

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



\* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/14>

\* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر المتقدم في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/14chemistry>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر المتقدم في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثالث اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/14chemistry3>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade14>

\* لتحميل جميع ملفات المدرس حسن شحاتة اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

[https://t.me/almanahj\\_bot](https://t.me/almanahj_bot)

## القسم (4)

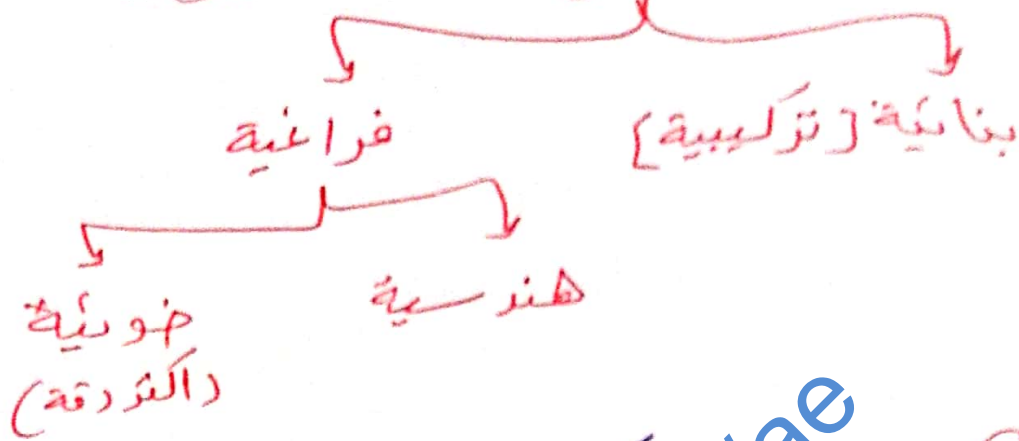
### اليزومرات الهيدروكربونات



عدد شعاع  
0503417402

اللايزومرات

لكي تنجح يجب  
على رغبتك في  
النجاح أن تفوق  
فوقك من الفضل



\* اللايزومرات - هي امتداد وأكثر من المركبات لها نفس الصيغة الجزيئية ولكنها تختلف في الصيغة البنائية

\* اللايزومرات البنائية - في مركباتها الصيغة الجزيئية نفسها إلا أن مواقع الذرات تختلف

\* اللايزومرات البنائية تختلف في الخواص الفيزيائية والكيميائية.

\* في حالة الامتكانات  $[C_nH_{2n+2}]$  أقل ايزومر لا بد منه يكون 4 كربون وأكثر أقل من 4 كربون لا يكون ايزومر

\* كلما زاد عدد ذرات الكربون يزداد عدد اللايزومرات البنائية.

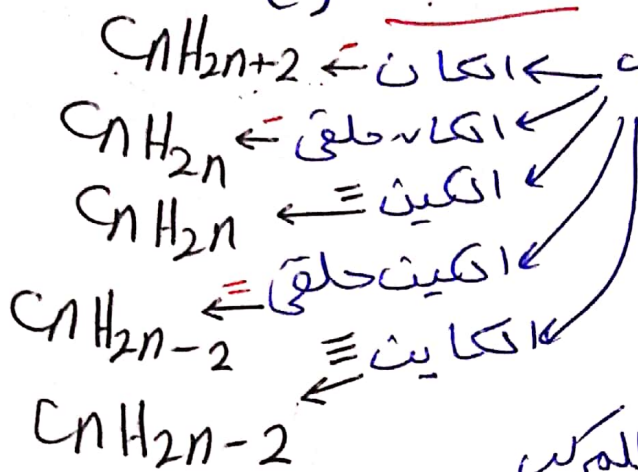
\* اختر البديل غير المنسجم مع التعليل  $[C_nH_{2n+2}]$



لأنه يكون ايزومراته وابتاقي لا يكون ايزومراته.

