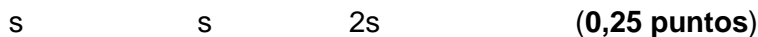
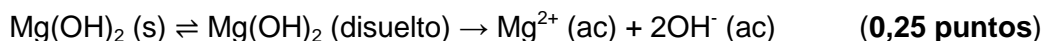


**QUÍMICA****1.A (2,0 puntos)**

En 750 mL de una disolución acuosa saturada de hidróxido de magnesio, $Mg(OH)_2$, a 25 °C, hay 9 mg de sal disueltos.

- i. Calcule el valor de la constante del producto de solubilidad del $Mg(OH)_2$ en agua a 25°C. **(1,5 puntos)**
- ii. Calcule la concentración máxima de Mg^{2+} que puede estar disuelto en una disolución acuosa que presenta un pH=12, a 25 °C. **(0,5 puntos)**

Datos. Masas atómicas: Mg=24,3 u; H=1 u; O=16 u.

Solucióni. Relación entre K_{PS} y la solubilidad de la sustancia.

$$K_{PS}(Mg(OH)_2) = [Mg^{2+}][OH^-]^2$$

$$K_{PS}(Mg(OH)_2) = s \times (2s)^2 = 4s^3 \quad (0,25 \text{ puntos})$$

Determinación del valor de s (solubilidad)

$$n(Mg(OH)_2)_{disueltos} = 9 \text{ mg} \times \frac{1 \text{ g}}{1000 \text{ mg}} \times \frac{1 \text{ mol } Mg(OH)_2}{58,3 \text{ g } Mg(OH)_2} = 1,54 \times 10^{-4} \text{ mol } Mg(OH)_2 \quad (0,25 \text{ puntos})$$

$$\begin{aligned} s(Mg(OH)_2) &= [Mg(OH)_2]_{saturado} = \frac{n(Mg(OH)_2)_{disuelto}}{V_{disolución}} = \frac{1,54 \times 10^{-4} \text{ mol } Mg(OH)_2}{0,75 \text{ L}} \\ &= 2,1 \times 10^{-4} \text{ M} \end{aligned} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

Determinación del valor de K_{ps}

$$K_{ps}(Mg(OH)_2) = 4s^3 = 4 \times (s)^3 = 4 \times (2 \times 10^{-4})^3 = 3,5 \times 10^{-11} \quad (0,25 \text{ puntos})$$



ii. Concentración máxima de Mg^{2+} que puede estar disuelto

A la temperatura de 25 °C, debe cumplirse siempre la expresión de la constante del producto de solubilidad para una disolución saturada $K_{PS}(Mg(OH)_2) = [Mg^{2+}][OH^-]^2$

Puesto que, en la disolución, $pH=12$, $pOH=2$ y entonces $[OH^-] = 10^{-2} M$, la $[Mg^{2+}]_{m\acute{a}x}$ corresponde a la de la disolución saturada, que tiene el valor: **(0,25 puntos)**

$$[Mg^{2+}]_{max} = \frac{K_{PS}(Mg(OH)_2)}{[OH^-]^2} = \frac{3,5 \times 10^{-11}}{(10^{-2})^2} = 3,5 \times 10^{-7} M \quad (0,25 \text{ puntos})$$

1.B (2,0 puntos)

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. Calcule el valor del grado de ionización y de la constante K_a del ácido en la disolución acuosa a 25 °C.

Datos. Masas atómicas: C = 12 u; N=14 u; H = 1 u.

