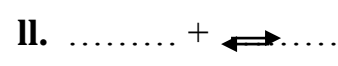
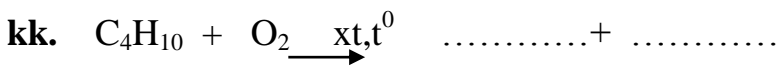
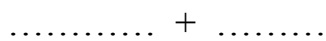
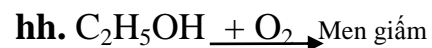
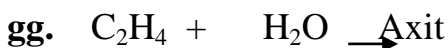
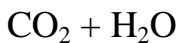
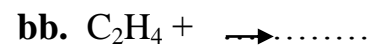
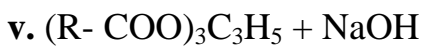
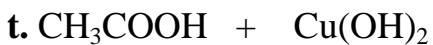
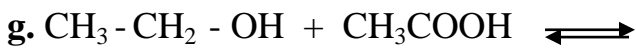
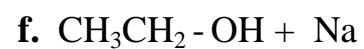
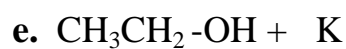
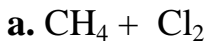


NỘI DUNG HỌC TẬP TẠI NHÀ
Trong thời gian học sinh được nghỉ do dịch Covid – 19
MÔN: HÓA HỌC 9

TIẾT 1: LUYỆN TẬP: HỢP CHẤT HỮU CƠ.

I. Lý thuyết: 1. Hoàn thành các PTHH sau:



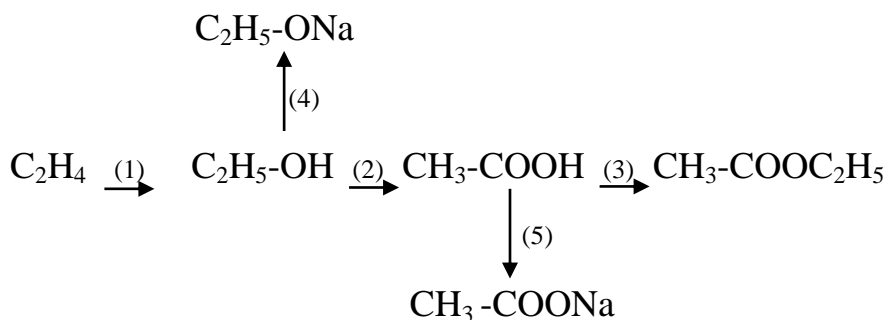
2. a. Chất nào sau đây tác dụng được $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$: K, O_2 , Na_2CO_3 . Viết PTHH (nếu có).

b. Chất nào làm mất màu dung dịch Brom? Tác dụng với Na?



c. Viết PTHH Rượu 92⁰ với Na; Rượu 29⁰ với K.

3. Hoàn thành chuỗi PTHH sau, ghi đkpr:



4. a. Nhận biết 3 chất khí sau: HCl, H₂, C₂H₄



b. Nhận biết 3 dung dịch sau: CH₃COOH, C₂H₅OH, CH₃COOC₂H₅.



5. Viết CTCT của: C₂H₄, C₂H₆O, C₂H₄O₂, CH₃Br, CH₄O, C₂H₅Br, C₃H₈, C₄H₁₀, C₅H₁₂, CH₂Cl₂

Metyl Clorua, Dibrometan, Tetrabrometan, EtylatNatri, esteEtylaxetat, C₄H₈, C₃H₆.

6. Quan sát hiện tượng-giải thích-viết PTHH:

a. Đốt cháy rượu Etylic.

b. Nhỏ 1 ít axit Axetic vào mảnh Kẽm.

c. Nhỏ 1 ít axit Axetic vào Đồng(II)oxit.

d. Thả một mẫu Natri, (Kali) vào ống nghiệm đựng rượu Etylic.

e. Cho một ít đá vôi vào ống nghiệm đựng dung dịch axit Axetic.

f. Phản ứng este hóa giữa rượu Etylic C₂H₅OH và axit Axetic CH₃COOH.

7. Tách chất:

a. Tách khí Metan ra khỏi hỗn hợp gồm Metan và Cacbondioxit.

b. Tách khí Metan ra khỏi hỗn hợp gồm Metan và Etilen.

d. Etilen lẫn tạp chất SO₂.

e. Rượu lẫn nước.

II. Toán:

1. Cho 15 gam hỗn hợp hai kim loại Ag và Zn vào 300ml dung dịch axit Axetic, thu được 3,36 lít khí (ñktc).

a. Tính thành phần % theo khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp?

b. Tính nồng độ mol của dung dịch axit Axetic?

c. Trung hòa lượng axit trên bằng KOH 0,4M. Tính thể tích KOH cần dùng?

2. Cho 13,8gam rượu Etylic tác dụng axit Axetic.

a. Tính khối lượng este tạo thành, biết hiệu suất PU là 70%.

b. Trung hòa lượng axit trên bằng 300ml dung dịch KOH.

b₁. Tính nồng độ mol của dung dịch KOH?

b₂. Tính khối lượng muối thu được?

3. Cho 20,16lít khí Etilen(đktc) tác dụng với nước có axit làm chất xúc tác, thu được 13,8gam rượu Etylic. Tính hiệu suất của phản ứng?

4. Đốt cháy 4,6gam chất A, thu được 8,8gam CO₂ và 5,4gam nước.

a. Xác định CTPT của A? (biết khối lượng mol của A là 46.).

b. Cho A tác dụng với Na dư. Tính thể tích khí Hidro sinh ra?

5. Cho Glucozơ lên men thành rượu Etylic. Dẫn toàn bộ lượng khí CO₂ sinh ra đi vào dung dịch Ca(OH)₂ dư, thu được 50gam kết tủa.

a. Viết PTPƯ?

b. Tính khối lượng rượu thu được và khối lượng Glucozơ đã lên men. Biết hiệu suất của quá trình lên men đạt 80%.

TIẾT 2:

TINH BỘT VÀ XENLULOZƠ.

(Học sinh tự đọc Sgk- tr 156).