

**UNIVERSIDADES DE ASTURIAS / EBAU – JULIO 2022 / ENUNCIADOS**

**PROBLEMA 1 A.-** En 750 mL de una disolución acuosa saturada de hidróxido de magnesio,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ , a 25 °C, hay 9 mg de sal disueltos.

a) Calcula el valor de la constante del producto de solubilidad del  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  en agua a 25°C.

b) Calcula la concentración máxima de  $\text{Mg}^{2+}$  que puede estar disuelto en una disolución acuosa que presenta un pH = 12, a 25 °C.

DATOS.  $A_r(\text{Mg}) = 24,3 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{H}) = 1 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{O}) = 16 \text{ u}$ .

**Resultado: a)  $K_{ps} = 7 \cdot 10^{-11}$ ; b)  $[\text{Mg}^{2+}] = 3,7 \cdot 10^{-7} \text{ M}$ .**

**PROBLEMA 1 B.-** La disolución resultante de disolver en agua 270 mg de ácido cianhídrico, HCN, hasta alcanzar un volumen final de disolución de 50 mL presenta un pH = 4,92 a 25°C. Calcula el valor del grado de ionización y de la constante  $K_a$  del ácido en la disolución acuosa a 25 °C.

DATOS.  $A_r(\text{C}) = 12 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{N}) = 14 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{H}) = 1 \text{ u}$ .

**Resultado: a)  $\alpha = 6 \cdot 10^{-5}$ ;  $K_a = 7,2 \cdot 10^{-10}$ .**

**PROBLEMA 2 A.-** En un recipiente cerrado de 5 L, en el que inicialmente se ha realizado el vacío, se depositan 207 g de  $\text{N}_2\text{O}_4$  y se eleva la temperatura hasta 330 K. Sabiendo que la presión total en el interior del recipiente es de 14 atmósferas cuando se alcanza el equilibrio:  $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$ .

a) Calcula el valor de la presión parcial de  $\text{NO}_2(\text{g})$  en el equilibrio y el valor de las constantes  $K_c$  y  $K_p$  de la reacción.

b) ¿Aumentará la concentración de  $\text{NO}_2(\text{g})$  si se reduce el volumen del recipiente a la mitad?

DATOS:  $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$ ;  $A_r(\text{N}) = 14 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{O}) = 16 \text{ u}$ .

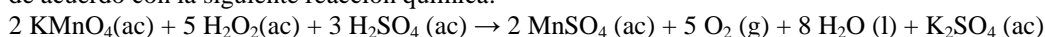
**Resultado: a)  $P(\text{NO}_2) = 10,33 \text{ atm}$ ;  $K_c = 0,049$ ;  $K_p = 1,33$ ; b) Disminuye.**

**CUESTIÓN 2 B.-** Determina la ecuación de velocidad de reacción, calcula el valor de la constante de velocidad, k, e indica sus unidades, para la reacción experimentada entre el flúor y el dióxido de cloro:

$\text{F}_2(\text{g}) + 2 \text{ClO}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{FClO}_2(\text{g})$ , sabiendo que, a una temperatura determinada, la velocidad inicial de desaparición del flúor varía con las concentraciones iniciales de los reactivos en la forma que se indica en la tabla.

| Experimento | $[\text{F}_2]_0 \text{ M}$ | $[\text{ClO}_2]_0 \text{ M}$ | Velocidad inicial ( $\text{M} \cdot \text{s}^{-1}$ ) |
|-------------|----------------------------|------------------------------|--|
| 1           | 0,10                       | 0,010                        | $1,2 \cdot 10^{-3}$                                  |
| 2           | 0,10                       | 0,040                        | $4,8 \cdot 10^{-3}$                                  |
| 3           | 0,20                       | 0,010                        | $2,4 \cdot 10^{-3}$                                  |

**PROBLEMA 3 A.-** La determinación de la concentración de peróxido de hidrógeno,  $\text{H}_2\text{O}_2$ , en un agua oxigenada puede llevarse a cabo en el laboratorio mediante la valoración denominada permanganimetría, de acuerdo con la siguiente reacción química:



a) Indica cuál es el material de laboratorio utilizado en dicha determinación e identifica dónde se colocaría la disolución de permanganato potásico y dónde se colocaría el agua oxigenada.

b) Indica cómo se lleva a cabo la detección del punto final de la valoración.

c) La valoración exacta de una disolución preparada diluyendo 2 mL de agua oxigenada con agua hasta alcanzar un volumen final de 20 mL consume, en el punto de equivalencia, 15 mL de una disolución acuosa de permanganato de potasio 0,01 M. Calcula la concentración de peróxido de hidrógeno en el agua oxigenada, expresando el resultado en gramos de peróxido de hidrógeno por litro de agua oxigenada.

