

Geometría molecular y tipos de sustancias

Ciencias Naturales | Química

Descripción del Curso

La Unidad 5 cierra la asignatura de Química presentando una aplicación rigurosa y práctica de la geometría molecular mediante el modelo VSEPR. Esta unidad se centra en la predicción de geometrías a partir del número de pares de electrones alrededor del átomo central y del conteo de enlaces, empleando la notación AX_mE_n y AX_nE para clasificar estructuras y entender la relación entre geometría y polaridad. A través de la resolución de problemas con moléculas simples y casos avanzados, el alumnado consolida conceptos de geometría, polaridad y propiedades, y se prepara para evaluaciones y aplicaciones en contextos reales.

El curso está dirigido a estudiantes a partir de 17 años; no establece una restricción de edad superior. Se propone una secuencia de actividades que integran teoría, análisis de estructuras y prácticas guiadas de predicción, con énfasis en la transferencia de conocimientos a situaciones concretas del mundo real, como la interpretación de estructuras en soluciones, la predicción de propiedades físicas y la aplicación de conceptos de geometría para entender la reactividad y la interacción molecular.

Objetivo general de la unidad: predecir la geometría molecular de moléculas simples a partir del conteo de pares de electrones y de enlaces alrededor del átomo central, usando el modelo VSEPR. Específicos: aplicar VSEPR a moléculas con diferentes números de pares enlazantes y pares solitarios, clasificar geometrías en función del conteo de pares enlazantes y pares solitarios y relacionarlas con la polaridad, y resolver problemas de predicción que integren geometría, polaridad y propiedades físicas en moléculas simples.

Competencias

- Comprender y aplicar el modelo VSEPR (AX_mE_n y AX_nE) para predecir la geometría molecular de moléculas simples.
- Clasificar geometrías en función del conteo de pares enlazantes y pares solitarios y relacionarlas con la polaridad.
- Analizar casos avanzados y justificar predicciones de geometría mediante argumentos basados en la repulsión entre pares de electrones.
- Resolver problemas de predicción que integren geometría, polaridad y propiedades físicas en moléculas simples, aplicando razonamiento lógico y procedimental.
- Desarrollar habilidades de comunicación científica para justificar de forma clara y precisa las predicciones y relaciones entre estructura y función molecular.
- Trabajar de manera colaborativa en actividades de predicción, discusión de casos y simulaciones que conecten teoría y práctica.

Requerimientos

- Conocimientos previos de química general: estructura atómica, enlaces y conceptos básicos de pares de electrones.
- Asistencia regular a clase y participación en las actividades de predicción y análisis de estructuras.
- Materiales: cuaderno de notas o digital, calculadora científica y acceso a recursos educativos (plataforma de apoyo o software de modelado opcional).
- Materiales de apoyo para modelado molecular o simulaciones (opcional, según disponibilidad): kits de modelos, software de visualización o recursos en línea.
- Realización de ejercicios y tareas de predicción, con entrega puntual y preparación para evaluaciones.

Unidades del Curso

Unidad 1: Unidad 1: Fundamentos de geometría molecular y modelo VSEPR

Objetivos de Aprendizaje

- Determinar la geometría molecular de moléculas simples a partir del número de pares de electrones enlazantes y pares no enlazantes alrededor del átomo central.
- Aplicar el modelo VSEPR para predecir la geometría de moléculas simples con diferentes conteos de pares y enlaces.
- Dibujar estructuras de Lewis correctas para moléculas simples y justificar la geometría resultante.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Estructuras de Lewis y conteo de electrones alrededor del átomo central — descripción corta: explicación de cómo contar enlaces y pares solitarios alrededor del átomo central para determinar la geometría.
2. Tema 2: Regla del octeto y pares enlazantes/no enlazantes — descripción corta: influencia de pares de electrones no enlazantes en la forma molecular.
3. Tema 3: Modelo VSEPR y predicción de geometría — descripción corta: principios de repulsión y clasificación de geometrías según AXmEn.
4. Tema 4: Geometrías comunes con ejemplos representativos — descripción corta: lineal, angular, trigonal plana, tetraédrica y ejemplos simples.
5. Tema 5: Dibujo y verificación de moléculas simples — descripción corta: ejercicios de representación y verificación de geometría a partir de Lewis y VSEPR.

Actividades

1. **Actividad 1: Construcción de modelos de Lewis y conteo de pares** - Construcción de Lewis para moléculas simples (CO_2 , H_2O , CH_4); conteo de enlaces y pares no enlazantes alrededor del átomo central; identificar la geometría resultante; resultados discutidos en clase para justificar la forma.

