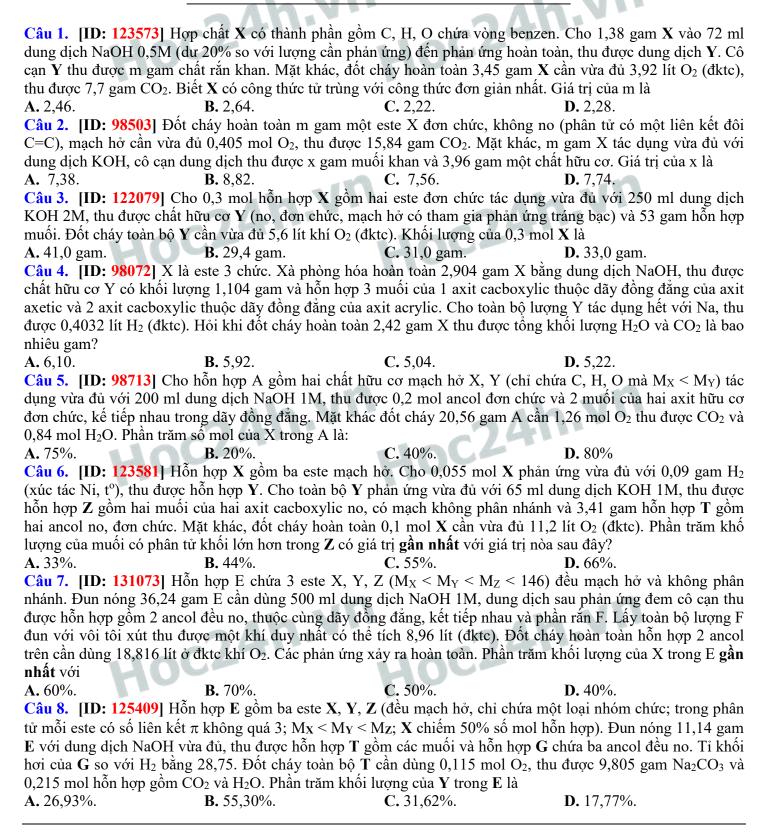


Thi Online: PLUS-HC.01: PHƯƠNG PHÁP GIẢI CÁC DẠNG TOÁN THỦY PHÂN ESTE TẠO SẢN PHẨM PHỨC TẠP (Đề 04)

VIDEO và LÒI GIẢI CHI TIẾT chỉ có tại website https://hoc24h.vn

[Truy cập tab: Khóa Học – KHOÁ SUPER-PLUS: CHINH PHỤC CÁC DẠNG BÀI TẬP NÂNG CAO HÓA HỌC 2020]



Câu 9. [ID: 122107] Hỗn hợp E gồm ba este mạch hở, đều có bốn liên kết pi (π) trong phân tử, trong đó có một este đơn chức là este của axit metacrylic và hai este hai chức là đồng phân của nhau. Đốt cháy hoàn toàn 12,22 gam E bằng O₂ thu được 0,37 mol H₂O. Mặt khác, cho 0,36 mol E phản ứng vừa đủ với 234 ml dung dịch NaOH 2,5 M, thu được hỗn hợp X gồm các muối của các axit cacboxylic không no, nó cùng số nguyên tử cacbon trong phân tử, hai ancol không no, đơn chức có khối lượng m₁ gam và một ancol no, đơn chức có khối lượng m₂ gam. Tỉ lê m₁: m₂ có giá tri **gần nhất** với giá tri nào sau đây?

A. 2,7. **B.** 2,9. **C.** 1,1. **D.** 4,7

Câu 10. [ID: 97074] Hợp chất hữu cơ X mạch hở có chứa chức este. Đun nóng 5,28 gam X với dung dịch H_2SO_4 loãng, dư để thực hiện phản ứng thủy phân. Sau khi phản ứng kết thúc, thu được 2 hợp chất hữu cơ Y và Z. Đốt cháy toàn bộ lượng Y và Z ở trên bằng oxi dư thì Y cho 0,08 mol CO_2 và 0,04 mol nước. Z cho 0,12 mol CO_2 và 0,16 mol nước. Tổng lượng oxi đã tham gia ở hai phản ứng đốt cháy trên là 4,48 lít (đktc). Y có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc. M_X < 250. Các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Số đồng phân cấu tạo thỏa mãn X là

A. 1. **B.** 4. **C.** 3. **D.** 2.

Biên soạn: Thầy LÊ PHẠM THÀNH Đăng kí <mark>LUYỆN THI ONLINE</mark> tại: http://hoc24h.vn

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K2

- Super PLUS 2020 (mục tiêu 8 9 10 điểm Hoá) đã khai giảng: http://bit.ly/PLUS2020
- 🖎 Khoá Học Online qua LiveStream chất lượng cao: http://bit.ly/livehoa2020
- LUYỆN THI cả năm chỉ với 2000K: http://bit.ly/LuyenThi2020
- ≥ LUYỆN THI THPT QG 2020: http://bit.ly/THPTQG2020

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K3

- ➤ Khóa HỌC TỐT HÓA HỌC 11: http://bit.ly/HocTotHoaHoc11
- 🖎 Khóa LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 11: http://bit.ly/LuyenThiNangCaoHoaHoc11

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K4

- ➤ Khóa HỌC TỐT HÓA HỌC 10: http://bit.ly/HocTotHoaHoc10
- 🖎 Khóa LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 10: http://bit.ly/LuyenThiNangCaoHoaHoc10

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K5

- ➤ Khóa HỌC TỐT HÓA HỌC 9: http://bit.ly/HocTotHoaHoc9
- ➤ Khóa LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 9: http://bit.ly/LuyenThiNangCaoHoaHoc9
- 🖎 Đăng ký học: gọi số 1900.7012 hoặc inbox cho chị Hiền Lê Huyền Nguyễn
- Chị Hiền Lê: https://www.facebook.com/hienle1797
- Chị Huyền Nguyễn: https://www.facebook.com/huyenxinhhoc24h

ĐÁP ÁN

1A 2B 3D 4A 5D 6A 7C 8D 9B 10C