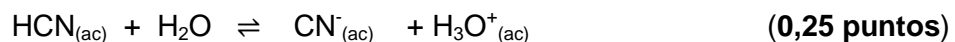
Solución

Cálculo de la concentración inicial del ácido en la disolución acuosa.

$$\frac{270 \text{ mg HCN}}{50 \text{ mL disolución}} \times \frac{1 \text{ g}}{1000 \text{ mg}} \times \frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}} \times \frac{1 \text{ mol HCN}}{27 \text{ g HCN}} = 0,2 \frac{\text{mol HCN}}{\text{L dlon.}} = 0,2 M$$

(0,25 puntos)

Equilibrio de transferencia de protones



Inicial (M) 0,2 0 0 0

Reaccionan (M) $-\alpha$ $+\alpha$ $+\alpha$ **(0,25 puntos)**

Equilibrio (M) $0,2(1-\alpha)$ $0,2\alpha$ $0,2\alpha$ **(0,25 puntos)**

Cálculo del valor de α

$$pH = 4,92 \quad [H_3O^+]_{eq} = 10^{-pH} \quad [H_3O^+]_{eq} = 1,2 \times 10^{-5} M \quad (0,25 \text{ puntos})$$

$$[H_3O^+]_{eq} = 0,2 \alpha \quad \alpha = 6 \times 10^{-5} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

Cálculo del valor de la constante Ka del ácido

$$K_a = \frac{[CN^-]_{eq} \times [H_3O^+]_{eq}}{[HCN]_{eq}} = \frac{(0,2 \alpha) \times (0,2 \alpha)}{0,2(1-\alpha)} = \frac{(0,2 \alpha)^2}{0,2(1-\alpha)} = \frac{0,2 \alpha^2}{(1-\alpha)}$$

(0,25 puntos)

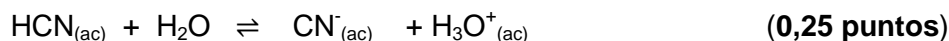
$$1-\alpha \approx 1 \quad K_a(\text{HCN})=7,2 \times 10^{-10} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

ALTERNATIVA

Cálculo de la concentración inicial del ácido en la disolución acuosa.

$$\frac{270 \text{ mg HCN}}{50 \text{ mL disolución}} \times \frac{1 \text{ g}}{1000 \text{ mg}} \times \frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}} \times \frac{1 \text{ mol HCN}}{27 \text{ g HCN}} = 0,2 \frac{\text{mol HCN}}{\text{L dlon.}} = 0,2 \text{ M}$$

(0,25 puntos)

Equilibrio de transferencia de protones

Inicial (M)	0,2	0	0	0	
-------------	-----	---	---	---	--

Reaccionan (M)	-x		+x	+x	(0,25 puntos)
----------------	----	--	----	----	---------------

Equilibrio (M)	0,2-x		x	x	(0,25 puntos)
----------------	-------	--	---	---	---------------

Cálculo del valor de α

$$\text{pH} = 4,92 \quad [\text{H}_3\text{O}^+]_{eq} = 10^{-\text{pH}} \quad [\text{H}_3\text{O}^+]_{eq} = 1,2 \times 10^{-5} \text{ M} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+]_{eq} = x \quad x=0,2 \alpha \quad \alpha = 6 \times 10^{-5} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

Cálculo del valor de la constante Ka del ácido

$$K_a = \frac{[CN^-]_{eq} \times [H_3O^+]_{eq}}{[HCN]_{eq}} = \frac{(x) \times (x)}{(0,2 - x)} = \frac{x^2}{(0,2 - x)}$$

(0,25 puntos)

$$1-x \approx 1 \quad K_a(\text{HCN})=7,2 \times 10^{-10} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

**2.A (2,0 puntos)**

En un recipiente cerrado de 5 L, en el que inicialmente se ha realizado el vacío, se depositan 207 g de N_2O_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 $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$,

i. Calcule el valor de la presión parcial de $NO_2(g)$ en el equilibrio y el valor de las constantes K_c y K_p de la reacción. **(1,5 puntos)**

ii. ¿Aumentará la concentración de $NO_2(g)$ si se reduce el volumen del recipiente a la mitad?

Datos: $R = 0,082 \text{ atm L K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$; Masas atómicas: $N=14 \text{ u}$; $O=16 \text{ u}$; **(0,5 puntos)**

Solución

i.

Cálculo del número de moles de N_2O_4 introducidos en el recipiente.

$$n \text{ moles } N_2O_4 = 207 \text{ g } N_2O_4 \frac{1 \text{ mol } N_2O_4}{92 \text{ g } N_2O_4} = 2,25 \text{ moles } N_2O_4$$

(0,25 puntos)

Cálculos estequiométricos en el equilibrio a 330 K.

