

BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO KỲ THI TRUNG HỌC PHỔ THÔNG QUỐC GIA NĂM 2020
ĐỀ THAM KHẢO

Bài thi: Khoa học tự nhiên; Môn: Hóa Học
Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố: H=1; O=16; S=32; F=19; Cl=35,5; Br=80; I=127; N=14; P=31; C=12; Si=28; Li=7; Na=23; K=39; Mg=24; Ca=40; Ba=137; Sr=88; Al=27; Fe=56; Cu=64; Pb=207; Ag=108.

Câu 41: Kim loại nào sau đây có tính khử yếu nhất?

- A. Ag. B. Mg. C. Fe. D. Al.

Câu 42: Kim loại nào sau đây tan hết trong nước dư ở nhiệt độ thường?

- A. Ag. B. Na. C. Mg. D. Al.

Câu 43: Khí X được tạo ra trong quá trình đốt nhiên liệu hóa thạch, gây hiệu ứng nhà kính. Khí X là

- A. CO₂. B. H₂. C. N₂. D. O₂.

Câu 44: Thủy phân hoàn toàn 1 mol chất béo, thu được

- A. 1 mol etylen glicol. B. 3 mol glixerol. C. 1 mol glixerol. D. 3 mol etylen glicol.

Câu 45: Kim loại Fe tác dụng với dung dịch nào sau đây sinh ra khí H₂?

- A. HNO₃ đặc, nóng. B. HCl. C. CuSO₄. D. H₂SO₄ đặc, nóng.

Câu 46: Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím chuyển màu xanh?

- A. Anilin. B. Glyxin. C. Valin. D. Metylamin.

Câu 47: Công thức của nhôm clorua là

- A. AlCl₃. B. Al₂(SO₄)₃. C. Al(NO₃)₃. D. AlBr₃.

Câu 48: Sắt có số oxi hóa +2 trong hợp chất nào sau đây?

- A. FeCl₂. B. Fe(NO₃)₃. C. Fe₂(SO₄)₃. D. Fe₂O₃.

Câu 49: Chất nào sau đây **không** tham gia phản ứng trùng hợp?

- A. Propen. B. Stiren. C. Isopren. D. Toluen.

Câu 50: Trong công nghiệp, kim loại nào sau đây được điều chế bằng phương pháp nhiệt luyện?

- A. Mg. B. Fe. C. Na. D. Al.

Câu 51: Số nguyên tử oxi trong phân tử glucosơ là

- A. 3. B. 4. C. 5. D. 6.

Câu 52: Hidroxit nào sau đây dễ tan trong nước ở điều kiện thường?

- A. Al(OH)₃. B. Mg(OH)₂. C. Ba(OH)₂. D. Cu(OH)₂.

Câu 53: Nước chứa nhiều ion nào sau đây được gọi là nước cứng?

- A. Ca²⁺, Mg²⁺. B. Na⁺, K⁺. C. Na⁺, H⁺. D. H⁺, K⁺.

Câu 54: Công thức của sắt(III) hidroxit là

- A. Fe(OH)₃. B. Fe₂O₃. C. Fe(OH)₂. D. FeO.

Câu 55: Cho khí H₂ dư qua ống đựng m gam Fe₂O₃ nung nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 5,6 gam Fe. Giá trị của m là

- A. 8,0. B. 4,0. C. 16,0. D. 6,0.

Câu 56: Hòa tan hoàn toàn 2,4 gam Mg bằng dung dịch HCl dư, thu được V lít khí H₂. Giá trị của V là

- A. 2,24. B. 1,12. C. 3,36. D. 4,48.

Câu 57: Nghiền nhỏ 1 gam CH₃COONa cùng với 2 gam vôi tôi xút (CaO và NaOH) rồi cho vào đáy ống nghiệm. Đun nóng đều ống nghiệm, sau đó đun tập trung phần có chứa hỗn hợp phản ứng. Hidrocacbon sinh ra trong thí nghiệm trên là

- A. metan. B. etan. C. etilen. D. axetilen.

