

# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1



## תוכן העניינים

|     |                               |    |
|-----|-------------------------------|----|
| 1.  | קשרים בכימיה אורגנית          | 1  |
| 2.  | אלקאנים                       | 2  |
| 3.  | סטריאוכימיה                   | 3  |
| 4.  | תגובות של רדיקלים חופשיים     | 5  |
| 5.  | ראקציות התמרה של אלקיל הלידים | 6  |
| 6.  | אלקנים                        | 8  |
| 7.  | אלקינים                       | 10 |
| 8.  | אלמינציות של אלקיל הלידים     | 12 |
| 9.  | כהלים, אתרים ואפוקסידים       | 14 |
| 10. | ספקטרוסקופיה                  | 18 |
| 11. | רזוננס                        | 23 |

# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 1 - קשרים בכימיה אורגנית

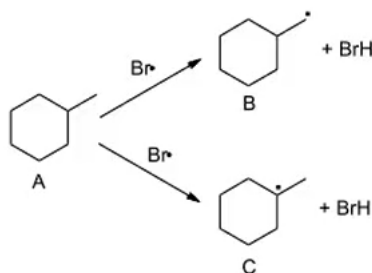
תוכן העניינים

1. כללי.....1

## 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 אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 2 - אלקאנים

תוכן העניינים

1. כללי ..... 2

## אלקאנים:

### שאלות:

- (1) ציירו את השלכת ניומן לקשר  $C_1-C_2$  של methylcyclohexane.  
 א. כאשר המתיל בעמדה אקוואטוריאלית.  
 ב. כאשר המתיל בעמדה אקסיאלית.  
 ג. מהי האינטראקציה בין המתיל ל- $C_3$  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 אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 3 - סטריאוכימיה

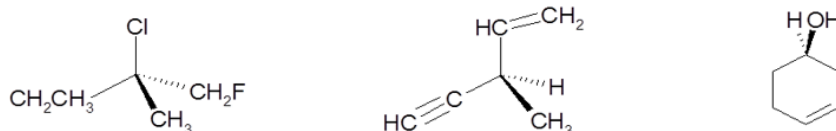
תוכן העניינים

1. כללי ..... 3

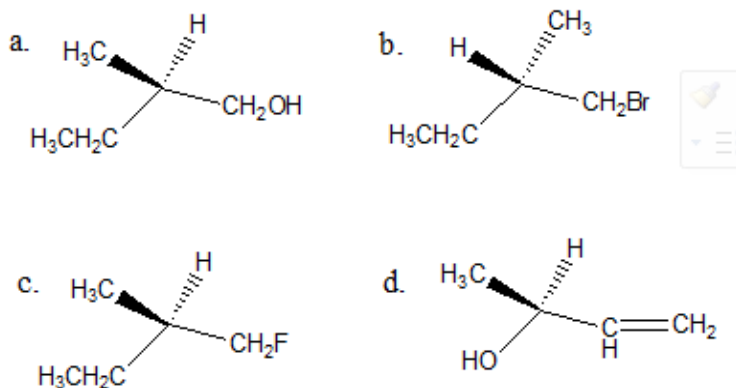
## סטריאוכימיה:

### 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).

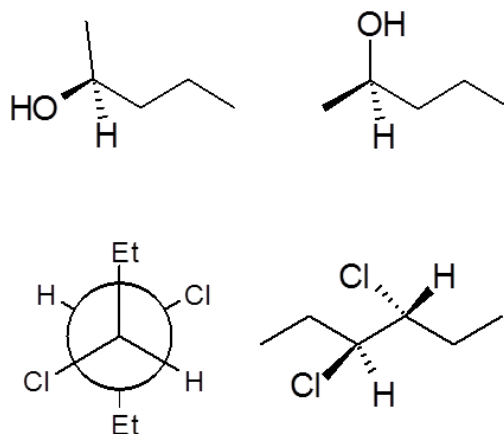
א. מה תהיה זווית הסיבוב הנמדדת של דוגמא של החומר בה 75% הוא

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 הכיראליים בחומרים הבאים וציין/ציני עבור כל זוג חומרים את היחס בינם (אננטיומרים, דיאסטרימרים וכו').



# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 4 - תגובות של רדיקלים חופשיים

תוכן העניינים

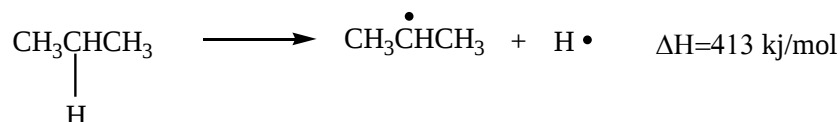
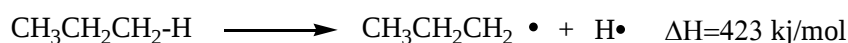
1. כללי ..... 5

## תגובות של אלקאנים:

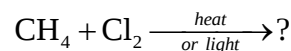
### שאלות:

(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.



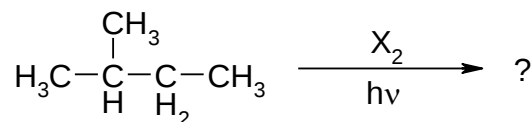
א. ציינו את שלבי תגובה רדיקלית (initiation, propagation, termination) המובילים לתוצרי מונוכלורינציה בלבד.

