

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 الثاني عشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/15>

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

<https://almanahj.com/ae/15chemistry>

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

<https://almanahj.com/ae/15chemistry3>

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

<https://almanahj.com/ae/grade15>

\* 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)

الكيمياء ممتعة .

\* القسم 1 \*

\* مقدمة الى الهيدروكربونات \*

الفصل الدراسي الثالث  
الثاني عشر متقدم  
مدرسة  
0503417402

\* المركبات العضوية:

\* تسمى المركبات العضوية بهذا الاسم لأنها تنتج من أصل حيوي [ النباتات والحيوانات ]

\* كلمة عضوي كلمة لاتينية تعني [ حيوي ]

\* لماذا لم يستطيع العلماء تحضير المركبات العضوية داخل المختبر قديماً؟

لأنهم يعتقدوا خطأً لو وجود قوى حيوية لها نتائج معينة تمكنها من تركيب مكونات الكربون.

\* العالم الذي ازال فكرة القوى الحيوية هو العالم (فوهلر) (فولر) (الماني)

حيث قام بتحضير اول مركب عضوي داخل المختبر وكان هذا المركب هو اليوريا

\* وبذلك فتح الابواب امام العلماء لتحضير المركبات العضوية \*  
المركبات العضوية:

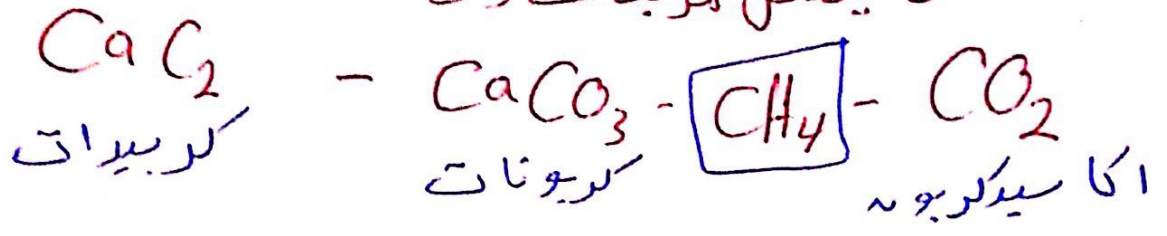
هي جميع المركبات المحتوية على عنصر الكربون في ما عدا

(P) أكاسيد الكربون ← CO اول أكسيد الكربون  
CO<sub>2</sub> ثاني أكسيد الكربون

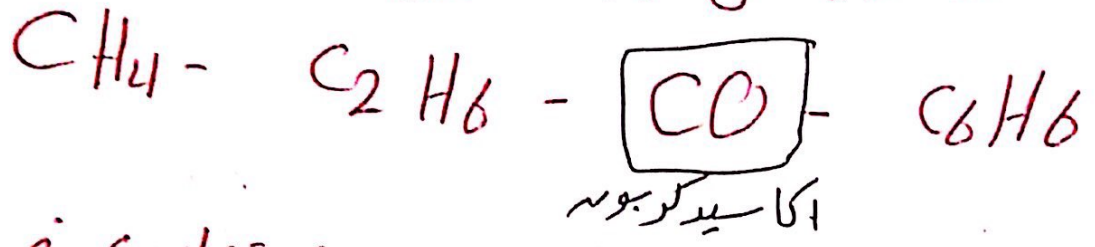
(U) الكربونات CO<sub>3</sub><sup>2-</sup> ← CaCO<sub>3</sub> كربونات الكالسيوم  
MgCO<sub>3</sub> مغنيسيوم

(C) الكربيدات ← C يمين  
CaC<sub>2</sub> كربيد الكالسيوم  
(1)

