

**UNIVERSIDADES PÚBLICAS DE LA COMUNIDAD DE MADRID****PRUEBA DE ACCESO A LA UNIVERSIDAD**Curso **2024-2025****MATERIA: QUÍMICA****INSTRUCCIONES GENERALES Y CALIFICACIÓN**

Después de leer atentamente el examen, responda **4 preguntas** de la siguiente forma:

- Responda a la pregunta 1 (sin optatividad).
- Responda a una pregunta a elegir entre las preguntas: 2A y 2B.
- Responda a una pregunta a elegir entre las preguntas: 3A y 3B.
- Responda a una pregunta a elegir entre las preguntas: 4A y 4B.

TIEMPO Y CALIFICACIÓN: 90 minutos. Cada pregunta tiene una calificación máxima de 2,5 puntos

**1) Responda a las siguientes preguntas:**

- (0,75 puntos) El nitrato de amonio es un compuesto con muchas aplicaciones, cuya síntesis se realiza por reacción directa de ácido nítrico y amoniaco. Escriba la reacción ajustada que se produce y, haciendo uso de la Tabla, calcule  $\Delta G_r^\circ$  a 300 K. Justifique la espontaneidad de la reacción.
- (0,75 puntos) Una de las aplicaciones del nitrato de amonio es como explosivo, ya que en ciertas condiciones (temperaturas por encima de 175 °C) se produce de forma explosiva la reacción de descomposición que da lugar a óxido de dinitrógeno y agua. Escriba la reacción ajustada y con los datos de la Tabla calcule  $\Delta H_r^\circ$  y  $\Delta S_r^\circ$ . Determine  $\Delta G_r^\circ$  a 450 K para dicha reacción. Considere que  $\Delta H_r^\circ$  y  $\Delta S_r^\circ$  no cambian con la temperatura. Justifique si la reacción es exotérmica y espontánea.
- (0,5 puntos) Escriba la ley de velocidad de la reacción de descomposición del nitrato de amonio considerando que las unidades de su constante de velocidad son  $s^{-1}$ , e indique el orden de la reacción.
- (0,5 puntos) Explique cómo afecta a la velocidad de la reacción de descomposición del nitrato de amonio una disminución de la temperatura.

Tabla. Datos termodinámicos a 300K.

| Compuesto                       | $\Delta G_f^\circ$<br>(kJ·mol <sup>-1</sup> ) | $\Delta H_f^\circ$<br>(kJ·mol <sup>-1</sup> ) | $S^\circ$<br>(J·K <sup>-1</sup> ·mol <sup>-1</sup> ) |
|---------------------------------|-----------------------------------------------|-----------------------------------------------|------------------------------------------------------|
| NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> | -184                                          | -366                                          | 151                                                  |
| HNO <sub>3</sub>                | -81                                           |                                               |                                                      |
| NH <sub>3</sub>                 | -17                                           |                                               |                                                      |
| N <sub>2</sub> O                |                                               | 82                                            | 220                                                  |
| H <sub>2</sub> O                |                                               | -241                                          | 189                                                  |

**2A) Dadas las configuraciones electrónicas de tres elementos en estado fundamental X: [Ar]4s<sup>2</sup>,**

Y: [Ne]3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup> y Z: [He]2s<sup>2</sup>2p<sup>5</sup>:

- (0,5 puntos) Determine su posición en la tabla periódica (periodo y grupo).
- (0,5 puntos) Indique nombre y símbolo de los elementos Y y Z.
- (0,75 puntos) Justifique si es posible o no cada una de las siguientes combinaciones de números cuánticos. En los casos afirmativos, razone si puede corresponder al electrón más externo de alguno de los elementos del enunciado, indicando a cuál: (2, 1, 0, +1/2); (3, 0, 1, -1/2); (3, 2, 0, +1/2); (4, 4, 0, +1/2).
- (0,75 puntos) Defina electronegatividad y justifique cuál de los elementos X, Y o Z es el más electronegativo.

**2B) Considere las siguientes moléculas, cuyas temperaturas de ebullición se indican entre paréntesis: CH<sub>3</sub>OH (338 K), HCHO (254 K) y CH<sub>4</sub> (111 K):**

- (0,5 puntos) Dibuje la estructura de Lewis de los tres compuestos.
- (0,75 puntos) Indique la hibridación del átomo de carbono y la geometría de cada una de las moléculas del enunciado utilizando el modelo de RPECV.
- (0,75 puntos) Justifique los diferentes valores de las temperaturas de ebullición indicadas.
- (0,5 puntos) ¿Cuál/es es/son soluble/s en agua? Justifique la respuesta.

**3A)** Responda a las siguientes cuestiones:

- a) (0,5 puntos) Nombre los siguientes compuestos, e indique a qué tipo de compuesto orgánico pertenecen:
- i)  $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-C}(\text{CH}_2\text{CH}_3)(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CHO}$
  - ii)  $\text{CH}_2=\text{CH-O-CH}_2\text{-CH}_3$
- b) (1 punto) Escriba la fórmula semidesarrollada de los siguientes compuestos, nombrando el/los grupo/s funcional/es presente/s:
- i) 3-etil-3,5-dimetilhexan-2-ol
  - ii) ácido 4-etenilhept-2-enoico
  - iii) 4-etilhexan-3-ona
  - iv) 3-etil-4-metilheptanamida
- c) (1 punto) Formule y nombre dos isómeros de cadena no cíclicos del hexano.

