

# מבוא לכימיה אנליטית

פרק 5 - תכונות הגזים

תוכן העניינים

1. חוקי הגזים וחישובים סטויכיומטריים.....1

## חוקי הגזים וחישובים סטויכיומטריים

### שאלות

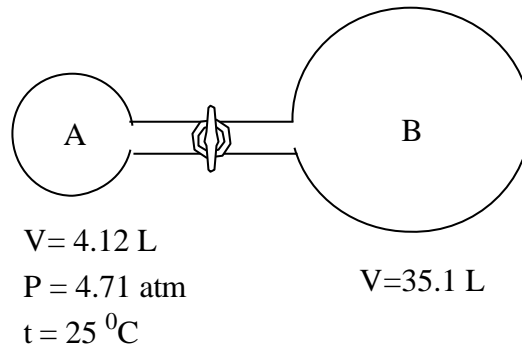
- (1) בכלי סגור A ישנם 5.6 גרם של חנקן,  $N_{2(g)}$ , ובכלי סגור B 5.6 גרם של אתן,  $C_2H_{4(g)}$ , כאשר שני הגזים נמצאים באותה טמפרטורה. נתון גם שהלחץ בכלי A כפול מהלחץ בכלי B. בהנחה והגזים הם אידיאליים, מהו המפשט הנכון?
- מספר המולים של חנקן בכלי A כפול ממספר המולים של אתן בכלי B.
  - ריכוז הגז בכלי A שווה לריכוז הגז בכלי B.
  - הנפח של כלי A גדול פי 2 מהנפח של כלי B.
  - הנפח של כלי A קטן פי 2 מהנפח של כלי B.
- (2) הריאקציה  $4FeS_{2(s)} + 11O_{2(g)} \rightarrow 2Fe_2O_{3(s)} + 8SO_{2(g)}$  התרחשה ב- $25^\circ C$ . מה יהיה הלחץ הסופי שנקבל בכלי שנפחו 30 ליטר, אם נתחיל מ-300 גרם של  $FeS_2$  ו-100 גרם חמצן?
- 1.85 atm (לחץ אטמוספירי)
  - 6.52 atm
  - 0.15 atm
  - 44.86 atm
- (3) 10 גרם גז בוטאן,  $C_4H_{10}$ , נשרפו שריפה מלאה. מה יהיה נפח הגז  $CO_2$  שהתקבל בסוף התהליך, בתנאי STP?
- 15.4 ליטר.
  - 22.4 ליטר.
  - 0.22 ליטר.
  - 3.9 ליטר.
- (4) תערובת של גזים מכילה 25%  $N_2$ , 50%  $O_2$  ו-25%  $Cl_2$ , באחוזים משקליים. בתנאי לחץ וטמפרטורה סטנדרטיים, הלחץ החלקי של:
- החמצן שווה ל-380 mm Hg.
  - החנקן שווה ל-0.25 atm.
  - הכלור גדול מ-0.25 atm.
  - הכלור קטן מ-0.25 atm.

