

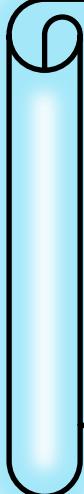
كلية العلوم

القسم : الكيمياء

السنة : الثالثة



٩



المادة : كيمياء غروية

المحاضرة : الثانية / نظري /

{{{ A to Z مكتبة }}}  
مكتبة A to Z

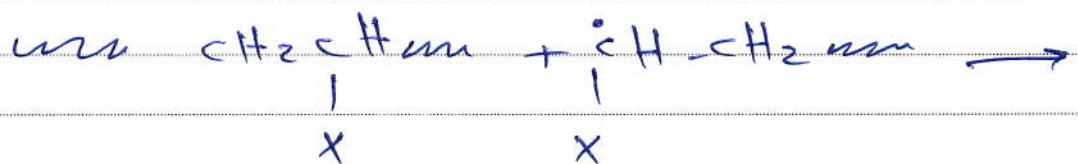
2025 2024

Facebook Group : A to Z مكتبة

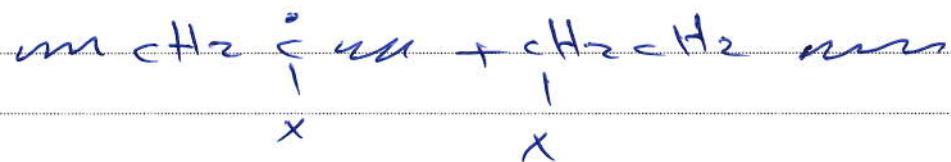
كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

١٧



(argument) (evaluate)



مختصر علائق (مداد باد عربی)

محمد ، لانقطاع باتفاق المدعى الناطحة في المجري

يَخْرُجُ الْمُجَلَّ بِالرَّبِّيْبِ بَعْدَ الْمَاءِ:

- طب الامريخا مادر مادر الاولى :

نَبْعَدُ الْمُلْكَسَرَ : حَنَّا سَعَى نَبْعَدُ الْكَاهْرَ - نَبْعَدُ

جاءتني إيمانك ~~بـ~~ E-wax

الخط (الخط العلوي) (الخط العلوي) (الخط العلوي)

١٠٣٦ (١٩٦٣) (١٩٦٣) (١٩٦٣)

نحو لـ لـ لـ لـ أـبـاـتـنـ + دـيـدـيـكـنـ + الـأـعـنـ (ـدـنـ الـصـنـ)

طہرہ مانعہ مرتضیٰ (دھریٰ حمد) (اللہ عزیز) (امونس)

## زنگنه مدال المپیک در کرمان

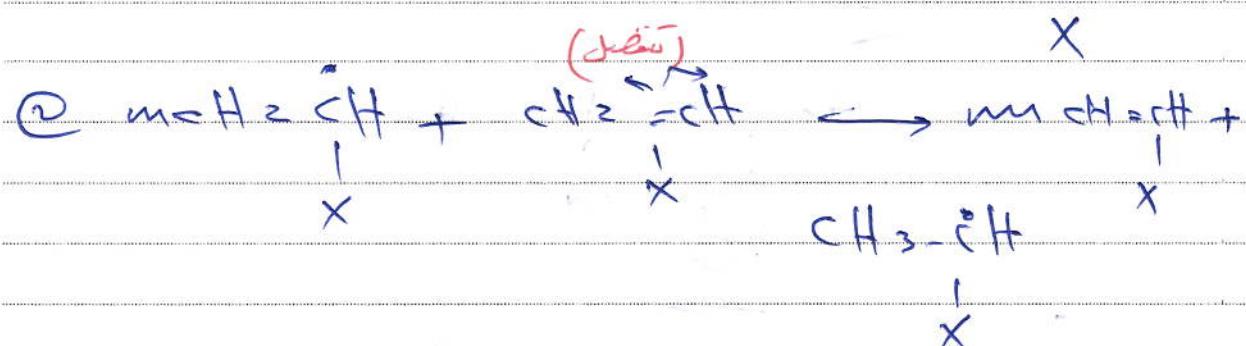
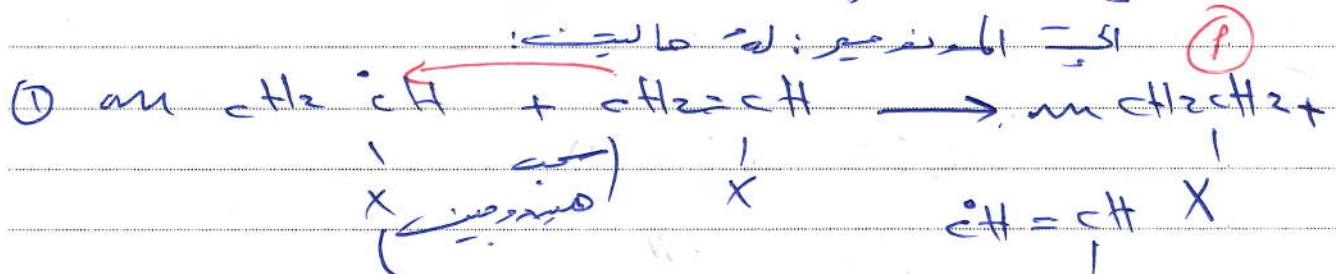
الله نعوذ + مبتدا + مبتدا + مبتدا (باعتبره بائبلوك أديباً باستعداد  
باعتبره بائبلوك أديباً باستعداد (توكو و مفهوم)

② ان نقطع نسبة التحالك ذرة هيدروجين كنسبة لوجين من سلسلة  
بوليميرية تالية الى بوليمير بوليمر اخرين منفصل على  
سلسلتين بوليميريتين احديها مبنية على الثانية غير مبنية  
(نامية)  

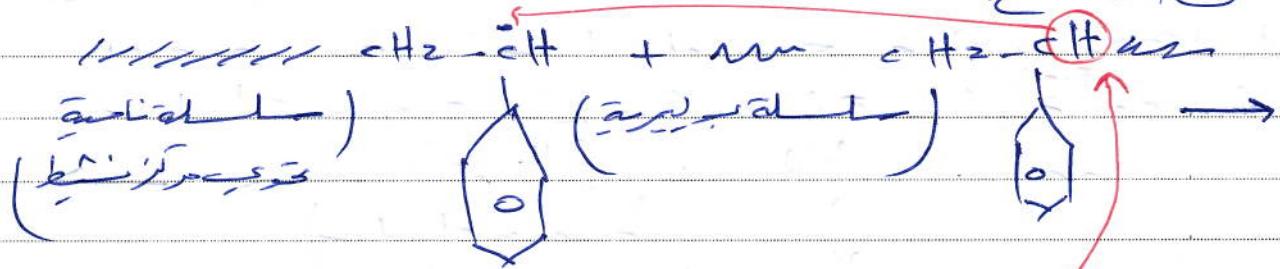
$$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2 + \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2 \rightarrow$$
  

$$\text{X} \quad \text{X}$$
  

$$\text{(بوليمير)} \quad \text{(نامية)}$$



النقطة 4:



عند نقل الماء الناتج عن العمل

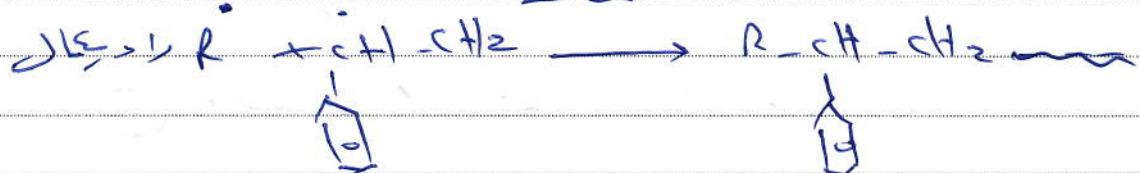
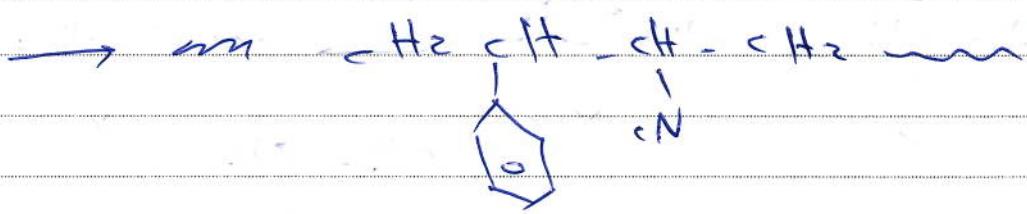
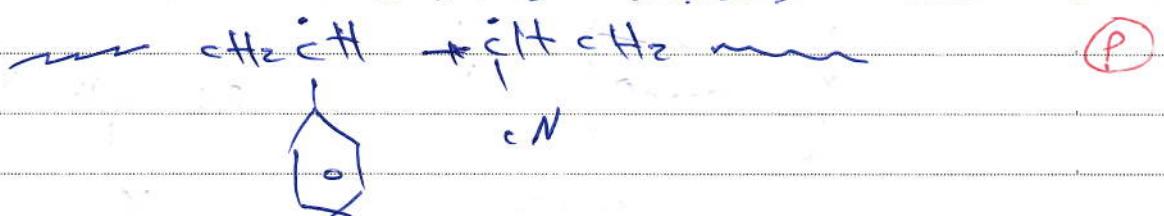


(अंतिम अक्षर) ० (उत्तर) ०

- ١٤٣ طرق ای رنگ ای:

١) الارتفاع طبقاً لنتائج تطابع المثلثات مع معايير المثلثات

الخطاب المكتوب على الورق

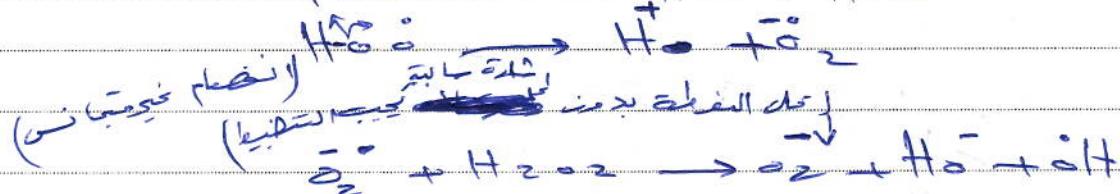
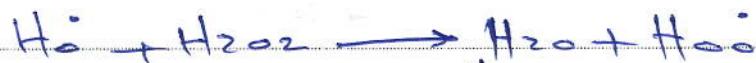
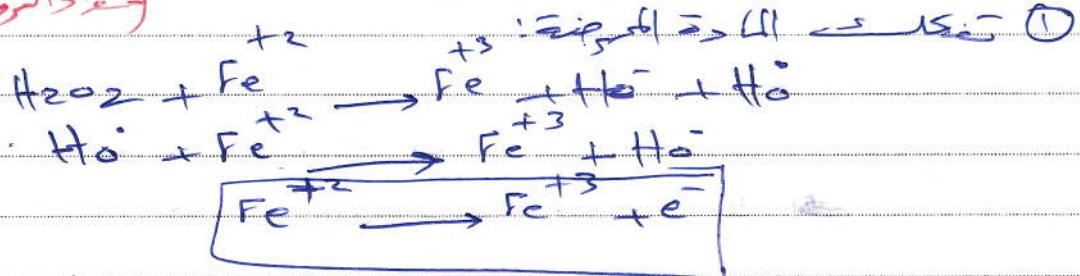


## النوعان - تمهيد (النطاع)

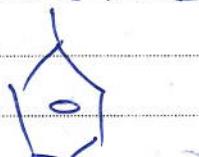
(١٤)  $R = \text{المرادف} \times \text{النسبة المئوية المدروسة}$



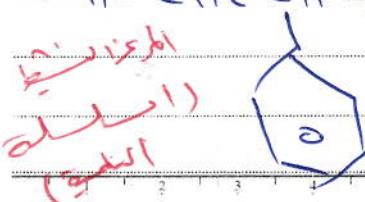
مثال 1: نظام خط دالموكس (أكسدة-أرجاع) اعتماداً على أية إzyme  
 للأدرينالين لفقد الجيني ستارن على زرنيخون الأنتنطاع  
 باتصال الماء على الماء (أكسدة-أرجاع) (نظام دالموكس)

