

- Instrucciones:**
- a) Duración: 1 hora y 30 minutos.
 - b) Elija y desarrolle una opción completa, sin mezclar cuestiones de ambas. Indique, **claramente**, la opción elegida.
 - c) No es necesario copiar la pregunta, basta con poner su número.
 - d) Se podrá responder a las preguntas en el orden que desee.
 - e) Puntuación: Cuestiones (nº 1,2,3 y 4) hasta 1'5 puntos cada una. Problemas (nº 5 y 6) hasta 2 puntos cada uno.
 - f) Exprese sólo las ideas que se piden. Se valorará positivamente la concreción en las respuestas y la capacidad de síntesis.
 - g) Se permitirá el uso de calculadoras que no sean programables, gráficas ni con capacidad para almacenar o transmitir datos.

OPCIÓN A

- 1.- Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Peróxido de hidrógeno b) Hidrogenosulfito de cobre (II) c) 2,2,4-trimetilpentano d) KClO_4 e) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ f) CH_3COOH
- 2.- a) Dos átomos tienen las siguientes configuraciones electrónicas $1s^2 2s^2 2p^6$ y $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$. La primera energía de ionización de uno es 2080 kJ/mol y la del otro 496 kJ/mol. Asigne cada uno de estos valores a cada una de las configuraciones electrónicas y justifique la elección.
b) La segunda energía de ionización del átomo de helio ¿será mayor, menor o igual que la energía de ionización del átomo de hidrógeno? Razone la respuesta.
- 3.- En un recipiente cerrado se establece el siguiente equilibrio: $2 \text{HgO}(\text{s}) \rightleftharpoons 2 \text{Hg}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g}) \quad \Delta H > 0$
a) Escriba las expresiones de las constantes K_c y K_p .
b) ¿Cómo afecta al equilibrio un aumento de la presión parcial de oxígeno?
c) ¿Qué le ocurrirá al equilibrio cuando se aumente la temperatura?
- 4.- Dados los compuestos orgánicos: CH_3OH , $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$, y $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$, indique razonadamente:
a) El que puede formar enlaces de hidrógeno.
b) Los que pueden experimentar reacciones de adición.
c) El que presenta isomería geométrica.
- 5.- Se dispone de una disolución acuosa de hidróxido de bario de pH = 12. Calcule:
a) Los gramos de hidróxido de bario disueltos en 650 mL de esa disolución.
b) El volumen de ácido clorhídrico 0'2 M que es necesario para neutralizar los 650 mL de la disolución anterior.
Masas atómicas: O = 16; H = 1; Ba = 137.
- 6.- El cloruro de sodio reacciona con nitrato de plata precipitando totalmente cloruro de plata y obteniéndose además nitrato de sodio. Calcule:
a) La masa de cloruro de plata que se obtiene a partir de 100 mL de disolución de nitrato de plata 0'5 M y de 100 mL de disolución de cloruro de sodio 0'4 M.
b) Los gramos del reactivo en exceso.
Masas atómicas: O = 16; Na = 23; N = 14; Cl = 35'5; Ag = 108.

- Instrucciones:**
- a) Duración: 1 hora y 30 minutos.
 - b) Elija y desarrolle una opción completa, sin mezclar cuestiones de ambas. Indique, **claramente**, la opción elegida.
 - c) No es necesario copiar la pregunta, basta con poner su número.
 - d) Se podrá responder a las preguntas en el orden que desee.
 - e) Puntuación: Cuestiones (nº 1,2,3 y 4) hasta 1'5 puntos cada una. Problemas (nº 5 y 6) hasta 2 puntos cada uno.
 - f) Exprese sólo las ideas que se piden. Se valorará positivamente la concreción en las respuestas y la capacidad de síntesis.
 - g) Se permitirá el uso de calculadoras que no sean programables, gráficas ni con capacidad para almacenar o transmitir datos.

OPCIÓN B

- 1.- Formule o nombre los compuestos siguientes: a) Cromato de plata b) Óxido de estaño (IV) c) But-1-eno d) CaBr_2 e) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
- 2.- Exprese en moles las siguientes cantidades de dióxido de carbono:
 - a) 11'2 L, medidos en condiciones normales.
 - b) $6'023 \cdot 10^{22}$ moléculas.
 - c) 25 L medidos a 27 °C y 2 atmósferas.
 Dato: $R = 0'082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$.
- 3.- a) Justifique si los siguientes procesos son redox: $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{I}_2 + \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{HIO}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
 - b) Escriba las semiecuaciones de oxidación y de reducción en el que corresponda.
- 4.- Justifique, mediante las reacciones correspondientes:
 - a) Qué le ocurre al equilibrio de hidrólisis que experimenta el NH_4Cl en disolución acuosa, cuando se añade NH_3
 - b) El comportamiento anfótero del HCO_3^- en disolución acuosa.
 - c) El carácter ácido o básico del NH_3 y del SO_3^{2-} en disolución acuosa.
- 5.- Considere la reacción de hidrogenación del propino: $\text{CH}_3\text{C} \equiv \text{CH} + 2 \text{H}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$
 - a) Calcule la entalpía de la reacción, a partir de las entalpías medias de enlace.
 - b) Determine la cantidad de energía que habrá que proporcionar a 100 g de hidrógeno molecular para disociarlo completamente en sus átomos.
 Datos: Entalpías de enlace en kJ/mol: $(\text{C}-\text{C}) = 347$; $(\text{C} \equiv \text{C}) = 830$; $(\text{C}-\text{H}) = 415$; $(\text{H}-\text{H}) = 436$.
 Masa atómica: $\text{H} = 1$.
- 6.- En un matraz de 20 L, a 25 °C, se encuentran en equilibrio 2'14 moles de N_2O_4 y 0'50 moles de NO_2 según: $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NO}_2(\text{g})$
 - a) Calcule el valor de las constantes K_c y K_p a esa temperatura.
 - b) ¿Cuál es la concentración de NO_2 cuando se restablece el equilibrio después de introducir dos moles adicionales de N_2O_4 , a la misma temperatura?
 Dato: $R = 0'082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$.