



## ĐĂNG KÍ KHÓA LIVE CTG ĐỂ THI 9+ HÓA

### KHÓA LIVE C – VẬN DỤNG CAO 2K6

#### PHƯƠNG PHÁP ĐỒNG ĐẲNG HÓA BUỔI 5



**CÂU 1 - Minh họa 2022:** Hỗn hợp  $E$  gồm ba este no, 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  $E$ , thu được số mol  $CO_2$  lớn hơn số mol  $H_2O$  là  $0,425$  mol. Mặt khác,  $m$  gam  $E$  phản ứng vừa đủ với dung dịch  $NaOH$ , thu được hỗn hợp  $T$  gồm hai muối và  $28,6$  gam hai ancol. Đốt cháy hoàn toàn  $T$  cần vừa đủ  $0,25$  mol  $O_2$ ; thu được  $CO_2$ ;  $0,35$  mol  $Na_2CO_3$  và  $0,15$  mol  $H_2O$ . Khối lượng của  $X$  trong  $m$  gam  $E$  là

- A. 3,70                      B. 3,30                      C. 2,96                      D. 2,64

**CÂU 1 - THPTQG 2022:** Cho  $X$  là axit cacboxylic đơn chức, mạch hở,  $Y$  là ancol no, đa chức, mạch hở. Đun hỗn hợp gồm  $2,5$  mol  $X$ ,  $1$  mol  $Y$  với xúc tác  $H_2SO_4$  đặc (giả sử chỉ xảy ra phản ứng este hóa giữa  $X$  và  $Y$ ) thu được  $2$  mol hỗn hợp  $E$  gồm  $X$ ,  $Y$  và các sản phẩm hữu cơ (trong đó có chất  $Z$  chỉ chứa nhóm chức este). Tiến hành các thí nghiệm sau:

Thí nghiệm 1: Cho  $0,4$  mol  $E$  tác dụng với  $Na$  dư, sau phản ứng hoàn toàn thu được  $0,25$  mol khí  $H_2$ .

Thí nghiệm 2: Cho  $0,4$  mol  $E$  vào dung dịch brom dư thì có tối đa  $1,0$  mol  $Br_2$  tham gia phản ứng cộng.

Thí nghiệm 3: Đốt cháy hoàn toàn  $0,4$  mol  $E$  cần vừa đủ  $1,95$  mol khí  $O_2$  thu được  $CO_2$  và  $H_2O$ .

Biết có  $12\%$  axit  $X$  ban đầu đã chuyển thành  $Z$ . Phần trăm khối lượng của  $Z$  trong  $E$  là

- A. 12,09%.                      B. 8,17%.                      C. 10,33%.                      D. 6,92%.

**CÂU 1 - Minh họa 2023:**

**Câu 77:** Hỗn hợp  $E$  gồm axit cacboxylic đơn chức  $X$ , ancol no đa chức  $Y$  và chất  $Z$  là sản phẩm của phản ứng este hóa giữa  $X$  với  $Y$ . Trong  $E$ , số mol của  $X$  lớn hơn số mol của  $Y$ . Tiến hành các thí nghiệm sau:

Thí nghiệm 1: Cho  $0,5$  mol  $E$  phản ứng với dung dịch  $NaHCO_3$  dư thu được  $3,36$  lít khí  $CO_2$ .

Thí nghiệm 2: Cho  $0,5$  mol  $E$  vào dung dịch  $NaOH$  dư, đun nóng thì có  $0,65$  mol  $NaOH$  phản ứng và thu được  $32,2$  gam ancol  $Y$ .

Thí nghiệm 3: Đốt cháy  $0,5$  mol  $E$  bằng  $O_2$  dư thu được  $3,65$  mol  $CO_2$  và  $2,85$  mol  $H_2O$ .

Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Phần trăm khối lượng của  $Z$  trong  $E$  là

- A. 73,86%.                      B. 71,24%.                      C. 72,06%.                      D. 74,68%

**CÂU 4 - THPTQG 2023:** Hỗn hợp E gồm ba este mạch hở X, Y, Z (chỉ chứa chức este) đều tạo bởi axit cacboxylic với ancol no, trong đó: X đơn chức, Y hai chức, Z ba chức. Đốt cháy m gam E trong  $O_2$  dư, thu được 0,44 mol  $CO_2$  và 0,352 mol  $H_2O$ . Mặt khác, cho m gam E phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được hỗn hợp F gồm các ancol và 12,224 gam hỗn hợp muối khan T. Đốt cháy toàn bộ T thu được  $Na_2CO_3$ , 0,212 mol  $CO_2$  và 0,204 mol  $H_2O$ . Biết các phản ứng đều xảy ra hoàn toàn, các muối trong T đều không có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc. Phần trăm khối lượng của Z trong E là

A. 10,91%.

B. 64,31%.

C. 8,70%.

D. 80,38%.

CHIA S  
TÀI LI U - LUY N THI THPT QU C GIA