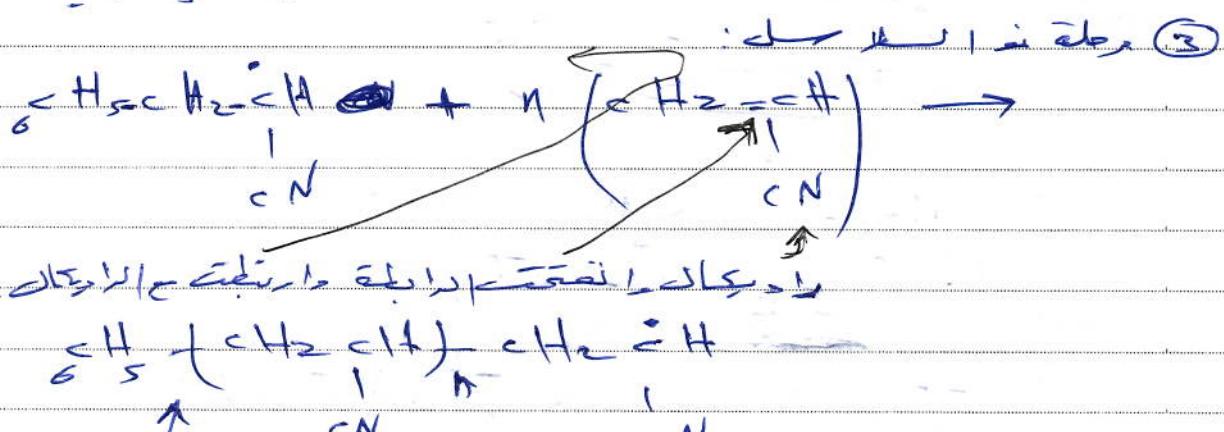
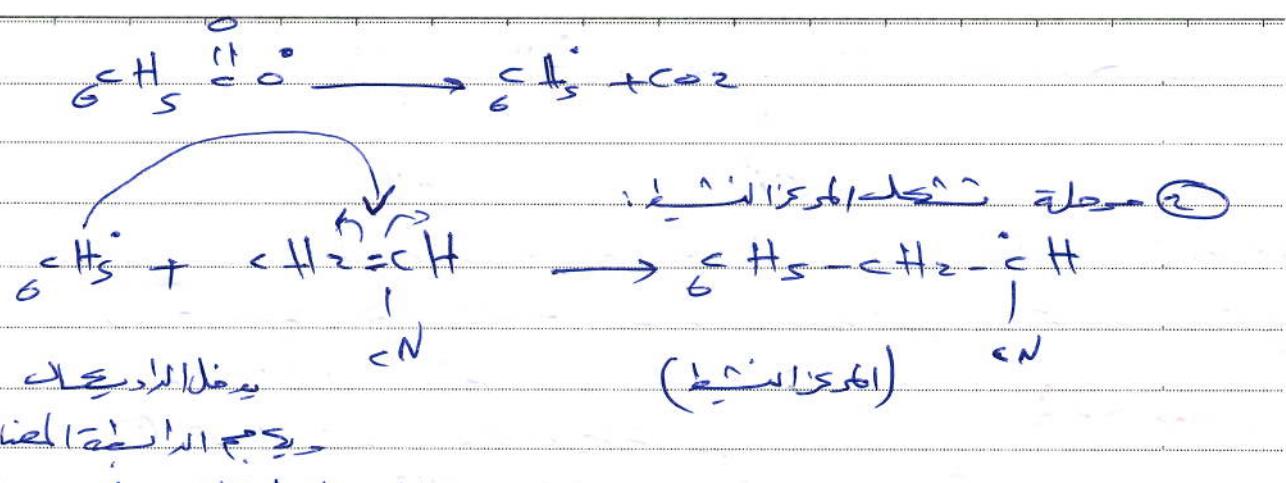


نظام دالموكس

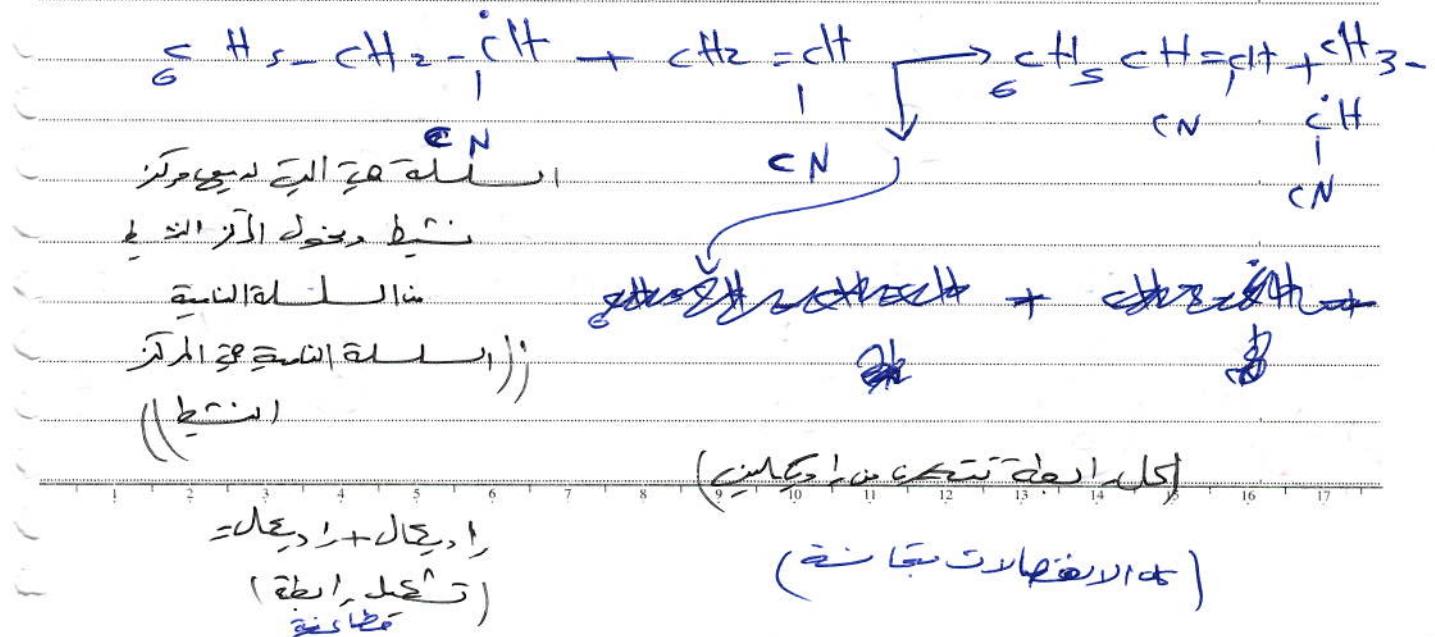


نظام دالموكس





الارتفاع: (بانتحال المركب الشبيه إلى المركب الشبيه)  
نقطة ساخنة، تكون:



النهاية أو البداية

أنتخاب البداية:

أ. البداية بالضم: في هذه البداية يبدأة مراحل: 1- تفكك المركب النطي  
2- تفريغ الماء.

و انتقطاع

أمثلة هي الماد المطرد:

أ- فتحت أوكسيد البوتاسيك

ب- فتحت سلطانات الاسمونيوم

ج- فتحت أوكسيالا سبيتيل

د- فتحت أوكسيالا سبيتيل

ج- فتحت سبيتيل سبيتيل الاسيدي

د- حاد رودك (اعادة الطلع).

الخبر الآخر:

لحيفة ناقص

الكتروني



ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ

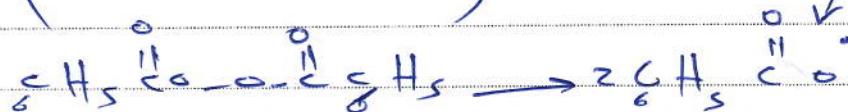
ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ

مثال: في سقط ماء فتحت أوكسيد البوتاسيك أنتخاب البداية  
البداية الراجحة لفتح سبيتيل سبيتيل كل ما يفتح انتقطاع  
باتفاف المركب النطي الذي المعاكس؟

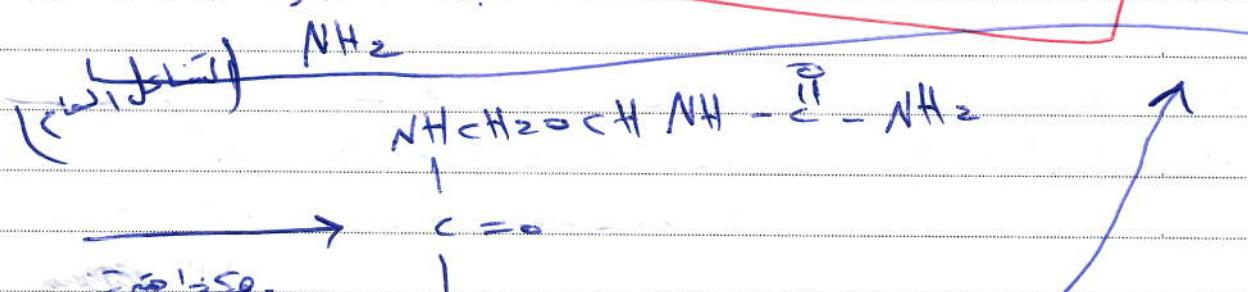
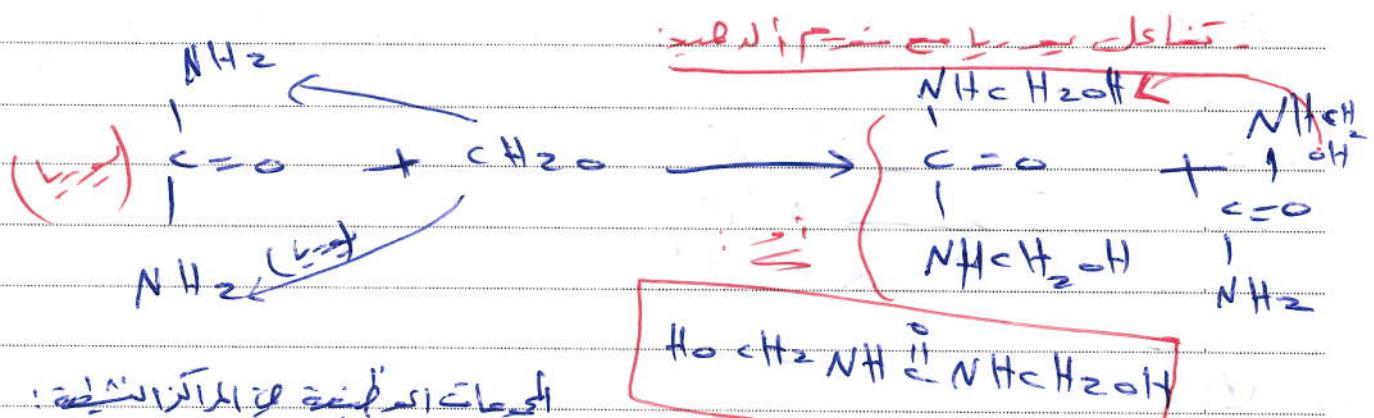
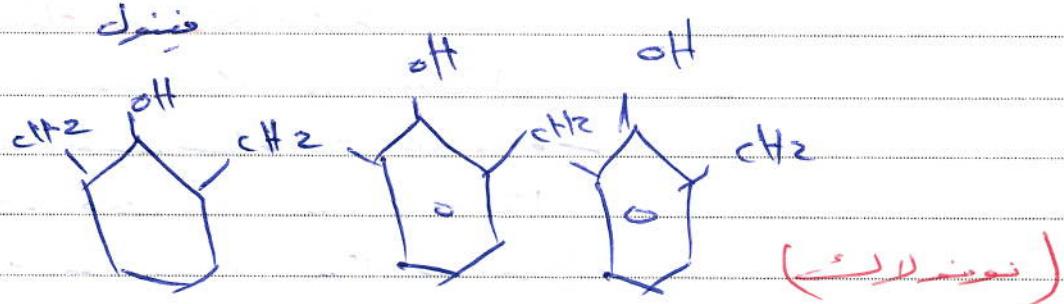
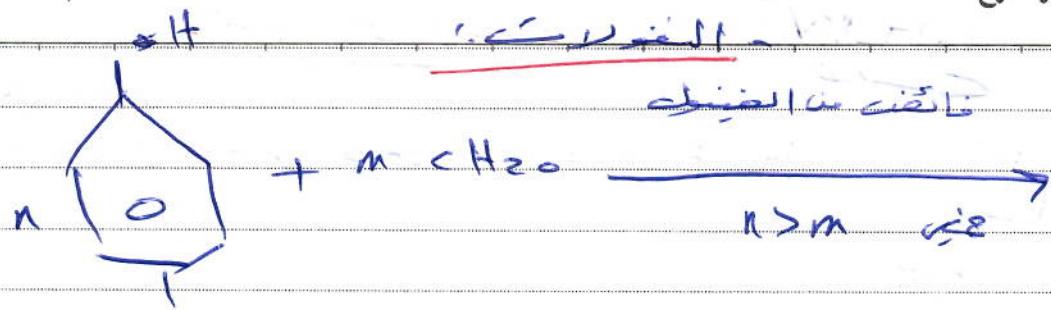
أمثلة:

① تفكك المادة المطردة:

(فتحت أوكسيالا سبيتيل)

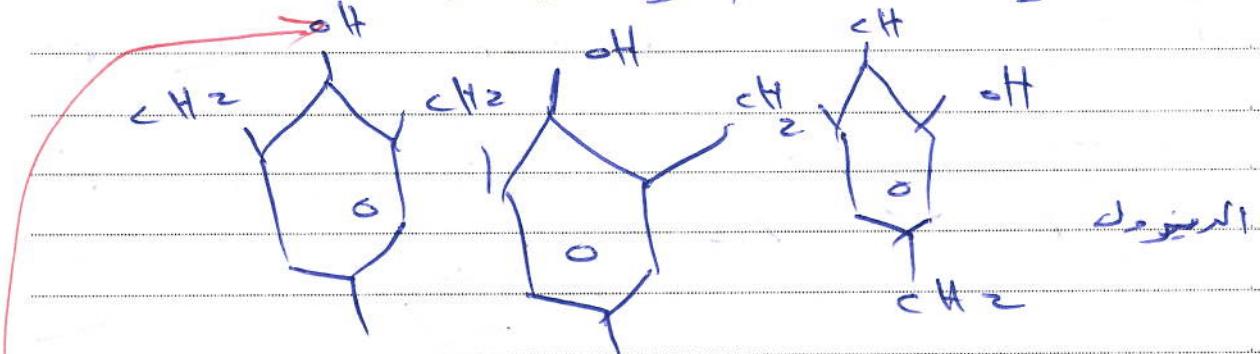
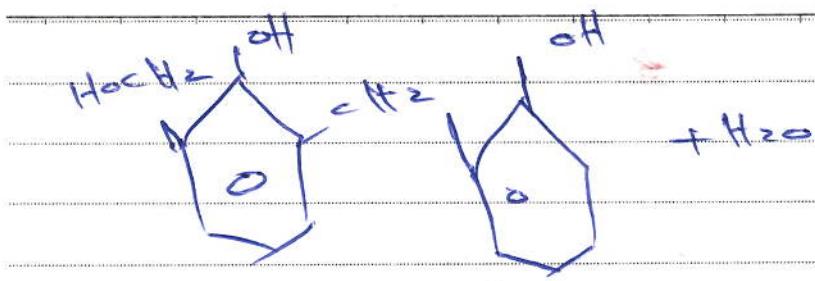


الموضوع:



الناتج

ناتج

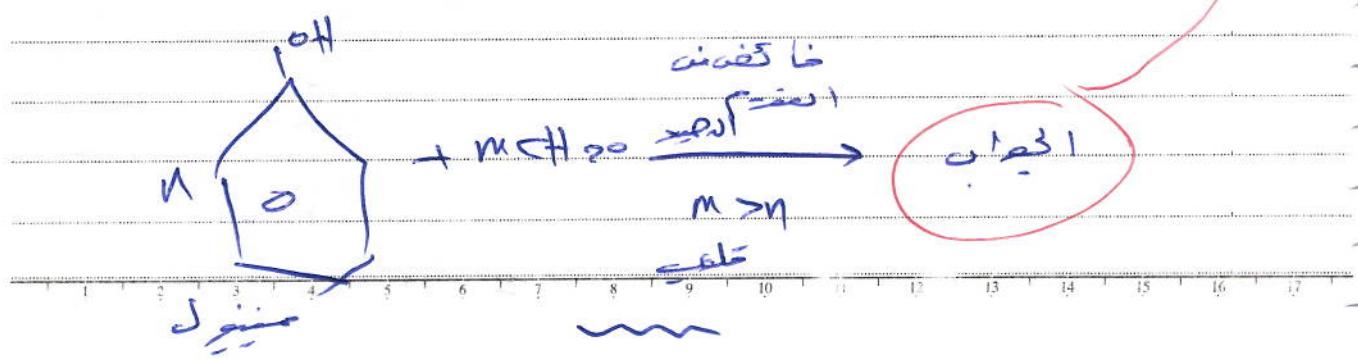
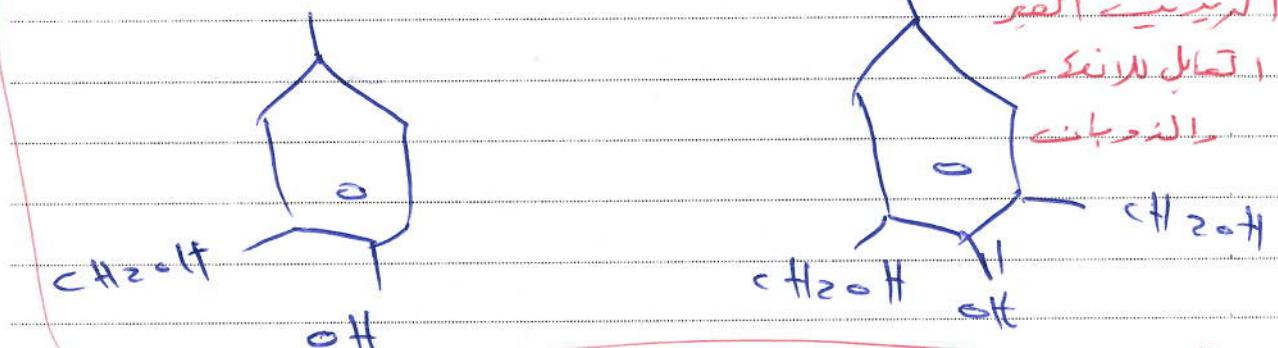


## الخاتمة بحث الرسالة

## المرصد المفتوح

## التعابير المانعية

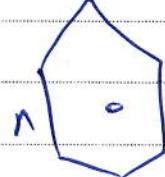
## الفصل الثاني



أكسي - ٢- تضيي الدرينول (نامور تحرير): ينطلي المريزول هنا من تحرير

أكسيها منيوك والذخ منيوك المفید

عائض من الضي (مادسة تحرير)



+ m <math>\text{H}\_2\text{O}

ما يفتح من الفتح

(<math>\text{M} > \text{n})

(منيوك)

<math>\text{CH}\_2\text{OH}

- أخراج الماء منيوك المفید

- منه اسفل:

2 (جيبي)

→

+ <math>\text{H}\_2\text{O}

+ <math>\text{CH}\_2\text{OH}

(منيوك)

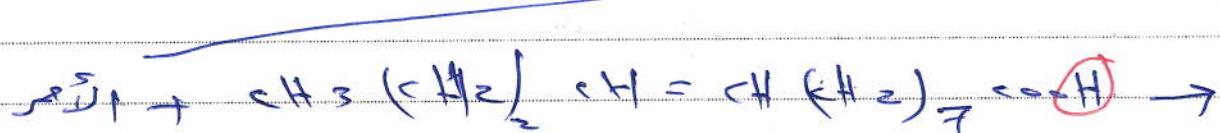
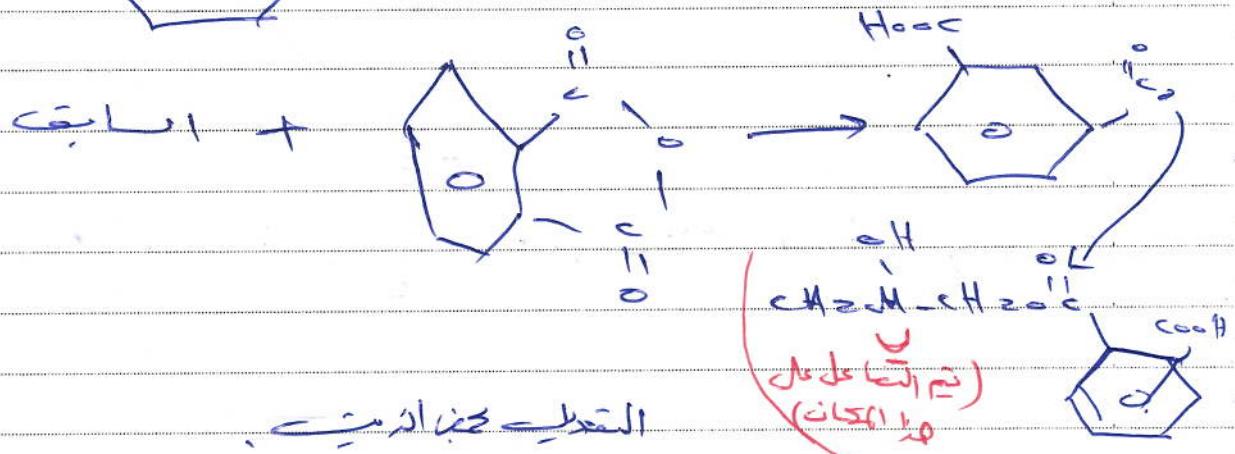
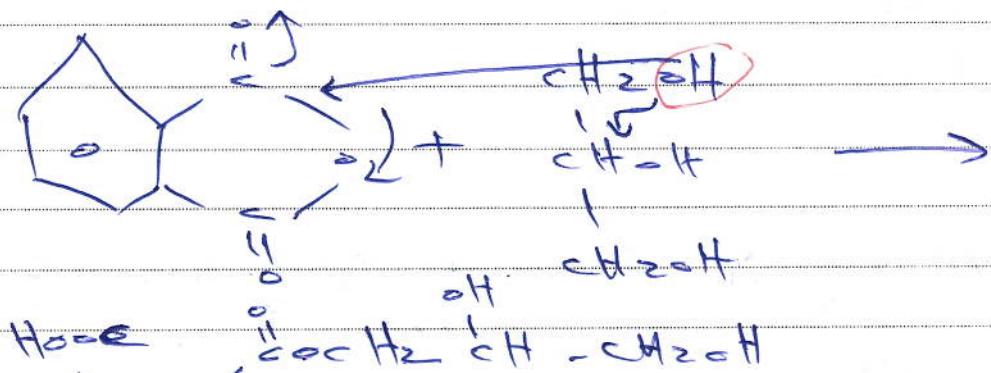
1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17

ED 18

کبھی مطالعہ تھا اعلیٰ انسانیت سے بدل ماء خدا تعالیٰ کی  
کھپٹے اور بھی کھپٹے یہاں تھا تسلیم کیا جیسے ایسا ہے  
تفاصل انقدر ہے!

