כימיה כללית

פרק 6 - חומצות ובסיסים

תוכן העניינים

1. חומצות ובסיסים..... 1

חומצות ובסיסים

שאלות

חשבו את ה- pH וה- pOH של התמיסות המימיות בשאלה **1** (חומצה חזקה) ושאלה **2** (בסיס חזק):

1) 5 מ״ל של תמיסת $HClO_{4(aq)}$ בריכוז $3.5\cdot10^{-4}\,M$ לאחר מיהול ל- $25\,ml$.

2) 10.9 מ״ג של $Ba(OH)_2$ הומסו ב- 10 מ״ל תמיסת KOH, בריכוז של $3.46\cdot10^{-2}\,M$.

3) חשבו את ה- pH ואת אחוז הפרוטונציה של תמיסת $(CH_3)_3N_{(aq)}$ בריכוז של $0.35\,M$, כאשר נתון $pK_b\,(CH_3)_3N = 4.19$.

4) ערך ה- pH של תמיסת $HClO_{2(aq)}$ בריכוז של $0.1M$ הוא 1.2.
מהו ערך ה- pK_a של החומצה?

5) מצאו את הריכוז ההתחלתי של תמיסת הידרזין (NH_2NH_2) בעלת $pH = 10.2$, כאשר נתון $K_b\,(NH_2NH_2) = 1.7\cdot10^{-6}$.

6) שיעור הדה-פרוטונציה של חומצה בנזואית (C_6H_5COOH) הוא 2.4%, בעלת ריכוז של $0.11M$.
חשבו את ה- pH ואת ה- K_a שלה.

7) דגימה של 150 מ״ל תמיסת $NaCH_3CO_{2(aq)}$, בריכוז של $0.02\,M$, נמהלת עד לנפח של 500 מ״ל.
מהו ה- pH של התמיסה, ומהו ריכוז החומצה האצטית (CH_3COOH) בתמיסה, כאשר נתון $K_a\,(CH_3COOH) = 1.8\cdot10^{-5}$?

8) התרופה אמפטמין $(C_6H_5CH_2CH(CH_3)NH_2)$, שקבוע הבסיסיות שלה הוא $K_b = 7.8\cdot10^{-4}$, משווקת בד״כ כמלח מימן ברומי $(C_6H_5CH_2CH(CH_3)NH_3^+Br)$.
קבעו את ה- pH של התמיסה, שהוכנה על ידי המסת 6.48 גרם מלח ב- 200 מ״ל מים (יש להניח שנפח התמיסה המתקבלת הוא 200 מ״ל).

לפתרון מלא בסרטוני וידאו היכנסו לאתר www.GooL.co.il
כתבה ופתרה – ד״ר אבלינה ברט ©

9) חשבו את ה- pH של תמיסת H_2SO_4 בריכוז $0.15M$, כאשר נתון כי $K_{a2}(H_2SO_4)=1.2\cdot10^{-2}$.

10) חשבו את ה- pH של תמיסת H_2TeO_4, בריכוז $1.1\cdot10^{-3}M$, כאשר נתון כי $K_{a1}=2.1\cdot10^{-8},\ \ K_{a2}=6.5\cdot10^{-12}$.

11) חשבו את הריכוזים של הצורנים $H_2CO_3,\ HCO_3^-,\ CO_3^{2-},\ H_3O^+,\ OH^-$, שנמצאים בתמיסה של $Na_2CO_{3(aq)}$, בריכוז של $0.0456M$, כאשר נתון כי $K_{a1}(H_2CO_3)=4.3\cdot10^{-7},\ \ K_{a2}(H_2CO_3)=5.6\cdot10^{-11}$.

12) חשבו את ה- pH של התמיסה שמתקבלת מערבוב של 30 מ"ל תמיסת $HCN_{(aq)}$, בריכוז של $0.05M$, עם 70 מ"ל תמיסת $NaCN$, בריכוז של $0.03M$, כאשר נתון $K_a(HCN)=4.9\cdot10^{-10}$.

13) נתונה תמיסה שמכילה $Na_2HPO_{4(aq)}$, בריכוז של $0.15M$, ו- $KH_2PO_{4(aq)}$, בריכוז של $0.1M$, כאשר נפח התמיסה הוא 100 מ"ל.

