**ĐỀ THI HỌC KỲ II, NĂM HỌC 2017 - 2018**

**MÔN: HÓA HỌC .LỚP11**

**THỜI GIAN:45 PHÚT**

**Câu 1(2đ)**: **Viết CTCT** và gọi **tên thay thế** các anđehit có CTPT **C5H10O**.

**Câu 2(2đ)**: Nhận biết các chất lỏng sau bằng phương pháp hóa học.

anđehit axetic; phenol; axit axetic; etanol; benzen;

**Câu 3(1,5đ)**: Viết phương trình phản ứng sau:

a). ancol metylic + ancol etylic (1400C, xúc tác H2SO4 đặc)

b). axetilen + H2O (xúc tác HgSO4, t0)

c). axit fomic + ancol etylic (xúc tác H2SO4đ)

d). Đốt cháy hoàn toàn anđehit CnH2nO

e). axit axetic + Cu(OH)2

f). anđehit fomic + H2 (xúc tác Ni, t0)

**Câu 4(1,5đ):** Hoàn thành chuổi phản ứng sau:

Glucozơ → C2H5OH → CH3CHO → CH3COOH → CH3COONa → CH4 → C2H2

**Câu 5(1đ):** Đốt cháy hoàn toàn một ancol đơn chức X thu được 4,4 gam CO2 và 3,6 gam H2O. Xác định công thức phân tử của X.

Câu 6(2đ): Trung hòa 150 ml dung dịch axit cacboxylic no, đơn chức X cần phải dùng 200 ml dung dịch NaOH 0,3 M thu được dung dịch A.

a). Tính nồng độ mol/lít của axit cacboxylic cần dùng.

b). Cô cạn dung dịch A thu được 4,92 gam muối. Tìm CTCT của X.

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

---------------- Hết -----------------