الأمثلة التي يمثل مركب عضوي



الأمثلة التي لا يمثل مركب عضوي

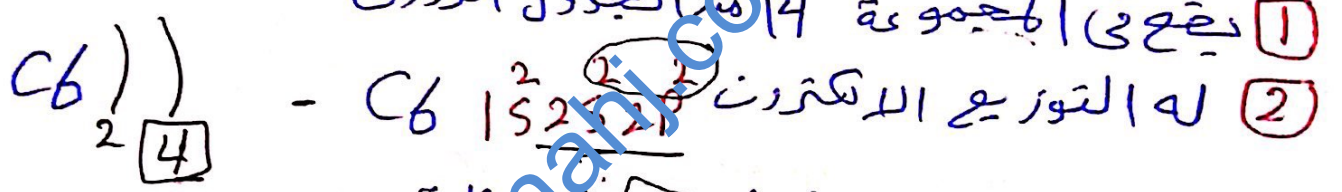


الكيمياء العضوية تدرس المركبات المحتوية على عنصر

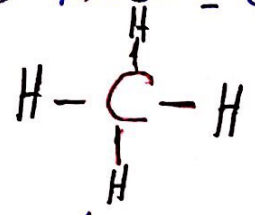
الكربون

ماهي خصائص عنصر الكربون

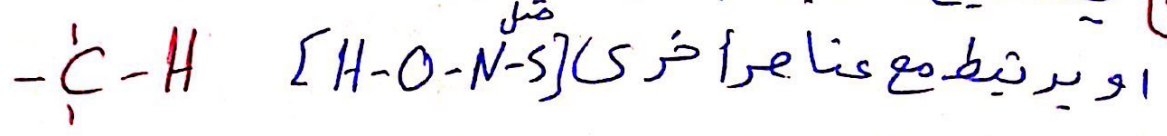
1 يقع في المجموعة 4 من الجدول الدوري



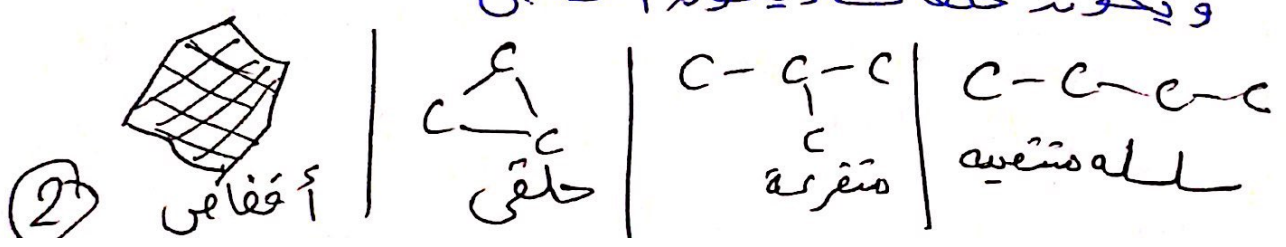
3 يوجد في المدار الأخير 4 إلكترونات ولذلك يستطيع أن يكون 4 روابط تساهمية أحادية.



4 يستطيع الكربون أن يرتبط مع الكربون مثله  $C-C$



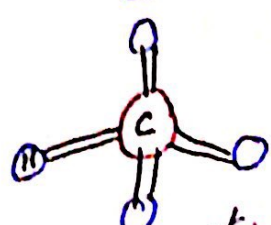
5 يستطيع أن يكون لاسل مستقيمة او متفرعة ويكون حلقات ويكون أقفاص



\* يستطيع الكربون تكوين ملايين المركبات العضوية  
 (هـ) لأنه يحتوي في المدار الأخير على 4 إلكترونات تستطيع  
 أن تكون 4 روابط تساهمية أحادية وتجعل الكربون يستطيع  
 أن يرتبط مع الكربون نفسه مع أنواع عناصر أخرى لتكوين  
 سلاسل مستقيمة أو متفرعة وحلقات وأقفاص كروية.

