

# כימיה כללית



## תוכן העניינים

1	מבנה האטום	1
18	קשרים כימיים וסוגי החומרים	2
(ללא ספר)	תרמודינמיקה	3
(ללא ספר)	חישובים סטוכיומטריים	4
(ללא ספר)	תכונות הגזים	5
(ללא ספר)	תרמוכימיה	6
(ללא ספר)	חומצות ובסיסים	7
(ללא ספר)	חימצון-חיזור	8
(ללא ספר)	שיווי משקל כימי	9
29	מבוא ומושגי יסוד	10
30	אלקאנים	11
31	תגובות של אלקאנים	12
(ללא ספר)	התמרה נוקלאופילית	13
32	אלימינציה	14
34	אלקנים, תכונות ותגובות	15
36	סטריאוכימיה	16
38	כהלים ואתרים, תיאולים וסולפידים	17
42	אלדהידים וקטונים	18
47	חומצות קרבוקסיליות ונגזרותיהן	19
(ללא ספר)	אמינים	20
51	חומצות אמינו, פפטידים וחלבונים	21
54	סוכרים	22
(ללא ספר)	שיווי משקל בין הפאזות	23

# תוכן העניינים

# כימיה כללית

## פרק 1 - מבנה האטום

### תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)
2. המבנה של אטומים רב אלקטרוניים..... 1
3. מודל גרעיני של האטום..... 6
4. ספקטרה אטומיים בחלקיקים חד אלקטרוניים..... 10
5. תכונות מחזוריות של אטומים..... 13

## מבנה של אטומים מרובי אלקטרונים

### שאלות

1) מהן הקביעות הנכונות לגבי שלושת המספרים הקוונטיים בסעיפים הבאים? תקנו את הקביעות הלא נכונות.

א.  $n = 2, \ell = 1, m_\ell = +1$

ב.  $n = 3, \ell = 3, m_\ell = -3$

ג.  $n = 3, \ell = 2, m_\ell = -3$

ד.  $n = 0, \ell = 0, m_\ell = 0$

2) רשמו את הערכים החסרים עבור ארבעת המספרים הקוונטיים הבאים:

א.  $n = ?, \ell = 2, m_\ell = 0, m_s = ?$

ב.  $n = 2, \ell = ?, m_\ell = -1, m_s = -\frac{1}{2}$

ג.  $n = 4, \ell = 1, m_\ell = 2, m_s = ?$

3) כמה אלקטרונים של אטום אחד יכולים להיות בעלי המספרים הקוונטיים הבאים:

א.  $n = 2, \ell = 1$

ב.  $n = 4, \ell = 2, m_\ell = -2$

ג.  $n = 2$

ד.  $n = 3, \ell = 2, m_\ell = +1, m_s = -\frac{1}{2}$

4) איזו מתת-הרמות שלהלן יכולה להתקיים באטום:

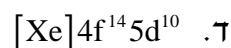
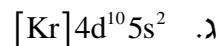
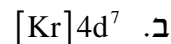
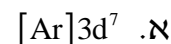
א. 2d

ב. 3f

ג. 6g

ד. 6i

5) נתונות היערכויות אלקטרוניים עבור יון  $X^{+2}$  במצב היסוד. רשמו את היערכות האלקטרוניים עבור יסוד X.

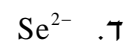
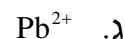
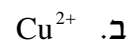
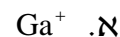


6) איזה צירוף של מספרים קוונטים מתאים לאלקטרון ערכיות (ברמה האחרונה) של אטום Br ?

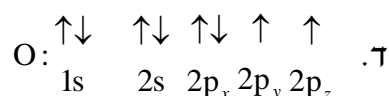
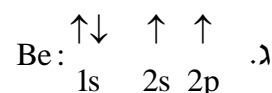
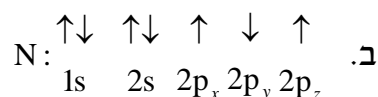
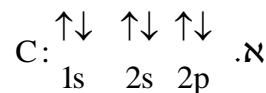
$m_s$	$m_l$	$l$	$n$	
$+\frac{1}{2}$	0	0	4	א.
$+\frac{1}{2}$	-1	1	4	ב.
$-\frac{1}{2}$	0	1	4	ג.

ד. כל התשובות נכונות.

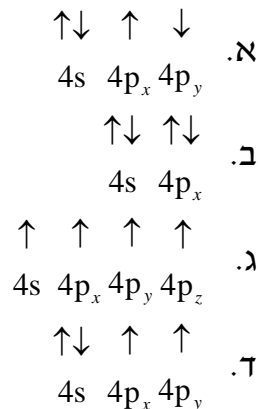
7) כתבו את היערכות האלקטרוניים במצב היסוד וציינו את מספר האלקטרוניים הלא-מזווגים עבור החלקיקים:



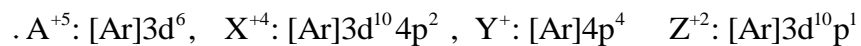
8) קבעו אם היערכויות האלקטרוניים הבאות מייצגות את מצב היסוד או את המצב המעורר של האטום:



9) להלן מספר היערכויות אפשריות של רמת הערכיות של אטום ניטרלי מסוים. מהו היסוד ואיזו היערכות מייצגת את מצב היסוד שלו?



10) נתונים ארבעה יונים בעלי הקונפיגורציות:



לאילו יונים יש אותו מספר אלקטרונים בלתי מזווגים:

- א. ל-  $Z^{+2}$  ו-  $A^{+5}$ .
- ב. ל-  $X^{+4}$  ו-  $Y^+$ .
- ג. ל-  $A^{+5}$  ו-  $Y^+$ .
- ד. ל-  $Z^{+2}$  ו-  $X^{+4}$ .

11) נתונות היערכויות האלקטרוניות עבור מס' חלקיקים. קבעו אילו מהם נמצאים במצב מעורר, ורשמו עבורם את ההערכות האלקטרונית שמתאימה למצב היסוד.

- א.  $1s^2 2s^1 2p^3$
- ב.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$
- ג.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 3d^1$
- ד.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^3$

12) רשמו את הערכות האלקטרוניים עבור:

- א.  $Ge^{2+}$
- ב.  $Mn^+$
- ג.  $Ba^{2+}$
- ד.  $Au^+$

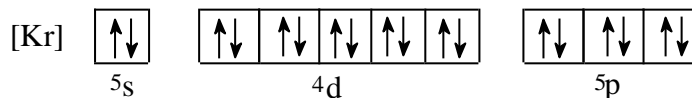
13) אילו מהקונפיגורציות הבאות לא יכולות להתקיים על פי חוק פאולי?

- א.  $1s^2 2s^3 2p^3$   
 ב.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$   
 ג.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^6$   
 ד.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$   
 ה.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 4s^2 3d^{14}$

14) איזה היגד נכון, לאלקטרון שיש לו את המספרים הקוונטיים  $l = 2, m_l = 0$ :

- א. האלקטרון חייב להימצא באורביטל  $3d$ .  
 ב. האלקטרון יכול להימצא באורביטל  $3p$ .  
 ג. האלקטרון יכול להימצא באחד מחמישה אורביטלי  $d$  (בעלי אנרגיה שווה) ה"פזורים" במרחב שמסביב לאטום.  
 ד. האלקטרון יכול להיות שייך לאטום סידן,  $Ca$ .

15) ליסוד מסוים  $X$  יש את המערך האלקטרוני הבא:



מה ניתן ללמוד מכך על היסוד  $X$ ?

- א. ל- $X$  יש אורביטלי  $d$  ו- $f$  ריקים.  
 ב. ביכולתו של  $X$  ליצור תרכובות יוניות עם מתכות.  
 ג.  $X$  שייך לגוש  $d$ , מכיוון שאורביטל  $d$  מאוכלס באלקטרונים.  
 ד. הרמה הרביעית של  $X$  **מלאה**.  
 ה. ל- $X$  מערך אלקטרוני דומה למערך האלקטרוני של  $Kr$ , ולכן שניהם שייכים לאותה "משפחה".

16) איזה מהמשפטים הבאים אינו נכון:

- א. מספר ערכי  $l$  האפשריים עבור  $n=3$  שווה ל-3.  
 ב. מספר האורביטלים בעלי המספרים הקוואנטים  $l=1, n=3$ , הוא 3.  
 ג. מספר האלקטרונים המקסימלי הניתנים לאכלוס באורביטלים המאופיינים במספרים הקוואנטים  $l=1, n=2$ , שווה ל-3.  
 ד. מספר ערכי  $m_l$  עבור  $l=1$ , שווה ל-3.

## תשובות סופיות

- (1) א
- (2) א.  $m_s = \pm \frac{1}{2}; n \geq 3$     ב.  $\ell = 1$     ג.  $m_\ell = -1, 0, 1; m_s = \pm \frac{1}{2}$
- (3) א. 6    ב. 2    ג. 8    ד. 1
- (4) ג
- (5) א.  $[\text{Ar}]3d^7 4s^2$     ב.  $[\text{Kr}]4d^7 5s^2$     ג.  $[\text{Kr}]4d^{10} 5s^2 5p^2$     ד.  $[\text{Xe}]4f^{14} 5d^{10} 6s^2$
- (6) ד
- (7)  $\text{Ga}^+$  : אין אלקטרונים בלתי מזווגים ;  $\text{Cu}^{2+}$  : אלקטרון אחד בלתי מזווג ;  
 $\text{Pb}^{2+}$  : אין אלקטרונים בלתי מזווגים ;  $\text{Se}^{2-}$  : אין אלקטרונים בלתי מזווגים.
- (8) א-ג. מצב מעורר.    ד. מצב היסוד.
- (9) ד ; יסוד Ge.
- (10) ב
- (11) א, ג, ד.
- (12) א.  $[\text{Ar}]4s^2 3d^{10}$     ב.  $[\text{Ar}]4s^1 3d^5$     ג.  $[\text{Kr}]5s^2 4d^{10} 5p^6$     ד.  $[\text{Xe}]5d^{10}$
- (13) א, ג, ה.
- (14) ג
- (15) א, ג.
- (16) ג

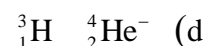
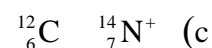
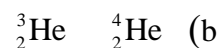
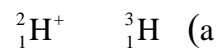
## המודל הגרעיני של האטום

### שאלות

1) ליון  ${}_{52}^{127}\text{Te}^{2-}$  :

- א. מספר מסה 50.  
 ב. 127 פרוטונים בגרעין.  
 ג. 127 חלקיקים בגרעין.  
 ד. 50 פרוטונים.

2) מי מהזוגות הבאים מהווים איזוטופים?



- א. b בלבד.  
 ב. a ו-d.  
 ג. a ו-c.  
 ד. a ו-b.

3) בחר את הסעיף שבו מופיעים צורונים בעלי אותו מספר האלקטרונים כמו של

אטום קריפטון  ${}_{36}\text{Kr}$  :

- א.  ${}_{19}\text{K}$ ,  ${}_{20}\text{Ca}$ ,  ${}_{35}\text{Br}^-$   
 ב.  ${}_{34}\text{Se}^{2-}$ ,  ${}_{20}\text{Ca}^{2+}$ ,  ${}_{35}\text{Br}^-$   
 ג.  ${}_{37}\text{Rb}^+$ ,  ${}_{34}\text{Se}^{2-}$ ,  ${}_{38}\text{Sr}^{2+}$   
 ד.  ${}_{38}\text{Sr}^{3+}$ ,  ${}_{37}\text{Rb}^{2+}$ ,  ${}_{35}\text{Br}^-$

4) מהי השורה הנכונה מבין הבאות?