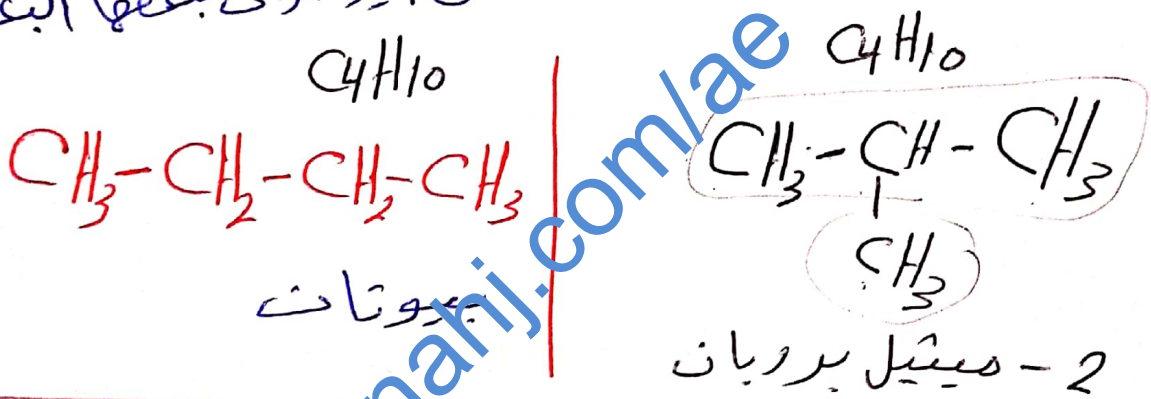
15

\* اترك الأيزومرات المحتملة للصيغة  $C_4H_{10}$  [إمكانية  $C_nH_{2n+2}$  (-)]  
أولاً لا بد من تحديد نوع المركب

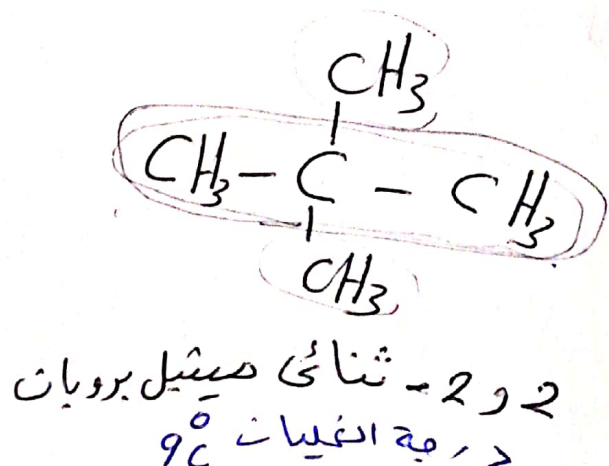
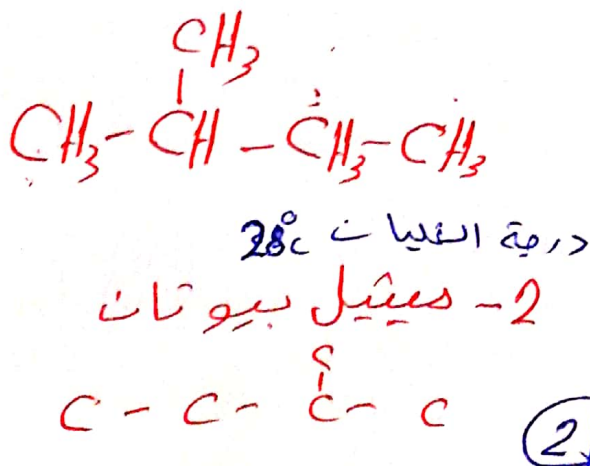
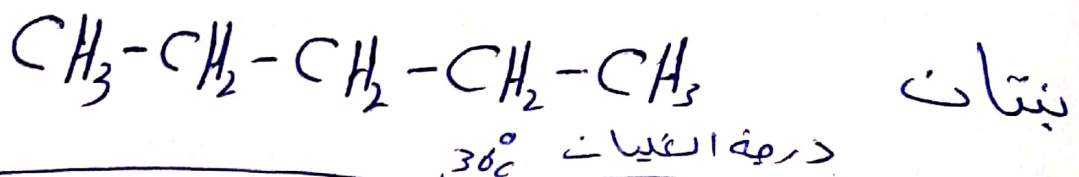


