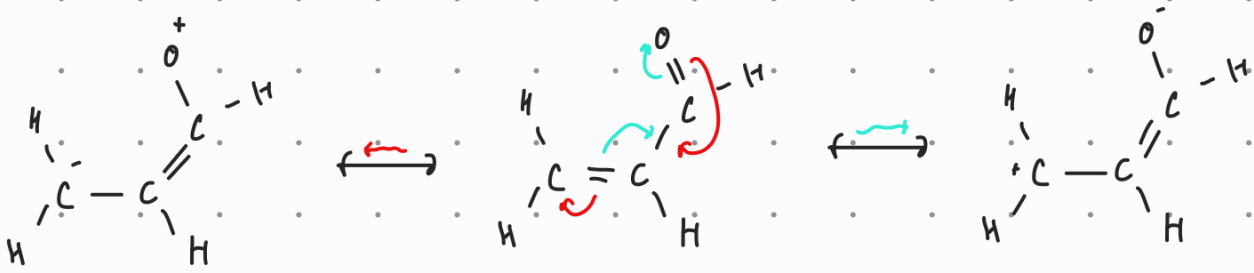
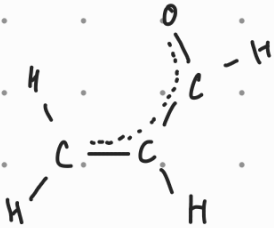


רצונת - מוצן ומחמם את כצע ויילק(זונת) הילת - מחמם

302 מיל



היקניצ רצונת - מחמם וצונת הילת



כללית צונת וצונת רצונת (תכונות)

1) מוסר להכני את כלל השוקל (כלל מחלה)

2) הילק(זונת) שניית הר כק וילק(זונת) דלת - קושית

3) סק הכלל מסכנ ה- e במילקולה (לש משנה)

4) הילק(זונת) דוקיית צינ מישור sp_2 - מילק(זונת) צינ sp^3

(1) מינרם: לטא השתתפים

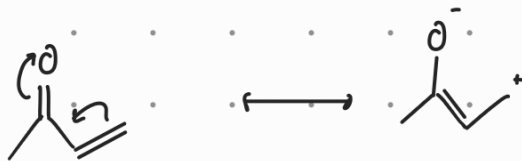
(2) כחמני: sp^3 (בגל: 4 קשרי סיגמט) - לטא השתתפים

sp^3 (בגל: 3 קשרי סיגמט - אדומים גלילי) - לטא זוג e^-

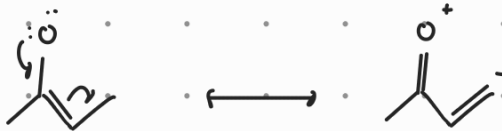
בלתי קושר שכולל להשתתף קצוות

* כחמני sp^2 ($C=C / C^+$) - השתתפים

(3) חנקן/חמצן: השתתפים

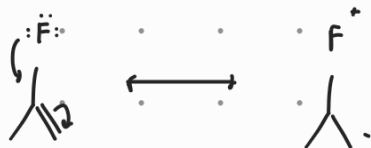


* משכה רבולטיות:



* 3 חציה רבולטיות:

(4) הלוגנים: השתתפים יש להם 3 זוגות בלתי קושרים



* כן צמיחה רבולטיות:

* טון משכה כח ניח שובר טווקלל

כחלקים שמסדירים את יציבות ההיבדק הרגולטי

① מסביב הצורות בדפולארים. יותר צורות = יותר יציב.

↙ (נייטרליות אל פני שטח גדול יותר)

② בגלל שהצורה הרגולטיבית (המנוחה) יציבה יותר, כך היא

מתרוממת יותר ליציבות ההיבדק מה קושיק

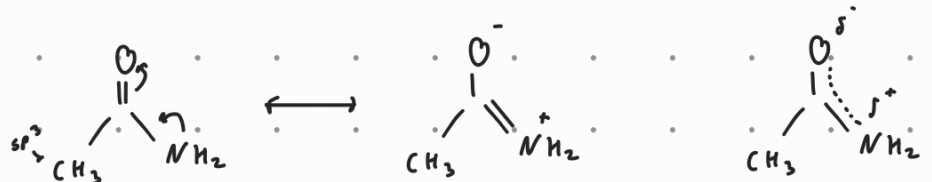
③ כלל (הטורק) מוכן בלפי מנה.

④ הניבט מחד.

⑤ מחד חייב אל טאומט אלקטרוני ולחבר.