צייר/י 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 אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 5 - ראקציות התמרה של אלקיל הלידים

תוכן העניינים

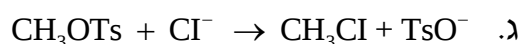
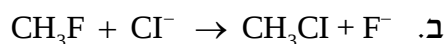
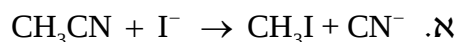
1. כללי ..... 6

## התמרה נוקלאופילית:

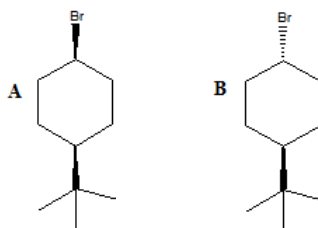
### שאלות:

- (1) סדרו את התרכובות בכל סעיף לפי סדר הראקטיביות שלהם בתגובת  $S_N2$ .
- א. 2-bromo-2-methylbutane, 1-bromopentane, 2-bromopentane  
 ב. 1-bromo-3-methylbutane, 2-bromo-2-methylbutane, 3-bromo-2-methylbutane  
 ג. 1-bromobutane, 1-bromo-2,2-dimethylpropane, 1-bromo-2-methylbutane, 1-bromo-3-methylbutane

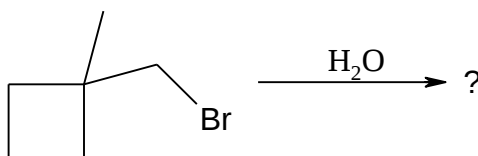
- (2) עבור תגובות  $S_N2$  הבאות, רשמו איזו תגובה תצא לפועל ואיזו תגובה תתרחש לאט מאוד/בכלל לא, הסברו.



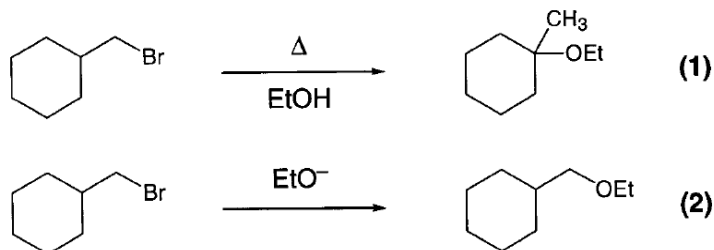
- (3) מי מבין שני החומרים A ו-B מגיב מהר יותר מנגנון  $S_N1$ ? הסבירו באמצעות מנגנון מפורט.



- (4) אילו תוצרים יתקבלו בהידרוליזה הבאה:

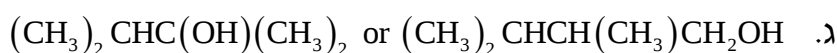
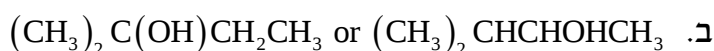


(5) עבור תגובות הבאות רשמו את המנגנון המפורט:

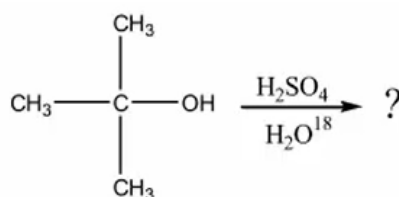


(6) כאשר cis-1-t-butyl-4-chlorocyclohexane באתנול מחומם עד לרתיחה למשך מספר שעות מתקבל תוצר עיקרי trans-t-butyl-4-ethoxycyclohexane, אולם כאשר מוסף לתמיסה אשלגן טרטבוטוקסיד ( $t\text{-buO}^-\text{K}^+$ ) בריכוז 2M, התוצר העיקרי הינו האלקן 1-t-butylcyclohexene. רשום/י מנגנון מלא לכל אחת מן התגובות והסבר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

(7) רשום מי מהכילים הבאים יעבור דה-הידרציה מהירה יותר



(8) כהל שלישוני חומם עם חומצה בנוכחות מים מסומנים איזוטופית:



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

- הצע דרך לקבלת כהל מסומן.
- הסבר תוצאות של מדידות קינטיות תוך שימוש במשוואות מתאימות ודיון בגודל יחסי (איכותי) של קבועי קצב האחראים לתוצאות אלה.

# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 6 - אלקנים

תוכן העניינים

1. כללי ..... 8

## אלקנים, תכונות ותגובות:

### שאלות:

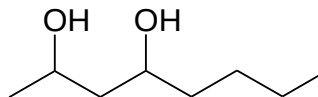
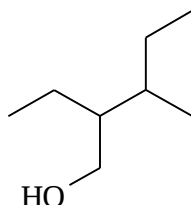
(1) ציירו את המבנים הבאים :

א. tert-butyl alcohol

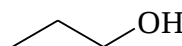
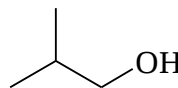
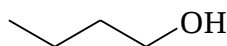
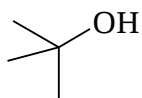
ב. 4-methyl-3-hexanol

ג. (1S, 3R)-3-methylcyclohexanol

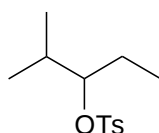
(2) תנו שמות לפי IUPAC לחומרים הבאים :



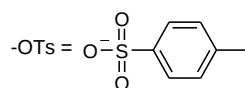
(3) סדר תרכובות לפי טמפרטורת רתיחה.



