



KHÓA CHUYÊN ĐỀ LIVE VIP 2K4|TYHH

LIVE 9: PHƯƠNG PHÁP THỦY PHÂN HÓA (VDC)

(Slidenote dành riêng cho lớp VIP)

PHƯƠNG PHÁP GIẢI TOÁN

TAILIEUONTHI.NET

- Câu 1:** Đốt cháy hoàn toàn 2,76 gam hỗn hợp E gồm axit cacboxylic đơn chức X, ancol metylic Y và este Z tạo bởi X và Y, thu được 0,12 mol CO_2 và 0,1 mol H_2O . Mặt khác, cho 2,76 gam E phản ứng vừa đủ với 15 ml dung dịch NaOH 2M, thu được 0,03 mol CH_3OH . Công thức của X là
- A.** $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$. **B.** CH_3COOH . **C.** $\text{C}_2\text{H}_3\text{COOH}$. **D.** $\text{C}_3\text{H}_5\text{COOH}$.

- Câu 2:** Xà phòng hóa hoàn toàn 1,40 gam hỗn hợp X gồm RCOOH , RCOOC_2H_5 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ với 200 ml dung dịch KOH 0,1M, thu được 0,46 gam $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 1,40 gam hỗn hợp X thu được 1,12 lít CO_2 (đktc) và 4,32 gam H_2O . Công thức của este trong X là
- A.** $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$. **B.** $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$. **C.** HCOOC_2H_5 . **D.** $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$.

Câu 3: Cho hỗn hợp X gồm các chất: $(\text{CH}_3\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$, $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{OOCCH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$, CH_3COOH , $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CHOHCH}_2\text{OH}$ và $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$, trong đó CH_3COOH chiếm 10% tổng số mol hỗn hợp. Đun nóng m gam hỗn hợp X với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được dung dịch chứa 20,5 gam natri axetat và 0,604m gam glixerol. Mặt khác, để đốt cháy m gam hỗn hợp X cần V lít khí O_2 (đktc). Giá trị của V gần nhất là

- A. 25,3. B. 24,6. C. 24,9. D. 25,5.

Câu 4: Cho hỗn hợp X gồm một axit cacboxylic đơn chức, một ancol đơn chức và este tạo bởi axit và ancol đó. Cho 1,55 gam hỗn hợp X tác dụng vừa hết với 125ml dung dịch KOH 0,1M thu được m gam muối và 0,74 gam ancol có số mol tương ứng là 0,01 mol. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 1,55 gam X thu được 0,0775 mol CO_2 và 0,07 mol nước. Giá trị của m là?

- A. 1,3875 gam. B. 1,375 gam. C. 1,175 gam. D. 1,275 gam.

- Câu 5:** Cho X, Y ($M_X < M_Y$) là hai axit kế tiếp thuộc cùng dãy đồng đẳng axit fomic; Z là este hai chức tạo bởi X, Y và ancol T. Đốt cháy 12,52 gam hỗn hợp E chứa X, Y, Z, T (đều mạch hở) cần dùng 8,288 lít O_2 (đktc), thu được 7,2 gam nước. Mặt khác, đun nóng 12,52 gam E cần dùng 380 ml dung dịch NaOH 0,5M. Biết rằng ở điều kiện thường, ancol T không tác dụng được với $Cu(OH)_2$. Phần trăm số mol của X có trong hỗn hợp E là
- A.** 50%. **B.** 60%. **C.** 75%. **D.** 70%.

- Câu 6:** Cho X, Y là hai chất thuộc dãy đồng đẳng của axit acrylic và có $M_X < M_Y$; Z là một ancol có cùng số nguyên tử C với X; T là este hai chức tạo bởi X, Y, Z. Đốt cháy hoàn toàn 11,16g hỗn hợp E gồm X, Y, Z, T cần vừa đủ 13,216 lít khí O_2 (đktc), thu được khí CO_2 và 9,36g nước. Mặt khác 11,16g E tác dụng tối đa với dung dịch chứa 0,04 mol Br_2 . Khối lượng muối thu được khi cho cùng lượng E trên tác dụng hết với dung dịch NaOH dư là:
- A.** 4,40g. **B.** 4,04g. **C.** 4,68g. **D.** 3,16g