**BÀI TẬP TRỰC TUYẾN HÓA 9(TUẦN 35)**

1/ Hoàn thành sơ đồ sau:

a) Etilen  Rượu etylic Axit axetic  etyl axetat

b) Axetilen $→$ Etilen $→$ Rượu etylic $→$Axit axetic $→$ Natri axetat $→$ Axit axetic

2/ Nêu 3 phương pháp hóa học khác nhau để phân biệt hai dung dịch C2H5OH và CH3COOH.

3/ Tiến hành lên men giấm 9,2 gam rượu etylic. Hiệu suất của phản ứng là 60%. Tính khối lượng axit axetic thu được.

4/ Tiến hành lên men giấm 18,4 gam rượu etylic thu được 18 gam axit axetic. Tính hiệu suất của phản ứng.

5/ Đốt cháy 4,6 gam hợp chất hữu cơ (A) thu được 4,48 lít khí CO2 ở đktc và 5,4 gam H2O.

a) A có phải là hidrocacbon không?

b) Tìm công thức phân tử của A biết rằng dA/KK =1,586.

6/ Đốt cháy 6 gam hợp chất hữu cơ (B) thu được 8,8 gam CO2 và 3,6 gam H2O.

a) B có phải là hidrocacbon không?

b) Tìm công thức phân tử của A biết rằng phân tử khối của B là 60 g/mol.

7/ Đốt cháy 18,4 gam rượu etylic.

a) Tính thể tích khí CO2 thoát ra ở đktc.

b) Tính thể tích không khí cần dùng để đốt cháy hết lượng rượu trên biết rằng trong không khí oxi chiếm 20% về thể tích.

8/ Cho 9,3 gam rượu etylic phản ứng hết với natri.

a) Viết PTHH.

b) Tính thể tích khí hidro thoát ra ở đktc.

c) Tính khối lượng natri etylat thu được sau phản ứng.