



HOC24H™

Thầy LÊ PHẠM THÀNH

(Đề thi gồm có 5 trang)

KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC

Đề SỐ số 03. Khảo sát chất lượng tỉnh PHÚ THỌ

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**]

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

✎ Sách **BỘ ĐỀ HOÁ – TẬP 2**: <https://bit.ly/BoDeHoa2> hoặc <https://bit.ly/344TXku>

☞ 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**)

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.

Câu 41. [ID: 150160] Chất nào sau đây không tham gia phản ứng trùng hợp

A. Propan. B. Isopren. C. Propen. D. Etilen.

Câu 42. [ID: 150161] Axit nào sau đây là axit béo no?

A. Axit glutamic. B. Axit adipic. C. Axit oleic. D. Axit stearic.

Câu 43. [ID: 150162] Phát biểu nào sau đây đúng?

A. Gly-Ala-Val tác dụng với KOH (dư) theo tỉ lệ mol 1 : 3.
B. Trùng ngưng axit β -amino propionic thu được peptit.
C. Phân tử Gly-Ala-Val có 3 liên kết peptit.
D. Dùng quỳ tím phân biệt được dung dịch anilin với dung dịch glyxin.

Câu 44. [ID: 150163] Cho m gam glucosơ lên men với hiệu suất 90% thu được 16,56 gam ancol etylic. Giá trị của m là

A. 32,40. B. 72,00. C. 36,00. D. 29,16.

Câu 45. [ID: 150164] Hidroxit nào sau đây dễ tan trong nước ở điều kiện thường?

A. $Mg(OH)_2$. B. $Fe(OH)_2$. C. NaOH. D. $Fe(OH)_3$.

Câu 46. [ID: 150165] Cho 36,75 gam axit glutamic tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch NaOH aM. Giá trị của a là

A. 2,00. B. 1,75. C. 2,50. D. 1,25.

Câu 47. [ID: 150166] Kim loại nào sau đây có tính khử mạnh nhất?

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

Câu 48. [ID: 150167] Cho luồng khí CO đi qua hỗn hợp gồm Fe_2O_3 và CuO nung nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được hỗn hợp rắn gồm 0,2 mol Fe, 0,15 mol Cu. Số mol khí CO tham gia phản ứng là

A. 0,4. B. 0,35. C. 0,25. D. 0,45.

Câu 49. [ID: 150168] Khí nào sau đây gây ra hiện tượng mưa axit?

A. CH_4 . B. SO_2 . C. CO_2 . D. NH_3 .

Câu 50. [ID: 150169] Kim loại nào sau đây điều chế được bằng phương pháp nhiệt luyện?

A. Na. B. Cu. C. Ca. D. Al.

Câu 51. [ID: 150170] Trường hợp nào sau đây xuất hiện ăn mòn điện hóa học?

- A. Đốt thanh sắt trong khí clo. B. Thanh sắt nguyên chất nhúng vào dung dịch HCl.
C. Vật bằng gang, thép để trong không khí ẩm. D. Vật bằng gang, thép để trong không khí khô.

Câu 52. [ID: 150171] Sắt có số oxi hóa +2 trong hợp chất nào sau đây?

- A. FeO. B. Fe₂O₃. C. FeCl₃. D. Fe(NO₃)₃.

Câu 53. [ID: 150172] Chất nào sau đây là amin bậc II?

- A. Anilin. B. Đimetylamin. C. Trimetylamin. D. Metylamin.

Câu 54. [ID: 150173] Cho một thanh Fe vào 200 ml dung dịch AgNO₃ nồng độ aM. Kết thúc phản ứng khối lượng thanh Fe tăng 2,16 gam. Giá trị của a là

- A. 0,27. B. 0,24. C. 0,135. D. 0,54.