(4) תאר את השלבים בסינטזה הבאה :

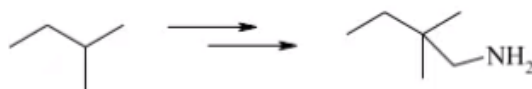


2-methyl-2-pentene (80%) +  
4-methyl-2-pentene (11%) +  
2-methyl-1-pentene (9%)

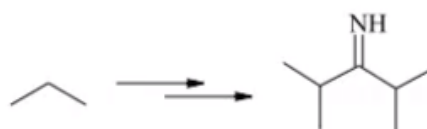


5) הצע דרך לקבל את החומרים הבאים:

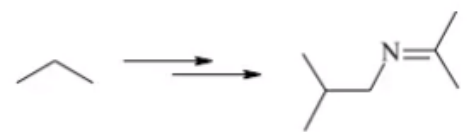
א.



ב.



ג.



# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 7 - אלקינים

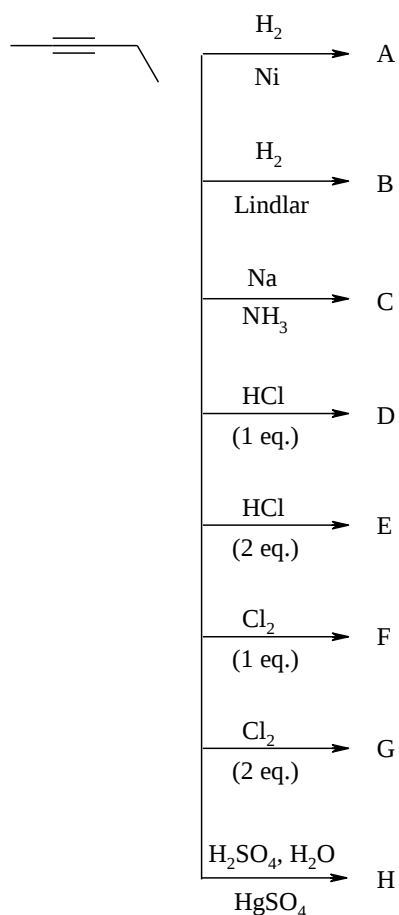
תוכן העניינים

1. כללי.....10

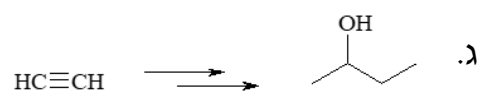
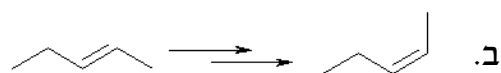
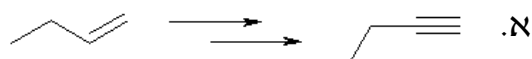
## אלקנים וניטרלים – תכונות ותגובות:

### שאלות:

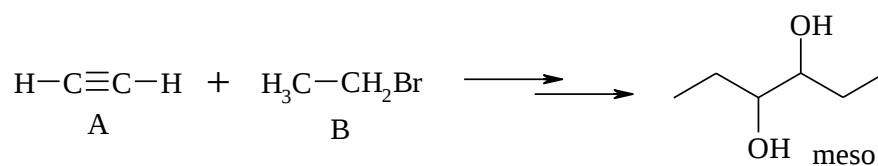
(1) מה יהיו התוצרים של התגובות הבאות?



(2) הצע דרך לקבל את החומרים הבאים:



(3) הצע שלבים לקבלת התוצר הבא מ-A ו-B :



(4) כיצד ניתן להכין 1-hexyne מאצטילן וריאגנטים אי-אורגנים בלבד?

# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 8 - אלמינציות של אלקיל הלידים

תוכן העניינים

1. כללי ..... 12

## אלימינציה:

### שאלות:

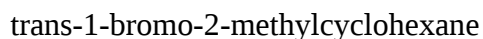
(1) אילו תוצרים צפויים להתקבל בדהידרוהלוגנציה (E2) של:

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

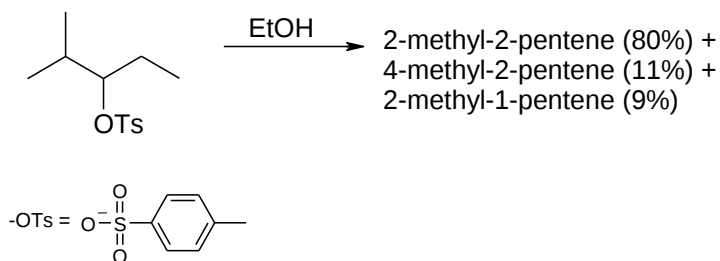
(2) סדרי את החומרים לפי האקטיביות בדהידרוהלוגנציה ע"י בסיס חזק:

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

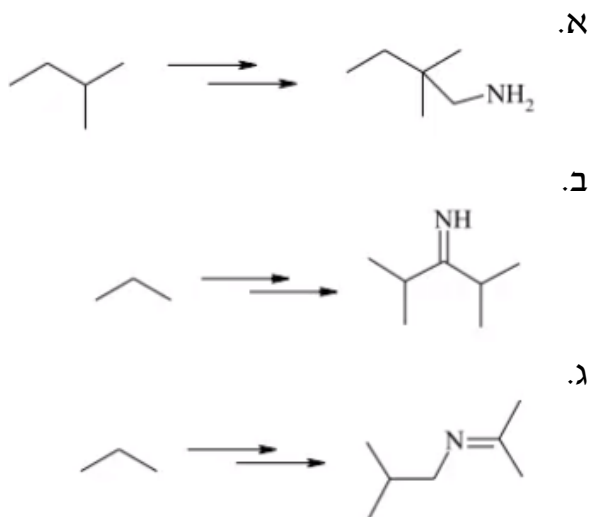
(3) מהו התוצר העיקרי המתקבל בדהידרוהלוגנציה של:



(4) תאר את השלבים בסינטזה הבאה:



(5) הצע דרך לקבל את החומרים הבאים:



(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 ( $t\text{-buO}^-\text{K}^+$ ) בריכוז 2M, התוצר העיקרי הינו האלקן 4-t-butylcyclohexene. רשום/י מנגנון מלא לכל אחת מן התגובות והסבר את התוצאות.

