

VIDEO và LỜI GIẢI CHI TIẾT chỉ có tại website <https://hoc24h.vn>**[Truy cập tab: Khóa Học – KHOÁ SUPER-1: LUYỆN THI THPT QUỐC GIA 2019 - MÔN: HÓA HỌC]**

Ví dụ 1. [ID: 24866] Số este có công thức phân tử $C_4H_8O_2$ mà khi thủy phân trong môi trường axit thu được axit fomic là

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

Ví dụ 2. [ID: 24867] (2010) Thủy phân este Z trong môi trường axit thu được hai chất hữu cơ X và Y (M_X). Bằng một phản ứng có thể chuyển hoá X thành Y. Chất Z không thể là

- A. metyl propionat. B. metyl axetat. C. etyl axetat. D. vinyl axetat.

Ví dụ 3. [ID: 24870] (2015) Xà phòng hóa hoàn toàn 3,7 gam $HCOOC_2H_5$ bằng một lượng dung dịch NaOH vừa đủ. Cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được m gam muối khan. Giá trị của m là

- A. 5,2. B. 3,4. C. 3,2. D. 4,8.

Ví dụ 4. [ID: 24871] (2017) Thủy phân 4,4 gam etyl axetat bằng 100 ml dung dịch NaOH 0,2M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, cô cạn dung dịch, thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

- A. 2,90. B. 4,28. C. 4,10. D. 1,64.

Ví dụ 5. [ID: 24872] (2012) Hóa hơi hoàn toàn 4,4 gam một este X mạch hở, thu được thể tích hơi bằng thể tích của 1,6 gam khí oxi (đo ở cùng điều kiện). Mặt khác, thủy phân hoàn toàn 11 gam X bằng dung dịch NaOH dư, thu được 10,25 gam muối. Công thức của X là

- A. $C_2H_5COOCH_3$. B. $CH_3COOC_2H_5$. C. $C_2H_5COOC_2H_5$. D. $HCOOC_3H_7$.

Ví dụ 6. [ID: 24874] (2013) Este X có công thức phân tử $C_4H_8O_2$. Cho 2,2 gam X vào 20 gam dung dịch NaOH 8% đun nóng, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch Y. Cô cạn Y thu được 3 gam chất rắn khan. Công thức cấu tạo của X là

- A. $HCOOCH(CH_3)_2$ B. $CH_3COOCH_2CH_3$ C. $CH_3CH_2COOCH_3$ D. $HCOOCH_2CH_2CH_3$

Ví dụ 7. [ID: 24873] (2009) Xà phòng hóa hoàn toàn 1,99 gam hỗn hợp hai este bằng dung dịch NaOH thu được 2,05 gam muối của một axit cacboxylic và 0,94 gam hỗn hợp hai ancol là đồng đẳng kế tiếp nhau. Công thức của hai este đó là

- A. CH_3COOCH_3 và $CH_3COOC_2H_5$. B. $C_2H_5COOCH_3$ và $C_2H_5COOC_2H_5$.
C. $CH_3COOC_2H_5$ và $CH_3COOC_3H_7$. D. $HCOOCH_3$ và $HCOOC_2H_5$.

Ví dụ 8. [ID: 24877] (2014) Thủy phân 37 gam este cùng công thức phân tử $C_3H_6O_2$ bằng dung dịch NaOH dư. Chưng cất dung dịch sau phản ứng thu được hỗn hợp ancol Y và chất rắn khan Z. Đun nóng Y với H_2SO_4 đặc ở $140^\circ C$, thu được 14,3 gam hỗn hợp các ete. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Khối lượng muối trong Z là

- A. 40,0 gam B. 42,2 gam C. 38,2 gam D. 34,2 gam

Ví dụ 9. [ID: 24885] (2012) Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X gồm hai este đồng phân cần dùng 27,44 lít khí O_2 , thu được 23,52 lít khí CO_2 và 18,9 gam H_2O . Nếu cho m gam X tác dụng hết với 400 ml dung dịch NaOH 1M, cô cạn dung dịch sau phản ứng thì thu được 27,9 gam chất rắn khan, trong đó có a mol muối Y và b mol muối Z ($M_Y < M_Z$). Các thể tích khí đều đo ở điều kiện tiêu chuẩn. Tỷ lệ a : b là

- A. 2 : 3. B. 4 : 3. C. 3 : 2. D. 3 : 4.



Ví dụ 10. [ID: 24878] (2014) Cho 26,4 gam hỗn hợp hai chất hữu cơ có cùng công thức phân tử $C_4H_8O_2$ tác dụng với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được dung dịch X chứa 28,8 gam hỗn hợp muối và m gam ancol Y. Đun Y với dung dịch H_2SO_4 đặc ở nhiệt độ thích hợp, thu được chất hữu cơ Z, có tỉ khối hơi so với Y bằng 0,7. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 6,0 B. 9,6 C. 12,0 D. 18,0

Ví dụ 11. [ID: 24879] (2010) Hợp chất hữu cơ mạch hở X có công thức phân tử $C_6H_{10}O_4$. Thủy phân X tạo ra hai ancol đơn chức có số nguyên tử cacbon trong phân tử gấp đôi nhau. Công thức của X là

- A. $CH_3OCO-CH_2-COOC_2H_5$. B. $C_2H_5OCO-COOC_2H_5$.
C. $CH_3OCO-COOC_3H_7$. D. $CH_3OCO-CH_2-CH_2-COOC_2H_5$.

