

PROBLEMAS DE SELECTIVIDAD. TEMA 5: ÁCIDOS Y BASES

2015

- 1) a) A 25 °C la constante de basicidad del NH_3 es $1,8 \cdot 10^{-5}$. Si se tiene una disolución 0,1 M, calcula el grado de disociación.
b) Calcula la concentración de iones Ba^{2+} de una disolución de $\text{Ba}(\text{OH})_2$ que tenga un $\text{pH} = 10$.
- 2) a) La lejía es una disolución acuosa de hipoclorito sódico. Explica mediante la correspondiente reacción, el carácter ácido, básico o neutro de la lejía.
b) Calcula las concentraciones de H_3O^+ y OH^- , sabiendo que el pH de la sangre es 7,4.
c) Razona, mediante la correspondiente reacción, cuál es el ácido conjugado del ión HPO_4^{2-} en disolución acuosa.
- 3) a) Escriba la reacción de neutralización entre el hidróxido de calcio y el ácido clorhídrico.
b) ¿Qué volumen de una disolución 0,2 M de hidróxido de calcio se necesitará para neutralizar 50 mL de una disolución 0,1 M de ácido clorhídrico?
c) Describa el procedimiento e indique el material necesario para efectuar la valoración anterior.
- 4) Se disuelven 2,3 g de KOH en agua hasta alcanzar un volumen de 400 mL. Calcule:
a) La molaridad y el pH de la disolución resultante.
b) ¿Qué volumen de HNO_3 0,15 M será necesario para neutralizar completamente 20 mL de la disolución inicial de KOH ?
Datos: Masas atómicas $\text{K}=39$; $\text{O}=16$; $\text{H}=1$.
- 5) Una disolución acuosa de fenol ($\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$, ácido débil monoprótico) contiene 3,76 g de este compuesto por litro y su grado de disociación es $5 \cdot 10^{-5}$. Calcule:
a) El pH de la disolución y la concentración en equilibrio de su base conjugada presente en la disolución.
b) El valor de la constante K_a del fenol.
Datos: Masas atómicas $\text{C}=12$; $\text{O}=16$; $\text{H}=1$
- 6) Se tienen dos disoluciones acuosas de la misma concentración, una de un ácido monoprótico A ($K_a = 1 \cdot 10^{-3}$) y otra de un ácido monoprótico B ($K_a = 2 \cdot 10^{-5}$). Razone la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones:
a) El ácido A es más débil que el ácido B.
b) El grado de disociación del ácido A es mayor que el del ácido B.
c) El pH de la disolución del ácido B es mayor que el del ácido A.

2014

- 1) Calcula:
a) El pH de la disolución que resulta de mezclar 250 mL de HCl 0,1 M con 150 mL de NaOH 0,2 M. Se supone que los volúmenes son aditivos.
b) La riqueza de un NaOH comercial, si 30 g necesitan 50 mL de H_2SO_4 3 M, para su neutralización.
DATOS: $A_r(\text{Na}) = 23$ u; $A_r(\text{H}) = 1$ u; $A_r(\text{O}) = 16$ u.

2) Una disolución acuosa 0,03 M de un ácido monoprótico, HA, tiene un pH de 3,98.

Calcula:

- La concentración molar de A^- en disolución y el grado de disociación del ácido.
- El valor de la constante K_a del ácido y el valor de la constante K_b de su base conjugada.

3) a) Si el valor de la constante K_b del amoniacó es $1,8 \cdot 10^{-5}$, ¿cuál debería ser la molaridad de una disolución de amoniacó para que su $pH=11$?

b) El valor de la constante K_a del HNO_2 es $4,5 \cdot 10^{-4}$. Calcule los gramos de este ácido que se necesitan para preparar 100 mL de una disolución acuosa cuyo $pH=2,5$.

Datos: Masas atómicas O= 16; N= 14; H = 1.

4) Justifique razonadamente cuáles de las siguientes disoluciones acuosas constituirían una disolución amortiguadora.

a) $CH_3COOH + CH_3COONa$

$K_a(CH_3COOH) = 1,75 \cdot 10^{-5}$.

b) $HCN + NaCl$

$K_a(HCN) = 6,2 \cdot 10^{-10}$.

c) $NH_3 + NH_4Cl$

$K_b(NH_3) = 1,8 \cdot 10^{-5}$.

5) Una disolución acuosa 10^{-2} M de ácido benzoico (C_6H_5COOH) presenta un grado de disociación de $8,15 \cdot 10^{-2}$. Determine:

a) La constante de ionización del ácido.

b) El pH de la disolución y la concentración de ácido benzoico sin ionizar que está presente en el equilibrio.

