SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP.HCM

**TRƯỜNG THCS-THPT HAI BÀ TRƯNG**

**KIỂM TRA HỌC KÌ II KHỐI 11 NĂM HỌC 2017 - 2018**

**MÔN HÓA HỌC**

**Thời gian: 45 phút**

**Câu 1 (2đ).** Viết đồng phân cấu tạo và gọi tên theo danh pháp thay thế của:

- Ankin: C4H6

- Axit cacboxylic: C4H8O2

**Câu 2 (1,5đ).** Hoàn thành chuỗi phương trình phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):

 C6H12O6C2H5OH C2H4 C2H5Cl  C2H5OH CH3CHO CH3COOH

**Câu 3 (1,5đ).** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các dung dịch sau:

Glixerol, Benzen, Andehit axetic, Phenol.

**Câu 4 (1đ).** Từ nhôm cacbua hãy viết phương trình phản ứng điều chế nhựa PE.

**Câu 5 (3đ).**Cho 5,792 gam hỗn hợp gồm hai ancol đơn chức, no, mạch hở, kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng tác dụng hết với K thì thu được 1,792 lít khí H2(đkc).

a) Tìm CTPT của hai ancol.

b) Tính thành phần % về khối lượng của mỗi ancol trong hỗn hợp.

c) Tính khối lượng muối thu được.

**Câu 6(1đ).**Cho **m** gam hỗn hợp gồm hai ancol no, đơn chức, kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng, tác dụng với CuO dư, nung nóng, thu được hỗn hợp X gồm khí và hơi có tỉ khối hơi so với H2 là 13,4. Cho X phản ứng với lượng dư dung dịch AgNO3 trong NH3 đun nóng, thu được 86,4 gam Ag. Tính **m** gam.

Cho: H=1, C=12, N=14, O=16, K=39, Ag=108.

---HẾT---

**HƯỚNG DẪN CHẤM**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU** | **HƯỚNG DÃN CHẤM** | **ĐIỂM** |
| **Câu 1****(2đ)** | * 4 CTCT
* 4 Tên gọi
 | 0,25\*4=10,25\*4=1 |
| **Câu2****(1,5đ)** | Mỗi phản ứng (6pư)Thiếu cân bằng và điều kiện -1/2 số điểm.  | 0,25\*6=1,5 |
| **Câu3****(1,5đ)** | * Hiện tượng
* Phản ứng
 | 0,25\*3=0,750,25\*3=0,75 |
| **Câu4****(1đ)** | 4 phương trình | 0,25\*4=1 |
| **Câu5****(3đ)** | a. (1đ) * mol H2
* pư
* Lập pt
* CTPT của 2 ancol

b. (1,5đ)* 2Pư
* Lập hệ pt
* Số mol từng ancol
* % số mol mỗi ancol

c. (0,5đ)* Khối lượng muối
 | 0,250,250,250,250,50,250,250,50,5 |
| **6****(1đ)** | * Viết phương trình
* MX🡪 CT của anđehit: HCHO, CH3CHO
* Mol của hh 2 andehit
* m
 | 0,250,250,250,25 |

(Hs giải bằng cách khác ra kết quả đúng vẫn được trọn số điểm)