

Bài 52. LUYỆN TẬP DẪN XUẤT HALOGEN

- 8.10** Viết công thức cấu tạo, gọi tên và xác định bậc của các dẫn xuất halogen có công thức phân tử C_3H_7Cl , C_4H_9Br .
- 8.11** Hoàn thành sơ đồ chuyển hoá sau bằng các phương trình hoá học :
- a) Etan \rightarrow cloetan \rightarrow etyl magie clorua.
- b) Butan \rightarrow 2-brombutan \rightarrow but-2-en \rightarrow $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$
- 8.12** Khi cho ankan X tác dụng với clo thu được dẫn xuất monoclo Y trong đó clo chiếm 33,33% khối lượng. Tìm công thức phân tử của X. Viết công thức cấu tạo của X và của Y, biết rằng X có mạch cacbon không phân nhánh và khi đun nóng Y với dung dịch KOH trong etanol tạo ra anken duy nhất.

- 8.13** Hoàn thành các phương trình hoá học sau :
- $\text{Br}-\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Br} + \text{NaOH}$ (loãng, nóng)
 - $\text{Br}-\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Br} + \text{NaOH}$ (đặc, nóng)
 - $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br} + \text{Mg}$
 - $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgBr}$ tác dụng với CO_2 sau đó thuỷ phân sản phẩm thu được trong dung dịch axit HBr .
- 8.14** Có mấy dẫn xuất $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ khi tác dụng với dung dịch $\text{KOH} + \text{etanol}$ trong mỗi trường hợp chỉ tạo ra anken duy nhất.
A. Một chất. B. Hai chất. C. Ba chất. D. Bốn chất.
- 8.15** Thuỷ phân hoàn toàn a g chất hữu cơ X chứa clo bằng dung dịch NaOH đun nóng thu được 7,40 g ancol Y. Đốt cháy hoàn toàn lượng Y tạo thành. Dẫn sản phẩm qua bình 1 đựng H_2SO_4 đặc sau đó qua bình 2 đựng nước vôi trong dư thấy khối lượng bình 1 tăng 9,00 g, bình 2 có 40,00 g kết tủa.
- Tìm công thức phân tử của X, Y và tính a.
 - Viết công thức cấu tạo và gọi tên của X, Y, biết rằng khi X tác dụng với dung dịch KOH trong etanol có thể tạo ra anken có đồng phân hình học.
- 8.16** Viết phương trình hoá học của các phản ứng
- 2-brombutan tác dụng với dung dịch KOH trong etanol khi đun nóng.
 - benzyl clorua tác dụng với dung dịch NaOH nóng.
 - etyl bromua tác dụng với bột magie trong ete.
 - 1-clobut-2-en tác dụng với nước nóng.