**TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**  **ĐÁP ÁN** **BÀI KIỂM TRA MÔN HÓA HỌC 12 CB**

**TỔ HÓA HỌC** NĂM HỌC 2019-2020

🙡✍🙣 *Thời gian : 45 phút*

(Đề chính thức)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1** |  | Este công thức phân tử C4H8O2 . Viết tất cả các đồng phân cấu tạo mạch hở và gọi tên các đồng phân đó | **2,00** |
| HCOOCH2-CH2-CH3  (propylfomat)  HCOOCH(CH3)2  (iso-propylfomat)  CH3COOC2H5  (Etyl axetat),  C2H5COOCH3  (Metyl propionat) | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **2** |  | Hoàn thành các phương trình phản ứng sau : | **2,00** |
| a) C2H5COOC2H5 + H2O  C2H5COOH + C2H5OH  b) (C15H31COO)3C3H5 + 3NaOH  3C15H31COONa + C3H5(OH)3  c) CH2OH[CHOH]4CHO + 2AgNO3 + 3NH3 + H2O  CH2OH[CHOH]4COONH4 + 2Ag + 2NH4NO3  d) C12H22O11(sacarozo)+ H2O (C6H12O6) + (C6H12O6)  glucozơ fructozơ | **0,50**  **0,50**  **0,50**  **0,50** |
| **3** |  | Đốt cháy hoàn toàn 10,56 gam một este X ( tạo nên từ một axit cacboxylic đơn chức và một ancol đơn chức) thu được 10,752 lít CO2 (đktc) và 8,64 gam H2O. Xác định công thức phân tử của este? | **2,00** |
| nCO2 = nH2O = 0,48 mol  +Este cần tìm thuộc dãy đồng este no đơn chức mạch hở  + CTTQ : CnH2nO2 ( n ≥ 2 )  nC = nCO2 = 0,48 mol  nH = 2n H2O = 0,96 mol  nO = 10,56 – (0,48.12 + 0,96) : 16 = 0,24  nC : nH : nO = 0,48 : 0,96 : 0,24 = 2 : 4 : 1  este no đơn chức nên CTPT là : C4H8O2 | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **4** |  | Xà phòng hoá hoàn toàn 89 gam chất béo X bằng dung dịch NaOH thu được 9,2 gam glixerol và m gam xà phòng. Tính giá trị m ? | **1,25** |
| (RCOO)3C3H5 + 3NaOH  3RCOONa + C3H5(OH)3  0,3 0,1  89 0,3.40 9,2  Btkl: m xà phòng = 89 + 0,3.40 - 9,2 = 91,8g | **0,25**  **0,50**  **0,50** |
| **5** |  | Trình bày phương pháp hóa học để phân biệt các dung dịch đựng trong các lọ bị mất nhãn riêng biệt sau: Glucozơ, ancol etylic, sacarozo . | **1,50** |
| -Trích mẩu thử  -Chọn thuốc thử là Cu(OH)2/OH-  -Nêu đúng hiện tượng và viết đúng Ptpu  + ở nhiệt độ thường : hai mẩu (glucozo và sacarozo) tác dụng với thuốc thử tạo dd màu xanh đặc trưng, mẩu không có hiện tượng là etanol, tiếp tục đun nóng 2 mẩu (glucozo và sacarozo) thì mẩu glucozo có phản ứng tráng gương, mẩu còn lại là sacarozo.  + ptpu :2C12H22O11 (sacarozo)+ Cu(OH)2  (C12H2O11)2Cu + 2H2O :  2C6H12O6 (glucozo )+ Cu(OH)2  (C6H11O6)2Cu + 2H2O :  CH2OH[CHOH]4CHO + 2AgNO3 +3 NH3 + H2O  CH2OH[CHOH]4COONH4 +2Ag +2NH4NO3  - Hs làm cách khác đúng vẫn được điểm tối đa ! | **0,50**  **0,50**  **0,50** |
| **6** |  |  | **1,25** |
| Có 5 đồng phân :  HCOOCH=CH-CH3 có 2 dạng cis-tran (1)  CH3COOCH=CH2 (2)  HCOOC(CH3)= CH2 (3)  HOOCH2CH=CH2  (4) | **0,50**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |