|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO  TP. HỒ CHÍ MINH  **TRƯỜNG THCS-THPT DIÊN HỒNG** | **KIỂM TRA HỌC KỲ II – NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC – LỚP: 11**  Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian phát đề) |

**ĐỀ CHÍNH THỨC**

(*Đề thi gồm 01 trang)*

**Câu 1.** *(1,0 điểm)*

Viết các phương trình hóa học theo chuỗi phản ứng. Ghi rõ điều kiện, nếu có.

C2H5OH  C2H5ONa  C2H5OH  CH3CHO  
 

CH3OC2H5

**Câu 2**. *(2,0 điểm)*

a) Viết cống thức cấu tạo và gọi tên thay thế các đồng phân ancol có công thức phân tử là C3H8O.

b) Viết phương trình hóa học chứng minh: Phenol có tính axit (1 phương trình) và phenol có tính axit yếu hơn axit cacbonic (1 phương trình).

**Câu 3.** *(2,0 điểm)*

Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các chất sau (viết phương trình phản ứng minh họa):

Etanol, phenol, benzen, glixerol.

**Câu 4.** *(2,0 điểm)*

Viết phương trình phản ứng

a) Metanol + Na

b) Etanol 

c) Ancol metylic + HBr 

d) Propan-2-ol 

**Câu 5.** *(1,0 điểm)* Cho 23 gam ancol X no, đơn chức mạch hở tác dụng với Na dư, thấy thoát ra 5,6 lít khí hiđro (đktc). Xác định công thức cấu tạo của X.

**Câu 6.** *(1,5 điểm)*

Cho m gam hỗn hợp A gồm ancol etylic và phenol tác dụng hoàn toàn với 250 ml dung dịch NaOH 1M. Mặt khác, khi cho m gam hỗn hợp A trên tác dụng với Na dư thì thu được 8,4 lit khí (đkc).

a) Tìm giá trị của m.

b) Nếu cho  hỗn hợp trên tác dụng với dung dịch Br2 dư, tính khối lượng kết tủa thu được.

**Câu 7.** *(0,5 điểm)*

Cho 3,6 gam anđehit đơn chức X phản ứng hoàn toàn với một lượng dư Ag2O (hoặc AgNO3) trong dung dịch NH3 đun nóng, thu được m gam Ag. Hoà tan hoàn toàn m gam Ag bằng dung dịch HNO3 đặc, sinh ra 2,24 lít NO2 (sản phẩm khử duy nhất, ở đktc). Tìm công thức phân tử của X.

**----------- 🙢 HẾT 🙠 -----------**

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

*Họ và tên học sinh:……………..……………………………………………………………………*