



Thầy LÊ PHẠM THÀNH

(Đề thi gồm có 5 trang)

KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC**ĐỀ CHUYÊN SỐ 45. Thi KSCL chuyên Hà Tĩnh (2020 – Lần 2 – Mã 001)**

Thời gian làm bài: 50 phút; không kể thời gian phát đề

VIDEO và LỜI GIẢI CHI TIẾT chỉ có tại website <http://hoc24h.vn>**[Truy cập tab: Khóa Học – Khóa: ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 BẮC + TRUNG + NAM - MÔN: HÓA HỌC]****Học online:** Các em nên tham gia học tập theo khóa học tại **Hoc24h.vn** để đảm bảo chất lượng tốt nhất!**Lưu ý:** Cuối đề có đáp án đúng. Để xem lời giải chi tiết các em xem lại Website: **hoc24h.vn****Xem hướng dẫn giải chi tiết tại link sau: <http://bit.ly/2NA7xFt>**

Họ, tên thí sinh:

Số báo danh:

Cho biết nguyên tử khối (theo đvC) của các nguyên tố: $H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;$ $Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Rb = 85,5; Ag = 108; Cs = 133; Ba = 137.$ **Đăng ký khoá LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN GIAI ĐOẠN 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)****Câu 41: [ID: 154562]** Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm thổ?**A.** Ba. **B.** Al. **C.** Na. **D.** Cu.**Câu 42: [ID: 154563]** Chất nào sau đây có khả năng tham gia phản ứng trùng ngưng?**A.** axit aminoaxetic. **B.** metylamin. **C.** stiren. **D.** axit axetic.**Câu 43: [ID: 154564]** Trong phân tử glucosơ và fructosơ đều có nhóm chức**A.** $-CHO$. **B.** $-OH$. **C.** $-COOH$. **D.** $-NH_2$.**Câu 44: [ID: 154565]** Kim loại nào sau đây **không** tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng?**A.** Fe. **B.** Ca. **C.** Cu. **D.** Al**Câu 45: [ID: 154566]** Cặp chất nào sau đây cùng tồn tại trong một dung dịch?**A.** $Ba(OH)_2$ và H_3PO_4 . **B.** $(NH_4)_2HPO_4$ và KOH. **C.** $Cu(NO_3)_2$ và HNO_3 . **D.** $Al(NO_3)_3$ và NH_3 .**Câu 46: [ID: 154567]** Thủy phân một triglixerit X trong dung dịch NaOH, chỉ thu được $C_{17}H_{35}COONa$ và glixerol. Tên gọi của X là**A.** tristearin. **B.** trilinolein. **C.** tripanmitin. **D.** triolein.**Câu 47: [ID: 154568]** Khi đốt than đá sinh ra một chất khí không màu, nhẹ hơn không khí và rất độc. Khí đó là**A.** NH_3 . **B.** CO. **C.** N_2 . **D.** CO_2 .**Câu 48: [ID: 154569]** Chất nào sau đây có tính bazơ mạnh nhất?**A.** CH_3NH_2 . **B.** NH_3 . **C.** $C_6H_5NH_2$. **D.** $(CH_3)_2NH_2Cl$.**Câu 49: [ID: 154570]** Phát biểu nào sau đây là sai?**A.** Hợp chất sắt (II) vừa có tính oxi hóa, vừa có tính khử.**B.** Hỗn hợp Fe_3O_4 và Cu (có cùng số mol), tan hoàn toàn trong dung dịch HCl dư.**C.** Phần trăm khối lượng của sắt trong thép cacbon nhiều hơn ở trong gang.**D.** Cho $Fe(NO_3)_2$ tác dụng hoàn toàn với dung dịch $AgNO_3$ thì dung dịch sau phản ứng chứa ba muối.

Câu 50: [ID: 154571] Kim loại kiềm phản ứng với chất nào sau đây tạo thành dung dịch kiềm?

- A. Cl_2 . B. H_2O . C. $\text{Al}(\text{OH})_3$. D. NaHCO_3 .