Câu 55. [ID: 150174] Đốt cháy hoàn toàn hidrocarbon X mạch hở bằng lượng O₂ vừa đủ. Dẫn toàn bộ sản phẩm cháy vào dung dịch H₂SO₄ đặc dư thấy thể tích hỗn hợp giảm đi hơn một nửa. X thuộc dãy đồng đẳng nào

- A. Ankan. B. Anken. C. Ankin. D. Ankadien.

Câu 56. [ID: 150175] Ở dạng mạch hở, phân tử glucozơ có số nhóm OH là

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

Câu 57. [ID: 150176] Công thức hóa học của nhôm bromua là

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

Câu 58. [ID: 150177] Chất nào sau đây làm mềm nước cứng tạm thời?

- A. NaHCO₃. B. Na₂CO₃. C. KHCO₃. D. MgSO₄.

Câu 59. [ID: 150178] Công thức của sắt (III) oxit là

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

Câu 60. [ID: 150179] Cho Fe tác dụng với lượng dư các dung dịch sau, trường hợp nào thu được muối Fe (III)

- A. CuSO₄. B. Zn(NO₃)₂. C. HNO₃. D. H₂SO₄ loãng.

Câu 61. [ID: 150180] Chất X là chất rắn, dạng sợi màu trắng, chiếm 98% thành phần của bông nõn. Đun nóng X trong dung dịch H₂SO₄ 70% đến phản ứng hoàn toàn, thu được chất Y. Chất X và Y lần lượt là

- A. Saccarozơ, fructozơ. B. Tinh bột, glucozơ. C. Xenlulozơ, fructozơ. D. Xenlulozơ, glucozơ.

Câu 62. [ID: 150181] Phát biểu nào sau đây đúng

- A. Thạch cao nung có công thức CaSO₄.H₂O.
B. Kim loại Na điều chế bằng phương pháp thủy luyện.
C. Nhôm dễ tan trong nước.
D. Mg phản ứng với dung dịch NaOH ở điều kiện thường tạo khí H₂.

Câu 63. [ID: 150182] Cho các loại tơ sau: tơ nilon-6,6, tơ visco, tơ olon, tơ tằm, tơ axetat. Số tơ trong thành phần không chứa nguyên tố N là

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

Câu 64. [ID: 150183] Đốt cháy hoàn toàn m gam FeS₂ bằng lượng O₂ vừa đủ thu được khí X. Hấp thụ hết X vào 0,8 lít dung dịch chứa Ba(OH)₂ 0,2M và KOH 0,2M thu được dung dịch Y và 26,04 gam kết tủa. Cho dung dịch NaOH vào Y lại thấy xuất hiện kết tủa. Giá trị của m là

- A. 14,4. B. 21,6. C. 27. D. 18,4.

Câu 65. [ID: 150184] Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Cho dung dịch Ca(OH)₂ dư vào dung dịch Ba(HCO₃)₂.
(b) Cho dung dịch FeCl₂ vào dung dịch AgNO₃ dư.
(c) Cho 2x mol Ba vào dung dịch chứa x mol Al₂(SO₄)₃.
(d) Cho từ từ đến dư dung dịch NaOH vào dung dịch hỗn hợp AlCl₃ và CuCl₂.
(e) Cho từ từ dung dịch chứa 4a mol Ba(OH)₂ vào dung dịch chứa 3a mol H₃PO₄.

Sau khi các phản ứng kết thúc, số thí nghiệm thu được kết tủa gồm 2 chất là

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

Câu 66. [ID: 150185] Este X có công thức C₅H₁₀O₂, có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc. Thủy phân X bằng dung dịch NaOH, thu được ancol Y và chất Z. Công thức phân tử của Y là

- A. C₃H₈O. B. C₂H₆O. C. C₄H₁₀O. D. CH₄O.

Câu 67. [ID: 150186] Thực hiện phản ứng este hóa giữa 6,0 gam axit axetic và 6,9 gam ancol etylic, thu được m gam este với hiệu suất 60%. Giá trị của m là

- A. 13,2. B. 8,8. C. 7,92. D. 5,28.