א. מהו ה- pH של התמיסה?

ב. מהו השינוי ב- pH, הנובע מהוספת 80 מ"ל של $NaOH_{(aq)}$, בריכוז של $0.01M$, לתמיסה שבסעיף א, כאשר נתון כי $K_{a3}(H_3PO_4)=2.1\cdot10^{-13}$, $K_{a1}(H_3PO_4)=7.6\cdot10^{-3},\ \ K_{a2}(H_3PO_4)=6.2\cdot10^{-8}$.

14) 4.25 גרם חומצה חלשה חד-פרוטית (HA) הומסו במים.

בטיטור של התמיסה עם $NaOH_{(aq)}$, בריכוז של $0.35M$, נדרשו 52 מ"ל כדי להגיע לנקודה האקוויוולנטית. לאחר הוספת 26 מ"ל של הבסיס, נמצא שה- pH של התמיסה שווה ל- 3.82.

א. מהי המסה המולרית של החומצה?

ב. מהו ערך ה- pK_a של החומצה?

15) בוצע טיטור של 25 מ"ל $CH_3COOH_{(aq)}$, בריכוז של $0.1M$, עם KOH, ב- $0.1M$.

א. מה יהיה ה- pH לאחר הוספת 10 מ"ל של תמיסת KOH?

ב. מהו הנפח של תמיסת KOH, הדרוש כדי להגיע לסתירה המלאה?

ג. חשבו את ה- pH בנקודה הסטויכיומטרית, כש- $K_a(CH_3COOH)=1.8\cdot10^{-5}$.

כתבה ופתרה – ד"ר אבלינה ברט ©

16) אילו חומרים יש לערבב על מנת לקבל תמיסת בופר?

א. 0.15 מול של KOH עם 0.08 מול של HCl בכלי שנפחו 1 ליטר.

ב. 0.15 מול של KOH עם 0.15 מול של HCOOH בכלי שנפחו 1 ליטר.

ג. 0.08 מול של KOH עם 0.15 מול של HCOOK בכלי שנפחו 1 ליטר.

ד. 0.08 מול של KOH עם 0.15 מול של HCOOH בכלי שנפחו 1 ליטר.

17) תמיסה A, שנפחה 1.2 ליטר, היא תמיסת NaOH בעלת $pH = 12.0$.
תמיסה B, שנפחה 0.6 ליטר, היא תמיסת HCl בעלת $pH = 1.00$.
מהו המשפט **הנכון**:

א. שתי התמיסות מכילות את אותו מספר מולים של מומס.

ב. ריכוז יוני ה Cl^- בתמיסה B גדול פי 10 מריכוז יוני ה- Na^+ בתמיסה A.

ג. כתוצאה מערבוב של שתי התמיסות תתקבל תמיסה בעלת $pH > 7$.

ד. בערבוב נפחים שווים של שתי התמיסות, תתקבל תמיסה בעלת $pH = 7$.

18) לתמיסה של CH_3COOK, בריכוז 0.1M, ה- pH נמוך יותר מזה של תמיסת KCN בריכוז 0.1M. מכאן נובע כי:

א. יון CH_3COO^- עובר דיסוציאציה חלקית לייצור H_3O^+.

ב. יון CN^- הוא בסיס חלש יותר מיון CH_3COO^-.

ג. מסיסות של חומצת CH_3COOH במים, קטנה מזו של HCN.

ד. חומצת HCN חלשה יותר מחומצת CH_3COOH.

19) ל-0.025 ליטר של תמיסת $Ba(OH)_2$, שריכוזה 0.01M, הוסיפו 0.01 ליטר של תמיסת HNO_3, שריכוזה 0.025M. ה- pH של התמיסה הסופית יהיה:

א. קטן מ- 7.

ב. גדול מ- 7.

ג. שווה 7.

ד. לא ניתן לקבוע.

כתבה ופתרה – ד"ר אבלינה ברט ©

20) להלן שלוש קביעות לגבי תגובה בין 50 מ״ל של HA, בריכוז 0.1M, לבין 50 מ״ל של KOH, בריכוז 0.1M.

1. ה- pH הסופי הוא ניטרלי, במידה ש- HA היא חומצה חזקה.
2. ה- pH הסופי הוא בסיסי, במידה ש- HA היא חומצה חלשה.
3. ה- pH הסופי הוא ניטרלי, במידה ש- HA היא חומצה חלשה.

איזו קביעה נכונה?

א. קביעה 1 בלבד.
ב. קביעה 2 בלבד.
ג. קביעה 3 בלבד.
ד. קביעות 1 ו-2.

21) נתון כי $K_a(HOCl) = 2.9\cdot10^{-8},\ K_a(HOBr) = 2.4\cdot10^{-9}$.

א. איזו חומצה חזקה יותר?
ב. האם HOI חלשה או חזקה יותר מהחומצה בתשובה לסעיף א?
ג. עבור תמיסת NaOCl, בריכוז 1.2M, חשבו את:
1. קבוע ההידרוליזה.
2. דרגת ההידרוליזה.
3. ה- pH של התמיסה.

22) נתונות 3 תמיסות של חומצות חד-פרוטיות שסומנו באופן שרירותי ב- X, Y, Z.

pH	**ריכוז מולרי,** M	**חומצה**
3.84	0.012	X
3.84	0.024	Y
1.92	0.012	Z

מהו הסדר הנכון של חוזק החומצות:

א. $X < Y < Z$
ב. $Y < X < Z$
ג. $Z < X < Y$
ד. $X = Y < Z$

כתבה ופתרה – ד״ר אבלינה ברט ©

23) לסתירה מלאה של 68 גרם של בסיס מסוג $X(OH)_3$, נדרשו 600 מ״ל של תמיסת HNO_3, בריכוז $2M$. המסה המולרית של הבסיס היא:

א. $170\frac{g}{mol}$

ב. $56.67\frac{g}{mol}$

ג. $18.88\frac{g}{mol}$

ד. $27.2\frac{g}{mol}$

24) נתונות שתי תמיסות שוות ריכוז, $KX_{(aq)}$ ו- $KY_{(aq)}$, כאשר X ו- Y נבחרו בשרירותיות, ונתון כי $K_a(HX)=1.2\cdot10^{-4}$ וכי $K_a(HY)=1.4\cdot10^{-6}$.

בחרו את המשפט הנכון:

א. ה- pH של תמיסת KX גבוה מזה של KY, כי הבסיס Y^- חזק יותר.

ב. ה- pH של KX שווה ל- pH של KY, כי הן שוות ריכוז.

ג. ה- pH של KX גדול מה- pH של KY, כי חומצת HX היא חזקה יותר.

ד. ה- pH של KX נמוך מה- pH של KY, כי הבסיס Y^- חזק יותר.

לפתרון מלא בסרטוני וידאו היכנסו לאתר www.GooL.co.il
כתבה ופתרה – ד״ר אבלינה ברט ©

תשובות סופיות

1) $pH = 4.15,\ \ pOH = 9.85$

2) $pH = 12.68,\ \ pOH = 1.32$

3) $pH = 11.68,\ \ \alpha = 1.36\%$

4) 0.97

5) $0.015\,M$

6) $pH = 2.58,\ \ K_a = 6.49 \cdot 10^{-5}$

7) $pH = 8.26,\ \ 1.8 \cdot 10^{-6}$

8) 5.86

9) 0.8

10) 5.32

11) $[OH^-] = [HCO_3^-] = 0.0028\,M$ $\quad [H_2CO_3] = 2.3 \cdot 10^{-8}\,M,$
$[H_3O^+] = 3.6 \cdot 10 - 12\,M$ $\quad [CO_3^{2-}] = 0.0427\,M,$

12) 9.46

13) א. 7.386 ב. 7.44

14) א. $233\frac{g}{mol}$ ב. 3.82

15) א. 4.56 ב. 25 מ״ל. ג. 8.72

16) ד

17) ג

18) ד

19) ב

20) ד

21) א. HOCl ב. חלשה. ג. $K_h = 0.345 \cdot 10^{-6},\ pH = 10.81,\ \alpha = 5.36 \cdot 10^{-4}$

22) ב

23) א

24) ד

לפתרון מלא בסרטוני וידאו היכנסו לאתר www.GooL.co.il
כתבה ופתרה – ד״ר אבלינה ברט ©