

## Bài 44. LUYỆN TẬP : HIĐROCACBON KHÔNG NO

- 6.36 So sánh anken với ankin về cấu tạo và tính chất hoá học chung.
- 6.37 Kết luận nào sau đây là đúng ?
- A. Ankin và anken chỉ có đồng phân vị trí liên kết bội.
  - B. Ankin có đồng phân hình học.
  - C. Ankin không có đồng phân mạch cacbon.
  - D. Ankađien có đồng phân hình học như anken.
- 6.38 Bốn hidrocarbon X, Y, Z và G đều là chất khí ở điều kiện thường. Khi phân huỷ mỗi chất trên thành cacbon và hidro, thể tích khí thu được đều gấp hai lần thể tích ban đầu. X, Y, Z và G có phải là đồng đẳng của nhau hay không ?
- 6.39 a) Viết các phương trình hoá học thực hiện các biến đổi :
- $$\text{CH}_4 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_4\text{H}_4 \rightarrow \text{C}_4\text{H}_6 \rightarrow \text{polibutađien.}$$
- b) Viết các phương trình hoá học thể hiện các quá trình : từ etilen tổng hợp ra các chất sau : ancol etylic ; vinyl clorua ; PVC ; polietilen ; etylen glicol.

- 6.40** Đốt cháy hoàn toàn 2 lít hỗn hợp gồm axetilen và một hidrocarbon no A, thu được 4 lít  $\text{CO}_2$  và 4 lít hơi  $\text{H}_2\text{O}$  (các thể tích đo ở cùng nhiệt độ, áp suất).  
Tìm công thức phân tử của A và tính phần trăm thể tích của mỗi chất trong hỗn hợp.
- 6.41** Cho 2,24 lít hỗn hợp X (đktc) gồm  $\text{C}_2\text{H}_4$  và  $\text{C}_2\text{H}_2$  đi qua bình đựng nước brom (dư) thấy khối lượng bình tăng 2,70 g. Trong 2,24 lít X có
- A. 0,56 lít  $\text{C}_2\text{H}_4$ .
  - B.  $\text{C}_2\text{H}_4$  chiếm 50% thể tích.
  - C.  $\text{C}_2\text{H}_4$  chiếm 50% khối lượng.
  - D.  $\text{C}_2\text{H}_4$  chiếm 45% thể tích.
- 6.42** Cho 4,48 lít hỗn hợp X (gồm một ankin A và một hidrocarbon B) tác dụng với dung dịch  $\text{AgNO}_3$  dư trong  $\text{NH}_3$  thu được 14,70 g kết tủa màu vàng nhạt. Khí còn lại có thể tích 2,24 lít được đem đốt cháy hoàn toàn thu được 12,00 g hỗn hợp  $\text{CO}_2$  và nước có tỉ khối hơi so với không khí bằng 1,07. Tìm công thức phân tử, viết công thức cấu tạo và gọi tên của A, B. Thể tích các khí đo ở đktc.
- 6.43** Hỗn hợp B gồm axetilen, etilen và một hidrocarbon X. Đốt cháy hoàn toàn một lượng B thu được hỗn hợp  $\text{CO}_2$  và hơi nước có tỉ lệ thể tích 1 : 1. Nếu dẫn V lít B (ở đktc) qua bình đựng nước brom dư, thấy khối lượng bình tăng 0,82 g. Khí còn lại đem đốt cháy hoàn toàn, thu được 1,342 g  $\text{CO}_2$  và 0,790 g  $\text{H}_2\text{O}$ .
- a) X thuộc loại hidrocarbon nào ?
  - b) Tìm công thức phân tử của X, tính V và phần trăm thể tích các khí trong B.