\* أنواع الروابط التساهمية:

- 1) تساهمية أحادية (-) أو (0) زوج من الإلكترونات
  - 2) تساهمية ثنائية (=) أو (2) زوج من الإلكترونات
  - 3) تساهمية ثلاثية (≡) أو (3) أزواج  $C \equiv C$
- \* أنواع النماذج

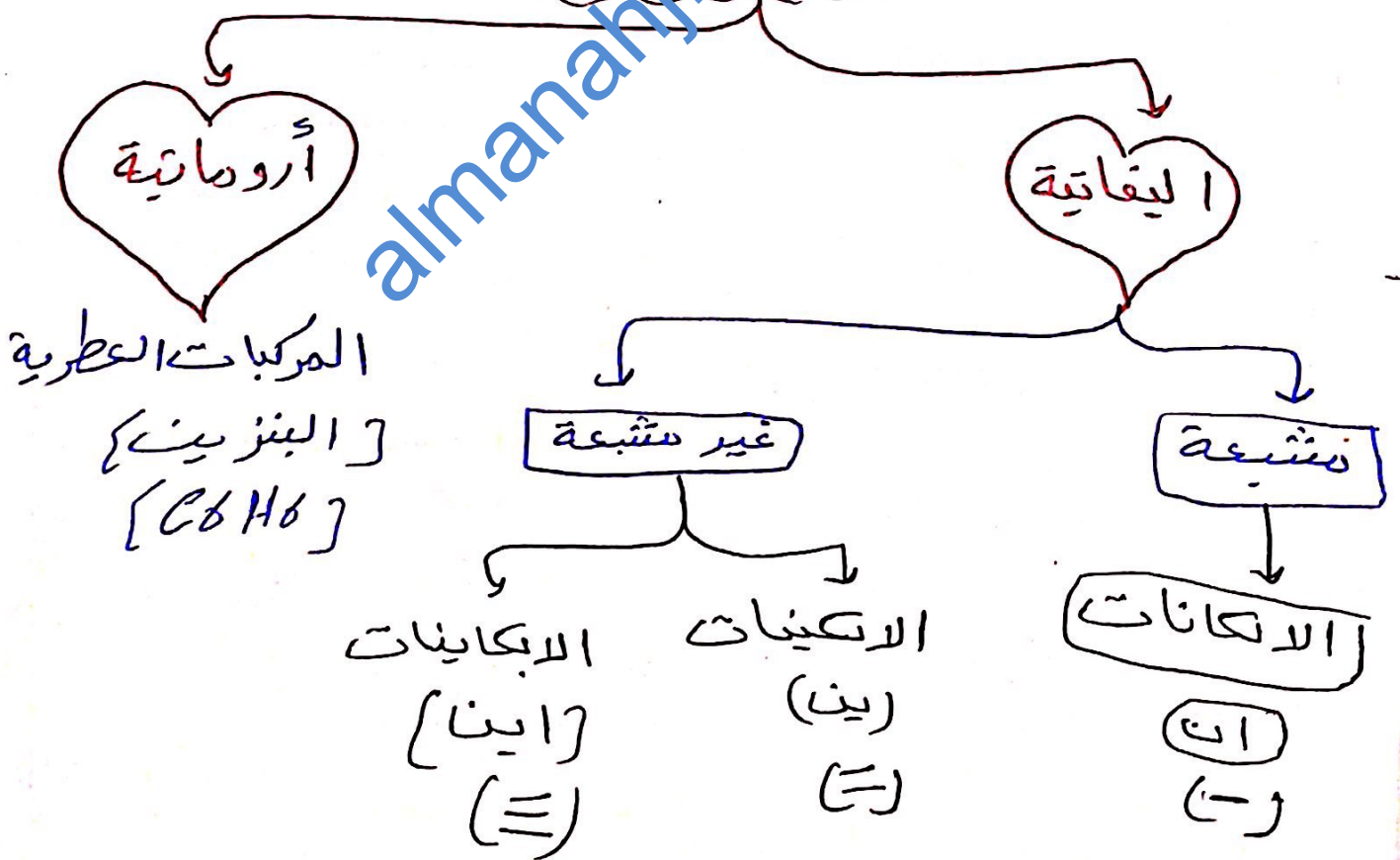
(هـ) نموذج الكرة والعمار	نموذج الصيغة البنائية	نموذج الصيغة الجزيئية
<p>* يبين نوع الذرات في الجزيء                      * هو الوحيد الذي يوضح الشكل الهندسي</p>  <p>حيث تمثل الكرات والعمار الروابط</p>	<p>* نموذج يوضح الترتيب العام للذرات في الجزيء                      * يوضح نوع الروابط الهندسي</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>(3)</p>	<p>* هو نموذج يوضح نوع الذرات وعدد الذرات فقط                      * لا يوضح الشكل الهندسي</p> <p><math>CH_4</math>  <math>C_2H_6</math></p> $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\   & &   \\ \text{H}-\text{C}- & - & \text{C}-\text{H} \\   & &   \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$