Câu 58: Phát biểu nào sau đây **đúng**?

- A. Anilin là chất khí tan nhiều trong nước. B. Gly-Ala-Ala có phản ứng màu biure.
C. Phân tử Gly-Ala có bốn nguyên tử oxi. D. Dung dịch glyxin làm quỳ tím chuyển màu đỏ.

Câu 59: Cho 90 gam glucosơ lên men rượu với hiệu suất 80%, thu được V lít khí CO₂. Giá trị của V là

A. 17,92.

B. 8,96.

C. 22,40.

D. 11,20.

Câu 60: Cho 0,1 mol Gly-Ala tác dụng với dung dịch KOH dư, đun nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số mol KOH đã phản ứng là

A. 0,2.

B. 0,1.

C. 0,3.

D. 0,4.

Câu 61: Phản ứng hóa học nào sau đây có phương trình ion rút gọn: $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$?

A. $KOH + HNO_3 \rightarrow KNO_3 + H_2O$.B. $Cu(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + 2H_2O$.C. $KHCO_3 + KOH \rightarrow K_2CO_3 + H_2O$.D. $Cu(OH)_2 + 2HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2H_2O$.

Câu 62: Chất rắn X vô định hình, màu trắng, không tan trong nước nguội. Thủy phân X với xúc tác axit hoặc enzym, thu được chất Y. Chất X và Y lần lượt là

A. tinh bột và glucozơ.

B. tinh bột và saccarozơ.

C. xenlulozơ và saccarozơ.

D. saccarozơ và glucozơ.

Câu 63: Phát biểu nào sau đây **sai**?

A. Nhúng dây thép vào dung dịch HCl có xảy ra ăn mòn điện hóa học.

B. Nhôm bền trong không khí ở nhiệt độ thường do có lớp màng oxit bảo vệ.

C. Thạch cao nung có công thức $CaSO_4 \cdot 2H_2O$.

D. Kim loại Na được bảo quản bằng cách ngâm chìm hoàn toàn trong dầu hỏa.

Câu 64: Thủy phân este X có công thức $C_4H_8O_2$, thu được ancol etylic. Tên gọi của X là

A. etyl propionat.

B. metyl axetat.

C. metyl propionat.

D. etyl axetat.

Câu 65: Cho lượng dư Fe lần lượt tác dụng với các dung dịch: $CuSO_4$, HCl, $AgNO_3$, H_2SO_4 loãng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số trường hợp sinh ra muối sắt(II) là

A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.

Câu 66: Cho các polime sau: poli(vinyl clorua), poli(metyl acrylat), poli(etylen terephthalat), nilon-6,6. Số polime được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng là

A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.

Câu 67: Để hòa tan hoàn toàn 1,02 gam Al_2O_3 cần dùng tối thiểu V ml dung dịch NaOH 1M. Giá trị của V là

A. 20.

B. 10.

C. 40.

D. 50.

Câu 68: Thực hiện phản ứng este hóa giữa 4,6 gam ancol etylic với lượng dư axit axetic, thu được 4,4 gam este. Hiệu suất phản ứng este hóa là

A. 30%.

B. 50%.

C. 60%.

D. 25%.

Câu 69: Cho 0,56 gam hỗn hợp X gồm C và S tác dụng hết với lượng dư dung dịch HNO_3 đặc, nóng, thu được 0,16 mol hỗn hợp khí gồm NO_2 và CO_2 . Mặt khác, đốt cháy 0,56 gam X trong O_2 dư rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm vào dung dịch Y chứa 0,02 mol NaOH và 0,03 mol KOH, thu được dung dịch chứa m gam chất tan. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