מספר אלקטרונים	מספר נייטרונים	מספר פרוטונים	סמל	
34	45	34	${}_{34}\text{Se}$	א.
38	50	40	${}_{38}^{88}\text{Sr}^{2+}$	ב.
18	16	15	${}_{18}\text{Ar}$	ג.
86	210	85	${}_{85}^{210}\text{At}^-$	ד.

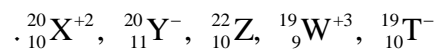
5) לאטום מיונן של יסוד מסוים,  $X^{2+}$ , יש 24 אלקטרונים ו-30 נויטרונים. איזו טענה נכונה:

- א. מספרו האטומי 24 ומספר המסה 54.
- ב. מספרו האטומי 54 ומספר המסה 24.
- ג. מספרו האטומי 56 ומספר המסה 26.
- ד. מספרו האטומי 26 ומספר המסה 56.

6) להלן שלושה חלקיקים:  ${}_{12}^{24}Z^+$ ,  ${}_{11}^{24}Y^+$ ,  ${}_{11}^{23}X^+$ . אילו טענות נכונות:

- א.  $Z^+$  ו- $Y^+$  הם איזוטופים של אותו יסוד.
- ב. ל- $Z^+$  ו- $Y^+$  אותו מספר אלקטרונים.
- ג. ל- $Z^+$  ו- $Y^+$  אותו מספר נייטרונים.
- ד. ל- $Z^+$  ו- $X^+$  אותו מספר נייטרונים.
- ה.  $Y^+$  ו- $X^+$  הם איזוטופים של אותו יסוד.

7) נתונים חמישה צורנים שסומנו באופן שרירותי באותיות הבאות:



- א. אילו מבין הצורנים הנתונים הם איזוטופים?
- ב. לאיזה צורן מספר האלקטרונים הוא הגדול ביותר?
- ג. לאיזה צורן מספר הנייטרונים הוא הגדול ביותר?

8) בטבלה הבאה נתונים חמישה חלקיקים של יסודות:

מספר אלקטרונים	מספר נייטרונים	מספר פרוטונים	חלקיק
10	12	10	A
10	12	12	B
16	16	16	C
18	18	17	D
18	18	16	E

- א. מהו המטען החשמלי של כל חלקיק?
- ב. האם ישנם איזוטופים בטבלה?

- 9) לפחמן (C) ישנם שלושה איזוטופים יחסית יציבים. מהי הקביעה הלא נכונה:
- כל האיזוטופים של פחמן בעלי מטען גרעיני שווה.
  - באיזוטופים של פחמן מספר האלקטרונים יכול להיות שונה ממספר הפרוטונים.
  - לכל האיזוטופים של פחמן אותו מספר מסה.
  - לכל האיזוטופים של פחמן אותו מספר אטומי.

10) בטבלה הבאה נתון ההרכב הגרעיני של החלקיקים הבאים:

החלקיק	$A^{-2}$	$B^{-}$	C	$D^{+}$	E
מספר פרוטונים	13	12	10	13	11
מספר נייטרונים	11	12	11	12	14

התייחסו לכל אחד מהמשפטים הבאים וציינו האם הוא נכון או לא. נמקו.

- ל-E ו- $A^{-2}$  אותו מספר האלקטרונים.
- ל- $B^{-}$  ו- $D^{+}$  אותו מספר האלקטרונים.
- ל-E מספר המסה הגדול ביותר.
- ד.  $A^{-2}$  ו-C הם איזוטופים.
- ה.  $A^{-2}$  ו- $D^{+}$  הם איזוטופים.

11) נתונים החלקיקים הבאים:

החלקיק	מספר האלקטרונים	מספר המסה
$A^{-2}$	9	19
$B^{+}$	6	16
$C^{3+}$	9	22
$D^{3+}$	10	22

ציינו את ההיגד(ים) הנכון(ים):

- $A^{-2}$  ו- $C^{3+}$  הם איזוטופים.
- מטען הגרעין של  $C^{3+}$  זהה לזה של  $D^{3+}$ .
- $C^{3+}$  ו- $D^{3+}$  הם איזוטופים.
- $A^{-2}$  ו- $B^{+}$  הם איזוטופים.

## תשובות סופיות

- (1) ג
- (2) ד
- (3) ג
- (4) א
- (5) ד
- (6) ד, ה.
- (7) א.  $T^-$ , Z,  $X^{+2}$     ב.  $Y^-$     ג. Z
- (8) א.  $A:0$ ,  $B:+2$ ,  $C:0$ ,  $D:-1$ ,  $E:-2$     ב. כן, C ו-E.    ג. A
- (9) ג
- (10) ה
- (11) ד

## ספקטרום אטומי בחלקיקים חד-אלקטרוניים

### שאלות

- 1) חשבו את האנרגיה הדרושה לעירור האלקטרון באטום מימן מרמת היסוד לרמת האנרגיה  $n = 8$ .
- 2) מהו אורך הגל של הפוטון, שייפלט כשאלקטרון יורד מרמה  $n = 4$  לרמת היסוד ביון גזי  $C^{+5}$ ?
- 3) חשבו את אנרגיית היינון (ביחידות J/mol) ממצב היסוד, עבור היונים  $Li^{2+}$  ו-  $He^+$ .
- 4) ענו על הסעיפים הבאים:
  - א. ביון  $He^+$  מעורר האלקטרון יורד מרמת האנרגיה  $n = 6$  לרמת היסוד. חשבו את אורך הגל של הפוטון באנגסטרם.
  - ב. פוטון באורך גל של  $218.1 \text{ \AA}$  נקלט על ידי היון  $He^+$ . כתוצאה מכך  $He^+$  הופך ל-  $He^{2+}$ , והאלקטרון הנפלט ממשיך לנוע. מהי האנרגיה הקינטית של האלקטרון הנפלט?
- 5) סדרת הקווים הראשונה בתחום האינפרא-אדום, בספקטרום אטומי מימן, נקראת סדרת פֶּשֶׁן. אחד הקווים של סדרה זו מופיע באורך גל של  $1094 \text{ nm}$ . מאיזו רמת אנרגיה בוצע המעבר?  
\* סדרת פֶּשֶׁן (Paschen Series) מראה את המעברים לרמת האנרגיה השלישית מרמות גבוהות יותר.
- 6) ענו על הסעיפים הבאים:
  - א. מהם ערכי האנרגיה עבור ארבע רמות האנרגיה הראשונות בחלקיק  $Li^{+2}$ ?
  - ב. מצאו את אורך הגל המתאים לעירור של יוני  $Li^{+2}$ , מרמת היסוד לרמה  $n = 4$ .
  - ג. יוני  $Li^{+2}$ , המעוררים ל-  $n = 4$ , דועכים לרמות האנרגיה נמוכות יותר, תוך פליטת פוטונים.
    1. כמה קווים ספקטראליים מתקבלים בדעיכה?
    2. איזה קו ספקטראלי, מאלו שנמצאו ב-1, בעל אורך הגל הקצר ביותר? האם העין תוכל להבחין באור שנפלט, אם נתון שאורכי גל הנמצאים בתחום של האור הנראה הם בטווח של  $300\text{nm} - 700\text{nm}$ .

- (7) אטום מימן ברמת היסוד בולע פוטון בעל אורך הגל של  $97.2 \text{ nm}$ , ואחר כך פולט פוטון בעל אורך הגל  $486 \text{ nm}$ .  
מה מספר רמת האנרגיה הסופית בה נמצא האלקטרון?
- (8) חלקיק דמוי מימן במצב היסוד בולע פוטונים באורכי-גל (nm): 4.8, 2.54, 1.8.  
נתון שרק פוטון אחד מבין פוטונים אלה גרם לעירורו, ואילו שאר הפוטונים גרמו לפליטת האלקטרון מהיון הזה. אחד מן הפוטונים שגרם לפליטת האלקטרון הקנה לו מהירות מסוימת, ואילו הפוטון השני הביא לעקירת האלקטרון בלבד.  
א. איזה פוטון גרם לעירור האלקטרון? נמקו.  
ב. 1. איזה פוטון גרם לעקירת האלקטרון? נמקו.  
2. מהו מטען היון שהתקבל, כתוצאה מעקירת האלקטרון?  
ג. חשבו את מהירות תנועת האלקטרון עקב בליעת הפוטון המתאים.
- (9) נתון יון דמוי מימן שהאלקטרון שלו מצוי ברמה מעוררת  $n$ .  
אנרגיית היינון של היון מן הרמה המעוררת היא  $7.65 \text{ eV}$ .  
הקרנה באור עם תדירות של  $6.65 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$  גורמת למעבר לרמה המעוררת  $n+1$ .  
חשבו את הרמה  $n$ . האם היון הוא  $\text{Li}^{2+}$  או  $\text{He}^+$ ?
- (10) פוטונים שנפלטו מאדי כספית הם בעלי אורך גל של  $3130 \text{ \AA}$ .  
הפוטונים פוגעים בשופרת המכילה גז של יוני  $\text{Li}_{(g)}^{+2}$  במצב היסוד.  
האם תיתכן פליטת האלקטרונים מיוני  $\text{Li}_{(g)}^{+2}$ ? במידה וכן, הסבירו.  
במידה ולא, חשבו באיזו רמה מעוררת חייבים יוני  $\text{Li}_{(g)}^{+2}$  להימצא,  
כדי לקבל את פליטת האלקטרונים מהם.

## תשובות סופיות

- (1) 13.388 eV
- (2) 2.7nm
- (3)  $\text{He}^+ : 523.98 \cdot 10^4 \text{J/mol}$ ;  $\text{Li}^{2+} : 1178.96 \cdot 10^4 \text{J/mol}$
- (4) א.  $234 \text{ A}^0$  ב.  $4.02 \cdot 10^{-19} \text{ J}$
- (5)  $n = 6$
- (6) א.  $-7.65, -122.4, -30.6, -13.6 \text{ eV}$  ב. 10.81nm ג. שישה קווים.  
2. אינו נראה לעין.
- (7)  $n = 2$
- (8) א. 4.8nm ב. 2.54nm ג.  $8.405 \cdot 10^6 \text{ m/s}$  ד. +5
- (9)  $\text{Li}^{2+}, n = 4$
- (10) לא תיתכן פליטת אלקטרונים. רמת האנרגיה מספר 6.

## תכונות מחזוריות של אטומים

### שאלות

- 1) מה לא נכון לגבי אטומי כלור וזרחן?  
 א. רדיוס אטומי של כלור גדול מזה של זרחן.  
 ב. אנרגיית היינון הראשונה של זרחן נמוכה מזו של כלור.  
 ג. האטומים האלה שייכים לגוש p בטבלה המחזורית.  
 ד. אלקטרושליליות של אטומי כלור גבוהה מזו של אטומי זרחן.
- 2) מהי הקביעה הלא נכונה לגבי גודל הצורון:  
 א.  $R(S^{-2}) > R(Ar)$   
 ב.  $R(Si^{+4}) < R(Ar)$   
 ג.  $R(Se^{-2}) < R(S^{-2})$   
 ד.  $R(Se^{-2}) > R(Ar)$
- 3) אנרגיית היינון הראשונה של רובידיום (Rb) שווה ל- $403 \text{ kJ/mol}$ , ושל סידן (Ca)  $590 \text{ kJ/mol}$ . לכן, אנרגיית היינון הראשונה של אשלגן (K) תהיה:  
 א. גבוהה מ- $590 \text{ kJ/mol}$ .  
 ב. נמוכה מ- $403 \text{ kJ/mol}$ .  
 ג. גבוהה מ- $403 \text{ kJ/mol}$ , אך נמוכה מ- $590 \text{ kJ/mol}$ .  
 ד. לא ניתן לקבוע לפי נתוני השאלה.
- 4) הסיבות להבדל בין אנרגיית היינון של  $Al^+$  לאנרגיית היינון של  $Mg^+$ , היא:  
 א. מספר הנייטרונים בגרעין של  $Al^+$  גדול יותר ממספר הנייטרונים בגרעין של  $Mg^+$ .  
 ב. מטען הגרעין של  $Al^+$  גדול ממטען הגרעין של  $Mg^+$ .  
 ג. יון  $Mg^+$  מכיל אלקטרון s אחד, בעוד ש- $Al^+$  מכיל שני אלקטרונים s.  
 ד. מספר האלקטרונים שמכיל  $Al^+$  גדול ממספר האלקטרונים שמכיל  $Mg^+$ .