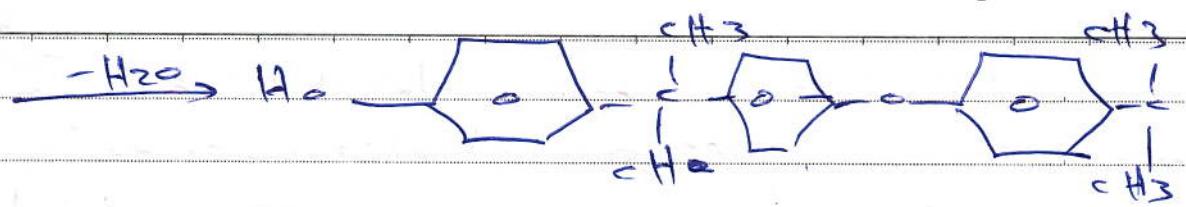
الطريق من بلاط حتى الصالحة :

一四



الجدير بالـ  
الـ  
المـ

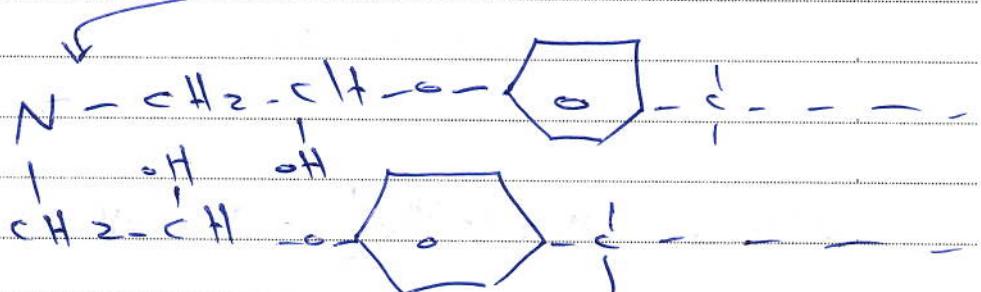
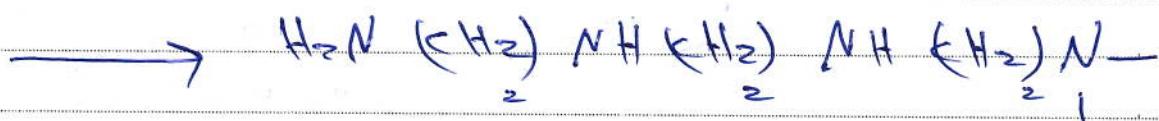
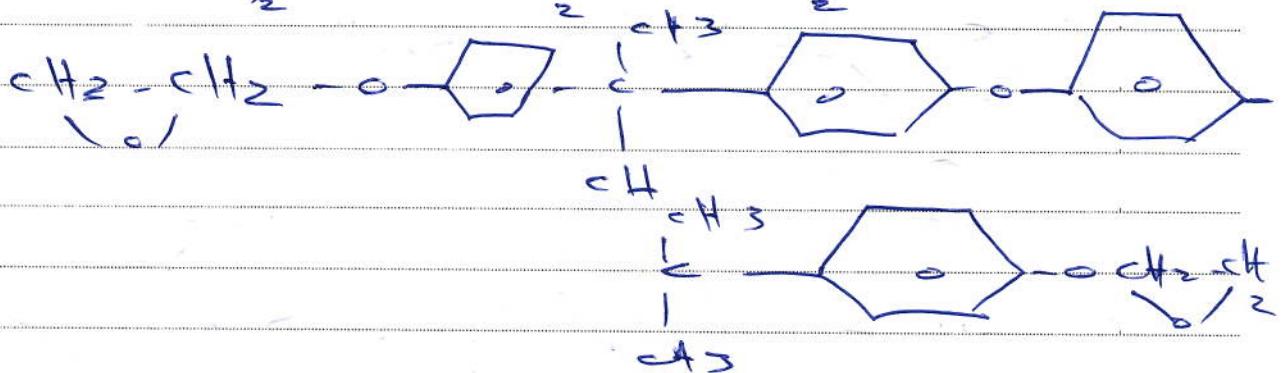
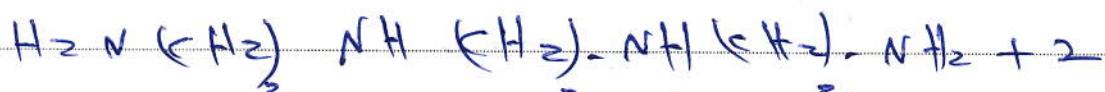
الموضوع:



(العنصر)

كذلك تم التأكيد: بتجدد

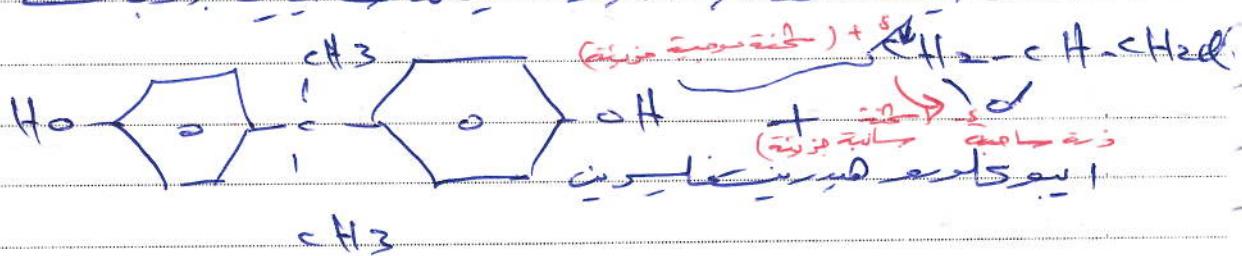
أنت



الجواب - غير صحيح  
(أخطاء)

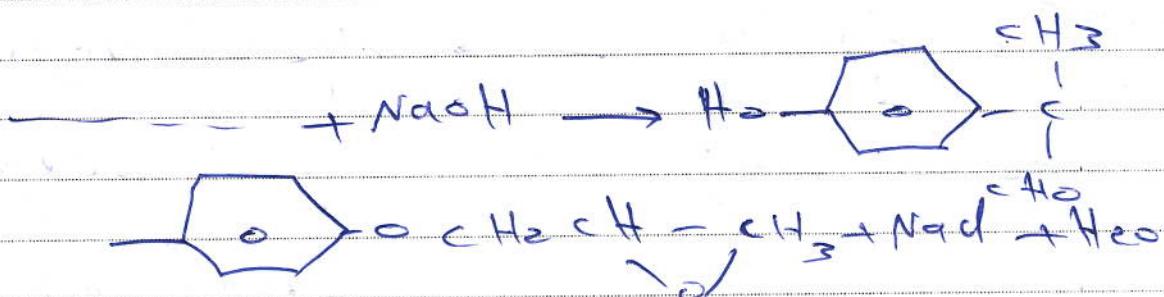
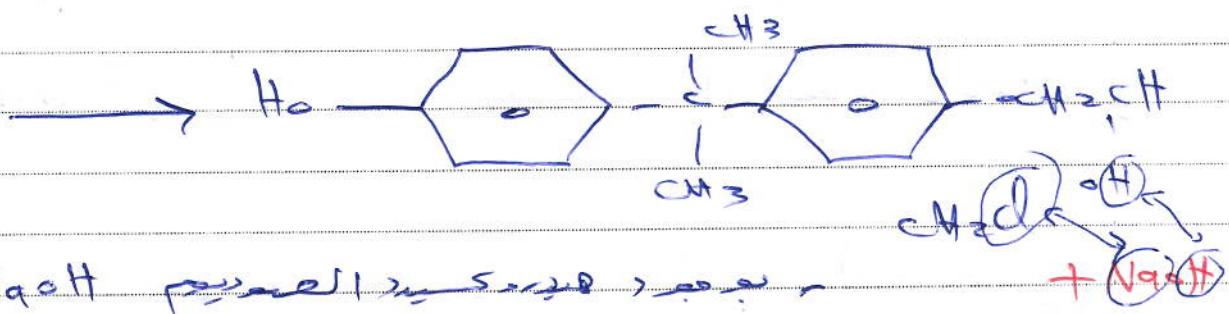
11

نہ خدیوں کے شاہی ہیں بلکہ یہ نادیے میں بہرہ مانے۔

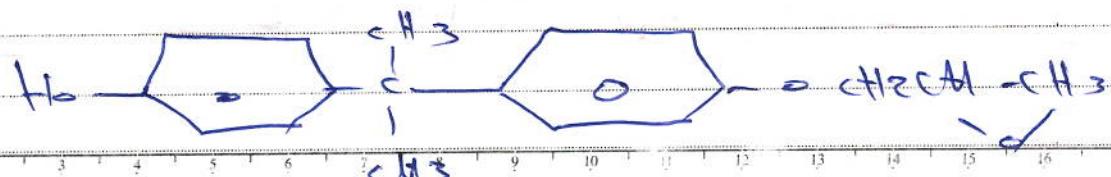


مناگے لیو کے ناچے نیلے بردان

صيغة يتم مع الماء = الابواب الجديدة

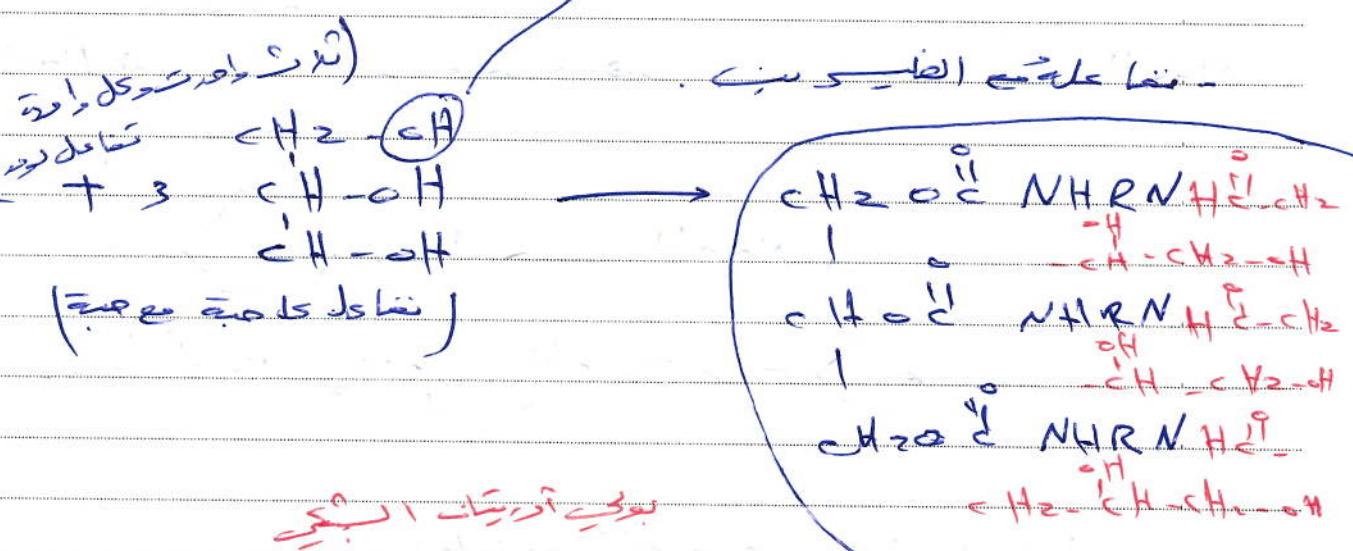
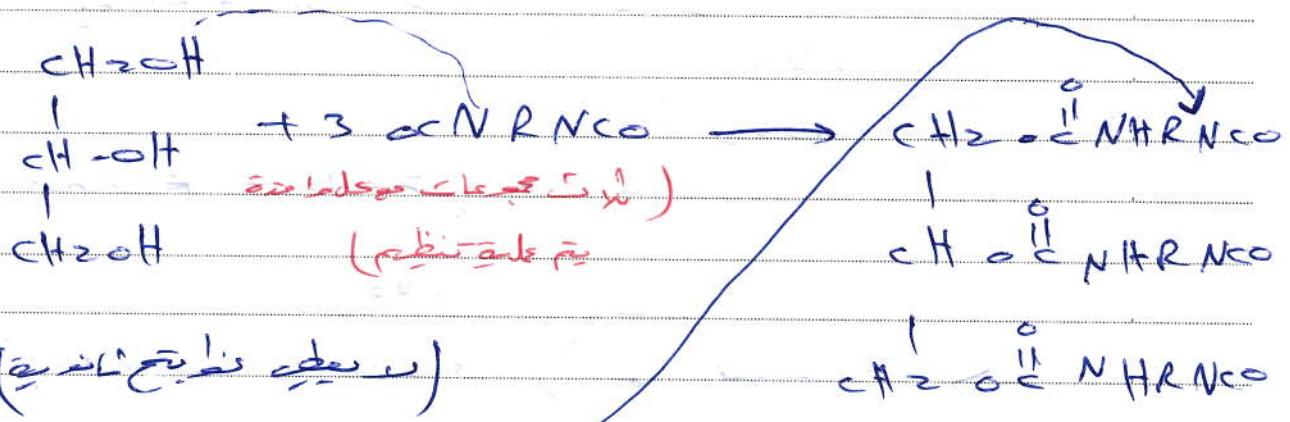


نفاصل بین این دو دسته از میانی بوده است.



