**SỞ GIÁO DỤC & ĐÀO TẠO TPHCM** **KIỂM TRA HỌC KỲ II**

 **THPT HOÀNG HOA THÁM NĂM HỌC 2017 - 2018**

 ĐỀ CHÍNH THỨC **Môn Hóa học - KHỐI 11**

 (Đề có 01 trang)  *Thời gian làm bài 45 phút, không kể thời gian phát đề*

***Thí sinh không được sử dụng tài liệu. Giám thị không giải thích gì thêm***

Họ tên học sinh:…………………………………………..Số Báo Danh:……………..

**Câu 1.(1,5 điểm)**

Viết phương trình hóa học để thực hiện sơ đồ biến hóa sau (ghi rõ điều kiện nếu có)

 CaC2 → C2H2 → C6H6 → C6H5Br → C6H5ONa → C6H5OH → C6H2(OH)Br3

**Câu 2.(1,75 điểm)**

1.Viết các đồng phân và gọi tên các axit cacboxylic có công thức phân tử: C4H8O2.

2.Viết phương trình hóa học của phản ứng đã xảy ra theo các yêu cầu sau :

1. Chứng minh phenol có tính axit
2. Axit axetic tác dụng với ancol etylic (xúc tác H2SO4 đặc, t0).
3. Andehit axetic có tính oxi hóa.

**Câu 3.(1,75 điểm)**

1.Từ tinh bột và các chất vô cơ cần thiết, viết phương trình hóa học đã xảy ra để điều chế ancol etylic, axit axetic, este etyl axetat

2.Hãy so sánh tính axit của các chất sau : phenol, axit clohidric, axit cacbonic, axit axetic

**Câu 4.(1,0 điểm)**

Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các dung dịch mất nhãn sau **:** Glixerol, andehit axetic, phenol.

**Câu 5.(1,0 điểm)**

30 gam ankanol A tác dụng với Na (dư) thu được 5,6 lít H2 (đktc)

1. Tìm công thức phân tử của A
2. Xác định công thức cấu tạo , tên của A, biết A tác dụng với CuO, toC tạo ra andehit

**Câu 6.(1,5 điểm)**

Hỗn hợp A chứa glixerol và một ancol no, đơn chức, mạch hở B. Cho 18,2 gam A tác dụng với natri (lấy dư) thu được 5,04 lít H2 (điều kiện tiêu chuẩn). Mặt khác 18,2 gam A phản ứng vừa đủ 4,9 gam Cu(OH)2.

1. Xác định công thức phân tử, các công thức cấu tạo có thể có và tên của ancol B.
2. Tính thành phần phần trăm về khối lượng của ancol B trong hỗn hợp A.

**Câu 7.(1,5 điểm)**

Cho m hỗn hợp gồm etanol và phenol tác dụng với Na dư thu được 3,36 lít H2 (đktc). Nếu cho hỗn hợp trên tác dụng với nước brom vừa đủ thu được 19,86g kết tủa trắng. Tính m.

 Cho C = 12;H =1; O =16;Cu = 64;Na =23;Br = 80

**--Hết--**