2. **Actividad 2: Exploración con modelos moleculares** - Uso de kits de esferas y varillas para representar moléculas y visualizar repulsiones entre pares de electrones; registrar observaciones sobre diferencias entre geometrías.
3. **Actividad 3: Resolución de problemas VSEPR** - Resolver una serie de ejercicios guiados para predecir geometría a partir del número de enlaces y pares no enlazantes; justificar cada predicción con razonamiento VSEPR.
4. **Actividad 4: Dibujo de estructuras y discusión** - Dibujo de estructuras de Lewis y asignación de geometría; intercambio de respuestas en parejas y discusión de posibles confusiones.
5. **Actividad 5: Mini evaluación formativa** - Prueba corta con 5-6 moléculas para practicar conteo de electrones y predicción de geometría; revisión de respuestas y argumentos correctos.

Evaluación

La evaluación de esta unidad se centra en la capacidad de identificar geometrías a partir de Lewis y de aplicar VSEPR. Se evalúan los siguientes aspectos:

- Objetivo General 1 y Objetivos Específicos 1-3: examen corto de selección y problemas de conteo de electrones y predicción de geometría (50%).
- Objetivo Específico 3: verificación a través de la correcta justificación escrita de la geometría basada en Lewis y VSEPR (30%).
- Actividades prácticas (Trabajos en clase): construcción de modelos y resolución de problemas (20%).

Unidad 2: Geometría molecular y polaridad

Objetivos de Aprendizaje

- Determinar la polaridad de moléculas simples a partir de su geometría y diferencias de electronegatividad.
- Analizar casos de geometrías típicas (lineal, angular, trigonal plana, tetraédrica) para identificar si producen dipolos netos.
- Explicar conceptos de dipolo molecular y cómo se representa en estructuras simples.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Electronegatividad y diferencia de cargas — descripción corta: cómo las diferencias de EN crean dipolos parciales y su suma en la molécula.
2. Tema 2: Dipolo molecular y vectorialidad — descripción corta: representación del dipolo y su dirección.
3. Tema 3: Polaridad según la geometría — descripción corta: ejemplos de moléculas con geometrías diferentes y su polaridad.
4. Tema 4: Casos representativos — descripción corta: CO₂ (apolar, lineal), H₂O (polar, angular), NH₃ (polar, piramidal).

Actividades

1. **Actividad 1: Análisis de polaridad basada en geometría** - Se revisan estructuras de Lewis y se determina si cada molécula es polar; se discute el porqué y se dibujan los vectores de dipolo.
2. **Actividad 2: Taller de vectores dipolares** - Construcción de diagramas de vectores para varias moléculas y predicción de la polaridad total; reflexión sobre qué geometrías favorecen la apolaridad.
3. **Actividad 3: Clasificación de moléculas simples** - Se propone una lista de moléculas y se clasifica su polaridad con argumentos basados en geometría y EN.
4. **Actividad 4: Debate guiado** - Discusión en parejas sobre casos límite (moléculas con geometría simétrica pero con pares solitarios desfasados) y su impacto en la polaridad.

Evaluación

La evaluación de la unidad 2 está orientada a la comprensión de la relación entre geometría y polaridad:

- Objetivo General: tarea de clasificación de polaridad de 6 moléculas y justificación escrita (40%).
- Objetivos Específicos 1-2: ejercicios de predicción de polaridad a partir de geometría (30%).
- Actividades: participación en debates y ejercicios de vector dipolar (30%).

Unidad 3: Clasificación de sustancias: puras, mezclas, iónicas y moleculares

Objetivos de Aprendizaje

- Identificar ejemplos de sustancias puras y mezclas, y describir diferencias entre ellas.
- Distinguir entre sustancias iónicas y moleculares y comprender las diferencias en enlaces y propiedades.
- Explicar cómo la composición y el tipo de enlace influyen en propiedades como punto de fusión y solubilidad.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Sustancias puras y mezclas — descripción corta: definiciones y ejemplos típicos.
2. Tema 2: Mezclas homogéneas y heterogéneas — descripción corta: ejemplos y métodos de separación.
3. Tema 3: Sustancias iónicas y moleculares — descripción corta: diferencias en enlaces y propiedades típicas.
4. Tema 4: Propiedades asociadas a cada tipo de sustancia — descripción corta: punto de fusión/ebullición, solubilidad y conductividad.

Actividades

1. **Actividad 1: Clasificación de sustancias** - Se muestran sustancias diversas (sal de mesa, aire, agua, azúcar, etanol) y los estudiantes deben clasificarlas en puras o mezclas y en iónicas o moleculares, con justificación.
2. **Actividad 2: Laboratorio guiado de solubilidad** - Análisis de solubilidad de sustancias iónicas y moleculares en diferentes disolventes; discusión de criterios para la solubilidad.
3. **Actividad 3: Comparación de propiedades** - Tabla de comparación de punto de fusión, densidad y conductividad entre ejemplos representativos y explicación atada a su naturaleza.