Câu 68. [ID: 150187] E là một chất béo được tạo bởi glixerol và hai axit béo X, Y, trong đó số mol Y nhỏ hơn số mol X (biết X, Y có cùng số nguyên tử cacbon; phân tử mỗi chất có không quá ba liên kết π , $M_X < M_Y$). Đốt cháy hoàn toàn 7,98 gam E thu được 0,51 mol khí CO_2 và 0,45 mol nước. Khi đốt cháy hoàn toàn 1 mol X thu được số mol H_2O là:

- A. 16 B. 18 C. 17 D. 14

Câu 69. [ID: 150188] Phản ứng nào sau đây có phương trình ion rút gọn: $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CaCO}_3$

- A. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{KHCO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ B. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CaCO}_3 + 2\text{KHCO}_3$
C. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ D. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$

Câu 70. [ID: 150189] Để hòa tan hoàn toàn 1,02 gam Al_2O_3 cần dùng tối thiểu V ml dung dịch HCl 1M. Giá trị của V là

- A. 30. B. 50. C. 40. D. 60.

Câu 71. [ID: 150190] Hỗn hợp E gồm hai chất: X ($\text{C}_n\text{H}_{2n+4}\text{O}_4\text{N}_2$) là muối amoni của axit cacboxylic hai chức, chất Y ($\text{C}_m\text{H}_{2m+4}\text{O}_2\text{N}_2$) là muối amoni của một amino axit với amin, $n > m$. Cho 0,1 mol hỗn hợp E tác dụng với lượng dư dung dịch KOH, đun nóng, thu được 17,56 gam hỗn hợp hai muối và 3,584 lít hỗn hợp khí Z (đktc) gồm hai amin kế tiếp nhau, tỉ khối với H_2 là 18,125. Phần trăm khối lượng của X trong E là

- A. 68,95%. B. 62,50%. C. 75,36%. D. 72,22%.

Câu 72. [ID: 150191] Nung nóng 6,6 gam propan có xúc tác thích hợp thu được hỗn hợp X chỉ gồm hai hidrocarbon. Sục toàn bộ X vào bình đựng 400 ml dung dịch Br_2 aM. Khí thoát ra khỏi bình brom có tỉ khối so với H_2 là 10,25. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của a là

- A. 0,15. B. 0,50. C. 0,35. D. 0,25.

Câu 73. [ID: 150192] Cho X, Y, Z là ba este đều no, mạch hở ($M_X < M_Y < M_Z$). Đun nóng hỗn hợp E chứa X, Y, Z với lượng vừa đủ dung dịch NaOH, thu được một ancol duy nhất và hỗn hợp G gồm hai muối có tỉ lệ mol 3 : 7. Dẫn toàn bộ lượng ancol trên vào bình đựng Na dư, thấy khối lượng bình tăng 12,0 gam, đồng thời thu được 4,48 lít H_2 (đktc). Đốt cháy toàn bộ G thu được Na_2CO_3 , CO_2 và 7,92 gam H_2O . Tổng số nguyên tử trong 1 phân tử Y là

- A. 20. B. 14. C. 18. D. 26.

Câu 74. [ID: 150193] Este hai chức, mạch hở X ($\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_4$), được tạo bởi một axit cacboxylic hai chức và hai ancol đơn chức. Thực hiện sơ đồ phản ứng sau (theo đúng tỉ lệ mol):



Biết X_1 và X_2 thuộc cùng dãy đồng đẳng và khi đun nóng X_1 với H_2SO_4 đặc ở 170°C không thu được anken. Phát biểu nào sau đây sai?

- A. X_1 , X_2 là đồng đẳng liên tiếp của nhau. B. Z có công thức phân tử $\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_4\text{Na}_2$.
C. X, Y đều có mạch không phân nhánh. D. X không có đồng phân hình học.

