

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)

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِیْمِ

القسم (3)

H (4)

مدرسة



0503417402

الألكينات والألكينات

حجب الكيمياء

\* الألكينات ← هي هيدروكربونات تحتوي على رابطة

ثنائية واحدة أو أكثر بين ذرات الكربون  $C=C$

الصيغة العامة هي  $C_nH_{2n}$

\* التسمية ← يضاف المقطع [ين] الى البادئة

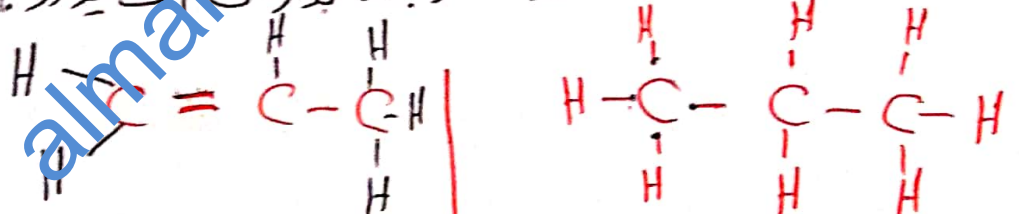
\* أبسط الكين يحتوي على ذرتين كربون

وهو  $CH_2=CH_2$  او  $C_2H_4$  [إيثين] [الإثيلين]

\* **ملاحظة** يقل كل الكين عن ليلكاه المقابل له بذرتي هيدروجين؟

(ب) لأن إلكترونين يكوّنات الرابطة المساهمة الثانية

وهما غير متوافرين للربط بذرات الهيدروجين



$C_3H_6$

بروبين

$C_3H_8$

بروبان

الكين  
الكاه حلقى  $C_nH_{2n}$

\* اي مما يلي يمثل الكين فقط؟

$C_5H_{10}$

$C_2H_4$

$C_4H_8$

$C_3H_6$



الكين فقط



الكاه حلقى  
الكين

اقل الكاه حلقى  
كوكربون

الكاه حلقى  
الكين

(B)

الكاه حلقى  
الكين

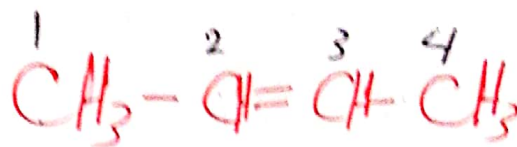




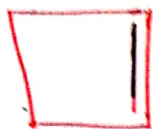
كم المركبات التالية



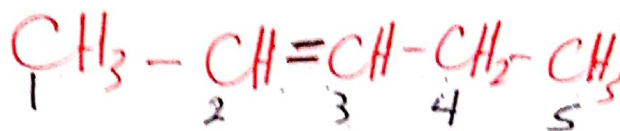
1- بيوتين



2- بيوتين



بيوتين حلقى



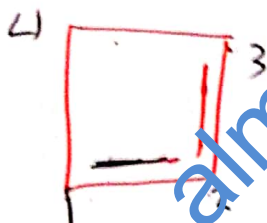
2- بنتين



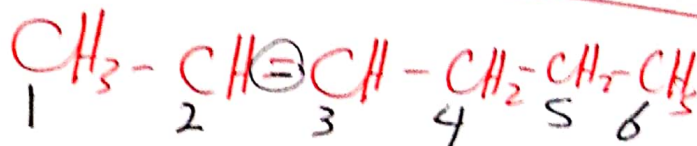
هكسين حلقى



بروبين حلقى



2- بيوتادايين حلقى



2- هكسين



1 و 2 و 3 بنتا ترايين

1 و 2 و 3 بنتا ترايين



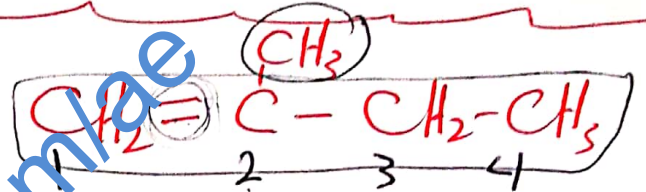
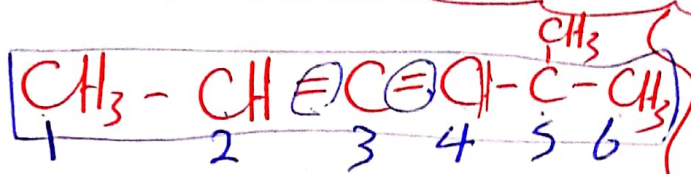
2 و 3 بنتا دايين

