|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GD VÀ ĐT TP. HỒ CHÍ MINH****TRƯỜNG TH – THCS – THPT HERMANN GMEINER** | **ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II****NĂM HỌC 2017 - 2018****Môn thi: Hóa học - Khối: 11****Ngày kiểm tra: 20/04/2018** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu**  | **Đáp án** | **Thang điểm** |
| **1*****( 2 điểm*)** | 1. 2C2H5COOH + Na2CO3 2C2H5COONa + H2O + CO2 ↑
2. 2CH3OH + 2Na 2CH3ONa + H2
3. HCOOH + C2H5OH  HCOOC2H5 + H2O
4. 2HCHO + O2  2HCOOH
 | 0,50,50,50,5 |
| **2*****( 2 điểm*)** | (1) C2H4 + H2O C2H5OH (2) C2H5OH + CuO  CH3CHO + Cu + H2O(3) 2CH3CHO +O2  2CH3COOH(4) 2CH3COOH + 2Na2CH3COONa + H2 ↑ | 0,50,50,50,5 |
| **3*****( 2 điểm*)** | -Thử trên một lượng nhỏ hóa chất.- Cho mẩu quỳ tím vào các ống nghiệm cần nhận biết.+ Ống nghiệm nào quỳ tím hóa đỏ: axit fomic ( HCOOH)-Cho dung dịch AgNO3/NH3 vào các ống nghiệm còn lại:+ Ống nghiệm nào xuất hiện kết tủa bạc sáng: andehit axetic ( CH3CHO)CH3CHO + 2AgNO3 + H2O + 3NH3 CH3COONH4 + 2NH4NO3 + 2Ag⭣-Cho dung dịch brom vào lần lượt các ống nghiệm còn lại:+ Ống nghiệm nào xuất hiện kết tủa trắng: phenol ( C6H5OH)+ Còn lại: ancol etylic ( C2H5OH). | 0,50,50,50,5 |
| **4****( 1 điểm)** | a) CH3COOH ( axit axetic)b) C2H5OH + O2CH3COOH + H2O | 0,50,5 |
| **5****( 3 điểm)** | a)Gọi công thức tổng quát 2 ancol CH2+1OH hoặc CH2OH nH= ==0,15 (mol)2CH2+1OH + 2Na 2CH2+1ONa + H2 0,3 0,3 0,3 0,15 (mol)ancol= ==36,714 + 18=36,7=1,32 ancol: CH3OH, C2H5OHb) Ta có: 32x+ 46y=11,0x+y=0,15  x=0,2 =nCHOH → mCHOH=0,2. 32=6,4 (g) y=0,1=nCHOH → mCHOH=0,1. 46=4,6(g)c)CH2OH + CuOCHO + Cu + H2O 0,3 0,3 0,3 (mol)CHO + 2AgNO3 + 3NH3 + H2O COONH4 + 2NH4NO3 + 2Ag 0,3 0,6 (mol)mAg= nAg. MAg = 0,6 . 108=64,8 (g) | 0,250,250,250,250,250,250,250,250,250,250,250,25 |