**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017-2018**

**BÌNH PHƯỚC Môn Hóa học 12**

**ĐỀ CHÍNH THỨC**

**HƯỚNG DẪN CHẤM**

1. **PHẦN TRẮC NGHIỆM: 8,0 điểm (0,25 đ/câu)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Mã đề**  **132** | **Mã đề**  **209** | **Mã đề**  **357** | **Mã đề**  **485** |
| **1** | **A** | **A** | **B** | **A** |
| **2** | **B** | **A** | **D** | **A** |
| **3** | **D** | **A** | **A** | **B** |
| **4** | **A** | **C** | **C** | **C** |
| **5** | **A** | **A** | **B** | **D** |
| **6** | **D** | **D** | **C** | **D** |
| **7** | **C** | **D** | **B** | **D** |
| **8** | **D** | **C** | **C** | **D** |
| **9** | **C** | **D** | **B** | **B** |
| **10** | **D** | **B** | **A** | **C** |
| **11** | **B** | **D** | **D** | **A** |
| **12** | **A** | **C** | **A** | **A** |
| **13** | **C** | **A** | **C** | **D** |
| **14** | **D** | **B** | **D** | **B** |
| **15** | **B** | **C** | **A** | **B** |
| **16** | **B** | **B** | **B** | **B** |
| **17** | **B** | **A** | **B** | **B** |
| **18** | **D** | **B** | **D** | **C** |
| **19** | **A** | **C** | **C** | **C** |
| **20** | **D** | **C** | **B** | **D** |
| **21** | **C** | **B** | **A** | **D** |
| **22** | **B** | **B** | **D** | **C** |
| **23** | **A** | **D** | **A** | **C** |
| **24** | **C** | **A** | **C** | **B** |
| **25** | **A** | **A** | **B** | **A** |
| **26** | **A** | **D** | **A** | **A** |
| **27** | **B** | **B** | **C** | **D** |
| **28** | **C** | **D** | **D** | **B** |
| **29** | **B** | **C** | **C** | **A** |
| **30** | **C** | **C** | **D** | **D** |
| **31** | **B** | **A** | **C** | **C** |
| **32** | **D** | **B** | **D** | **C** |

1. **PHẦN TỰ LUẬN (2,0 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1** | CH3COOH + C2H5OH CH3COOC2H5 + H2O | 0,25đ |
| CH3NH2 + HCl CH3NH3Cl | 0,25đ |
| CH3COOCH3 + NaOH CH3COONa + CH3OH | 0,25đ |
| H2N-CH2-CO-NH-CH(CH3)-COOH + 2KOH H2N-CH2-COOK + NH2-CH(CH3)COOK + H2O | 0,25đ |
| **2** | Hiện tượng: tạo dung dịch màu xanh  Giải thích: chuối xanh **có chứa tinh bột,** tinh bột phản ứng với I2 tạo thành dung dịch màu xanh | 0,25đ  0,25đ |
| Hiện tượng: có kết tủa trắng Ag  Giải thích: chuối chính có **chứa glucozo (C6H12O6)** nên phản ứng với AgNO3/NH3, đun nhẹ sinh ra kết tủa Ag | 0,25đ  0,25đ |

1. **HƯỚNG DẪN GIẢI MỘT SỐ CÂU VẬN DUNG CAO**

Dung dịch **X** gồm 0,01 mol Cu(NO3)2 và 0,1 mol HCl. Khối lượng Fe **tối đa** phản ứng được với dung dịch **X** là (biết NO là sản phẩm khử duy nhất của NO3-)

**A.** 2,80 g. **B.** 3,36 g. **C.** 5,60 g. **D.** 2,24 g.

|  |  |
| --- | --- |
| Sự oxi hóa | Sự khử |
| Fe → Fe2+  + 2e  (vì lượng Fe phản ứng tối đa nên Fe chuyển lên Fe2+). | 4H+ + NO3- + 3e → NO + 2H2O  0,08 ← 0,02 → 0,06 → 0,01  Cu2+ + 2e → Cu  0,01 → 0,02  2H+(dư) + 2e → H2  0,02 → 0,02 → 0,01 |



Hỗn hợp X gồm C2H5OH, HCHO, CH3COOH, HCOOCH3, CH3COOC2H3, CH2OHCH(OH)CHO và CH3CH(OH)COOH. Đốt cháy hoàn toàn 13,8g X cần dùng vừa đủ 12,04 lít O2 (đktc), thu được CO2 và 9g H2O. Thành phần phần trăm theo khối lượng của CH3COOC2H3 trong X là:

**A.** 15,58%. **B.** 12,46%. **C.** 31,16%. **D.** 24,92%.

Xem X gồm : C2H6O ; CH2O ; C2H4O2 ; C3H6O3 ; C4H6O2

Qui hỗn hợp về : x mol C2H6O ; y mol CH2O ; z mol C4H6O2

=> mX = 46x + 30y + 86z = 13,8

Bảo toàn khối lượng : mX + mO2 = mCO2 + mH2O => nCO2 = 0,5 mol=> nCO2 = 2x + y + 4z = 0,5

Và 2nH2O = 6x + 2y + 6z = 1 mol => z = 0,025 mol => %mCH3COOC2H3  = 15,58%

**……………………………………………..HẾT……………………………………………….**