ثانياً نترك المركب الأشكال المختلفة للمركب

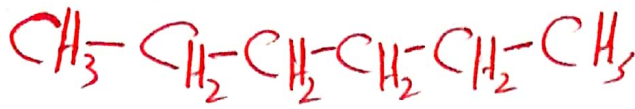
هذه الأشكال هي التي تسمى أيزومرات بعضها البعض



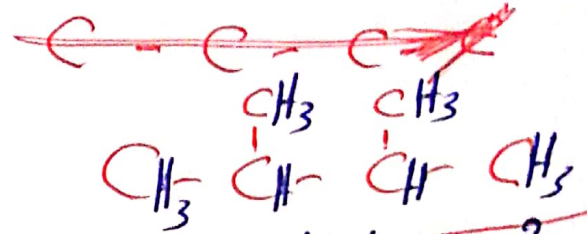
\* اترك الأيزومرات المحتملة للصيغة  $C_5H_{12}$  [إمكانية  $C_nH_{2n+2}$  (-)]



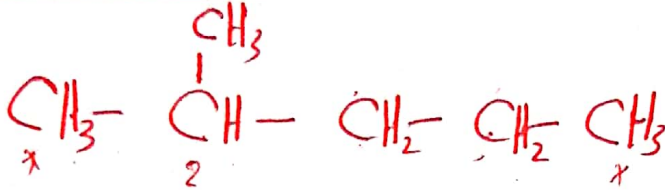
\* اترك الأيزومرات المختلفة للصيغة  $C_6H_{14}$  [ أشكال  $C_nH_{2n+2}$  ]



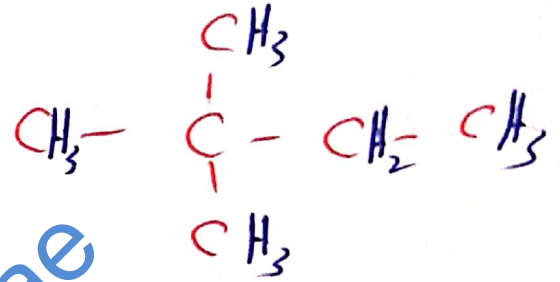
هكسان



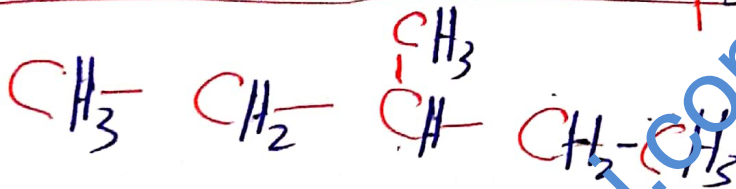
~~2 و 3 - ثنائي ميثيل بيوتان~~



2- ميثيل بنتان



~~2 و 2 - ثنائي ميثيل بيوتان~~

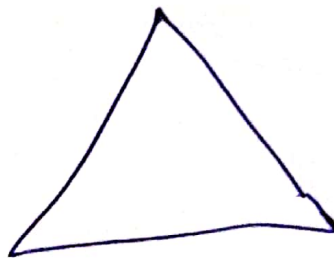


3- ميثيل بنتان

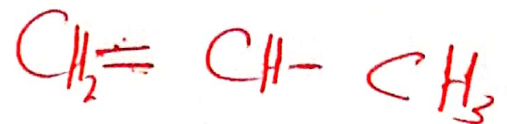
الأشكال	
$C_4 \rightarrow$	2
$C_5 \rightarrow$	3
$C_6 \rightarrow$	5

