



KHOÁ LIVE PRO: LUYỆN ĐỀ CẤP TỐC 2020 – Môn: HOÁ HỌC
LUYỆN ĐỀ PRO – ĐỀ SỐ 04 (VIP 42)

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH** Group học LIVE: <https://www.facebook.com/groups/TongOnPRO2020>

VIDEO và LỜI GIẢI CHI TIẾT chỉ có tại website <https://hoc24h.vn>

[Truy cập tab: **Khóa Học** – Khóa: **SUPER-3: TỔNG ÔN CẤP TỐC THI THPT QUỐC GIA 2020 - MÔN: HOÁ HỌC**]

Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG CUỐI (LIVE PRO)**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

Liên hệ với các chị trợ giảng:

➤ Chị **Hồ Phúc**: <https://www.facebook.com/phuc.hoc24h> (SĐT: **0378.450.292**)

➤ Chị **Hoa Ban**: <https://www.facebook.com/hoaban1678> (SĐT: **0367.584.191**)

Họ, tên thí sinh: Số báo danh:

Cho biết nguyên tử khối (theo đvC) của các nguyên tố:

H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; F = 19; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;
Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Ni = 59; Cu = 64; Zn = 65; Rb = 85,5; Ag = 108; Cs = 133; Ba = 137.

Câu 41: [ID: 150120] Kim loại nào sau đây tác dụng với dung dịch FeCl_2 ?

A. Ag. B. Cu. C. Fe. D. Mg.

Câu 42: [ID: 150121] Trong bảng tuần hoàn hóa học, kim loại nào sau đây thuộc nhóm IA?

A. Ba. B. Na. C. Mg. D. Al.

Câu 43: [ID: 150122] Khí X được dùng nhiều trong ngành sản xuất nước giải khát (bia, rượu) và việc gia tăng nồng độ khí X trong không khí làm trái đất nóng lên. Khí X là

A. CO. B. CO_2 . C. NH_3 . D. N_2 .

Câu 44: [ID: 150123] Công thức hóa học của metyl axetat là

A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$. B. $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$. C. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$. D. HCOOC_2H_5 .

Câu 45: [ID: 150124] Kim loại Fe **không** tan được trong dung dịch

A. HCl (đặc, nguội). B. HNO_3 (loãng). C. ZnCl_2 . D. FeCl_3 .

Câu 46: [ID: 150125] Chất nào sau đây làm đổi màu quỳ tím?

A. Lysin. B. Glyxin. C. Alanin. D. Valin.

Câu 47: [ID: 150126] Chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

A. Al. B. $\text{Fe}(\text{OH})_2$. C. NaHCO_3 . D. KOH.

Câu 48: [ID: 150127] Hợp chất của sắt nào sau đây chỉ thể tính oxi hóa?

A. FeCl_2 . B. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$. C. Fe_2O_3 . D. FeO.

Câu 49: [ID: 150128] Polime nào sau đây được tổng hợp bằng phản ứng trùng ngưng?

A. Poli(metyl metacrylat). B. Poli(hexametylen-adipamit).

C. Poli(vinyl clorua). D. Polibutadien.

Câu 50: [ID: 150129] Al_2O_3 **không** tan được trong dung dịch chứa chất nào sau đây?

A. HCl. B. NaCl. C. $\text{Ba}(\text{OH})_2$. D. HNO_3 .

Câu 51: [ID: 150130] Chất nào sau đây có phản ứng tráng bạc?

A. Xenlulozơ. B. Tinh bột. C. Fructozơ. D. Saccarozơ.

Câu 52: [ID: 150131] Dãy gồm các kim loại có thể điều chế được bằng phương pháp nhiệt luyện là

A. Fe, Cu, Cr. B. Fe, Cu, Ba. C. Na, Fe, Cu. D. Ca, Al, Fe.

Câu 53: [ID: 150132] Ở điều kiện thường, kim loại nào sau đây **không** tác dụng với H_2O ?

A. K. B. Ba. C. Na. D. Cu

Câu 54: [ID: 150133] Số nguyên tử nitơ trong phân tử Ala-Gly-Gly là

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

Câu 55: [ID: 150134] Chất nào sau đây là muối trung hòa?

