|  |  |
| --- | --- |
| **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 | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **2**  ***( 2 điểm*)** | (1) C2H4 + H2O C2H5OH  (2) C2H5OH + CuO  CH3CHO + Cu + H2O  (3) 2CH3CHO +O2  2CH3COOH  (4) 2CH3COOH + 2Na2CH3COONa + H2 ↑ | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **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). | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **4**  **( 1 điểm)** | a) CH3COOH ( axit axetic)  b) C2H5OH + O2CH3COOH + H2O | 0,5  0,5 |
| **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= ==36,7  14 + 18=36,7=1,32 ancol: CH3OH, C2H5OH  b) Ta có:  32x+ 46y=11,0  x+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) | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |