**UBND TỈNH BÌNH PHƯỚC**

**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**

**Đáp án đề kiểm tra học kỳ 1 (Hóa 12)**

 **NĂM HỌC( 2018-2019)**

**A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (32 CÂU- 8 ĐIỂM)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| CÂU | MÃ ĐỀ123 | MÃ ĐỀ209 | MÃ ĐỀ357 | MÃ ĐỀ485 | GHI CHÚ |
| 1 | **C** | **A** | **B** | **B** |  |
| 2 | **D** | **B** | **D** | **C** |  |
| 3 | **D** | **C** | **C** | **C** |  |
| 4 | **B** | **B** | **B** | **D** |  |
| 5 | **A** | **C** | **B** | **D** |  |
| 6 | **B** | **D** | **C** | **A** |  |
| 7 | **C** | **D** | **A** | **D** |  |
| 8 | **B** | **A** | **C** | **C** |  |
| 9 | **C** | **C** | **C** | **D** |  |
| 10 | **A** | **B** | **D** | **A** |  |
| 11 | **A** | **D** | **A** | **D** |  |
| 12 | **B** | **C** | **D** | **C** |  |
| 13 | **C** | **D** | **D** | **B** |  |
| 14 | **B** | **D** | **D** | **D** |  |
| 15 | **C** | **A** | **B** | **C** |  |
| 16 | **D** | **B** | **D** | **A** |  |
| 17 | **D** | **C** | **D** | **C** |  |
| 18 | **A** | **D** | **A** | **B** |  |
| 19 | **D** | **D** | **B** | **B** |  |
| 20 | **B** | **B** | **B** | **D** |  |
| 21 | **D** | **B** | **C** | **C** |  |
| 22 | **A** | **C** | **B** | **A** |  |
| 23 | **C** | **B** | **B** | **B** |  |
| 24 | **B** | **D** | **C** | **B** |  |
| 25 | **B** | **B** | **A** | **D** |  |
| 26 | **C** | **A** | **D** | **B** |  |
| 27 | **D** | **A** | **A** | **A** |  |
| 28 | **A** | **A** | **A** | **A** |  |
| 29 | **C** | **C** | **C** | **C** |  |
| 30 | **A** | **C** | **C** | **A** |  |
| 31 | **D** | **A** | **A** | **B** |  |
| 32 | **A** | **A** | **A** | **A** |  |

**B. PHẦN TRẮC TỰ LUẬN (2 CÂU- 2 ĐIỂM)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1** | **Câu 1 ( 1,0 điểm)** Hoàn thành các phản ứng sau: a.CH3COOC6H5 + 2 NaOH  CH3COONa + C6H5ONa + H2O b. HCOOH + C2H5OH  HCOOC2H5 + H2O  c. n H2N- [CH2]5- COOH  (- HN- [CH2]5- CO-)n  + nH2O   d. H2N- CH2- COONa + HCl  ClH3N- CH2- COOH + NaCl  | **0,25đ****0,25đ****0,25đ****0,25đ** |
| **2** | **Câu 2:** Ông bà ta xưa nay luôn nhắc nhở con cháu câu: “ Nhai kỹ no lâu”. Tại sao khi ăn cơm nhai kỹ sẽ thấy vị ngọt và no lâu? Giải thích? + Vị ngọt: Khi ta ăn, nhai kĩ => nước bọt tiết nhiều+ cơm được nghiền nhuyễn  => Tinh bột liên tục bị thủy phân nhờ xúc tác enzim amilaza trong nước bọt cho sản phẩm cuối cùng là glucozơ (Tinh bột bị thủy phân tạo thành đường glucozo nên có vị ngọt) + No lâu: Khi nhai kĩ, phản ứng thủy phân xem như hoàn toàn, cơ thể lúc này hấp thụ glucozo nhiều hơn, Glucose được thấm qua thành ruột non, đi vào máu và nhờ hệ tuần hoàn phân phối đến các tế bào trong cơ thể. Tại các mô tế bào, nhờ enzim glucozo bị oxi hóa chậm tạo thành CO2 và H2O, giải phóng năng lượng cho cơ thể hoạt động(học sinh có thể: viết phương trình phản ứng thủy phân (0,5đ), giải thích thêm (0,5đ)   | **0,5đ****0,5đ** |

 ------D9A1PddDSGSGSGS -------------------------

**C. GIẢI MỘT SỐ CÂU ĐỊNH LƯỢNG**

**Câu 1 :** Đun nóng 5,18 gam metyl axetat với 100ml dung dich NaOH 1M đến phản ứng hoàn toàn. Cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

 **A.** 8,20 **B.** 6,94 **C.** 5,74 **D.** 6,28

Hướng dẫn:

- Phản ứng: 



**Câu 2 :** Đốt cháy hoàn toàn este no, đơn chức, mạch hở (**X**) thấy thể tích O2 cần đốt gấp 1,25 thể tích CO2 tạo ra. Số lượng công thức cấu tạo của **X** là

 **A.** 4 **B.** 3. **C.** 5. **D.** 6.

Hướng dẫn:

- Phản ứng : 

 mol : 1 (1,5n – 1) n

với . Vậy **X** là C4H8O2 có  đồng phân cấu tạo là:

 ;  ;  ; 

**Câu 3:** Hỗn hợp X chứa một ancol và một este (đều no, hở). Đốt cháy hoàn toàn 7,24 gam X thu được 0,24 mol H2O và a mol CO2. Mặt khác, 7,24 gam X tác dụng vừa đủ với 0,1 mol NaOH thu được muối và hai ancol. Cho Na dư vào lượng ancol trên thấy 0,06 mol H2 bay ra. Giá trị của a là

 **A** 0,27 **B.** 0,24 **C.** 0,26 **D.** 0,25

Hướng dẫn:

Ta có: 



**Câu 4:** Hỗn hợp X gồm một ancol và một axit cacboxylic đều no đơn chức và mạch hở có cùng số nguyên tử cacbon trong phân tử. Đốt cháy hoàn toàn 25,62gam X thu được 28,872 lít khí CO2 (đktc). Đun nóng 25,62gam X với xúc tác H2SO4 đặc thu được m gam este (giả sử hiệu suất phản ứng este hóa bằng 60%). Giá trị của m gần nhất là

 **A.** 20,9 **B.** 23,8 **C.** 12,55 **D.** 14,25

Hướng dẫn:







=> 2,2 < n < 3,6 => n = 3

=> C3H8O (0,205 mol), C3H6O2 (0,18 mol)

=> n este = nC3H6O2 . h% = 0,108mol

=> m C2H5COOC3H7 = 12,528g

**Câu 5:** Hỗn hợp M gồm một este no, đơn chức, mạch hở và 2 amin no, đơn chức, mạch hở X và Y là đồng đẳng kế tiếp (MX < MY). Đốt cháy hoàn toàn một lượng M thu được N2, 7,56g nước và 5,376 lít CO2. Khối lượng phân tử chất X là:

 **A.** 59 **B.** 31 **C.** 45 **D.** 73

Hướng dẫn:



=> n amin  mol

+ Có nCO2 (đốt amin) < n CO2 = 0,24 mol

=> Số nguyên tử C trung bình của amin < 0,24/0,12 =2

=> X phải là CH3NH2 có MX = 31

**Câu 6:** Điện phân 10 ml dung dịch AgNO3 0,4M (điện cực trơ) trong thời gian 10 phút 30 giây với dòng điện có cường độ I = 2A, thu được **m** gam Ag. Giả sử hiệu suất phản ứng điện phân đạt 100%.Giá trị của **m** là

 **A.** 2,16 gam. **B.** 1,544 gam. **C.** 0,432 gam. **D.** 1,41 gam.

**Hướng dẫn**

|  |  |
| --- | --- |
| **Tại catot** | **Tại anot** |
|  Ag+ + e → Ag 0,004 → 0,004 → 0,004  H2O + 2e → H2 + 2OH- |  H2O → 4H+ + O2 + 4e  |

- Ta có  > ne Ag nhường = 0,004 mol 

------------------------------------------