justificar tendencias entre parejas de compuestos.
- Informe de datos (10 puntos): interpretación de una tabla de propiedades y conclusiones.

Unidad 3: Unidad 3: Nomenclatura avanzada y clasificación de reacciones simples

Objetivos de Aprendizaje

- Clasificar tipos de reacciones orgánicas simples (sustitución, adición) y predecir productos razonando cada paso.
- Aplicar reglas de nomenclatura para compuestos con dobles o triples enlaces y para varios grupos funcionales presentes en las moléculas simples.
- Desarrollar un razonamiento estructurado para resolver problemas de nomenclatura y predicción de productos.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Nomenclatura de alquenos y alquinos

Descripción corta: reglas de nomenclatura para hidrocarburos con dobles/triples enlaces, números de localización y prefijos.

2. Tema 2: Reacciones de sustitución en alcanos y haluros de alquilo

Descripción corta: conceptos básicos de sustitución radical y gramática de productos.

3. Tema 3: Reacciones de adición en alquenos y alquinos

Descripción corta: adición de H₂, HX, agua y otros; reglas de control de producto mayor/menor.

4. Tema 4: Análisis de ejemplos y razonamiento paso a paso

Descripción corta: ejercicios guiados para practicar el razonamiento y la justificación de cada paso.

Actividades

1. **Actividad 1: Naming guiado** - Secuencia de ejercicios de nomenclatura con apoyo de solución paso a paso para reforzar reglas y prefijos.

2. **Actividad 2: Clasificación de reacciones** - Clasificar ejemplos como sustitución o adición y justificar el mecanismo básico.
3. **Actividad 3: Predicción de productos (adición a alquenos)** - Predecir productos de adición de H₂, HBr, H₂O y explicar por qué.
4. **Actividad 4: Resolución de problemas (paso a paso)** - Problemas con soluciones detalladas para consolidar el razonamiento.

Evaluación

Evaluación de los objetivos 1-4:

- Examen de nomenclatura y clasificación (25 puntos).
- Ejercicios de predicción de productos (25 puntos).
- Actividad de razonamiento guiado (10 puntos).

Unidad 4: Unidad 4: Integración y resolución de problemas en química orgánica

Objetivos de Aprendizaje

- Realizar análisis de moléculas que combinen varias funciones y clasificaciones, identificando grupos funcionales presentes.
- Nombrar diferentes moléculas complejas y predecir posibles reacciones o transformaciones simples con razonamiento claro.
- Explicar la relación entre la estructura de una molécula y sus propiedades, usando ejemplos reales.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Casos prácticos con múltiples grupos funcionales

Descripción corta: análisis de moléculas con más de un grupo funcional y manejo de prioridades de nomenclatura.

2. Tema 2: Interpretación de datos de laboratorio y tablas

Descripción corta: lectura de datos experimentales y extracción de conclusiones sobre estructura-propiedades.

3. Tema 3: Estrategias de resolución de problemas

Descripción corta: enfoque paso a paso para enfrentar tareas complejas con múltiples variables.

4. Tema 4: Proyecto corto de síntesis y explicación

Descripción corta: plan de análisis de una molécula real con presentación de resultados y conclusiones.

Actividades

1. **Actividad 1: Análisis de moléculas reales** - Se analizan estructuras complejas, se identifican grupos funcionales y se propone una nomenclatura adecuada; se discuten posibles reacciones razonadas.

2. **Actividad 2: Proyecto corto** - Los estudiantes eligen 2-3 moléculas, nombran, clasifican y describen posibles reacciones con razonamiento paso a paso; presentan resultados en formato breve.
3. **Actividad 3: Juego de revisión** - Rompecabezas de nomenclatura y clasificación para consolidar conceptos de forma lúdica y cooperativa.
4. **Actividad 4: Presentación oral** - Cada grupo expone su proyecto corto, justificando decisiones y mostrando conexiones entre estructura y propiedades.

Evaluación

Evaluación integrada de todos los objetivos:

- Proyecto corto (30 puntos): análisis de moléculas reales, nombramiento y predicción de reacciones, con explicación razonada.
- Prueba final de aplicación (30 puntos): problemas que combinen identificación, nomenclatura y predicción de productos.
- Participación y presentación (10 puntos): claridad de razonamiento y calidad de la explicación.