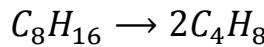


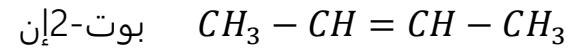
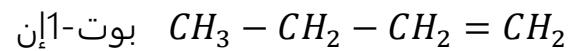
تصحيح تمارين تغيير الهيكل الكربوني

تمرين 1 :

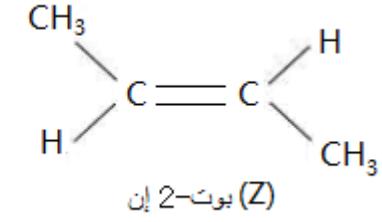
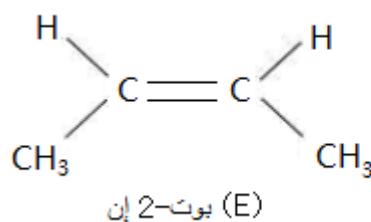
1-معادلة التفاعل :



2-الصيغ نصف المنشورة الممكنة للناتج :

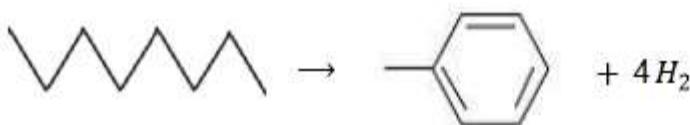
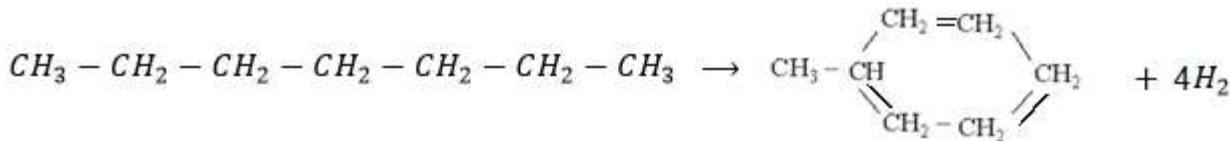


3-المتماكب بوت-2إن له متماكبان فراغيين Z و E حيث :



تمرين 2 :

1-معادلة التفاعل :



2-السلسلة الخطية للهبتان أصبحت حلية ، وتمت إزالة جزيئة هيدروجين واحدة و ثلاثة جزيئات أخرى من أجل تكوين ثلاثة روابط تساهمية داخل المركب الحلقي .

3-حساب كتلة الهبتان المستهلكة نستعمل الجدول الوصفي :

معادلة التفاعل	$C_7H_{16} \rightarrow CH_3 - C_6H_5 + H_2$
حالة المجموعة	التقدم

كميات المادة ب (mol)

الحالة البدئية	0	n_0	0	0
الحالة الوسيطية	x	$n_0 - x$	x	x
الحالة النهاية	x_{max}	$n_0 - x_{max}$	x_{max}	x_{max}

المتفاعل المحد هو الهبتان نكتب :

$$n_0 - x_{max} = 0$$

$$x_{max} = n_0$$

ليكن m_0 كتلة الهبتان المتفاعلة و $M(C_7H_{16})$ كلته المولية .

$$n_0 = \frac{m_0}{M(C_7H_{16})}$$

وليكن m كتلة التوليبين الناتج و $M(C_7H_8)$ كلته المولية حيث : $\rho = d \cdot \rho_e \cdot V$ أي :

$$n_T = \frac{m}{M(C_7H_8)} = \frac{d \cdot \rho_e \cdot V}{M(C_7H_8)}$$

حسب الجدول الوصفي :

$$\begin{cases} n_T = x_{max} \\ n_0 = x_{max} \end{cases} \Rightarrow n_T = x_{max} \Rightarrow \frac{m_0}{M(C_7H_{16})} = \frac{d \cdot \rho_e \cdot V}{M(C_7H_8)} \Rightarrow m_0 = \frac{M(C_7H_{16})}{M(C_7H_8)} \cdot d \cdot \rho_e \cdot V$$

ت.ع :

$$m_0 = \frac{(12 \times 7 + 16)}{12 \times 7 + 8} \times 0,87 \times 10^3 \times 1 = 945,6 \text{ g}$$

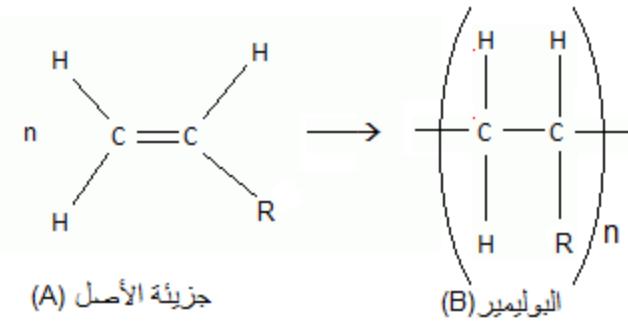
4-حساب $V(H_2)$ حجم غاز الناتج :

$$\begin{cases} n(H_2) = x_{max} \\ n(H_2) = \frac{V(H_2)}{V_m} \end{cases} \Rightarrow \frac{m_0}{M(C_7H_{16})} = \frac{V(H_2)}{V_m} \Rightarrow V(H_2) = \frac{m_0}{M(C_7H_{16})} \cdot V_m$$

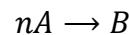
ت.ع :

$$V(H_2) = \frac{945,6}{7 \times 12 + 16} \times 24 = 226,9 \text{ L}$$

تمرين 3 :



1-معادلة تفاعل البلمرة :



حيث R جذر ألكيلي صيغته تكتب : C_xH_{2x+1}
الكتلة المولية للبوليمر تكتب :

$$M = n \cdot [2M(C) + 3M(H) + M(C_xH_{2x+1})]$$

$$\frac{M}{n} = 2M(C) + 3M(H) + xM(C) + [2x + 1]M(H)$$

$$\frac{M}{n} = M(C)[2 + x] + 2M(H)[x + 2]$$

$$\frac{M}{n} = 12(2 + x) + 2(x + 2) = 14x + 28$$

$$x = \frac{1}{14} \times \left(\frac{M}{n} - 28 \right)$$

$$x = \frac{1}{14} \times \left(\frac{105 \cdot 10^3}{2500} - 28 \right) = 1$$

ت.ع : نستنتج الجذر R هو المثيل : $-CH_3$

الكتلة المولية للمركب B : B $M(B) = 3M(C) + 3M(H) = 3 \times 12 + 3 = 39 \text{ g.mol}^{-1}$

2-الصيغة نصف المنشورة للمركب B هي : $CH_3 - CH = CH_2$ اسمه البروبين .