## ÔN TẬP ANCOL – PHENOL

**Bài 1**: Viết PTHH thực hiện chuỗi phản ứng

CH4 →C2H2→ C6H6 → C6H5Cl→ C6H5OH→C6H2Br3OH

**Bài 2**: Viết PTHH xảy ra trong các thí nghiệm sau

1. Cho kim loại vào phenol.
2. Cho dung dịch KOH vào phenol.
3. Cho HNO3 đặc/H2SO4 đặc vào Phenol (đun nóng).
4. Cho Natri vào ancol etylic
5. Cho Cu(OH)2 vào Glixerol.
6. Thởi khí CO2 dư vào dung dịch natri phenolat.

**Bài 3**:

1. Viết đồng phân gọi tên ancol: C5H12O
2. Viết đồng phân gọi tên phân tử có vòng benzen C7H8O

**Bài 4**: Nhận biết chất lỏng sau

1. Pent-1-in, etanol, phenol, glixerol.
2. Phenol, hex-2-en, glixerol, methanol.

**Bài 5**: Nêu hiện tượng và viết PTHH xảy ra

1. Cho từ từ đến dư NaOH vào phenol, sau đó thổi khí CO2 dư vào dung dịch
2. Cho dung dịch brom vào phenol

**BÀI TẬP**

1. Hỗn hợp X gồm ancol etylic và phenol. Cho m gam X tác dụng với Na thấy giải phóng 0,336 lit khí H2 (đkc). Mặt khác m gam X phản ứng hết với 100ml dung dịch NaOH 0,2M. Tính m và % khối lượng mỗi chất trong X.
2. Hỗn hợp X gồm propanol và phenol. Cho m gam X phản ứng với KOH thấy thu được 2,64 gam muối. Cũng hỗn hợp X trên cho phản ứng với K kim loại thì thu được 3,36 lít khí ở đktc. Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp đầu.
3. Hỗn hợp X gồm ancol etylic và phenol. Cho 14 gam hỗn hợp tác dụng với Na dư thấy có 2,24 lít khí thoát ra (đkc).

a. Tính % khối lượng các chất trong hỗn hợp X.

b. Nếu cho 14 gam X tác dụng với dung dịch brom thì có bao nhiêu gam kết tủa 2,4,6-tribromphenol? Các phản ứng xảy ra hoàn toàn

1. Cho m gam hỗn hợp phenol và etanol. Chia hỗn hợp thành 2 phần bằng nhau
* Phần 1: phản ứng vừa đủ với 100 ml dung dịch KOH 0,2M
* Phần 2: Phản ứng với Na sinh ra 560 ml khí ở đktc.

Tính m

1. Cho m gam hỗn hợp propanol và phenol. Chia hỗn hợp thành 2 phần bằng nhau
* Phần 1: Phản ứng với Na sinh ra 19,8 gam muối
* Phần 2: Phản ứng với NaOH sinh ra 11,6 gam muối

Tính m

1. Một hỗn hợp gồm ancol metylic, ancol etylic và phenol có khối lượng 17,2 g. Chia hỗn hợp thành hai phần bằng nhau.
* Phần 1 cho phản ứng hoàn toàn với Na cho 3,36 (l) H2 (ở đktc).
* Phần 2 cho phản ứng vừa hết với 100ml dung dịch NaOH 1M

a/ Viết các phản ứng xảy ra

b/ Tính thành phần % các chất trong hỗn hợp?