Câu 51: [ID: 154572] Chất nào sau đây **không** có tính lưỡng tính?

- A. Na_2CO_3 . B. Al_2O_3 . C. $\text{Al}(\text{OH})_3$. D. NaHCO_3 .

Câu 52: [ID: 154573] Este nào sau đây khi thủy phân trong môi trường kiềm thu được muối và ancol đơn chức?

- A. phenyl fomat. B. isoamyl axetat. C. vinyl axetat. D. tripanmitin.

Câu 53: [ID: 154574] Chất nào sau đây được dùng để làm mềm nước cứng có tính cứng vĩnh cửu?

- A. $\text{Fe}(\text{OH})_2$. B. CaCO_3 . C. BaCl_2 . D. Na_3PO_4 .

Câu 54: [ID: 154575] Phản ứng nào sau đây được dùng để hàn đường ray xe lửa?

- A. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \xrightarrow{t^0} 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$ B. $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2$

- C. $2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$ D. $2\text{Al} + 3\text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Fe}$

Câu 55: [ID: 154576] Cho dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ vào dung dịch nào sau đây, thì thu được kết tủa chứa 2 chất?

- A. FeSO_4 . B. FeCl_3 . C. NH_4HSO_4 . D. NaHCO_3 .

Câu 56: [ID: 154577] Chất phản ứng được với dung dịch H_2SO_4 tạo kết tủa là

- A. NaOH . B. NaCl . C. BaCl_2 . D. Na_2CO_3 .

Câu 57: [ID: 154578] Baking soda được dùng để tạo độ xốp, giòn, làm đẹp bánh. Baking soda có công thức hóa học là

- A. Na_2CO_3 . B. NaHCO_3 . C. Na_2SO_4 . D. NaOH .

Câu 58: [ID: 154579] Thạch cao nung có công thức là

- A. $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. B. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$. C. CaCO_3 . D. $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

Câu 59: [ID: 154580] Cho 6,72 gam bột Fe vào 140 ml dung dịch AgNO_3 2M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch X có khối lượng giảm đi m gam so với khối lượng dung dịch trước phản ứng. Giá trị m là

- A. 32,16. B. 19,20. C. 25,92. D. 23,52.

Câu 60: [ID: 154581] Cho 10 gam hỗn hợp gồm Fe và Cu tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng (dư). Sau phản ứng thu được 2,24 lít khí hiđro (ở đktc), dung dịch X và m gam chất rắn không tan. Giá trị của m là

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

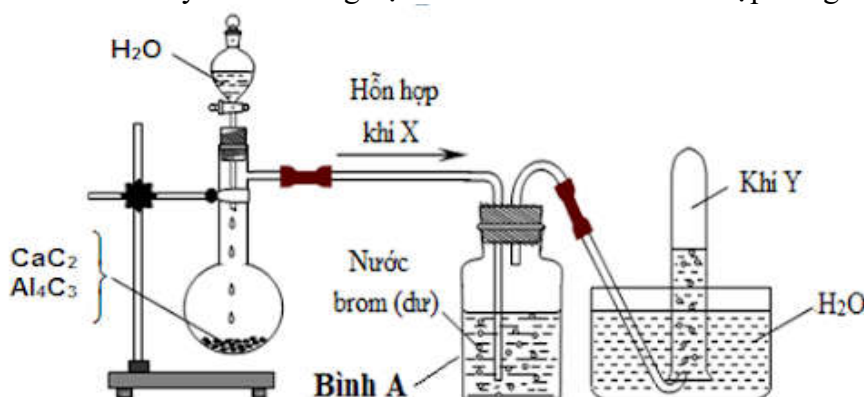
Câu 61: [ID: 154582] Hòa tan hoàn toàn m gam Al bằng dung dịch KOH dư, thu được 3,36 lít khí H_2 (đktc). Giá trị của m là

- A. 1,35 gam. B. 2,7 gam. C. 5,4 gam. D. 4,05 gam.