6) Responda razonadamente:

a) En una disolución acuosa 0,1 M de ácido sulfúrico. ¿Cuál es la concentración de iones H_3O^+ y de iones OH^- ?

b) Sea una disolución acuosa 0,1 M de hidróxido de sodio. ¿Cuál es el pH de la disolución?

c) Sea una disolución de ácido clorhídrico y otra de la misma concentración de ácido acético. ¿Cuál de las dos tendrá mayor pH?

Dato: $K_a(CH_3COOH) = 1,75 \cdot 10^{-5}$.

7) Dadas las constantes de ionización de los siguientes ácidos: $K_a(HF) = 6,6 \cdot 10^{-4}$;

$K_a(CH_3COOH) = 1,75 \cdot 10^{-5}$; $K_a(HCN) = 6,2 \cdot 10^{-10}$.

a) Indique razonadamente qué ácido es más fuerte en disolución acuosa.

b) Escriba el equilibrio de disociación del HCN indicando cuál será su base conjugada.

c) Deduzca el valor de K_b del CH_3COOH .

8) Razone si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones:

a) Cuanto mayor sea la concentración inicial de un ácido débil, mayor será la constante de disociación.

b) El grado de disociación de un ácido débil es independiente de la concentración inicial del ácido.

c) Una disolución acuosa de cloruro de amonio tiene un pH básico.

2013

1) Justifica el pH de las disoluciones acuosas de las siguientes sales mediante las ecuaciones de hidrólisis correspondientes:

a) NaNO_2 ; b) KCl ; c) NH_4NO_3 .

2) Tenemos una disolución 0,05 M de ácido benzoico ($\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$):

a) Calcule su pH y el grado de disociación del ácido sabiendo que la constante K_a es $6,5 \cdot 10^{-5}$.

b) ¿Qué molaridad debe tener una disolución de ácido sulfúrico que tuviera el mismo pH que la disolución anterior?

3) a) Explique por qué una disolución acuosa de $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ genera un pH débilmente ácido.

b) Indique cuál es la base conjugada de las siguientes especies, cuando actúan como ácido en medio acuoso, escribiendo las reacciones correspondientes: HN , HCOOH y H_2PO_4^-

4) Se prepara una disolución de ácido benzoico $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ cuyo pH es 3,1 disolviendo 0,61 g del ácido en agua hasta obtener 500 mL de disolución. Calcule:

a) La concentración inicial del ácido y el grado de disociación.

b) El volumen de hidróxido de sodio 0,1 M necesario para que reaccione completamente con 50 mL de disolución de ácido benzoico.

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

5) Indique la diferencia entre:

a) Un ácido fuerte y un ácido débil.

b) Un ácido fuerte y un ácido concentrado.

c) Un anfótero y un ácido.

6) De acuerdo con la teoría de Brönsted-Lowry, complete las siguientes ecuaciones e indique las especies que actúan como ácidos y las que actúan como base:

a) $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \dots$

b) $\text{HSO}_4^- + \text{HCO}_3^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \dots$

c) $\text{NH}_4^+ + \dots \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{HCO}_3^-$

7) a) Ordene de menor a mayor acidez las disoluciones acuosas de igual concentración de HNO_3 , NaOH y KNO_3 . Razone la respuesta.

b) Se tiene un ácido débil HB en disolución acuosa. Justifique qué le sucederá al pH de la disolución cuando se le añade agua.

2012

1) En una disolución acuosa de HNO_2 0,2 M, calcula:

a) El grado de disociación del ácido.

b) El pH de la disolución.

DATO: $K_a(\text{HNO}_2) = 4,5 \cdot 10^{-4}$.

2) Indica, razonadamente, si el pH de las disoluciones acuosas de las especies químicas siguientes es mayor, menor o igual a 7:

a) NH_3 ; b) NH_4Cl ; c) CaCl_2 .

3) Se dispone de una disolución acuosa de ácido acético (CH_3COOH) de $\text{pH} = 3$.

a) Calcula la concentración de ácido acético en la citada disolución.

b) ¿Cuántos mililitros de ácido clorhídrico 0,1 M ha de tomarse para preparar 100 mL de disolución con el mismo pH que la disolución anterior de ácido acético?

DATOS: $K_a(\text{CH}_3\text{COOH}) = 1,8 \cdot 10^{-5}$.

