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 | 0,5đ0,5đ0,5đ0,5đ |
| 2 | Trích mẫu thửNhận 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 nhạtC2H2 + 2AgNO3+ 2NH3 → C2Ag2 ↓ + 2NH4NO3b/ PTHHC6H5ONa + CO2 + H2O → C6H5OH + NaHCO3Phenol 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. | 0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ |
| 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 $ n\_{2ancol}$ = $2n\_{H\_{2}}$= 0,15.2=0,3 mol$ 32<M\_{trung binh cua 2 ancol}$ =40 < 46* Công thức phân tử của 2 andehit lần lượt là:

CH3OH: metanol/ ancol metylic Và C2H5OH: etanol/ ancol etylic. | 0,25 đ0,25đ0,25đ 0,25đ0,25đ0,25đ |
| 5 |  **Bài toán 1**$n\_{H\_{2}}$ **= 0,15 mol**$n\_{\downright }$ = 0,05 mol**a/** C2H5OH + Na→ C2H5ONa + ½ H2 1 1 1/2 0,25 0,125 molC6H5OH + Na→ C6H5ONa + ½ H2 1 1 1 ½ 0,05 0,025 molC6H5OH + 3HNO3→ C6H2(OH)(NO2)3 + 3 H2O0,05  0,05molb / m = 0,25.46 + 0,05. 94 = 16,2 gam% $m\_{C\_{2}H\_{5 OH}}$ = 70, 99%% $m\_{C\_{6}H\_{5 OH}}$ = 20, 01%.**Bài toán 2**  $n\_{C\_{2}H\_{5}OH ban đầu}$ = 0,15 mol$n\_{\downright }$ = 0,2 mol C2H5OH + CuO $→$ CH3CHO + H2O + Cu 0,1 mol 0,1 mol CH3CHO + 2AgNO3 + 3NH3 → CH3COONH4 + 2 Ag + 2 NH4NO30,1 mol 0,2 molHiệu suất của phản ứngH% = (0,1/0,15). 100 = 66,67% | 0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,25đ0,5đ0,25đ |