	$N_2O_4(g)$	\rightleftharpoons	$2NO_2(g)$	
Inicial (M)	2,25		0	
Reaccionan (M)	-x		+2x	
Equilibrio (M)	2,25-x		2x	(0,25 puntos)

Conociendo que la presión total en el recipiente, cuando se alcanza el equilibrio, es 14 atm:

$$PV=nRT \quad P_{\text{total}} = 14 \text{ atm} \rightarrow n_{\text{total}} = 2,6 \text{ mol en total}$$

$$2,6 \text{ moles total} = 2,25-x+2x \quad x=0,35 \text{ mol} \quad n^\circ \text{ moles de } NO_2 = 2x = 0,70 \text{ moles}$$

(0,25 puntos)

$$p(NO_2)_{\text{eq}} = \frac{x \text{ moles}}{5 \text{ L}} \times R \left(\frac{\text{atm L}}{\text{K mol}} \right) \times T \text{ (K)}$$

$$p(NO_2)_{\text{eq}} = \frac{0,70 \text{ moles}}{5 \text{ L}} \times 0,082 \left(\frac{\text{atm L}}{\text{K mol}} \right) \times 330 \text{ (K)} = 3,8 \text{ atm}$$

(0,25 puntos)



$$K_C = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]} = \frac{\left[\frac{0,70 \text{ moles}}{5 \text{ L}}\right]^2}{\left[\frac{2,25 - 0,35}{5 \text{ L}}\right]} = 0,05$$

(0,25 puntos)

$$K_C = K_P(RT)^{-\Delta n} \quad \Delta n = 1 \quad K_C = K_P(RT)^{-1}$$

$$0,05 = \frac{K_P}{(0,082 \times 330)}$$

$$K_P = 1,353$$

(0,25 puntos)

ii. Cálculo de las presiones parciales de los componentes de la mezcla.

Una reducción del volumen del reactor da lugar a un aumento en la presión. Según el principio de Le Chatelier, un aumento de presión en un sistema en equilibrio desplaza ese equilibrio en el sentido en el que disminuya la presión → es decir hacia el sentido en el que haya menor número de moles gaseosos.

(0,25 puntos)

Así pues, al disminuir el volumen del reactor a la mitad el equilibrio se desplaza hacia la izquierda (←).

No tiene lugar un aumento en la concentración de NO_2 .

(0,25 puntos)**2.B (2,0 puntos)**

Determine la ecuación de velocidad de reacción, calcule el valor de la constante de velocidad, k , e indique sus unidades, para la reacción experimentada entre el flúor y el dióxido de cloro: $F_2(g) + 2ClO_2(g) \rightarrow 2FCIO_2(g)$, 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	$[F_2]_0$ (M)	$[ClO_2]_0$ (M)	Velocidad inicial (Ms^{-1})
1	0,10	0,010	$1,2 \times 10^{-3}$
2	0,10	0,040	$4,8 \times 10^{-3}$
3	0,20	0,010	$2,4 \times 10^{-3}$

**Solución**Ley de velocidad general $v=k [F_2]^m [ClO_2]^n$

Aplicación de la ley de velocidad general a cada experimento:

$$\left. \begin{aligned} v_1 &= k [0,1]^m [0,010]^n = 1,2 \times 10^{-3} \\ v_2 &= k [0,1]^m [0,040]^n = 4,8 \times 10^{-3} \\ v_3 &= k [0,2]^m [0,010]^n = 2,4 \times 10^{-3} \end{aligned} \right\} \quad \text{(0,25 puntos)}$$

$$\frac{v_2}{v_1} = \frac{4,8 \times 10^{-3}}{1,2 \times 10^{-3}} = \left(\frac{0,04}{0,01}\right)^n$$

(0,25 puntos)

$$4 = 4^n \quad n=1 \text{ (Orden de reacción respecto de } ClO_2) \quad \text{(0,25 puntos)}$$

$$\frac{v_3}{v_1} = \frac{2,4 \times 10^{-3}}{1,2 \times 10^{-3}} = \left(\frac{0,20}{0,10}\right)^m$$

