SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HỒ CHÍ MINH

**TRƯỜNG THPT TÂN TÚC**

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KÌ II – NĂM HỌC 2015 – 2016**

**MÔN HÓA HỌC \_ KHỐI 10**

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu 1 (1,0đ)** | |
| a) SO2 + 2Mg  2MgO + S / H2S + 2SO2 3S + 2H2O | **0,5** |
| b) Mg + 2H2SO4đMgSO4 +SO2 + 2H2O ( Nếu dùng Fe, Al phải có t0) | **0,5** |
| **Câu 2 (2,0)** | |
| 1. S+ O2  SO2 2. SO2 + Br2 + 2H2O 2HBr + H2SO4/ SO2 + Cl2 + 2H2O 2HCl + H2SO4 3. H2SO4 + Na2SO3 Na2SO4 + SO2 + H2O 4. H2SO4 + Na2CO3 Na2SO4 + CO2 + H2O 5. CO2 + 2NaOH Na2CO3 + H2O 6. Na2CO3 + 2HCl 2NaCl + CO2+ H2O 7. NaCl + AgNO3 NaNO3 + AgCl 8. CuO + H2SO4 CuSO4 + H2O | **0,25x 8** |
| **Câu 3 (2đ)** | |
| Lấy mẫu thử, làm theo bảng | **0,25** |
| |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | |  | KBr | Ba(NO3)2 | Na2SO3 | HNO3 | Na2SO4 | | Dd HCl | - | - | SO2 mùi xốc | - | - | | Quỳ tím | - | - |  | Đỏ | - | | Dd BaCl2 | - | - |  |  | BaSO4 trắng | | Dd AgNO3 | AgBr vàng | Còn lại |  |  |  | | **1,0** |
| K2SO3 + 2HCl  2KCl + H2O +SO2 BaCl2 + Na2SO4 2NaCl + BaSO4  KBr + AgNO3 KNO3 + AgBr | **0,75** |
| **Câu 4 (1đ)** | |
| a) CBCD theo chiều thuận | **0,25đ** |
| b) CBCD theo chiều nghịch | **0,25đ** |
| c) Không ảnh hưởng đến CDCB | **0,25đ** |
| d) CBCD theo chiều thuận | **0,25đ** |
| **Câu 5 (1,5đ)** | |
| nNaOH= 0,25 mol, nH2S= 0,15 mol  Lập tỉ lệ : 🡪 tạo 2 muối KHS và K2S  H2S + KOH  KHS + H2O  x x x  H2S + 2KOH  K2S + 2H2O  y 2y y 2y  ta có | **1,0** |
| CMKHS=0,1M , CMK2S=0,2M | **0,25** |
| mKHS=3,6g , mK2S=11g | **0,25** |
| **Câu 6 (1,5 đ)** | |
| |  |  | | --- | --- | | Gọi x,y lần lượt là số mol của Fe, Cu ( x,y>0)    x 3x x/2 3/2x 3x ( mol)    y 2y y y 2y ( mol) | **0,25**  **0,25** | | nSO2= |  | |  | **1** | | |
| **Câu 7 (0,5đ)** | |
| Đổ cốc A vào cốc B thì khối lượng tổng của cốc A và B giảm làm kim cân dịch chuyển lệch về phía 2 quả cân vì H2SO4 + Na2SO3 Na2SO4 + SO2 + H2O (khí SO2 sinh ra thoát ra khỏi cốc) | |
| **Câu 8 (0,5đ)** | |
| mctH2SO4= 490.98/100=480,2 ( kg)    120 2.98  **294 480,2** | |
| **m= (294.100)/80=367,5 kg.** | |

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HỒ CHÍ MINH

**TRƯỜNG THPT TÂN TÚC**

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HỌC KÌ II – NĂM HỌC 2015 – 2016**

**MÔN HÓA HỌC \_ KHỐI 11**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1: 2 điểm** | | | |  |
| Etylbenzen | 1,2-đimetylbenzen | 1,3-đimetylbenzen | 1,4-đimetylbenzen | 2 |
| **Câu 2: 1 điểm** | | | |  |
| **a)** | | | | 0,25 |
| **b)** | | | | 0,25 |
| **c)** | | | | 0,25 |
| **d)** Propan-1,2-điol: kết tủa tan, tạo dung dịch màu xanh thẫm (do có 2 nhóm –OH kề nhau)  Propan-1,3-điol: không hiện tượng. | | | | 0,25 |
| **Câu 3: 1 điểm** | | | |  |
| **(1)** CH3 – CH2 – OH + HCl CH3 – CH2 – Cl + H2O | | | | 0,25 |
| **(2)** CH3 – CH2 – Cl + KOH CH2 = CH2  + KCl + H2O | | | | 0,25 |
| **(3)** CH2 = CH2  + H2O CH3 – CH2 – OH | | | | 0,25 |
| **(4)** 2 C2H5 – OH C2H5 – O – C2H5 + H2O | | | | 0,25 |
| **Câu 4: 2 điểm** | | | |  |
| Lấy mẫu thử, tiến hành theo bảng:   |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | Mẫu thử  Thuốc thử | Stiren  C6H5–CH=CH2 | Phenol  C6H5–OH | Benzen  C6H6 | Ancol metylic  CH3–OH | Axit propionic  C2H5–COOH | | Qùy tím |  |  |  |  | Hóa đỏ | | dd Br2 | Mất màu | ↓ trắng |  |  | X | | Na | X | X | Còn lại | Sủi bọt khí H2 | X |       CH3 – OH + Na CH3 – ONa + ½ H2 | | | | 2 |
| **Câu 5 (1,5 điểm)** | | | |  |
| Số mol CO2 = 0,33 mol < số mol H2O = 0,43 mol  ancol no, đơn chức, mạch hở.  CTTQ 2 ancol: | | | | 0,25 |
| 0,33 mol 0,43 mol  +1  = 3,3 | | | | 0,5 |
| 2 ancol: C3H8O và C4H10O. | | | | 0,25 |
|  | | | | 0,5 |
| **Câu 6 (2 điểm)** | | | |  |
| x mol ½ x mol    y mol ½ y mol    x mol x mol | | | | 0,75 |
|  | | | | 0,5 |
|  | | | | 0,25 |
| Trong 74,8 gam hỗn hợp có 0,6 mol phenol  14,96 gam hỗn hợp có 0,12 mol phenol    0,12 0,12 mol  Thể tích dung dịch NaOH: 0,12 / 2 = 0,06 lit = 60 ml | | | | 0,5 |
| **Câu 7 (0,5 điểm)** | | | |  |
| Tinh bộtGlucozo Ancol etylic Buta-1,3-đien Cao su Buna  (C6H5O10)n C6H12O6 C2H5OH CH2 = CH – CH = CH2 (CH2 – CH = CH – CH2 ) n | | | | 0,5 |