

PRUEBAS EBAU QUÍMICA

Juan P. Campillo Nicolás

10 de octubre de 2017

Para la resolución de los problemas se suministran los siguiente datos, allí donde sean necesarios: $K_a(\text{HNO}_2) = 4,5 \cdot 10^{-4}$; $R = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$ o $0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$; Constante de Faraday $F = 96500 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$; $K_a(\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}) = 3,20 \cdot 10^{-4}$ y $K_a(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}) = 6,42 \cdot 10^{-5}$; $E^\circ(\text{Cu}^{2+}|\text{Cu}) = + 0,34\text{V}$; $E^\circ(\text{Zn}^{2+}|\text{Zn}) = - 0,76\text{V}$, así como las masas atómicas de los elementos que se mencionen en cada enunciado, si ello es necesario.

1. EL ÁTOMO. ENLACE QUÍMICO.

1. Razone en que grupo y en que período se encuentra un elemento cuya configuración electrónica termina en $4f^{14}5d^56s^2$.

Respuesta:

El ser 6 el nivel principal de este elemento, el periodo en que se encuentra es el **6**. El nivel d está incompleto, por lo que se trata de un elemento de transición. Dado que el número de electrones de su capa de valencia es 7, su grupo es también el **7**.

2. 2.1. Deduzca la geometría del CCl_4 aplicando la teoría de Repulsión de Pares de Electrones de la Capa de Valencia.

Respuesta:

A partir de las respectivas configuraciones electrónicas de C ($1s^2 2s^2 2p^2$) y Cl ($1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$), podemos ver que entre un átomo de carbono y cuatro átomos de cloro pueden formarse cuatro enlaces covalentes. Los cuatro pares de electrones enlazantes se dispondrán de forma que las repulsiones entre ellas sean mínimas, lo que sucede para una **estructura tetraédrica**, en la que cada enlace C-Cl forma con cada uno de los demás, un ángulo de $109,5^\circ$

3. Ordene de forma creciente la primera energía de ionización de Li, Na y K. Razone la respuesta.

Respuesta:

Los tres elementos se encuentran en el mismo grupo. A lo largo de un grupo, la fuerza de atracción sobre el electrón más externo disminuye a bajar a lo largo de aquel, ya que la distancia entre el electrón y el núcleo es cada vez mayor. En consecuencia, cuanto más abajo se encuentre el elemento dentro del periodo, más fácil será quitarle su electrón externo o, en otras palabras, su energía de ionización será menor. Según esto el electrón del K será menos atraído por el núcleo que el de Na y, a su vez, este lo será menos que el del Li. La primera energía de ionización en orden creciente, ser, pues: **Ei (K) < Ei (Na) < Ei (Li)**.

4. Explique razonadamente si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas: a). El tetracloruro de carbono es mejor disolvente para el cloruro de potasio que el agua. b). El cloruro de sodio en estado sólido conduce la electricidad.

Respuesta:

a) La afirmación es **falsa**: Dada la estructura geométrica de la molécula de tetracloruro de carbono, esta es apolar, mientras que el agua (geometría angular) es polar. Al tratarse el KCl de un compuesto iónico, será soluble en un disolvente polar, como el agua, y no en un disolvente apolar.

b) La frase es **falsa**: el cloruro de sodio conduce la electricidad fundido o en disolución. En estado sólido, los iones no poseen libertad de movimiento, por lo que no pueden conducir la corriente eléctrica.

5. Justifique de forma razonada para el par de átomos: Mg y S, cuál es el elemento de mayor radio, y cuál posee mayor afinidad electrónica.

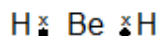
Respuesta:

a) De la configuraciones electrónicas de Mg ($1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$) y S ($1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$) se deduce que ambos elementos se encuentran en el mismo periodo de la tabla periódica. Poseerá mayor radio aquel que se encuentre más a la izquierda en el periodo, ya que posee un menor número de electrones en el núcleo, en este caso, el **Mg**. La afinidad electrónica aumenta, a lo largo de un periodo, de izquierda a derecha, pues el electrón a captar es más atraído por el núcleo que posee mayor número atómico. Por tanto, el elemento que posee la mayor afinidad electrónicas es el **S**.

6. Escriba la estructura de Lewis y justifique la geometría de la molécula de BeH_2 mediante la teoría de repulsión de los pares de electrones de la capa de valencia.

