**TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**

**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II. NĂM HỌC: 2017 - 2018**

**MÔN: HÓA HỌC. LỚP 11**

*Thời gian làm bài: 45 phút*

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

*Họ, tên thí sinh:..................................................................... SBD: .............................*

**Câu 1:** *(0,5 điểm)*So sánh tính axit của các chất sau: ancol etylic, axit cacbonic, axit axetic, phenol, axit clohidric.

**Câu 2:** *(1 điểm)* Hoàn thành các phản ứng sau:

1. Toluen phản ứng với Br2 khan (tỉ lệ mol 1:1).
2. Tách nước butan-2-ol tạo anken (chỉ viết sản phẩm chính).
3. Benzen và HNO3 đặc theo tỉ lệ mol 1:1.

**Câu 3:** *(1,5 điểm)* Viết phương trình, hoàn thành sơ đồ phản ứng sau:

CaC2 C2H2 C6H6 C6H5Br

C2H4 C2H5OH (C2H5)2O

**Câu 4:** *(1,5 điểm)*Viết phương trình phản ứng chứng minh:

1. Anđehit axetic tính oxi hóa.
2. Tính axit của axit axetic mạnh hơn axit cacbonic.
3. Vòng benzen của phân tử phenol có ảnh hưởng lên nhóm OH.

**Câu 5:** *(1,5 điểm)*Nhận biết các chất sau (bằng phương pháp hóa học): Ancol etylic, glixerol, andehit axetic, axit axetic.

**Câu 6:** *(1 điểm)*Đốt cháy hoàn toàn 1,34 gam hỗn hợp 2 ancol đơn chức, no, mạch hở kế tiếp nhau thu được 1,568 lít khí CO2 (đktc). Tìm CTPT của 2 ancol.

**Câu 7:** *(1 điểm)*Cần lấy bao nhiêu kg glucozơ (chứa 10% tạp chất) để có thể sản xuất được 200kg ancol etylic, biết hiệu suất của cả quá trình là 65%.

**Câu 8:** *(2 điểm)*Cho hỗn hợp X gồm ancol etylic và phenol tác dụng hết với Na dư thì thấy thoát ra 3,36 lít khí H2 (ở đktc). Mặt khác nếu cho hỗn hợp X vào dung dịch brom dư thu được 33,1gam kết tủa. Tìm % khối lượng phenol trong hỗn hợp X.

***Cho H=1, C=12, O=16, Na=23, Br=80***

*----- HẾT-----*

**ĐÁP ÁN - HÓA 11 - HK2- NĂM 2017, 2018**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU 1** | Ancol etylic<phenol<axit cacbonic<axit axetic< axit clohidric | 0,5 |
| **CÂU 2** | A/ 2 sản phẩm, mỗi sản phẩm | 0,25 |
| B/ tạo CH3-CH=CH-CH3 | 0,25 |
| C/ tạo 1 sản phẩm | 0,25 |
| **CÂU 3** | Mỗi pt đúng | 0,25 |
| **CÂU 4** | A/ CH3CHO + H2 --> C2H5OH | 0,5 |
| B/ 2CH3COOH + Na2CO3 --> 2CH3COONa + CO2 + H2O | 0,5 |
| C/ C6H5OH + NaOH --> C6H5ONa + H2O | 0,5 |
| **CÂU 5** | Nhận biết axit axetic bằng quỳ tím | 0,5 |
| Nhận biết andehit axetic bằng phản ứng tráng bạc | 0,25 |
| Pt minh họa | 0,25 |
| Nhận biết glixerol bằng Cu(OH)2 | 0,25 |
| Pt minh họa | 0,25 |
| **CÂU 6** | Pt phản ứng | 0,25 |
| (14n + 18):1,34=n:0,07 | 0,25 |
| n=3,5 | 0,25 |
| C3H7OH và C4H9OH | 0,25 |
| **CÂU 7** | C6H12O6 --> 2C2H5OH | 0,25 |
| m gluco=(200.180):(2.26):0,65 | 0,25 |
| m gluco=602 kg | 0,25 |
| m gluco thực tế=668,89 kg | 0,25 |
| **CÂU 8** | C2H5OH + Na | 0,25 |
| C6H5OH + Na | 0,25 |
| C6H5OH + 3Br2 | 0,25 |
| 0,5x + 0,5y=0,15 | 0,25 |
| y=0,1 | 0,25 |
| x=0,2  y=0,1 | 0,25 |
| %phenol=50,53% | 0,5 |