4) Se dispone de ácido perclórico (ácido fuerte) del 65% de riqueza en peso y de densidad $1,6 \text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$. Determine:

a) El volumen al que hay que diluir 1,5 mL de dicho ácido para que el pH resultante sea igual a 1,0.

b) El volumen de hidróxido de potasio (base fuerte) 0,2 M que deberá añadirse para neutralizar 50 mL de la disolución anterior, de pH 1,0.

Datos: Masas atómicas: H: 1; Cl 35,5; O 16.

5) Clasifique según la teoría de Brønsted–Lowry en ácido, base o anfótero, frente al agua, los siguientes especies químicas, escribiendo las reacciones que lo justifiquen:

a) NH_3 . b) H_2PO_4^- . c) HCN .

6) El pH de una disolución saturada de $\text{Mg}(\text{OH})_2$ en agua pura, a una cierta temperatura es de 10,38.

a) ¿Cuál es la solubilidad molar del hidróxido de magnesio a esa temperatura? Calcule el producto de solubilidad.

b) ¿Cuál es la solubilidad del hidróxido de magnesio en una disolución 0,01M de hidróxido de sodio?

7) Las constantes de acidez del CH_3COOH y del HCN en disolución acuosa son $1,8 \cdot 10^{-5}$ y $4,93 \cdot 10^{-10}$ respectivamente.

a) Escribe la reacción de disociación de ambos ácidos en disolución acuosa y las expresiones de la constante de acidez.

b) Justifique cuál de ellos es el ácido más débil.

c) Escribe la reacción química de acuerdo con la teoría de Brønsted–Lowry y justifica el carácter básico del cianuro de sodio.

8) a) Escriba el equilibrio de hidrólisis del ion amonio (NH_4^+), identificando en el mismo las especies que actúan como ácidos o bases de Brønsted–Lowry.

b) Razone como varía la concentración de ion amonio al añadir una disolución de hidróxido de sodio.

c) Razone como varía la concentración de iones amonio al disminuir el pH.

9) Se disuelven 5 g de NaOH en agua suficiente para preparar 300 mL de disolución. Calcule:

a) La molaridad de la disolución y el valor del pH.

b) La molaridad de una disolución de H_2SO_4 , de la que 30 mL de la misma son neutralizados con 25 mL de la disolución de la base

Datos: Masas atómicas: H=1; O=16; Na=23.

10) Dadas las siguientes especies químicas, en disolución acuosa: HCl , HCO_3^- , NH_3 , HNO_3 y CN^- justifique según la teoría de Brønsted–Lowry, cuál o cuales pueden actuar :

a) Sólo como ácidos.

b) Sólo como bases.

c) Como ácidos y como bases.

2011

1) Al disolver en agua las siguientes sales: KCl , NH_4NO_3 y Na_2CO_3 , justifica mediante las reacciones correspondientes qué disolución es: a) Ácida; b) Básica; c) Neutra.

2) Razona si son ciertas o falsas las siguientes afirmaciones:

a) Dos disoluciones acuosas de $\text{pH} = 2$ de distintos ácidos siempre tienen la misma concentración de ácido.

b) Una base débil es aquella cuyas disoluciones acuosas siempre son diluidas.

c) La disociación de un ácido fuerte en agua es prácticamente total.

3) Calcule:

a) La concentración de una disolución acuosa de ácido clorhídrico sabiendo que para neutralizar 25 mL de la misma se han gastado 19,2 mL de una disolución de hidróxido de sodio 0,13 M.

b) El pH de la disolución que resulta al añadir 3 mL de hidróxido de sodio 0,13 M a 20 mL de la disolución acuosa de ácido clorhídrico del apartado anterior. Suponga que los volúmenes son aditivos.

4) a) ¿Cuál es el valor de la constante K_a del ácido cloroacético, ClCH_2COOH , a 25 °C, si en disolución 0,01 M se encuentra ionizado al 31 %?

b) ¿Cuál es el pH de esta disolución?

2010

1) Se dispone de dos matraces: uno contiene 50,0 mL de una disolución acuosa de HCl 0,5 M, y el otro, 50,0 mL de una disolución acuosa de HCOOH diez veces más concentrado que el primero. Calcula:

a) El pH de cada una de las disoluciones.

b) El volumen de agua que se debe añadir a la disolución más ácida para que el pH de las dos sea el mismo.

DATOS: $K_a(\text{HCOOH}) = 1,8 \cdot 10^{-4}$.