2 و 3 بنتا دايين

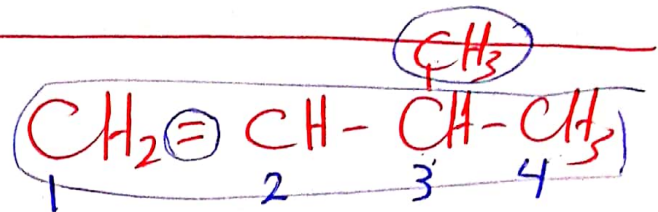
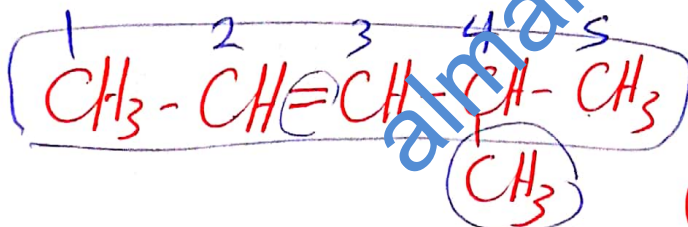
(3)

# وتسمية الألكينات ذات السلاسل المتفرعة:

- 1) نحدد السلسلة الأم وهي السلسلة الأطول المحتوية على أكبر عدد من الكربون وشرط وجود الرابطة الثنائية
- 2) نرقم ذرات الكربون بحيث نجعل الرابطة الثنائية هي التي تأخذ أقل الأرقام
- 3) نسمى الفرع حسب الابدادية الإنجليزية
- 5) ندخل مواقع التفرعات مع علامة المقطع (يل) للتفرع و ندخل مواقع الرابطة الثنائية.

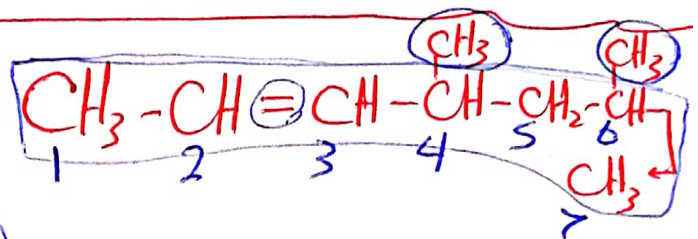
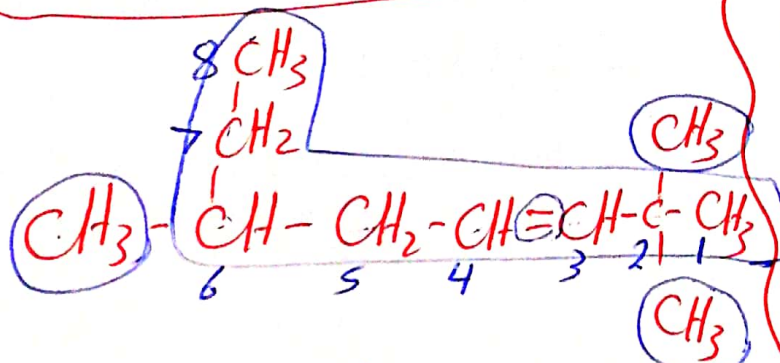