Ví dụ 12. [ID: 24881] (2014) Thủy phân hoàn toàn 0,1 mol este X bằng NaOH, thu được một muối của axit cacboxylic Y và 7,6 gam ancol Z. Chất Y có phản ứng tráng bạc, Z hòa tan được $Cu(OH)_2$ cho dung dịch màu xanh lam. Công thức cấu tạo của X là

- A. $HCOOCH_2CH_2CH_2OOCH$. B. $HCOOCH_2CH_2OOCCH_3$.
C. $CH_3COOCH_2CH_2OOCCH_3$. D. $HCOOCH_2CH(CH_3)OOCH$.

Ví dụ 13. [ID: 24882] (2008) Hợp chất hữu cơ no, đa chức X có công thức phân tử $C_7H_{12}O_4$. Cho 0,1 mol X tác dụng vừa đủ với 100 gam dung dịch NaOH 8% thu được chất hữu cơ Y và 17,8 gam hỗn hợp muối. Công thức cấu tạo thu gọn của X là

- A. $CH_3OOC-(CH_2)_2-COOC_2H_5$. B. $CH_3OOC-CH_2-COO-C_3H_7$.
C. $CH_3COO-(CH_2)_2-OOCC_2H_5$. D. $CH_3COO-(CH_2)_2-COOC_2H_5$.

Ví dụ 14. [ID: 24883] (2010) Thủy phân hoàn toàn 0,2 mol một este E cần dùng vừa đủ 100 gam dung dịch NaOH 24%, thu được một ancol và 43,6 gam hỗn hợp muối của hai axit cacboxylic đơn chức. Hai axit đó là

- A. $HCOOH$ và C_2H_5COOH . B. $HCOOH$ và CH_3COOH .
C. C_2H_5COOH và C_3H_7COOH . D. CH_3COOH và C_2H_5COOH .

Ví dụ 15. [ID: 24884] (2013) Thủy phân hoàn toàn m_1 gam este X mạch hở bằng dung dịch NaOH dư, thu được m_2 gam ancol Y (không có khả năng phản ứng với $Cu(OH)_2$) và 15 gam hỗn hợp muối của hai axit cacboxylic đơn chức. Đốt cháy hoàn toàn m_2 gam Y bằng oxi dư thu được 0,3 mol CO_2 và 0,4 mol H_2O . Giá trị của m_1 là

- A. 16,2. B. 14,6. C. 10,6. D. 11,6.

Ví dụ 16. [ID: 24888] X là este tạo từ axit đơn chức và ancol đa chức. X không tác dụng với Na. Thủy phân hoàn toàn a gam X cần dùng vừa đủ 100 gam dung dịch NaOH 6% thu được 10,2 gam muối và 4,6 gam ancol. Công thức của X là

- A. $(CH_3COO)_2C_3H_6$. B. $(HCOO)_3C_3H_5$. C. $(C_2H_5COO)_3C_3H_5$. D. $(HCOO)_2C_2H_4$.

Ví dụ 17. [ID: 24889] Thủy phân hoàn 0,15 mol este X của 1 axit đa chức và 1 ancol đơn chức cần 100 ml dung dịch NaOH 10% ($d = 1,2$ g/ml) thu được ancol Y và 22,2 gam muối. Lấy hết Y tác dụng với CuO dư, sản phẩm sinh ra cho tác dụng với dung dịch $AgNO_3/NH_3$ dư thì thu được 129,6 gam kết tủa. Vậy X là

- A. $(COOCH_3)_2$. B. $(COOC_2H_5)_2$. C. $CH_2(COOCH_3)_2$. D. $CH_2(COOC_2H_5)_2$.

Ví dụ 18. [ID: 24880] (2017) Chất hữu cơ X mạch hở, có công thức phân tử $C_4H_6O_4$, không tham gia phản ứng tráng bạc. Cho a mol X phản ứng với dung dịch KOH dư, thu được ancol Y và m gam một muối. Đốt cháy hoàn toàn Y thu được 0,2 mol CO_2 và 0,3 mol H_2O . Giá trị của a và m là

- A. 0,1 và 16,98 B. 0,1 và 13,4 C. 0,2 và 12,8 D. 0,1 và 16,6

Biên soạn: Thầy LÊ PHẠM THÀNH

Đăng kí LUYỆN THI ONLINE tại: <http://hoc24h.vn/>



Khóa **SUPER-1: LUYỆN THI THPT QG 2019** (dành cho teen 2K1) đã chính thức khai giảng:

<https://hoc24h.vn/khoa-hoc-truc-tuyen.khoa-super-1-luyen-thi-thpt-quoc-gia-2019-mon-hoa-hoc.194.html>

Tặng **FREE** Khóa **KHỞI ĐỘNG LUYỆN THI 2019**: https://hoc24h.vn/khoa-hoc-truc-tuyen.html?category_id=19

ĐÁP ÁN

1B	2A	3B	4D	5B	6C	7A	8C	9B	10A
11A	12D	13C	14B	15B	16B	17C	18D		

Biên soạn: Thầy LÊ PHẠM THÀNH

Đăng kí **LUYỆN THI ONLINE** tại: <http://hoc24h.vn/>