Respuesta:

- a) La estructura de Lewis es:



configuración electrónica del Be es: $1s^2 2s^2$, mientras que la del hidrógeno es $1s^1$. Se formarán dos enlaces Be-H, con lo que el número de pares de electrones enlazantes será de 2. Para que la repulsión entre ellos sea mínima, la forma que deberá adoptar la molécula es **lineal**.

7. Teniendo en cuenta la estructura y el tipo de enlace, justifique: a) El cloruro de sodio tiene mayor punto de fusión que el bromuro de sodio. b) El amoníaco es una molécula polar. c) El SO_2 es una molécula angular, pero el CO_2 es una molécula lineal.

Respuesta:

a) El punto de fusión de un compuesto iónico depende de su energía reticular. A su vez, esta depende, directamente, de las cargas de los iones, e inversamente, de la distancia que los separa. Dado que la carga de los iones es la misma para ambos compuestos, y que el radio del ion Br^- es mayor que el del ion Cl^- , la energía reticular del NaCl será mayor que la del NaBr y, por tanto, **el punto de fusión del NaCl será mayor** que el del NaBr .

b) El átomo de nitrógeno está rodeado de cuatro pares de electrones: tres de ellos enlazantes, y el cuarto no enlazante. Los pares de electrones tendrían una disposición tetraédrica para minimizar las fuerzas de repulsión. Los tres enlaces N-H dan a la molécula una forma piramidal trigonal. Cada uno de los enlaces es polar, y la suma de los momentos dipolares es distinta de cero. La molécula es, por tanto, **polar**.

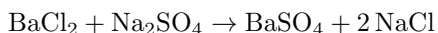
c) En el CO_2 , el C posee cuatro pares de electrones enlazantes y no posee electrones no enlazantes. Para hacer mínima la repulsión, los enlaces C=O se disponen formando un ángulo de 180° . La molécula es **lineal**. Para la molécula de SO_2 , la situación es la misma para los electrones enlazantes, pero existe un par de electrones no enlazantes. Para hacer mínima la fuerza de repulsión, la forma de la molécula deberá ser **angular**.

2. ESTEQUIOMETRÍA.

1. Se mezclan 10 mL de una disolución de BaCl_2 0,01 M con 40 mL de una disolución de sulfato de sodio 0,01 M, obteniéndose cloruro de sodio y un precipitado de sulfato de bario. a) Escriba la reacción que tiene lugar e indique la cantidad de precipitado que se obtiene.

Respuesta:

La reacción es la siguiente:



Para conocer la cantidad de sulfato de bario, debemos conocer el reactivo limitante. Para ello, establezcamos la siguiente relación:

$$\frac{1 \text{ mol BaCl}_2}{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4} = \frac{0,01 \cdot 0,01 \text{ mol BaCl}_2}{x \text{ mol Na}_2\text{SO}_4} \quad x = 10^{-4} \text{ mol Na}_2\text{SO}_4$$

Dado que se dispone de $40 \cdot 10^{-3} \cdot 0,01 = 4 \cdot 10^{-4}$ moles de Na_2SO_4 , el reactivo limitante es el BaCl_2 . Así pues, podremos escribir:

$$\frac{1 \text{ mol BaCl}_2}{1 \text{ mol BaSO}_4} = \frac{10^{-4} \text{ mol BaCl}_2}{x \text{ mol BaSO}_4} \quad x = 10^{-4} \text{ moles BaSO}_4$$

La masa de BaSO_4 es: $m = 10^{-4} \cdot 233,3 = 0,023 \text{ g}$
(233,3 es la masa molecular del BaSO_4)

3. CINÉTICA DE REACCIONES.

1. La velocidad de una reacción química se expresa de la forma: $v = k [\text{A}][\text{B}]^2$. Razone cómo se modifica la velocidad si se duplica únicamente la concentración de B. b) c)

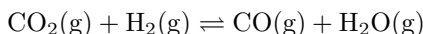
Respuesta:

a) La velocidad de la reacción se hace **cuádruple**, al estar elevada al cuadrado la concentración del reactivo B.

4. TERMOQUÍMICA.

5. EQUILIBRIO QUÍMICO.

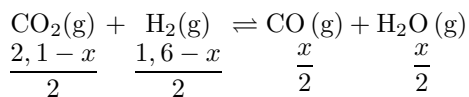
1. En un recipiente de 2,0 L se introducen 2,1 moles de CO_2 y 1,6 moles de H_2 , calentándose a 1800°C . Una vez alcanzado el siguiente equilibrio:



Se analiza la mezcla, encontrándose 0,90 moles de CO_2 . Calcule: a). La concentración de cada especie en el equilibrio. b) El valor de las constantes K_c y K_p a esa temperatura.