(0,25 puntos)

$$2 = 2^m \quad m=1 \text{ (Orden de reacción respecto de } F_2) \quad \text{(0,25 puntos)}$$

Ecuación de velocidad: $v=k [F_2] [ClO_2]$ **(0,25 puntos)**

Cálculo del valor de k

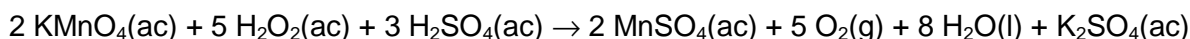
$$v_1 = k [0,1]^1 [0,010]^1 = 1,2 \times 10^{-3} \quad k = \frac{1,2 \times 10^{-3}}{0,001} = 1,2 \quad \text{(0,25 puntos)}$$

Unidades de k

$$\frac{M s^{-1}}{M^2} = M^{-1} s^{-1} \quad \text{(0,25 puntos)}$$

3.A (2,0 puntos)

La determinación de la concentración de peróxido de hidrógeno, H_2O_2 , en un agua oxigenada puede llevarse a cabo en el laboratorio mediante la valoración denominada permanganimetría, de acuerdo con la siguiente reacción química:





i. Indique cuál es el material de laboratorio utilizado en dicha determinación e identifique dónde se colocaría la disolución de permanganato potásico y dónde se colocaría el agua oxigenada.

(0,5 puntos)

ii. Indique cómo se lleva a cabo la detección del punto final de la valoración.

(0,5 puntos)

iii. 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. Calcule la concentración de peróxido de hidrógeno en el agua oxigenada, expresando el resultado en gramos de peróxido de hidrógeno por L de agua oxigenada. **(1,0 punto)**

Datos: Masas atómicas: H = 1 u; O = 16 u.

Solución

i.

1. Bureta con soporte, aloja a la disolución de permanganato de potasio.
2. Erlenmeyer, aloja a la muestra de agua oxigenada.
3. Pipeta aforada.
4. Probeta u otro material relevante.

Si se indica todo el material necesario.

(0,25 puntos)

Si se indica correctamente dónde se ubican la disolución de permanganato de potasio y el agua oxigenada.

(0,25 puntos).

ii.

En estas valoraciones no es necesario utilizar un indicador para detectar el punto final ya que el mismo KMnO_4 actúa como tal, pues en la forma oxidada es de color violeta rojizo e incoloro en la reducida.

Así pues, cuando se consume todo el H_2O_2 (punto de equivalencia), una gota de KMnO_4 en exceso añadido a la disolución contenida en el Erlenmeyer permanece en su estado oxidado (no es reducido por el H_2O_2 puesto que ya se ha consumido totalmente) tiñendo la disolución de un color violeta-rojizo intenso.

(0,50 puntos)



iii.

Cálculo del número de moles de $KMnO_4$ que han reaccionado en el punto de equivalencia

$$15 \text{ mL } KMnO_4 \times \frac{0,01 \text{ mol de } KMnO_4}{1000 \text{ mL disolución}} = 1,5 \times 10^{-4} \text{ mol } KMnO_4$$

(0,25 puntos).

Cálculo del número de moles de H_2O_2 presentes en la alícuota tomada.

$$1,5 \times 10^{-4} \text{ mol } MnO_4^- \times \frac{5 \text{ mol } H_2O_2}{2 \text{ mol } MnO_4^-} = 3,75 \times 10^{-4} \text{ mol } H_2O_2$$

(0,25 puntos).

