



Prueba de Acceso a la Universidad de Extremadura

Curso 2013-14

Asignatura: QUÍMICA

Tiempo máximo de la prueba: 1h.30 min.

Opción A

- 1) a) **Definir** el concepto de entropía e indicar sus unidades en el Sistema Internacional.
b) **Razonar** si aumenta o disminuye la entropía en cada uno de los siguientes procesos: 1) disolución de azúcar en agua; 2) formación de amoníaco: $N_{2(g)} + 3 H_{2(g)} \rightarrow 2 NH_{3(g)}$.
Puntuación máxima por apartado: 1 punto
- 2) a) Citar ejemplos de moléculas que contengan: 1) un carbono con hibridación sp ; 2) boro con hibridación sp^2 ; 3) carbono con hibridación sp^3 ; 4) nitrógeno con hibridación sp^3 .
b) Explicar brevemente por qué el agua disuelve a los compuestos iónicos mientras el CCl_4 no lo consigue.
Puntuación máxima por apartado: 1 punto
- 3) Para intentar neutralizar 250 mL de HNO_3 0,5 M se han añadido 150 mL de una disolución de NaOH 1 M.
a) ¿Se ha conseguido neutralizar la disolución? **Justificar** la respuesta.
b) Calcular el pH de la disolución final resultante.
Puntuación máxima por apartado: 1 punto
- 4) A 300 °C, la constante de equilibrio de la reacción: $COCl_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{(g)} + Cl_{2(g)}$ vale $K_c = 0,03$.
a) Calcular las concentraciones de todas las especies en el equilibrio cuando, en un recipiente de 2 L, se introducen 23,8 g de fosgeno ($COCl_2$) y se calienta a 300 °C.
b) Calcular las presiones parciales de todos los gases en equilibrio.
Masas atómicas (u): C=12,0; O=16,0; Cl=35,5. $R = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$.
Puntuación máxima por apartado: 1 punto
- 5) La combustión de 0,4356 g de un compuesto orgánico oxigenado, de masa molar 60, origina 0,9580 g de CO_2 y 0,5218 g de H_2O . a) ¿Cuál es la fórmula molecular del compuesto?; b) Escribir las fórmulas semidesarrolladas de sus isómeros y nombrarlos.
Masas atómicas (u): H=1,0; C=12,0; O=16,0.
Puntuación máxima por apartado: 1 punto



Prueba de Acceso a la Universidad de Extremadura

Curso 2013-14

Asignatura: QUÍMICA

Tiempo máximo de la prueba: 1h.30 min.

Opción B

- 1) Según la teoría de Brønsted-Lowry, ¿cuáles de las siguientes especies pueden actuar sólo como ácidos, sólo como bases y cuáles como ácidos y bases?: HSO_4^- ; SO_3^{2-} ; H_3O^+ ; HClO_4 ; S^{2-} ; HCO_3^- ; CO_3^{2-} y H_2PO_4^- .

Puntuación máxima: 2 puntos

- 2) Para un determinado equilibrio químico, en fase gaseosa, se sabe que un aumento en la temperatura produce el desplazamiento de la reacción hacia la izquierda, mientras que un aumento de la presión provoca el desplazamiento de la reacción hacia la derecha. Indicar, **razonadamente**, de cuál de estos tres equilibrios se trata:

a) $\text{A} + \text{B} \rightleftharpoons \text{C} + \text{D}$, exotérmica; b) $\text{A} + \text{B} \rightleftharpoons \text{C}$, endotérmica; c) $2\text{A} \rightleftharpoons \text{B}$, exotérmica;

Puntuación máxima: 2 puntos

- 3) Un alcohol tiene una composición centesimal de 64,87% de C; 13,51% de H y 21,62% de O. Determinar:

a) su fórmula empírica; b) su fórmula molecular sabiendo que cuando se vaporizan 18,50 g del alcohol, a 150 °C, ocupan un volumen de 8,8 L a la presión de 750 mm Hg; c) proponer dos isómeros de esta fórmula y nombrarlos.

Masas atómicas (u): $H=1,0$; $C=12,0$; $O=16,0$. $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$.

Puntuación por apartado: a) y b) 0,75 puntos; c) 0,5 puntos

- 4) Se dispone de una disolución acuosa de HNO_3 del 25% en masa y densidad $1,40 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$.

a) ¿Cuál es la molaridad de la disolución?; b) ¿Qué volumen de esta disolución debe tomarse para preparar 5 L de disolución 0,01 M de HNO_3 ?

Masas atómicas (u): $H=1,0$; $N=14,0$; $O=16,0$.

Puntuación máxima por apartado: 1 punto

- 5) Se tiene una pila galvánica compuesta por una semipila de Fe^{2+}/Fe y otra de Co^{2+}/Co , en condiciones estándar.

a) ¿Cuál de ellas es el ánodo y cuál es el cátodo y por qué?; b) ¿Qué reacción electroquímica se produce?

c) ¿Cuál es el reductor?; d) ¿Cuál es el potencial de la pila?

Potenciales normales de reducción: $\text{Fe}^{2+}/\text{Fe} = -0,44 \text{ V}$; $\text{Co}^{2+}/\text{Co} = -0,28 \text{ V}$.

Puntuación máxima por apartado: 0,5 puntos