

# מבוא לכימיה



## תוכן העניינים

1	מבנה האטום	(ללא ספר)
1	קשרים כימיים וסוגי החומרים	
12	חישובים סטויכיומטריים	
22	תכונות הגזים	
(ללא ספר)	חומצות ובסיסים	
29	חימצון-חיזור	

# מבוא לכימיה

פרק 1 - מבנה האטום

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)

# מבוא לכימיה

פרק 2 - קשרים כימיים וסוגי החומרים

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)
2. קשר יוני ..... 1
3. קשר קוולנטי ..... 5
4. סוגי הקשרים הכימיים בין חלקיקים ..... 8

## קשר יוני

## שאלות

1) ליסוד M סדר אנרגיות יינון עוקבות (ב-eV):

0.98, 1.42, 2.02, 9.30, 10.2, 12.1, ...

נוסחת התחמוצת (תרכובת עם חמצן) של מתכת M הסבירה ביותר היא:

א.  $MO_2$

ב.  $M_2O_3$

ג.  $M_3O_2$

ד.  $M_2O$

2) בטבלה שלהלן נתונים ערכי אנרגיות היינון הראשונות של חמישה יסודות

עוקבים בטבלה מחזורית. היסודות סומנו באופן שרירותי באותיות A – E:

היסוד	A	B	C	D	E
אנרגיית היינון הראשונה	1000	1250	1520	420	590

איזו נוסחה נכונה:

א. DO

ב. EO

ג.  $A_2O_3$

ד.  $BO_2$

3) לתחמוצת של מתכת X נוסחה  $X_2O_3$ . לפי נתון זה, נצפה עבור מתכת X להפרש

הגדול ביותר בין אנרגיית היינון ה- \_\_\_\_\_ לאנרגיית היינון ה- \_\_\_\_\_.

א. ראשונה שנייה.

ב. שנייה, שלישית.

ג. שלישית, רביעית.

ד. רביעית, חמישית.

4) הדירוג, עבור ארבעת החומרים היוניים, על פי סדר עולה של נקודת ההיתוך

הוא:

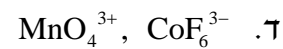
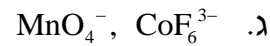
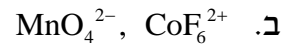
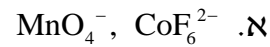
א.  $MgO > KCl > RbBr > RbI$

ב.  $MgO > RbI > KCl > RbBr$

ג.  $RbBr > RbI > MgO > KCl$

ד.  $KCl > RbBr > RbI > MgO$

5) נתונות שתי תרכובות יוניות שנוסחתן היא: a)  $\text{Na}(\text{MnO}_4)$ , b)  $\text{Ca}_3(\text{CoF}_6)_2$ . סמנו את התשובה הנכונה המתייחסת למטען היונים המוקפים בסוגריים:



6) נתונה התרכובת היונית  $\text{AB}_3$ .

ידוע שהרדיוס האטומי של A הוא  $0.97\text{\AA}$ , ואילו הרדיוס היוני שלו הוא  $1.12\text{\AA}$ .  
הרדיוס האטומי של B הוא  $0.89\text{\AA}$  והרדיוס היוני שלו  $0.75\text{\AA}$ .

א. מהו מטענו של האניון בתרכובת הזו?

ב. היסודות בטבלת אנרגיות היינון הבאה לקוחים מהשורה השלישית של המערכה המחזורית.

זהו את היסודות בטבלה ופרטו מדוע, וזהו את היסוד B שבתרכובת.

יסוד 1	יסוד 2	יסוד 3	אנרגיות ינון, בערכי kJ/mol
500	790	580	$E_1$
4560	1580	1820	$E_2$
6910	3230	2740	$E_3$
9540	4360	11580	$E_4$
13350	16090	14830	$E_5$

7) נתונה הטבלה הבאה:

חומר	נקודת ההיתוך	מסיסות במים
$\text{BaS}$	1200	זניחה
$\text{MgS}$		זניחה
$\text{RbCl}$	718	גבוהה
$\text{RbI}$		גבוהה

מהי נקודת ההיתוך (ב- $^\circ\text{C}$ ) המתאימה ביותר ל  $\text{MgS}$  ו- $\text{RbI}$ ?

א. 2050 ו-640.

ב. 1050 ו-640.

ג. 2050 ו-850.

ד. 1050 ו-850.

8) מהי הקביעה הלא נכונה :

- א. כאשר מוספים תמיסת  $Rb_2CO_3$  לתמיסה של  $BaS$  לא מבחנים במשקע.
- ב. כאשר מוספים תמיסת  $Rb_2S$  לתמיסה של  $RbI$  לא מבחנים במשקע.
- ג. כאשר מוספים תמיסת  $Rb_2CO_3$  לתמיסה של  $RbI$  לא מבחנים במשקע.
- ד. כאשר מוספים תמיסת  $RbCl$  לתמיסה של  $RbI$  לא מבחנים במשקע.

9) מהי הנוסחה האמפירית של התרכובות הבאות :

- א. מגנזיום ארסני.
- ב. אינדיום גופרי.
- ג. אלומיניום הידריד.
- ד. הידרוקסיד של ביסמות (3).
- ה. סידן חנקתי.
- ו. סידן זרחתי.

## תשובות סופיות

- (1) ב
- (2) ב
- (3) ג
- (4) א
- (5) ג
- (6) א. 3- ב. Na-B; 1-Na; 2-Si; 3-Al
- (7) א
- (8) א
- (9) א.  $Mg_3As_2$  ב.  $In_2S_3$  ג.  $AlH_3$  ד.  $Bi(OH)_3$  ה.  $Ca(NO_3)_2$  ו.  $Ca_3(PO_4)_2$

## קשר קוולנטי

### שאלות

1) רשמו את נוסחאות לואיס עבור:  $\text{CH}_3\text{SH}$ ,  $\text{BeCl}_2$ ,  $\text{SbCl}_5$ ,  $\text{AsOCl}_3$ ,  $\text{OCCl}_2$ .

2) רשמו את מבנה לואיס עבור החלקיקים הבאים וציינו את המבנים הרזונטיביים:  $\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{NCO}^-$ ,  $\text{NO}_3^-$ .

3) נתונים החלקיקים הבאים:  $\text{ICl}_5$ ,  $\text{I}_3^-$ ,  $\text{PCl}_3$ ,  $\text{SnH}_4$ ,  $\text{NOCl}$ ,  $\text{C}_2\text{F}_4$ ,  $\text{ICl}_2^+$ .  
 לגבי כל חלקיק קבעו:

א. את סוג ההכלאה של האטום המרכזי.

ב. את המבנה המרחבי.

ג. האם החלקיק בעל דו-קוטב קבוע?

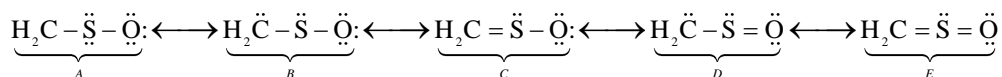
4) נתונים הצורנים  $\text{PSCl}_3$  ו-  $\text{SCl}_5^+$ .

א. הציגו להם את מבנה לואיס היציב ביותר.

ב. קבעו את ההכלאה של האטום המרכזי בכל אחד מהצורנים.

ג. מהי הצורה הגיאומטרית של כל צורן?

5) נתונים מבנים רזונטיביים עבור התרכובת  $\text{H}_2\text{CSO}$ , מסומנים ב- A-E:



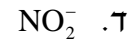
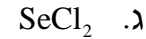
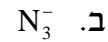
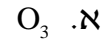
כמו כן נתונים ערכי אלקטרושליליות:

אטום	חמצן, O	גופרית, S	פחמן, C
אלקטרושליליות	3.5	2.5	2.5

א. סדרו את המבנים הנ"ל לפי יציבותם, מהנמוכה לגבוהה יותר.

ב. התייחסו למבנה היציב ביותר וקבעו את ההכלאה של כל אטום מרכזי ואת הצורה הגיאומטרית סביבו.

6) העריכו את זוויות הקשרים שהאטום המרכזי מעורב בהם בחלקיקים:



7) נתונים שלושה חלקיקים:  $O_2^+$ ,  $O_2^-$  ו-  $O_2^{2-}$ .