Câu 62: [ID: 154583] Cho các chất sau: glucozơ, fructozơ, saccarozơ, tinh bột, xenlulozơ. Những chất **không** bị thủy phân là

- A. glucozơ và tinh bột. B. saccarozơ và xenlulozơ. C. glucozơ và fructozơ. D. saccarozơ và glucozơ.

Câu 63: [ID: 154584] Hình vẽ sau đây mô tả thí nghiệm điều chế khí Y từ hỗn hợp rắn gồm CaC_2 và Al_4C_3 :



Khí Y là

- A. C_2H_4 . B. C_2H_2 . C. CH_4 . D. C_3H_6 .

Câu 64: [ID: 154585] Valin là tên gọi của amino axit nào sau ?

- A. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$. B. $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_4\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.

- C. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$. D. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$.

Câu 65: [ID: 154586] Thủy phân m gam saccarozơ trong môi trường axit với hiệu suất 90%, thu được sản phẩm chứa 10,80 gam glucozơ. Giá trị của m là

- A. 20,52. B. 18,50. C. 22,80. D. 11,40.

Câu 66: [ID: 154587] Chất nào sau đây tác dụng được với H_2 (t° , Ni)?

- A. etan. B. propan. C. metan. D. propilen.

Câu 67: [ID: 154588] Phát biểu nào sau là sai?

- A. Do có tính bazơ yếu nên anilin không làm đổi màu quỳ tím.
B. Mononatri glutamat là thuốc hỗ trợ thần kinh.
C. Thủy phân hoàn toàn các peptit ta thu được các α -amino axit.
D. Các dung dịch protein đều có phản ứng với $Cu(OH)_2$ tạo sản phẩm có màu tím.

Câu 68: [ID: 154589] Thủy phân hoàn toàn m gam dipeptit Glu-Ala (mạch hở) bằng dung dịch KOH vừa đủ, thu được dung dịch X. Cô cạn X thu được 52,5 gam muối khan. Giá trị của m là

- A. 14,6. B. 21,9. C. 21,8. D. 32,7.

Câu 69: [ID: 154590] Cho các phát biểu sau:

- (a) Phân tử khối của dipeptit Gly-Val là 174.
(b) Các polime sử dụng làm chất dẻo đều được tổng hợp từ phản ứng trùng hợp.
(c) Ở điều kiện thường, anilin là chất rắn.
(d) Xenlulozơ là chất rắn, dạng bột, màu trắng.
(e) Khi thủy phân hoàn toàn fibroin của tơ tằm thì chỉ thu được α -amino axit.
(g) Ở điều kiện thích hợp, triolein tham gia phản ứng cộng H_2 .
(h) Thủy phân hoàn toàn este no, đơn chức, mạch hở trong môi trường kiềm luôn thu được ancol và muối của axit cacboxylic.
(i) Dung dịch lysin làm quỳ tím chuyển sang màu hồng.

Trong các phát biểu trên, số phát biểu đúng là

- A. 6. B. 4. C. 7. D. 5.

Câu 70: [ID: 154591] Cho các tơ sau: nylon-6,6, visco, capron, xenlulozơ axetat, olon. Số tơ nhân tạo là

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

Câu 71: [ID: 154592] Cho các phát biểu sau:

- (a) Hỗn hợp K và Al_2O_3 (tỉ lệ mol tương ứng là 2:1) tan hết trong nước dư.
(b) Đun nóng dung dịch $KHCO_3$ có xuất hiện kết tủa.
(c) Cho dung dịch $Ba(OH)_2$ dư vào dung dịch hòa tan phenol chưa thấy xuất hiện kết tủa.
(d) Cho dung dịch NaOH dư vào một mẫu nước cứng tạm thời có xuất hiện kết tủa.
(e) Cho lá nhôm vào dung dịch $CuSO_4$ chỉ xảy ra ăn mòn hóa học

Số phát biểu đúng là

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

Câu 72: [ID: 154593] Hòa tan Fe_3O_4 trong lượng dư dung dịch nào sau đây, **không** thu được muối sắt (II)?

- A. H_2SO_4 loãng. B. NH_4HSO_4 . C. H_2SO_4 đặc. D. HCl.

