

DẪN XUẤT HALOGEN

ANCOL – PHENOL

Bài 51. DẪN XUẤT HALOGEN CỦA HIĐROCACBON

- 8.1 Câu nào sau đây về dẫn xuất halogen là **không** đúng ?
- A. Dẫn xuất halogen của hidrocacbon là hợp chất chứa các nguyên tố C, halogen và có thể có H.
 - B. Khi thay thế một hay nhiều nguyên tử hiđro trong phân tử hidrocacbon bằng các nguyên tử halogen ta được dẫn xuất halogen của hidrocacbon.
 - C. Dẫn xuất halogen của hidrocacbon là hợp chất thu được khi cho hidrocacbon không no tác dụng với axit HX hoặc halogen X_2 (X là halogen)
 - D. Dẫn xuất halogen của hidrocacbon là hợp chất có công thức $C_xH_yX_z$ (X là halogen).
- 8.2 Khi nhỏ vài giọt dung dịch bạc nitrat vào ống nghiệm chứa $CH_2=CHCH_2Cl$, lắc nhẹ, thấy có kết tủa trắng. Giải thích.
- 8.3 Viết công thức cấu tạo và gọi tên các hợp chất mạch hở có công thức phân tử sau đây : C_3H_5Cl ; C_3H_7Cl .
- 8.4 Nhận xét nào sau đây **không** đúng ?
- A. Anlyl bromua dễ tham gia phản ứng thế hơn phenyl bromua.
 - B. Vinyl clorua có thể được điều chế từ 1,2 - đicloetan.
 - C. Etyl clorua thuộc loại dẫn xuất halogen bậc II.
 - D. Ứng với công thức phân tử : C_3H_5Br có 4 đồng phân cấu tạo.
- 8.5 Hợp chất A có công thức phân tử C_4H_9Cl .
- a) Viết công thức cấu tạo, đọc tên và chỉ rõ bậc của các đồng phân có thể có của A.
 - b) Khi đun nóng A với dung dịch KOH trong ancol thu được hỗn hợp hai anken có công thức phân tử C_4H_8 là đồng phân cấu tạo của nhau. Xác định công thức cấu tạo của A. Nêu một vài phương pháp điều chế A từ hidrocacbon có cùng số nguyên tử cacbon trong phân tử.

- 8.6** Có ba hợp chất : anlyl clorua, etyl bromua và clobenzen đựng trong ba lọ nhãn dán bị mờ đục không rõ. Một học sinh đã tìm cách để xác định được các hoá chất trong mỗi lọ. Học sinh đó đã thực hiện bằng cách nào ?
- 8.7** Cho bột magie vào bình cầu chứa ete khan có lắp sinh hàn hồi lưu nối với ống hút ẩm, lắc đều. Bột magie không tan. Thêm etyl bromua vào hỗn hợp và lắc kĩ, thấy bột magie tan hết. Nguyên nhân gây ra hiện tượng trên là do
- A. etyl bromua có khả năng hoà tan magie thành dung dịch, còn ete thì không.
 - B. magie tác dụng với etyl bromua thành hợp chất cơ magie C_2H_5MgBr tan được trong ete.
 - C. ete không có khả năng hoà tan magie nhưng hỗn hợp ete với etyl bromua hoà tan magie thành dung dịch.
 - D. magie tác dụng với etyl bromua tạo thành hợp chất C_2H_5Mg .
- 8.8** Từ etilen có thể điều chế được các chất sau đây : 1,2-đibrometan ; 1,1-đibrometan ; vinyl clorua và poli(vinyl clorua).
Viết các phương trình hoá học minh hoạ.
- 8.9** Viết công thức cấu tạo và gọi tên các dẫn xuất monobrom của toluen. Viết phương trình hoá học của toluen với brom khi đun nóng ; với brom (có mặt bột sắt) tạo ra các dẫn xuất monobrom là sản phẩm chính.