- 5) איזו קביעה מבין הבאות מדגישה ביותר את יציבות אלקטרוני ה-p :
- א. הזיקה האלקטרונית של אטומי פלואור (F) גבוהה מזו של אטומי חמצן (O).
- ב. אנרגיית היינון הראשונה של חנקן (N) גבוהה מזו של אטומי זרחן (P).
- ג. אנרגיית היינון השנייה של חמצן (O) גבוהה מזו של אטומי פלואור (F).
- ד. הזיקה האלקטרונית של אטומי בריליום (Be) גבוהה מזו של אטומי בור (B).

- 6) סדרו את החלקיקים הבאים לפי סדר עולה של נפחם, ונמקו :

א. S, P, O, Se, As

ב.  $N^{-3}$ ,  $F^{-}$ ,  $O^{-2}$ , Ne

ג.  $K^{+}$ ,  $S^{-2}$ ,  $Cl^{-}$ ,  $P^{-3}$

- 7) נתונים ארבעה יסודות מהשורה השלישית במערכת המחזורית : A, B, C, D. בטבלה שלהלן רשומות אנרגיות היינון העוקבות של אטומים אלו :

A	B	C	D	יסודות
				אנרגיית היינון
578	496	789	738	$E_1$
1817	4563	1573	1451	$E_2$
2745	6913	3232	7733	$E_3$
11578	9594	4356	10541	$E_4$
14831	13352	16091	13629	$E_5$

- א. באיזה טור נמצא כל יסוד?
- ב. רשמו את המערך האלקטרוני עבור היסודות A, B, C, D.
- ג. הסבירו מדוע  $E_1(D) > E_1(B)$ ;  $E_1(D) > E_1(A)$ ;  $E_2(D) > E_1(D)$ ;  $E_2(B) > E_2(D)$ .



10) שישה יסודות בעלי מספרים אטומיים עוקבים, סומנו באופן שרירותי באותיות U, V, W, X, Y, Z. ליסוד U המספר האטומי הקטן ביותר, וליסוד Z הגדול ביותר. בטבלה להלן מובאים אנרגיות היינון הראשונות של היסודות X, W ו-Y:

יסוד	אנרגיית היינון הראשונה, בערכי $\frac{\text{kJ}}{\text{mole}}$
W	1251
X	1521
Y	419

- א. קבעו לאיזה טור במערכה המחזורית שייך כל אחד מהיסודות מ-U עד Z.
- ב. 1. האם אנרגיית היינון של Z תהיה גבוהה מזו של Y או נמוכה ממנה? נמקו.
2. האם אנרגיית היינון הראשונה של U תהיה גבוהה מזו של V או נמוכה ממנה? נמקו.
- ג. סדרו את היסודות U, V, W, X, Y, Z, לפי אנרגיית יינון שנייה.
- ד. סדרו את היסודות U, V, W, X, Y, Z, לפי נפח אטומי עולה.

## תשובות סופיות

- (1) א
- (2) ג
- (3) ג
- (4) א, ב, ג.
- (5) ג
- (6) א.  $Ne < F^- < O^{2-} < N^{3-}$  .ב.  $O < S < P < Se < As$  .ג.  $K^+ < Cl^- < S^{2-} < P^{3-}$
- (7) א. A – טור 3 ; B – טור 1 ; C – טור 4 ; D – טור 2.  
 ב.  $A: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ ,  $B: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$   
 $C: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ ,  $D: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- (8) א.1.  $L^{2+}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^2$ ,  $X: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$ .  
 א.2.  $s - 4$ ;  $p - 8$ ;  $d - 5$ .  
 ב.1.  $X^{5+}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$ ,  $X^{3+}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$   
 $X^{3-}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$   
 א.2.  $X^{5+} < X^{3+} < X^{3-}$
- (9) א. X – Mg; Y – P; Z – Ba; M – C; L – N; W – O; R – S  
 ב.  $Ba < Mg < P < S < C < N < O$  .ג.1. S .2. C
- (10) א. U – טור 5 ; V – טור 6 ; W – טור 7 ; X – טור 8 ; Y – טור 1 ; Z – טור 2.  
 ב.1. Z גבוהה.  
 ג.  $Z < U < W < V < X < Y$   
 ד.  $X < W < V < U < Z < Y$

# כימיה כללית

## פרק 2 - קשרים כימיים וסוגי החומרים

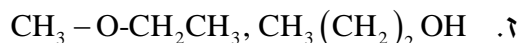
### תוכן העניינים

1. כללי	(ללא ספר)
2. סוגי קישור בין חלקיקי חומר תיאוריות 6-8	18
3. קשר קוולנטי תיאוריות 2-5	22
4. קשרים יוניים	25

## 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 HF גבוהה מזו של 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:

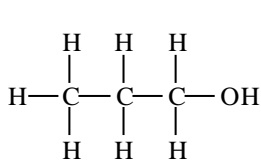
- א. כאשר מכניסים די מתיל אתר,  $\text{O}(\text{CH}_3)_2$ , לתוך מים.  
 ב. כאשר מכניסים טרי מתיל אמין,  $\text{N}(\text{CH}_3)_3$ , לתוך אתנול,  $\text{CH}_3\text{OH}$ .  
 ג. כאשר מכניסים טרי מתיל אמין,  $\text{N}(\text{CH}_3)_3$ , לתוך די מתיל אתר,  $\text{O}(\text{CH}_3)_2$ .  
 ד. כאשר מכניסים טרי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

7) איזו קביעה מהבאות אינה נכונה:

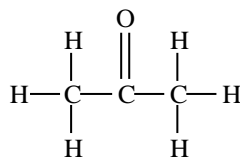
- א. נקודת היתוך של Na גבוהה מזו של Mg.  
 ב. נקודת היתוך של MgS גבוהה מזו של  $\text{SO}_2$ .  
 ג. נקודת הרתיחה של  $\text{SO}_3$  גבוהה מזו של  $\text{O}_3$ .  
 ד. נקודת הרתיחה של  $\text{SO}_3$  נמוכה מזו של  $\text{H}_2\text{SO}_3$ .

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

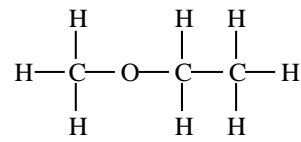
אילו היגדים נכונים עבור חומרים אלה?



A



B



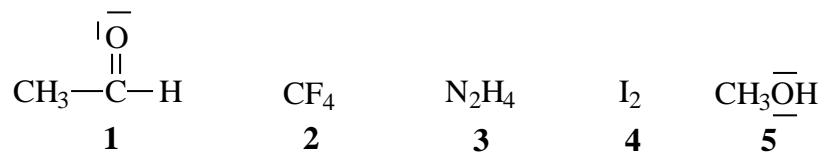
C

- 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 בין לבין עצמן.

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

	Cl <sub>2</sub>	CINO	N <sub>2</sub>	CCl <sub>4</sub>	
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-CHCl <sub>3</sub>	מסיסות ב-CS <sub>2</sub>	מסיסות במים	החומר
+	-	-	-	+	A
+	+	-	-	+	B
-	-	מוגבלת	+	-	C
-	-	-	-	+	D
-	-	+	מוגבלת	מוגבלת	E
+	-	-	-	-	F
+	+	-	-	-	G

- א. זהו את החומרים מתוך הרשימה הבאה:  
 HCN, C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, AgCl, Cu, N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, SiO<sub>2</sub>, NaCl, K
- ב. סדרו את החומרים המולקולריים לפי נקודת הרתיחה עולה. נמקו.
- ג. הסבירו את העובדות הבאות:
1. Tb(NH<sub>3</sub>) < Tb(N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>) < Tb(P<sub>4</sub>) (כאשר Tb היא טמפרטורת הרתיחה).
2. G מוליך זרם חשמלי במצב מוצק ונוזל ו-A מוליך במצב נוזל בלבד.

## תשובות סופיות

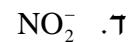
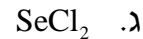
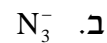
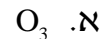
- (1) א.  $\text{NH}_3$     ב.  $\text{KCl}$     ג.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$     ד.  $\text{CHCl}_3$
- ה.  $\text{SiO}_2$     ו.  $\text{I}_2$     ז.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{OH}$
- (2) א. קשרי מימן.    ב. כוחות לונדון.  
ג. כוחות דיפול-דיפול.    ד. קשרי מימן.
- (3) ג, ה.
- (4) א. חוזק 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.

## 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:
- $$\underbrace{\text{H}_2\text{C}-\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{O}}:}_{\text{A}} \longleftrightarrow \underbrace{\text{H}_2\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{O}}:}_{\text{B}} \longleftrightarrow \underbrace{\text{H}_2\text{C}=\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{O}}:}_{\text{C}} \longleftrightarrow \underbrace{\text{H}_2\ddot{\text{C}}-\ddot{\text{S}}=\ddot{\text{O}}}_{\text{D}} \longleftrightarrow \underbrace{\text{H}_2\text{C}=\ddot{\text{S}}=\ddot{\text{O}}}_{\text{E}}$$
- 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 להכינם 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;  
 $NOCl: SP^2$ , זוויתי, קוטבי;  $SnH_4: SP^3$ , טטרהדר, לא קוטבי;  
 $PCl_3: SP^3$ , פירמידה משולשת, קוטבי;  $I_3^-: SP^3d$ , קווי, לא קוטבי;  
 $ICl_5: SP^3d^2$ , פירמידה מרובעת, קוטבי.
- (4)  $SP^3d: SCl_5^+$ , דו-פירמידה משולשת;  $PSCl_3: SP^3$ , 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.  $CF^+$  – דיאמגנטי;  $CF^-$  ו-  $CF$  – פאראמגנטיים.
- (9) א.  $He_2 < He_2^+ < H_2$  ב.  $He_2$  קיים רק במצב מעורר.
- (10)  $C_2$

## 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:

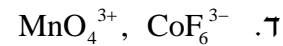
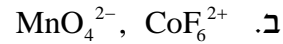
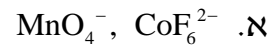
א.  $MgO > KCl > RbBr > RbI$

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.  $Ca_3(PO_4)_2$

# כימיה כללית

פרק 3 - תרמודינמיקה

תוכן העניינים

1. תרמודינמיקה ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

## פרק 4 - חישובים סטוכיומטריים

### תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)
2. חישובים סטוכיומטריים בתמיסות ..... (ללא ספר)
3. חישובים סטוכיומטריים לפי משוואה כימית ..... (ללא ספר)
4. מעברים בין שיטות שונות של הבעת כמות החומר ..... (ללא ספר)
5. קביעת נוסחה אמפירית ומולקולרית של החומר ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 5 - תכונות הגזים

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)
2. חוקי הגזים וחישובים סטוכיומטריים ..... (ללא ספר)
3. תנועת המולוקולות ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 6 - תרמוכימיה

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)
2. קביעת שינוי אנתלפיית התהליך בעזרת השינויים בסביבה ..... (ללא ספר)
3. קביעת שינוי אנתלפיית התהליך בעזרת חוק הס ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 7 - חומצות ובסיסים

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 8 - חימצון-חיזור

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 9 - שיווי משקל כימי

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 10 - מבוא ומושגי יסוד

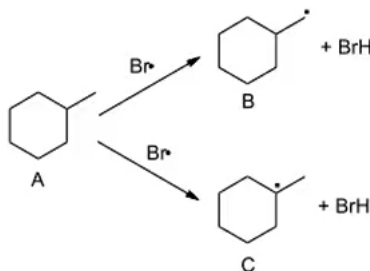
תוכן העניינים

1. כללי ..... 29

## מבוא ומושגי יסוד:

### שאלות:

- (1) צייר עבור המולקולות הבאות את סוג ההכלאה של כל אטום פחמן. האם למולקולות מומנט דיפול?  
 $\text{HCCCCCH}$ ,  $\text{H}_2\text{CC}(\text{CH}_3)\text{CCH}$
- (2) צייר עבור המולקולות הבאות את סוג ההכלאה של כל אטום פחמן. האם למולקולות מומנט דיפול?  
 $\text{FCHCHF}$
- (3) תגובה של חומר A עם  $\text{Br}\cdot$  (רדיקאל) נותנת את התוצרים B ו-C. נתון כי תוצר B הוא תוצר קינטי ותוצר C הוא תוצר תרמודינמי. צייר/י באופן סכמתי דיאגרמת ריאקציה.



