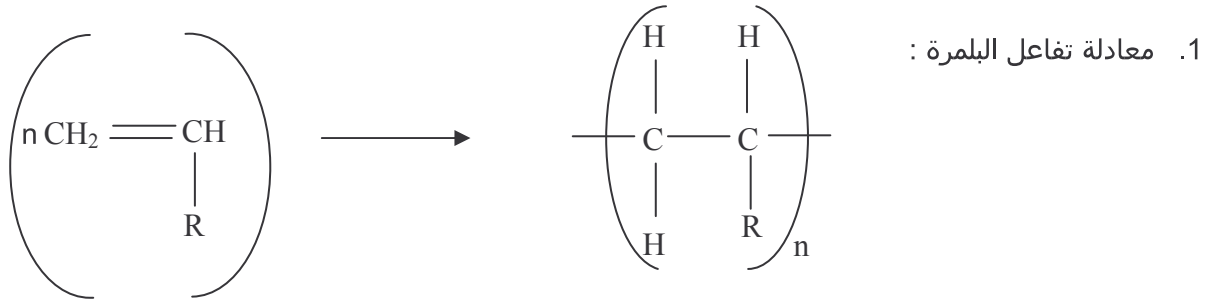


## حل التمرين 07



حيث R جذر ألكيل صيغته على شكل  $C_p H_{2p+1}$  .

تعبير الكتلة المولية للبوليمر الناتج :

$$M = (2M(C) + 3M(H) + M(C_p H_{2p+1}))n$$

$$\frac{M}{n} = 2M(C) + 3M(H) + 12pM(C) + (2p+1)M(H)$$

$$\frac{M}{n} = (12p+2)M(C) + (2p+4)M(H)$$

$$\frac{M}{n} = 144p + 24 + 2p + 4$$

$$\frac{M}{n} = 146p + 28 \Rightarrow p = \frac{\frac{M}{n} - 28}{146} = 1$$

نستنتج صيغة الجذر ألكيل R :  $\text{CH}_3$ -

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

الصيغة الإجمالية للمركب B :  $C_3H_6$  .

2. الصيغة نصف المنشورة للمركب B :  $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$  .

اسمه : البروين .

3.

3.1. تفاعل المركب B مع ثنائي الكلور :  $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{Cl}$

3.2. متماكب الناتج C هو  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_3$  . اسمه 2-كلوروبروبان .