**3B)** Responda a las siguientes cuestiones:

- a) (1 punto) Justifique si para el compuesto  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_3$  son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones. Escriba las reacciones correspondientes si las hubiere, y nombre los productos:
- i) Al reaccionar con  $\text{H}_2\text{SO}_4$  concentrado da prioritariamente dos compuestos isómeros geométricos.
  - ii) Puede adicionar agua para dar butano.
- b) (0,5 puntos) Formule, en cada caso, el compuesto que presente las siguientes condiciones:
- i) Un aldehído de tres carbonos que contenga átomos con hibridación  $\text{sp}$ .
  - ii) Una amina secundaria de tres átomos de carbono, con el átomo de nitrógeno unido a un carbono con hibridación  $\text{sp}^3$  y a otro carbono con hibridación  $\text{sp}^2$ .
- c) (1 punto) Dados los compuestos  $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$  y  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ :
- i) Justifique cuál tiene mayor temperatura de fusión.
  - ii) Formule la reacción de obtención de  $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$  a partir del alqueno correspondiente, indicando el medio en el que transcurre (ácido, básico), el tipo de reacción y si se trata del producto minoritario y la regla que sigue.

**4A)** El ácido butanoico ( $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$ ) es un ácido monoprótico débil que se utiliza en muchas aplicaciones de la vida cotidiana, por ejemplo para mantener la frescura del pan, como aromatizante en jarabes o para mejorar la jugosidad de la carne, entre otras. A 25 °C se preparan 250 mL de una disolución 0,250 M de este ácido con  $\text{pH} = 2,72$ .

- a) (1,5 puntos) Escriba ajustada la reacción de disociación en agua y calcule el porcentaje de disociación del ácido y el  $\text{pK}_a$ .
- b) (0,5 puntos) A 25 °C se prepara una disolución de butanoato de sodio ( $\text{C}_3\text{H}_7\text{COONa}$ ). Razone, si su  $\text{pH}$  será mayor, menor o igual que el de la disolución del enunciado.
- c) (0,5 puntos) Justifique si se formaría una disolución reguladora al mezclar la disolución del enunciado con una disolución de butanoato de sodio.

**4B)** En un recipiente de 2,50 L se introducen 0,0200 mol de  $\text{N}_2$  y 0,0300 mol de  $\text{H}_2$ . Se eleva la temperatura hasta 400 °C, y la reacción  $\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NH}_3(\text{g})$  alcanza el equilibrio, obteniéndose  $\Delta H_r < 0$  y una concentración de  $\text{NH}_3(\text{g})$  de  $0,00375 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ .

- a) (1 punto) Calcule las presiones parciales de cada sustancia en el equilibrio y la presión total.
- b) (0,5 puntos) Obtenga  $K_p$  y  $K_c$ .
- c) (0,5 puntos) Justifique si el rendimiento del proceso aumenta realizándolo a menor temperatura.
- d) (0,5 puntos) Razone cómo varía la concentración de  $\text{N}_2$  cuando se añade al equilibrio un gas inerte como el Ar a volumen y temperatura constantes.

Dato.  $R = 0,0820 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$ .

**QUÍMICA**  
**CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN Y CALIFICACIÓN**

Se tendrá en cuenta en la calificación de la prueba:

- Claridad de comprensión y exposición de conceptos.
- Uso correcto de formulación, nomenclatura y lenguaje químico.
- Capacidad de análisis y relación.
- Desarrollo de la resolución de forma coherente y uso correcto de unidades.
- Aplicación y exposición correcta de conceptos en el planteamiento de las preguntas.

Distribución de puntuaciones máximas:

El alumno deberá responder 4 preguntas de la siguiente forma:

- Pregunta 1 (sin optatividad).
- Una pregunta a elegir entre las preguntas 2A y 2B.
- Una pregunta a elegir entre las preguntas 3A y 3B.
- Una pregunta a elegir entre las preguntas 4A y 4B.

La puntuación máxima de cada pregunta es de 2,5 puntos, distribuidos en los correspondientes apartados de la siguiente forma:

| PREGUNTA | PUNTUACIÓN MÁXIMA                                            |
|----------|--------------------------------------------------------------|
| 1        | a) 0,75 puntos; b) 0,75 puntos; c) 0,5 puntos; d) 0,5 puntos |
| 2A       | a) 0,5 puntos; b) 0,5 puntos; c) 0,75 puntos; d) 0,75 puntos |
| 2B       | a) 0,5 puntos; b) 0,75 puntos; c) 0,75 puntos; d) 0,5 puntos |
| 3A       | a) 0,5 puntos; b) 1 punto; c) 1 punto                        |
| 3B       | a) 1 punto; b) 0,5 puntos; c) 1 punto                        |
| 4A       | a) 1,5 puntos; b) 0,5 puntos; c) 0,5 puntos                  |
| 4B       | a) 1 punto; b) 0,5 puntos; c) 0,5 puntos; d) 0,5 puntos      |