النموذج الفراغي ← هو النموذج الذي يعطى بصورة  
 الأكثر واقعية عن العزى لو أمكن رؤية حقيقة.  
 ومن الصعب تحديد نوع الروابط في هذا النموذج  
 ولا يوضح الشكل الهندسى  
 لا يوضح انما

### الهيدروكربونات

هي أبسط المركبات العضوية وهي تتكون من الكربون  
 و هيدروجين فقط  
 أبسط مركب في الهيدروكربونات هو الميثان  $CH_4$   
 وهو المكون الاساسي للغاز الطبيعي

### الهيدروكربونات



\* الهيدروكربونات المشبعة :

هي الهيدروكربونات التي تحتوي على روابط تساهمية أحادية (C)

\* الهيدروكربونات الغير مشبعة :

هي الهيدروكربونات التي تحتوي على روابط ثنائية أو ثلاثية واحدة على الأقل .

\* كيف يمكن التمييز بين المشبع وغير المشبع عملياً ؟

\* باستخدام البروم  $Br_2$  [ ماد البروم الأحمر ]

(P) إذا حدثت تفاعل مع البروم ← غير مشبع

(N) إذا لم يحدث تفاعل مع البروم ← مشبع

التشبع عكسي مع التفاعل

\* **النقط** ← هو خليط من عدد يتكون من أكثر من 1000

مركب من المركبات الهيدروكربونية المختلفة ويتكون من بقايا الكائنات الحية ،

\* كيف يمكن فصل مكونات النفط ؟  
عبر طريق عملية التقطير التجزيي

\* التقطير التجزيي : هو عملية تبخر النفط عند درجة

العمليات ثم تجميع المشتقات أثناء تكثفها

عند درجات حرارة مختلفة

\* يتم التقطير التجزيئي داخل أبراج التجزئة عند درجة

حرارة  $400^{\circ}\text{C}$

ويعتمد التقطير التجزيئي على درجة الغليان [درجة التكتف]

بحيث المركبات التي لها درجات غليان أقل

تكتف أقل ← عدد كربونه أقل يكون أعلى البرج

\* المركبات التي لها غليان أكبر ← تكتف أكبر ←

عدد كربونه أكبر ← يكون أسفل البرج

\* ما هو الهدف من عملية التقطير

1] هو فصل مكونات النفط

2] الحصول على الجازولين

وكن الجازولين يشبه بكميات قليلة من التقطير

\* التكرير الحراري ← هو عملية تحويل المكونات

الثقيلة إلى جازولين عن طريق تكسير الجزيئات

الكبيرة إلى جزيئات صغيرة.

\* شروط عملية التكرير الحراري ← غياب الأكسجين  
وجود حفاز

\* ما هي نواتج التكرير الحراري:

وترتيب بردياتها

1] الجازولين. وهو خليط من مركبات تحتوي من  $C_5 \rightarrow C_{12}$

2] أفلام التصوير 4] الألياف الصناعية

3] البلاستيك 5] مواد أولية في الصناعة

6]

**\* تصنيف الجازولين**

\* يعد الجازولين خليط من الهيدروكربونات وليس مادة نقية يحتوي على روابط تساهمية احادية ويتكون من 12 - 15 ذرة كربون

