



## Pruebas de Acceso a Enseñanzas Universitarias Oficiales de Grado

### Materia: QUÍMICA

Esta prueba consta de dos opciones de las que sólo se contestará una. La puntuación de cada problema o cuestión se especifica en el enunciado. Se podrá utilizar cualquier tipo de calculadora.

#### OPCIÓN A:

1.- (3 puntos) La entalpía estándar de combustión de la propanona ( $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ ) es  $-1787,2 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ . Las entalpías estándar de formación del dióxido de carbono gaseoso y del agua líquida son  $-393,5$  y  $-285,8 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ , respectivamente. a) Escribe las reacciones anteriores y la de formación de la propanona. Calcula: b) la entalpía estándar de formación de la propanona; c) los gramos de propanona que deben quemarse para generar  $3500 \text{ kJ}$  de energía calorífica.  
(Datos: Masas atómicas:  $\text{C} = 12$  ;  $\text{H} = 1$  ;  $\text{O} = 16$ )

2.- (3 puntos) El ácido clorhídrico comercial es una disolución acuosa concentrada de  $\text{HCl}$ . Se disuelven  $5 \text{ mL}$  de ácido clorhídrico comercial en agua suficiente para obtener  $0,5$  litros de una disolución que denominaremos como "ácido diluido". Para neutralizar completamente los  $0,5$  litros de este ácido diluido se necesitan  $582 \text{ mL}$  de hidróxido de sodio  $0,1 \text{ M}$ . a) Escribe la reacción de neutralización y calcula los moles de ácido contenidos en el ácido diluido. b) Calcula el pH del ácido diluido. c) Calcula la molaridad del ácido clorhídrico comercial.

3.- (2 puntos) Sean las siguientes sustancias: cloruro de potasio, cobre y dióxido de azufre. Justifica el tipo de enlace que presentan y, en base a ello, explica las diferencias entre sus solubilidades en agua, sus temperaturas de fusión y sus conductividades eléctricas.

4.- (1 punto) Razona la verdad o falsedad de los siguientes enunciados: En la electrólisis: a) la oxidación se produce en el cátodo; b) la reacción redox se produce de forma espontánea.

5.- (1 punto) Sean las combinaciones de números cuánticos  $(2,1,0,-1/2)$  y  $(2,0,0,1/2)$ . Razona cuál de ellas podría corresponder a un electrón de valencia del berilio ( $Z = 4$ ).

---

#### OPCIÓN B:

1.- (3 puntos) En un reactor de  $4$  litros de capacidad se encuentran en equilibrio  $2$  moles de  $\text{A}$ ,  $4$  moles de  $\text{B}$  y  $20$  moles de  $\text{C}$ , siendo estas sustancias tres compuestos gaseosos entre los cuales se establece la siguiente reacción de equilibrio:  $\text{A}_{(\text{g})} + \text{B}_{(\text{g})} \rightleftharpoons \text{C}_{(\text{g})}$ . a) Calcula la constante  $K_C$  de este equilibrio. b) Si se añaden a esta mezcla  $4$  moles del compuesto  $\text{B}$ , calcula el valor del cociente de reacción y razona hacia donde se desplaza el equilibrio. c) Calcula la concentración del compuesto  $\text{C}$  en esta nueva situación de equilibrio.

2.- (3 puntos) El yoduro de potasio reacciona con el dióxido de manganeso, en medio ácido sulfúrico (tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno), obteniéndose sulfato de manganeso (II) (tetraoxosulfato (VI) de manganeso (II)), sulfato de potasio (tetraoxosulfato (VI) de potasio), yodo molecular y agua. a) Ajusta esta reacción por el método del ion-electrón. b) Sabiendo que la pirolusita es un mineral que contiene un  $80 \%$  de dióxido de manganeso, calcula los gramos de este mineral necesarios para obtener  $2538 \text{ g}$  de yodo molecular.  
(Datos: Masas atómicas:  $\text{I} = 126,9$ ;  $\text{O} = 16$ ;  $\text{Mn} = 54,94$ )

3.- (2 puntos) Para la molécula de amoníaco, indica razonadamente: a) los números cuánticos de los  $5$  electrones más externos del átomo de nitrógeno; b) cómo se produce la hibridación del átomo central de la molécula; c) cuál es su geometría molecular; d) la polaridad de los enlaces y de la molécula.

4.- (1 punto) Las temperaturas de fusión de los compuestos  $\text{NaF}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{NaBr}$  y  $\text{NaI}$  son:  $980^\circ\text{C}$ ,  $801^\circ\text{C}$ ,  $755^\circ\text{C}$  y  $651^\circ\text{C}$ , respectivamente. Razona: a) el orden de energía reticular; b) a qué se debe esta variación.

5.- (1 punto) Justifica el signo de  $\Delta S$  y la espontaneidad de la reacción de formación del amoníaco gaseoso:

