**TRƯỜNG THPT LÝ THƯỜNG KIỆT**

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II - NĂM HỌC 2017- 2018**

**Khối 11 – Môn Hóa học – Thời gian: 45 phút**

**Ngày kiểm tra: 04-5-2018**

**Câu 1:** Viết công thức cấu tạo gọi tên các đồng phân andehit có công thức phân tử C4H8O

**Câu 2;** Viết phản ứng theo sơ đồ

C2H2 → CH3CHO → CH3COOH

 C2H5OH → đietyl ete

**Câu 3:** Dùng công thức cấu tạo bổ túc các phản ứng

Anđehit axetic + AgNO3/NH3 $\rightarrow $

Ancol isopropylic $→$

Axit axetic + Natri cacbonat $\rightarrow $

Ancol propylic + CuO →

**Câu 4:** Viết công thức cấu tạo thu gọn và nêu cách nhận biết các chất lỏng sau: axit fomic, andehit axetic, phenol, ancol etylic (không viết phản ứng )

**Câu 5:** Viết phản ứng chứng minh :

* Ãnh hưởng nhóm hidroxyl lên gốc phenyl trong phenol
* Axit fomic có tính axit mạnh hơn axit cacbonic

**Câu 6:** Xác định công thức cấu tạo (A),(B) và viết phản ứng xảy ra trong các trường hợp sau:

* (A) là hợp chất thơm có công thức C7H8O tác dụng được với Natri nhưng không tác dụng NaOH
* (B) có công thức C6H6O tác dụng được dung dịch NaOH

**Câu 7:** Ancol no đơn chức mạch hở (X) có 60% Cacbon theo khối lượng . Tìm công thức phân tử (X) .

**Câu 8:** Cho m(g) hỗn hợp (A) gồm phenol và ancol etylic tác dụng với Na dư thì thu được 4,48 lít khí (đkc). Nếu cũng cho m(g) hỗn hợp (A) tác dụng với dung dịch Brom dư thì thu được 49,65 g kết tủa. Tính m(g) ?

**Câu 9:** Cho hỗn hợp (X ) gồm axit axetic và ancol etylic phản ứng hòan tòan với Na thóat ra 1,68 lít H2(đkc).Nếu cho 1/2 lượng hỗn hợp (X) ở trên phản ứng với CaCO3 thì thu được 1,12 lít khí ( đkc ). Tính % khối lượng của ancol etylic trong hỗn hợp (X)?

**Câu 10:** Cho 0,1 mol andehit ( A ) tác dụng vừa đủ 0,2 mol H2. Cho 0,1 mol (A) tác dụng với dung dịch AgNO3/NH3 thì thu được 0,2 mol Ag. Biết rằng dA/H2 = 28. Tìm CTCT của A.

 ***Biết rằng:* C=12, H=1, O=16, Ag=108**

***Trường THPT Lý Thường Kiệt***

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ 2 NĂM HỌC 2017 – 2018**

**MÔN HÓA HỌC 11**

1/ Mỗi CTCT: 0.25đ, tên: 0.25đ

2/ Mỗi phản ứng: 0.25đ ( không trừ điều kiện)

3/ Mỗi phản ứng: 0.25đ ( không trừ cân bằng)

4/ Nhận biết mỗi chất 0.25đ

 (Nếu không ghi CTCT: trừ 0.25đ)

5/ Mỗi phản ứng: 0.25đ

6/ CTCT: 0.25đ, phản ứng: 0.25đ

(Nếu ghi: A là C6H5CH2OH ; B là C6H5OH vẫn được)

Câu 7:

- Tính được: n=3………………………………………………........… : 0,5đ

- CTPT ancol: C3H7OH ……………………………….......………..... : 0,5đ

Câu 8: C6H5OH + Na 🡪 C6H5ONa + 1/2H2

 C2H5OH + Na 🡪 C2H5ONa + 1/2H2  ……………….......... : 0,25đ

 C6H5OH + 3Br2 🡪 C6H2Br3OH + 3HBr ………………...... : 0,25đ

Tính được: mC6H5OH = 14,1g, mC2H5OH = 11,5g …………..……..... : 0,25đ

* m= 25,6 (g) ………………..……………………...……........… : 0,25đ

Câu 9: CH3COOH + Na 🡪 CH3COONa + 1/2H2

 C2H5OH + Na 🡪 C2H5ONa + 1/2H2  ……………….......... : 0,25đ

 2CH3COOH + CaCO3 🡪 (CH3COO)2Ca + H2O + CO2 ..... : 0,25đ

 Tính được số mol : 0.25đ

Tính được: %mC2H5OH = 27,71% ………………….……........… : 0,25đ

Câu 10: Ta có: n(A) : nAg = 1 : 2 => có 1-CHO ………………………. : 0,25đ

n(A) : nH2 = 1 : 2 => andehit không no, có 1 liên kết = ………..: 0,25đ

CTTQ (A): CnH2n-1CHO

* MA=56=14n+ 28 => n=2 ……………………………………….: 0,25đ
* CTCT (A): CH2=CH-CHO ……………………………………. : 0,25đ

(Nếu đặt RCHO, làm đúng vẫn cho trọn điểm)