ويتم الانقلاب بالتفاعل ٦٨% من المركب إلى المركب الأخر

مثال ١: تفاعل الغليسرين مع أزيد أوريان



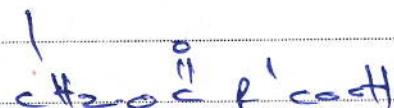
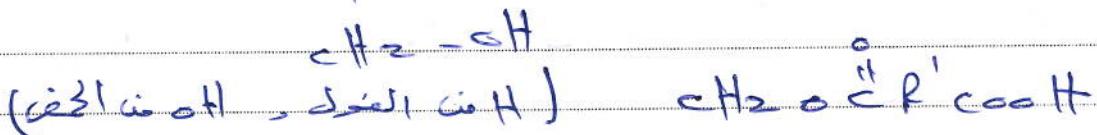
يتم الانقلاب بالتفاعل ٦٨% من المركب إلى المركب الأخر

مثال ٢: بن كثيرة تم تغير الالات الالية ومحنة تم تغيرها

الموضوع: البوليمرات الببتيدية تتفق من لا تتفق ولا تتفصل

(النسخة التي فقررت)

أجبت لاستفهام الطالب زين (الربيع التكميلي المقترن بالقرار)  
الجواب: أصبت (ببجي) لاستفهام الطالب زين  
مخطئاً على زين:

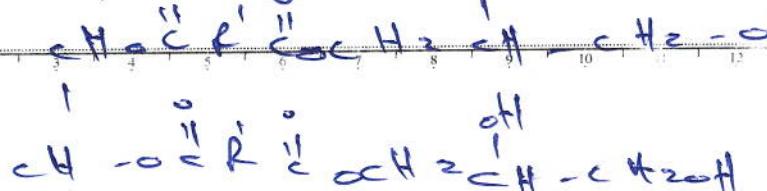
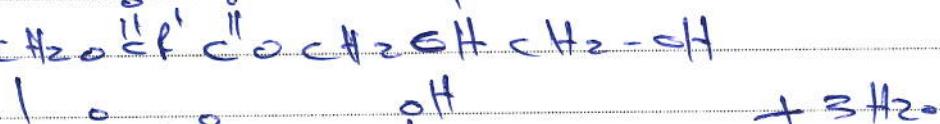


هذه الـ H هي (الهيدروجين المترافق)



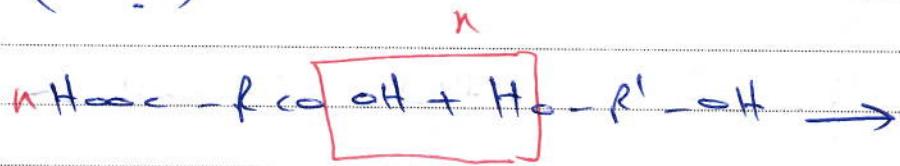
(الإطارات متابهة = تتفق).

وكل زوج مترافق

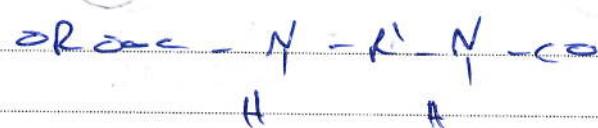
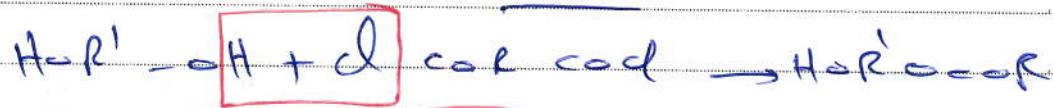




كذلك يحصل بـ  $n$  في المطابقة على الآتي المطابق (عليك حذف)



(الخط تحت الماء هو الخط المفتوح)



(الخط تحت الماء هو الخط المفتوح)

- تغيير على ستر العبيريتر: يصبح ميغاستر.



|



ميفور ميغاستر



د. نور الدين

العبيريتر:  $\text{O}=\text{N}-\text{R}$

البيريتر:  $\text{N}-\text{R}-\text{O}$

التحولات المترادفة تؤدي إلى المجموعات الوظيفية

التحولات المترادفة هي المراحل الناتجة

يتم على المجموعات المترادفة وهي التي تتحكم بالتفاعل

من يدخل في التحولات المتعددة:

المحض الكحولي: لبنة ثانية الوظيفة



الذرات: لبنة الوظيفة



الطريرات: (الدخل ثانية الوظيفة)



أهم تفاعلات التحولات المتعددة:

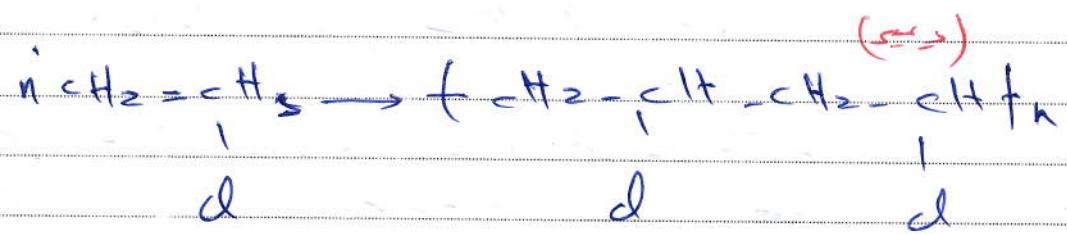
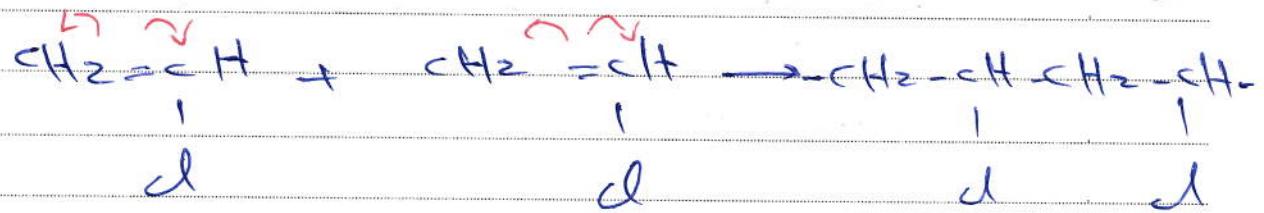
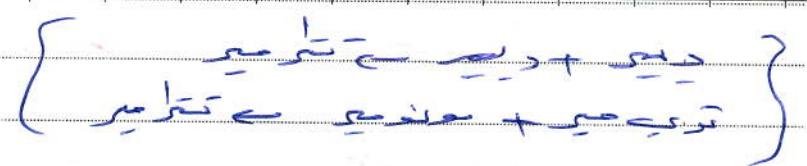
١- تحلل العبيريتر: ١- حفظ المجموعة الوظيفية

العنيدة



الذرات: لبنة ثانية الوظيفة





الجبل من سهول مصر

## أ. عال. ١٦٢ < مدة المسير المعيّن = التالية:

پریوریتی کامپیوٹر (Priority Computer)



57

الجذور والجذور المائية: الوجه الآخر للجذور

سید علی



-CH<sub>3</sub>

CH3

## مختصر مکالمہ

(جیز لینڈن)

## الخط

٤- منابع قل المذاهب في المعتقد: ① المذهب الكندي و مذهب بن حمزة  
الخطائية والحنفية.



الذئبات = نهاية المطرizية: ②



الفلكيو بلاست (أو) إدخال لـ نـيـعـاـلـ مـلـفـنـيـهـ ③



النـاءـ وـكـاـتـ بـلـصـرـ حـيـدـارـ زـانـ جـوـمـيـةـ فـنـوـهـ

مطابلاً ذکرہ لیں بے گیے: مقدمہ بے گیے: جو گیے

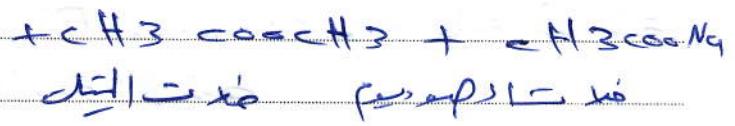
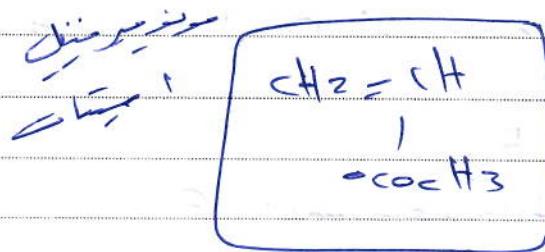
ـ دلالات اسٹرالیا بیرونی الائیزو بیزیں منہج ہے جو اسے  
ـ علیہ عمل نہیں (یعنی  $\neg \vdash N \wedge K$ )

الخطاب + الاستفادة + (عملية نقل الملايين)

P.V.C. پلی ویسٹریک



دینہ ہو + ملکہ ہو ← دینہ  
بیو + ملکہ ہو ← ترکہ ہو



٧- تفسير العاليم من متن ميرزا تم

وَتَخْرُجُوا مِنْ بَيْتِكُمْ

نوعين لـ التغير الجليدي ① ← التغير بالضم: هم عدة معايير  
الثانية المعايير: من حيث المدى ② ←  
وكل نوع يختلف في معاييره.

## الفحص بين البلعومات وكانت التحدي

في التكامل المتصدر يعتمد على المجموعات المطبوعة المعرفة في خط

الآن  $\rightarrow$  عادةً ما تكون المقادير

$$(-RNCO) - COOH - NH_2) - H_2O / \text{الماء} = \text{الحمض} \quad (1)$$

٢) المؤشرات الخاطئة صحة المراقبة المطلقة: (ذى التفاعل يتم على المجموعات  
الخطية- هي التي تقوم بالتفاعل)

## النحو المتعارف

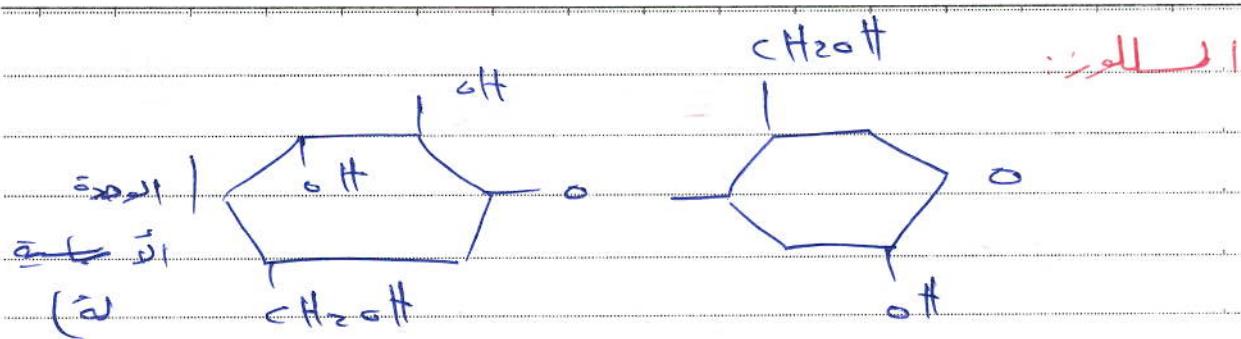
$= 441$

~~10-15P~~

## ٣- حمود رطاب غيورته - التأمل رحمة بالشعوب المظلومة

## دیکھ دنے والے کی نظر میں

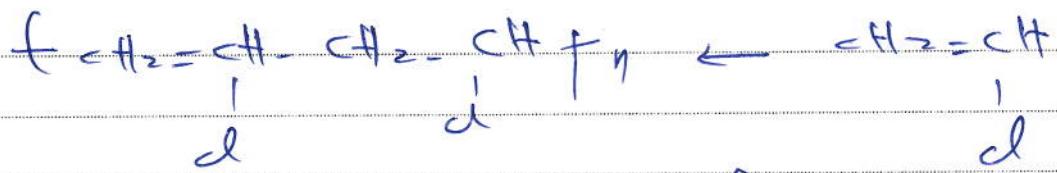
## مود ناتھ نوی



$$\left( \text{C}_6 \text{H}_{10} \text{O}_5 \right) \quad \text{العددة الارادية:}$$

ولتكن هناك مدخلة بيرسون سلوك من الناحية الفنية يجب اعتباره الأسلوبية بارزة حتى لا يختفي مع مرور الزمن.