Respuesta:

a) El equilibrio anterior puede ser representado en la forma:



Sabiendo que en el equilibrio hay 0,90 moles de CO_2 :

$$2,1 - x = 0,9 \rightarrow x = 1,2$$

$$[\text{CO}] = [\text{H}_2\text{O}] = \frac{1,2}{2} = 0,6 \text{ M} \quad [\text{CO}_2] = \frac{2,1 - 1,2}{2} = 0,45 \text{ M} \quad [\text{H}_2] = \frac{1,6 - 1,2}{2} = 0,2 \text{ M}$$

b) la constante K_c tendrá el valor:

$$K_c = \frac{[\text{CO}][\text{H}_2\text{O}]}{[\text{CO}_2][\text{H}_2]} = \frac{0,6^2}{0,45 \cdot 0,2} = 4$$

La constante K_p será:

$$K_p = K_c(\text{RT})^{\Delta n} = K_c(\text{RT})^0 = 4$$

2. Para preparar 250 mL de una disolución saturada de bromato de plata, AgBrO_3 se emplean 1,75 g de dicha sal. Calcule el producto de solubilidad del bromato de plata.

Respuesta:

Sabiendo que la masa molecular del bromato de plata es 235,9, la solubilidad de esta sal, expresada en $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ es:

$$s = \frac{1,75}{\frac{235,9}{0,25}} = 0,0297\text{M}$$

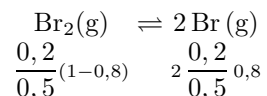
El producto de solubilidad es:

$$K_{ps} = [\text{Ag}^+][\text{BrO}_3^-] = s^2 = (0,0297)^2 = 8,81 \cdot 10^{-4}$$

3. Se introducen 0,2 moles de Br_2 en un recipiente de 0,5 L de capacidad a 600°C . Una vez establecido el equilibrio: $\text{Br}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{Br}(\text{g})$ en estas condiciones, el grado de disociación es 0,8. a) Calcule K_c y K_p . b) Determine las presiones parciales ejercidas por cada uno de los componentes de la mezcla en el equilibrio.

Respuesta:

a) El equilibrio puede ser representado por la siguiente ecuación:



Las constantes K_c y K_p tendrán los valores:

$$K_c = \frac{0,64^2}{0,08} = 5,12 \quad K_p = K_c(\text{RT})^{\Delta n} = 5,12 \cdot 0,082 \cdot 873 = 366,5$$

b) Aplicando la ecuación de los gases: $P = cRT$, las presiones parciales serán:

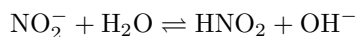
$$p_{\text{Br}_2} = 0,64 \cdot 0,082 \cdot 873 = 45,82 \text{ atm} \quad p_{\text{Br}} = 0,08 \cdot 0,082 \cdot 873 = 5,73 \text{ atm}$$

6. ÁCIDOS Y BASES.

1. Justifique si la disolución obtenida al disolver NaNO_2 en agua será ácida, neutra o básica.

Respuesta:

El NaNO_2 es una sal de ácido débil (HNO_2) y base fuerte (NaOH). El anión NO_2^- experimentará el siguiente proceso de hidrólisis:

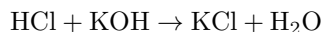


Por lo que la disolución tendrá un pH **básico**.

2. En la valoración de 25,0 mL de una disolución de ácido clorhídrico se consumen 22,1 mL de una disolución de hidróxido de potasio 0,100 M. a) Indique la reacción que tiene lugar y calcule la molaridad de la disolución de ácido. b). Detalle el material y los reactivos necesarios, así como el procedimiento para llevar a cabo la valoración en el laboratorio.

Respuesta:

a) La reacción es la siguiente:



Dado que el número de moles de ácido y de base será el mismo cuando se haya producido la neutralización:

$$(V \cdot M)_{\text{ácido}} = (V \cdot M)_{\text{base}} \quad 25 \text{ M} = 22,1 \cdot 0,1 \quad \text{M} = \mathbf{0,088}$$

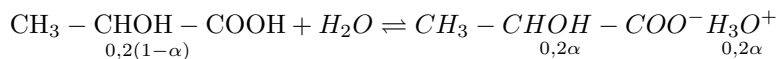
Respuesta:

b) El material necesario sería: matraz erlenmeyer, bureta, indicador ácido-base (por ejemplo, fenolftaleína), varilla agitadora (o agitador magnético) y disoluciones de KOH y HCl.

