Bài 36. XICLOANKAN

5.20 Theo chiều tăng số nguyên tử cacbon trong dãy đồng đẳng, phần trăm khối lượng của nguyên tố cacbon trong phân tử xicloankan

A. tăng dần. B. giảm dần.

C. không đổi. D. tăng, giảm không theo quy luật.

5.11 Có hai bình đựng dung dịch brom. Sục khí propan vào bình thứ nhất và xiclopropan vào bình thứ hai. Giải thích hiện tượng quan sát được.

5.22 Khi cho metylxiclopentan tác dụng với clo trong điều kiện chiếu sáng có thể thu được mấy dẫn xuất monoclo ? Viết công thức cấu tạo của các sản phẩm.

5.23 Oxi hoá hoàn toàn 0,224 lít (đktc) của xicloankan X thu được 1,760 g khí CO_2. Tìm công thức cấu tạo của X, biết X làm mất màu dung dịch brom.

5.24 Bằng phương pháp tách hiđro – đóng vòng các ankan thu được xicloankan. Viết phương trình hoá học của các phản ứng

a) tổng hợp xiclopentan từ pentan.

b) tổng hợp xicloankan vòng 5 hoặc 6 cạnh từ hexan.

c) tổng hợp xicloankan vòng 5 hoặc 6 cạnh từ heptan.

5.25 Cho các chất : etan, xiclopropan, khí cacbonic đựng trong các bình riêng biệt. Có thể dùng các chất nào sau đây để phân biệt được các chất khí trên một cách thuận tiện ?

A. Khí clo và nước brom.

B. Dung dịch brom và dung dịch NaOH.

C. Dung dịch NaOH và dung dịch H_2SO_4.

D. Khí oxi và dung dịch NaOH.