- א. כתבו את היערכות אורביטלי הערכיות המולקולריים בחלקיקים אלה.  
 ב. מהו סדר הקשר בכל צורון?  
 ג. האם הצורנים הללו הם פאראמגנטיים או דיאמגנטיים?

8) נתונים החלקיקים  $CF^-$ ,  $CF$ ,  $CF^+$ .

- א. סדרו את החלקיקים בסדר עולה, לפי אורך הקשר C-F.  
 ב. האם חלקיקים אלה הם פאראמגנטיים או דיאמגנטיים?

9) נתונים החלקיקים הבאים:  $He_2$ ,  $He_2^+$ ,  $H_2$ .

- א. היעזרו בהיערכות האלקטרוניים באורביטלים המולקולריים, והשוו את החלקיקים הנ"ל לפי יציבותם.  
 ב. האם אפשרי קיומם של חלקיקים אלה בתנאים תקינים? במידה ולא, האם ניתן להכניס בתנאים מיוחדים?

10) איזו מהמולקולות הבאות בעלת הקשר החזק ביותר:  $B_2$ ,  $C_2$ .

הערה: היעזרו במערך האלקטרוניים באורביטלים המולקולריים.

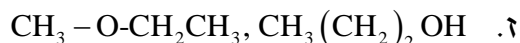
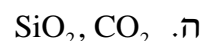
## תשובות סופיות

- (1) ראו סרטון באתר.
- (2) ראו סרטון באתר.
- (3)  $SP^3: ICl_2^+$ , זוויתי, קוטבי;  $SP_2: C_2F_4$ , משולש מישורי, לא קוטבי;  
 $SP^2: NOCl$ , זוויתי, קוטבי;  $SP^3: SnH_4$ , טטרהדר, לא קוטבי;  
 $SP^3: PCl_3$ , פירמידה משולשת, קוטבי;  $SP^3d: I_3^-$ , קווי, לא קוטבי;  
 $SP^3d^2: ICl_5$ , פירמידה מרובעת, קוטבי.
- (4)  $SP^3d: SCl_5^+$ , דו-פירמידה משולשת;  $SP^3: PSCl_3$ , טטרהדר.
- (5) א.  $E > C = A > D > B$ . ב.  $SP^2$ , משולש מישורי וזוויתי.
- (6) א.  $120^\circ >$  ב.  $180^\circ$  ג.  $180^\circ >$  ד.  $120^\circ >$
- (7)  $O_2^-$ :  $\sigma_{1s}^2 \sigma_{1s}^{*2} \sigma_{2s}^2 \sigma_{2s}^{*2} \sigma_{2p}^2 \pi_{2p}^4 \pi_{2p}^{*3}$ ; פאראמגנטי,  $BO = 1.5$ .  
 $O_2^+$ :  $\sigma_{1s}^2 \sigma_{1s}^{*2} \sigma_{2s}^2 \sigma_{2s}^{*2} \sigma_{2p}^2 \pi_{2p}^4 \pi_{2p}^{*1}$ ; פאראמגנטי,  $BO = 2.5$ .  
 $O_2^{2-}$ :  $\sigma_{1s}^2 \sigma_{1s}^{*2} \sigma_{2s}^2 \sigma_{2s}^{*2} \sigma_{2p}^2 \pi_{2p}^4 \pi_{2p}^{*4}$ ; דיאמגנטי,  $BO = 1$ .
- (8) א.  $CF^+ < CF < CF^-$  ב. דיאמגנטי –  $CF^+$  ו-  $CF^-$  – פאראמגנטיים.
- (9) א.  $He_2 < He_2^+ < H_2$  ב.  $He_2$  קיים רק במצב מעורר.
- (10)  $C_2$

## סוגי הקשרים הכימיים בין חלקיקים

### שאלות

1) בכל אחד מהזוגות שלהלן, קבעו איזה משני החומרים הוא בעל טמפרטורת היתוך גבוהה יותר. נמקו.



2) הסבירו את התופעות הבאות:

א. נקודת הרתיחה של  $\text{HF}$  גבוהה מזו של  $\text{HCl}$ .

ב. נקודת הרתיחה של  $\text{CCl}_4$  גבוהה מזו של  $\text{H}_2\text{S}$ .

ג. נקודת הרתיחה של  $\text{CH}_3\text{F}$  גבוהה מזו של  $\text{CO}_2$ .

ד. נקודת הרתיחה של  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  נמוכה מזו של  $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ .

3) אילו מהמולקולות הבאות נוטות ליצור קשרי מימן:



4) הסבירו כל אחת מהעובדות הבאות:

א. לגופרית ( $\text{S}_8$ ) נקודת רתיחה גבוהה מזו של הברום ( $\text{Br}_2$ ).

ב. גופרית נמסה היטב ב- $\text{CS}_2$  ואינה נמסה במים.

ג. אשלגן מוצק מוליך חשמל, אבל  $\text{K}_2\text{S}$  מוצק אינו מוליך חשמל.

ד.  $\text{CH}_3\text{OH}$  ו- $\text{CH}_3\text{NH}_2$  נמסים היטב במים.

5 נתונות התרכובות הבאות:  $\text{CH}_3\text{NH}_2$  ו- $\text{C}_3\text{H}_6$ .

מהי הקביעה הנכונה?

- א. ל- $\text{C}_3\text{H}_6$  טמפרטורת רתיחה גבוהה יותר, כיוון שבמולקולות קיים קשר כפול.
- ב. ל- $\text{CH}_3\text{NH}_2$  טמפרטורת רתיחה גבוהה יותר, כיוון שהמולקולות בעלות דו-קוטב קבוע.
- ג. ל- $\text{CH}_3\text{NH}_2$  טמפרטורת רתיחה גבוהה יותר, כיוון שהקשרים הבין-מולקולריים חזקים יותר.
- ד. לשתי התרכובות טמפרטורות הרתיחה קרובות בערך, כיוון שלשתי התרכובות מולקולות הדומות במבנה ובגודל ענן האלקטרונים.

6 בין אילו מולקולות לא יכולים להתפתח קשרי מימן:

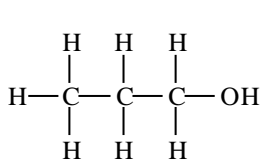
- א. כאשר מכניסים די מתיל אתר,  $\text{O}(\text{CH}_3)_2$ , לתוך מים.
- ב. כאשר מכניסים טרי מתיל אמין,  $\text{N}(\text{CH}_3)_3$ , לתוך אתנול,  $\text{CH}_3\text{OH}$ .
- ג. כאשר מכניסים טרי מתיל אמין,  $\text{N}(\text{CH}_3)_3$ , לתוך די מתיל אתר,  $\text{O}(\text{CH}_3)_2$ .
- ד. כאשר מכניסים טרי מתיל אמין,  $\text{N}(\text{CH}_3)_3$ , לתוך מים.

7 איזו קביעה מהבאות אינה נכונה:

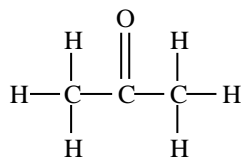
- א. נקודת היתוך של Na גבוהה מזו של Mg.
- ב. נקודת היתוך של MgS גבוהה מזו של  $\text{SO}_2$ .
- ג. נקודת הרתיחה של  $\text{SO}_3$  גבוהה מזו של  $\text{O}_3$ .
- ד. נקודת הרתיחה של  $\text{SO}_3$  נמוכה מזו של  $\text{H}_2\text{SO}_3$ .

8 נתונים שלושת החומרים: A, B ו-C בעלי מסה מולרית דומה.

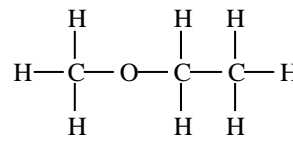
אילו היגדים נכונים עבור חומרים אלה?



A



B



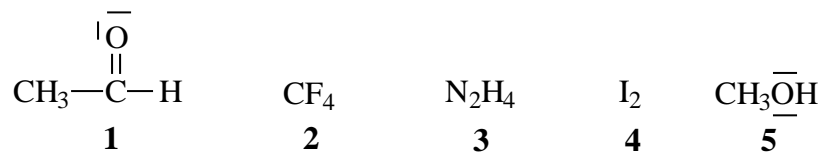
C

- א. מבין שלושת החומרים, ל-A יש את נקודת הרתיחה הגבוהה ביותר.
- ב. A ו-B יכולים ליצור קשרי מימן עם מולקולות מים.
- ג. בכל שלושת החומרים יש קיטוב (דיפול) קבוע.
- ד. מולקולות של C יוצרות קשרי מימן ביניהם לבין עצמן.