A. 3,64.

B. 3,04.

C. 3,33.

D. 3,82.

Câu 70: Xà phòng hóa hoàn toàn m gam hỗn hợp E gồm các triglixerit bằng dung dịch NaOH, thu được glixerol và hỗn hợp X gồm ba muối $C_{17}H_xCOONa$, $C_{15}H_{31}COONa$, $C_{17}H_yCOONa$ có tỉ lệ mol tương ứng là 3 : 4 : 5. Hidro hóa hoàn toàn m gam E, thu được 68,96 gam hỗn hợp Y. Nếu đốt cháy hoàn toàn m gam E thì cần vừa đủ 6,14 mol O_2 . Giá trị của m là

A. 68,40.

B. 60,20.

C. 68,80.

D. 68,84.

Câu 71: Cho các phát biểu sau:

(a) Cho dung dịch NH_3 vào dung dịch $AlCl_3$ có xuất hiện kết tủa.(b) Nhiệt phân hoàn toàn $Cu(NO_3)_2$ tạo thành Cu.(c) Hỗn hợp Na_2O và Al (tỉ lệ mol 1 : 1) tan hết trong nước dư.(d) Trong công nghiệp dược phẩm, $NaHCO_3$ được dùng để điều chế thuốc đau dạ dày.(e) Trong công nghiệp, Al được sản xuất bằng phương pháp điện phân nóng chảy $AlCl_3$.Số phát biểu **đúng** là

A. 3.

B. 4.

C. 5.

D. 2.

Câu 72: Cho este hai chức, mạch hở X ($C_7H_{10}O_4$) tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH, đun nóng, thu được ancol Y (no, hai chức) và hai muối của hai axit cacboxylic Z và T ($M_Z < M_T$). Chất Y không hòa tan được $Cu(OH)_2$ trong môi trường kiềm. Phát biểu nào sau đây **sai**?

A. Axit Z có phản ứng tráng bạc.

B. Oxi hóa Y bằng CuO dư, đun nóng, thu được andehit hai chức.

C. Axit T có đồng phân hình học.

D. Có một công thức cấu tạo thỏa mãn tính chất của X.

Câu 73: Nung nóng a mol hỗn hợp gồm: axetilen, vinylaxetilen và hiđro (với xúc tác Ni, giả thiết chỉ xảy ra phản ứng cộng H_2), thu được hỗn hợp Y có tỉ khối so với H_2 là 20,5. Đốt cháy hoàn toàn Y, thu được 0,3 mol CO_2 và 0,25 mol H_2O . Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của a là

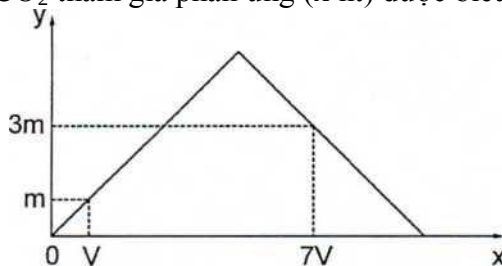
A. 0,20.

B. 0,25.

C. 0,15.

D. 0,30.

Câu 74: Dẫn từ từ đến dư khí CO_2 vào dung dịch chứa 0,01 mol $Ca(OH)_2$. Sự phụ thuộc của khối lượng kết tủa (y gam) vào thể tích khí CO_2 tham gia phản ứng (x lít) được biểu diễn như đồ thị:



Giá trị của m là

A. 0,20.

B. 0,24.

C. 0,72.

D. 1,00.

Câu 75: Cho các phát biểu sau:

(a) Thủy phân hoàn toàn xenlulozơ hay tinh bột đều thu được glucozơ.

(b) Thủy phân hoàn toàn các triglixerit luôn thu được glixerol.

(c) Tơ poliamit kém bền trong dung dịch axit và dung dịch kiềm.

(d) Muối mononatri glutamat được ứng dụng làm mì chính (bột ngọt).

(e) Saccarozơ có phản ứng tráng bạc.