תכונות:

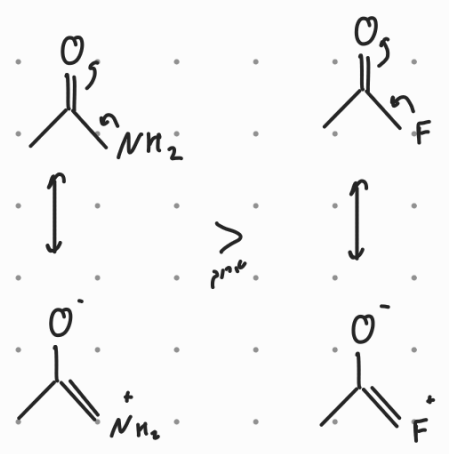
ציינו טיפ הצורות הרגולטיביות ה המקלות הנחות.



תכנית:

הטלת מן החוליות המשותף הקטן הנכיל בין הפחמן לחמצן

(קט קבועים) טובים יותר



הכלימז מיוצג מולקולות ולכן מודון חזונו בו לטו יציב. טעם במולקולה

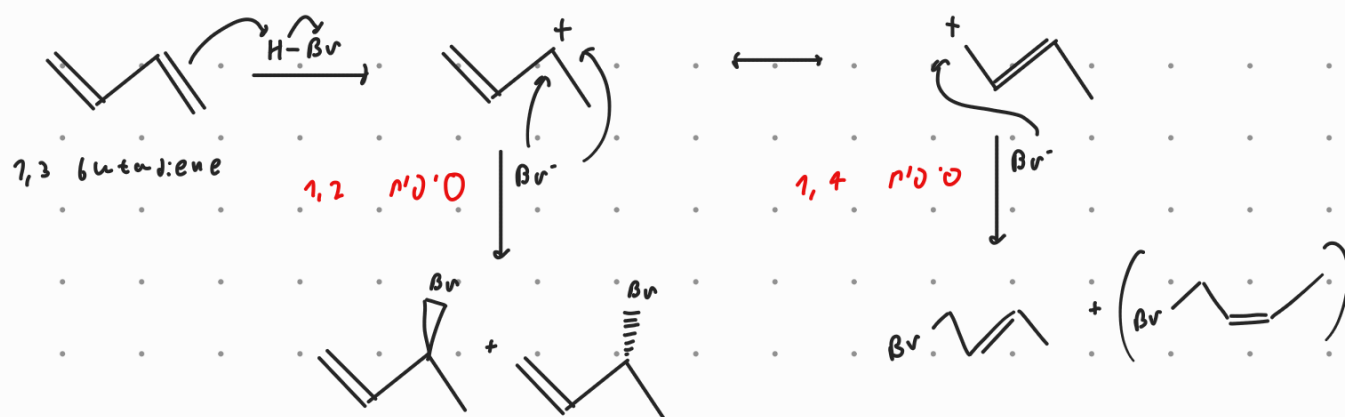
השטחיות מהירה יותר המבטח ל קצונה השנייה, יומם אופי אל