9) נתונים ארבעה חומרים ונקודות רתיחה (נתונות ב-K). מהו הדירוג הנכון?

	$\text{Cl}_2$	$\text{ClNO}$	$\text{N}_2$	$\text{CCl}_4$	
א.	267	350	77	239	
ב.	239	267	77	350	
ג.	239	350	77	267	
ד.	77	267	239	350	

10) נתונים חמישה חומרים:



מהם שני ההיגדים הנכונים?

- א. בין חומר 1 לחומר 5 יתכנו קשרי מימן.  
 ב. מולקולות 2 ו-4 הן קוטביות.  
 ג. בין חומר 1 לחומר 2 יתכנו קשרי מימן.  
 ד. מולקולות של חומר 1 יוצרות קשרי מימן ביין לבין עצמן.  
 ה. מולקולות של חומר 3 יוצרות קשרי מימן ביין לבין עצמן.

11) נתונים שבעה חומרים המסומנים שרירותית באותיות A-G:

מוליכות במצב נוזל	מוליכות במצב מוצק	מסיסות ב- $\text{CHCl}_3$	מסיסות ב- $\text{CS}_2$	מסיסות במים	החומר
+	-	-	-	+	A
+	+	-	-	+	B
-	-	מוגבלת	+	-	C
-	-	-	-	+	D
-	-	+	מוגבלת	מוגבלת	E
+	-	-	-	-	F
+	+	-	-	-	G

- א. זהו את החומרים מתוך הרשימה הבאה:  
 $\text{HCN}$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{AgCl}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{N}_2\text{H}_4$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{K}$   
 ב. סדרו את החומרים המולקולריים לפי נקודת הרתיחה עולה. נמקו.  
 ג. הסבירו את העובדות הבאות:  
 1.  $\text{Tb}(\text{NH}_3) < \text{Tb}(\text{N}_2\text{H}_4) < \text{Tb}(\text{P}_4)$  (כאשר Tb היא טמפרטורת הרתיחה).  
 2. G מוליך זרם חשמלי במצב מוצק ונוזל ו-A מוליך במצב נוזל בלבד.

## תשובות סופיות

- (1) א.  $\text{NH}_3$     ב.  $\text{KCl}$     ג.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$     ד.  $\text{CHCl}_3$
- ה.  $\text{SiO}_2$     ו.  $\text{I}_2$     ז.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{OH}$
- (2) א. קשרי מימן.    ב. כוחות לונדון.  
ג. כוחות דיפול-דיפול.    ד. קשרי מימן.
- (3) ג, ה.
- (4) א. חוזק כוחות לונדון.  
ב. יכולת ליצור קשרי לונדון עם  $\text{CS}_2$  ואי-יכולת ליצור קשרי מימן עם מים.  
ג. נוכחות אלקטרונים חופשיים במוצק מתכתי והיעדר יונים חופשיים במוצק יוני.  
ד. יכולת היווצרות קשרי מימן.
- (5) ג
- (6) ג
- (7) א
- (8) א, ב, ג.
- (9) ב
- (10) א, ה.
- (11) א.  $\text{A: NaCl; B: K; C: C}_2\text{H}_4; \text{D: N}_2\text{H}_4; \text{E: HCN; F: AgCl; G: Cu}$   
ב.  $\text{C}_2\text{H}_4 < \text{HCN} < \text{N}_2\text{H}_4$   
ג. 1. חוזק קשרי לונדון וקשרי מימן.  
2. נוכחות אלקטרונים חופשיים בחומר מתכתי, ונוכחות יונים חופשיים בנוזל יוני.

# מבוא לכימיה

## פרק 3 - חישובים סטויכיומטריים

### תוכן העניינים

1. מעברים בין שיטות שונות של הבעת כמות החומר. 12
2. קביעת נוסחה אמפירית ומולקולרית של החומר. 14
3. חישובים סטויכיומטריים לפי משוואה כימית. 16
4. חישובים סטויכיומטריים בתמיסות. 18

## מעברים בין שיטות שונות של הבעת כמות החומר

### שאלות

- 1) א. מסה של 0.00227 מול,  $XOF_3$ , היא 0.236 גרם.  
 מהי מסה אטומית יחסית של X?  
 ב. חשבו את אחוז החמצן ב-  $UO_2(NO_3)_2$ .  
 ג. כמה מולקולות של גופרית דו חמצנית ( $SO_2$ ) יש ב-1.5 ק"ג של תרכובת זו?
- 2) א. כמה אטומי זרחן נמצאים במיליגרם אחד של  $Ni_3(PO_4)_2$ ?  
 ב. כמה אטומים בסך הכל (מימן וחמצן) ישנם ב-10 גרם מים  $H_2O$ ?  
 ג. כמה אטומי חמצן ישנם בקילוגרם אוזון  $O_3$ ?
- 3) א. חשבו את מספר אטומי החמצן (O) בגרם אחד של  $H_2SO_4$ .  
 ב. חשבו את מספר היונים ב-1.5 מול של  $Al_2(SO_4)_3$ .
- 4) מה מכיל יותר חלקיקים?  
 א. 5 גרם של  $H_2$  או 5 גרם של  $O_2$ .  
 ב. 20 גרם  $H_2$  או 20 גרם של Mg.  
 ג. מול  $CO_2$  או מול CO.
- 5) אילו קביעות נכונות:  
 א. מספר האטומים ב-18 גרם מים גדול מזה שב-44 גרם  $CO_2$ .  
 ב. מסה של 200 מולקולות  $O_2$  שווה למסה של 200 מולקולות  $N_2$ .  
 ג. מסה של שני מול  $O_2$  קטנה מזו של שני מולי פחמן.  
 ד. מספר האטומים ב-36 גרם של מים קטן מזה שב-36 גרם של  $CO_2$ .  
 ה. מספר המולקולות ב-44 גרם של  $CO_2$  קטן ממספר המולקולות ב-44 גרם של מים.
- 6) כמה גרם אטומי חנקן (N) נמצאים ב-:  
 א. 5 גרם  $NH_3$ .  
 ב. 5 גרם  $NH_4NO_3$ .

7) באיזו כמות של  $H_2SO_4$  (ב-g) נמצאת אותה כמות של אטומי חמצן, כמו ב-41 גרם של  $H_2SO_3$  ?

### תשובות סופיות

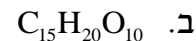
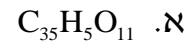
- 1) א. 31 גרם/מול. ב. 32.48% ג.  $141.09 \cdot 10^{23}$  מולקולות.  
 2) א.  $3.28 \cdot 10^{18}$  אטומי זרחן. ב.  $10.03 \cdot 10^{23}$  אטומים.  
 ג.  $376.25 \cdot 10^{23}$  אטומי חמצן.  
 3) א.  $0.246 \cdot 10^{23}$  אטומי חמצן. ב.  $45.15 \cdot 10^{23}$  יונים.  
 4) א. 5 גרם של  $H_2$ . ב. 20 גרם של  $H_2$ . ג. מספר החלקיקים שווה.  
 5) ה  
 6) א. 4.118 גרם. ב. 1.75 גרם.  
 7) 36.75 גרם.

## קביעת נוסחה אמפירית ומולקולרית של החומר

### שאלות

1) קבעו את הנוסחה האמפירית של תרכובת בעלת ההרכב (באחוזים משקליים):  
אשלגן (K): 39.7%, מנגן (Mn): 27.9% וחמצן (O): 32.5%.

2) נתון הרכב משקלי של תרכובת אורגנית קורטיזון:  
69.69% של פחמן (C), 7.83% של מימן (H), 22.21% של חמצן (O).  
ידוע שמסתה המולרית של התרכובת היא 360 גרם למול.  
מהי נוסחתה המולקולרית של קורטיזון?