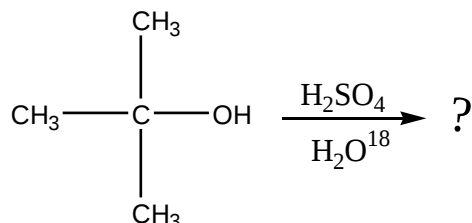
(7) רשום מי מהכילים הבאים יעבר דה-הידרציה מהירה יותר :

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 חומם 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 אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 9 - כהלים, אתרים ואפוקסידים

תוכן העניינים

1. כללי.....14

## כהלים ואתרים, תיאולים וסולפידים:

### שאלות:

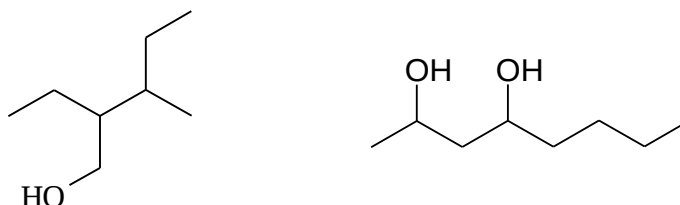
(1) ציירו את המבנים הבאים:

א. tert-butyl alcohol

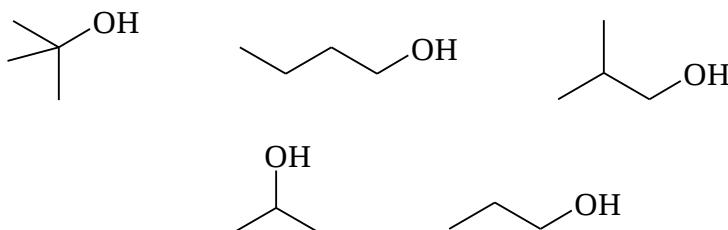
ב. 4-methyl-3-hexanol

ג. (1S, 3R)-3-methylcyclohexanol

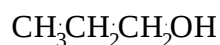
(2) תנו שמות לפי IUPAC לחומרים הבאים:



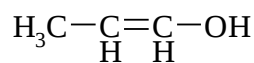
(3) סדר תרכובות לפי טמפרטורת רתיחה.



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

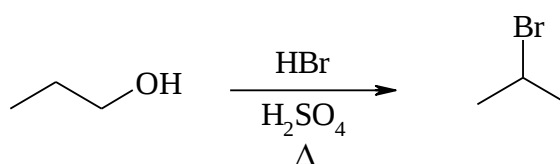


A

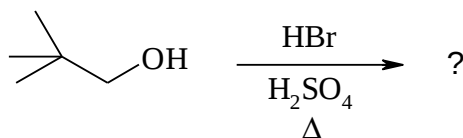


B

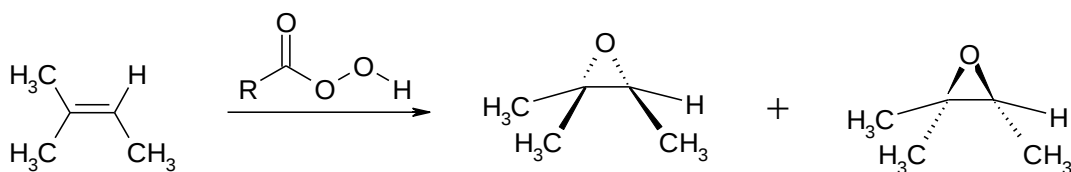
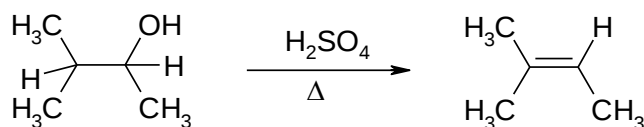
(5) מה המנגנון לריאקציה הבאה?



6) מה יהיה התוצר בתגובה הבאה? פרטו מנגנון.



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



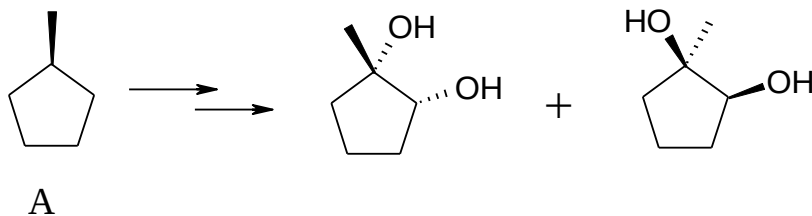
8) דיאול  $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_2$  הופך כתוצאה מתגובת אתריפיקציה אינטראמולקולרית לאתר טבעתי. מהם המבנה/ים של חומר המוצא אם ידוע:

א. בטבעת ישנם 5 אטומים.