Cálculo de $[H_2O_2]$ en la disolución inicial.

$$[H_2O_2] = \frac{3,75 \times 10^{-4} \text{ mol } H_2O_2}{2 \text{ mL disolución agua oxigenada}} \times \frac{34 \text{ g } H_2O_2}{1 \text{ mol } H_2O_2} \times 1000 \text{ mL} = \frac{6,375 \text{ g } H_2O_2}{L \text{ agua oxigenada}}$$

(0,25 puntos)

(0,25 puntos)

3.B (2,0 puntos)

Para la determinación del contenido en ácido acético, CH_3COOH , 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.

i. Calcule la concentración del ácido acético en el vinagre comercial, expresando el resultado en % en masa (Nota: considere la densidad de la disolución de vinagre como de 1 g/mL). **(1,0 punto)**

ii. Indique dónde se aloja el indicador durante la valoración y justifique, de forma razonada, si sería adecuado utilizar el Naranja de Metilo como indicador para detectar el punto final de la valoración.

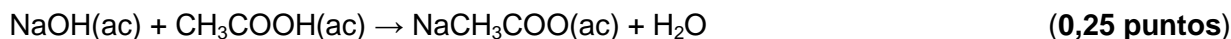
(1,0 punto)

Datos: Intervalo de pH de cambio de color del Naranja de Metilo: 3,2-4,4.

Masas atómicas: C = 12 u.; H = 1 u.; O = 16 u.

**Solución**

i.

Reacción de neutralización.*En el punto de equivalencia:*

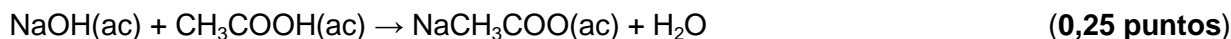
$$n(\text{NaOH}) = n(\text{CH}_3\text{COOH}) \quad (0,25 \text{ puntos})$$

$$n(\text{NaOH}) = 0,0075 \text{ L disolución} \times 0,20 \text{ moles NaOH / 1 L disolución} = 1,5 \times 10^{-3} \text{ moles de NaOH}$$

Concentración de CH₃COOH en la disolución de vinagre inicial.

$$1,5 \times 10^{-3} \text{ moles de CH}_3\text{COOH} / 0,015 \text{ L disolución vinagre} = 0,10 \text{ M} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

$$0,10 \text{ M} = \frac{0,10 \text{ mol CH}_3\text{COOH}}{1 \text{ L vinagre}} \times \frac{60 \text{ g CH}_3\text{COOH}}{1 \text{ mol CH}_3\text{COOH}} \times \frac{1 \text{ L vinagre}}{1000 \text{ g vinagre}} \times 100 = 0,6\% \quad (0,25 \text{ puntos})$$

ALTERNATIVA.

$$V_{\text{NaOH}} \times C_{\text{NaOH}} = V_{\text{CH}_3\text{COOH}} \times C_{\text{CH}_3\text{COOH}} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

$$0,0075 \text{ L disolución} \times (0,20 \text{ moles de NaOH / 1 L disolución}) = 0,050 \text{ L disolución} \times C_{\text{CH}_3\text{COOH}}$$

$$C_{\text{CH}_3\text{COOH}} = 0,03 \text{ M en la disolución valorada}$$

En los 15 mL de la disolución inicial de vinagre:

$$5 \times 10^{-2} \text{ L disolución valorada} \times (0,03 \text{ moles CH}_3\text{COOH} / 1 \text{ L disolución}) = 1,5 \times 10^{-3} \text{ moles}$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}]_i = 1,5 \times 10^{-3} \text{ moles} / 0,015 \text{ L disolución} = 0,1 \text{ M} \quad (0,25 \text{ puntos})$$

$$0,10 \text{ M} = \frac{0,10 \text{ mol CH}_3\text{COOH}}{1 \text{ L vinagre}} \times \frac{60 \text{ g CH}_3\text{COOH}}{1 \text{ mol CH}_3\text{COOH}} \times \frac{1 \text{ L vinagre}}{1000 \text{ g vinagre}} \times 100 = 0,6\%$$

(0,25 puntos)

ii.

El indicador se aloja en el Erlenmeyer durante la valoración. **(0,25 puntos)**

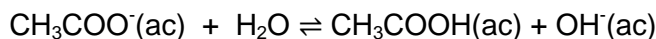
En el punto de equivalencia se produce la neutralización exacta y se forma la sal NaCH₃COO. De los dos iones en disolución procedentes de la disociación de esta sal, el Na⁺ no reacciona con el agua y no modifica el pH. Sin embargo, los iones CH₃COO⁻ en disolución procedentes de la



disociación de esta sal reaccionan con el agua aceptando protones. En consecuencia, el pH en el punto de equivalencia será básico ($\text{pH} > 7,0$).