- 5) בתגובה  $I_{2(g)} + 3Cl_{2(g)} \rightarrow 2ICl_{3(g)}$  השתמשו ב-12.6 ליטר של  $Cl_{2(g)}$  ובכמות מספקת של  $I_2(g)$ . כמה ליטר של  $ICl_{3(g)}$  ניתן לקבל?  
הניחו שכל הגזים מתקבלים באותם תנאי לחץ וטמפרטורה.
- א. 4.2 ליטר.  
ב. 8.4 ליטר.  
ג. 18.9 ליטר.  
ד. 22.4 ליטר.
- 6) כימאית מכינה דגימת גז הליום בלחץ, בטמפרטורה ובנפח מסוימים, ולאחר מכן מסלקת מחצית ממולקולות הגז. איזה שינוי צריך להתחולל בטמפרטורה, כדי שהלחץ והנפח יישארו בלי שינוי?
- 7) בקבוק שנפחו  $2.6 \mu l$  מכיל גז  $CO_2$  ב- $15^\circ C$ , כאשר הלחץ בבקבוק הוא 2 טור. מהו מספר האטומים שנמצאים בבקבוק?
- 8) לגליל A (עם בוכנה) שנפחו 3.0 ליטר, הכניסו דוגמת גז (פחמימן) שמסתה 2.55 גרם. הכלי נמצא ב- $82^\circ C$  והלחץ שמפעילה הדוגמה על דפנות הכלי הוא 0.95 אטמוספירות.
- א. מהי המסה המולרית של הגז?  
ב. מקררים את הכלי ל- $0^\circ C$ . מה יקרה לבוכנה? הסבירו.
- 9) סדרו את הגזים הבאים בסדר עולה לפי צפיפותם:  $NO$ ,  $NH_3$ ,  $N_2$ . הטמפרטורה והלחץ בכל הדגימות שווים.
- 10) צפיפותה של תרכובת גזית היא 0.943 גרם/ליטר בטמפרטורה של 298 K ובלחץ של 53.1 kPa.
- א. מהי המסה המולרית של התרכובת?  
ב. מה תהיה צפיפותה בלחץ של 1.5 אטמוספירות וב-298 K?
- 11) גז  $N_2O$  נאסף מעל פני המים. נפח הגז הלח היה 126 מ"ל ב- $21^\circ C$  ובלחץ של 755 טור.
- מה יהיה נפחה של כמות שווה של  $N_2O$  יבש, אילו נאסף ב-755 טור וב- $21^\circ C$ ?  
לחץ של אדי מים הוא 18.65 טור ב- $21^\circ C$ .

**12** בתגובה בין  $(\text{CH}_3)_2\text{N}_2\text{H}_2$  מוצק ועודף של  $\text{N}_2\text{O}_4$  נוזלי, נוצרים  $\text{CO}_2$  גזי, חנקן גזי ואדי מים. הגזים נאספו בכלי סגור עד שהגיעו ללחץ של 2.5 אטמוספירות ולטמפרטורה של 400 K.

מה היו הלחצים החלקיים של  $\text{N}_2$ ,  $\text{CO}_2$  ו- $\text{H}_2\text{O}$ , בתנאים אלה?

**13** נתונה המערכת



בגולה A מצוי גז ניאון,  $\text{Ne}_{(g)}$ , ובגולה B ישנו ריק (ואקום). פתחו את הברז המחבר בין הגולות ונתנו לגז הניאון להתפשט, תוך שמירה על הטמפרטורה.

א. מהו הלחץ הסופי במערכת (הזניחו את הנפח של הצנרת המחברת בין שתי הגולות)?

ב. אם במקום הניאון היה בגולה A חמצן,  $\text{O}_{2(g)}$ , האם הלחץ הסופי במערכת היה גדול יותר, שווה, או קטן יותר מאשר הלחץ הסופי שקיבלתם בסעיף א? נמקו.

**14** גז מסוים מסדרת הפריאונים מכיל את היסודות פחמן, כלור ופלואור באחוזים המשקליים 61.5% F, 23.0% Cl, 15.5% C.

נמצא שדוגמה של גז זה, במסה של 2.650 גרם, תופסת נפח של 428 מ"ל ב- $24.3^\circ\text{C}$  ולחץ של 742 מ"מ כספית.

א. מהי הנוסחה האמפירית של הגז?

ב. מהי הנוסחה המולקולרית של הגז?

**15** 2 ליטר גז  $\text{C}_3\text{H}_8$  עורבבו עם 5 ליטר גז חמצן, כאשר הנפחים נמדדו באותם תנאי לחץ וטמפרטורה. הגזים הגיבו ביניהם, וכתוצאה מכך נוצרו  $\text{CO}_2$  גזי ומים נוזליים.

