**KIỂM TRA HỌC KỲ II - NĂM HỌC 2017-2018**

**MÔN: Hóa học 11 - LỚP** ................

Hình thức: **Tự luận**

*Thời gian làm bài* : **45 phút**

Họ và tên học sinh :................................................................……………

**Câu 1:** (3,0 điểm) Hoàn thành các phản ứng sau:

1. C4H6 + O2
2. CH3 – CH = CH2 + HBr ⭢ (2 sản phẩm)
3. CH3 – CH2 – CH3 + Cl2 (2 sản phẩm)
4. C6H6 + Br
5. **** + HNO3 (2 sản phẩm)
6. CH3 – CH – CH3 + CuO

OH

................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................... ...........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**Câu 2:** (1,5 điểm) Viết các đồng phân và gọi tên các ankan có công thức phân tử sau: C5H12

.............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................. ...................................................................................................................................................................................................................................................... ...................................................................................................................................................................................................................................................... ........................................................................................................................... ...........................................................................................................................

**Câu 3:** (1,0 điểm) Thực hiện thí nghiệm như hình dưới. Đun nóng đồng thời ống 1 (đựng Benzen và KMnO4) và ống 2 (đựng toluen và KMnO4). Hãy nêu hiện tượng và viết PTPƯ xảy ra (nếu có) ở 2 ống nghiệm.

**(1)**

**(2)**

..............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**Câu 4:** (2,0 điểm) Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các dung dịch mất nhãn sau: Etanol, glixerol, benzen, phenol, viết các PTPƯ xảy ra.

......................................................................................................................... ....................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................... ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................... .................................................................................................................................................................................................................................................. .................................................................................................................................................................................................................................................. .........................................................................................................................

**Câu 5:** (2,5 điểm) Cho 24,8 gam hỗn hợp A gồm phenol và propan - 1- ol tác dụng với natri hidroxit(NaOH) dư thu được 23,2 gam muối natri phenolat(C6H5ONa).

a) Xác định thành phần phần trăm về khối lượng các chất trong hỗn hợp đầu.

b) Cũng với hỗn hợp A ở trên cho tác dụng với natri dư, tính thể tích khí hidro thu được ở đktc.

***Biết: Na:23; C:12; O:16; H:1.*** ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................. ...........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

*(Học sinh* ***không*** *được sử dụng tài liệu)*

**HẾT**

**TRƯỞNG BỘ MÔN DUYỆT GIẢNG VIÊN RA ĐỀ**

 **(ký tên, ghi rõ họ tên) (ký tên, ghi rõ họ tên)**

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HOÁ HỌC - 11 CƠ BẢN**

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu 1:** 1. C4H6 + 7/2O2 4CO2 + 3H2O
2. CH3 – CH = CH2 + HBr ⭢ CH3 – CH2 – CHBr + HBr

 CH3 – CH3 – CH2 + HBr 1. CH3 – CH2 – CH3 + Cl2 CH3 – CH2 – CH2Cl + HCl

 CH3 – CHCl – CH3 + HCl1. C6H6 + Br C6H5Br + HBr
2.

 1. CH3 – CH – CH3 + CuO CH3 – C – CH3 + Cu + H2O

 O OH  | **(3 điểm)**0,5 đ/1 ptpư |
| **Câu 2:** Học sinh viết 3 đồng phân và gọi tên | **(1,5 điểm)**0,25đ/1 đồng phân0,25đ/1 tên gọi |
| **Câu 3:** ống 1: Không có hiện tượngống 2: toluen làm mất màu dung dịch KMnO4, tạo kết tủa mangan đioxitC6H5CH3 + 2KMnO4 C6H5COOK + 2MnO2 + KOH + H2O  | **(1,0 điểm)**0,25đ0,5đ0,25đ |
| **Câu 4:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Etanol** | **Glixerol** | **Benzen** | **Phenol** |
| **Cu(OH)2** | Không có hiện tượng | Cu(OH)2 tan, dd có màu xanh lam | Không có hiện tượng | Không có hiện tượng |
| **Br2** | Không có hiện tượng | Nhận | Không có hiện tượng | ⭣ trắng |
| **Na** | ⭡H2 | Nhận | Còn lại | Nhận |

3C3H5(OH)3 + Cu(OH)3 ⭢ (C3H7O3)2Cu + 2 H2OC6H5OH + 3Br2 ⭢ C6H2(OH)Br3 + 3HBrC2H5OH + Na ⭢ C2H5ONa + 1/2 H2 | **(2,0 điểm)**1,25đ0,25đ/1 ptpư |
| **Câu 5:**23,2/116 = 0,2 (mol)C6H5OH + NaOH ⭢ C6H5ONa + H2O0,2 0,2 0,2 0,2 mol⭢ ⭢ b) C6H5OH + Na ⭢ C6H5ONa + 1/2H2 0,2 0,1 molC3H7OH + Na ⭢ C3H7ONa + ½ H2 0,1 0,05 molVH2 = 3,36 lit. | **(2,5 điểm)**0,25đ0,25đ0,5đ0,5đ0,25đ0,25đ0,5đ |