3) דוגמת תרכובת במשקל 1.66 גרם, המכילה פחמן, מימן וחנקן, נשרפה בחמצן והתקבלו 4.63 גרם  $CO_2$ , 0.928 גרם  $H_2O$  ועוד תוצר שמכיל חנקן בלבד.  
מצאו את הנוסחה האמפירית של החומר.

4) אחרי תגובת 1 מול של תרכובת אורגנית עם 3 מול  $NaOBr$  התקבלו 3 מול  $NaBr$ , שני מול מים, 1 מול  $N_2$  ו-1 מול  $CO_2$ .  
קבעו את הנוסחה המולקולרית של התרכובת האורגנית.

5) בשריפה מלאה של תרכובת שמורכבת מפחמן וגופרית התקבלו 1.042 גרם של פחמן דו חמצני ( $CO_2$ ), 0.1705 גרם של מים ו-0.3031 גרם של גופרית דו-חמצנית ( $SO_2$ ).

א. מצאו את הנוסחה האמפירית של התרכובת.

ב. חשבו את האחוז המשקלי של גופרית בתרכובת.

ג. חשבו את המסה של החמצן שדרוש לתגובת השריפה שהתרחשה.

ד. בתגובה זו הגיבו  $2.37 \times 10^{-3}$  מולים של התרכובת.

1. חשבו את המסה המולרית שלה.

2. מהי הנוסחה המולקולרית של התרכובת?

- 6) דוגמה של 0.206 גרם תרכובת אורגנית נתנה, בשריפה מלאה, 0.494 גרם  $\text{CO}_2$  ו-0.1011 ג' מים.  
 קבעו את הנוסחה האמפירית והמולקולרית של התרכובת, אם המשקל המולקולרי הוא 110 י.מ.א (יחידת מסה אטומית).

**תשובות סופיות**

- |   |                                      |
|---|--------------------------------------|
|   | (1) $\text{K}_2\text{MnO}_4$         |
|   | (2) ד                                |
|   | (3) $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$   |
|   | (4) $\text{CH}_4\text{ON}_2$         |
| ב. 34.78% ג. 1.06 גרם. ד. 192.2 גרם/מול. ה. $\text{C}_{10}\text{S}_2$ | (5) א. $\text{C}_5\text{S}$          |
|   | (6) $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2$ |

## חישובים סטויכיומטריים לפי משוואה כימית

### שאלות

1) ניתן לפרק  $N_2O_5$  גזי ל- $NO_2$  וחמצן גזי. כמה מולים של חמצן מתקבלים בפירוק מלא של 54 גרם של  $N_2O_5$  :

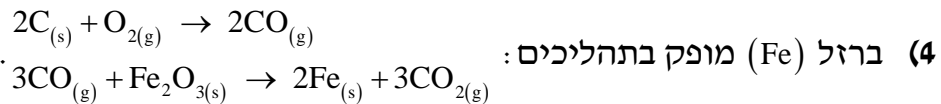
- א. 0.125
- ב. 0.250
- ג. 0.500
- ד. 0.750

2) נתונה התגובה  $4NH_{3(g)} + 5O_{2(g)} \rightarrow 6H_2O_{(l)} + 4NO_{(g)}$ .  
לכלי התגובה הוכנסו 12 מול של  $NH_3$  ו-14 מולים של חמצן.  
בחרו את התשובה הלא נכונה :

- א. מספר המולים של חנקן חמצני (NO) שמתקבלים שווה למספר המולים של אמוניה ( $NH_3$ ) שהגיבה.
- ב. בתום התהליך נשארים בעודף 0.8 מולים של  $NH_3$ .
- ג. בתום התגובה ישנם סך הכל 26 מולים של המרכיבים (תוצרים, ואחד מהמגיבים שנשאר בעודף).
- ד. בתום התהליך מתקבלים 16.8 מולים של מים.

3) נתונה התגובה הבאה:  $Fe_2O_{3(s)} + 3CO_{(g)} \rightarrow 2Fe_{(g)} + 3CO_{2(g)}$ .  
בחרו את התשובה שבה פחמן חמצני (CO) יישאר בעודף :

- א. אם לכלי התגובה נכניס 16 גרם של  $Fe_2O_{3(s)}$  ו-8.4 גרם פחמן חמצני.
- ב. אם לכלי התגובה נכניס 16 גרם של  $Fe_2O_{3(s)}$ , ובסוף התגובה נקבל 5.6 גרם ברזל מוצק.
- ג. אם לכלי התגובה נכניס 8.4 גרם של פחמן חמצני, ונקבל 11.2 גרם ברזל מוצק.
- ד. אם לכלי התגובה נכניס 16 גרם של  $Fe_2O_{3(s)}$  ו-11.2 גרם פחמן חמצני.



4 ברזל (Fe) מופק בתהליכים:

מהי המסה המרבית של ברזל שניתן להפיק מתגובה בין 36 ק"ג פחמן לבין 180 ק"ג של  $Fe_2O_3$ , וכמות מספקת של חמצן?

א. 168 ק"ג.

ב. 112 ק"ג.

ג. 126 ק"ג.

ד. 42 ק"ג.



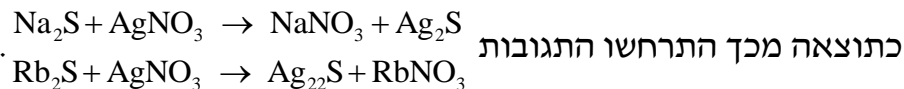
5 נתונה התגובה: לתוך כלי התגובה הוכנסו 20 גרם של מנגן חמצני,  $2MnO_2$ , 40 גרם של אשלגן הידרוקסידי, KOH, ו-10 גרם של חמצן.

א. כמה גרם של  $K_2MnO_4$  ושל מים מתקבלים בתגובה זו?

ב. אלו חומרים נשארו בעודף ובאיזו כמות?

6 נתונה תערובת של  $Rb_2S$  ו- $Na_2S$  מסתה שווה ל-0.2380 גרם.

לתערובת נוספה כמות מספקת של כסף חנקתי ( $AgNO_3$ ).



כתוצאה מכך התרחשו התגובות המסה הכוללת של  $Ag_2S$  שהתקבלה היתה 0.4302 גרם.

חשבו את מסתם של  $Rb_2S$  ו- $Na_2S$  בתערובת.

### תשובות סופיות

1) ב

2) ג

3) ד

4) ב

5) א.  $H_2O$  4.14 גרם;  $K_2MnO_4$  45.31 גרם. ב. KOH,  $O_2$

6)  $Na_2S$ : 0.068 גרם;  $Rb_2S$ : 0.17 גרם.

## חישובים סטויכיומטריים בתמיסות

### שאלות

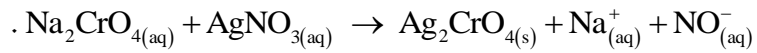
- 1** נתונות שלוש תמיסות: (1) 0.5 ליטר של NaCl, 0.45 M (ריכוז מולרי).  
 (2) 1.5 ליטר של NaOH, 0.15 M, (3) 2 ליטר של NaCl, 0.45 M.  
 מהו המשפט הלא נכון:
- תמיסות (1) ו-(2) מכילות אותו מספר המולים של המומס.
  - תמיסה (2) היא המהולה ביותר.
  - תמיסה (3) היא המרוכזת ביותר.
  - תמיסה (3) מכילה את המספר הגדול ביותר של מולי המומס.
  - בערבוב כל נפח שהוא של תמיסה (3) עם תמיסה (1), ריכוזה של התמיסה הסופית יהיה 0.45 M.
- 2** ערבבו 2.0 מ"ל של אתנול נוזלי ( $C_2H_5OH$ ), בעל צפיפות 0.70 גרם למ"ל, עם 8.0 מ"ל מים. ריכוז האתנול בתמיסה שהתקבלה הוא:
- 30 M
  - 20 M
  - 15 M
  - 3.0 M
- 3** נתונה תמיסת NaBr בעלת ריכוז 0.120 מולר. ב-200 מ"ל של תמיסה זו יש (בחרו את התשובה הנכונה):
- אותה מסה של המומס, כמו ב-400 מ"ל תמיסת NaBr בריכוז 0.240 M.
  - אותו מספר המולים, כמו ב-400 מ"ל תמיסת NaCl בריכוז 0.0600 M.
  - אותה מסה של המומס, כמו ב-400 מ"ל תמיסת NaBr בריכוז 0.0600 M.
  - אותה מסה כמו ב-400 מ"ל תמיסת NaCl בריכוז 0.0600 M.
  - תשובות ב ו-ג נכונות.
  - תשובות ב ו-א נכונות.