# כימיה כללית

פרק 11 - אלקאנים

תוכן העניינים

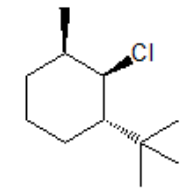
1. כללי ..... 30

## אלקאנים:

### שאלות:

- 1) ציירו את השלכת ניומן לקשר C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub> של methylcyclohexane.  
 א. כאשר המתיל בעמדה אקוואטוראלית.  
 ב. כאשר המתיל בעמדה אקסיאלית.  
 ג. מהי האינטראקציה בין המתיל ל-C<sub>3</sub> בסעיפים א' ו-ב'.  
 ד. איזו קונפורמציה יציבה יותר לדעתך? נמק.

- 2) העבירו לקונפורמצית כיסא את תרכובת הציקלוהקסאן הבאה:



- 3) תנו שם לפי IUPAC לתרכובות הבאות (כולל ציס/טרנס):



# כימיה כללית

פרק 12 - תגובות של אלקאנים

תוכן העניינים

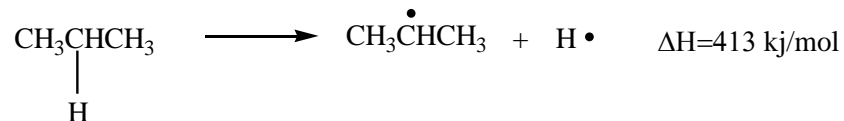
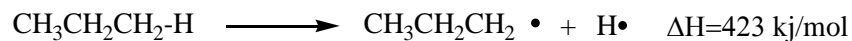
1. כללי ..... 31

## תגובות של אלקאנים:

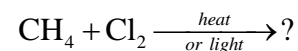
### שאלות:

(1) חום השריפה של פנטאן הוא 782 kcal/mole - בעוד זה של 2,2 - דימתילפרופאן הוא 777 kcal/mole - מי מהחומרים יציב יותר?

(2) נתונות אנתלפיות עבור תגובות דיסוציאציה הומוליטית של קשר C-H. הסבירו ממה נובעים ההבדלים באנתלפיות תגובה.



(3) כלורינציה של מתאן מתרחשת בטמפרטורת החדר בנוכחות אור או בחושך בחימום.



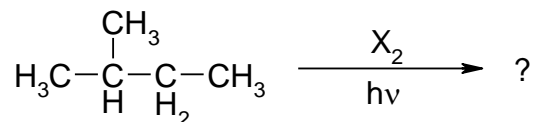
א. ציינו את שלבי תגובה רדיקלית (initiation, propagation, termination) המובילים לתוצרי מונוכלורינציה בלבד.

ציירי את המנגנון (מעברי אלקטרונים, מבני לואיס רלוונטיים)

ב. בתגובה זו מתקבלות עקבות של כלורואתאן ( $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ).

הראה/י את שלבי הראקציה המובילים לחומר זה.

(4) עבור מונוהלוגנציה של 2 - מתילבוטאן, פרט מהם התוצרים האפשריים ובאלה יחסים יתקבלו עבור כלורינציה וברומינציה.



# כימיה כללית

פרק 13 - התמרה נוקלאופילית

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 14 - אלימינציה

תוכן העניינים

1. כללי ..... 32

## אלימינציה:

### שאלות:

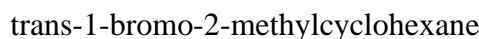
1) אילו תוצרים צפויים להתקבל בדהידרוהלוגנציה (E2) של:

- א. 1-bromohexane
- ב. 2-bromohexane
- ג. 3-bromo-2-methylpentane

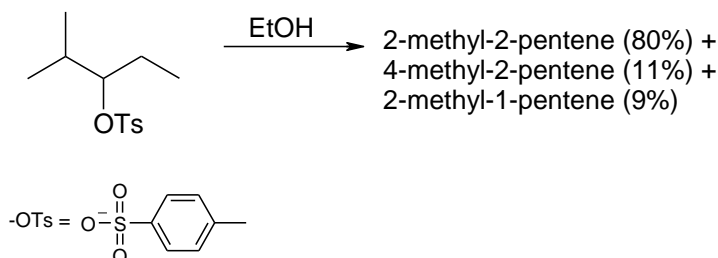
2) סדרי את החומרים לפי האקטיביות בדהידרוהלוגנציה ע"י בסיס חזק:

- א. 1-bromo-3-methylbutane
- ב. 2-bromo-2-methylbutane
- ג. 3-bromo-2-methylbutane

3) מהו התוצר העיקרי המתקבל בדהידרוהלוגנציה של:



4) תאר את השלבים בסינטזה הבאה:



5) הסברי את השוני באחוזי האלקנים המתקבלים עבור זוג החומרים נתון

בתמיסת האתנול ( $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}/\text{H}_2\text{O}$ ) ב- $80^\circ\text{C}$ .

- Isopropylbromide- 5%
- Sec-butylbromide- 9%

6) כאשר cis-1-t-butyl-4-chlorocyclohexane באתנול מחומם עד לרתיחה למשך מספר שעות מתקבל תוצר עיקרי trans-t-butyl-4-ethoxycyclohexane, אולם כאשר מוסף לתמיסה אשלגן טרטבוטוקסיד ( $\text{t-buO}^-\text{K}^+$ ) בריכוז 2M, התוצר העיקרי הינו האלקן 4-t-butylcyclohexene. רשום/י מנגנון מלא לכל אחת מן התגובות והסבר את התוצאות.

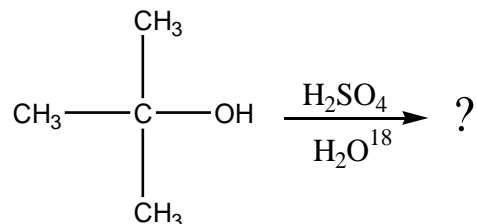
7) רשום מי מההלים הבאים יעבר דה-הידרציה מהירה יותר :

א.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$  or  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHOHCH}_3$

ב.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$  or  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCHOHCH}_3$

ג.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$  or  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$

8) כהל שלישוני חומס עם חומצה בנוכחות מים מסומנים איזוטופית :



בדגימות שנלקחו לפני תום התגובה נמצא אותו כהל שלישוני מסומן בחמצן איזוטופי. מדידות קינטיות הראו שהיווצרות הכוהל המסומן היתה פי 30 מהירה יותר מאשר היווצרות התוצר הסופי, האלקן.

א. הצע דרך לקבלת כהל מסומן.

ב. הסבר תוצאות של מדידות קינטיות תוך שימוש במשוואות מתאימות ודיון בגודל יחסי (איכותי) של קבועי קצב האחראים לתוצאות אלה.

# כימיה כללית

פרק 15 - אלקנים, תכונות ותגובות

תוכן העניינים

1. כללי ..... 34

## אלקנים, תכונות ותגובות:

### שאלות:

1) ערכי חום השריפה של איזומרים של  $C_4H_8$  (לא ציקליים) ניתנים להלן:

א.  $\Delta H_1 = 2717 \text{ kJoule}$

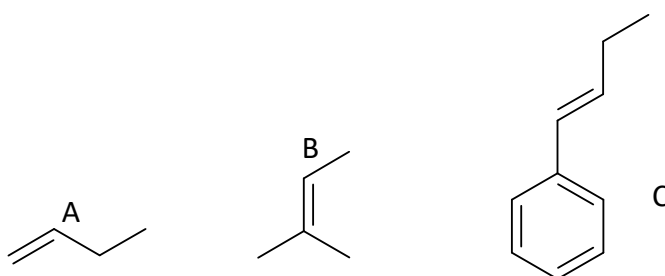
ב.  $\Delta H_2 = 2710 \text{ kJoule}$

ג.  $\Delta H_3 = 2707 \text{ kJoule}$

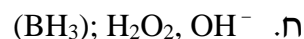
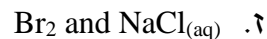
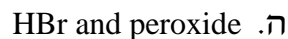
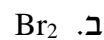
ד.  $\Delta H_4 = 2700 \text{ kJoule}$

התאם בין האיזומר לחום השריפה. הסבר.

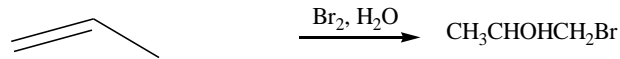
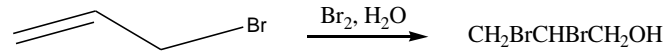
2) מה יהיה התוצר העיקרי בסיפוח HCl לחומרים הבאים?  
פרט את המנגנון.



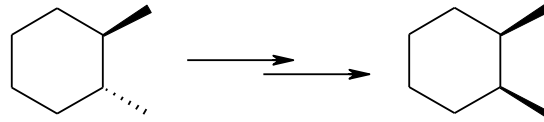
3) רשום שמות מבנים המתקבלים מתגובה של איזובוטילן (2-מתילפרופן) עם כל אחד מהראגנטים הבאים:



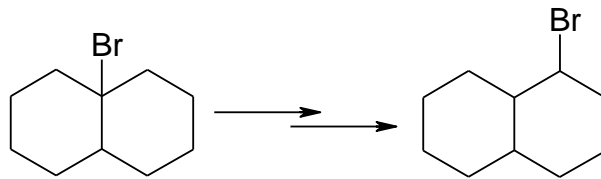
4) רשום מנגנון לקבלת התוצרים בתגובות הבאות והסבר את השוני במיקום קבוצת OH בתוצרים:



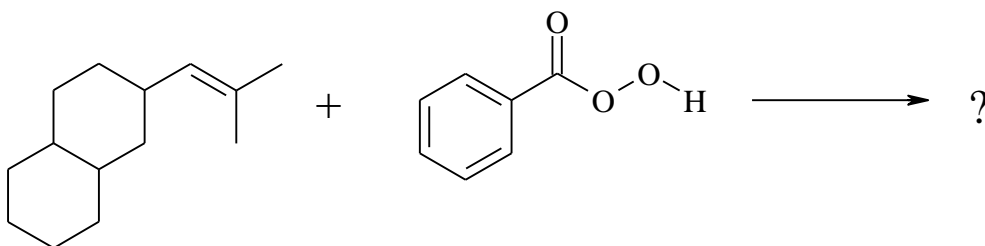
5) הכן (cis)-1,2-dimethylcyclohexane מ-(trans)-1,2-dimethylcyclohexane.



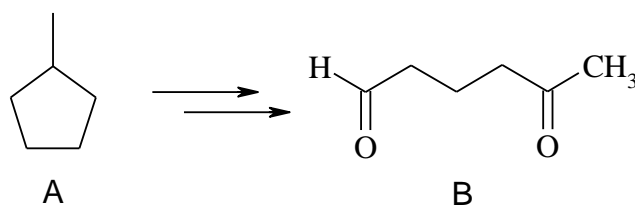
6) פרט שלבי הסינטזה הבאה:



7) אילו תוצרים מתקבלים בתגובה הבאה?