2- ميثيل - 1 - بيوتين - 5- ميثيل - 3- هكسا داين



3- ميثيل - 1 - بيوتين

4- ميثيل - 2 - بنتين

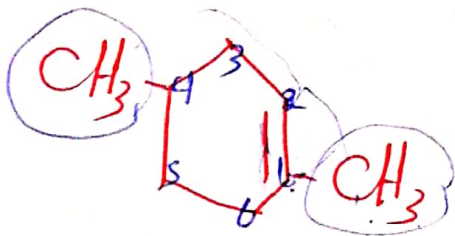


4 و 6 - ثنائي ميثيل - 2 -

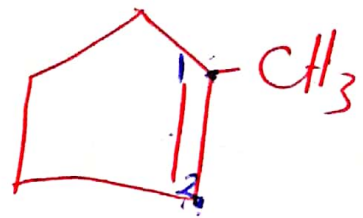
هبتين

2 و 2 و 6 - ثلاثي ميثيل - 3 -  
اوكتين

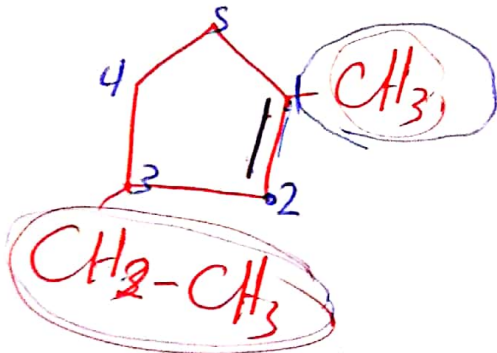
4



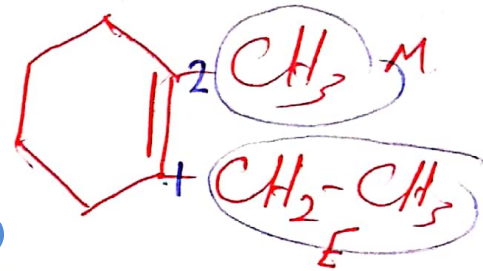
١ و ٤ - ثنائي ميثيل هكسيت حلقي  
١ - هيكسيت حلقي



١ - ميثيل - ١ - بنتين حلقي  
ميثيل بنتين حلقي



٣ - إيثيل - ١ - ميثيل - ١ - بنتين حلقي  
٣ - إيثيل - ١ - ميثيل بنتين حلقي



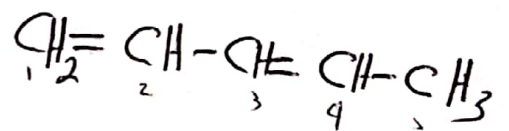
١ - إيثيل - ٢ - ميثيل - ١ - هكسين حلقي

\* اسم المركبات التالية

٢ - ميثيل - ٢ - هكسين

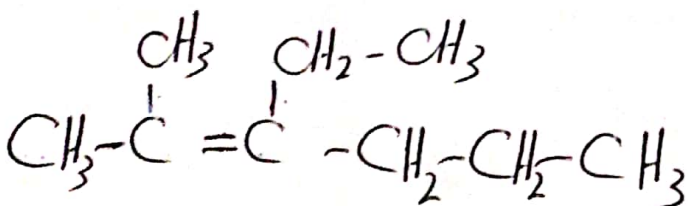


١) اود - بنتاديين



٤) ٣ - إيثيل - ٢ - ميثيل -

٢ - هكسين



٣) بروبيت حلقي



٥)

## \* خصائص الألكينات والاستخدامات (=)

- 1) الألكينات غير قطبية لذا الروابط بين جزيئاتها غير قطبية
- 2) لها درجات انصهار وغييات منخفضة.
- 3) ذاتيبيتها قليلة في الماء

لأنها غير قطبية لا تكون روابط هيدروجينية

## 4) الألكينات أكثر نشاطاً من الألكانات ؟

(م) بسبب وجود الرابطة الثنائية ( $\text{C}=\text{C}$ )

التي تزيد من كثافة الإلكترونات بين ذرتي كربون  $\text{C}=\text{C}$

وتؤدي إلى توفير موقع جيد للنشاط الكيماوي مما يجعل المواد المتفاعلة قادرة على جذب إلكترونات الرابطة بايها بعيداً عن الرابطة الثنائية

## الاستخدامات

### 1) الإيثين $[\text{C}_2\text{H}_4]$ $[\text{CH}_2=\text{CH}_2]$

هو هرمون تنبج الثباتات طبيعية وهو المسؤول عن عملية نضج الفواكه وتساقط الأوراق ويستخدم المحضر مناعياً لإنتاج الفواكه التي تباع في الأسواق

2) يستخدم الإيثين في تصنيع مادة بولي إيثيلين البلاستيكية

3) تستخدم البولي إيثيلين في صناعة الحقائق البلاستيكية والحبال وعلب العصير

4) بعض الألكينات الأخرى مسؤولة عن رائحة الليمون الأخضر والليمون الأخضر وأشجار الصنوبر

\* الألكينات ← هي هيدروكربونات تحتوي على

رابطة ثلاثية (≡) واحدة بين ذرات الكربون

\* الصيغة العامة هي:  $C_nH_{2n-2}$

\* التسمية ← الباردة + [ايت]