- A. NaHSO_4 . B. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$. C. Na_2HPO_4 . D. KHCO_3 .

Câu 56: [ID: 150135] Thủy phân tripanmitin trong dung dịch NaOH (vừa đủ), thu được $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$ và

- A. $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COONa}$. B. CH_3COONa . C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$. D. $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COONa}$.

Câu 57: [ID: 150136] Thành phần chính của thạch cao khan là canxi sunfat. Công thức của canxi sunfat là

- A. CaCl_2 . B. CaSO_3 . C. CaSO_4 . D. CaCO_3 .

Câu 58: [ID: 150137] Chất nào sau đây phản ứng được với dung dịch AgNO_3 trong NH_3 ?

- A. Metan. B. Etilen. C. Axetilen. D. Benzen.

Câu 59: [ID: 150138] Cho dung dịch Na_2S vào dung dịch chất X, thu được kết tủa màu đen. Chất X là

- A. BaCl_2 . B. NaNO_3 . C. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$. D. FeCl_2 .

Câu 60: [ID: 150139] Phân đạm cung cấp nguyên tố nào sau đây cho cây trồng?

- A. Nitơ. B. Cacbon. C. Photpho. D. Kali.

Câu 61: [ID: 150140] Cho m gam bột Al tác dụng hoàn toàn với một lượng dư dung dịch CuSO_4 thu được 19,2 gam Cu. Giá trị m là

- A. 2,7. B. 5,4. C. 8,1. D. 10,8.

Câu 62: [ID: 150141] Cho 6 gam Fe vào 100 ml dung dịch H_2SO_4 1M (loãng). Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được V lít (đktc) khí. Giá trị của V là

- A. 1,12. B. 2,24. C. 3,36. D. 2,40

Câu 63: [ID: 150142] Cho vào ống nghiệm 0,5 ml dung dịch chất X vào ống nghiệm. Thêm từng giọt nước brom vào ống nghiệm, lắc nhẹ, thấy dung dịch nước Br_2 nhạt màu và xuất hiện kết tủa trắng. Chất X là

- A. glixerol. B. phenol. C. andehit fomic. D. etanol.

Câu 64: [ID: 150143] Phát biểu nào sau đây là đúng?

- A. Anilin và alanin là đồng phân của nhau. B. Etylamin là chất rắn tan nhiều trong nước.
C. Các protein đều có phản ứng màu biure. D. Amino axit là hợp chất hữu cơ đa chức.

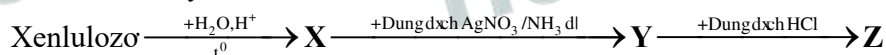
Câu 65: [ID: 150144] Cho 250 ml dung dịch glucosơ phản ứng hoàn toàn với lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , thu được 5,4 gam Ag. Nồng độ mol của dung dịch glucosơ đã dùng là

- A. 0,10M. B. 0,20M. C. 0,50M. D. 0,25M.

Câu 66: [ID: 150145] Đốt cháy hoàn toàn một amino axit X (phân tử có một nhóm NH_2) thu được 8,8 gam CO_2 và 1,12 lít N_2 . Công thức phân tử của X là

- A. $\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_2$. B. $\text{C}_4\text{H}_9\text{NO}_2$. C. $\text{C}_2\text{H}_7\text{NO}_2$. D. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$.

Câu 67: [ID: 150146] Cho sơ đồ chuyển hóa:



Trong sơ đồ trên, các chất X, Y, Z lần lượt là

- A. glucosơ, amino gluconat, axit gluconic. B. glucosơ, amoni gluconat, axit gluconic.
C. fructosơ, amino gluconat, axit gluconic. D. fructosơ, amoni gluconat, axit gluconic.

Câu 68: [ID: 150147] Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Vonfram có nhiệt độ nóng chảy cao nhất trong các kim loại.
B. Corindon có chứa Al_2O_3 ở dạng khan.
C. Đun nóng nước cứng vĩnh cửu, thu được kết tủa.
D. Tính khử của Mg mạnh hơn tính khử của Al.

