SỞ GD & ĐT TP.HỒ CHÍ MINH **ĐỀ KIỂM TRA HK2 NĂM HỌC 2022 – 2023**

**TRƯỜNG THPT NGUYỄN TRÃI** MÔN: HÓA HỌCKHỐI: 11

 ----oOo---- *Thời gian: 45 phút (không kể thời gian phát đề)*

**ĐỀ A**

**Câu 1:** (1,0 điểm) Viết đồng phân cấu tạo các các ankanal có công thức phân tử C4H8O.

**Câu 2:** (1,5 điểm) Viết công thức cấu tạo (dạng thu gọn) các chất :

 (1) Ancol propylic ; (2) Butan–2–ol ;

 (3) Anđehit fomic ; (4) 2,2–đimetylpropanal.

 (5) Axit acrylic ; (6) Axit 2–metylpropanoic.

**Câu 3:** (1,5 điểm) Trình bày phương pháp hóa học nhận biết các chất sau : ancol etylic, phenol, axit axetic.

**Câu 4:** (2,0 điểm)Viết phương trình phản ứng xảy ra (dùng công thức cấu tạo thu gọn) (2đ)

a) Ancol etylic tác dụng: đun với H2SO4 đặc (140oC), CuO (to)

b) Glixerol tác dụng Na, Cu(OH)2.

c) Phenol tác dụng: dd HNO3 (xt: H2SO4 đặc).

d) Anđehit axetic tác dụng: H2 (xúc tác Ni).

e) Axit axetic tác dụng: CaCO3, C2H5OH (xúc tác H2SO4 đặc)

**Câu 5:** (1,5 điểm)Đốt cháy hoàn toàn a gam một anđehit no đơn chức, mạch hở cần dùng 6,272 lít oxi (đktc) và thu được 8,8 gam khí cacbonic. Viết phương trình phản ứng dạng tổng quát và xác định công thức phân tử anđehit. (1,5đ) (Cho C=12; O=16, H=1)

**Câu 6:** (1,5 điểm) Cho 3,74 gam hỗn hợp A gồm phenol và etanol tác dụng với natri dư thu được 0,56 lít khí hidro (đktc). Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra và tính thành phần phần trăm khối lượng của mỗi chất trong A.

**Câu 7:** (1,0 điểm) Cho 3,42 gam hỗn hợp hai ancol no đơn chức mạch hở kề nhau trong dãy đồng đẳng tác dụng hết với natri (lấy dư), sinh ra 0,56 lít khí H2 (đktc). Viết công thức cấu tạo của hai ancol và tính thành phần % về khối lượng của chúng trong hỗn hợp. Biết phản ứng xảy ra hoàn toàn và cả hai ancol đều bậc 2.

**Cho H = 1 ; C = 12 ; O = 16 ; Na = 23**

**------------------------------------------------------HẾT---------------------------------------------------------**