Câu 73: [ID: 154594] Hỗn hợp E gồm ba axit béo X, Y, Z và triglixerit T được tạo bởi 3 axit béo X, Y, Z). Cho 66,04 gam E tác dụng với 150 gam dung dịch KOH 11,2%, đến khi hoàn toàn rồi cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được phần hơi G và m gam chất rắn F. Dẫn toàn bộ G vào bình đựng Na dư, kết thúc phản ứng thu được 85,568 lít khí H_2 (đktc). Để phản ứng hết 16,51 gam E cần dùng tối đa với 100 ml dung dịch Br_2 0,925M. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 16,51 gam E cần dùng 32,984 lít O_2 (đktc). Giá trị của m **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 74,8. B. 80,1. C. 72,6. D. 77,5.

Câu 74: [ID: 154595] Đun 0,04 mol hỗn hợp gồm hơi nước và khí CO_2 qua cacbon nung đỏ, thu được 0,075 mol hỗn hợp Y gồm CO, H_2 , CO_2 . Cho Y đi qua 45 ml dung dịch $Ba(OH)_2$ 0,1M, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 0,788. B. 0,8865. C. 0,591. D. 0,6895.

Câu 75: [ID: 154596] Hỗn hợp X gồm 4 este đều đơn chức. Để phản ứng hết 57,52 gam hỗn hợp X cần dùng tối đa 300 gam dung dịch KOH 12,88% thu được dung dịch Y và a gam hỗn hợp Z gồm ba ancol cùng dãy đồng đẳng. Đốt cháy hoàn toàn a gam hỗn hợp Z, thu được 28,6 gam CO_2 và 19,8 gam H_2O . Cô cạn dung dịch Y thu được m gam muối khan. Giá trị của m là

- A. 65,76. B. 76,80. C. 78,96. D. 67,92.

Câu 76: [ID: 154597] Nung m gam hỗn hợp bột Fe, Zn trong không khí, thu được 21,32 gam hỗn hợp rắn X chỉ gồm các oxit. Để hòa tan hoàn toàn lượng X trên, cần vừa đủ 200 ml dung dịch H_2SO_4 1,6M (loãng). Giá trị của m là

- A. 18,48. B. 15,24. C. 16,20. D. 16,32.

Câu 77: [ID: 154598] Hỗn hợp E gồm một este đơn chức X, một este hai chức Y và một este ba chức Z ($M_Y < 145$; $M_Z < 230$ và trong mỗi phân tử Y, Z đều có số $\pi < 4$). Đốt cháy hoàn toàn m gam E cần vừa đủ 11,424 lít O_2 (đktc), thu được 5,94 gam H_2O và 10,864 lít CO_2 (đktc). Mặt khác, cho m gam E phản ứng với 200 gam dung dịch KOH (lấy dư 20% so với lượng phản ứng) đến khi hoàn toàn, rồi cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được phần hơi T (chứa nước và hai ancol no, đơn chức kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng) và a gam hỗn hợp chất rắn khan F. cho toàn bộ T ở trên vào bình đựng Na, thấy khối lượng bình tăng lên 194,318 gam và đồng thời có 2,016 lít khí H_2 (đktc) thoát ra. Đốt cháy hoàn toàn a gam F thu được CO_2 , H_2O và 13,248 gam K_2CO_3 . Phần trăm khối lượng của Z trong E gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 60,20%. B. 27,92%. C. 59,60%. D. 23,54%.

Câu 78: [ID: 154599] Tiến hành thí nghiệm phản ứng của hồ tinh bột với iot theo các bước sau đây:

- Bước 1: Cho vài giọt dung dịch iot vào ống nghiệm đựng sẵn 1-2 ml dung dịch hồ tinh bột.
- Bước 2: Đun nóng dung dịch một lát, sau đó để nguội.