2) a) Ordena de menor a mayor acidez las disoluciones acuosas de igual concentración HNO_3 , NaOH y KNO_3 . Razona la respuesta.

b) Se tiene un ácido fuerte HA en disolución acuosa. Justifica qué le sucederá al pH de la disolución al añadir agua.

3) Justifica, mediante las ecuaciones 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 de HCO_3^- en disolución acuosa.

c) El carácter ácido o básico del NH_3 y SO_3^{2-} en disolución acuosa.

4) Una disolución acuosa A contiene 3,65 g de HCl en un litro de disolución. Otra disolución acuosa B contiene 20 g de NaOH en un litro de disolución. Calcule:

a) El pH de cada una de las disoluciones.

b) El pH final después de mezclar 50 mL de la disolución A con 50 mL de la disolución B. Suponga que los volúmenes son aditivos.

Masas atómicas: $\text{Cl} = 35,5$; $\text{Na} = 23$; $\text{O} = 16$; $\text{H} = 1$.

- 5) a) ¿Qué volumen de disolución acuosa de NaOH 2 M es necesario para neutralizar 25 mL de una disolución 0'5 M de HNO₃ ?
b) Justifique cuál será el pH en el punto de equivalencia.
c) Describa el procedimiento experimental e indique el material y productos necesarios para llevar a cabo la valoración anterior.
- 6) a) El pH de una disolución acuosa de un ácido monoprótico (HA) de concentración $5 \cdot 10^{-3}$ M es 2'3. Razone si se trata de un ácido fuerte o débil.
b) Justifique si el pH de una disolución acuosa de NH₄Cl es mayor, menor o igual a 7.
- 7) Se preparan 100 mL de una disolución acuosa de amoníaco 0'2 M.
a) Calcule el grado de disociación del amoníaco y el pH de la disolución.
b) Si a 50 mL de la disolución anterior se le añaden 50 mL de agua, calcule el grado de disociación del amoníaco y el valor del pH de la disolución resultante. Suponga que los volúmenes son aditivos. Dato: $K_b(\text{NH}_3) = 1'8 \cdot 10^{-5}$.
- 8) Justifique, mediante las reacciones correspondientes, el comportamiento de una disolución amortiguadora formada por ácido acético y acetato de sodio, cuando se le añaden pequeñas cantidades de:
a) Un ácido fuerte, como HCl.
b) Una base fuerte, como KOH.

2009

- 1) Para las siguientes sales: NaCl, NH₄NO₃ y K₂CO₃
a) Escribe las ecuaciones químicas correspondientes a su disolución en agua.
b) Clasifica las disoluciones en ácidas, básicas o neutras.
- 2) La codeína es un compuesto monobásico de carácter débil cuya constante K_b es $9 \cdot 10^{-7}$
Calcula:
a) El pH de una disolución acuosa 0,02 M de codeína.
b) El valor de la constante de acidez del ácido conjugado de la codeína.
- 3) En el laboratorio se tienen dos recipientes: uno contiene 15 mL de una disolución acuosa de HCl de concentración 0,05 M y otro 15 mL de una disolución acuosa 0,05 M de CH₃ – COOH.
Calcula:
a) El pH de cada una de las disoluciones.
b) La cantidad de agua que se deberá añadir a la disolución más ácida para que el pH de ambas sea el mismo. Se supone que los volúmenes son aditivos.
DATOS: $K_a(\text{ácido acético}) = 1,8 \cdot 10^{-5}$.
- 4) En medio acuoso, según la teoría de Brönsted-Lowry:
a) Justifica el carácter básico del amoníaco.
b) Explica si el CH₃ – COONa genera pH básico.
c) Razona si la especie HNO₂ puede dar lugar a una disolución de pH > 7.