تحذيف كلما - تصر البطلين - من المدح ميرمنة  
تحذيف تصر - تصر البطلين - من المدح ميرمنة



↓ (3) ↑

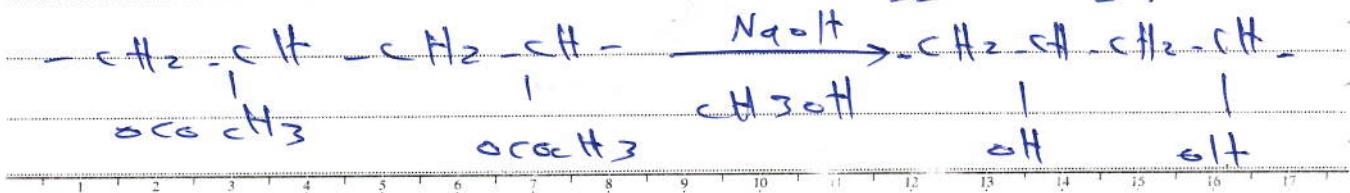
يَعْلَمُ حَمْزَهُ الْعَلَمِيُّ أَعْلَمُ الْمُؤْمِنِينَ أَدْمَنُ الْمُبْلِمِينَ

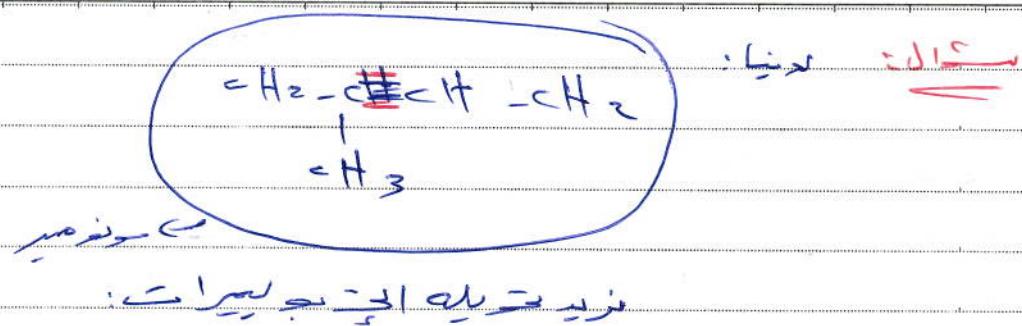
مثال تصریحیں کہ کلے ایکیں

## نہیں کے خیال، سنا تے

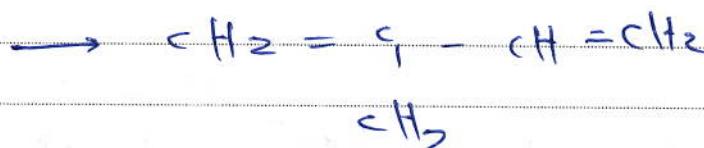
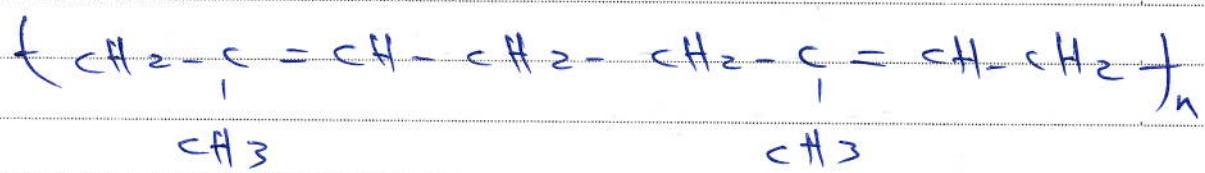
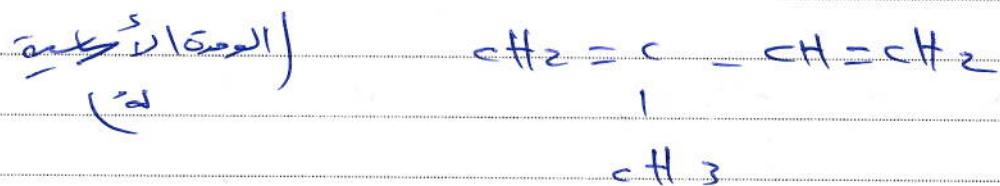
بِحَمْدِهِ فَلَمَّا

## دیکھوں گے





جامعة حي الميدان بدمشق

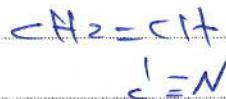
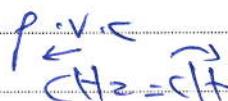


مهمة مراجعة

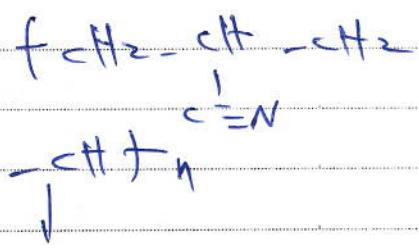
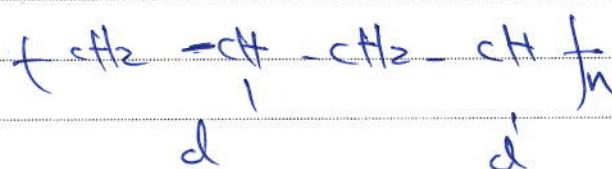
مهمة مراجعة

الخطوة الثالثة: (P.V) - (الناتج) = (ناتج) - (ناتج) = (ناتج) - (ناتج)

## ١٠ المفهوم



۲۰۱۷/۰۷/۰۲



تحت اللام: حيث تعلق رتبة الجهة بـ المقدرة على

- ترجمة دسترة الدولة: هي عد العواد - الأدلة من سلطة العلیم

دیکھنے کا باعث ہے . PP .

## باب الحزن والحزن والحزن

$$M = \cancel{m} \times m$$

## النَّمَاءُ الْجَنِّيُّ دَلَالٌ لِّلْجَنِّيَّاتِ الْمُجَوَّبَاتِ

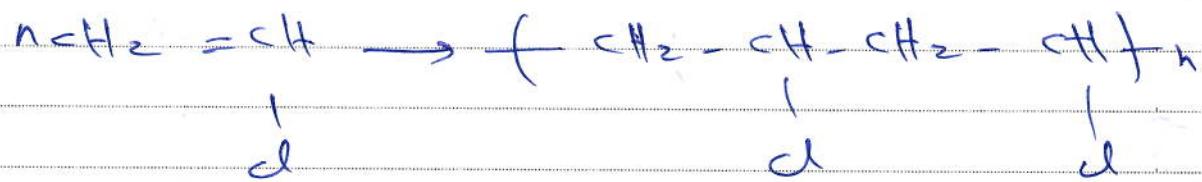
## الوحدة الأولى

الخطابات المعاصرة (الطباطبائي)

جی ہے ایک بنت

السعودية (داودية)  
نظام الطلاق

دیگر دیگر ترا میر دیگر دیگر ترا میر



(جیسا ت)

دھوکہ سے مدد اور مدد ایجاد کرنے والے ادارے 5000 میلیون روپے کا ادارہ ہے۔ (اڈیشنل فنڈز اسٹارٹ اپ) 

دقيقة بمقدار ٥٥٥ مللي متر تقترب ذات الأذنات بجودة عالية ولكن  
يختلف هنا الجواب بما يزيد على ٥٥٥ مللي متر فيكون هنا المعايير  
الذات الأذنات الجيدة المهمة

أولاً تتحقق: هي بحسب لغة عيارات لصورة حاصلة هنا الجزيئات بحسب

٢- محمد سعید عربستانی P.V.C

لے جائے گیں۔

10 of 10

لے ڈیجیٹل کالج

$$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \quad \text{PVC}$$

بچے خیل کے راں : P.V.C

$$CH_2=CH \xrightleftharpoons{i^-} CH_2=CH$$

5 = N

أحا مونسون عزيل  
نمورلا

د. يحيى عالم:



↓

ـ  $\text{O}_2$  هو غاز معقد مصطنع (جديد) مصنوع من  $\text{O}_2$  بالطامة (أحادي اعوام)

ـ الطامة هي عادة من نوع بسيط وهي:

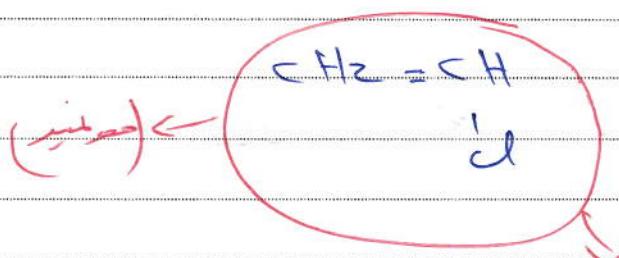
ـ امتصاص  $\text{O}_2$  في صناعة دارسي (أسي) هو سلسات:

ـ توحيد صناعته بخلواتي الماء ونفثهم بعملية فلترة الماء

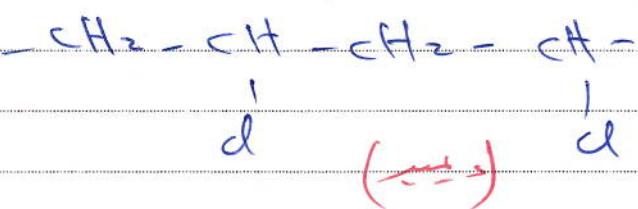
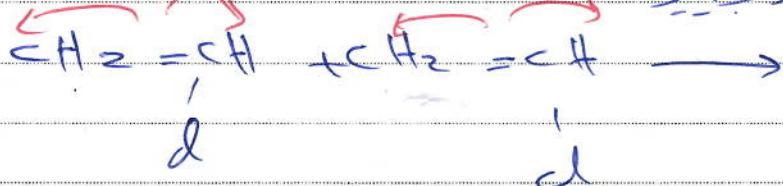
ـ خالص قدر بحالة الطلقنة، صحيحة مديدة تجربة لهنط

ـ الامتصاص بالرذايس: تبيح انتشار العذير في ببر لكي يختلي كلها

ـ أي شبيه مصطنع من عادة هي:



ـ عفوي وهي اعمال من نوع بولير:



↓

↓

↓

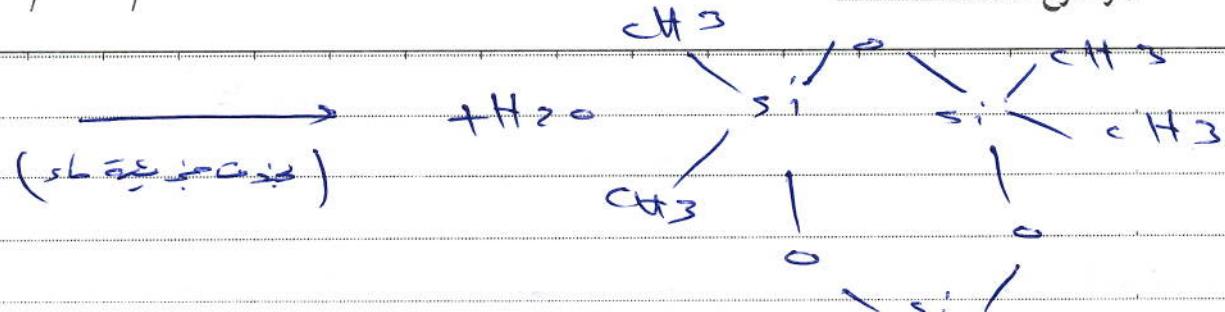
↓

ـ الحادية العدالة:

ـ مونومير + مونومير  $\rightarrow$  رذير

ـ رذير + مونومير  $\rightarrow$  تربيز

## الموضوع:



(الحاضر)

## جذب - جذب

1955

معهم: عهود مباركة عن مطارات ألوية لكيت أدرجوا في المدينتي مقطعة  
مع هذه بعضها لـ كل مننا يجري أبعـ

١٣٢ جملة:

١) الاتصالات ٢) اسلوب اخراج ٣) البروتوكولات ٤) المعايير

## ٥. المحفل الأصمعية (أدبيات - عوائق - ستراتيجي - تأسيسي)

٥) و ملئي ؟ فتح حمل في المثلثة العربية وهي عباره من اوجه حيائى

## ذر دن جو ہے صفحہ

## الغواصات

١١) الخط العلوي الخط العلوي ١٢) الخط العلوي الخط العلوي

العلماء (١٣) الأذواق (١٤) التّعليم (١٥)

## مختصر الجمليات:

مقدمة في القيمة المضافة: وظيفة ندوة الـ ٢٠٢٠

مثال: بين الماء والسيانيد البحري معاً (4 خطوات):  
 معاً معاً معاً معاً



$\text{CH}_3$

$\text{CH}_3$

$\text{CH}_3$

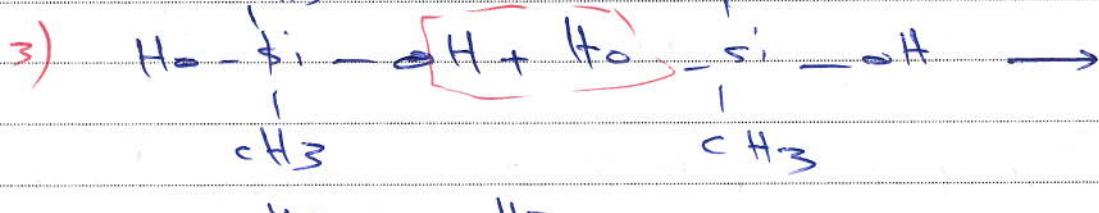


$\text{CH}_3$

$(\text{CH}_3)_2\text{SiO}_2$

$\text{CH}_3$

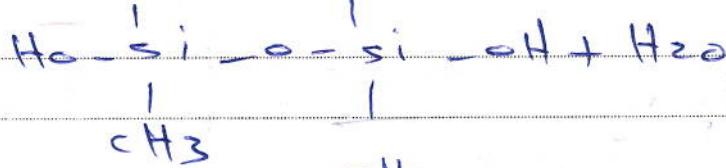
$\text{CH}_3$



$\text{CH}_3$

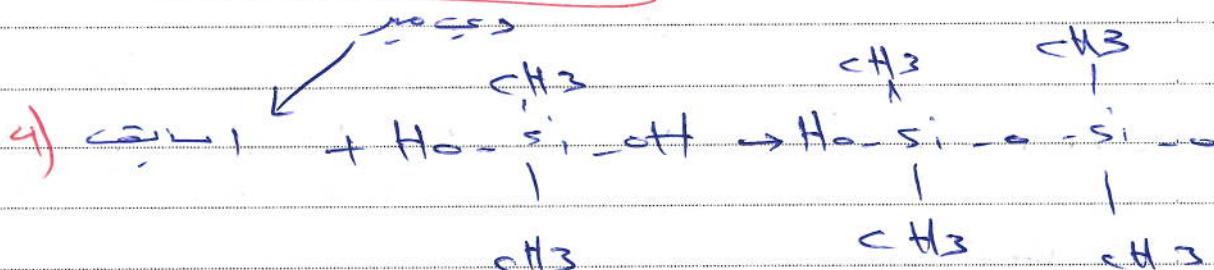
$\text{CH}_3$

$\text{CH}_3$



$\text{CH}_3$

$\text{CH}_3$



$\text{CH}_3$

$\text{CH}_3$

$\text{CH}_3$

$\text{CH}_3$

$\text{Si}-\text{OH}$

$\text{H}_3$

$\text{HO}-\text{Si}-\text{O}-\text{Si}-\text{O}-\text{H}$

$\text{HO}-\text{Si}-\text{O}-\text{H}$

$\text{Si}-\text{OH}$

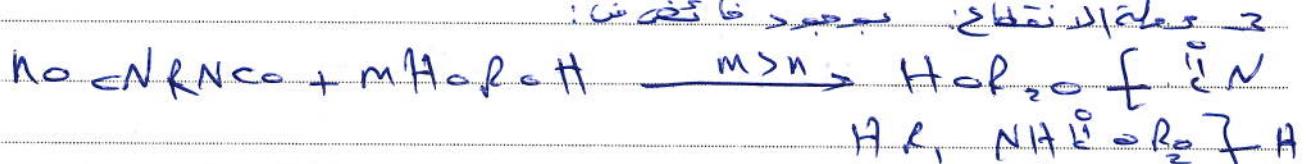
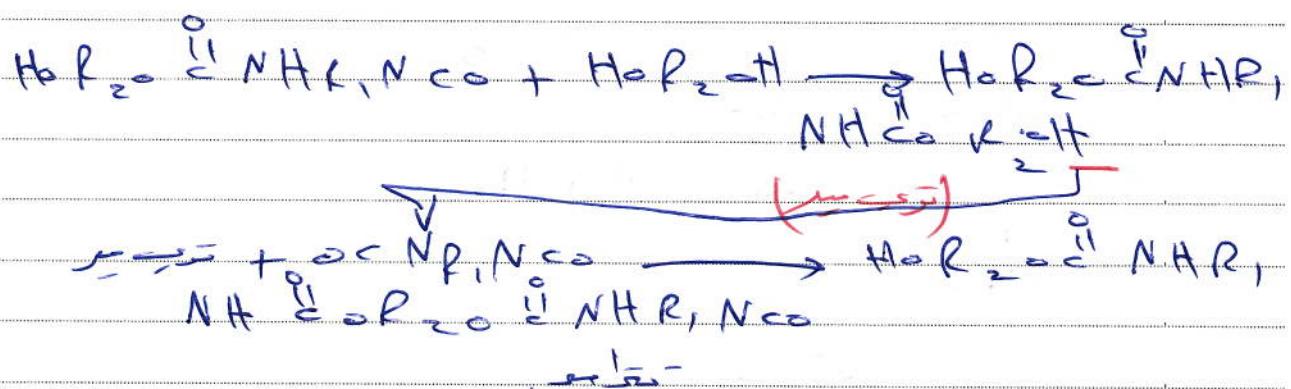
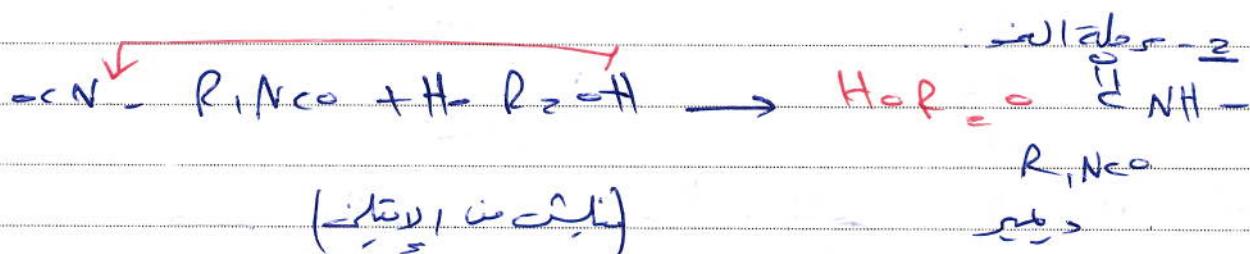
$\text{H}_3$

جذب أوستيات وذبائبات

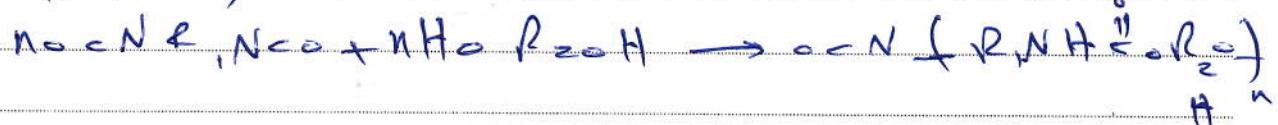


عملية استخلاف

1- المترادفات: هي المركبات المكونة من المترادفات متحركة



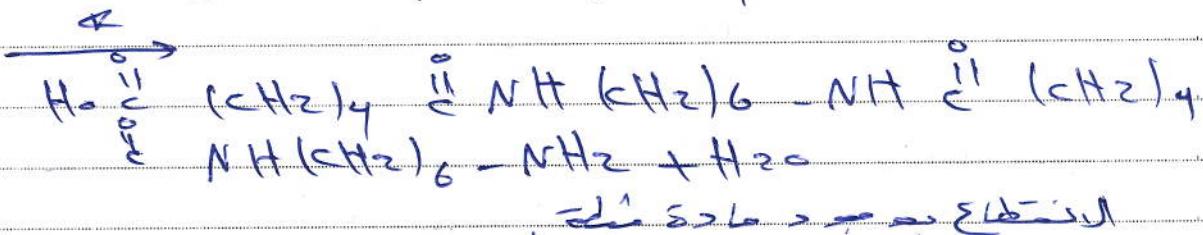
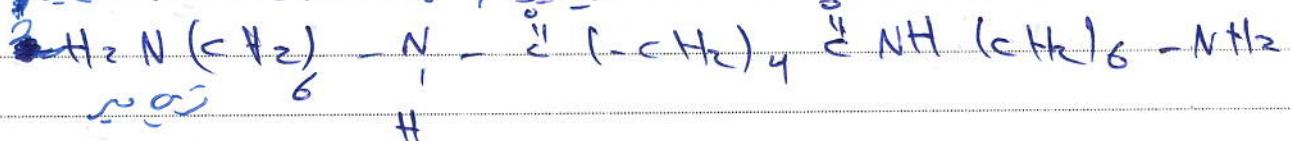
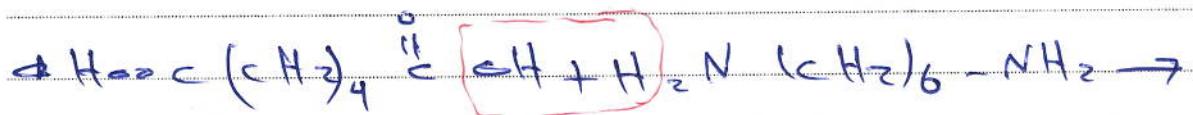
(التفاعل اتساع)



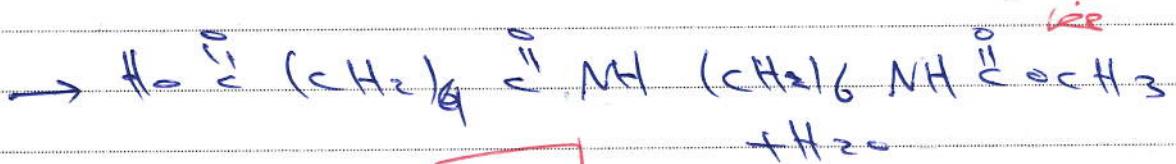
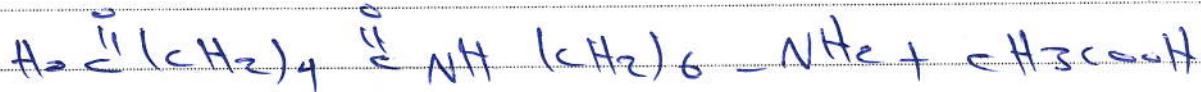
مثال: بـ  $\text{---} NH_2$  تـ  $\text{---} CO$  تـ  $\text{---} OH$  (يـ  $\text{---} NH_2$  يـ  $\text{---} CO$  يـ  $\text{---} OH$ ).

(يـ  $\text{---} NH_2$  يـ  $\text{---} CO$  يـ  $\text{---} OH$ ).