8) מצאו דרך להכנת B מ-A.



# כימיה כללית

פרק 16 - סטריאוכימיה

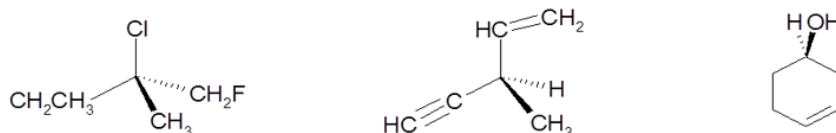
תוכן העניינים

1. כללי ..... 36

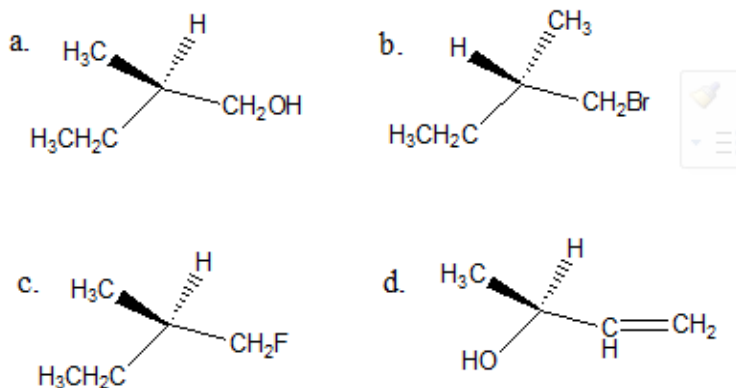
## סטריאוכימיה:

### שאלות:

1) קבעו את הקונפיגורציה האבסולוטית של המולקולות הבאות:



2) ציירו קונפיגורציית פישר עבור התרכובות הבאות, וקבעו את הקונפיגורציה האבסולוטית:



3) חשב/חשבי את  $[\alpha]_D$  עבור החומרים הבאים:

א. תמיסת 0.5M של 2-chloropentane בכלורופורם ( $\text{CHCl}_3$ ) בתא של 5cm

נותנת זווית סיבוב של  $\alpha = +3.64$ .

ב. תמיסה המכילה 1.92gr של 2-bromooctane ב-10ml אתר נותנת זווית

סיבוב  $\alpha = -3.6^\circ$  בתא באורך של 5cm.

4) התקבלה תערובת אננטיומרים בעלת  $[\alpha]_D = 310^\circ$  בטמפרטורה  $22^\circ\text{C}$ .

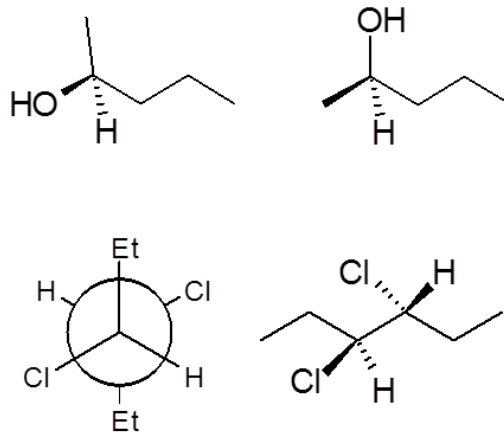
ידוע בספרות שאננטיומר אחד בעל קונפיגורציה R באותה טמפרטורה

נותן  $[\alpha]_D = 357^\circ$ . מהו הניקיון האופטי (%ee) ומהוא האחוז של כל אננטיומר

בתערובת?

- 5) R-Glycidol טהור אופטית בעל זווית סיבוב ספציפית  $[\alpha]_D = 12^\circ$  (ללא ממס).  
 א. מה תהיה זווית הסיבוב הנמדדת של דוגמא של החומר בה 75% הוא אננטיומר ה-R והשאר אננטיומר ה-S?  
 ב. מה תהיה זווית הסיבוב הנמדדת של דוגמא של החומר בה 75% הוא אננטיומר ה-S והשאר R-pinene  $([\alpha]_D = 50.7^\circ)$ ?

- 6) קבעו את הקונפיגורציה האבסולוטית עבור כל אחד מהמרכזים הכיראלים בחומרים הבאים וציין/צייני עבור כל זוג חומרים את היחס בינם (אננטיומרים, דיאסטרומרים וכו').



# כימיה כללית

פרק 17 - כהלים ואתרים, תיאולים וסולפידיים

תוכן העניינים

1. כללי ..... 38

## כהלים ואתרים, תיאולים וסולפידיים:

### שאלות:

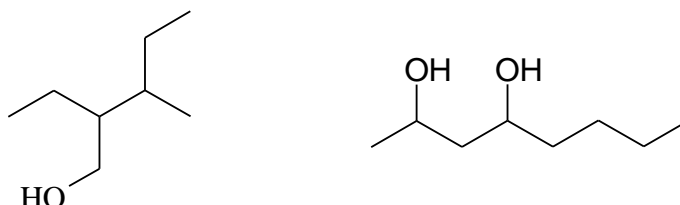
(1) ציירו את המבנים הבאים:

א. tert-butyl alcohol

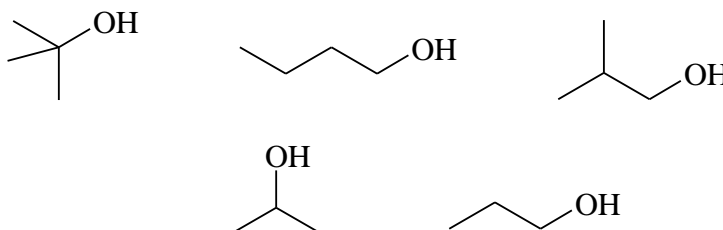
ב. 4-methyl-3-hexanol

ג. (1S, 3R)-3-methylcyclohexanol

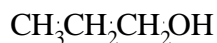
(2) תנו שמות לפי IUPAC לחומרים הבאים:



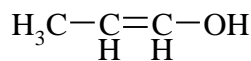
(3) סדר תרכובות לפי טמפרטורת רתיחה.



(4) איזו משתי התרכובות הבאות תהייה חומצית יותר? נמק את תשובתך ע"י שימוש בתיאוריית הרזוננס.

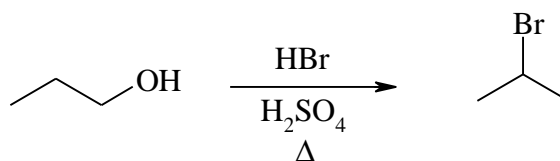


A

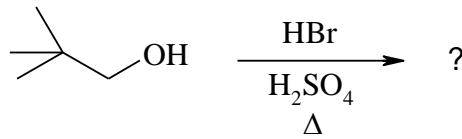


B

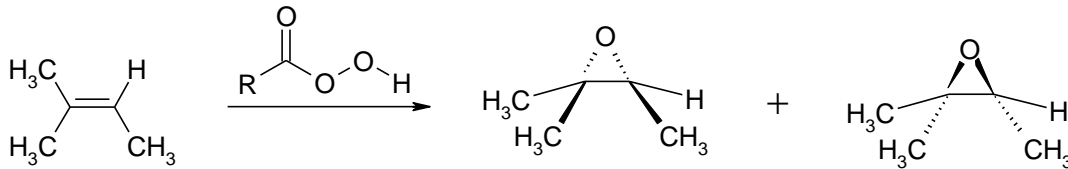
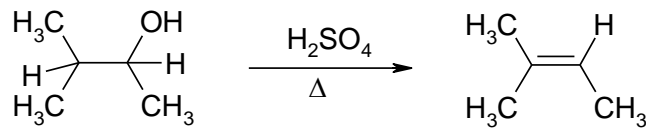
(5) מה המנגנון לריאקציה הבאה?



6) מה יהיה התוצר בתגובה הבאה? פרטו מנגנון.

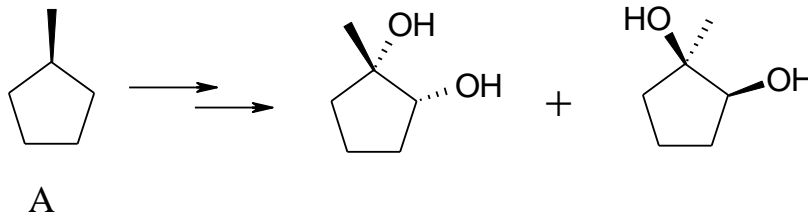


7) רשמו ליד כל אחת מהתגובות הבאות האם התרכובת עברה חימצון, חיזור אם בכלל. נמקו.

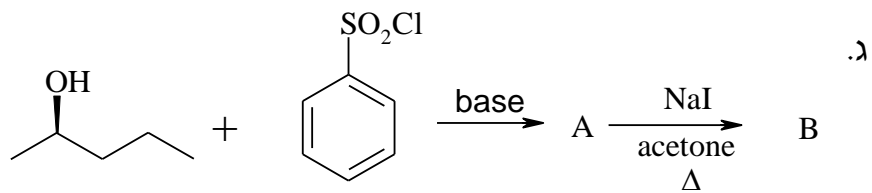
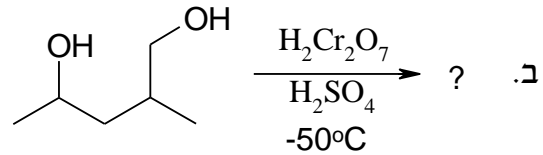
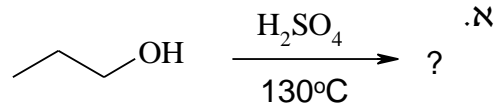


8) דיאול  $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_2$  הופך כתוצאה מתגובת אתריפיקציה אינטראמולקולרית לאתר טבעתי. מהם המבנה/ים של חומר המוצא אם ידוע:  
 א. בטבעת ישנם 5 אטומים.  
 ב. חומר המוצא והאתר הנוצר הם תרכובות כיראליות.  
 ג. חימצון הדיאול גורם להיווצרות די-קטון.

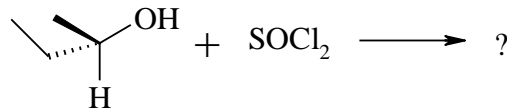
9) מהם השלבים לקבלת התוצרים הבאים ממגיב A?



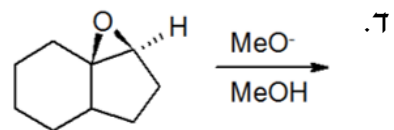
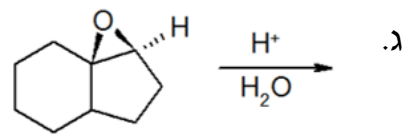
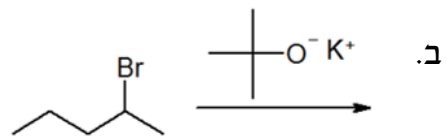
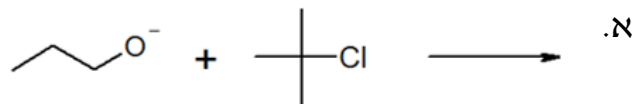
10) מה התוצרים של התגובות הבאות?



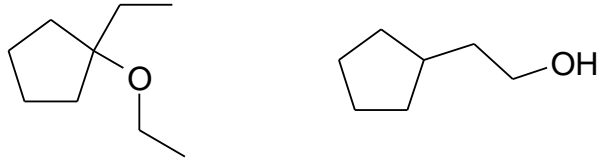
11) מה תוצר התגובה הבאה? ציין קונפיגורציה.



