ÔN TẬP MÔN HÓA 9

CÂU 1: Nêu đặc điểm cấu tạo,viết công thức cấu tạo, tính chất hóa học của metan, etilen, axetilen, rượu etylic, axit axetic? Viết PTHH minh họa?

CÂU 2: Nêu tính chất hóa học của chất béo, glucozơ, saccarozơ, tinh bột và xenlulozơ-Viết PTHH minh họa?

CÂU 3: Viết PTHH điều chế axetilen, rượu etylic, axit axetic?

CÂU 4: Nêu được hiện tượng trong các thí nghiệm thuộc tính chất hóa học của các chất: metan, etilen, axetilen, rượu etylic, axit axetic, glucozơ.

Câu 5: Hoàn thành chuỗi phản ứng thể hiện mối quan hệ giữa các chất: Etilen, rượu etylic, axit axetic, glucozơ, tinh bột và xenlulozơ.

**a.**C2H4   C2H5OH  CH3COOH (CH3COO)2 Zn CH3COOH

a.(-C6H10O5-)n   C6H12O6  C2H5OH  CH3COOH  CH3COOC2H5

…

Câu 6: Nhận biết các dung dịch rượu etylic, axit axetic, glucozơ, hồ tinh bột .

Câu 7: Ôn tập bài toán tính theo phương trình hóa học có tính khối lượng, thể tích khí ở đktc, nồng độ phần trăm, nồng độ mol/l của dung dịch, tính hiệu suất phản ứng hoặc dựa vào hiệu suất để tính khối lượng chất phản ứng, sản phẩm.

Bài tập 1

Cho 10 gam CaCO3 phản ứng hoàn toàn với dung dịch CH3COOH 12%.

a/ Tính khối lượng dung dịch CH3COOH 12% đã dùng.

b/ Tính thể tích khí CO2 sinh ra ở đktc.

c/ Tính khối lượng Canxi axetat tạo thành.

d/ Tính nồng độ phần trăm dung dịch muối thu được sau phản ứng?

Bài tập 2

 Đun nóng 15 gam axit axetic với 23 gam rượu etylic có axit H2SO4 đặc làm xúc tác, đun nóng. Tính khối lượng CH3COOC2H5 thu được, biết hiệu suất phản ứng đạt 70%.

Bài tập 3:

Đốt cháy 23 gam chất hữu cơ A thu được 44 gam CO2 và 27 gam nước.

a. Trong A chứa những nguyên tố nào?

b. Xác định công thức phân tử của A, biết tỉ khối của A so với Hiđro là 23

-HẾT-