\* اترك الأيزومرات المحتملة للصيغة  $C_3H_6$  [ أشكال  $C_nH_n$  ]

أشكال حلقي  
الكيت (=)



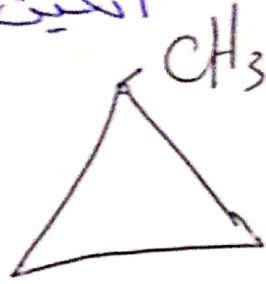
بروبان حلقي



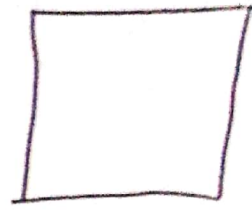
بروبين [ بروبيلين ]

\* ارقام الايزومرات المحتملة للصيغة  $[C_nH_{2n}] C_4H_8$

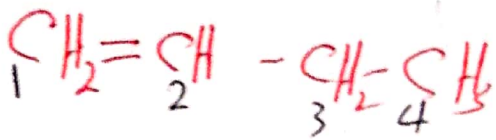
انكاه حلقى  
الكين (=)



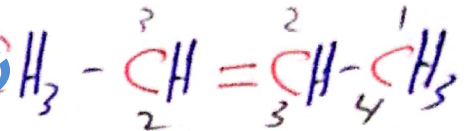
ميثيل بروبان حلقى



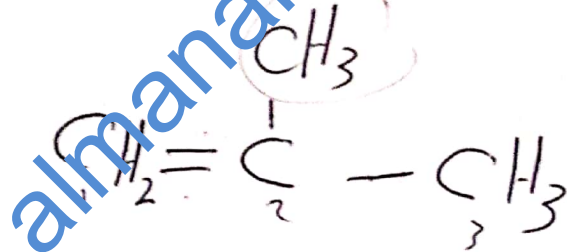
بيوتان حلقى



1 - بيوتين



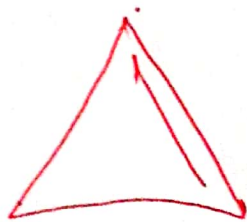
2 - بيوتين



2 - ميثيل - 1 - بروبين

\* ارقام الايزومرات المحتملة للصيغة  $[C_nH_{2n-2}] C_3H_4$

انكاه حلقى  
الكين (=)



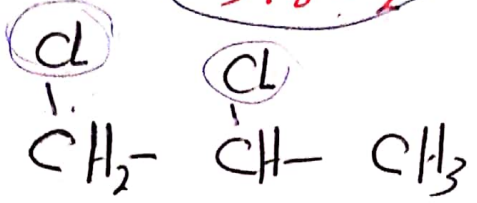
بروبيين حلقى

(4)

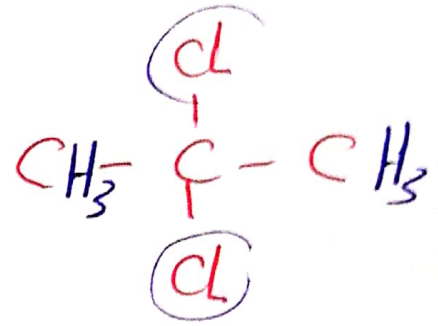


بروباين

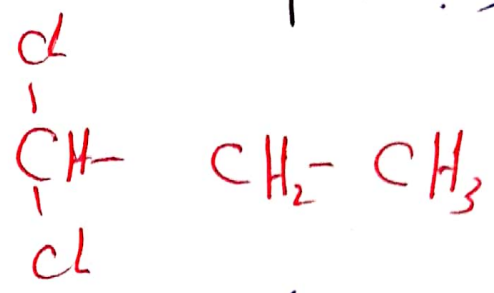
\* ايزوم الاليزوسرات المحتملة للصيغة  $C_3H_6Cl_2$