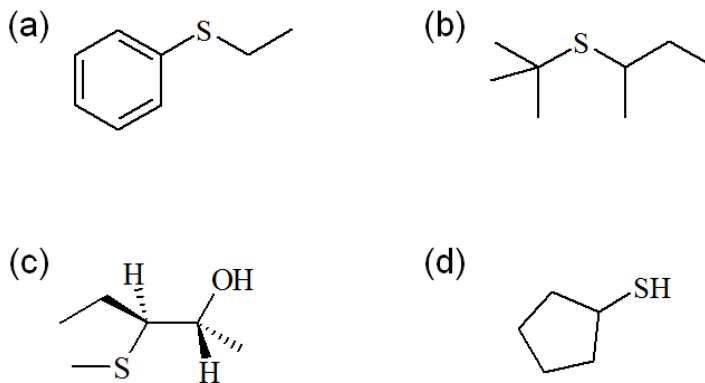
12) רשום את התוצר העיקרי שיתקבל בכל תגובה. פרט מנגנון:



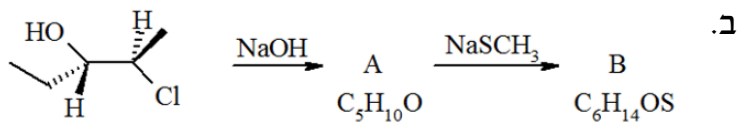
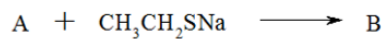
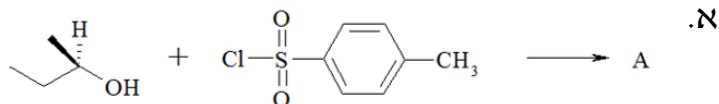
**13** הצע סינטזה להכנת החומרים הבאים. ניתן להשתמש בכל חומר אי אורגני וכל חומר אורגני המכיל לכל היותר 5 פחמנים.



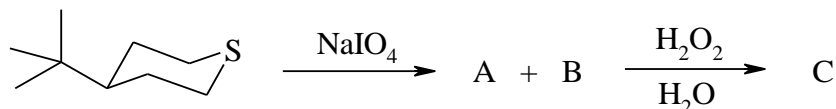
**14** הציעו דרך להכין את התיוולים והסולפידיים הבאים. (סולפידיים מתיוולים). באיזה מנגנון התמרה נוקלאופילית מתרחשת התגובה:



**15** השלם את הסכימות הבאות:



**16** חימצון 4-tert-butylthiane עם sodium periodate ( $\text{NaIO}_4$ ) נותן שני תוצרים שחימצונם הנוסף על  $\text{H}_2\text{O}_2$  נותן סולפון זהה. מהו מבנה תוצרי החימצון?



# כימיה כללית

פרק 18 - אלדהידים וקטונים

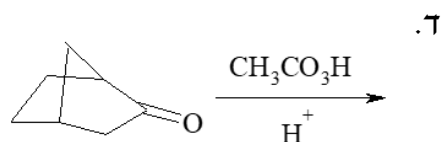
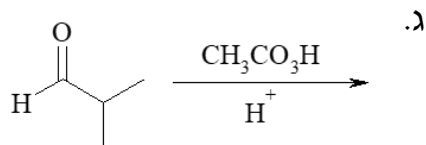
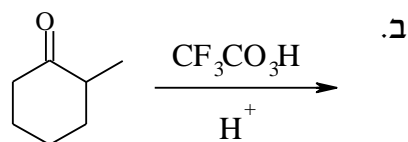
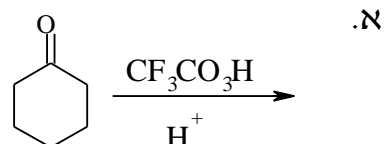
תוכן העניינים

42 ..... 1. כללי

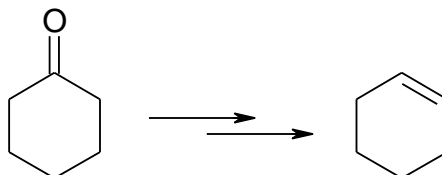
## אלדהידים וקטונים:

### שאלות:

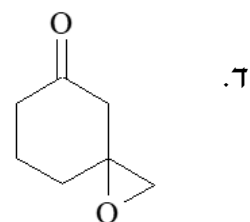
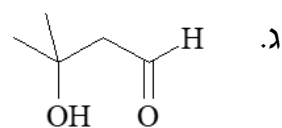
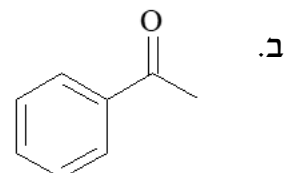
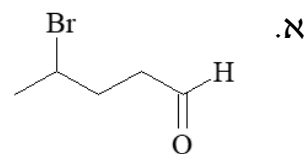
1) מה יהיו תוצרי התגובות הבאות:



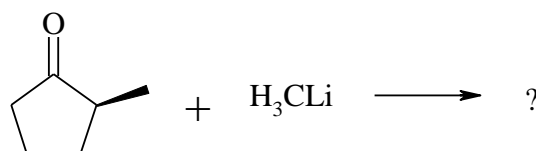
2) כיצד אפשר לקבל ציקלוקסון מציקלוקסאנון?



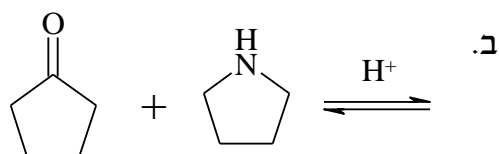
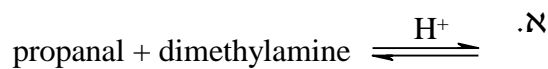
3) באלו שיטות תבחר לבצע דה-אוקסיגנציה של החומרים הבאים:



4) בתגובה הבאה, מהם התוצרים האפשריים, ומי מהם יתקבל בהעדפה?



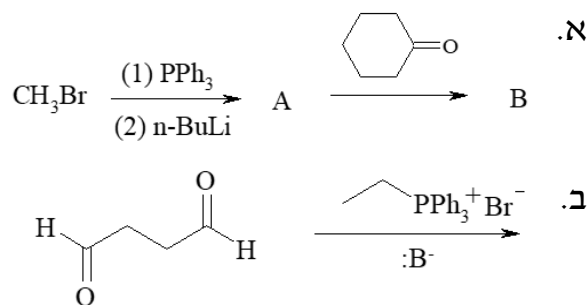
5) מה יהיו תוצרי התגובות הבאות:



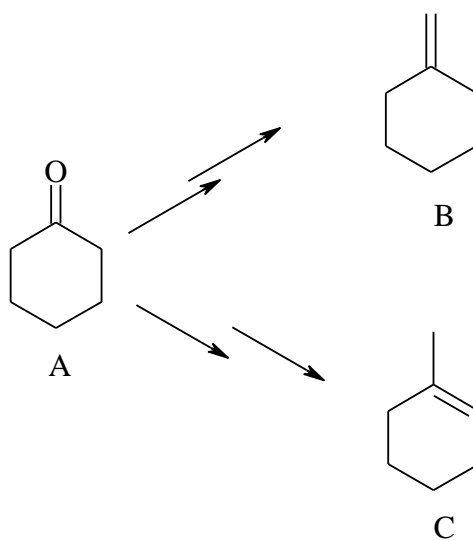
6) הצע מנגנון לתגובה הבאה :



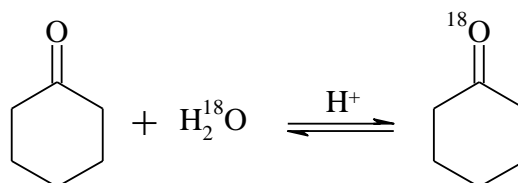
7) מה הם תוצרי הריאקציות הבאות?



8) פרט את השלבים לקבלת שני התוצרים השונים B ו-C מ-A.

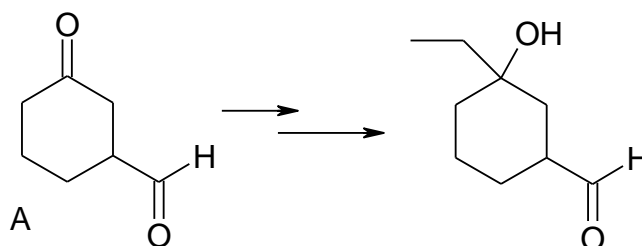


9) פרט את מנגנון התגובה הבאה :

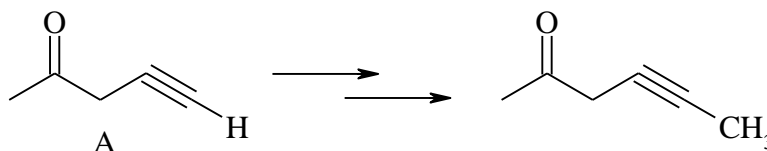


10)  $\gamma$ -הידרוקסי-בוטיראלדהיד (4-הידרוקסי-בוטאנאל) וצורתו הטבעתית נמצאים בשווי משקל. רשום את המבנה הטבעתי.

11) פרט את השלבים לקבלת התוצר הבא מחומר A.



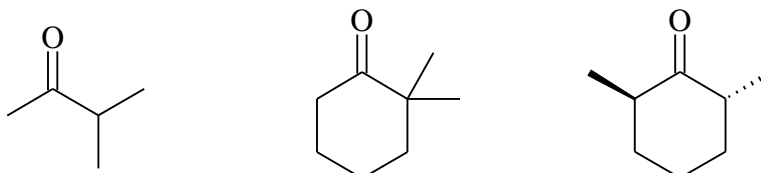
12) פרט את השלבים לקבלת התוצר הבא מחומר A.



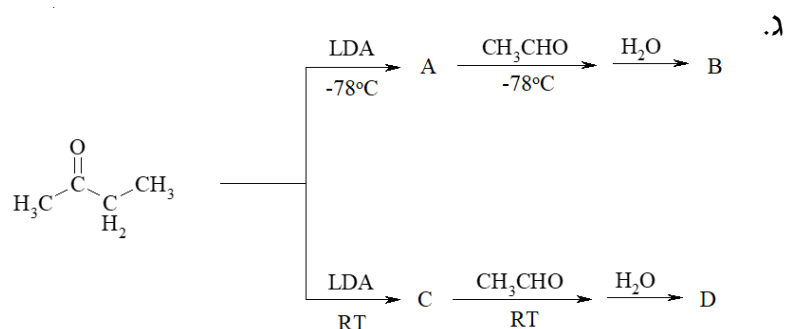
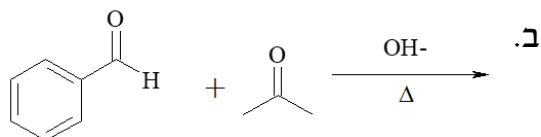
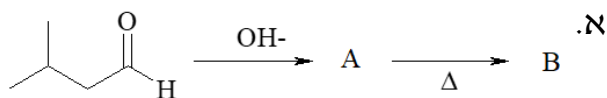
13) הצע מבנה לחומר  $C_5H_8O$  בהתחשב בנתונים הבאים:

- תרכובת  $C_5H_8O$  מגיבה עם פנילהידרזין אך לא נותנת תגובה חיובית עם מגיב טולנס.
- לאחר טיפול במימן מולקולרי בנוכחות קטליזטור מתקבל חומר  $C_5H_{10}O$ , אשר הופך לאחר טיפול בחומצה גפרתית לפחמימן  $C_5H_8$ .
- באוזונוליזה של פחמימן זה (לאחר טיפול באבקת אבץ בחומצת חומץ) מתקבל הדיאלדהיד  $OCH(CH_2)_3CHO$ .  
הסבר את כל התגובות.

