**HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ CHÍNH THỨC - THI HKII - HÓA 11 – NH 2017 -2018**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **I. Lý thuyết** | **Nội dung** | **7 Điểm** |
| **Câu** **1** |  | **2,0** |
|  | a. CH3-CH2-CH2OH propan-1-ol CH3-CHOH-CH3 propan-2-olb. C(CH3)3-CH(CH3)-CH3 CH(CH3)2-C$≡$CH  | a.(0,25x)b.(0,5x2) |
| **Câu** **2** | **Mỗi ptpu 0,5 điểm (thiếu đk hay cân bằng hay cả hai trừ ½ số điểm của pt đó)** | **2,0** |
|  | a. CH3-CH3 + Cl2 $→$ CH3-CH2Cl + HClb.CH2=CH2 + HBr$→$ CH3-CH2Br c. CH$≡$CH + H2O $→$ CH3CHOd. C6H5OH + 3Br2 $→$ C6H2Br3OH↓ + 3HBr | (0,5x4) |
| **Câu** **3** | **Mỗi ptpu 0,25 điểm (thiếu đk hay cân bằng hay cả hai trừ ½ số điểm của pt đó)** | **1,5** |
|  | 2CH4 $→$ C2H2 + 3H2 (15000C, làm lạnh nhanh)C2H2 + H2 $→$ C2H4 (Pd, t0) C2H4  + H2O $→$ C2H5OH (axit, t0)C2H5OH + CuO $→$ CH3CHO + Cu + H2O (t0) CH3CHO + ½ O2 $→$ CH3COOH (t0, xt)CH3COOH + C2H5OH $→$ CH3COOC2H5 + H2O (pu 2 chiều, axit, t0) | (0,25x6) |
| **Câu 4** | **Hiện tượng 0,25 điểm; pt 0,25 điểm (thiếu đk hay cân bằng hay cả hai trừ ½ số điểm của pt đó)** | **1,5** |
|  | a. K.tủa trắngCH3[CH2]3CHO + 2AgNO3 + H2O + 3NH3 CH3[CH2]3COONH4 + 2NH4NO3 + 2Ag↓b. K.tủa vàngCH3-CCH + AgNO3 + NH3 CH3-CCAg↓ + NH4NO3c. Chưa đun: tím; đun: mất màu tím, xuất hiện k.tủa đen.C6H5CH3 + 2KMnO4  C6H5COOK + 2MnO2 ↓+KOH + H2O | (0,25x6) |
| **II. Bài toán** |  | **3 điểm** |
| **Câu 1** |  | **2,0** |
|  | * a) C2H5OH + NaC2H5ONa + ½ H2

 x ½ x* CH3COOH + NaCH3COONa + ½ H2

 y ½ y* b) nH2= 3,36/22,4 =0,15 mol
* 46x + 60y = 15,2 và ½ x + ½ y =0,15
* x =0,1 và y =0,05
* %C2H5OH = 0,1x46/15,2 =30,26%; %CH3COOH =69,74%
* c) CH3COOH + NaOHCH3COONa + H2O
* V (ml) dd NaOH = 0,05/1 = 0,05 (l) = 50 (ml)
 |  (0,25x8) |
| **Câu 2** |  | **1,0** |
|  | * CxHyO + (x+y/4-1/2)O2  xCO2 + y/2 H2O
* 2x/y = 0,3/0,2 x/y = 3/4
* (X) (C3H4)nO < 90  n < 1,85
* n = 1: C3H4O ; CH2=CH-CHO
 | (0,25x4) |