- 4) חשבו את הריכוז המוללי (m) של תמיסת חומצה אצטית,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ , בעלת ריכוז 2.03 M. צפיפות התמיסה שווה ל-1.017 g/ml.
- א. 2.03 m  
ב. 2.52 m  
ג. 2.27 m  
ד. 1.82 m
- 5) תמיסה של מים ואתנול ( $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ) מכילה 80 גרם של אתנול ל-300 גרם תמיסה. השבר המולי של אתנול בתמיסה שווה ל:
- א. 0.143  
ב. 0.124  
ג. 0.104  
ד. 0.364  
ה. 0.267
- 6) ל-50 מ"ל של תמיסת מלח בריכוז משקלי 25% וצפיפות 1.30 גרם לסמ"ק הוסיפו 20 מ"ל תמיסת מלח בריכוז משקלי 34% וצפיפות 1.40 גרם לסמ"ק. חשבו את האחוז המשקלי של המלח בתמיסה שמתקבלת.
- 7) נתונה תמיסה של  $\text{HNO}_3$  בריכוז 16M, שצפיפותה שווה ל-1.42 גרם למ"ל. האחוז המשקלי של תמיסה זו שווה ל:
- א. ~ 70%  
ב. ~ 48%  
ג. ~ 41.5%  
ד. ~ 36%
- 8) ל-50 מ"ל תמיסה מימית של  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  בריכוז 0.3M הוסיפו 25 מ"ל מים. מהתמיסה שהתקבלה נלקחה דגימה בנפח 10 מ"ל. מהו הריכוז המולרי של כל היונים בדגימה?
- א. 0.6 M  
ב. 0.4 M  
ג. 0.006 M  
ד. 0.2 M

- 9 א. חשבו את נפח תמיסת  $\text{HNO}_3$  בריכוז 6 M, שדרוש עבור הכנת 50 מ"ל תמיסת  $\text{HNO}_3$ , בריכוז 0.5 M.  
 ב. כמה מ"ל מים יש להוסיף ל-150.0 מ"ל תמיסת סוכר בריכוז 1.2 M, כדי שריכוזה יגיע ל-0.80 M?
- 10 ל-25.0 מ"ל תמיסת  $\text{Na}_2\text{S}_{(\text{aq})}$ , בעלת ריכוז 0.120 M, הוסיפו 100.0 מ"ל מים. ריכוז יוני נתרן לאחר ההוספה יהיה שווה ל:  
 א. 0.03 M  
 ב. 0.06 M  
 ג. 0.02 M  
 ד. 0.048 M
- 11 נתונה תמיסת  $\text{HClO}_4$  בעלת אחוז משקלי 35% וצפיפות 1.251 גרם/מ"ל.  
 א. חשבו את מולריות התמיסה.  
 ב. כמה מול  $\text{HClO}_4$  מומסים ב-250 מ"ל של תמיסה זו?  
 ג. כמה מ"ל של תמיסה זו דרושים להכנת 150 מ"ל תמיסה בריכוז 2 M?  
 ד. איזה נפח של תמיסה שהוכנה בסעיף ג מכיל 0.75 מול  $\text{HClO}_4$ ?
- 12 לתוך 100 מ"ל תמיסה מימית, בה ריכוז יוני  $\text{Fe}_{(\text{aq})}^{+3}$  שווה ל-0.1 M, הכניסו אבקת ברזל מוצק במסה של 0.40 גרם. כתוצאה מכך, חלה תגובה:  

$$\text{Fe}_{(\text{s})} + 2\text{Fe}_{(\text{aq})}^{+3} \rightarrow 3\text{Fe}_{(\text{aq})}^{+2}$$
 ריכוז יוני  $\text{Fe}_{(\text{aq})}^{+2}$  בתום התגובה שווה ל:  
 א. 0.1 M  
 ב. 0.15 M  
 ג. 0.3 M  
 ד. 0.0667 M
- 13 כמה גרם של כסף מתכתי, Ag, דרושים על מנת להגיב עד הסוף עם 35.5 מ"ל תמיסה של יוני  $\text{In}^{3+}$  בריכוז 0.205 M?  
 משוואת התהליך היא:  $3\text{Ag}_{(\text{s})} + \text{In}_{(\text{aq})}^{3+} \rightarrow 3\text{Ag}_{(\text{aq})}^+ + \text{In}_{(\text{s})}$   
 א. 1.03 g  
 ב.  $2.35 \cdot 10^3$  g  
 ג. 2.35 g  
 ד. 0.262 g

14) כאשר מערבבים תמיסה מימית של  $\text{Na}_2\text{CrO}_4$  עם תמיסה מימית של  $\text{AgNO}_3$ , נוצר משקע לפי הניסוח



20.0 מ"ל תמיסת  $\text{Na}_2\text{CrO}_4$  בריכוז לא ידוע הגיבו **בשלמות** עם 30.0 מ"ל תמיסת  $\text{AgNO}_3$  בריכוז 0.0080 M. ריכוזה של תמיסת  $\text{Na}_2\text{CrO}_4$  שווה ל:

א. 0.0240 M

ב. 0.0120 M

ג. 0.0060 M

ד. 0.0080 M

### תשובות סופיות

(1) ג

(2) ד

(3) ה

(4) ג

(5) ב

(6) 27.7%

(7) א

(8) א

(9) א. 4.17 מ"ל. ב. 75 מ"ל.

(10) ד

(11) א. 4.35 M. ב. 109.38 גרם. ג. 69 מ"ל. ד. 0.375 ליטר.

(12) ב

(13) ג

(14) ג

# מבוא לכימיה

פרק 4 - תכונות הגזים

תוכן העניינים

- 22 ..... 1. חוקי הגזים וחישובים סטויכיומטריים
- 27 ..... 2. תנועה מולקולרית - דיפוזיה ואפוזיה

## חוקי הגזים וחישובים סטויכיומטריים

### שאלות

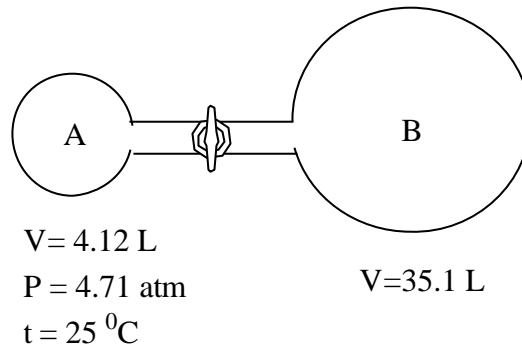
- 1) בכלי סגור A ישנם 5.6 גרם של חנקן,  $N_{2(g)}$ , ובכלי סגור B 5.6 גרם של אתן,  $C_2H_{4(g)}$ , כאשר שני הגזים נמצאים באותה טמפרטורה. נתון גם שהלחץ בכלי A כפול מהלחץ בכלי B. בהנחה והגזים הם אידיאליים, מהו המפשט הנכון?
- א. מספר המולים של חנקן בכלי A כפול ממספר המולים של אתן בכלי B.  
 ב. ריכוז הגז בכלי A שווה לריכוז הגז בכלי B.  
 ג. הנפח של כלי A גדול פי 2 מהנפח של כלי B.  
 ד. 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?
- א. 1.85 atm (לחץ אטמוספירי)  
 ב. 6.52 atm  
 ג. 0.15 atm  
 ד. 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?
- א. 15.4 ליטר.  
 ב. 22.4 ליטר.  
 ג. 0.22 ליטר.  
 ד. 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:
- א. החמצן שווה ל-380 mm Hg.  
 ב. החנקן שווה ל-0.25 atm.  
 ג. הכלור גדול מ-0.25 atm.  
 ד. 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%

