

أسئلة مراجعة الوحدة السادسة

السؤال الأول:

أوضح المقصود بكل من:

- المركبات الأليفاتية.
- الهيدروكربونات غير المشبعة.

السؤال الثاني:

أفسر: تتحول الألكانات من الحالة الغازية إلى السائلة إلى الصلبة بزيادة الكتلة المولية.

السؤال الثالث:

أرسم متساوغات الصيغة الجزيئية C_7H_{16} وأسميها.

السؤال الرابع:

أكتب الصيغة البنائية لكل من المركبات الآتية:

أ- 3- إيثيل هبتان.

ب- 2- نونان.

ج- 3، 2 - ثلاثي ميثيل - 1 - هكسين.

السؤال الخامس:

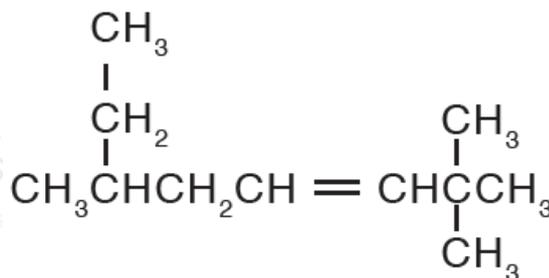
أسمي المركبات الآتية:



أ -



ب -



ج -

السؤال السادس:

أكتب معادلة موزونة لتفاعل البروبان مع الأكسجين:

السؤال السابع:

أصف خواص البنزين التي تجعله مركباً قليل التفاعل.

السؤال الثامن:

أحدد الخطأ في اسم المركب 2- إيثيل -2- بيوتين.

السؤال التاسع:

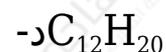
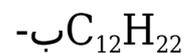
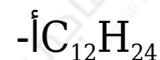
أرتب الألكينات الآتية حسب درجة غليانها تصاعدياً:

1- بيوتين ، 1- هكسين ، 1- بنتين

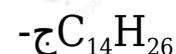
السؤال العاشر:

أختار رمز الإجابة الصحيحة لكل فقرة مما يأتي:

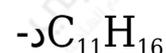
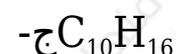
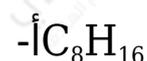
(1) الصيغة الجزيئية لألكان يحتوي على 12 ذرة كربون هي:



(2) الصيغة الجزيئية لألكين يحتوي على 14 ذرة كربون هي:



(3) الصيغة الجزيئية لألكاين يحتوي على 16 ذرة هيدروجين هي:



(4) أحد المركبات الآتية يعد من المركبات الأروماتية هو:

أ- إيثين.

ب- هكسين.

ج- هبتين.

د- بنزين.

5) عدد متصاوغات الهبتان هو:

أ- 9

ب- 8

ج- 6

د- 7

6) يسمى المركب C_6H_{12}

أ- هبتان.

ب- هبتين.

ج- هبتاين.

د- هكسين.

7) المركب الذي ليس له متصاوغات هو:

أ- البروبان.

ب- البيوتان.

ج- الهكسين.

د- الهبتان.