اوم - ثنائي كلورو بروبان

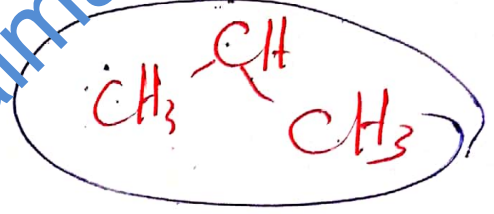
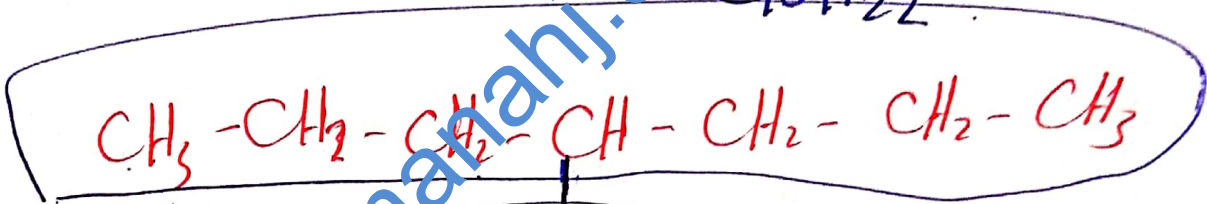


2 و 2 - ثنائي كلورو بروبان

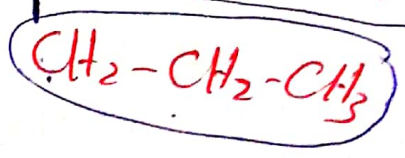
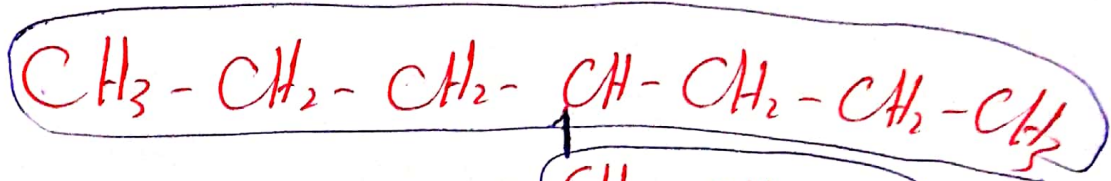


اوم - ثنائي كلورو بروبان

$C_{10}H_{22}$



ايزو بروبييل هيكسان



بروبييل هيكسان

(5)

\* الأيزومرات الفراغية:

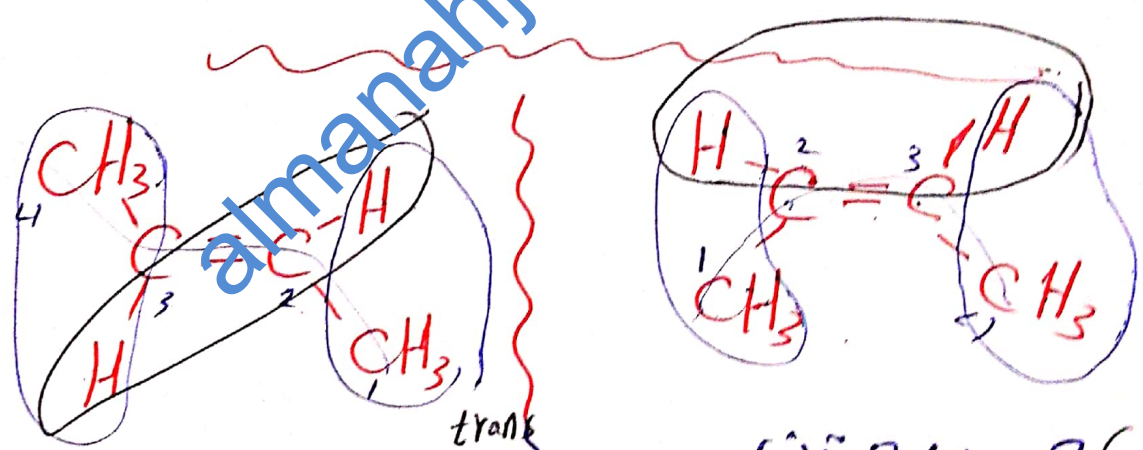
هي أيزومرات ترتبط فيها الذرات بالترتيب نفسه لكنها تختلف في ترتيبها الفراغي

\* الأيزومرات الهندسية:

هي أيزومرات ناتجة عن اختلاف ترتيب المجموعات واتجاهها حول الرابطة الثنائية.