2008

- 1) Se preparan 10 L de disolución de un ácido monoprótico HA, de masa molecular 74, disolviendo en agua 37 g de éste. La concentración de H_3O^+ es 0,001 M. Calcula:
- El grado de disociación del ácido en disolución.
 - El valor de la constante K_a
- 2) a) ¿Qué volumen de disolución de NaOH 0,1 M se necesita para neutralizar 10 mL de disolución acuosa de HCl 0,2 M?
- ¿Cuál es el pH en el punto de equivalencia?
 - Describe el procedimiento experimental y nombra el material necesario para llevar a cabo la valoración.
- 3) Escriba las ecuaciones químicas correspondientes a la disolución en agua de las siguientes sales y clasifíquelas en ácidas, básicas o neutras:
- KNO_3
 - NH_4Cl
 - Na_2CO_3
- 4) Justifique si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:
- Las disoluciones acuosas de acetato de sodio dan un pH inferior a 7.
 - Un ácido débil es aquél cuyas disoluciones son diluidas.
 - La disociación de un ácido fuerte en una disolución diluida es prácticamente total.
- 5) El ácido cloroacético es un ácido monoprótico. En una disolución acuosa de concentración 0'01 M se encuentra disociado en un 31 %. Calcule:
- La constante de disociación del ácido.
 - El pH de la disolución.
- 6) Calcule el pH de 50 mL de:
- Una disolución acuosa 0'01 M de cloruro de hidrógeno.
 - Una disolución acuosa 0'01 M de hidróxido de potasio.
 - Una disolución formada por la mezcla de volúmenes iguales de las dos disoluciones anteriores.
- 7) Se disuelven 0'17 g de amoníaco en agua, obteniéndose 100 mL de disolución de $\text{pH} = 11'12$. Calcule:
- El grado de disociación del amoníaco.
 - El valor de la constante K_b de esta sustancia.
- Masas atómicas: N = 14; H = 1.
- 8) a) Explique por qué el NH_4Cl genera un pH ácido en disolución acuosa.
- Indique cuál es el ácido conjugado de las siguientes especies cuando actúan como base en medio acuoso: CO_3^{2-} , H_2O y NH_3

2007

- 1) Considera cuatro disoluciones A, B, C y D caracterizadas por: A: $[\text{OH}^-] = 10^{-13}$ M; B: $\text{pH} = 3$; C: $\text{pH} = 10$; D: $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-7}$ M.
- Ordénalas de mayor a menor acidez.
 - Indica razonadamente cuál o cuáles son ácidas, básicas o neutras.

2) a) Calcula la masa de NaOH s6lido del 80 % de riqueza en peso, necesaria para preparar 250 mL de disoluci3n 0,025 M y determina su pH.

b) Qu volumen de la disoluci3n anterior se necesita para neutralizar 20 mL de una disoluci3n de ácido sulf6rico 0,005 M?

DATOS: $A_r(\text{Na}) = 23 \text{ u}$; $A_r(\text{O}) = 16 \text{ u}$; $A_r(\text{H}) = 1 \text{ u}$.

3) a) Justifica, mediante la teoría de Br3nsted-Lowry, el carácter ácido, básico o neutro que presentarán las disoluciones acuosas de las siguientes especies: NH_3 , CO_3^{2-} y HNO_2 .

b) Describe el procedimiento y el material necesario para llevar a cabo la valoraci3n de una disoluci3n acuosa de HCl con otra de NaOH.

4) a) Calcule el pH de una disoluci3n de HClO_4 0'03 M y de una disoluci3n 0'05 M de NaOH.

b) Calcule el pH de la disoluci3n obtenida al mezclar 50 mL de cada una de las disoluciones anteriores. Suponga que los vol6menes son aditivos.

5) Escriba las reacciones de hidr3lisis de las siguientes sales e indique si el pH resultante será ácido, básico o neutro:

a) NaCN (HCN es un ácido débil).

b) KCl.

c) NH_4Cl .

6) Complete los siguientes equilibrios e identifique los pares ácido-base conjugados:

a) $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \dots + \dots$

b) $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \dots + \dots$

c) $\text{CN}^- + \dots \rightleftharpoons \text{HCN} + \text{OH}^-$

7) Una disoluci3n acuosa de ácido cianhídrico (HCN) 0'01 M tiene un pH de 5'6. Calcule:

a) La concentraci3n de todas las especies químicas presentes.

b) El grado de disociaci3n del HCN y el valor de su constante de acidez.

8) a) Justifique, mediante la reacci3n correspondiente, el pH ácido de una disoluci3n acuosa de NH_4Cl .

b) Indique cuál es el ácido conjugado de las siguientes especies cuando act6an como base en medio acuoso: HCO_3^- , H_2O y CH_3COO^- .

2006

1) Utilizando la teoría de Br3nsted y Lowry, justifica el carácter ácido, básico o neutro de las disoluciones acuosas de las siguientes especies:

a) CO_3^{2-} b) Cl^- c) NH_4^+

2) a) Cul es el pH de 100 mL de una disoluci3n acuosa de NaOH 0,01 M?

b) Si se añade agua a la disoluci3n anterior hasta un volumen de un litro, cul será su pH?

3) Se tiene una disoluci3n acuosa de CH_3COOH 0,05 M. Calcula:

a) El grado de disociaci3n del ácido acético.

b) El pH de la disoluci3n.