Số phát biểu **đúng** là

A. 2.

B. 4.

C. 3.

D. 5.

Câu 76: Điện phân dung dịch X gồm 0,2 mol NaCl và a mol $Cu(NO_3)_2$ (với các điện cực trơ, màng ngăn xốp, cường độ dòng điện không thay đổi), thu được dung dịch Y có khối lượng giảm 17,5 gam so với khối lượng của X. Cho m gam Fe vào Y đến khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch Z, khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5}) và (m - 0,5) gam hỗn hợp kim loại. Giả thiết hiệu suất điện phân là 100%, nước bay hơi không đáng kể. Giá trị của a là

A. 0,20.

B. 0,15.

C. 0,25.

D. 0,35.

Câu 77: Tiến hành thí nghiệm xà phòng hóa chất béo:

Bước 1: Cho vào bát sứ nhỏ khoảng 2 ml dầu dừa và 6 ml dung dịch NaOH 40%.

Bước 2: Đun sôi nhẹ hỗn hợp, liên tục khuấy đều bằng đũa thủy tinh khoảng 30 phút và thỉnh thoảng thêm nước cất để giữ cho thể tích hỗn hợp không đổi rồi để nguội hỗn hợp.

Bước 3: Rót thêm vào hỗn hợp 7 - 10 ml dung dịch NaCl bão hòa nóng, khuấy nhẹ rồi để yên hỗn hợp.

Phát biểu nào sau đây **đúng**?

A. Sau bước 3, thấy có lớp chất rắn màu trắng nổi lên là glixerol.

B. Thêm dung dịch NaCl bão hòa nóng để làm tăng hiệu suất phản ứng.

C. Ở bước 2, nếu không thêm nước cất, hỗn hợp bị cạn khô thì phản ứng thủy phân không xảy ra.

D. Trong thí nghiệm này, có thể thay dầu dừa bằng dầu nhờn bôi trơn máy.

Câu 78: Hỗn hợp X gồm ba 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 O_2 , thu được H_2O và 0,16 mol CO_2 . Mặt khác, cho 3,82 gam X phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được hỗn hợp Y gồm hai ancol đồng đẳng kế tiếp và dung dịch chứa 3,38 gam hỗn hợp muối. Đun nóng toàn bộ Y với H_2SO_4 đặc, thu được tối đa 1,99 gam hỗn hợp ba 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 79: Đốt cháy hoàn toàn 6,46 gam hỗn hợp E gồm ba este no, mạch hở X, Y, Z (đều tạo bởi axit cacboxylic và ancol; $M_X < M_Y < M_Z < 248$) cần vừa đủ 0,235 mol O_2 , thu được 5,376 lít khí CO_2 . Cho 6,46 gam 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 hai ancol đồng đẳng kế tiếp và hỗn hợp chất rắn khan T. Đốt cháy hoàn toàn T, thu được Na_2CO_3 , CO_2 và 0,18 gam H_2O . Phân tử khối của z là

A. 160.

B. 74.

C. 146.

D. 88.

Câu 80: Hỗn hợp E gồm chất X ($C_nH_{2n+4}O_4N_2$) và chất Y ($C_mH_{2m+3}O_2N$) đều là các muối amoni của axit cacboxylic với amin. Cho 0,12 mol E tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa 0,19 mol NaOH, đun nóng, thu được sản phẩm hữu cơ gồm 18,24 gam một muối và 7,15 gam hỗn hợp hai amin. Phần trăm khối lượng của Y trong E là

- A. 31,35%. B. 26,35%. C. 54,45%. D. 41,54%.

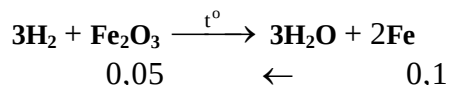
----- HẾT -----

ĐÁP ÁN

41-A	42-B	43-A	44-C	45-B	46-D	47-A	48-A	49-D	50-B
51-D	52-C	53-A	54-A	55-A	56-A	57-A	58-B	59-A	60-A
61-A	62-A	63-C	64-D	65-D	66-B	67-A	68-B	69-A	70-A
71-A	72-C	73-A	74-A	75-B	76-D	77-C	78-B	79-C	80-A

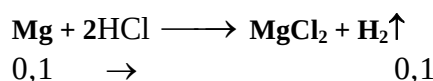
HƯỚNG DẪN GIẢI CHI TIẾT

Câu 55: Chọn A.