3. Para una disolución acuosa 0,200 M de ácido láctico (ácido 2-hidroxi-propanoico), calcule: a). El grado de ionización del ácido en la disolución y el pH de la misma. b). Qué concentración debe tener una disolución de ácido benzoico ($\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$) para dar un pH igual al de la disolución de ácido láctico 0,200 M?

Respuesta:

a) La disociación del ácido láctico puede ser representada así:

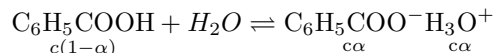


Aplicando la constante de equilibrio:

$$3,2 \cdot 10^{-4} = \frac{[\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{COO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{COOH}]} = \frac{0,2\alpha^2}{1 - \alpha}$$

resolviendo la ecuación, obtenemos: $\alpha = 0,039$ y $\text{pH} = -\log 0,2\alpha = -\log 0,2 \cdot 0,039 = \mathbf{2,11}$

b) para la disociación del ácido benzoico:



Al ser el pH igual al ya calculado, tendremos:

$$6,42 \cdot 10^{-5} = \frac{c^2\alpha^2}{c - c\alpha} = \frac{(10^{-2,11})^2}{c - 10^{-2,11}} \quad \text{Obeniéndose : } c = \mathbf{0,87 \text{ M}}$$

4. Justifique el carácter ácido, básico o neutro de una disolución de KCN.

Respuesta:

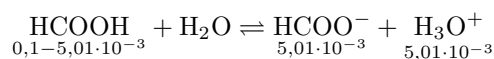
a) La disolución tendrá carácter **básico**, al tratarse de una disolución de una sal de ácido débil y base fuerte, que experimentará el siguiente proceso de hidrólisis:



5. Al disolver 0,23 g de HCOOH en 50 mL de agua, se obtiene una disolución de pH 2,3. Calcule: a) La constante de acidez (K_a) del ácido. b) El grado de ionización del mismo.

Respuesta:

a) La concentración inicial de HCOOH es: $c = \frac{0,23/46}{0,05} = 0,1 \text{ M}$. La concentración de H_3O^+ en el equilibrio será: $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-2,3} = 5,01 \cdot 10^{-3} \text{ M}$. Puesto que el equilibrio de ionización es:



La constante K_a tendrá el valor:

$$K_a = \frac{(5,01 \cdot 10^{-3})^2}{0,1 - 5,01 \cdot 10^{-3}} = 2,64 \cdot 10^{-4}$$

b) La concentración de H_3O^+ es : $5,01 \cdot 10^{-3} = C\alpha = 0,1\alpha$, d donde se deduce: $\alpha = 0,05$

7. OXIDACIÓN Y REDUCCIÓN.

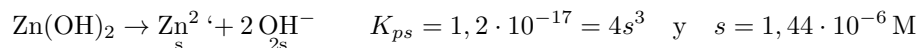
1. a) Se hace pasar durante 2,5 horas una corriente de 2,0 A a través de una celda electroquímica que contiene una disolución de SnI_2 . Calcule la masa de estaño metálico depositada en el cátodo. b) ¿Cuál es el pH de una disolución saturada de hidróxido de zinc si su K_{ps} a $25^\circ C$ es de $1,2 \cdot 10^{-17}$?

Respuesta:

a) para calcular la masa de Sn se deposita, podemos poner:

$$\left] \frac{117,2/2 \text{ g Sn}}{96500 \text{ C}} = \frac{x \text{ g Sn}}{2,5 \cdot 3600 \cdot 2,0 \text{ C}} \quad x = 11,07 \text{ g Sn}$$

b) El equilibrio de disociación del hidróxido de zinc es:



La concentración de OH^- es:

$$[OH^-] = 2s = 2,88 \cdot 10^{-6} \quad y \text{ el pH: } \text{pH} = 14 - \log[OH^-] = 8,46$$

2. a) Empleando el método del ion-electrón, ajuste las ecuaciones iónica y molecular que corresponden a la siguiente reacción redox:



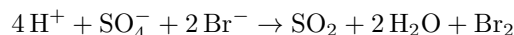
b). Calcule el volumen de bromo líquido (densidad $2,92 \text{ g} \cdot \text{mL}^{-1}$) que se obtendrá al tratar 90,1 g de bromuro de potasio con la cantidad suficiente de ácido sulfúrico.

