BÀI 59. LUYỆN TẬP : ANĐEHIT VÀ XETON

9.10 Hợp chất X có công thức phân tử C_4H_8O. X tác dụng với dung dịch $AgNO_3/NH_3$ sinh ra bạc kết tủa. Khi X tác dụng với hiđro tạo thành Y. Đun Y với H_2SO_4 sinh ra anken mạch không nhánh. Tên của X là

A. butanal. B. anđehit isobutyric.

C. 2-metylpropanal. D. butan-2-on.

9.11 Trong phân tử anđehit no, đơn chức, mạch hở X có phần trăm khối lượng oxi bằng 27,586%. X có công thức phân tử là

A. CH_2O. B. C_2H_4O.

C. C_3H_6O. D. C_4H_8O.

9.12 Trong phân tử anđehit đơn chức X có phần trăm khối lượng cacbon, hiđro lần lượt bằng 66,67%, 11,11% còn lại là oxi. X có công thức phân tử là

A. CH_2O. B. C_2H_4O.

C. C_3H_6O. D. C_4H_8O.

9.13 Một hợp chất hữu cơ Y gồm các nguyên tố C, H, O chỉ chứa một loại nhóm chức có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc. Khi cho 0,01 mol Y tác dụng hết với dung dịch $AgNO_3$ trong amoniac thì thu được 4,32 g Ag. Xác định công thức phân tử và viết công thức cấu tạo của Y, biết Y có cấu tạo mạch cacbon không phân nhánh và chứa 37,21% oxi về khối lượng.

9.14 Viết các phương trình hoá học thực hiện các biến đổi sau :

$$\text{Propilen} \xrightarrow{+H_2O,\ H^+} A \xrightarrow{+CuO,\ t^o} B \xrightarrow{+HCN} D$$

9.15 Cho 10,20 g hỗn hợp hai anđehit kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng của anđehit fomic tác dụng với dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 (lấy dư) thu được 43,20 g bạc kết tủa. Tìm công thức của hai anđehit và tính phần trăm khối lượng của mỗi chất trong hỗn hợp ban đầu.