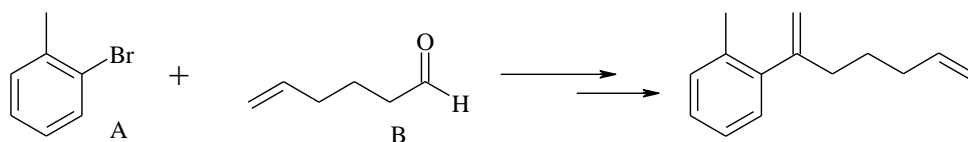
14) רשום את מבני האנולים האפשריים:



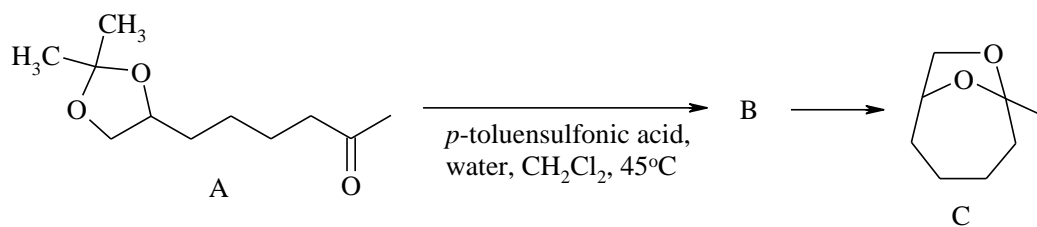
15) מהם התוצרים בתגובות הבאות?



16) פרטו את השלבים לקבלת התוצר הבא מ-A ו-B:



17) הצע מנגנון לתגובה הבאה:



# כימיה כללית

פרק 19 - חומצות קרבוקסיליות ונגזרותיהן

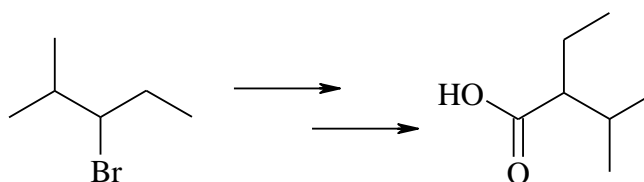
תוכן העניינים

47 ..... 1. כללי

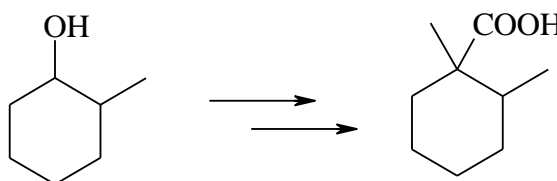
## חומצות קרבוקסיליות ונגזרותיהן:

### שאלות:

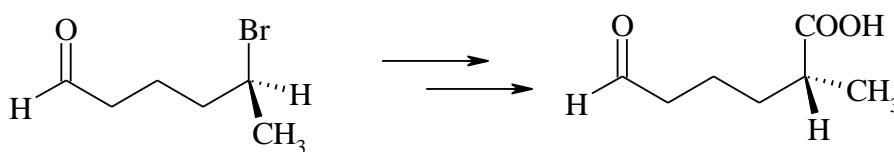
- (1) הציעו דרך סינתטית לקבלת 2-ethyl-3-methylbutanoic acid מ-3-bromo-2-methylpentane.



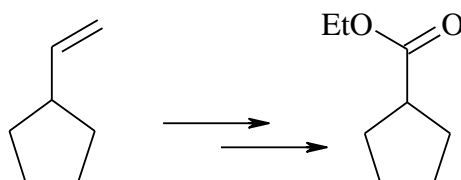
- (2) הציעו דרך סינתטית לקבלת החומר הבא:



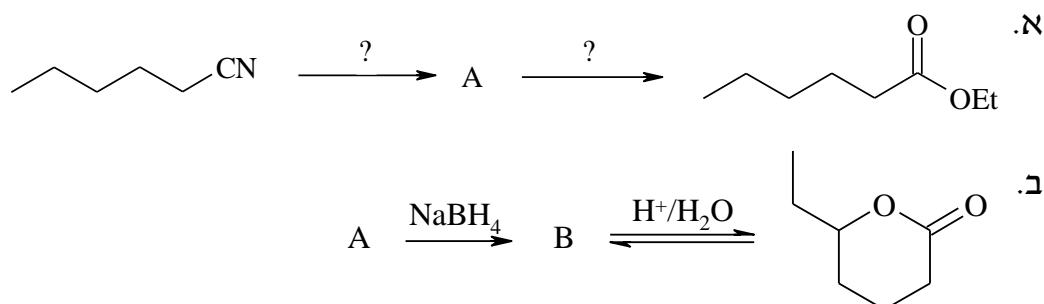
- (3) הציעו דרך סינתטית לקבלת החומר הבא:



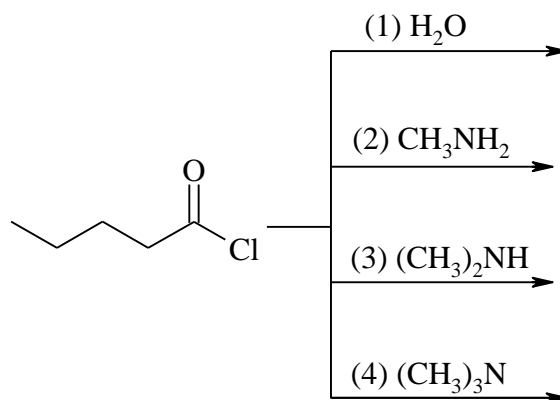
- (4) הצע דרך סינתטית לקבלת התוצר הבא:



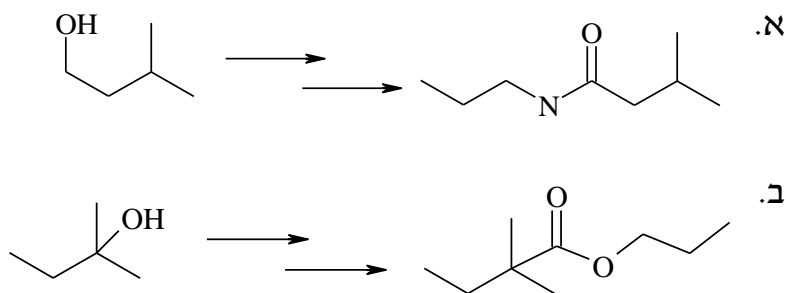
(5) השלימו את התגובות הבאות:



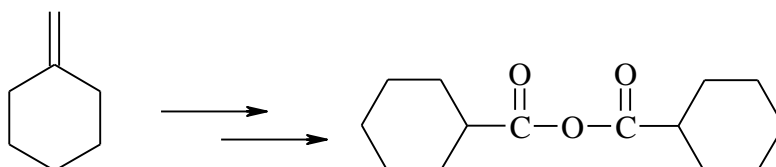
(6) מהם תוצרי התגובה בין פנטיוניל כלוריד וכל אחד מהמגיבים הבאים:



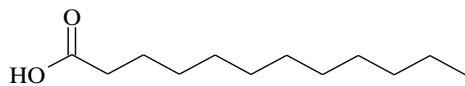
(7) הצע דרך סינתטית לקבלת התוצרים הבאים:



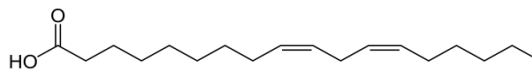
(8) הצע דרך סינתטית לקבלת התוצר הבא:



9) לאחר הידרוליזה של שומן מסוים מצאו גליצרול, חומצה לאורית וחומצה לינולאית ביחס של 1:2:1. מה מבנה הטריגליצרידים האפשריים המתאימים להרכב הנתון.

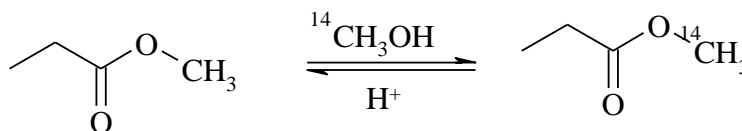


Lauric acid

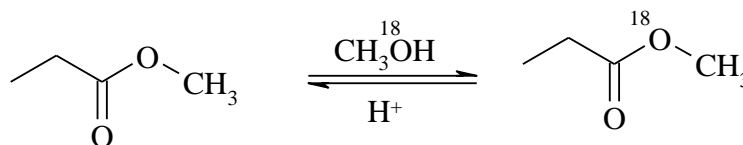


Linoleic acid

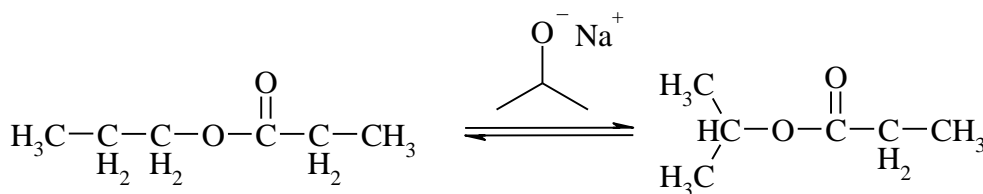
10) על מנת לחקור מנגנון טרנס-אסטרפיקציה עם כוהל בסביבה חומצית, א. השתמשו במתנול מסומן ( $^{14}\text{C}$ ) לקבלת התוצר המסומן הבא. הציעו מנגנונים אפשריים:



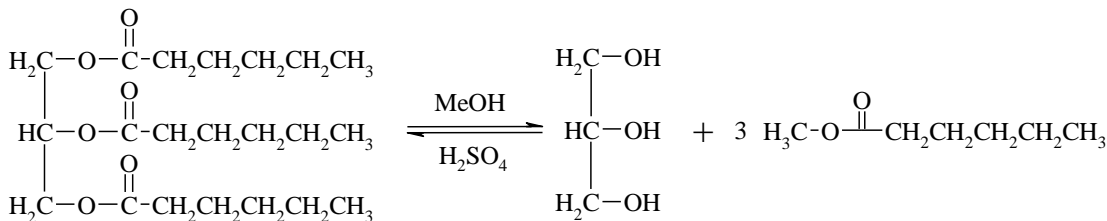
ב. בשלב הבא, השתמשו במתנול מסומן ( $^{18}\text{O}$ ) לקבלת התוצר המסומן הבא. מה המנגנון הנכון?



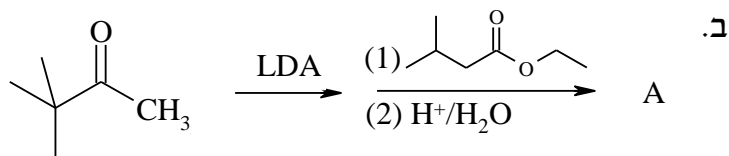
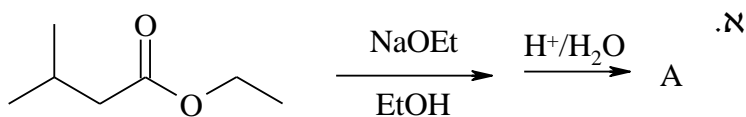
11) תאר את המנגנונים של התגובות הבאות:



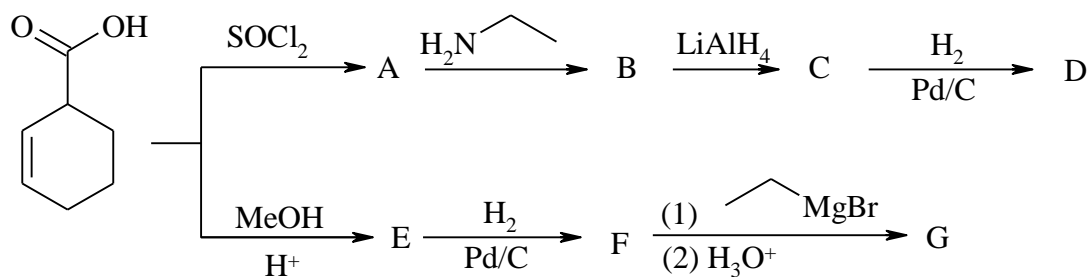
ב.