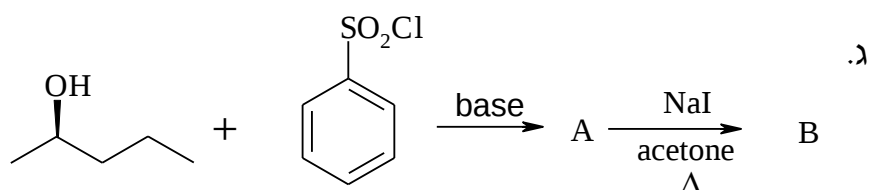
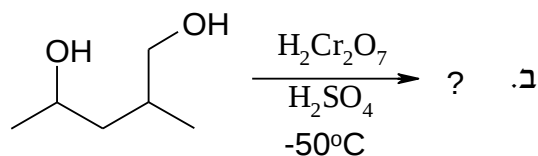
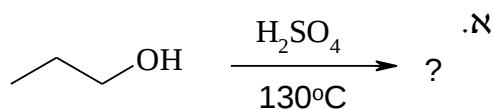
ב. חומר המוצא והאתר הנוצר הם תרכובות כיראליות.

ג. חימצון הדיאול גורם להיווצרות די-קטון.

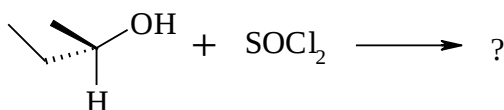
9) מהם השלבים לקבלת התוצרים הבאים ממגיב A?



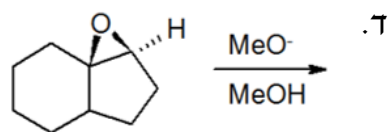
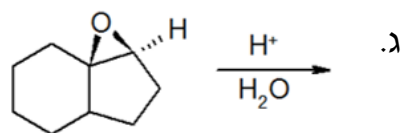
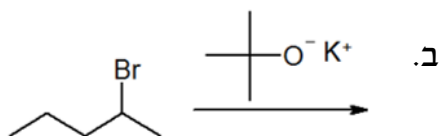
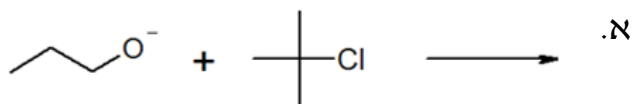
10) מה התוצרים של התגובות הבאות?



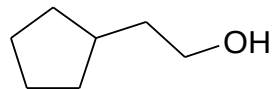
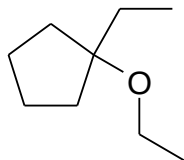
11) מה תוצר התגובה הבאה? ציין קונפיגורציה.



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.



# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 10 - ספקטרוסקופיה

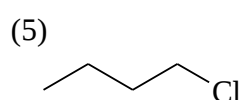
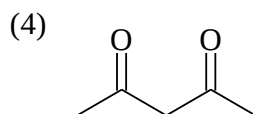
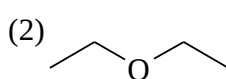
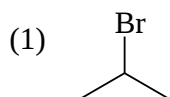
תוכן העניינים

1. כללי.....18

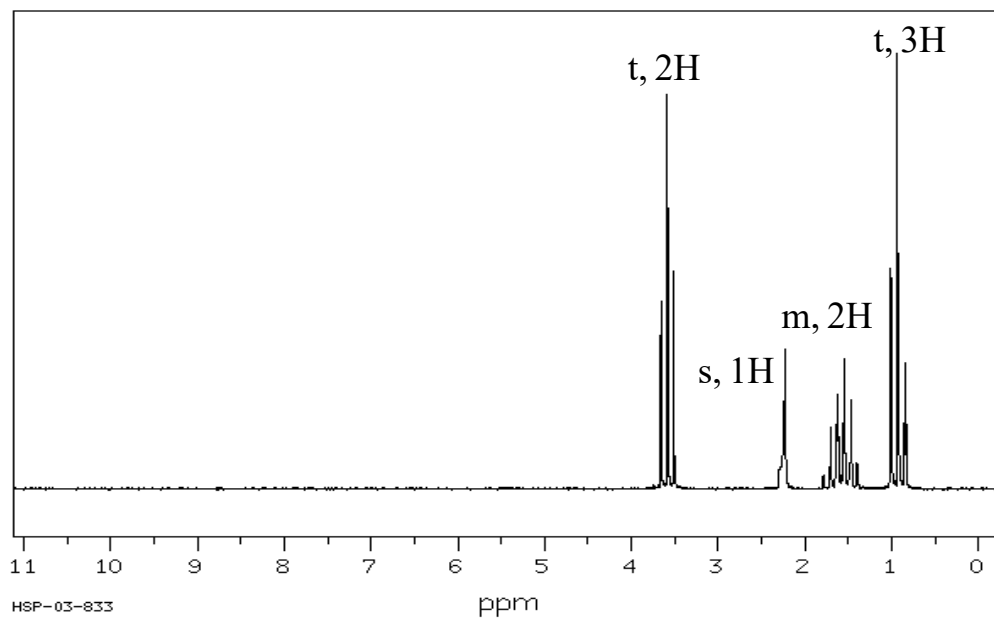
## ספקטרוסקופיה:

### שאלות:

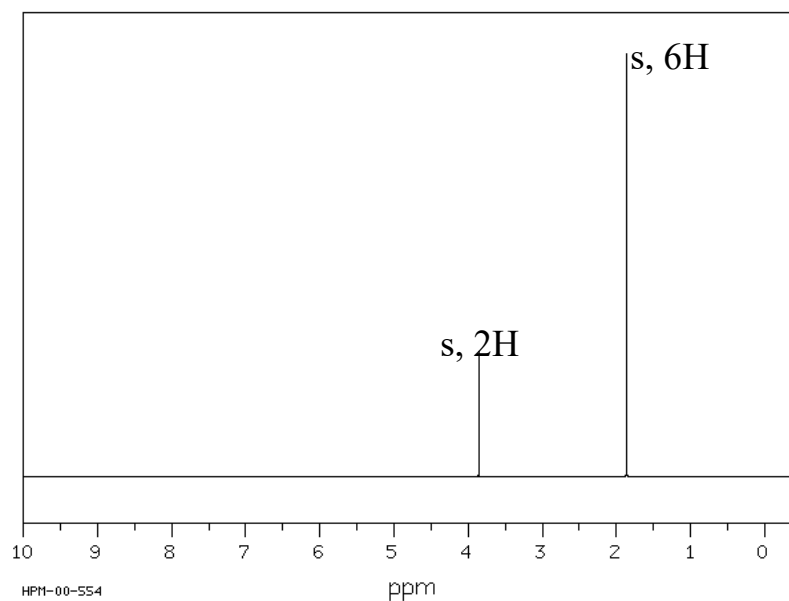
- (1) בספקטרום IR, הקשר C-H באלדהיד בולע בטווח  $2700-2800\text{ cm}^{-1}$ . מהו טווח אורכי הגל של האור הנבלע? מה אנרגיית הפוטון בעל אורכי גל אלו?
- (2) תדירות הרזוננס של המימן בכלורופורם,  $\text{CHCl}_3$ , היא  $1456\text{ Hz}$  בשדה נמוך יותר מ-TMS במכשיר  $200\text{ MHz}$ .  
 א. מה ההיסט הכימי ( $\delta$ ) של מימן זה?  
 ב. אם המדידה היתה נעשית במכשיר  $600\text{ MHz}$ , מה היה ההיסט הכימי?  
 מה תהיה תדירות הרזוננס של מימן הכלורופורם יחסית לזו של ה-TMS?
- (3) עבור התרכובות הבאות זהו כמה סוגי סיגנלים צפויים בספקטרום  $^1\text{H NMR}$  שלהם, סדרו אותם לפי גודל ההיסט הכימי וזהו מהו סוג הסיגנל (סינגלט, דובלט ...).



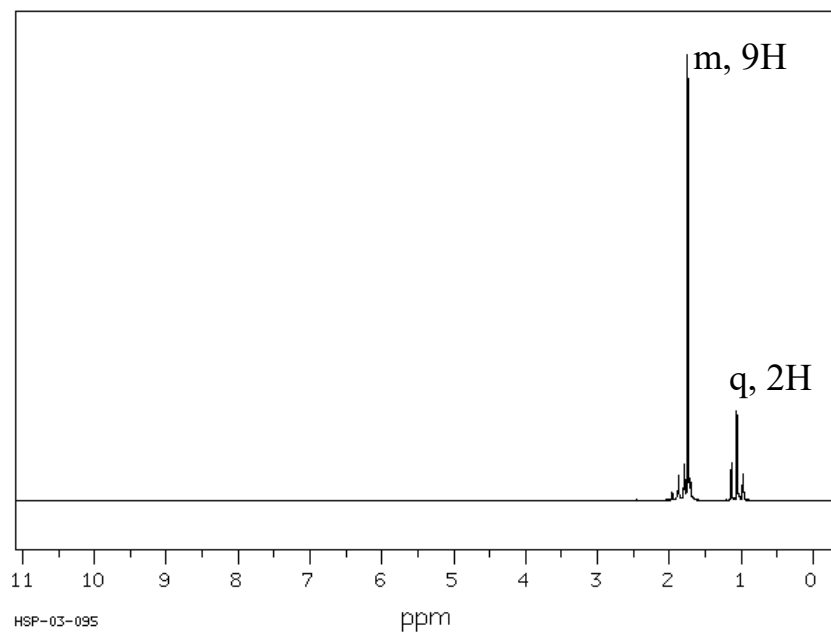
(4) זהה את האיזומר של התרכובת בעלת הנוסחה המולקולרית  $C_3H_8O$  לפי ספקטרום ה- $^1H$  NMR הבא:



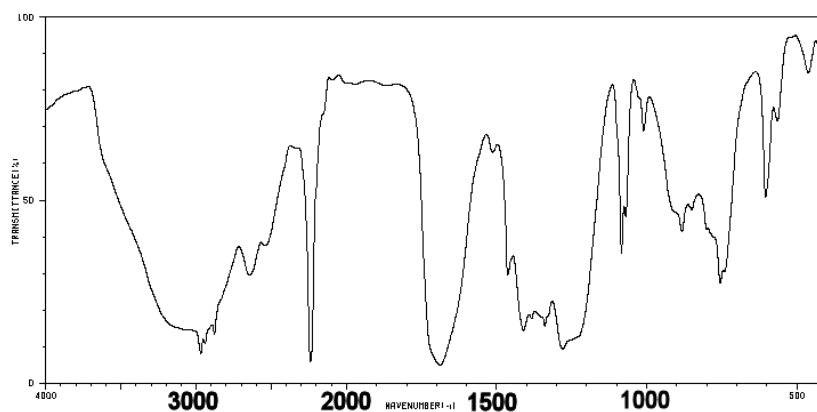
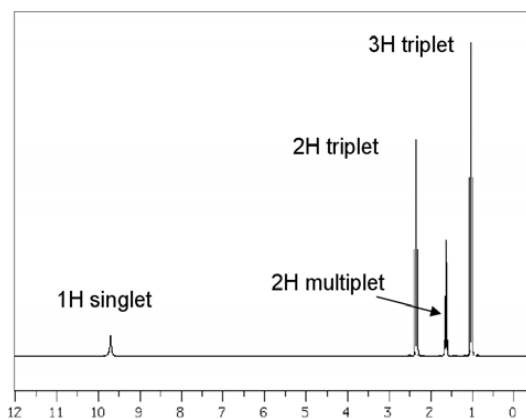
(5) זהה את האיזומר של התרכובת בעלת הנוסחה המולקולרית  $C_4H_8Br_2$  לפי ספקטרום ה- $^1H$  NMR הבא:



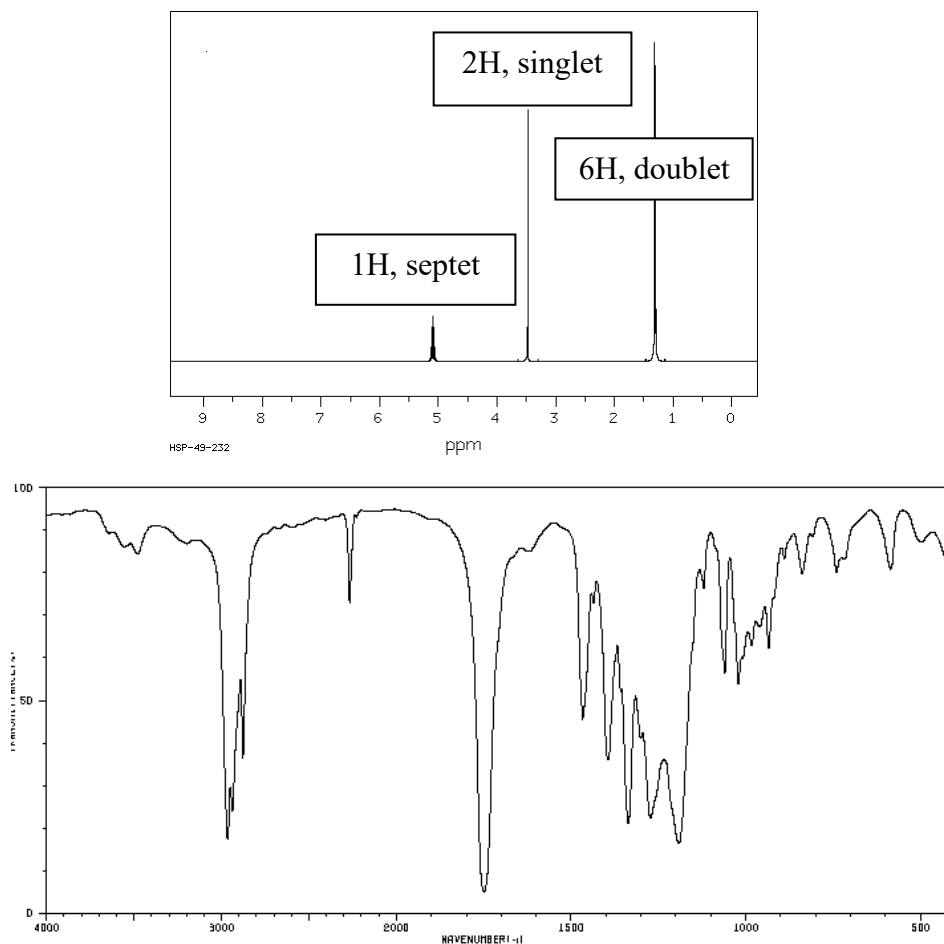
6) זהה את האיזומר של התרכובת בעלת הנוסחה המולקולרית  $C_5H_{11}Br$  לפי ספקטרום ה- $^1H$  NMR הבא:



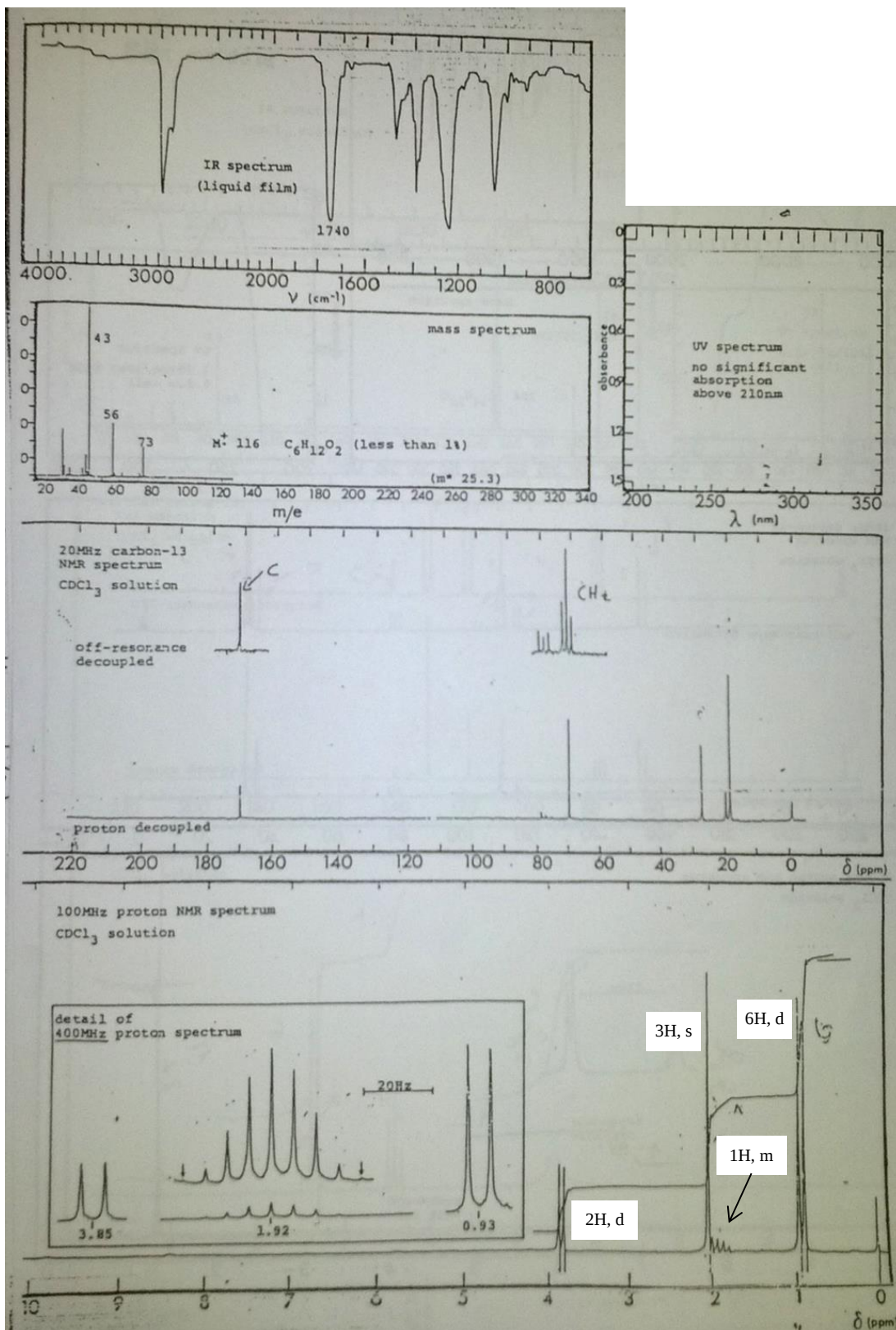
7) הנוסחה המולקולרית של תרכובת אורגנית מסוימת היא  $C_6H_8O_2$ . מהו מבנה התרכובת שמתאים לנתונים הספקטראליים הבאים. נמק.



- 8) הנוסחה המולקולרית של תרכובת אורגנית מסוימת היא  $C_6H_9NO_2$ . מהו מבנה התרכובת שמתאים לנתונים הספקטרליים הבאים:



9) מהו מבנה התרכובת שמתאים לנתונים הספקטראליים הבאים :



# כימיה אורגנית להנדסה כימית א1

פרק 11 - רזוננס

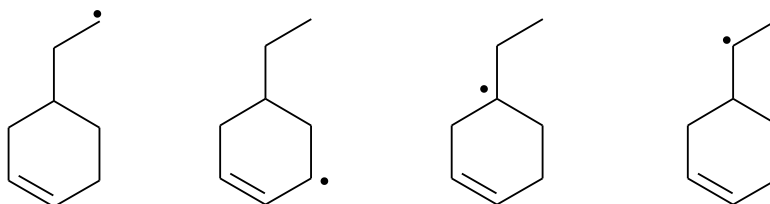
תוכן העניינים

1. כללי..... 23

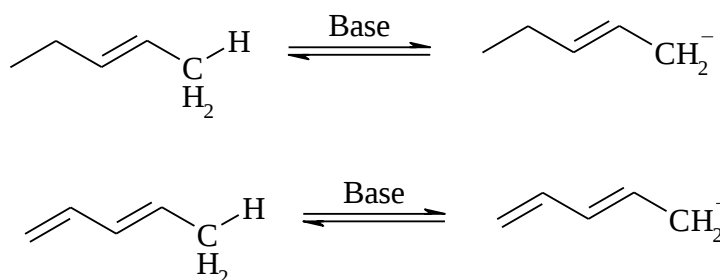
## מערכות מצומדות:

### שאלות:

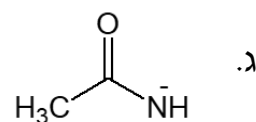
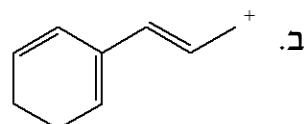
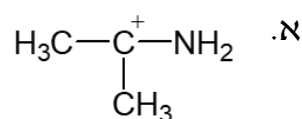
(1) דרגו את הרדיקלים האלקיליים הבאים לפי יציבותם:



(2) לאיזו מהמולקולות הבאות חומציות גבוהה יותר (העזרו בתאוריית הרזוננס)?



(3) צייר את מבני הרזוננס האפשריים וציין מי המבנה היציב ביותר עבור כל מולקולה:



4) פרט את התוצרים המתקבלים בהידרוהלוגנציה של החומרים הבאים :

