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 molLập tỉ lệ : 🡪 tạo 2 muối KHS và K2SH2S + KOH  KHS + H2O x x xH2S + 2KOH  K2S + 2H2Oy 2y y 2yta 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.
 | **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 thửThuốc thử | StirenC6H5–CH=CH2 | PhenolC6H5–OH | BenzenC6H6 | Ancol metylicCH3–OH | Axit propionicC2H5–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: $C\_{\overbar{n}}H\_{2\overbar{n}+2}O (\overbar{n}>1)$ | 0,25 |
| $C\_{\overbar{n}}H\_{2\overbar{n}+2}O + \frac{3\overbar{n}}{2}O\_{2} → \overbar{n} CO\_{2} + (\overbar{n}+1)H\_{2}O$  0,33 mol 0,43 mol $\overbar{n}$ $\overbar{n}$ +1 $⇒ \overbar{n}$ = 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 |
| $\left\{\begin{array}{c}n\_{H\_{2}}=½ x + ½ y = 0,5 mol\\ n\_{\downright }=x = 0,6 mol \end{array}\right.$ $⇒x=0,6mol, y=0,4 mol$ | 0,5 |
| $m\_{phenol}=0,6.94=56,4 gam - m\_{ancol etylic}=0,4.46=18,4 gam$ $m\_{hh}=56,4+18,4=74,8 gam$ $\%m\_{phenol}=75,40 \%- \%m\_{ancol etylic}=24,60 \%$  | 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 molThể tích dung dịch NaOH: 0,12 / 2 = 0,06 lit = 60 ml | 0,5 |
| **Câu 7 (0,5 điểm)** |  |
| Tinh bột$→$Glucozo$→$ Ancol etylic $→$Buta-1,3-đien $→$Cao su Buna(C6H5O10)n $→$C6H12O6 $→$C2H5OH $→$CH2 = CH – CH = CH2 $→$(CH2 – CH = CH – CH2 ) n  | 0,5 |