|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**  **TỔ HÓA HỌC** | **BÀI KIỂM TRA SỐ 2 NĂM 2019 − 2020**  **MÔN: HÓA HỌC − KHỐI 12**  *Thời gian làm bài: 45 phút* |
| **ĐÁP ÁN**  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | |

| **Câu** | **ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| --- | --- | --- | --- |
| **1** |  |  | **2,00** |
| Mỗi phương trình đúng được  thiếu điều kiện hoặc cân bằng sai trừ 0,25đ | **0,50x4** |
| **2** |  |  | **1,00** |
| a |  | **0,50** |
|  | Mỗi trường hợp nêu hiện tượng đúng | **0,125x4** |
| b |  | **0,50** |
|  | - có kết tủa trắng xuất hiện  - Viết đúng phương trình | **0,25**  **0,25** |
| **3** |  |  | **1,00** |
| PE : polime tổng hợp  Nilon - 6: polime tổng hợp  Xelulozo : polime tự nhiên  Tơ Visco: polime bán tổng hợp | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **4** |  |  | **1,00** |
| C4H11N có 4 đồng phân amin bậc 1, viết đúng mỗi trường hợp | **0,25 x4** |
| **5** |  |  | **1,00** |
| a |  | **0,50** |
|  | Viết đúng phương trình phản ứng  cân bằng sai trừ **0,25đ** | **0,50** |
| b | Số mắt xích | **0,50** |
| **6** |  |  | **1,50** |
| nCO2 = 0,3 mol ; nH2O = 0,525 mol  Gọi công thức amin cần tìm là CnH2n+3N  Phương trình phản ứng:  theo bài ra ta có  n = 2 vậy công thức phân tử amin là C2H7N  Tên của X : etyl amin | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **7** |  |  | **1,50** |
|  |  | nHCl = 0,01 mol ; nNaOH = 0,01 mol  ta cónên có một nhóm NH2 và một nhóm COOH  Đăt công thức aminoaxit là H2NRCOOH  phương trình phản ứng:  H2NRCOOH + NaOH H2NRCOONa + H2O  0,01 0,01 0,01  , vậy R = 28 (-C2H4-)  Công thức của X là H2NCH(CH3)COOH :  alanin hoặc α - aminopropionic | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **8** |  |  | **1,00** |
|  |  | **0,25**  **0,25**  **0,50** |
| **Lưu ý : Học sinh làm cách khác nếu đúng vẫn cho điểm tối đa** | | | |

­­­⎯⎯⎯Hết­­­­⎯⎯⎯