(0,25 puntos)

ALTERNATIVA.



Genera una disolución de pH básico ($\text{pH} > 7$).

(0,25 puntos)

El indicador propuesto cambia netamente de color a $\text{pH} \ll 7$ por lo que variará de color mucho antes de llegar al punto de equivalencia.

(0,25 puntos)

Este indicador no será válido para llevar a cabo la determinación

(0,25 puntos)

4.A (2,0 puntos)

a) Deduzca y represente la estructura de Lewis de la molécula de SF_2 , e indique, justificándolo en base a su geometría molecular deducida según la TRPECV, si se trata de una molécula polar o apolar.

Datos: S ($Z=16$); F ($Z=9$). Valores de la electronegatividad: χ (S) = 2,58; χ (F) = 3,98.

(1,0 punto)

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

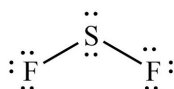
(1,0 punto)

Datos: F ($Z=9$); Na ($Z=11$).

Solución

a)

La estructura de Lewis del SF_2 es:



Estructura de Lewis

(0,25 puntos)

Carácter polar-apolar de la molécula:



La molécula de SF₂ presenta dos enlaces covalentes idénticos S-F. La diferencia de electronegatividad entre el S y el F es de 1,4. Por ello, el enlace entre ambos átomos es un enlace covalente polar. **(0,25 puntos)**

Geometría molecular:

El átomo de S tiene un entorno AX₂E₂, y por ello la geometría será angular. **(0,25 puntos)**

Debido a la geometría molecular angular, los dipolos de la unión S-F de los dos enlaces no se cancelan entre sí y la molécula de SF₂ es de naturaleza polar. **(0,25 puntos)**

b)

F = 1s² 2s² 2p⁵ bloque p, periodo 2 **(0,25 puntos)**

Na = 1s² 2s² 2p⁶ 3s¹ bloque s, periodo 3 **(0,25 puntos)**

El radio aumenta al bajar en un grupo y disminuye al avanzar en un periodo. **(0,25 puntos)**

El flúor está al final del segundo periodo y, por tanto, es más pequeño que el Na.

(0,25 puntos)

4.B (2,0 puntos)

a) Explique, justificando la respuesta, las variaciones observadas en las propiedades de las siguientes sustancias:

i. El I₂ (masa molar=253,8 g/mol) es un sólido a temperatura ambiente, mientras que el Cl₂ (masa molar=70,9 g/mol) es un gas. **(0,5 puntos)**

ii. La temperatura de ebullición del H₂O es 100 °C mientras que la del H₂S es -60°C. **(0,5 puntos)**

b) Dados los siguientes números cuánticos $n = 4$ y $m_l = -3$, indique, justificando la respuesta: i.- el valor del número cuántico l; ii.- la notación del subnivel electrónico; iii.- el número de orbitales en el subnivel; iv.- el número máximo de electrones en el subnivel. **(1,0 punto)**

Solución

a)

- i. El I₂ y el Cl₂ son ambas moléculas covalentes. Las uniones entre ellas tienen lugar a través de fuerzas intermoleculares de van der Waals, en este caso de tipo dipolo instantáneo-dipolo inducido (fuerzas de dispersión o de London) porque son moléculas apolares (diatómicas formadas por dos átomos idénticos). Las fuerzas de London son más intensas cuanto mayor



es el tamaño de la molécula. Por ello el I_2 , que presenta un mayor tamaño, es sólido a temperatura ambiente, mientras que Cl_2 es gas a la misma temperatura. **(0,5 puntos)**

ii. Para que un compuesto molecular pase a fase gas se deben vencer las fuerzas intermoleculares. Por ello, cuanto más intensas sean estas fuerzas, mayor será la temperatura de ebullición. La molécula de agua H_2O y la de ácido sulfhídrico H_2S son geoméricamente muy parecidas. Sin embargo, en el caso del H_2O se establecen enlaces de hidrógeno intermoleculares, significativamente más fuertes que las fuerzas de van der Waals existentes en la molécula de SH_2 , lo que justifica su mayor punto de ebullición. **(0, 5 puntos)**

b)

i. Para el valor $n = 4$ los valores posibles de l son 0,1, 2, 3. Los valores posibles de m_l van desde $-l$ a $+l$ pasando por 0. Para un valor de $m_l = -3$, l debe tener un valor de 3, que es su valor más elevado. Luego $l = 3$. **(0,25 puntos)**

ii. Para $n = 4$ y $l = 3$, la notación del subnivel electrónico es 4f. **(0,25 puntos)**

iii. El número de orbitales es igual al número de valores permitidos de m_l , luego habrá 7 orbitales. **(0,25 puntos)**

iv. Puesto que en cada orbital pueden alojarse, como máximo, 2 electrones, el número máximo de electrones en el subnivel es 14. **(0,25 puntos)**

5.A (2,0 puntos)

a) Indique, razonadamente, qué elemento, Na o Cl, tendrá el mayor valor de la primera energía de ionización. **(0,5 puntos)**

Datos: Na ($Z=11$); Cl ($Z=17$)

b) Indique a qué tipo de reacción orgánica corresponde el proceso de deshidratación del etanol con ácido sulfúrico. Escriba de forma esquemática la reacción química correspondiente. Nombre el producto de la reacción y escriba su fórmula semidesarrollada. **(1,5 puntos)**

**Solución**

- a) El potencial de ionización (o primera energía de ionización) es la energía necesaria para arrancar un electrón de la capa atómica más externa. Esta energía crece al decrecer el período (los electrones están más próximos al núcleo) y crece al aumentar el grupo (por estar más próximos a un estado de octete estable). Na y Cl se encuentran en el mismo periodo, pero el Na se encuentra situado a la izquierda del Cl (en un grupo inferior).

(0,25 puntos)

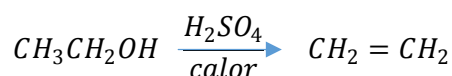
Por lo tanto: Na < Cl (el Cl tendrá una mayor primera energía de ionización).

(0,25 puntos)

- b) Calentando el alcohol con un ácido fuerte se libera agua y se forma un alqueno. En este caso, se trata de una reacción de eliminación (deshidratación de un alcohol en medio de ácidos fuertes).

(0,50 puntos)

Ecuación química:

**(0,50 puntos)**

Producto de la reacción es el eteno (o etileno)

(0,50 puntos)**5.B (2,0 puntos)**

- a) Indique, razonadamente, el número de protones, neutrones y electrones de la siguiente especie ${}_{56}^{130}X$ **(0,5 puntos)**
- b) Nombre y escriba las fórmulas semidesarrolladas de los posibles isómeros estructurales de cadena con la fórmula molecular C_5H_{12} . **(1,5 puntos)**

Solución

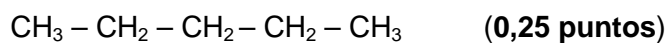
a)

El número atómico es 56; luego, hay 56 protones. El número de masa es 130; por lo tanto, el número de neutrones es $130-56=74$. El número de electrones es el mismo que el número de protones, es decir, 56.

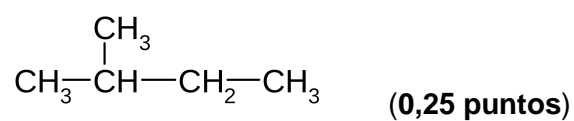
(0,5 puntos)



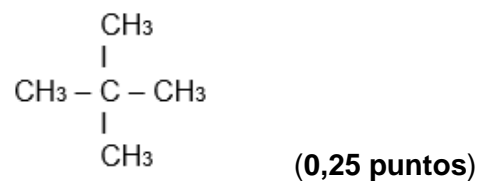
b)



pentano (0,25 puntos)



metilbutano (0,25 puntos)



dimetilpropano (0,25 puntos)