התעלמו מנפח המים הנוצרים, וקבעו את הנפח הסופי של הגזים בסוף התגובה. (תנאי הלחץ והטמפרטורה במהלך התגובה נשארו קבועים)

**16** מיכל קשיח בנפח 5 ליטר מכיל 0.176 מול של גז NO ב-298 K. הוסיפו כמות של 0.176 מול של  $\text{O}_2$  גזי למיכל והתרחשה תגובה שיצרה  $\text{NO}_2$  גזי. חשבו את הלחץ הכולל ביחידות של טור, בסיום התגובה ב-298 K.

**17** לצורך שריפה מלאה של תרכובת אורגנית A השתמשו ב-5 ליטר של  $O_2(g)$ , וכתוצאה מכך נוצרו 5 ליטר של  $CO_2(g)$  ו-5 ליטר של  $H_2O(g)$ , כאשר כל הנפחים נמדדו באותם תנאי לחץ וטמפרטורה.

- מהי הנוסחה האמפירית של תרכובת A? פרטו את החישובים.
- ידוע ש-2 ליטר של תרכובת A במצב גז כבדים פי 30 מי 2 ליטר של מימן גזי (כל הנפחים נמדדו באותם תנאי לחץ וטמפרטורה).
- קבעו את הנוסחה המולקולרית של תרכובת A. פרטו.

**18** בפירוק של תחמוצת מסוימת בתנאי החדר (לחץ 1.0 אטמוספירה וטמפרטורה K 298) התקבלו 25 ליטר של חנקן גזי ו-37.5 ליטר של חמצן גזי. מהי הנוסחה האמפירית של התחמוצת:

- $N_2O_3$
- $N_3O_2$
- $NO_3$
- $N_2O$

**19** בכלי אי יש 0.8 גרם של גז  $CH_4$ , ובכלי בי יש 1.4 גרם של גז  $C_2H_4$ , כאשר הגזים נמצאים באותם תנאי לחץ וטמפרטורה. בחרו את ההיגד הלא נכון:

- הנפח של כלי אי שווה לזה של כלי בי.
- מספר מולי אטומי המימן (H) בשני הכלים שווה.
- צפיפות הגז בכלי אי קטנה מצפיפות הגז בכלי בי.
- מספר מולי אטומי הפחמן (C) בכלי אי שווה לזה שבכלי בי.

**20** גז ארסין,  $AsH_3$ , נמצא במיכל שנפחו 500 מ"ל. הלחץ במיכל שווה ל-300 טור והטמפרטורה בו היא 223 K. כתוצאה מהחימום, הגז שבמיכל עובר פירוק, ותוצרי הפירוק הם  $As(s)$  וגז מימן. הלחץ בתום הפירוק שווה ל-408 טור, והטמפרטורה לאחר הפירוק שווה ל-223 K. חשבו את אחוז הארסין שהתפרק.

## תשובות סופיות

- (1) ד  
 (2) א  
 (3) א  
 (4) ד  
 (5) ב  
 (6) ירידה של פי 2.  
 (7)  $5.23 \cdot 10^{14}$  אטומים.  
 (8) א. 26 גרסומול. ב. תרד.  
 (9)  $\text{NH}_3 < \text{N}_2 < \text{NO}$   
 (10) א. 44 גרסומול. ב. 2.7 גרסוליטר.  
 (11) 122.88 מ"ל.  
 (12)  $P(\text{CO}_2) = 0.55 \text{ atm}$ ;  $P(\text{N}_2) = 0.83 \text{ atm}$ ;  $P(\text{H}_2\text{O}) = 1.11 \text{ atm}$   
 (13) א. 0.49 אטמ'. ב. שווה.  
 (14) א.  $\text{C}_2\text{ClF}_5$ . ב.  $\text{C}_2\text{ClF}_3$   
 (15) 4 ליטר.  
 (16) 1.29 אטמ'.  
 (17) א.  $\text{CH}_2\text{O}$ . ב.  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$   
 (18) א  
 (19) ד  
 (20) 67.27%