

ĐĂNG KÍ KHÓA LIVE CTG ĐỂ THI 9+ HÓA

KHÓA LIVE C - VẬN DỤNG CAO 2K6

PHƯƠNG PHÁP ĐỒNG ĐẮNG HÓA BUỔI 2



CÂU 1 - ĐỀ THPTQG 2019: Hỗn hợp **X** gồm ba este mạch hở đều tạo bởi axit caboxylic với ancol, trong đó 2 este cùng số nguyên tử C trong phân tử. Xà phòng hóa hoàn toàn 7,76 gam **X** bằng dung dịch NaOH vừa đủ thu được hỗn hợp **Y** gồm ancol đơn chức, kế tiếp trong dãy đồng đẳng và hỗn hợp **Z** gồm hai muối. Cho toàn bộ **Y** vào bình đựng kim loại Na dư, sau phản ứng có khí thoát ra và khối lượng bình tăng 4 gam. Đốt cháy hoàn toàn **Z** cần vừa đủ 0,09 mol O₂, thu được Na₂CO₃ và 4,96 gam hỗn hợp CO₂ và H₂O. Phần trăm khối lượng của este có phân tử khối nhỏ nhất trong **X** là

A. 19,07%

B. 77,32%

C. 15,46%

D. 61,86%

CÂU 2 - ĐỀ THPTQG 2019 Hỗn hợp X gồm 3 este mạch hở đều tạo bởi axit cacboxylic với ancol no, trong đó có hai este đơn chức và một este hai chức. Đốt cháy hoàn toàn 3,82 gam X trong O₂, thu được H₂O và 0,16 mol CO₂. Mặt khác, cho 3,82 gam X phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được hỗn hợp gồm hai ancol đồng đẳng kế tiếp và dung dịch chứa 3,38 gam hỗn hợp muối. Đun nóng toàn bộ Y với H₂SO₄ đặc thu được 1,99 gam hỗn hợp 3 ete. Phần trăm khối lượng của este có phân tử khối nhỏ nhất trong X là

A. 23,04%

B. 38,74%

C. 33,33%

D. 58,12%

CÂU 3 - ĐỀ MINH HỌA 2020 BGD Đốt cháy hoàn toàn 6,46 gam hỗn hợp \mathbf{E} gồm ba este no, mạch hở \mathbf{X} , \mathbf{Y} , \mathbf{Z} (đều tạo bởi axit cacboxylic và ancol; $\mathbf{M}_{\mathbf{X}} < \mathbf{M}_{\mathbf{Y}} < \mathbf{M}_{\mathbf{Z}} < 248$) cần vừa đủ 0,235 mol O_2 , thu được 5,376 lít khí CO_2 . Cho 6,46 gam \mathbf{E} tác dụng hết với dung dịch NaOH (lấy dư 20% so với lượng phản ứng) rồi chưng cất dung dịch, thu được hỗn hợp 2 ancol đông đẳng kế tiếp và hỗn hợp chất rắn khan \mathbf{T} , thu được Na_2CO_3 , CO_2 và 0,18 gam H_2O . Phân tử khối của \mathbf{Z} là

A. 160

B. 74

C. 146

D. 88

CÂU 4 - ĐỀ MINH HỌA 2020 BGD: Cho 7,34 gam hỗn hợp **E** gồm hai este mạch hở **X** và **Y** (đều tạo bởi axit cacboxylic và ancol; **M**_X<**M**_Y<**150**) tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được ancol **Z** và 6,74 gam hỗn hợp muối **T**. Cho toàn bộ **Z** tác dụng vừa đủ với Na dư, thu được 1,12 lít khí H₂. Đốt cháy hoàn toàn **T**, được H₂O; Na₂CO₃ và 0,05 mol CO₂. Phần trăm khối lượng của **X** trong **E** là

A. 81,74%

B. 40,33%

C. 30,25%

D. 35,97%

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

CÂU 5 - ĐỀ THPTQG 2020: Hỗn hợp E gồm ba este mạch hở X; Y và Z, trong đó có este hai chức và hai este đơn chức; Mx<My<Mz.Cho 24,66 gam E tác dụng hoàn toàn với dung dịch NaOH dư, thu được hỗn hợp các ancol no và 26,42 gam hỗn hợp muối của hai axit cacbocylic kế tiếp trong cùng dãy đồng đẳng. Khi đốt cháy hết 24,66 gam E thì cần vừa đủ 1,285 mol O2, thu được H2O và 1,09 mol CO₂. Khối lượng của X trong 24,66 gam E là

B. 6,16 gam **A.** 2,96 gam C. 3,48 gam **D**. 5,18 gam CÂU 6 - ĐỀ MINH HOA 2021 BGD: Hỗn hợp E gồm ba este mạch hở, đều được tạo bởi axit cacboxylic với ancol và đều có phân tử khối nhỏ hơn 146. Đốt cháy hoàn toàn a mol E, thu được 0,96 mol CO₂ và 0,78 mol H₂O. Mặt khác, thủy phân hoàn toàn 42,66 gam E cần vừa đủ 360ml dung dịch NaOH 2M, thu được hỗn hợp ancol và 48,87 gam hỗn hợp muối. phần trăm khối lượng của este có số mol lớn nhất trong E là

C. 48,79%. **B.** 25,32%. **A.** 12,45%. **D.** 62,24%.

CÂU 7 - ĐỀ THPTQG 2021: Hỗn hợp T gồm ba este mạch hở X (đơn chức), Y (hai chức), Z (ba chức), đều được tạo thành từ axit cacboxylic và ancol. Đốt cháy hoàn toàn m gam T, thu được H₂O và 2,0 mol CO₂. Xà phòng hóa hoàn toàn m gam T bằng dung dịch NaOH vừa đủ, thu được hỗn hợp E in tử, st cháy toa.

C. 2,95 gam gồm hai ancol (có cùng số nguyên tử cacbon trong phân tử) và 53,95 gam hỗn hợp muối F. Cho E tác dụng hết với kim loại Na dư, thu được 0,4 mol H₂. Đốt cháy toàn bộ F, thu được H₂O, Na₂CO₃ và 0,4 mol CO₂. Khối lượng của Y trong m gam T là

A. 7,30 gam **B.** 3,65 gam