معايير شروط للأيزومرات الهندسية

- ① وجود رابطة ثنائية (=) بين ذرات الكربون
- ② وجود تركيب ثابت يمنع الذرات من الدوران
- ③ وجود مجموعتين مختلفتين حول ذرتي كربون الرابطة الثنائية



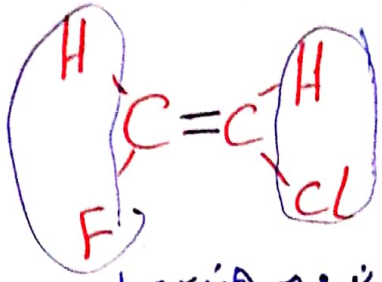
trans (ترانس) - 2 - بيوتين (C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>)

cis (سيس) - 2 - بيوتين (C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>)

\* إذا كانت المجموعات المتساويات في نفس الاتجاه من الرابطة يكون أيزومر (سيس) (cis)

\* إذا كانت المجموعات المتساويات في اتجاهات متعاكسة من الرابطة تقع (ترانس) (trans)

⑥



ايزومر هندسي

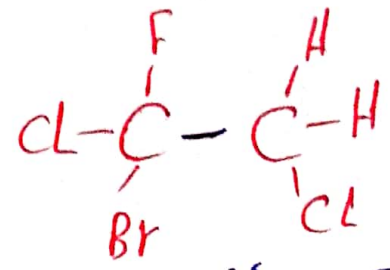
(1) بسبب وجود رابطة ثنائية

تمنع الذرات من الدوران

(2) وجود مجموعات

مختلفة حول كربون

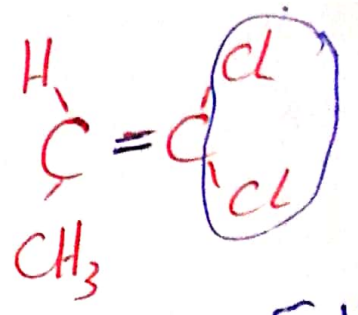
الرابطة الثنائية.



لا يكون ايزومر هندسي

بسبب وجود رابطة احادية

تسمح للذرات بالدوران



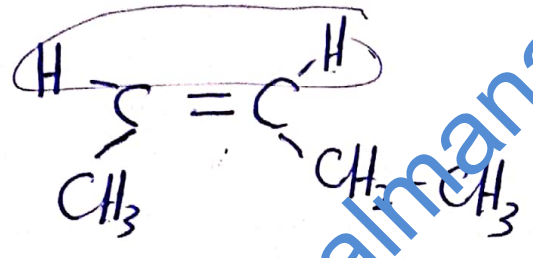
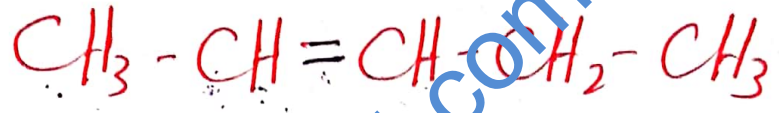
لا يكون ايزومر هندسي

لان المجموعتين

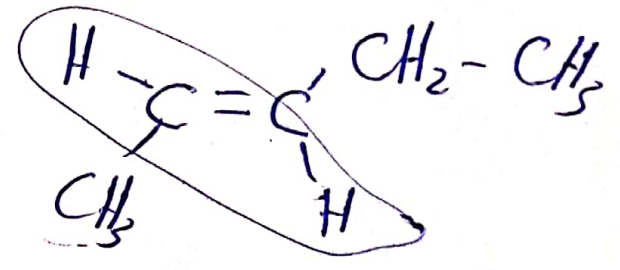
حول كربون الرابطة الثنائية

متشابهتان

\* اركم الايزومرات الهندسية للمركب



يس 2 - بنتين (مق)