DATOS:  $A_r(\text{H}) = 1 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{O}) = 16 \text{ u}$ .

**Resultado: c)  $[\text{H}_2\text{O}_2] = 6,375 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .**

**PROBLEMA 3 B.-** Para la determinación del contenido en ácido acético,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ , de un vinagre comercial, 15 mL de vinagre se diluyen con agua hasta un volumen final de 50 mL. La neutralización exacta de esta disolución consume 7,5 mL de disolución acuosa de hidróxido de sodio, NaOH, 0,2 M.

a) Calcula la concentración del ácido acético en el vinagre comercial, expresando el resultado en % en masa (considera la densidad de la disolución de vinagre como de  $1 \text{ g} \cdot \text{mL}^{-1}$ ).

b) Indica dónde se aloja el indicador durante la valoración y justifica, de forma razonada, si sería adecuado utilizar el Naranja de Metilo como indicador para detectar el punto final de la valoración.

DATOS: Intervalo de pH del Naranja de Metilo: 3,2–4,4;  $A_r(\text{C}) = 12 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{H}) = 1 \text{ u}$ ;  $A_r(\text{O}) = 16 \text{ u}$ .

**Resultado: a)  $[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0,1 \text{ M}$ ; b) No es adecuado.**

**CUESTIÓN 4 A.-** a) Deduce y representa la estructura de Lewis de la molécula de SF<sub>2</sub>, e indica, justificándolo en base a su geometría molecular deducida según la TRPECV, si se trata de una molécula polar o apolar.

b) Escribe las configuraciones electrónicas de los elementos F y Na e indica a qué bloque y periodo de la tabla periódica pertenece cada uno de ellos. Ordena, de forma razonada, los dos elementos, F y Na, de mayor a menor radio atómico.

**DATOS:** S (Z = 16); F (Z = 9). Electronegatividad:  $\chi$  (S) = 2,58;  $\chi$  (F) = 3,98. Na (Z = 11).

**CUESTIÓN 4 B.-** a) Explica, justificando la respuesta, las variaciones observadas en las propiedades de las siguientes sustancias:

a) El I<sub>2</sub> (masa molar = 253,8 g · mol<sup>-1</sup>) es un sólido a temperatura ambiente, mientras que el Cl<sub>2</sub> (masa molar = 70,9 g · mol<sup>-1</sup>) es un gas.

b) La temperatura de ebullición del H<sub>2</sub>O es 100 °C mientras que la del H<sub>2</sub>S es -60°C.

c) Dados los siguientes números cuánticos **n = 4** y **ml = -3**, indica, justificando la respuesta:

1) El valor del número cuántico **l**;

2).- La notación del subnivel electrónico;

3) El número de orbitales en el subnivel;

4) El número máximo de electrones en el subnivel.

**CUESTIÓN 5 A.-** a) Indica, razonadamente, qué elemento, Na o Cl, tendrá el mayor valor de la primera energía de ionización.

b) Indica a qué tipo de reacción orgánica corresponde el proceso de deshidratación del etanol con ácido sulfúrico. Escribe, de forma esquemática, la reacción química correspondiente.

Nombra el producto de la reacción y escribe su fórmula semidesarrollada.

**DATOS:** Na (Z = 11); Cl (Z = 17).

**CUESTIÓN 5 B.-** a) Indica, razonadamente, el número de protones, neutrones y electrones de la siguiente especie <sup>130</sup>X 56.

b) Nombra y escribe las fórmulas semidesarrolladas de los posibles isómeros estructurales de cadena con la fórmula molecular C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>.