Câu 69: [ID: 150148] Dùng hoá chất nào sau đây có thể phân biệt Fe_2O_3 và Fe_3O_4 ?

- A. HCl loãng. B. NaHSO_4 . C. H_2SO_4 loãng. D. HNO_3 loãng.

Câu 70: [ID: 150149] Cho dãy các tơ sau: xenlulozơ axetat, nilon-7, nitron, nilon-6,6. Số tơ poliamit trong dãy trên là

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

Câu 71: [ID: 150150] Cho 3,76 gam hỗn hợp X gồm Mg, Fe, Cu tác dụng với dung dịch HNO_3 dư, thu được 1,344 lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất) và dung dịch Y. Cho Y tác dụng với dung dịch NaOH dư, thu được m gam kết tủa. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 6,82. B. 4,78. C. 5,80. D. 7,84.

Câu 72: [ID: 150151] Cho 0,05 mol hỗn hợp 2 este đơn chức X và Y phản ứng vừa đủ với dung dịch NaOH thu được hỗn hợp các chất hữu cơ Z. Đốt cháy hoàn toàn Z thu được 0,12 mol CO_2 và 0,03 mol Na_2CO_3 . Nếu làm bay hơi hỗn hợp Z thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

- A. 2,34. B. 5,64. C. 4,56. D. 3,48.

Câu 73: [ID: 150152] Cho các phát biểu sau:

- (a) Sục khí CO_2 tới dư vào dung dịch $\text{Ba}(\text{AlO}_2)_2$, thu được kết tủa trắng keo.
 (b) Để hàn gắn đường ray bị nứt, gãy người ta dùng hỗn hợp tecmit.
 (c) Nước có chứa nhiều cation Na^+ (hoặc Mg^{2+}) và HCO_3^- gọi là nước có tính cứng tạm thời.
 (d) Hợp kim Na-K có nhiệt độ nóng chảy thấp, thường được dùng trong các thiết bị báo cháy.
 (e) Kim loại K khử được ion Cu^{2+} trong dung dịch thành Cu.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 74: [ID: 150153] Dẫn hơi nước qua than nóng đỏ, thu được V lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm CO_2 , CO, H_2 có tỉ khối so với H_2 là 7,8. Toàn bộ X khử vừa đủ 24 gam hỗn hợp CuO và Fe_2O_3 nung nóng, thu được chất rắn Y chỉ có hai kim loại. Cho Y vào dung dịch HCl dư, sau phản ứng thu được 4,48 lít khí H_2 . Giá trị V là

- A. 13,44. B. 10,08. C. 8,96. D. 11,20.

Câu 75: [ID: 150154] Đốt cháy hoàn toàn m gam một triglixerit X cần vừa đủ 1,54 mol O_2 , thu được 1 mol H_2O . Nếu thủy phân hoàn toàn m gam X trong dung dịch KOH đun nóng, thu được dung dịch chứa 18,64 gam muối. Để chuyển hóa a mol X thành chất béo no cần dùng 0,06 mol H_2 (xúc tác Ni, t°). Giá trị của a là

- A. 0,06. B. 0,02. C. 0,01. D. 0,03.

Câu 76: [ID: 150155] Cho các phát biểu sau:

- (a) Glucozơ được dùng để tráng gương, tráng ruột phích, làm thuốc tăng lực.
 (b) Thành phần chính của cồn 75° mà trong y tế thường dùng để sát trùng là metanol.
 (c) Este có nhiệt độ sôi thấp hơn so với axit và ancol có cùng số nguyên tử cacbon.
 (d) Hàm lượng tinh bột trong ngô cao hơn trong gạo.
 (e) Axit glutamic là thuốc ngăn ngừa và chữa trị các triệu chứng suy nhược thần kinh (mất ngủ, nhức đầu, ù tai, chóng mặt,...).