\* يتم ضبط تركيب الجازولين وإثابته بعض المواد البنية

وهي بهدف تحسين اداءه في محرك السيارة

والتقليل من التلوث الناتج من عادم السيارات

\* من الضروري ان يحدث اشتعال خليط الجازولين

والهوا في اسطوانة محرك المركبة في الوقت المناسب

وانه يكون الاحتراق كاملا

منه اذا حدث الاشتعال قبل الوقت أو بعده يؤدي الى

1) هسارة الطاقة

2) انخفاض كفاءة الوقود

3) فقدان كفاءة المحرك

رقم الاوكتان [ قيم منع الفرقعة ]

\* هو رقم يستخدم للدلالة على كفاءة احتراق الوقود وخصائص الخليط فيه

[ الخليط ] ← هو احداث هوت عالي في المحرك

\* كلما زاد الرقم تزداد جودة الوقود ويقل الخليط

\* التصنيف الاوكتاني في مضخات البنزين في الامارات

[ 91 - 95 ]

← السيارات ← 89

← الطائرات ← 100

← سيارة الجاق ← 110

\* متوسط التصنيف الاوكتاني

مع تعياني لمدم حياتي

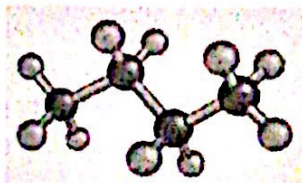
معداته 0503417402 (7)



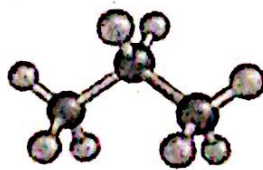
السؤال الأول

أجب عن الأسئلة (1-10) بوضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة.

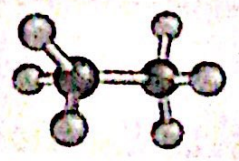
- [ 1 ] 1) ما اسم العالم الذي قام بإنتاج أول مركب عضوي (اليوريا) في المختبر؟  
أ. فولر      ب. دالتون      ج. كيكلويه      د. بولينغ
- [ 1 ] 2) أي من نماذج الجزيئات التالية تعطي صورة أكثر واقعية عن الجزيء؟  
أ. الصيغة الجزيئية      ب. الصيغة البنائية      ج. نموذج الكرة والعصا      د. نموذج ملء الفراغ
- [ 1 ] 3) ما المادة التي استخدمت قديما لتصنيف الهيدروكربونات إلى مشبعة وغير مشبعة؟  
أ. الفلور      ب. الكلور      ج. البروم      د. اليود
- [ 1 ] 4) ما الخاصية التي تعتمد عليها عملية التقطير التجزيئي للنفط؟  
أ. درجة التكثف      ب. درجة التجمد      ج. الضغط      د. درجة الإنصهار
- [ 1 ] 5) أي من أرقام الأوكتان التالية له أقل خيط عند احتراقه في المحرك؟  
أ. 89      ب. 91      ج. 95      د. 100
- [ 1 ] 6) ما الشروط اللازم توافرها في عملية التفسير؟  
أ. وجود الحفاز ووجود الأكسجين      ب. غياب الحفاز ووجود الأكسجين  
ج. وجود الحفاز وغياب الأكسجين      د. غياب الحفاز وغياب الأكسجين
- [ 1 ] 7) أي من هذه المركبات عضوي؟  
أ. الكريبيدات      ب. الكحولات      ج. أكاسيد الكربون      د. الكربونات
- [ 1 ] 8) أي من المواد التالية هيدروكربون مشبع؟  
أ.  $CH_3 - CH_3$       ب.  $CH_2 = CH_2$       ج.  $CH \equiv CH$       د.  $C_2H_2$
- [ 1 ] 9) أي من هذه الهيدروكربونات يتبقى أسفل برج التجزئة في عملية التقطير التجزيئي؟  
أ.  $C_3H_8$       ب.  $C_8H_{18}$       ج.  $C_{20}H_{42}$       د.  $C_6H_{14}$
- [ 1 ] 10) أي الألكانات التالية يستخدم كوقود للطهي والتدفئة وهو مسال؟



د.



ج.



ب.



أ.