

# כימיה לבגרות

פרק 7 - חמצון-חיזור

תוכן העניינים

1. תגובת חמצון-חיזור - מושגי יסוד ..... 1

## תגובת חמצון-חיזור – מושגי יסוד

### שאלות

1) נתונה שרשרת תגובות:  $\text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{A} \text{H}_2\text{SO}_3 \xrightarrow{B} \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3 \xrightarrow{C} \text{H}_2\text{S}$  : מהי הקביעה הנכונה :

- א.  $A$  ,  $B$  ו-  $C$  הם חומרים מחמצנים.
- ב.  $A$  ,  $B$  ו-  $C$  הם חומרים מחזרים.
- ג.  $A$  ו-  $B$  הם חומרים מחזרים, אך  $C$  חומר מחמצן.
- ד.  $A$  ו-  $B$  הם חומרים מחמצנים, אך  $C$  חומר מחזר.

2) נתונים ההיגדים שמתייחסים לתגובה  $3\text{N}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_5 + 4\text{NO}$

1. 0.2 מול מחזר מסרו 0.4 מול אלקטרונים.
  2. 0.2 מול מחזר מגיבים עם 0.2 מולי מחמצן.
  3. בתהליך זה  $\text{N}_2\text{O}_3$  הוא מחמצן ומחזר.
  4. 0.1 מול מחמצן קיבלו 0.2 מול אלקטרונים.
  5. אף אחד מההיגדים הוא לא נכון.
- אילו מההיגדים נכונים :

- א. 1 ו-4.
- ב. 2 ו-3.
- ג. 5 בלבד.
- ד. 3 ו-4.
- ה. 3 בלבד.

3) נתונה תגובת חמצון-חיזור:  $2\text{NO}_{(g)} + 2\text{H}_{2(g)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(g)} + \text{N}_{2(g)}$  : מספר האלקטרונים שעוברים ממחזר למחמצן בתגובה זו הוא :

- א. 1
- ב. 2
- ג. 3
- ד. 4

4) מספר החמצון של היסוד vanadium במינרל  $\text{Rb}_4\text{Na}[\text{HV}_{10}\text{O}_{28}]$  הוא :

- א. -6
- ב. +8
- ג. +3
- ד. +5

5) בריאקציה מסוימת היון  $\text{SO}_3^{2-}$  משתנה והופך ליון  $\text{S}_2\text{O}_4^{2-}$ . לפיכך, ניתן לומר ש:

- א. אטומי הגופרית עוברים חמצון.
- ב. אטומי הגופרית הם המחמצנים.
- ג. אטומי החמצן עוברים חיזור.
- ד. שינוי זה איננו חלק מתהליך חמצון חיזור.

6) זהב מגיב עם תערובת של חומצה כלורית וחומצה חנקתית בהתאם למשוואה:



מיהו המחמצן בריאקציה זו?

- א. Au
- ב.  $\text{H}^+$
- ג.  $\text{NO}_3^-$
- ד.  $\text{Cl}^-$

7) סמנו את התשובה שבה מספר החמצון של היסוד המסומן בקו ב אינו נכון:

- א.  $\text{MnO}_2$ , 4+
- ב.  $\text{SO}_3^{2-}$ , 4+
- ג.  $\text{ClO}_3^-$ , 7+
- ד.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ , 3+

8) איזו מבין התגובות הבאות איננה תגובת חמצון-חיזור?

- א.  $\text{MnO}_4^- + 5\text{Fe}^{2+} + 8\text{H}^+ \rightarrow 5\text{Fe}^{3+} + \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$
- ב.  $\text{Au} + 4\text{H}^+ + \text{NO}_3^- + 4\text{Cl}^- \rightarrow [\text{AuCl}_4]^- + 2\text{H}_2\text{O} + \text{NO}$
- ג.  $6\text{HF} + \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{AlF}_6 + 6\text{H}_2\text{O}$
- ד.  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

9) ל-50 מ"ל תמיסת  $\text{CuBr}_2$ , בריכוז  $0.4 \text{ M}$ , הזרימו  $2.5$  ליטר כלור גזי בתנאי החדר.

