**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HK2 – HÓA HỌC K11**

**Câu 1: 0,25x8 (thiếu điều kiện, cân bằng: 0,125đ)**

 1/ (C6H10O5)n + nH2O nC6H12O6

 2/ C6H12O6 2C2H5OH + 2CO2

 3/ C2H5OH + CuO CH3CHO + Cu + H2O

 4/ CH3CHO + H2  C2H5OH

 5/ C2H5OH C2H4 + H2O

 6/ C2H4 + H2O  C2H5OH

 7/ C2H5OH + HCl C2H5Cl + H2O

 8/ C2H5Cl + NaOH C2H5OH + NaCl

**Câu 2: đp: 0,25đx2, tên và bậc: 0,25đx2**

**Câu 3: 0,5đx3 (thiếu cân bằng 0,25đ)**

**Câu 4: Phân biệt**

Hiện tượng: 0,25đx3

Ptpứ: 0,25đx3

**Hs làm không theo thứ tự nhưng hợp lý vẫn chấm tròn số điểm**

**Câu 5**: phenol không tan trong nước=> dd vẩn đục: 0.25đ

 Phenol tác dụng với NaOH tạo muối tan→ dd trong suốt 0,25đ

Pt phenol với NaOH: 0.25đ

**Câu 6:** Số mol H2=0,05

C6H5OH + Na → C6H5ONa + ½ H2 0,25đ

x 1/2x

CH3CH-OH + Na → CH3CH-ONa + 1/2H2 0,25đ

 CH3  CH3

y ½ y

 94x + 60y = 7,7 0,25đ

 ½x + 1/2y = 0,05 0,25đ

x= 0,05, y=0,05

% phenol = 61,04%, 0,25đ

% propan-2-ol= 38,96% 0,25đ

**Hs phải viết cấu tạo propan-2-ol đúng**

**Câu 7:**

nAg = 0,1 mol

CnH2n+1CHO + 2AgNO3 + 3NH3 + H2O → CnH2n+1COONH4 + 2Ag + NH4NO3 0,5đ

0,05 0,1 mol 0,25đ

14n +30 = 3,6/0,05 0,25đ

 ⇒ n = 3

CTPT : C3H7CHO 0,25đ

CTCT: CH3 – CH2 – CH2 – CHO 0,25đ CH3 – CH – CHO 0,25đ

 CH3

butanal 2-metylpropanal