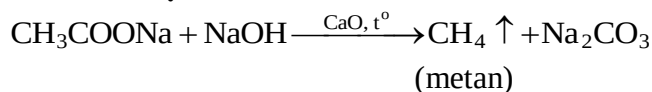
$$\Rightarrow m_{Fe_2O_3} = 0,05.160 = 8 \text{ (g)}.$$

Câu 56: Chọn A.



$$\Rightarrow V_{H_2} = 0,1.22,4 = 2,24 \text{ (l)}$$

Câu 57: Chọn A.



Câu 58: Chọn B.

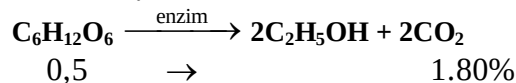
A. Sai, Anilin là chất lỏng không màu, độc, ít tan trong nước.

B. Đúng, Gly-Ala-Ala (tripeptit trở lên) có phản ứng màu biure.

C. Sai, Phân tử Gly-Ala: $H_2N-CH_2CO-NH-CH(CH_3)-COOH$ có 3 nguyên tử oxi.

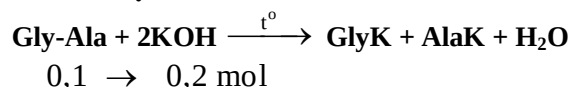
D. Sai, Dung dịch glyxin không làm đổi màu quỳ tím.

Câu 59: Chọn A.



$$\Rightarrow V_{CO_2} = 1.80\%.22,4 = 17,92 \text{ (l)}.$$

Câu 60: Chọn A.



Câu 62: Chọn A.

Tinh bột là chất rắn vô định hình, màu trắng, không tan trong nước nguội nhưng trong nước nóng ở $65^\circ C$ trở lên tạo thành dung dịch keo nhớt gọi là hồ tinh bột.

Tinh bột bị thủy phân hoàn toàn với xúc tác axit hoặc enzym cho glucozơ.



Câu 63: Chọn C.

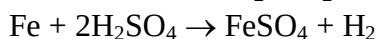
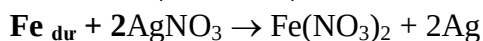
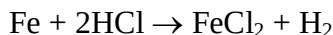
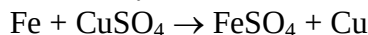
A. Đúng, Nhúng dây thép (cặp điện cực Fe-C) vào dung dịch HCl (dung dịch chất điện li) $\Rightarrow$ xảy ra hiện tượng ăn mòn điện hoá học.

B. Đúng, Nhôm bền trong không khí ở nhiệt độ thường do có lớp màng oxit (Al_2O_3) bảo vệ.

C. Sai, Thạch cao nung có công thức $CaSO_4.H_2O$ hoặc $2CaSO_4.H_2O$.

D. Đúng, Kim loại Na, K được bảo quản bằng cách ngâm chìm hoàn toàn trong dầu hoả.

Câu 65: Chọn D.



$\Rightarrow$ CTCT của **X** là $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OOC}-\text{H}$.

Hai chất Z và T ($M_Z < M_T$) lần lượt là HCOOH và $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH}$.

A. Đúng, Axit Z: HCOOH có phản ứng tráng bạc nhờ có đầu CHO .

B. Đúng, $\text{HO}-\text{C}_3\text{H}_6-\text{OH} + 2\text{CuO} \xrightarrow{t^\circ} \text{OHC}-\text{CH}_2-\text{CHO}$ (andehit 2 chức) + $2\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O}$.

