

## Bài 42. KHÁI NIỆM VỀ TECPEN

- 6.21** Tecpen là những hidrocarbon không no thường có công thức phân tử
- A.  $C_5H_8$ .
  - B.  $(C_5H_8)_n$  (với  $n \geq 2$ ) có trong dầu mỏ.
  - C.  $(C_5H_8)_n$  (với  $n \geq 2$ ) có trong giới thực vật.
  - D.  $C_5H_8$  và có trong giới thực vật.
- 6.22** Trong một ống nghiệm đựng nước brom màu nâu đỏ, khi thêm khoảng 1ml tinh dầu thông (thành phần chính là  $\alpha$ -pinen) vào ống nghiệm, thấy chất lỏng trong ống nghiệm tách thành 2 lớp : lớp dưới màu nâu đỏ, lớp trên không màu. Lắc mạnh hỗn hợp, thấy chất lỏng phía dưới mất màu. Giải thích các hiện tượng thí nghiệm trên.
- 50
- 6.23** Cembrene  $C_{20}H_{32}$  (X) được tách từ nhựa thông, khi tác dụng với hidro dư, xúc tác Ni tạo thành  $C_{20}H_{40}$ . Điều này chứng tỏ
- A. phân tử X có 4 liên kết đôi  $C=C$  và một vòng no.
  - B. phân tử X có tổng số liên kết pi và vòng bằng 5.
  - C. phân tử X có 2 liên kết ba  $C\equiv C$  và một vòng no.
  - D. phân tử X có 2 liên kết đôi  $C=C$  và 2 liên kết ba  $C\equiv C$ .
- 6.24** Hợp chất X là một tecpen có tên 2,6-dimetylocta-1,5,7-trien.
- a) Viết công thức cấu tạo của X.
  - b) X có đồng phân hình học hay không ? Nếu có hãy viết công thức cấu trúc của các đồng phân đó.
  - c) Viết công thức cấu tạo của các chất thu được khi cho X tác dụng với :  $H_2$  (dư, xt Ni) ;  $Br_2$  lấy dư (trong nước).
- 6.25** Mentol là một dẫn xuất chứa oxi của tecpen – thành phần chính của tinh dầu bạc hà – trong phân tử có phần trăm khối lượng C, H lần lượt bằng 76,923% và 12,82% ; còn lại là oxi. Tìm công thức phân tử của mentol biết rằng mentol là một ancol đơn chức (phân tử có 1 nguyên tử oxi).