Cho các nhận định sau

- (a) Ở bước 1, xảy ra phản ứng của iot với tinh bột, dung dịch trong ống nghiệm chuyển sang màu xanh tím.
- (b) Ở bước 1, thay dung dịch hồ tinh bột bằng mật cắt quả chuối chín thì màu xanh tím cũng xuất hiện.
- (c) Ở bước 2, màu của dung dịch có sự biến đổi: xanh tím \rightarrow không màu \rightarrow xanh tím
- (d) Do cấu tạo ở dạng xoắn có lỗ rỗng, tinh bột hấp phụ iot cho màu xanh tím.
- (e) Ở thí nghiệm trên, nếu thay hồ tinh bột bằng glucozơ thì sẽ thu được kết quả tương tự.

Số nhận định đúng là

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

Câu 79: [ID: 154600] Thủy phân hoàn toàn chất hữu cơ E ($\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{O}_6$, chứa 3 chức este) bằng dung dịch NaOH (theo tỉ lệ mol 1 : 4), thu được sản phẩm gồm 4 chất hữu cơ X, Y, Z và T. Biết T chứa 2 nguyên tử cacbon, Y chứa vòng benzen và $M_T < M_X < M_Z < M_Y$. Cho Y tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng, dư thu được hợp chất hữu cơ F ($\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_2$). Cho các phát biểu sau

- (1) E có 3 đồng phân cấu tạo thỏa mãn tính chất trên.
- (2) Để phản ứng hết a mol F cần dùng 2a mol NaOH trong dung dịch.
- (3) T có khả năng tan được $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ở nhiệt độ thường, tạo dung dịch xanh lam.
- (4) Nung Z với vôi tôi xút thu được khí H_2
- (5) X có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc.

(6) E có đồng phân hình học

Số phát biểu không đúng là

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

Câu 80: [ID: 154601] Chất X ($\text{C}_6\text{H}_{16}\text{O}_4\text{N}_2$) là muối amoni của axit cacboxylic, chất Y ($\text{C}_7\text{H}_{18}\text{O}_3\text{N}_4$) 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. 38,0. B. 49,7. C. 54,2. D. 55,1.

Sưu tầm và hướng dẫn giải: Thầy LÊ PHẠM THÀNH

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

- ✎ Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN GIAI ĐOẠN 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**)

✎ Link đề + hướng dẫn giải: <https://bit.ly/38Pw56V>

✎ Link khoá học: <http://bit.ly/2NA7xFt>

ĐÁP ÁN: Thi KSCL chuyên Hà Tĩnh (2020 – Lần 2 – Mã 001)

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

Sưu tầm và giới thiệu: Thầy LÊ PHẠM THÀNH

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

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

- ✎ Khoá **LIVE PRO: LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN GIAI ĐOẠN CUỐI**: <https://bit.ly/LiveProHoa>
- ✎ Khoá **TỔNG ÔN – SUPER-3**: <https://bit.ly/33KTqE8>
- ✎ Khoá **LUYỆN ĐỀ BẮC + TRUNG + NAM**: <http://bit.ly/2NA7xFt>
- ✎ Khoá **LUYỆN ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 Super-2**: <http://bit.ly/2RCTkID>
- ✎ Khoá **NÂNG CAO CHINH PHỤC LÝ THUYẾT**: <http://bit.ly/2RAqCaQ>
- ✎ Khoá **Super PLUS 2020** (mục tiêu **8 – 9 – 10** điểm Hoá): <http://bit.ly/2K7Q0Tu>
- ✎ **LUYỆN THI THPT QG 2020**: <http://bit.ly/THPTQG2020>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K3

- ✎ Combo **LUYỆN THI THPT QG SUPER-2021 chỉ với 2400K**: <http://bit.ly/HocHoa2021>
- ✎ Đăng ký sớm khoá **LUYỆN THI SUPER-1** chỉ với **800K**: <http://bit.ly/2OFVTcA>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K4

- ✎ Khóa **HỌC TỐT HÓA HỌC 11**: <https://bit.ly/2NMnjfU>
- ✎ Khóa **LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 11**: <https://bit.ly/3imzgzW>

- ✎ Đăng ký học: gọi số **1900.7012** hoặc inbox cho chị **Hồ Phúc – Hoa Ban**
- ✎ 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**)