C. Sai, Axit T: $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH}$ không thỏa mãn dạng đồng phân hình học.

D. Đúng, Vì X có dạng mạch thẳng nên chỉ có duy nhất 1 đồng phân.

Câu 73: Chọn A.

$$\xrightarrow{\text{BTKL}} m_X = m_Y = m_C + m_H = 4,1(\text{g}) \rightarrow n_Y = \frac{4,1}{41} = 0,1\text{mol}$$

Vì các phản ứng xảy ra hoàn toàn và khi đốt cháy hỗn hợp Y thì số mol $\text{CO}_2 > \text{H}_2\text{O}$ nên hỗn hợp Y chỉ chứa hidrocarbon

Gọi x, y và z lần lượt là số mol của axetilen, vinylaxetilen và hiđro theo đề ta có

$$\begin{cases} x + y = 0,1 \\ \xrightarrow{\text{BT:C}} 2x + 4y = 0,3 \\ \xrightarrow{\text{BT:H}} 2x + 4y + 2z = 0,5 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} x = y = 0,05 \\ z = 0,1 \end{cases} \rightarrow a = 0,2\text{mol}$$

Câu 74: Chọn A.

Tại điểm đầu: $n_{\downarrow} = n_{\text{CO}_2} = a\text{mol}$

Tại điểm thứ hai: $n_{\downarrow} = n_{\text{OH}^-} - n_{\text{CO}_2} = 0,02 - 7a = 3a \rightarrow a = 0,002\text{mol} \rightarrow m = 0,2(\text{g})$

Câu 75: Chọn B.

(e) Sai, Saccarozơ không có phản ứng tráng bạc.

Câu 76: Chọn D.

Khối lượng dung dịch giảm gồm

+ Tại anot: Cl_2 (0,1 mol) và O_2 (0,025 mol) Tại catot: Cu (0,15 mol)

Trong dung dịch Y chứa Cu^{2+} (a - 0,15 mol), H^+ (0,1 mol), NO_3^- (2a mol) và Na^+ (0,2 mol)

Cho Y tác dụng với Fe dư thì thu được $n_{\text{NO}} = \frac{n_{\text{H}^+}}{4} = 0,025\text{mol}$

Áp dụng tăng giảm khối lượng ta có: $m - (m - 0,5) = \frac{3n_{\text{NO}}}{2} 56 - 8(a - 0,15) \rightarrow a = 0,35$

Câu 77: Chọn C.

A. Sai, Sau bước 3, thấy có lớp chất rắn màu trắng nổi lên là xà phòng.

B. Sai, Thêm dung dịch NaCl bão hoà nóng để làm tăng độ phân cực của dung dịch để dễ quan sát hiện tượng.

D. Sai, Dầu nhờn bôi trơn máy là hidrocarbon không tác dụng với NaOH.

Câu 78: Chọn B.

Gọi a là số mol nhóm COO , xét quá trình thủy phân trong môi trường kiềm ta có

$$m_X + m_{\text{NaOH}} = m_{\text{muoi}} + m_{\text{ancol}} \quad (1)$$

$$\text{Xét quá trình este hóa ta có } \xrightarrow{\text{BTKL}} m_{\text{ancol}} = m_{\text{este}} + m_{\text{H}_2\text{O}} = 1,99 + 18.0,5a \quad (2)$$

$$\text{Từ (1) và (2) ta suy ra } m_X + m_{\text{NaOH}} = m_{\text{muoi}} + m_{\text{ancol}} \rightarrow 3,82 + 40a = 3,38 + (1,99 + 18.0,5a) \rightarrow a = 0,05$$

$$m_{\text{ancol}} = 2,44 \rightarrow \overline{M}_{\text{ancol}} = 48,8 \rightarrow \begin{cases} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} : 0,04\text{mol} \\ \text{C}_3\text{H}_7\text{OH} : 0,01\text{mol} \end{cases}$$

$$\xrightarrow{\text{BT:C}} n_{\text{C(trong X)}} = n_{\text{C(ancol)}} + n_{\text{C(muoi)}} \rightarrow 0,16 = 0,11 + n_{\text{C(muoi)}} \rightarrow n_{\text{C(muoi)}} = 0,05 = n_{\text{COO}}$$