12) השלם את החסר:



13) השלם את התוצרים בסכימה הבאה:



# כימיה כללית

פרק 20 - אמינים

תוכן העניינים

1. כללי ..... (ללא ספר)

# כימיה כללית

פרק 21 - חומצות אמינו, פפטידים וחלבונים

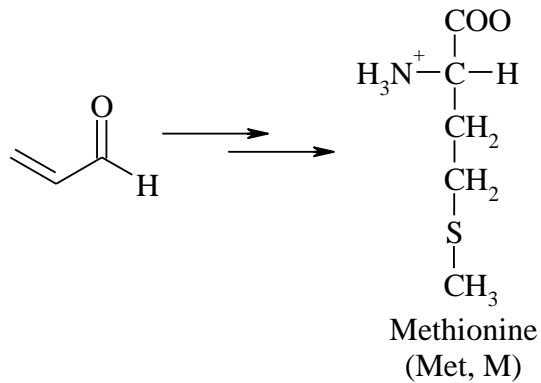
תוכן העניינים

1. כללי ..... 51

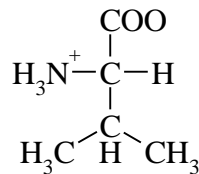
## חומצות אמינו, פפטידים וחלבונים:

### שאלות:

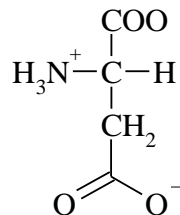
1) הכן את חומצת האמינו מתיונין מחומר המוצא הבא:



2) פרטו את שלבי סינטזת גבריאל לקבלת ואלין:



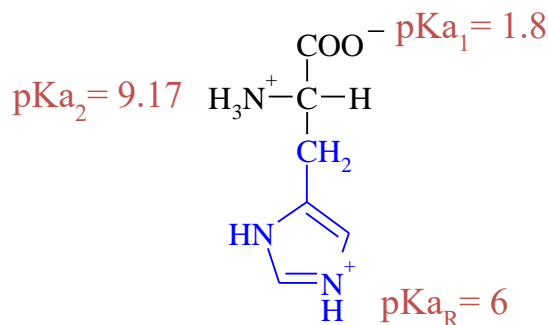
3) פרטו את שלבי סינטזת גבריאל לקבלת חומצה אספרטית:



4) ענה על הסעיפים הבאים :

א. רשום/י את הצורות השונות של חומצת האמינו היסטידין במעבר מ-pH חומצי לניטרלי ולבסיסי.

ב. חשבו את הנקודה האזואלקטרית :

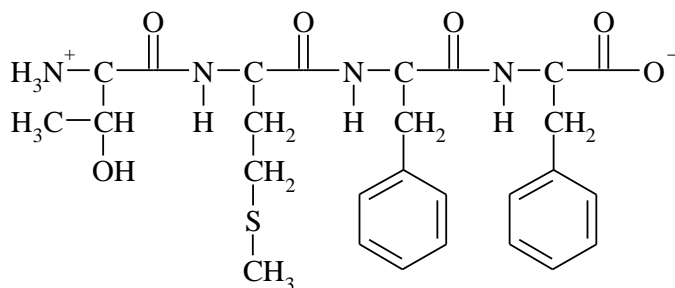


Histidine  
(His, H)

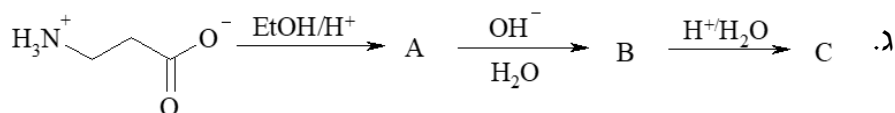
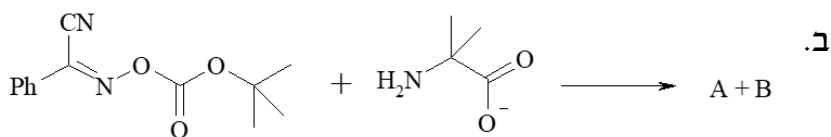
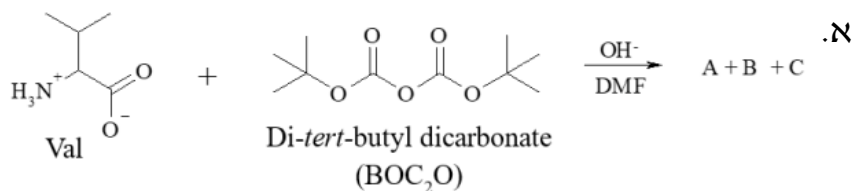
5) ענה על הסעיפים הבאים :

א. רשמו את רצף חומצות האמינו בפפטיד הנתון. ציין את הקצה ה-N טרמינלי וה-C טרמינלי.

ב. הציעו 2 פפטידים נוספים בעלי אותו הרכב חומצות אמינו.



6) קבע את תוצרי התגובות הבאות :



7) ענה על הסעיפים הבאים :

א. פרטו את שלבי הסינטזה של Met-Val.

ב. פרטו את שלבי הסינטזה של Val-Met.

8) כיצד תסנתז את הרצף Ser-Leu-Ala בפאזה מוצקה?

# כימיה כללית

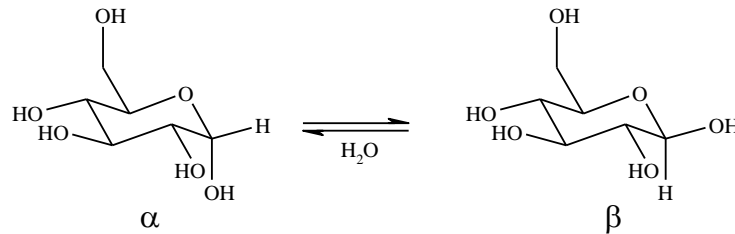
פרק 22 - סוכרים

תוכן העניינים

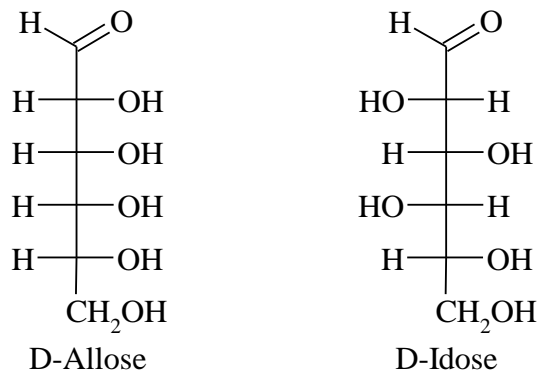
54 ..... 1. כללי



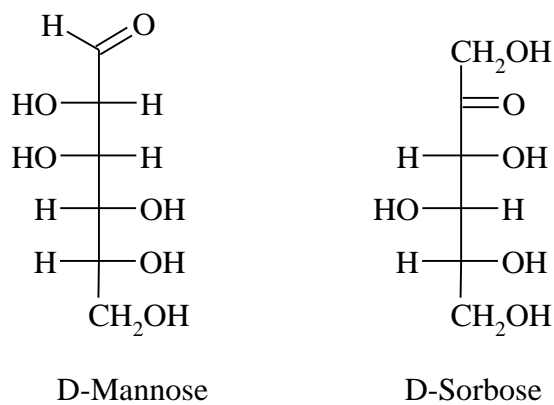
3) פרט מנגנון מוטרוטציה של D-glucopyranose מאנומר  $\alpha$  ל- $\beta$ .



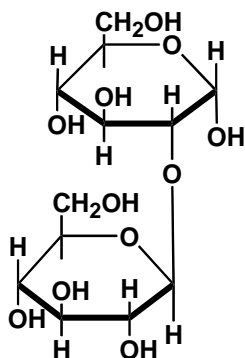
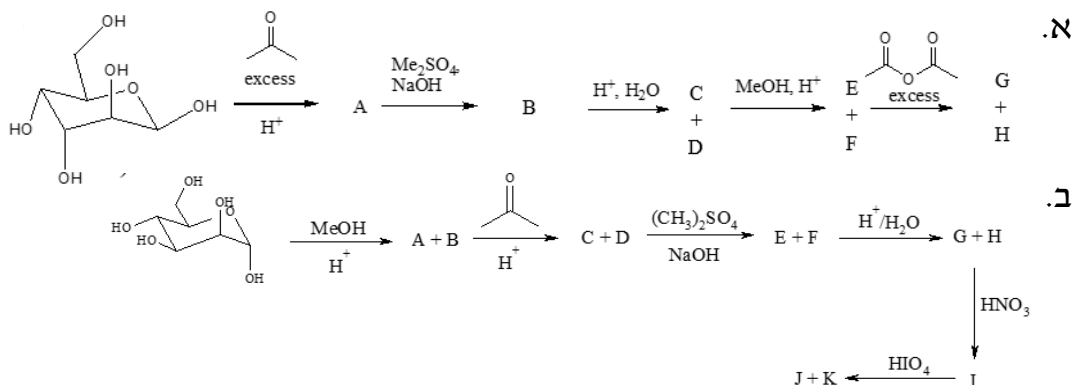
4) הציעו ריאקציה כימית שתאפשר להבחין בין D-Allose לבין D-Idose באמצעות מדידת פעילות אופטית.



5) רשמו את תוצרי התגובה האפשריים של הסוכרים הבאים עם MeOH בסביבה חומצית (D-Mannose נותן פיראנוז, ו-D-sorbose נותן פוראנוז).



6) השלימו את הסכימה הבאות:

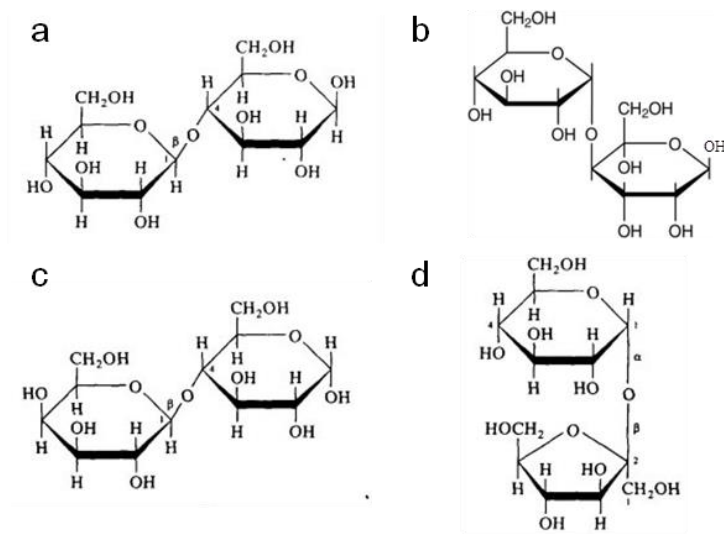


7) נתונה נוסחת המבנה של Sophorose.

- האם זהו חד, דו או רב-סוכר?
- אפיינו את הקשר הגליקוזידי בו.
- האם רשומה צורת  $\alpha$  או  $\beta$  של הסופרוז?
- האם ניתן יהיה לחזר את הסופרוז במחזרים ספציפיים לאלדהיד?
- כמה פחמנים אסימטריים יש בסופרוז?

8) זהה את הדיסכרידים הבאים:

- בהידרוליזה חומצית של סוכרוז וטוראנוז מתקבלת מולקולה אחת של אלדוהקסוז ומולקולה אחת של קטוהקסוז.
- בהידרוליזה חומצית של סלוביאוז מקבלים אותו אלדוהקסוז, בעוד שלקטוז ניתן שתי אלדוהקסוזות שונות.
- לקטוז, טוראנוז סלוביאוז הינם דיסכרידים מחזרים.



# כימיה כללית

פרק 23 - שיווי משקל בין הפאזות

תוכן העניינים

1. שיווי משקל בין הפאזות..... (ללא ספר)