

Compuestos Inorgánicos de Estructura Compleja

Idioma: ES

INSTRUCCIONES:

No se especifican instrucciones generales en el formulario, pero hay 5 preguntas en el examen.

Pregunta 1

Estructura y enlace de los silicatos

RESPUESTA DEL ESTUDIANTE:

Los silicatos presentan como unidad estructural básica el tetraedro SiO_4^{4-} , donde el átomo de silicio, en hibridación sp^3 , se sitúa en el centro y los átomos de oxígeno en los vértices, unidos mediante enlaces covalentes con carácter iónico parcial debido a la diferencia de electronegatividad (Si: 1,8; O: 3,5). La estructura global depende de la polimerización de estos tetraedros mediante la compartición de oxígenos puente: en nesosilicatos (ej. olivina) los tetraedros son aislados; en sorosilicatos (ej. epidota) comparten un oxígeno; en inosilicatos forman cadenas simples (piroxenos) o dobles (anfíboles); en filosilicatos (ej. micas) se organizan en láminas; y en tectosilicatos (ej. cuarzo, feldespatos) generan redes tridimensionales. La carga negativa del anión silicato, originada por oxígenos terminales no compartidos, se compensa mediante cationes metálicos (Na^+ , Ca^{2+} , Al^{3+} , etc.), cuya presencia varía según el grado de polimerización. La estabilidad de los enlaces Si-O, de naturaleza polar covalente, y la flexibilidad en la compartición de oxígenos permiten la diversidad estructural y la adaptación a condiciones geológicas o sintéticas específicas.

Pregunta 2

¿Qué es un borano? Clasificación de los boranos

RESPUESTA DEL ESTUDIANTE:

Un borano es un compuesto químico constituido exclusivamente por átomos de boro e hidrógeno, caracterizado por estructuras de cluster con enlaces multicéntricos y deficiencia electrónica. Clasificación de los boranos:

- Closo: estructura poliédrica cerrada, fórmula general $[\text{B}_n\text{H}_n]^{2-}$ (ejemplo: $\text{B}_6\text{H}_6^{2-}$).
- Nido: estructura con un vértice ausente respecto a un poliedro cerrado, fórmula B_nH_{n+4} (ejemplo: $\text{B}_{10}\text{H}_{14}$).
- Arachno: estructura con dos vértices ausentes, fórmula B_nH_{n+6} (ejemplo: B_4H_{10}).
- Hypho: estructura con tres vértices ausentes, fórmula B_nH_{n+8} (ejemplo: B_5H_{11}).

Pregunta 3

Indique con ejemplos la utilización de heterociclos inorgánicos en la síntesis de los correspondientes polímeros

RESPUESTA DEL ESTUDIANTE:

Los heterociclos inorgánicos sirven como precursores en la síntesis de polímeros mediante reacciones de apertura de anillo o polimerización.

Ejemplos clave incluyen:

- **Ciclotrifosfazeno ($N_3P_3Cl_6$)**: Heterociclo de fósforo y nitrógeno que, tras sustitución de cloruros por grupos orgánicos (p. ej., alcoxi o amino), origina **polifosfazenos**, utilizados en aplicaciones biomédicas y elastómeros.
- **Octametilciclotetrasiloxano (D_4)**: Heterociclo de silicio y oxígeno que, mediante polimerización por apertura de anillo, genera **polidimetilsiloxano (PDMS)**, base de siliconas en sellantes y dispositivos médicos.
- **Tetrasulfuro tetranitruro (S_4N_4)**: Heterociclo de azufre y nitrógeno que, al calentarse, se transforma en **politiazilo (SN)_x**, un polímero conductor unidimensional aplicado en materiales electrónicos.

Pregunta 4

Defectos cristalinos

RESPUESTA DEL ESTUDIANTE:

Los defectos cristalinos son imperfecciones en la estructura periódica de un cristal que desvían del orden ideal de la red. Se clasifican en cuatro categorías principales: defectos puntuales, que afectan un único sitio reticular (vacantes, átomos intersticiales, impurezas sustitucionales o intersticiales, como los defectos de Schottky y Frenkel); defectos lineales, representados por dislocaciones (de arista o tornillo), que son líneas de discontinuidad en la red; defectos planares, que incluyen límites de grano, fallos de apilamiento y superficies de macla; y defectos volumétricos, como poros, inclusiones o precipitados, que ocupan regiones tridimensionales. Estos defectos determinan propiedades físicas, químicas y mecánicas, y son fundamentales para entender compuestos no estequiométricos y procesos en estado sólido.

Pregunta 5

Justifique razonadamente la polimerización de vanadatos, VO_4^{3-} en función de la concentración y el pH

RESPUESTA DEL ESTUDIANTE:

La polimerización de los vanadatos (VO_4^{3-}) está condicionada por el pH y la concentración. En medio básico ($\text{pH} > 10$), predomina la especie monomérica VO_4^{3-} debido a la estabilidad de sus cargas negativas. Al disminuir el pH ($5 < \text{pH} < 10$), la protonación parcial de los oxígenos terminales genera grupos OH, favoreciendo la condensación mediante enlaces V–O–V y formando especies como divanadatos ($\text{V}_2\text{O}_7^{4-}$). En pH ácido ($\text{pH} \approx 4\text{--}6$), la mayor protonación promueve la formación de polyaniones complejos, como el decavanadato ($\text{V}_{10}\text{O}_{28}^{6-}$), estabilizados por la eliminación de agua y la redistribución de cargas. A concentraciones elevadas, el equilibrio se desplaza hacia la polimerización incluso en pH moderadamente alcalino, al incrementar la probabilidad de colisiones entre unidades VO_4 . La termodinámica del proceso se rige por la minimización de la energía libre mediante la reducción de cargas superficiales y la formación de estructuras más estables en condiciones ácidas y concentradas.