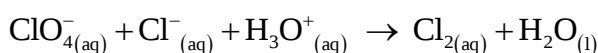
- א. רשמו ניסוח התהליך.
- ב. חשבו את מס' מולי האלקטרונים שהשתתפו בתהליך.
- ג. 1. לתמיסה שהתקבלה נוספה תמיסת  $\text{AgNO}_3$ . מהו המשקע שיתקבל? רשמו ניסוח התהליך.
2. איזה נפח תמיסת  $0.1 \text{ M AgNO}_3$  יידרש לשיקוע מלא? פרטו.
- ד. לאחר סינון המשקע, הוסף מגנזיום לתמיסה.
  1. רשמו ניסוח לתהליך שהתרחש.
  2. מהו מספר מולי האלקטרונים שהשתתפו בתהליך הנ"ל? (הניחו שכל החומרים הגיבו עד הסוף)

10) להלן שני ניסויים:

- בניסוי 1 הוסיפו גז כלור לתמיסת נחושת ברומית ( $\text{CuBr}_2$ ) בריכוז  $1 \text{ M}$ , וכתוצאה מכך התרחשה תגובה.
  - בניסוי 2 הוסיפו אלומיניום ( $\text{Al}_{(s)}$ ) לתמיסת נחושת ברומית ( $\text{CuBr}_2$ ) בריכוז  $1 \text{ M}$ , וכתוצאה מכך והתרחשה תגובה.
- א. עבור כל ניסוי:
  1. ציינו מהו המחמצן ומהו המחזור.
  2. נסחו ואזנו את תגובת חמצון-חיזור.
- להלן שני ניסויים נוספים:

- בניסוי 3 הוסיפו נחושת ( $\text{Cu}_{(s)}$ ) לתמיסת  $\text{AgNO}_3$  בריכוז  $1 \text{ M}$  והתרחשה התגובה  $\text{Cu}_{(s)} + \text{Ag}^+_{(aq)} \rightarrow \text{Cu}^{+2}_{(aq)} + \text{Ag}_{(s)}$ .
  - בניסוי 4 הוסיפו אלומיניום ( $\text{Al}_{(s)}$ ) לתמיסת  $\text{KCl(aq)}$  בריכוז  $1 \text{ M}$ , ולא התרחשה תגובה.
- ב. 1. דרגו את היסודות  $\text{Cu}$ ,  $\text{Al}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Ag}$  על פי נטייתם לחזור.
  2. האם תתרחש תגובה בין תמיסת  $\text{AgNO}_3$  ובין  $\text{Al}_{(s)}$ ? נמקו.

11) נתון הניסוח הבלתי-מאוזן הבא:



- א. רשמו ניסוח מאוזן וקבע את המחמצן ואת המחזור.
- ב. כמה אלקטרונים עוברים בתהליך שבו נוצרים  $5$  ליטר כלור בתנאי STP?

12) אזנו את המשוואה הבאה, ציינו את המחמצן והמחזור, וקבעו ואת מספר מולי האלקטרונים שמשתתפים בתגובה



## תשובות סופיות

(1) ב

(2) ד

(3) ד

(4) ד

(5) ב

(6) ג

(7) ג

(8) ג

(9) א.  $2\text{Br}^-_{(\text{aq})} + \text{Cl}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{Br}_{2(\text{l})} + 2\text{Cl}^-_{(\text{aq})}$  ב. 0.04 מול.ג. 1.  $\text{AgCl}$  2. 0.4 ליטר.ד. 1.  $\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} + \text{Mg}_{(\text{s})} \rightarrow \text{Cu}_{(\text{s})} + \text{Mg}^{2+}_{(\text{aq})}$  2. 0.04 מול.(10) א. 1.  $\text{Br}^-$  מחזור,  $\text{Cl}_2$  מחמצן,  $\text{Al}$  מחזור,  $\text{Cu}^{2+}$  מחמצן.ב. 1.  $\text{K} > \text{Al} > \text{Cu} > \text{Ag}$  2. כן.

(11) 0.39 מול.

(12) 2 מול.