

## إجابات أسئلة مراجعة الدرس

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أفسر سبب تسمية الألكانات مركبات هيدروكربونية مشبعة.

لأن جميع الروابط بين ذرات الكربون هي روابط أحادية.

السؤال الثاني:

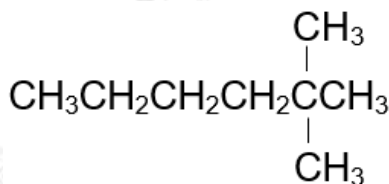
أوضح المقصود بكل من:

المركبات الهيدروكربونية: هي المواد التي تتكون من كربون وهيدروجين فقط.

التصاوغ: وجود أكثر من صيغة بنائية للصيغة الجزيئية نفسها.

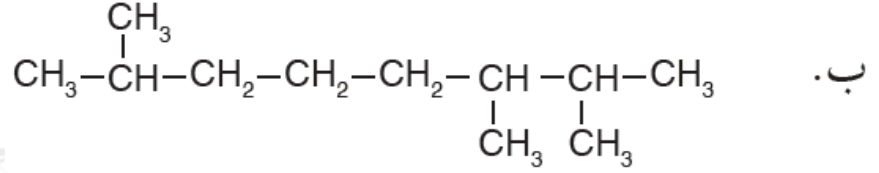
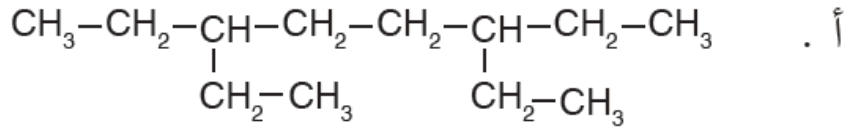
السؤال الثالث:

2 ، أرسم صيغة بنائية للمركب 2-ثنائي ميثيل هكسان.



السؤال الرابع:

IUPAC أسمى المركبات الآتية وفق نظام التسمية العالمي



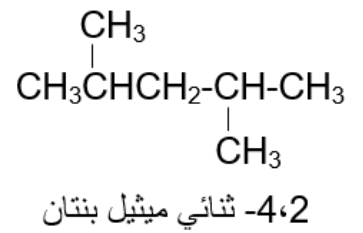
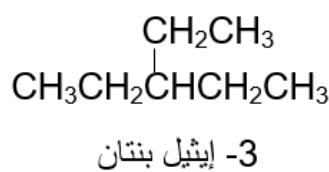
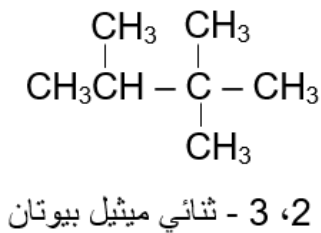
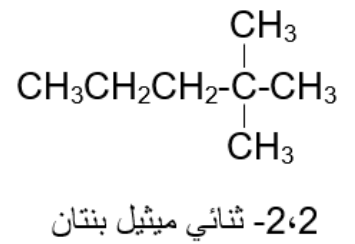
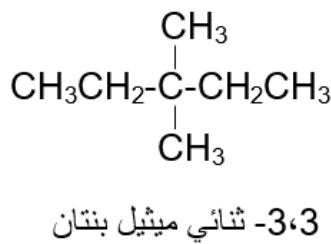
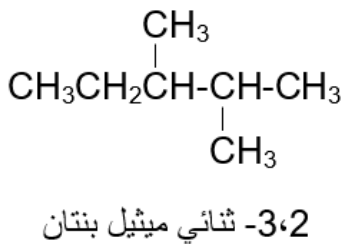
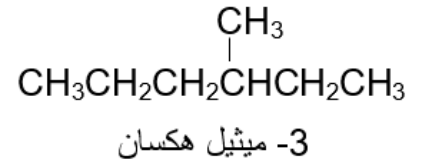
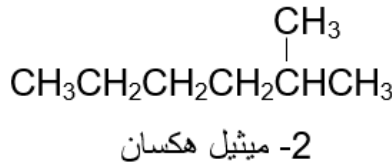
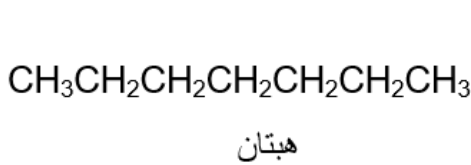
أ- 3، 6 - ثنائي إيثيل أوكتان.

ب- 2، 3، 7 - ثلاثي ميثيل أوكتان.

ج- هكسان.

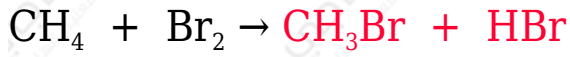
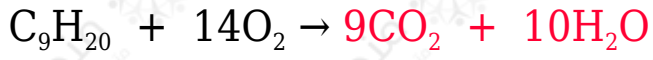
السؤال الخامس:

$\text{C}_7\text{H}_{16}$  أرسم المتصاوغات البنائية للهبتان ، وأسمي كلاً منها.



السؤال السادس:

أكمل المعادلات الآتية وأوازنها:



السؤال السابع:

أفسر: درجة غليان الهبتان  $\text{C}_7\text{H}_{16}$  أعلى من درجة غليان البنتان  $\text{C}_5\text{H}_{12}$

بسبب زيادة الكتلة المولية للهبتان عن البنتان، فتزداد قوى لندن بزيادة الكتلة المولية.