**ÔN TẬP HÓA 11**

**(20/4 – 25/4/2020)**

**ANĐEHIT**

**I. LÝ THUYẾT**

**Bài 1 :** Hoàn thành chuỗi phản ứng sau:

 **a.**



 **b.**



**Bài 2:** Nhận biết các chất sau bằng phương pháp hóa học:

1. Ancol etylic, phenol, fomandehit, benzen
2. Glixerol, an đehit axetic, ancol isopropylic, phenol

**Bài 3:** Hoàn thành các phương trình dưới đây :

 **a.  b. **

 **c.  d. **

 **e.  f. **

 **g.  h. **

**II. BÀI TẬP**

**Bài 4**: Cho 5,9 gam hỗn hợp andehit fomic và andehit axetic phản ứng với AgNO3/NH3 dư thấy thu được 43,2 gam kết tủa. Tính % từng andehit trong hỗn hợp đầu.

**Bài 5:** Đốt cháy hoàn toàn 7,3 gam hỗn hợp A gồm hai anđehit HCHO và C2H5CHO thu được 15,4 gam CO2. Tính phần trăm khối lượng từng anđehit.

**Bài 6:** Cho 40,6 gam dung dịch anđehit no, đơn chức X (C%=5%) tác dụng với dung dịch AgNO3/NH3 dư thu được 7,56 gam bạc. Tìm CTCT của X.

**Bài 7:** Hidro hóa hoàn toàn 10,2 gam hỗn hợp metanal và etanal thì thì cần tối thiểu 6,048 lít khí H2 ở đktc. Tính % khối lượng các chất trong hỗn hợp đầu

**Bài 8:** Oxi hóa hoàn toàn 12,4 gam hỗn hợp ancol metylic và ancol etylic thì cần 24 gam CuO thu được hỗn hợp X

 **a.** Tính thành phần % khối lượng các chất trong hỗn hợp đầu

 **b.** Tính lượng Ag sinh ra khi cho hỗn hợp X phản ứng với AgNO3/NH3

**Bài 9 :** Cho 6,6 gam một anđehit X đơn chức, mạch hở phản ứng với lượng dư AgNO3 (hoặc Ag2O) trong dung dịch NH3, đun nóng. Lượng Ag sinh ra cho tác dụng với axit HNO3 loãng, thoát ra 2,24 lit khí NO (sản phẩm khử duy nhất, đo ở đktc). Công thức cấu tạo thu gọn của X là