Respuesta:

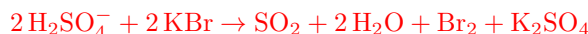
a) Las respectivas semirreacciones de oxidación y de reducción son:



Sumando algebraicamente:



En forma molecular:



b) Para calcular la cantidad de bromo:

$$\frac{2 \cdot 119 \text{ g KBr}}{159,8 \text{ g Br}_2} = \frac{90,1 \text{ g KBr}}{x \text{ g Br}_2} \quad x = 60,42 \text{ g Br}_2$$

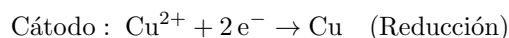
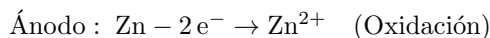
Siendo el volumen:

$$V = \frac{m}{d} = \frac{60,42}{2,92} = 20,69 \text{ mL}$$

3. a) Justifique qué reacción tendrá lugar en una pila galvánica formada por un electrodo de cobre y otro de cinc en condiciones estándar a partir de las reacciones que tienen lugar en el ánodo y en el cátodo. Calcule la fuerza electromotriz de la pila en estas condiciones. b) Indique como realizaría el montaje de la pila en el laboratorio para hacer la comprobación experimental, detallando el material y los reactivos necesarios.

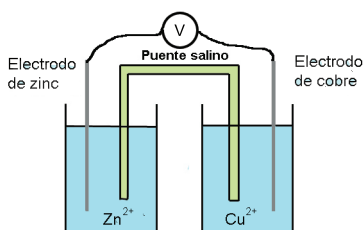
Respuesta:

- a) Las semirreacciones que tienen lugar son:

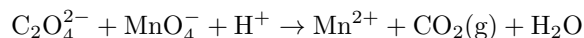


La fuerza electromotriz es: $\varepsilon^0 = \varepsilon_{\text{cátodo}}^0 - \varepsilon_{\text{ánodo}}^0 = 0,76 - (-0,34) = 1,10 \text{ V}$

- b) Para el montaje de la pila serían necesarios dos vasos de precipitados, uno de ellos conteniendo una disolución 1 M de Zn^{2+} y el otro una disolución 1 M de Cu^{2+} , un tubo en U conteniendo una disolución de KCl, que actuará como puente salino, dos electrodos, uno de ellos de cobre y el otro de zinc, cables de conexión y un voltímetro.



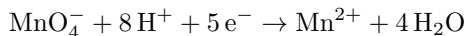
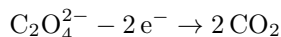
4. La valoración en medio ácido de 50,0 mL de una disolución de $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ requiere 24,0 mL de permanganato de potasio 0,023 M. Sabiendo que la reacción que se produce es:



- a) Ajuste la reacción iónica por el método del ion-electrón. b) Calcule los gramos de $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ que hay en un litro de disolución.

Respuesta:

- a) Las semirreacciones son las siguientes:



Multiplicando la primera semirreacción por 5, la segunda por 2, y sumando, tendremos:



- b) El número de moles de KMnO_4 que han reaccionado es: $n_{\text{KMnO}_4} = 24 \cdot 10^{-3} \cdot 0,023 = 5,52 \cdot 10^{-4}$. Puesto que 5 moles de $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ reaccionan con 2 moles de KMnO_4 , podremos establecer la siguiente relación:

$$\frac{5 \text{ mol Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}{2 \text{ mol KMnO}_4} = \frac{x \text{ mol Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}{5,52 \cdot 10^{-4} \text{ mol KMnO}_4} \quad x = 1,38 \cdot 10^{-3} \text{ moles Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$$

En 1 L de disolución, el número de moles será: $n = 1,38 \cdot 10^{-3} \cdot 1000/50 = 0,0276$. Los gramos por litro se despejarán de:

$$0,0276 = \frac{m/134}{1} \quad m = 3,70 \text{ g}$$

(134 es la masa molecular del $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$)

5. Se hace pasar una corriente eléctrica de 0,2 A a través de una disolución acuosa de sulfato de cobre (II) durante 10 minutos. Calcule los gramos de cobre depositados.