Số phát biểu sai là

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

Câu 77: [ID: 150156] Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

- Bước 1: Cho vào hai bình cầu mỗi bình 10 ml metyl fomat.
 ➤ Bước 2: Thêm 10 ml dung dịch H_2SO_4 20% vào bình thứ nhất, 20 ml dung dịch NaOH 30% vào bình thứ hai.
 ➤ Bước 3: Lắc đều cả hai bình, lắp ống sinh hàn rồi đun nhẹ trong 5 phút, sau đó để nguội.

Các phát biểu liên quan đến thí nghiệm trên được đưa ra như sau:

- (a) Kết thúc bước 2, chất lỏng trong bình hai đồng nhất.
 (b) Sau bước 3, trong hai bình vẫn còn metyl fomat.
 (c) Ở bước 3, trong hai bình đều chứa chất có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc.
 (d) Ống sinh hàn nhằm mục đích hạn chế sự thất thoát sự bay hơi chất hữu cơ.

Số lượng phát biểu đúng là

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

Câu 78: [ID: 150157] Thủy phân hoàn toàn chất hữu cơ X ($\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_4$, chứa 2 chức este) bằng dung dịch NaOH, thu được sản phẩm gồm ancol Z và hỗn hợp Y gồm hai muối. Axit hóa Y, thu được hai axit cacboxylic Y_1 và Y_2 có cùng số nguyên tử hidro ($M_{\text{Y}_1} > M_{\text{Y}_2}$). Cho các phát biểu sau:

- (a) Phân tử khối của Z là 62 g/mol.
 (b) Có 3 công thức cấu tạo thỏa mãn tính chất của X.
 (c) Nung nóng Y_2 với hỗn hợp rắn gồm NaOH và CaO, thu được CH_4 .
 (d) Chất Y_1 bị oxi hoá bởi dung dịch Br_2 .

Số lượng phát biểu đúng là

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

Câu 79: [ID: 150158] 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 80: [ID: 150159] Chất **X** ($C_6H_{16}O_4N_2$) là muối amoni của axit cacboxylic; chất **Y** ($C_7H_{18}O_3N_4$) là muối amoni của dipeptit. Cho 9,52 gam hỗn hợp **E** gồm **X** và **Y** tác dụng vừa đủ với dung dịch KOH , thu được 0,05 mol một amin đa chức và m gam hỗn hợp **Z** gồm ba muối (trong đó có một muối của axit cacboxylic). Phần trăm khối lượng của muối axit cacboxylic trong **Z** gần nhất với giá trị nào sau đây?

A. 49,7%. B. 38,0%. C. 54,2%. D. 55,1%.

Biên soạn: **Thầy Lê Phạm Thành**

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

📞 Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG CUỐI (LIVE PRO)**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

📞 Liên hệ với các chị trợ giảng:

➤ Chị **Hồ Phúc**: <https://www.facebook.com/phuc.hoc24h> (SĐT: **0378.450.292**)

➤ Chị **Hoa Ban**: <https://www.facebook.com/hoaban1678> (SĐT: **0367.584.191**)

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K2

📞 Khoá **LIVE PRO: LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG CUỐI**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

📞 Khoá **LUYỆN ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 Super-2**: <http://bit.ly/2RCTkID>

📞 **SÁCH BỘ ĐỀ HOÁ – TẬP 2**: <https://bit.ly/BoDeHoa2>

📞 Khoá **NÂNG CAO CHINH PHỤC LÝ THUYẾT**: <http://bit.ly/2uay6tY>

📞 Khoá **Super PLUS 2020** (mục tiêu **8 – 9 – 10** điểm Hoá): <http://bit.ly/37403II>

📞 Khoá **TỔNG ÔN – SUPER-3**: <http://bit.ly/3aq3Zzt>

📞 Khoá **LUYỆN ĐỀ BẮC + TRUNG + NAM**: <http://bit.ly/2Rvy6g7>

📞 **LUYỆN THI THPT QG 2020**: <http://bit.ly/THPTQG2020>

ĐÁP ÁN: LUYỆN ĐỀ PRO SỐ 03 (ĐỀ VIP 42)

(Xem video chữa full 40/40 câu tại đây: <https://bit.ly/BoDeHoa2>)

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