٢) خارطة (الانقطاع) من الجهة اليسرى



الانقطاع بعد ذلك



+  $\text{H}_2\text{O}$

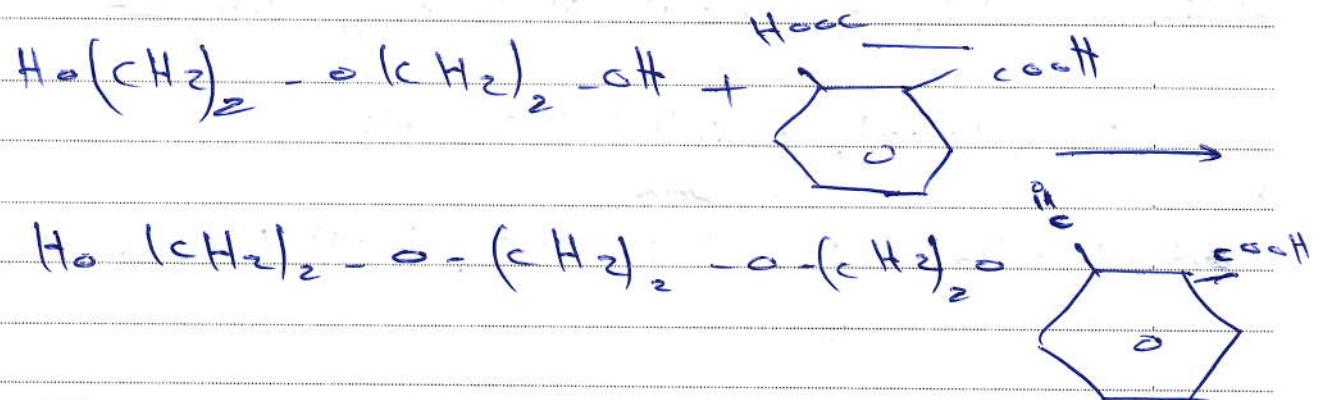
6.6

6.6 ملحوظ

أيضاً في المكان المعد لسخر الجريمة

موجود انقطاع يمتد حتى آخر الموضع

طريقة: اكتب  $\pi$  في مربع المطالع ثم ابيه ابتداً من على يمينه بـ  $\pi$  عدد مربعات أحد المربعات.

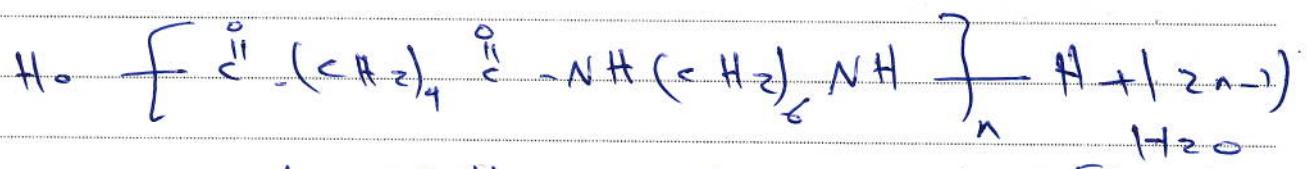


أعداد  $\rightarrow$   $\left\{ \begin{array}{l} \text{في حرف تابعة لـ المؤنثة} \\ \text{الذئب = تابعة لـ المؤنثة} \end{array} \right\}$  سمير زيد

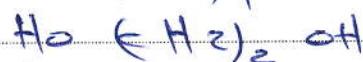
مختبر التدريسي للوظيفة المدنية بـ دار ديسيل  
كما يلي ملخص ملخص الأقسام



## المُتَعَلِّمُونَ



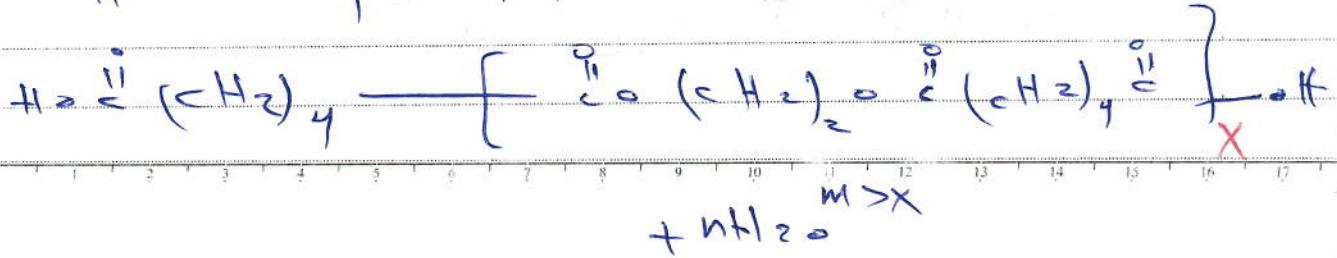
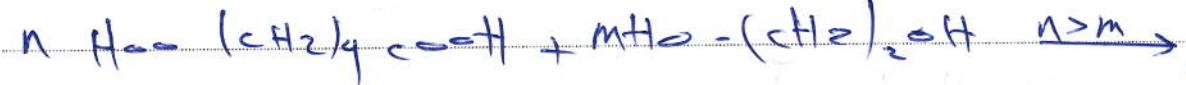
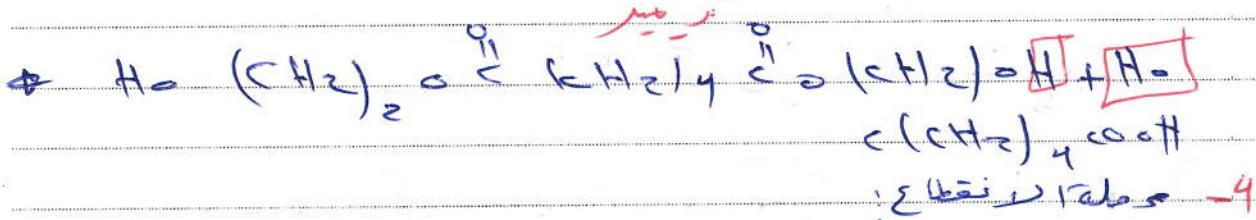
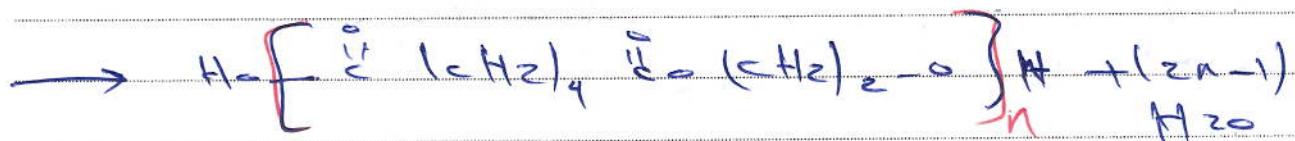
١- أمثلة على الأسترات: بخ- الأمونيوم المولط في الماء سير  $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NH}_4\text{COO}$



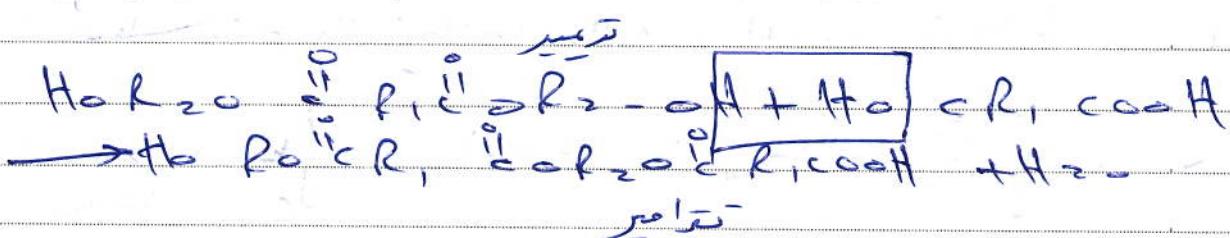
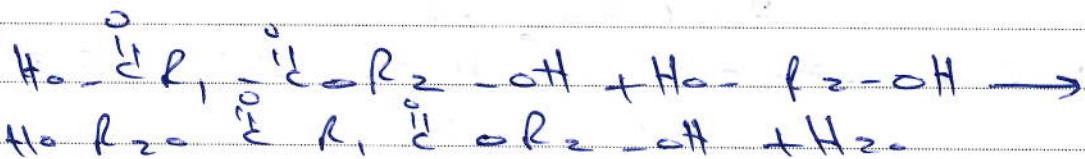
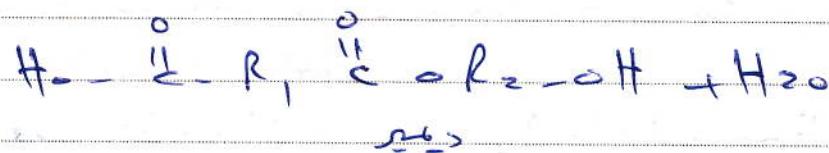
## ١- المَارِزُ الْأَنْتَكَرُ: حِصْنُ الْجَيْشِ الْمُنْصِرِ فِي حَلَالِ الْمُؤْمِنِينَ



$$n_{H_2O} < (Hz)_q \text{coot} + n_{H_2O} (Hz) \sum_{i=1}^{11} f_{b,i} - \sum_{i=1}^{11} f_{b,i} - 2$$

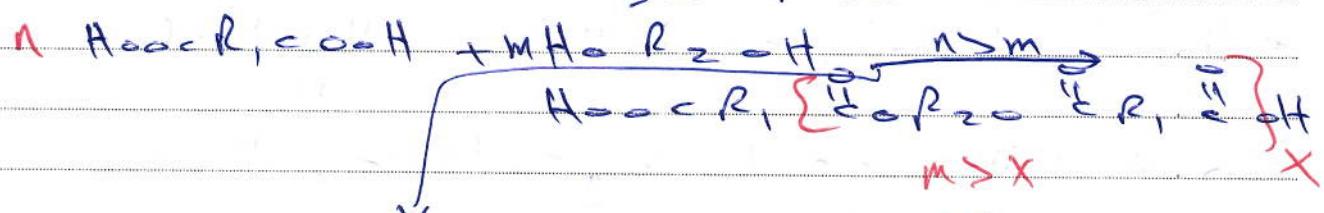
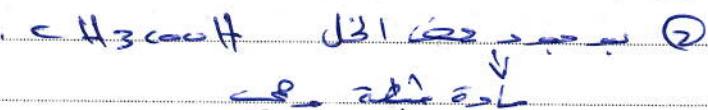


النحوث ②

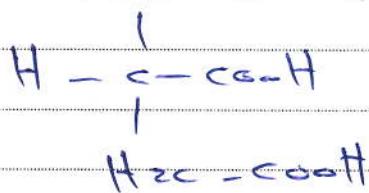


نحوث الارتكاع ③

بوجه دلائلي من المونيك



هذه الأوزون متراسير  
هي المتصدر  $\text{HOOCCOOH}$



أيضاً على حدة  $\text{HO} - (\text{CH}_2)_2 - \text{OH}$

أو دايس إيتان  $\text{HO} - (\text{CH}_3)_2 - \text{O} - (\text{CH}_2)_2 - \text{OH}$   
على حدة

هذا ميلان دايس  
أمين  $\text{NH}_2 - (\text{CH}_2)_6 - \text{NH}_2$

أيضاً تضربي أسرع بين الماء والمعطر  
حايلانز السالم

أوكالر المائية: الماء ينبعي من الماء

عن مائية الوظيفة



ديوك عقل الماء عن الماء

أوكالر المائية هي المجموعات المائية في الماء



التفاعل اتصال:



الناتج

جوار - صورة

جوار - صورة

أهم في خصائص

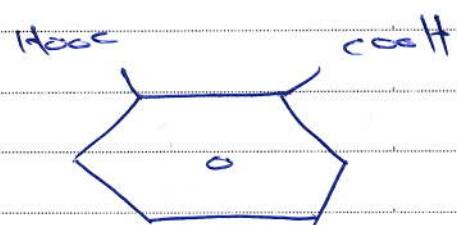
خصائص الأدين



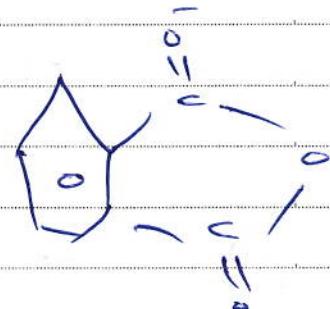
خصائص حمض



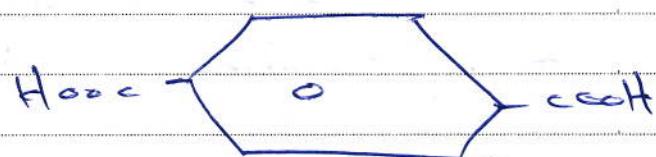
خصائص حمض



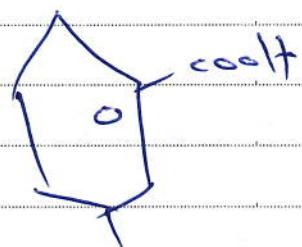
بل مراد  
خصائص



خصائص متالين



أيند متالين



السلبي