קט יציב אן כחמן לחמצן

מחבר מציג - מחבר ו - מחבר

3. נדבנר . N_3 ו N_3 . ז . 2 . קשני . כפיל

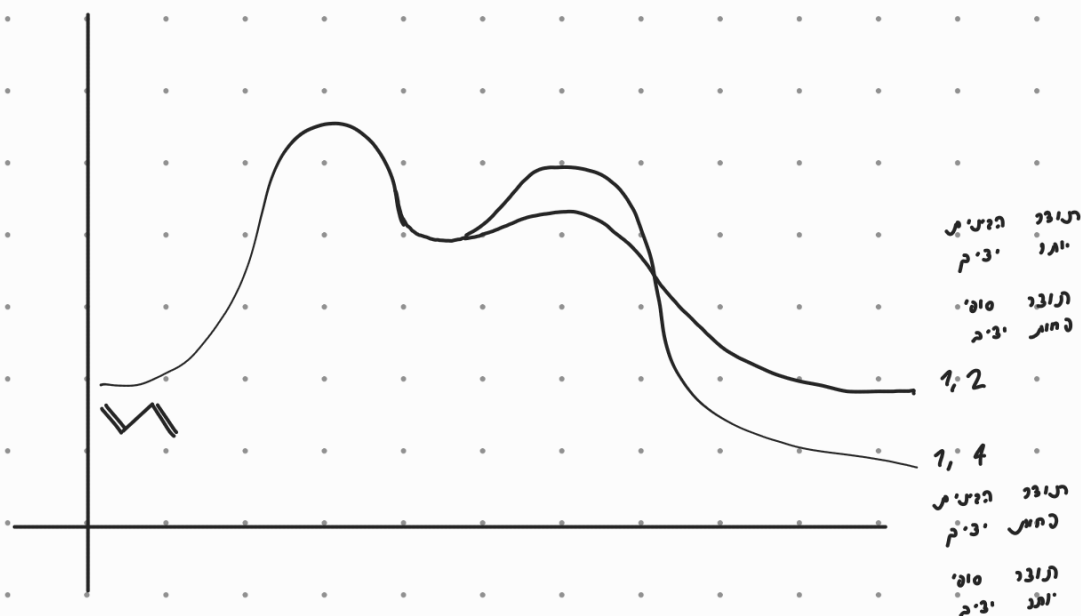
: 14 N 213

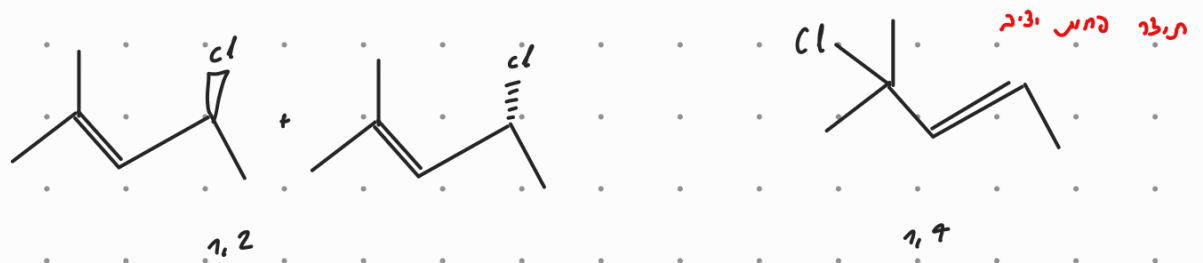


1.2 - גימין הסמך הצמוד, ה' דבית הסוגרת במין 2.

4. גימטריה, חשבון דיפרנציאלי ואינטגרלי, אנליזה

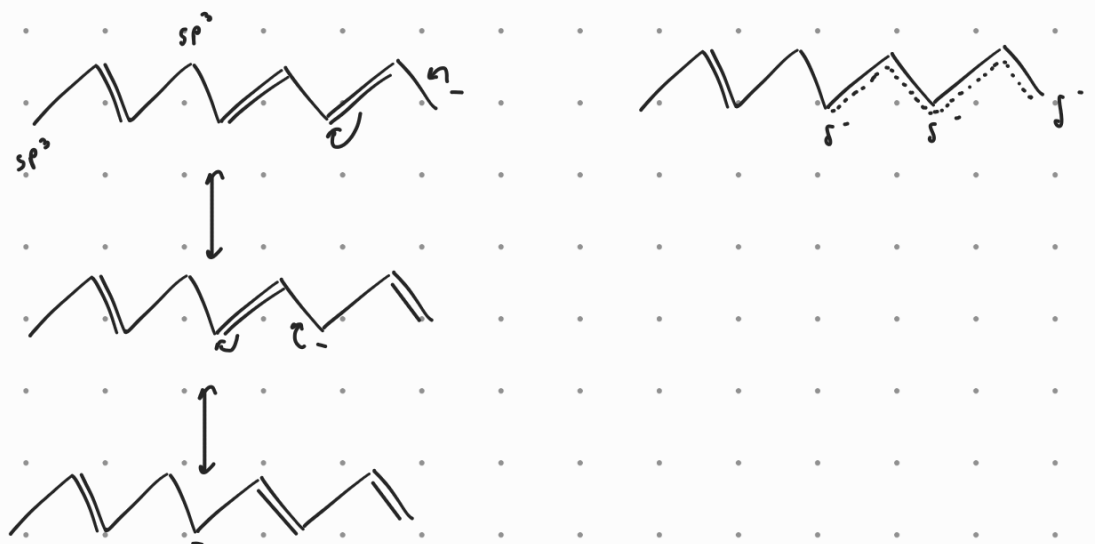
צ. טאמער





: ၂၇၅

(ב) ש"מ ל' עקרה קלדל 34 כ"ה ה"א תלמיס 3.3 יגות ה"ה יג"ב



ה' צדקוּת מלכותו בְּמִלְכּוּתוֹ שׁוֹרֵה שִׁי