## תנועה מולקולרית – דיפוזיה ואפוזיה

### שאלות

- 1) לאיזה מבין הגזים הבאים (בהנחה של התנהגות אידיאלית) תהיה המהירות המולקולרית הממוצעת הנמוכה ביותר?  
 א. גז  $\text{Cl}_2$  ב- $0^\circ\text{C}$ .  
 ב. גז  $\text{CF}_4$  ב- $100^\circ\text{C}$ .  
 ג. גז  $\text{HCl}$  ב- $-10^\circ\text{C}$ .  
 ד. גז  $\text{NH}_3$  ב- $25^\circ\text{C}$ .
- 2) פחמימן, שנוסחתו האמפירית היא  $\text{C}_2\text{H}_3$ , עבר באפוזיה דרך פקק נקבובי בזמן של 349 שניות. למספר שווה של חלקיקי Ar נדרשו 210 שניות כדי לעבור באפוזיה דרך הפקק, באותם תנאי לחץ וטמפרטורה. מהן המסה המולרית והנוסחה המולקולרית של הפחמימן?
- 3) 2.36 גרם זרחן ( $\text{P}_4$ ) בערו בכלור ( $\text{Cl}_2$ ), ותוצר התגובה היה 10.5 גרם זרחן כלורי. קצב האפוזיה של אדי התוצר היה ארוך פי 1.77 מזה של כמות שווה של  $\text{CO}_2$ , באותם תנאי לחץ וטמפרטורה. מהן המסה המולרית והנוסחה המולקולרית של הזרחן הכלורי?
- 4) סטודנטית קיבלה דגימה גזית של חומר לא ידוע, והשתמשה במתקן אפוזיה כדי למדוד את המסה המולרית שלו. כאשר הכניסה למתקן  $\text{CH}_4$ , מצאה ש-0.956 גרם עברו באפוזיה במשך 2.5 שעות בטמפרטורת החדר. בתנאים זהים התרחשה אפוזיה של 2.292 גרם של החומר הלא ידוע. מהי המסה המולרית של החומר הלא ידוע?
- 5) מיכל קשיח בנפח 5 ליטר מכיל 24.5 גרם של  $\text{N}_2$  גזי ו-28 גרם של  $\text{O}_2$  גזי.  
 א. חשבו את הלחץ הכולל של תערובת הגזים שבמיכל ב- $298\text{ K}$ .  
 ב. אם נוצר במיכל חריר קטנטן וחלק מתערובת הגזים יוצא דרך חריר זה, האם היחס בין המולים של  $\text{N}_2$  ו- $\text{O}_2$  במיכל יעלה/ירד/לא ישתנה?

6) שלושה מְקָלִים, שכל אחד מהם מכיל גז אחר, נמצאים ב- $25^{\circ}\text{C}$  ומחוברים ביניהם. יש להניח שהטמפרטורה לא משתנה ונפח הצינורות זניח. בטבלה הבאה נתונים על כל אחד מהמכלים:

מיכל 3	מיכל 2	מיכל 1	מיכל
$\text{O}_2$	$\text{N}_2$	Ar	סוג הגז
1.46 atm	0.908 atm	2.71 atm	לחץ בכלי
3 ליטר	2 ליטר	5 ליטר	נפח הכלי

- א. מהו הלחץ הסופי שישרור במערכת לאחר פתיחת השסתומים שמחברים בין המכלים?
- ב. מהו הלחץ החלקי של כל אחד משלושת הגזים לאחר פתיחת השסתומים?
- ג. חשבו את המהירות הממוצעת של כל אחד משלושת הגזים.
- ד. חשבו את האנרגיה הקינטית של כל אחד משלושת הגזים.

7) קצב האפוזיה של אמוניה דרך פתח קטן במתקן זכוכית הוא  $3.5 \cdot 10^{-4}$  מול בזמן של 15.0 דקות ובטמפרטורה של  $200^{\circ}\text{C}$ . חשבו את מספר מולי התרכובת שיעברו דרך אותה הפתח בזמן של 25.0 דקות ובטמפרטורה של  $200^{\circ}\text{C}$ .

### תשובות סופיות

- 1) א
- 2) 110.5 גרסֵמוֹל,  $\text{C}_8\text{H}_{12}$ .
- 3) 138 גרסֵמוֹל,  $\text{PCl}_3$ .
- 4) 92 גרסֵמוֹל.
- 5) א. 8.55 אטמ'. ב. ירד.
- 6) א. 1.97 אטמ'. ב.  $\text{O}_2 : 0.179 \text{ atm}$ ;  $\text{N}_2 : 0.074 \text{ atm}$ ;  $\text{Ar} : 0.554 \text{ atm}$ .
- ג.  $\text{O}_2 : 481.83 \frac{m}{s}$ ,  $\text{N}_2 : 1.515 \frac{m}{s}$ ,  $\text{Ar} : 430.96 \frac{m}{s}$ .
- ד.  $\text{O}_2 : 668.62 \text{ j}$ ,  $\text{N}_2 : 274.88 \text{ j}$ ,  $\text{Ar} : 2.043 \text{ kJ}$ .
- 7) 0.000583 mol

# מבוא לכימיה

פרק 5 - חומצות ובסיסים

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)

# מבוא לכימיה

פרק 6 - חימצון-חיזור

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)
2. תגובת חמצון-חיזור - מושגי יסוד ..... 29
3. יישום של תהליכי חמצון-חיזור - תאים חשמליים ..... 33

## 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

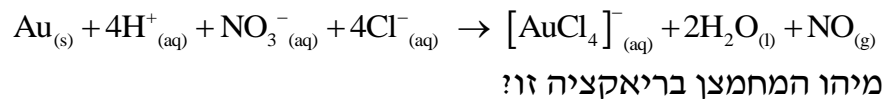
4) מספר החמצון של היסוד vanadium במינרל  $\text{Rb}_4\text{Na}[\text{HV}_{10}\text{O}_{28}]$  הוא:

- 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:



- 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 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  $\text{AgNO}_3$  0.1 M 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)

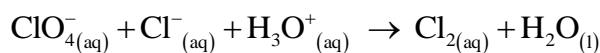
10) להלן שני ניסויים:

- בניסוי 1 הוסיפו גז כלור לתמיסת נחושת ברומית ( $\text{CuBr}_2$ ) בריכוז 1M, וכתוצאה מכך התרחשה תגובה.
- בניסוי 2 הוסיפו אלומיניום ( $\text{Al}_{(s)}$ ) לתמיסת נחושת ברומית ( $\text{CuBr}_2$ ) בריכוז 1M, 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 1M והתרחשה התגובה  $\text{Cu}_{(s)} + \text{Ag}^+_{(aq)} \rightarrow \text{Cu}^{+2}_{(aq)} + \text{Ag}_{(s)}$ .
- בניסוי 4 הוסיפו אלומיניום ( $\text{Al}_{(s)}$ ) לתמיסת  $\text{KCl}$  בריכוז 1M, ולא התרחשה תגובה.
  - ב. 1. דרגו את היסודות Cu, Al, K, 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 שמתתפים 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.

## יישום של תהליכי חִמְזוֹר – תאים חשמליים

### שאלות

1) כמה זמן יש להפעיל תא אלקטרוליטי, בכדי לקבל ציפוי כסף מתכתי, שמסתו 0.8 גרם, אם מועבר זרם של 2.5 אמפר בתוך תמיסה מימית של  $\text{AgNO}_3$  ?

א. פחות משתי דקות.

ב. 9.54 דקות.

ג. 4.76 דקות.

ד. 4.76 שעות.

2) נתונים:  $E^0(\text{I}_2/\text{I}^-) = 0.54 \text{ V}$ ,  $E^0(\text{Br}_2/\text{Br}^-) = 1.09 \text{ V}$

$E^0(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = 0.8 \text{ V}$ ,  $E^0(\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}) = -0.13 \text{ V}$ ,  $E^0(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0.76 \text{ V}$

בהתבסס על טבלת פוטנציאלי החיזור הסטנדרטיים, מי מהחומרים המופיעים

להלן יכולים לחזור  $\text{I}_{2(s)}$  ל-  $\text{I}^-_{(aq)}$  ?

א.  $\text{Br}^-_{(aq)}$

ב.  $\text{Ag}_{(s)}$

ג.  $\text{Pb}_{(s)}$

ד.  $\text{Zn}^{2+}_{(aq)}$

3) חשבו את הפרש הפוטנציאליים  $\Delta \varepsilon$  ב-  $25^\circ\text{C}$  של תא אלקטרוכימי, המורכב

מחצי תא אבץ, שבו יוני אבץ בריכוז 0.01M, וחצי תא נוסף, שבו  $\text{Br}_2$  נוזלי

ובתוכו יוני  $\text{Br}^-$  בריכוז  $10^{-4} \text{ M}$ .