Evaluación

La evaluación de esta unidad aborda los siguientes aspectos:

- Objetivo General: examen de clasificación y ejemplos (40%).
- Objetivos Específicos: ejercicios de identificación de tipos de sustancias y explicación de propiedades (40%).
- Actividades prácticas y participación: análisis de casos y actividad de laboratorio (20%).

Unidad 4: Unidad 4: Propiedades físicas e interacciones: geometría, polaridad y físicas

Objetivos de Aprendizaje

- Relacionar la polaridad con la fuerza de las interacciones intermoleculares y su efecto en el punto de ebullición.
- Explicar la influencia de la geometría y la polaridad en la solubilidad de sustancias en distintos disolventes.
- Analizar la conductividad de soluciones iónicas frente a moléculas no iónicas y relacionarlo con la estructura de las sustancias.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Interacciones intermoleculares — descripción corta: fuerzas de Van der Waals, dipolo-dipolo y puentes de H.
2. Tema 2: Geometría y punto de ebullición — descripción corta: cómo la polaridad y el tamaño afectan el BP.
3. Tema 3: Solubilidad y "like dissolves like" — descripción corta: influencia de polaridad en la miscibilidad.
4. Tema 4: Conductividad y disoluciones — descripción corta: diferencias entre soluciones iónicas y moleculares.

Actividades

1. **Actividad 1: Análisis de BP y polaridad** - Comparar parejas de moléculas y justificar diferencias en su punto de ebullición basándose en polaridad y tamaño molecular, con diagramas de fuerzas intermoleculares.
2. **Actividad 2: Solubilidad en disolventes** - Estudio de solubilidad de sustancias polares y no polares en agua y en disolventes no polares; registrar resultados y razonar.
3. **Actividad 3: Conductividad de soluciones** - Experimentar con soluciones salinas y no iónicas para observar conductividad; discutir el papel de la disociación iónica.

Evaluación

La evaluación de la unidad 4 se basa en la comprensión de la relación entre geometría/polaridad y propiedades físicas:

- Objetivo General: informe corto que analice dos pares de sustancias y explique las diferencias en BP y solubilidad (35%).
- Objetivos Específicos: ejercicios de predicción de tendencias (punto de ebullición y solubilidad) (40%).
- Actividades prácticas: informes de laboratorio y presentaciones orales (25%).

Unidad 5: Unidad 5: Aplicación y predicción de geometría mediante VSEPR; consolidación

Objetivos de Aprendizaje

- Aplicar VSEPR a moléculas con diferentes números de pares y enlaces para predecir geometrías complejas (AXnE pattern).
- Clasificar geometrías en función del conteo de pares enlazantes y pares solitarios y relacionarlas con la polaridad.
- Resolver problemas de predicción que integren geometría, polaridad y propiedades físicas en moléculas simples.

Contenidos Temáticos

1. Tema 1: Recapitulación de geometrías y reglas VSEPR — descripción corta: revisión de AXmEn y geometrías relacionadas.
2. Tema 2: VSEPR avanzado: ejemplos con 5-6 pares — descripción corta: predicción de estructuras más complejas (p. ej., SF6, PF5).
3. Tema 3: Casos prácticos y ejercicios de aplicación — descripción corta: análisis de moléculas representativas y derivación de geometría y polaridad.
4. Tema 4: Preparación para evaluación final — descripción corta: ejercicios integradores y revisión de conceptos clave.

Actividades

1. **Actividad 1: Taller de predicción VSEPR** - Trabajos en grupo para predecir geometría de moléculas complejas a partir de AXmEn; justificar cada predicción con razonamiento VSEPR y discutir posibles excepciones.
2. **Actividad 2: Clasificación y polaridad** - Dado un conjunto de moléculas, los estudiantes clasifican por geometría, polaridad y tipo de enlace; comparten conclusiones y comparan enfoques.
3. **Actividad 3: Resolución de problemas integradores** - Problemas que requieren unir geometría, polaridad y propiedades físicas para explicar comportamientos observados.
4. **Actividad 4: Evaluación formativa** - Mini examen con ejercicios de predicción de geometría y justificación de respuestas en formato corto y claro.

Evaluación

La evaluación de la unidad 5 y del curso integra lo aprendido a lo largo de las unidades:

- Objetivo General: evaluación final de geometría y predicción VSEPR mediante una batería de moléculas simples (40%).
- Objetivos Específicos 1-2: ejercicios prácticos y pruebas cortas con retroalimentación (40%).
- Objetivo Específico 3: resolución de problemas integradores y explicación detallada de respuestas (20%).