

ĐĂNG KÍ KHÓA LIVE CTG ĐỂ THI 9+ HÓA

KHÓA LIVE C - VẬN DỤNG CAO 2K6

PHƯƠNG PHÁP ĐỒNG ĐẮNG HÓA BUỔI 1



CÂU 1 - MH 2018 BGD. Cho các chất hữu cơ mạch hở: X là axit không no có hai liên kết π trong phân tử, Y là axit no đơn chức, Z là ancol no hai chức, T là este của X, Y với Z. Đốt cháy hoàn toàn a gam hỗn hợp M gồm X và T, thu được 0,1 mol CO2 và 0,07 mol H2O. Cho 6,9 gam M phản ứng vừa đủ với dùng dịch NaOH, cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được hỗn hợp muối khan E. Đốt cháy hoàn toàn E, thu được Na2CO3; 0,195 mol CO2 và 0,135 mol H2O. Phần trăm khối lượng của T trong M có giá trị **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

A. 68,7

B. 68,1

C. 52,3

D. 51,3

CÂU 2 - THPTQG 2018: 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 2,5M, thu được hỗn hợp X gồm các muối của các axit cacboxylic không no, có 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 lệ m₁: m₂ có giá trị gần nhất với giá trị nào sau đây?

A. 2,7.

B. 1,1.

C. 4,7.

D. 2,9.

Đăng kí khóa Live CTG để thi 9+ Hóa em nhé

CÂU 3 - ĐỀ THPTQG 2018: Este X hai chức, mạch hở, tạo bởi một ancol no với hai axit cacboxylic no đơn chức. Este Y ba chức, mạch hở, tạo bởi glixerol với một axit cacboxylic không no, đơn chức (phân tử có hai liên kết Π). Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp E gồm X và Y cần vừa đủ 0,5 mol O₂ thu được 0,45 mol CO₂. Mặt khác, thủy phân hoàn toàn 0,16 mol E cần vừa đủ 210 ml dung dịch NaOH 2M, thu được hai ancol (có cùng số nguyên tử cacbon trong phân tử) và hỗn hợp ba muối, trong đó tổng khối lượng muối của hai axit no là a gam. Giá trị của a là

A. 13,20

B. 20,60

C. 12,36

D. 10,68

CÂU 4 - ĐỀ THPTQG 2018: Hỗn hợp E gồm: X,Y là hai axit đồng đẳng kế tiếp: Z, T là hai este (đều hai chức, mạch hỏ, Y và Z là đồng phân của nhau; M_T-M_Z=14). Đốt cháy hoàn toàn 12,84 gam E cần vừa đủ 0,37 mol O₂, thu được CO₂ và H₂O. Mặt khác, cho 12,84 gam E phản ứng vừa đủ với 220 ml dung dịch NaOH 1M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được hỗn hợp muối khan G của các axit cacboxylic và 2,8 gam hỗn hợp ba ancol có cùng số mol. Khối lượng muối của axit có phân tử khối lớn nhất trong G là

A. 6,48

B. 4.86

C. 2.68

D. 3,24

CÂU 5 - ĐỀ THPTQG 2018. Cho 0,08 mol hỗn hợp **X** gồm bốn este mạch hở phản ứng vừa đủ với 0,17 mol H₂ (xúc tác Ni, t°), thu được hỗn hợp **Y**. Cho toàn bộ **Y** phản ứng vừa đủ với 110 ml dung dịch NaOH 1M, thu được hỗn hợp **Z** gồm hai muối của hai axit cacboxylic no có mạch cacbon không phân nhánh và 6,88 gam hỗn hợp **T** gồm hai ancol no, đơn chức. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 0,01 mol **X** cần vừa đủ 0,09 mol O₂. Phần trăm khối lượng của muối có phân tử khối lớn hơn trong **Z** là

A. 54,18%

B. 50,31%

C. 58,84%

D. 32.88%

CÂU 6 - ĐỀ MINH HỌA 2019: Cho X, Y là hai axit cacboxylic đơn chức (M_X < M_Y); T là este ba chức, mạch hở được tạo bởi X, Y với glixerol. Cho 23,06 gam hỗn hợp E gồm X, Y, T và glixerol (với số mol của X bằng 8 lần số mol của T) tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch NaOH 2M, thu được hỗn hợp F gồm hai muối có tỉ lệ mol 1 : 3 và 3,68 gam glixerol. Đốt cháy hoàn toàn F cần vừa đủ 0,45 mol O₂, thu được Na₂CO₃, H₂O và 0,4 mol CO₂. Phần trăm khối lượng của T trong E có giá trị gần nhất với giá trị nào sau đây?

A. 29.

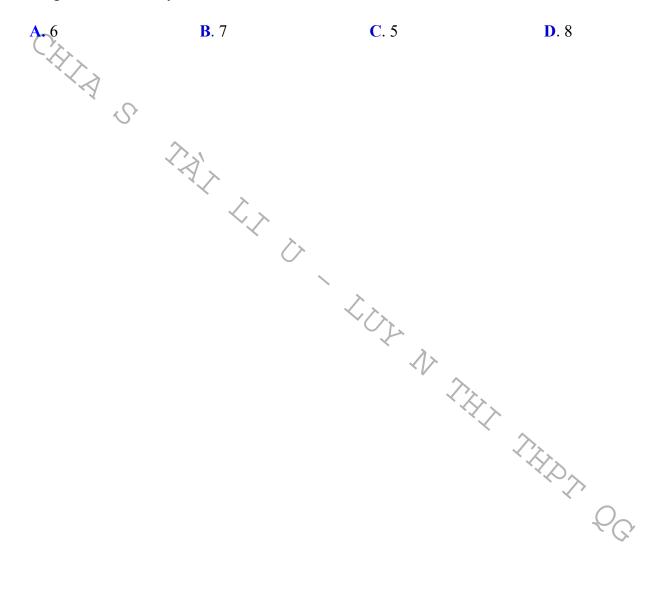
B. 35.

C. 26.

D. 25.

Đăng kí khóa Live CTG để thi 9+ Hóa em nhé

CÂU 7 - ĐỀ THPTQG 2019: Hỗn hợp E gồm 3 este mạch hở đều tạo từ axit cacboxylic và ancol: X (no đơn chức), Y (không no, đơn chức, phân tử có hai liên kết Π) và Z (no, hai chức). Cho 0,58 mol E phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được 38,34 gam hỗn hợp ba ancol cùng dãy đồng đẳng và 73,22 gam hỗn hợp T gồm 3 muối của 3 axit cacboxylic. Đốt cháy hoàn toàn T cần vừa đủ 0,365 mol O₂, thu được Na₂CO₃, H₂O và 0,6 mol CO₂. Phần trăm khối lượng của Y trong E có giá trị *gần nhất* với giá trị nào sau đây



Thầy Giáo: Phạm Văn Thuận