Respuesta:

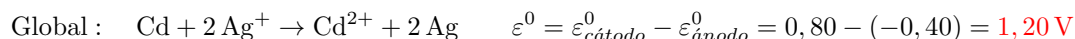
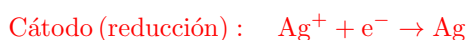
a) Para calcular la masa de cobre, podemos plantear la siguiente relación:

$$\frac{63,5/2 \text{ g Cu}}{96500 \text{ C}} = \frac{x \text{ g Cu}}{0,2 \cdot 10 \cdot 60 \text{ C}} \quad x = 0,039 \text{ g Cu}$$

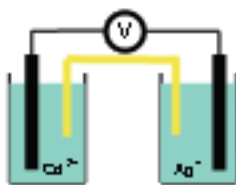
6. En el laboratorio se construye una pila que tiene la siguiente notación; $\text{Cd (s)}|\text{Cd}^{2+}(\text{aq}, 1 \text{ M})||\text{Ag}^+(\text{aq}, 1 \text{ M})|\text{Ag (s)}$.
a) Indique las reacciones que tienen lugar en cada electrodo, el proceso total y la fuerza electromotriz de la pila. b) Detalle el material y reactivos necesarios y dibuje un montaje de la pila. $\varepsilon^0(\text{Cd}^{2+}/\text{Cd}) = -0,40 \text{ V}$; $\varepsilon^0(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = 0,80 \text{ V}$

Respuesta:

a) Las reacciones serán las siguientes:



b) Se necesitarían vasos de precipitados, cables de conexión, tubo en U, disolución de un electrolito inerte (puede ser sulfato de sodio), voltímetro, electrodos de Ag y Cd, y disoluciones 1 M de Cd^{2+} y Ag^+ . El montaje podría ser del tipo:



8. QUÍMICA ORGÁNICA.

1. Justifique cuales de los siguientes compuestos presentan isomería óptica: a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ b) $\text{BrCH}=\text{CHCl}$ c) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ d) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ e) $\text{BrCH}=\text{CHBr}$ f) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$.

Respuesta:

Para presentar isomería óptica, es necesaria la existencia de, al menos, un carbono asimétrico (carbono unido a cuatro sustituyentes distintos. Esto se da en los compuestos c), d) y f). El carbono asimétrico está señalado en rojo, en cada caso.

2. Identifique el polímero que tiene la siguiente estructura: $\cdots\text{-CH}_2\text{-(CH}_2\text{)}_n\text{-CH}_2\text{-}\cdots$, indicando además el nombre y la fórmula del monómero de partida.

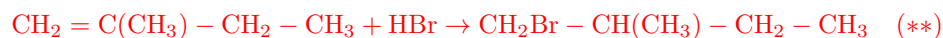
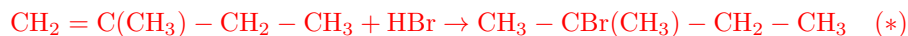
Respuesta:

a) Se trata del polietileno, un polímero del eteno (o etileno), $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$.

3. El 2-metil-1-buteno reacciona con el ácido bromhídrico para dar dos halogenuros de alquilo. Escriba la reacción que tiene lugar, indicando de qué tipo es y nombrando los compuestos que se producen.

Respuesta:

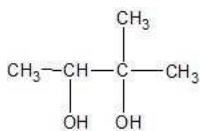
Las reacción es de adición, formándose 2 bromo-2-metilbutano (*) y 1-bromo-2-metilbutano (**):



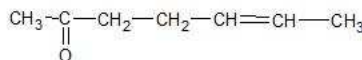
4. a) Escriba la fórmula semidesarrollada de los siguientes compuestos: 3-metil-2,3-butanodiol, 5-hepten-2-ona, etilmetiléter, etanamida. e) Indique si el ácido 2-hidroxi-propanoico presenta algún carbono asimétrico y represente los posibles isómeros ópticos.

Respuesta:

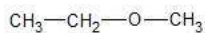
a) Las fórmulas semidesarrolladas son las siguientes:



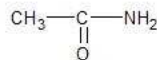
3-metil-2,3-butanodiol



5-hepten-2-ona

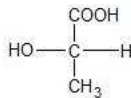
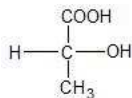


Etilmetiléter



Etanamida

En el ácido 2-hidroxi-propanoico, $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{COOH}$, el carbono 2 es asimétrico, al estar unido a cuatro sustituyentes diferentes. Por tanto, este compuesto presenta isomería óptica, siendo los isómeros los siguientes:



Isómeros ópticos del ácido 2-hidroxi-propanoico