أسئلة المحتوى وإجاباتها

أتحقق صفحة (86):

1- أكتب الصيغة الجزيئية لألكان يحتوي على 12 ذرة كربون.

$C_{12}H_{26}$

2- أكتب الصيغة الجزيئية لألكان يحتوي على 24 ذرة كربون.

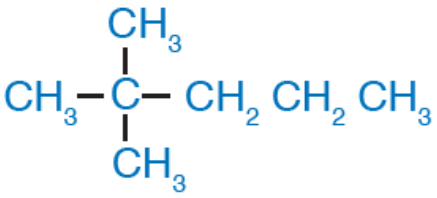
$C_{11}H_{24}$

3- أسمي الألكان الآتي:

هكسان.

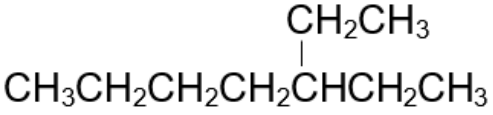
أتحقق صفحة (91):

1- أسمي المركب الآتي:



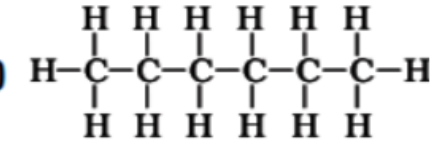
2 □2 – ثنائي ميثيل بنتان.

2- أرسم الصيغة البنائية للمركب: 3 – إيثيل هبتان.

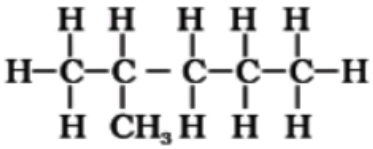


أتحقق صفحة (93):

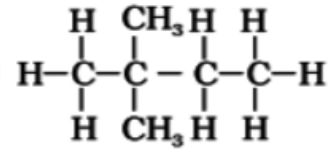
أرسم الصيغ البنائية للهكسان C_6H_{14} وأسميها.

(a)


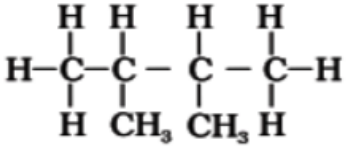
هكسان

(b)


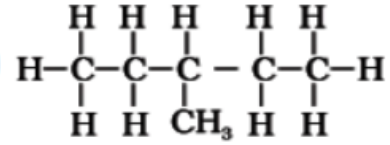
2- ميثيل بنتان

(c)


2،2- ثنائي ميثيل بيوتان

(d)


2،3- ثنائي ميثيل بيوتان

(e)


3- ميثيل بنتان

أفسر صفحة (95):

درجة غليان البيوتان أعلى من درجة غليان ميثيل بروبان على الرغم من أن لهما الصيغة الجزيئية نفسها.

بسبب زيادة قوى لندن بين جزيئات السلسلة المستمرة للبيوتان عنها في السلسلة المتفرعة لميثيل بروبان.

أتحقق صفحة (96):

1- أكتب معادلة موزونة لاحتراق البنتان مع الأكسجين.

$$C_5H_{12} + 8O_2 \rightarrow 5CO_2 + 6H_2O$$

2- أكتب معادلة تفاعل الكلور مع الإيثان.

$$C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$$

$$CH_3CH_3 + Cl_2 \rightarrow CH_3CH_2Cl + HCl$$