DATOS: $K_a = 1,8 \cdot 10^{-5}$.

4) A 25 °C, una disolución de amoníaco contiene 0'17 g de este compuesto por litro y está ionizado en un 4'24 %. Calcule:

- La constante de ionización del amoníaco a la temperatura mencionada.
- El pH de la disolución.

Masas atómicas: N = 14; H = 1.

5) a) ¿Cuál es la concentración de H_3O^+ en 200 mL de una disolución acuosa 0'1 M de HCl?

- ¿Cuál es el pH?
- ¿Cuál será el pH de la disolución que resulta al diluir con agua la anterior hasta un litro?

6) Complete las siguientes reacciones e indique, según la teoría de Brønsted-Lowry, las especies que actúan como ácido o como base, así como sus correspondientes pares conjugados:

- $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons$
- $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons$
- $\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons$

7) a) Calcule el volumen de agua que hay que añadir a 100 mL de una disolución 0'5 M de NaOH para que sea 0'3 M.

b) Si a 50 mL de una disolución 0'3 M de NaOH añadimos 50 mL de otra de HCl 0'1 M, ¿qué pH tendrá la disolución resultante? Suponga que los volúmenes son aditivos.

8) Justifique, mediante la formulación de las ecuaciones correspondientes, el carácter ácido, básico o neutro que presentarían las disoluciones acuosas de las siguientes sustancias:

- Cloruro de sodio.
- Cloruro de amonio.
- Acetato de sodio.

9) El pH de un litro de una disolución acuosa de hidróxido de sodio es 13. Calcule:

- Los gramos de hidróxido sódico utilizados para prepararla.
- El volumen de agua que hay que añadir a un litro de la disolución anterior para que su pH sea 12.

Masas atómicas: Na = 23; O = 16; H = 1.

10) a) Describa el procedimiento e indique el material necesario para preparar 500 mL de una disolución acuosa de hidróxido de sodio 0'001 M a partir de otra 0'1 M.

b) ¿Cuál es el pH de la disolución preparada?

2005

1) Calcule el pH de las siguientes disoluciones acuosas:

- 100 mL de HCl 0,2 M.
- 100 mL de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,25 M.

2) Una disolución acuosa de amoníaco 0,1 M tiene un pH de 11,11. Calcule:

- La constante de disociación del amoníaco.
- El grado de disociación del amoníaco.

3) Una disolución acuosa 0,1 M de un ácido HA, posee una concentración de protones de $0,03 \text{ moles} \cdot \text{L}^{-1}$. Calcula:

- El valor de la constante K_a del ácido y el pH de esa disolución.
- La concentración del ácido en la disolución para que el pH sea 2,0.

4) Razona y, en su caso, pon un ejemplo si al disolver una sal en agua se puede obtener:

- Una disolución de pH básico.
- Una disolución de pH ácido.

5) a) Escriba el equilibrio de ionización y la expresión de K_b para una disolución acuosa de NH_3 .

b) Justifique cualitativamente el carácter ácido, básico o neutro que tendrá una disolución acuosa de KCN, siendo $K_a(\text{HCN}) = 6,2 \cdot 10^{-10}$.

c) Indique todas las especies químicas presentes en una disolución acuosa de HCl.

6) El ácido benzoico ($\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$) es un buen conservante de alimentos ya que inhibe el desarrollo microbiano, siempre y cuando el medio posea un pH inferior a 5. Calcule:

- Si una disolución acuosa de ácido benzoico de concentración $6,1 \text{ g/L}$ es adecuada como conservante.
- El grado de disociación del ácido en disolución.

Datos: $K_a(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}) = 6,5 \cdot 10^{-5}$. Masas atómicas: C = 12; O = 16; H = 1.

7) Se mezclan 250 mL de una disolución 0,25 M de NaOH con 150 mL de otra disolución 0,5 molar de la misma base. Calcule:

- La concentración, en gramos por litro, de la disolución resultante.
- El pH de la disolución final.

Masas atómicas: Na = 23; O = 16; H = 1.

8) a) Explique por qué el CH_3COONa genera pH básico en disolución acuosa.

b) Indique cuál es el ácido conjugado de las siguientes especies, cuando actúan como base en medio acuoso: NH_3 , H_2O , OH^- .

9) Al disolver 0,23 g de HCOOH en 50 mL de agua se obtiene una disolución de pH igual a 2,3. Calcule:

- La constante de disociación de dicho ácido.
- El grado de disociación del mismo.

