

EJERCICIOS TEMA 5. EQUILIBRIO ÁCIDO-BASE

Entre paréntesis viene expresado el número del ejercicio correspondiente a los capítulos 17 o 18 (o bien 16 y 17) del libro de *Química General de Petrucci y colaboradores (8ª Ed, 10ª Ed)*. Para el resto de ejercicios, las soluciones se encuentran en la página Web de la asignatura, en "Aula Virtual". En algunos de los ejercicios se requieren datos de constantes de equilibrio, que se encuentran en el material docente facilitado.

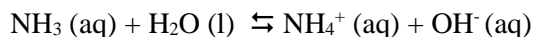
1. Para cada una de las siguientes reacciones, identifique los ácidos y bases implicados en las reacciones directa e inversa. (Ej. 25, 3, Cap. 17-16)
 - a) $\text{HOBr} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OBr}^- + \text{H}_3\text{O}^+$
 - b) $\text{HSO}_4^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_3\text{O}^+$
 - c) $\text{HS}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S} + \text{OH}^-$
 - d) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O}$
2. Calcular el pH de:
 - a) una disolución de ácido clorhídrico 0,02 M.
 - b) una disolución de hidróxido de bario, $\text{Ba}(\text{OH})_2$, 0,3M.
3. Calcular el pH de una disolución de ácido acético 0,100 M ($K_a = 1,8 \times 10^{-5}$, $\text{p}K_a = 4,74$).
4. Calcular el pH y la concentración de una disolución de amoníaco en agua si el grado de disociación es del 1%. $K_b = 1,8 \times 10^{-5}$
5. Se mezclan dos disoluciones acuosas: 50,0 mL de H_2SO_4 0,0150 M y 50,0 mL de NaOH 0,0385 M. ¿Cuál es el pH de la disolución resultante? (Ej. 51, 37, Cap. 18-17)
6. Calcular el pH de la disolución formada cuando se mezclan 150 mL de KOH (aq) de pH 10,90 con 150 mL de HNO_3 de pH 2,80.

The logo for Cartagena99 features the text 'Cartagena99' in a stylized, blue, serif font. The '99' is significantly larger and more prominent than the rest of the text. The logo is set against a background of a blue and orange gradient with a subtle geometric pattern.

CLASES PARTICULARES, TUTORÍAS TÉCNICAS ONLINE
LLAMA O ENVÍA WHATSAPP: 689 45 44 70

ONLINE PRIVATE LESSONS FOR SCIENCE STUDENTS
CALL OR WHATSAPP:689 45 44 70

8. Calcular las concentraciones de H^+ , HCO_3^- y CO_3^{2-} en una disolución de ácido carbónico 0,01 M. $K_{a1} = 4,2 \times 10^{-7}$ y $K_{a2} = 4,8 \times 10^{-11}$.
9. Calcular el pH de una disolución de H_3PO_4 0,020 M, sabiendo que $K_{a1} = 7,5 \times 10^{-3}$ y $K_{a2} = 6,2 \times 10^{-8}$.
10. Indique si una disolución de cada una de las siguientes sales es ácida, básica o neutra: a) KCl b) KF c) NaNO_3 d) $\text{Ca}(\text{OCl})_2$ e) NH_4NO_2 (Ej. 67,57, Cap. 17-16)
11. Para aumentar el pH de 1,00 L de disolución 0,40 M de HNO_3 , lo más adecuado es añadir:
- a) 1,00 moles de KNO_3
 - b) 0,40 moles de ácido benzoico, $\text{HC}_7\text{H}_5\text{O}_2$
 - c) 0,10 moles de KOH
 - d) 0,5 moles de benzoato de sodio, $\text{NaC}_7\text{H}_5\text{O}_2$
12. Una disolución acuosa de amoníaco 0,1 M, que contiene también nitrato amónico (NH_4NO_3), posee un pH= 8,60. Calcular la concentración de nitrato de amonio en la disolución si la constante de ionización de la reacción (K_b) tiene un valor de $1,8 \times 10^{-5}$.



13. Indicar qué mezcla o mezclas de disoluciones podrían elegirse para preparar una disolución reguladora:
- a) HCl 0.1 M y NaCl 0,1 M.
 - b) HNO_2 0,05 M y NaNO_2 0,08 M.
 - c) HNO_3 0,05 M y NaNO_3 0,05 M.
 - d) HF 0,05 M y KOH 0,05 M

The logo for Cartagena99 features the text 'Cartagena99' in a stylized, blue, serif font. The '99' is significantly larger and more prominent than the rest of the text. The logo is set against a background of a light blue and orange gradient with a subtle geometric pattern.

CLASES PARTICULARES, TUTORÍAS TÉCNICAS ONLINE
LLAMA O ENVÍA WHATSAPP: 689 45 44 70

ONLINE PRIVATE LESSONS FOR SCIENCE STUDENTS
CALL OR WHATSAPP:689 45 44 70

14. Predecir qué indicador de los que se citan a continuación es el más adecuado para una valoración de una disolución de amoníaco 0,1 M con HCl 0,1 M, si se sabe que el pH en el punto de equivalencia es 5,28.
- Naranja de metilo (rango de pH 3,1 a 4,4)
 - Azul de bromotimol (rango de pH 6,2 a 7,6)
 - Rojo metilo (rango de pH 4,4 a 6,2)
 - Fenolftaleína (rango de pH 8,0 a 10,0)
 - Rojo cresol (rango de pH 7,2 a 8,8)
15. El indicador rojo de fenol cambia de amarillo a rojo en el intervalo de pH de 6,6 a 8,0. *Sin hacer cálculos detallados*, indique el color que supone debe tener cada una de las siguientes disoluciones.
- KOH 0,10 M; b) $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ 0,10 M; c) NH_4NO_3 0,10 M d) HBr 0,10 M e) NaCN 0,10 M; f) $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ 0,10 M- $\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ 0,10 M. (*Ej. 45,31, Cap. 18-17*)
16. Calcula el pH de la disolución que se forma cuando se mezclan 1,0 litros de amoníaco 0,25 M con 0,40 litros de ácido clorhídrico 0,30 M. $K_b(\text{NH}_3) = 1,8 \cdot 10^{-5}$.

The logo for Cartagena99 features the text 'Cartagena99' in a stylized, blue, serif font. The '99' is significantly larger and more prominent than the rest of the text. The logo is set against a light blue background with a white arrow pointing to the right, and a yellow and orange gradient bar at the bottom.

CLASES PARTICULARES, TUTORÍAS TÉCNICAS ONLINE
LLAMA O ENVÍA WHATSAPP: 689 45 44 70

- - -

ONLINE PRIVATE LESSONS FOR SCIENCE STUDENTS
CALL OR WHATSAPP:689 45 44 70