زف 2 - بنتين تراش

\* الالكانات (ح) تحتوي على رابطة احادية وتسمح للذرات

انكربون بالدوران بسهولة ولذلك لا يوجد

ايزومر هندسي للالكانات (ح)

\* الالكينات (ح) تحتوي على رابطة ثنائية لا تسمح للذرات

بالدوران وتبقى الذرات ثابتة في مكانها كما في

مثال الورقة والقلم

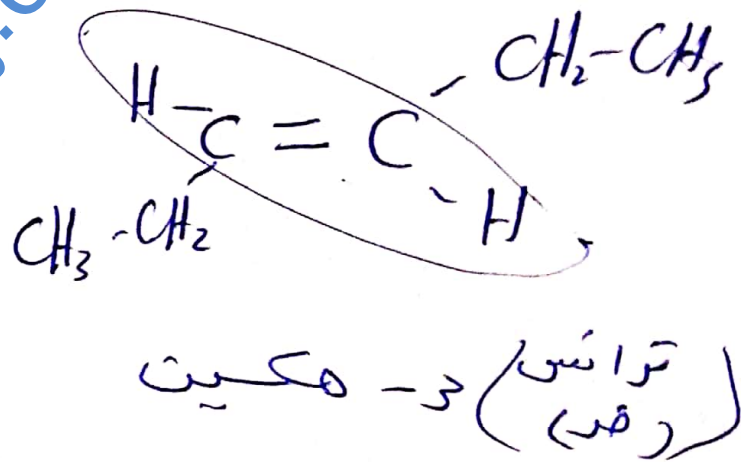
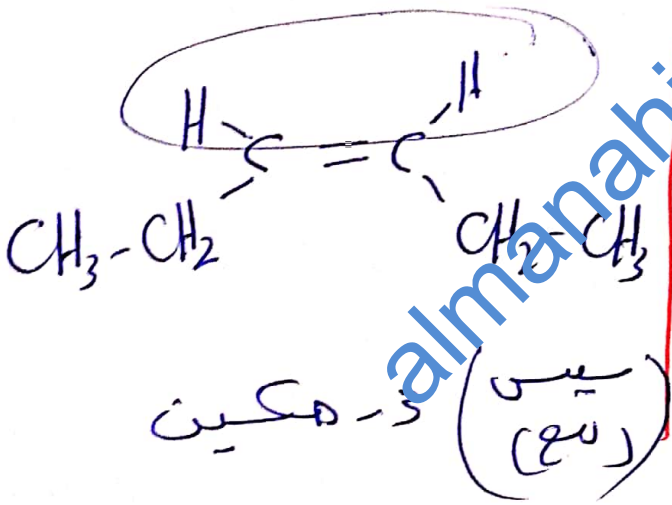
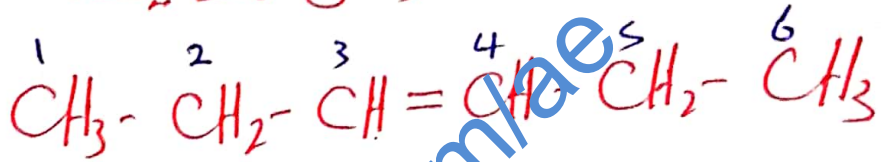
(7)



علاوة التركيب يسى لا يستطيع التحول بسهولة الى التركيب تراش؟  
 (د) لكنه ذرات الكربون الثنائى الربط غير قادرة على الدوران.  
 \* للتكائينات (=) لانكوسا انرومات هندسية؟  
 بسبب وجود مجموعة واحدة فقط حول الكربون الربط



\* ازم انروميسى وتراش للبيغة



مع تعياتى مسد حانة