Suy ra hai axit cacboxylic tương ứng là HCOONa (0,04 mol) và $(\text{COONa})_2$ (0,01 mol)

Vậy hỗn hợp X chứa 3 este là HCOOC_2H_5 (0,02 mol); HCOOC_3H_7 (0,01 mol) và $(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ (0,01 mol)

Phần trăm khối lượng của este có phân tử khối nhỏ nhất: HCOOC_2H_5 là 38,74%.

Câu 79: Chọn C.

$$\text{Xét quá trình đốt cháy 6,46 gam hỗn hợp E ta có: } \begin{cases} \xrightarrow{\text{BTKL}} n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,19\text{mol} \\ \xrightarrow{\text{BT:O}} n_{\text{COO}} = 0,1\text{mol} \end{cases}$$

+ Áp dụng công thức $n_{\text{CO}_2} - n_{\text{H}_2\text{O}} = n_{\text{COO}} - n_{\text{E}} \rightarrow n_{\text{E}} = 0,05 \text{ mol}$ suy ra $\frac{n_{\text{COO}}}{n_{\text{E}}} = 2$

Vậy hỗn hợp **E** gồm các este hai chức được tạo bởi axit cacboxylic no hai chức

Xét quá trình đốt cháy hỗn hợp muối ta có
$$\begin{cases} \text{NaOH} : 0,02 \text{ mol} \\ \text{R}(\text{COONa})_2 : 0,05 \text{ mol} \end{cases} \xrightarrow{\text{O}_2} \begin{cases} \text{H}_2\text{O} : 0,01 \text{ mol} \\ \text{CO}_2 \\ \text{Na}_2\text{CO}_3 \end{cases}$$

Trong muối không có nguyên tố H suy ra axit cacboxylic tương ứng là $(\text{COOH})_2$

Xét 0,1 mol hỗn hợp ancol thuộc dãy đồng đẳng của CH_3OH ta có:

$\xrightarrow{\text{BT:C}} n_{\text{C(ancol)}} = n_{\text{CO}_2} - n_{\text{C(muoi)}} = 0,24 - 0,1 = 0,14 \rightarrow \bar{C}_{(\text{ancol})} = \frac{0,14}{0,1} = 1,4 \rightarrow \begin{cases} \text{CH}_3\text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \end{cases}$

Vậy **Z** là $(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ có $M = 146$.

Câu 80: Chọn A.

Goi x và y là lần lượt là số mol của **X** và **Y**, theo đề ta có
$$\begin{cases} x + y = 0,12 \\ 2x + y = 0,19 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} x = 0,07 \\ y = 0,05 \end{cases}$$

18,24 gam muối có dạng RCOONa (0,19 mol) vậy muối cần tìm là $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$

Khi cho **E** tác dụng với NaOH thu được một muối $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$ và hỗn hợp hai amin suy ra **X** và **Y** có dạng lần lượt là $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONH}_3\text{-R-NH}_3\text{-OOC-C}_2\text{H}_5$ (0,07 mol) và $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONH}_3\text{R}'$ (0,05 mol)

Xét hỗn hợp 2 amin ta có: 7,15(g)
$$\begin{cases} \text{NH}_2\text{RNH}_2 (0,07 \text{ mol}) \\ \text{NH}_2\text{-R}' (0,05 \text{ mol}) \end{cases} \rightarrow \begin{cases} \text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2 \\ \text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2 \end{cases}$$

Vậy hai chất **X** và **Y** lần lượt là $\text{C}_2\text{H}_5\text{-COONH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_3\text{-OOC-C}_2\text{H}_5$ (0,07 mol) và $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONH}_3\text{C}_3\text{H}_7$ (0,05 mol) $\Rightarrow \%m_Y = 31,35\%$.

-----HẾT-----