SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO  **KIỂM TRA HỌC KỲ II -NH 2017-2018**

THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH **Môn: Hóa học – lớp 11**

**TRƯỜNG THCS – THPT DUY TÂN** Thời gian làm bài: 45phút

**HƯỚNG DẪN CHẤM**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| 1 | (1) C2H2+ H2 C2H4  (2) C2H4  + H2O CH3CH2OH  (3) CH3CH2OH + CuO CH3CHO + Cu + H2O  (4) CH3CHO + 1/2 O2 CH3COOH  Mỗi phương trình viết đúng và cân bằng đúng được 0,5 đ, nếu thiếu cân bằng hoặc cân bằng sai bị trừ 0,25đ | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ |
| 2 | Trích mẫu thử  Nhận biết được mỗi chất, viết phương trình đúng được 0,5đ, nếu nhận viết đúng nhưng viết phương trình sai bị trừ 0,25đ  **Có thể làm nhiều cách khác nhau, nếu đúng vẫn cho điểm tối đa**. | 2 điểm |
| 3 | a/ Có xuất hiện kết tủa vàng nhạt  C2H2 + 2AgNO3+ 2NH3 → C2Ag2 ↓ + 2NH4NO3  b/ PTHH  C6H5ONa + CO2 + H2O → C6H5OH + NaHCO3  Phenol là 1 axit rất yếu, yếu hơn cả axit cacbonic, nên axit cacbonic đẩy được phenol ra khỏi muối và dung dịch bị vẩn đục. | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| 4 | Gọi công thức tổng quát trung bình của 2 ancol no, đơn chức, mạch hở là:  CñH2ñ + 1 OH ( n<ñ< n+1)(n>= 0)  PTHH: CñH2ñ + 1 OH + Na → CñH2ñ + 1 ONa + ½ H2  = = 0,15.2=0,3 mol  =40 < 46   * Công thức phân tử của 2 andehit lần lượt là:   CH3OH: metanol/ ancol metylic  Và C2H5OH: etanol/ ancol etylic. | 0,25 đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| 5 | **Bài toán 1**  **= 0,15 mol**  = 0,05 mol  **a/** C2H5OH + Na→ C2H5ONa + ½ H2  1 1 1/2  0,25 0,125 mol  C6H5OH + Na→ C6H5ONa + ½ H2  1 1 1 ½  0,05 0,025 mol  C6H5OH + 3HNO3→ C6H2(OH)(NO2)3 + 3 H2O  0,05  0,05mol  b / m = 0,25.46 + 0,05. 94 = 16,2 gam  % = 70, 99%  % = 20, 01%.  **Bài toán 2**    = 0,15 mol  = 0,2 mol  C2H5OH + CuO CH3CHO + H2O + Cu  0,1 mol 0,1 mol  CH3CHO + 2AgNO3 + 3NH3 → CH3COONH4 + 2 Ag + 2 NH4NO3  0,1 mol 0,2 mol  Hiệu suất của phản ứng  H% = (0,1/0,15). 100 = 66,67% | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,5đ  0,25đ |