נתון כי  $E^0(\text{Br}_2/\text{Br}^-) = 1.09 \text{ V}$ ,  $E^0(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0.76 \text{ V}$

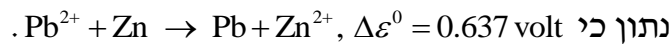
א. 1.78V

ב. 0.13V

ג. 2.145V

ד. 1.72V

4) תא אלקטרוכימי מורכב מאלקטרודת אבץ ואלקטרודת עופרת. סמנו את המשפט שאינו נכון.



א. הקתודה היא אלקטרודת האבץ.

ב. הריאקציה הספונטאנית מתרחשת בכיוון הרשום.

ג. אלקטרודת העופרת טעונה במטען חיובי.

ד. האבץ עובר חמצון בתהליך הזה.

5) בהתבסס על פוטנציאלי החיזור הסטנדרטיים שלהלן, סמנו את המשפט הנכון.

$$E^0(\text{Mg}^{2+}/\text{Mg}) = -2.36 \text{ V}, E^0(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = 0.34 \text{ V}$$

$$E^0(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = 0.8 \text{ V}, E^0(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = -0.44 \text{ V}, E^0(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0.76 \text{ V}$$

א. מגנזיום מתכתי (Mg) לא מגיב עם יוני אבץ ( $\text{Zn}^{2+}$ ) בתמיסה מימית.

ב. נחושת מתכתית (Cu) מגיבה עם יוני אבץ ( $\text{Zn}^{2+}$ ) בתמיסה מימית.

ג. ברזל מתכתי (Fe) מגיב עם יוני אבץ ( $\text{Zn}^{2+}$ ) בתמיסה מימית.

ד. ברזל מתכתי (Fe) מגיב עם יוני מימן ( $\text{H}^+$ ) בתמיסה מימית.

6) חשבו את הפוטנציאל הסטנדרטי  $\varepsilon^0$  עבור חצי התא  $\text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}_{(\text{s})}$ .

השתמשו בפוטנציאלי החיזור הסטנדרטיים של  $\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}$  ושל  $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$ .

$$E^0(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = -0.44 \text{ V}, E^0(\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}) = 0.77 \text{ V}$$

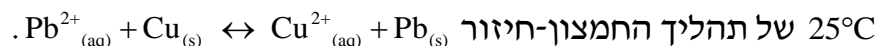
א. 0.33 volt

ב. -0.33 volt

ג. -0.037 volt

ד. 1.21 volt

7) בהתבסס על פוטנציאלי החיזור הסטנדרטיים, מהו קבוע שיווי המשקל ב-



$$E^0(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = 0.34 \text{ V}, E^0(\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}) = -0.13 \text{ V}$$

א.  $1.17 \cdot 10^{-16}$

ב. 0.343

ג.  $1.31 \cdot 10^{-8}$

ד.  $1.43 \cdot 10^{-7}$

8) תא ריכוזי של מימן משמש ככלי למדידת pH. מה יהיה ה-pH באנודה בתא המפורט להלן? מתח התא שווה ל-0.122 Volt ב-25°C, ונתון כי

$$\text{Pt, H}_2 (1 \text{ atm}) / \text{H}^+ (\text{pH}=? ) \parallel \text{H}^+ (1\text{M}) / \text{H}_2 (1 \text{ atm}), \text{Pt}$$

א. pH = 1.03

ב. pH = 4.75

ג. pH = 2.068

ד. pH = 4.12

9) נתון התא האלקטרוכימי  $\text{Fe}^{2+} (1\text{M}) / \text{Fe}^{3+} (1\text{M}) \parallel \text{Cu}^{2+} (1\text{M}) / \text{Cu}$  איזו מבין הפעולות הבאות תגרום לעלייה הגדולה ביותר במתח התא?

א. הורדת ריכוז יוני הנחושת פי 2.

ב. הורדת ריכוז יוני  $\text{Fe}^{2+}$  פי 2.

ג. הכפלת ריכוז יוני הנחושת (פי 2).

ד. הכפלת ריכוז יוני  $\text{Fe}^{2+}$  (פי 2).

10) נתון תא אלקטרוכימי שבו האנודה היא  $\text{Zn} / \text{Zn}^{+2} (1.0\text{M})$  ( $\mathcal{E}_{\text{Zn}^{+2}(1.0\text{M})/\text{Zn}}^0 = -0.76 \text{ V}$ ). מהו צריך להיות חצי התא של הקטודה, כדי שהפוטנציאל של התא כולו יהיה הגבוה ביותר?

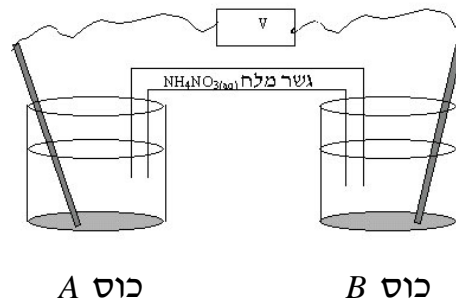
א.  $\mathcal{E}_{\text{Mg}^{+2}(1.0\text{M})/\text{Mg}}^0 = -2.36 \text{ V}$

ב.  $\mathcal{E}_{\text{Cd}^{+2}(1.0\text{M})/\text{Cd}}^0 = -0.40 \text{ V}$

ג.  $\mathcal{E}_{\text{Cu}^{+2}(1.0\text{M})/\text{Cu}}^0 = -0.34 \text{ V}$

ד.  $\mathcal{E}_{\text{Pt}^{+2}(1.0\text{M})/\text{Pt}}^0 = -1.20 \text{ V}$

11) נתון תא אלקטרוכימי:



כוס A (האנודה) מכילה תמיסת  $Mg(NO_3)_2$  (קל תמס) ואלקטרודת מגנזיום במשקל 12.30 גרם. כוס B (הקטודה) מכילה תמיסת  $Cu(NO_3)_2$  (קל תמס) ואלקטרודת נחושת במשקל 12.30 גרם. התא פעל במשך 15 דקות ולאחר מכן נשקלו האלקטרודות. מהו המשפט נכון:

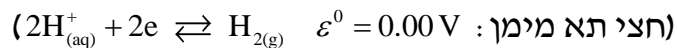
- המסה של שתי האלקטרודות יחד שווה ל- 24.60 גרם.
- המסה של שתי האלקטרודות יחד קטנה מ- 24.60 גרם.
- המסה של שתי האלקטרודות יחד גדולה מ- 24.60 גרם.
- אי אפשר לקבוע כי חסרים נתונים.

12) עבור תגובת חמצון-חיזור  $Ni_{(s)} + Sn^{+2}_{(aq)} \rightleftharpoons Ni^{+2}_{(aq)} + Sn_{(s)}$ , ערכו של קבוע שיווי

המשקל (לפי הריכוזים) בטמפרטורת החדר שווה ל-  $5.00 \cdot 10^3$ . נתון כי  $\epsilon^0 = -0.140 V$   $Sn^{+2} + 2e \rightleftharpoons Sn$ .

א. חשבו את פוטנציאל החיזור הסטנדרטי עבור יוני ניקל. נתון התא  $Ni_{(s)} / Ni^{+2}_{(aq)} (1.00 \cdot 10^{-3} M) // Sn^{+2} (9.00 \cdot 10^{-2} M) / Sn$ .

- חשבו את המתח שנמדד ברגע חיבור התא.
- חצי תא סטנדרטי של ניקל (Ni) חובר לחצי תא סטנדרטי של מימן. עקב חיבור התא נמדד מתח חיובי.



- איזה מתח נמדד ברגע חיבור התא?
- האם ה-pH בתא המימן עלה, ירד או נשאר קבוע? נמקו.
- רשמו את התגובה המאוזנת שמתרחשת עקב חיבור שני חצאי-התאים.
- איזה יון עבר חיזור ומהו המחזור בתגובה זו?

13) נתונות שתי מחציות התגובה ופוטנציאלי החיזור התקניים שלהן:

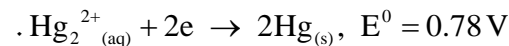
חצי תגובה	$E^0$ (V)
$Fe^{3+}_{(aq)} + e \rightarrow Fe^{2+}_{(aq)}$	0.77
$MnO_4^{-}_{(aq)} + 8H^{+}_{(aq)} + 5e \rightarrow Mn^{2+}_{(aq)} + 4H_2O_{(l)}$	1.49

- א. כתבו את התגובה המאוזנת שמתרחשת.  
 ב. מהו מספר מולי האלקטרונים העוברים בתגובה, כאשר 2.5 מול של  $MnO_4^{-}_{(aq)}$  מגיב?  
 ג. כתבו תיאור סכמתי של התא האלקטרוכימי, שניתן לבנות על פי התגובה הזאת.  
 ד. חשבו את מתח התא בתנאים תקינים.  
 ה. חשבו את  $K_c$ .  
 ו. מה יהיה מתח התא כאשר הריכוזים של מרכיבי התא הם:

$$[Fe^{2+}_{(aq)}] = [Fe^{3+}_{(aq)}] = 0.6 M, [Mn^{2+}_{(aq)}] = 0.2 M,$$

$$[MnO_4^{-}_{(aq)}] = 0.1 M, [H^{+}_{(aq)}] = 1 M$$

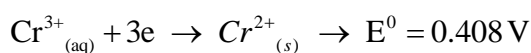
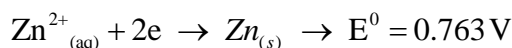
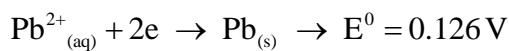
14) נתונים שני חצאי תאים  $Co^{2+}_{(aq)} + 2e \rightarrow Co_{(s)}$ ,  $E^0 = 0.28 V$ ,



כאשר יוצרים מהם תא אלקטרוכימי:

- א. כיוון זרימת האלקטרונים הוא מחצי התא של הקובלט לחצי התא של הכספית.  
 ב. כיוון זרימת האלקטרונים הוא מחצי התא של הכספית לחצי התא של הקובלט.  
 ג. כספית היא אנודה.  
 ד. כיוון זרימת האניונים בגשר המלח הוא לכיוון חצי התא של הכספית.

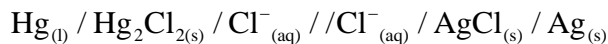
15) נתונות משוואות מחציות התא הבאות:



החומר המחזר הטוב ביותר הוא:

- א. Zn  
 ב. Pb  
 ג.  $Cr^{2+}$   
 ד.  $Cr^{3+}$

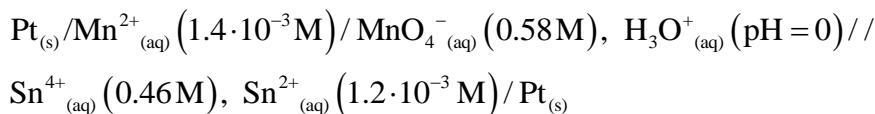
**16** כתבו את מחציות התגובה ואת המשוואה המאוזנת לתגובת התא הבא :



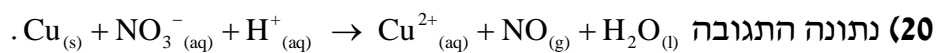
**17** סטודנטית קיבלה מחצית-תא תקני  $\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}$  ומחצית-תא נוספת המכילה מתכת לא ידועה  $M$  טבולה בתמיסת  $\text{MNO}_3$  בריכוז  $1M$ . כאשר חיברו את שתי מחציות התא בטמפי' החדר, התא השלם פעל כתא גלווני בעל מתח תא של  $1.24V$ . הניחו לתגובה להימשך כל הלילה ואז שקלו את האלקטרודות. נמצא שאלקטרודת הברזל קלה יותר ואלקטרודת המתכת הלא ידועה כבדה יותר. מהו הפוטנציאל התקני של הצמד הלא ידוע  $M^+/M$ , אם נתון כי  $E^0(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = -0.44V$ .

**18** זרם של  $350\text{mA}$ , שהועבר בתמיסה מימית של מנגן חנקתי במשך  $13.7$  שעות, גרם לשיקוע של  $4.9$  גרם של מנגן. מהו מספר החמצון של מנגן במנגן חנקתי?

**19** לתא הבא פוטנציאל של  $1.45V$  :



חשבו את קבוע שיווי המשקל עבור התגובה שמתרחשת בתא.

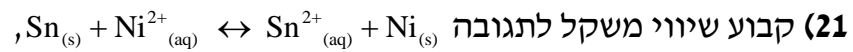


א. אזנו את המשוואה בעזרת חצאי התגובות.

התגובה הנ"ל מתרחשת בתא. המתח שנמדד הוא:  $E^0 = 0.62V$ .

ב. היעזרו בנתוני הטבלה הבאה וחשבו את פוטנציאל החיזור התקני עבור מחצית התגובה של  $\text{NO}_3^-$ .

חצי תגובה	$E^0 (V)$
$\text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2e \leftrightarrow \text{Cu}_{(s)}$	0.34
$\text{NO}_3^-_{(aq)} + 4\text{H}^+_{(aq)} + 3e \leftrightarrow \text{NO}_{(g)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$	?



הוא  $2 \cdot 10^{-4}$  (ב- 298 K).

א. האם פוטנציאל החיזור התקני של  $\text{Ni}^{2+}_{(aq)}$  גבוה או נמוך מזה של יוני

$\text{Sn}^{2+}_{(aq)}$ ? נמקו ללא חישובים.

ב. בְּנו את התא מהחומרים המופיעים בניסוח התגובה, והתא סיפק אנרגיה. רשמו בצורה סכמתית את המבנה של תא זה.

ג. כאשר התא הגיע לשיווי משקל נלקח מדגם מתמיסת  $\text{Sn}^{2+}_{(aq)}$ , והוכנסה

לתוכה אלקטרודת בדיל. פוטנציאל האלקטרודה נמדד לעומת

אלקטרודה תקנית של מימן, ונמצא שהוא  $-0.26 \text{ V}$ .

מהו ריכוז יוני הבדיל בתום פעולת התא? נתון:  $E^0(\text{Sn}^{2+}/\text{Sn}) = -0.14 \text{ V}$ .

## תשובות סופיות

(1) ג

(2) ג

(3) ג

(4) א

(5) ד

(6) ג

(7) א

(8) ג

(9) ד

(10) ד

(11) ג

(12) א.  $-0.249\text{ V}$  ב.  $0.167\text{ V}$  ג.  $0.249\text{ V}$  ד. עלה.3.  $2\text{H}^+_{(\text{aq})} + \text{Ni}_{(\text{s})} \rightarrow \text{H}_{2(\text{g})} + \text{Ni}^{2+}_{(\text{aq})}$  4. Ni מחזור,  $\text{H}^+$  עובר חיזור.(13) א.  $5\text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})} + \text{MnO}_4^-_{(\text{aq})} + 8\text{H}^+_{(\text{aq})} \rightarrow \text{Mn}^{2+}_{(\text{aq})} + 4\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} + 5\text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})}$ ב.  $12.5$  מול. ג.  $\text{Pt}_{(\text{s})} / \text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})}, \text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})} // \text{MnO}_4^-_{(\text{aq})}, \text{Mn}^{2+}_{(\text{aq})}, \text{H}^+_{(\text{aq})}$ ד.  $0.72\text{ V}$  ה.  $1.04 \cdot 10^{61}$  ו.  $0.71\text{ V}$ 

(14) א

(15) ב

(16)  $2\text{Hg}_{(\text{l})} + 2\text{AgCl}_{(\text{s})} \rightarrow 2\text{Ag}_{(\text{s})} + \text{Hg}_2\text{Cl}_{2(\text{s})}$ (17)  $0.8\text{ V}$ (18)  $+2$ (19)  $1.97 \cdot 10^{34}$ (20) א.  $\text{NO}_{3}^-_{(\text{aq})} + 1.5\text{Cu}_{(\text{s})} + 4\text{H}^+_{(\text{aq})} \rightarrow \text{NO}_{(\text{aq})} + 1.5\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} + 2\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$  ב.  $0.96\text{ V}$ (21) א. נמוך. ב.  $8.55 \cdot 10^{-5}\text{ M}$