**ÔN TẬP HÓA 11**

**(4/5 – 9/5/2020)**

**ANCOL – PHENOL – ANDEHIT**

**I. LÝ THUYẾT**

**Bài 1:** Viết PTHH theo yêu cầu:

1. benzene → clobenzen→ phenol →2,4,6-tribromphenol
2. Tinh bột →glucozơ →etanol→ anđehit axetic →bạc

**Bài 2:** Nhận biết dung dịch

1. Anđehit axetic, etanol, phenol, glixerol
2. Phenol, ancol metylic, glixerol, strien

**Bài 3:** Viết PTHH chứng minh tính chất

1. Anđehit fomic tính khử (1pt)
2. Anđehit fomic có tính oxi hoá (1pt)
3. Phenol tính axit yếu
4. Ảnh hướng nhóm OH lên vòng benzene của phenol

**Bài 4:** Viết đồng phân gọi tên ancol bậc 1 của C5H12O

**Bài 5:** Nêu hiện tượng – Viết PTHH

1. Cho dung dịch KOH dư vào phenol , sau đó thổi khí CO2 dư vào.
2. Dẫn hơi ancol etylic (dư) đi qua bột CuO (đen) nung nóng.

**II. BÀI TẬP**

**Bài 1:** Cho 9,68gam một ankanal tác dụng AgNO3/NH3  dư thu được 47,52 gam kết tủa.Tìm CTPT của ankanal

**Bài 2:** Đốt cháy hoàn toàn 3,7 g hỗn hợp gồm 2 anđehit no, đơn chức, kế tiếp nhau, sản phẩm qua bình nước vôi trong có 15gam kết tủa.

1. Tìm CTPT của mỗi anđêhit ?
2. Cho 2 anđehit trên tác dụng AgNO3/NH3  dư thu được kết tủa Ag.

**Bài 3:** Cho m (gam) hỗn hợp etanol và phenol chia làm 2 phần bằng nhau

- Phần 1 tác dụng Natri dư thu được 6,72 lít khí (đktc).

- Phần 2 tác dụng 200gam dung dịch KOH 5,6%.

1. Tính phần trăm khối lượng của các chất trong hỗn hợp
2. Cho m (gam) hỗn hợp tác dụng dung dịch Brom dư có hiện tượng gì. Tính khối lượng chất rắn (Hiệu suất 85%)

**Bài 4:** Đốt cháy hoàn toàn 15,7 gam A gồm ancol no, đơn chức, mạch hở và anđehit axetic thì thu được 15,68 lít khí CO2 (đkc). Nếu cho hỗn hợp trên đi hidro hoá cần 4,48 lít khí hidro (đkc). Tìm CTPT ancol

**Bài 5:** Cho 40,2 gam hỗn hợp A chứa phenol và một ancol đơn chức tác dụng Na dư thu được 5,6 lít khí đkc. Nếu lấy hỗn hợp trên 300ml dung dịch KOH 1M phản ứng vừa đủ.Tìm CTPT ancol