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

10) a) Escriba la reacción de neutralización entre Ca(OH)_2 y HCl.

b) ¿Qué volumen de una disolución 0,2 M de Ca(OH)_2 se necesitará para neutralizar 50 mL de una disolución 0,1 M de HCl?

c) Describa el procedimiento e indique el material necesario para llevar a cabo la valoración anterior.

2004

1) De las siguientes especies químicas: H_3O^+ ; HCO_3^- ; CO_3^{2-} ; H_2O ; NH_3 ; NH_4^+ , explica según la teoría de Brønsted-Lowry:

- Cuáles pueden actuar sólo como ácido.
- Cuáles sólo como base.
- Cuáles como ácido y como base.

2) El pH de una disolución de ácido acético, $\text{CH}_3 - \text{COOH}$, es 2,9. Calcula:

- La molaridad de la disolución.
- El grado de disociación del ácido acético en dicha disolución.

DATO: $K_a(\text{CH}_3\text{COOH}) = 1,8 \cdot 10^{-5}$.

3) a) El pH de una disolución de un ácido monoprótico, HA, de concentración $5 \cdot 10^{-3}$ M es 2,3. ¿Se trata de un ácido fuerte o débil? Razona la respuesta.

b) Razona si el pH de una disolución acuosa de $\text{CH}_3 - \text{COONa}$ es mayor, menor o igual a 7.

4) Un ácido monoprótico, HA, en disolución acuosa de concentración 0'03 M, se encuentra ionizado en un 5 %. Calcule:

- El pH de la disolución.
- La constante de ionización del ácido.

5) a) Explique el procedimiento a seguir, indicando el material de laboratorio necesario, para preparar 250 mL de una disolución acuosa 0'2 M de NaOH (masa molecular = 40).

b) ¿Cuál es la concentración de OH^- ?

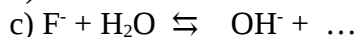
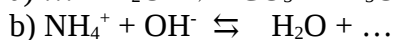
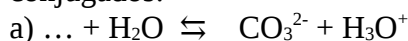
c) ¿Cuál es su pH?

6) a) Calcule los gramos de NaOH necesarios para preparar 250 mL de una disolución cuyo pH sea 12.

b) ¿Qué volumen de una disolución de ácido clorhídrico 0'2 M será necesario para neutralizar 50 mL de la disolución de NaOH anterior?

Masas atómicas: Na = 23; O = 16; H = 1.

7) Complete los siguientes equilibrios ácido-base identificando, de forma razonada, los pares conjugados:



8) Se añaden 7 g de amoníaco a la cantidad de agua necesaria para obtener 500 mL de disolución.

a) Calcule el pH de la disolución.

b) Calcule el grado de disociación del amoníaco.

Datos: $K_b(\text{NH}_3) = 1'8 \cdot 10^{-5}$. Masas atómicas: N = 14; H = 1.

2003

1) a) ¿Qué significado tienen los términos fuerte y débil referidos a un ácido o una base?

b) Si se añade agua a una disolución de pH = 4, ¿qué le ocurre a la concentración de H_3O^+ ?

- 2) En 50 mL de una disolución acuosa de HCl 0,05 M se disuelven 1,5 g de NaCl. Suponiendo que no se altera el volumen de la disolución, determina:
- La concentración de cada uno de los iones.
 - El pH de la disolución.
- DATOS: $A_r(\text{Na}) = 23 \text{ u}$; $A_r(\text{Cl}) = 35,5 \text{ u}$.
- 3) De los ácidos débiles HNO_2 y HCN , el primero es más fuerte que el segundo.
- Escribe sus reacciones de disociación en agua, indicando cuáles son sus bases conjugadas.
 - Indica, razonadamente, cuál de las dos bases conjugadas es la más fuerte.
- 4) Se preparan 100 mL de disolución acuosa de HNO_2 que contienen 0'47 g de este ácido. Calcule:
- El grado de disociación del ácido nitroso.
 - El pH de la disolución.
- Datos: $K_a(\text{HNO}_2) = 5'0 \cdot 10^{-4}$. Masas atómicas: $\text{N} = 14$; $\text{O} = 16$; $\text{H} = 1$.
- 5) Considere cuatro disoluciones A, B, C y D caracterizadas por:
- A: $\text{pH} = 4$; B: $[\text{OH}^-] = 10^{-14}$; C: $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-7}$; D: $\text{pH} = 9$.
- Ordénelas de menor a mayor acidez.
 - Indique cuáles son ácidas, básicas o neutras.
- 6) Dadas las especies en disolución acuosa: NH_4^+ , CH_3COOH , HCO_3^- y OH^-
- Justifique el comportamiento como ácido y/o base de cada una de ellas, según la teoría de Brönsted-Lowry.
 - Indique cuál es el par conjugado en cada caso.
- 7) Justifique si las siguientes afirmaciones son correctas:
- El ion HSO_4^- puede actuar como ácido según la teoría de Arrhenius.
 - El ion CO_3^{2-} es una base según la teoría de Brönsted y Lowry.
- 8) Se dispone de 80 mL de una disolución acuosa de NaOH 0'8 M. Calcule:
- El volumen de agua que hay que añadir para que la concentración de la nueva disolución sea 0'5 M. Suponga que los volúmenes son aditivos.
 - El pH de la disolución 0'5 M.
- 9) En una disolución acuosa 0'01 M de ácido cloroacético (ClCH_2COOH), éste se encuentra disociado en un 31 %. Calcule:
- La constante de disociación del ácido.
 - El pH de esa disolución.
- 10) De acuerdo con la teoría de Brönsted-Lowry, indique cuáles de las siguientes especies: HSO_4^- , HNO_3 , S^{2-} , NH_3 , H_2O y H_3O^+ .
- Actúan sólo como ácido.
 - Actúan sólo como base.
 - Actúan como ácido y base.