\* أقل ألكاين هو  $C_2H_2$  إيثاين

ذات الرابطة الثلاثية لا بد وأن تتواجد بين ذرتي  
كربون.  $C \equiv C$

$C_5H_8$  -  
بنتاين

$C_3H_4$  -  
بروتاين

$C_2H_2$  \*  
إيثاين

\* طريقة التسمية ← نفس تسمية الألكينات ولكن

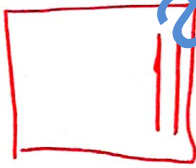
تضربى النهاية [ايت]

بروباين حلقى



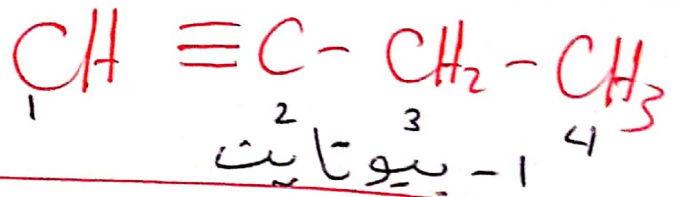
إيثاين

بيوتاين  
حلقى

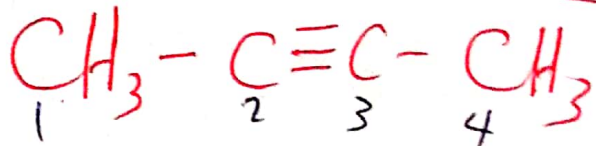


بروتاين

بنتاين  
حلقى

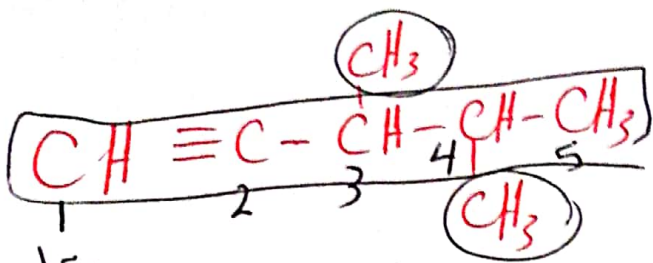


هكساين  
حلقى



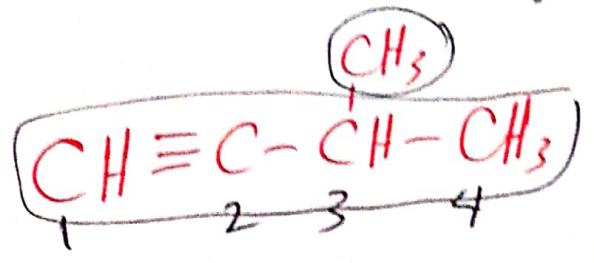
2 - بيوتاين  
⑦





بنتاين  
بيوتان

3 و 4 - ثنائي ميثيل - 1 - بنتاين



3 - ميثيل - 1 - بيوتان

\* خصائص الألكينات واستخداماتها

- 1) غير قطبية
- 2) غير مشبعة
- 3) الألكينات أكثر نشاطاً من الألكينات

الأقل نشاطاً - الألكانات - الألكينات - الألكاين (≡) - الألكينات

علل) للألكينات خصائص غير يائنة وكيميائية سييه  
بالألكينات؟

لأنه كلاهما غير قطبي وغير مشبع

علل) الألكينات أكثر نشاطاً من الألكينات؟

(م) يسهل وجود الرابطة الثلاثية  $\equiv$  التي تزيد من الكثافة  
الإلكترونية ويهل حين إلكترونات  $2\pi$ .

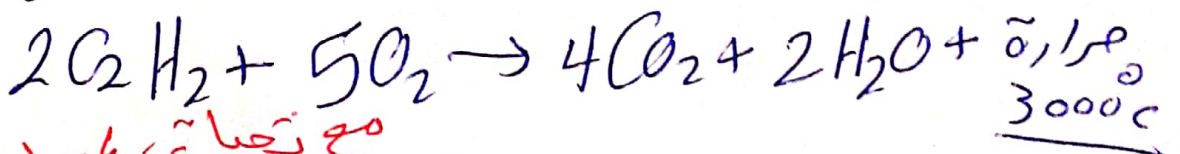
\* الاستخدامات

1) أبسط الألكينات هو الأديناين  $\text{C}_2\text{H}_2$  أو  $\text{CH} \equiv \text{CH}$

يستخدم الأديناين كمادة أولية في صناعة البلاستيك

و يدخل مع الأكسجين في تفاعل احتراق لتكوين لهب

الأكسجين استيلين الذي يستخدم في قطع و لحام المعادن



مع نجاتي طهر دم حياتي

8) شرحاً 0503417402