2002

1) Sabiendo que la constante de ionización del ácido acético, CH_3COOH , tiene un valor de $1,8 \cdot 10^{-5}$, calcula:

- El grado de disociación.
- El pH de una disolución 0,01 M de ácido acético.

2) Razona, mediante un ejemplo, si al disolver una sal en agua:

- Se puede obtener una disolución de pH básico.
- Se puede obtener una disolución de pH ácido.
- Se puede obtener una disolución de pH neutro.

3) a) El pH de una disolución de un ácido monoprótico (HA) de concentración $5 \cdot 10^{-3}$ M es 2,3. ¿Se trata de un ácido fuerte o débil? Razona la respuesta.

b) Explica si el pH de una disolución acuosa de NH_4Cl es mayor, menor o igual a siete.

4) a) Qué volumen de una disolución 0'1 M de ácido clorhídrico se necesitará para neutralizar 50 mL de una disolución 0'05 M de hidróxido de sodio.

b) Escriba la reacción de neutralización.

c) Describa el procedimiento e indique el material necesario para llevar a cabo la valoración anterior.

5) En 500 mL de una disolución acuosa 0'1 M de NaOH .

- Cuál es la concentración de OH^- .
- Cuál es la concentración de H_3O^+ .
- Cuál es su pH.

6) Dadas las siguientes especies químicas: H_3O^+ , OH^- , HCl , HCO_3^- , NH_3 y HNO_3 , justifique, según la teoría de Brønsted-Lowry:

- Cuáles pueden actuar sólo como ácidos.
- Cuáles pueden actuar sólo como bases.
- Cuáles pueden actuar como ácidos y como bases.

7) Calcule:

a) El pH de una disolución 0'02 M de ácido nítrico y el de una disolución 0'05 M de NaOH.

b) El pH de la disolución que resulta al mezclar 75 mL de la disolución del ácido con 25 mL de la disolución de la base. Suponga los volúmenes aditivos.

8) En dos disoluciones de la misma concentración de dos ácidos débiles monopróticos HA y HB, se comprueba que $[\text{A}^-]$ es mayor que la de $[\text{B}^-]$. Justifique la veracidad o falsedad de las afirmaciones siguientes:

- El ácido HA es más fuerte que HB.
- El valor de la constante de disociación del ácido HA es menor que el valor de la constante de disociación de HB.
- El pH de la disolución del ácido HA es mayor que el pH de la disolución del ácido HB.

2001

- 1) a) ¿Cuál es el pH de 50 mL de una disolución de HCl 0,5 M?
b) Si se añade agua a los 50 mL de la disolución anterior hasta alcanzar un volumen de 500 mL, ¿cuál será el nuevo pH?

- 2) La constante K_b del NH_3 , es igual a $1,8 \cdot 10^{-5}$ a 25 °C. Determina:
a) La concentración de las especies iónicas en una disolución 0,2 M de amoníaco.
b) El pH de la disolución y el grado de disociación del amoníaco.

- 3) Razona la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones:
a) A igual molaridad, cuanto más débil es un ácido menor es el pH de sus disoluciones.
b) A un ácido fuerte le corresponde una base conjugada débil.
c) No existen disoluciones diluidas de un ácido fuerte.