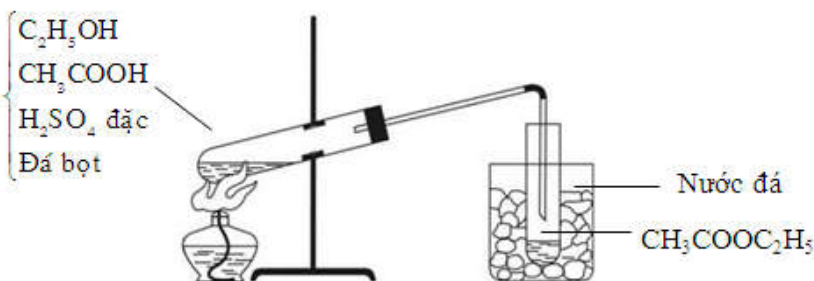
Câu 75. [ID: 150194] Cho các phát biểu sau:

- (a) Điện phân dung dịch CuSO_4 (điện cực trơ) thu được O_2 ở anot
(b) Cho CO tác dụng với FeO ở nhiệt độ cao thu được Fe và CO_2
(c) Nhúng thanh Fe vào dung dịch CuSO_4 có xuất hiện ăn mòn điện hóa
(d) Kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là W
(e) Các kim loại Mg, K và Fe đều khử được ion Ag^+ trong dung dịch thành Ag

Số phát biểu đúng là

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

Câu 76. [ID: 150195] Điều chế este $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ trong phòng thí nghiệm được mô tả theo hình vẽ sau:



Cho các phát biểu sau:

- (a) Etyl axetat có nhiệt độ sôi thấp (77°C) nên dễ bị bay hơi khi đun nóng.
- (b) H_2SO_4 đặc vừa làm chất xúc tác, vừa có tác dụng hút nước.
- (c) Etyl axetat qua ống dẫn dưới dạng hơi nên cần làm lạnh bằng nước đá để ngưng tụ.
- (d) Khi kết thúc thí nghiệm, cần tắt đèn cồn trước khi tháo ống dẫn hơi etyl axetat.
- (e) Để nâng cao hiệu suất phản ứng có thể thay hỗn hợp trong ống nghiệm bằng rượu trắng, giấm ăn và H_2SO_4 đặc.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 77. [ID: 150196] Đốt cháy hoàn toàn 6,72 gam hỗn hợp E gồm: Este đơn chức Z và hai este mạch hở X, Y ($M_X < M_Y < M_Z$) cần vừa đủ 0,29 mol O_2 thu được 3,24 gam H_2O . Mặt khác 6,72 gam E tác dụng vừa đủ với 0,11 mol NaOH thu được 2,32 gam ancol no, cùng số nguyên tử cacbon, cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được dung dịch T gồm 2 muối. Đốt cháy hoàn toàn T thu được Na_2CO_3 , H_2O và 0,155 mol CO_2 . Phần trăm khối lượng của Y trong E gần nhất với

- A. 11% B. 53% C. 50% D. 36%

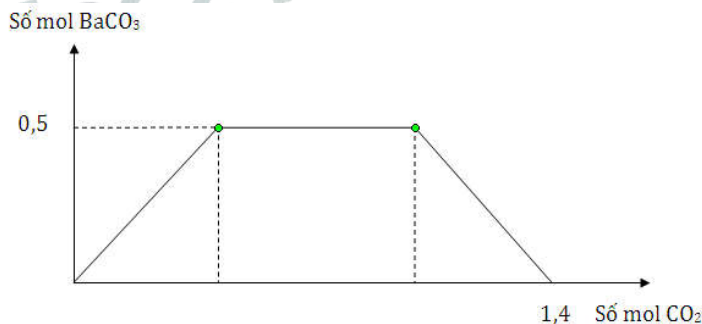
Câu 78. [ID: 150197] Điện phân dung dịch X chứa m gam hỗn hợp NaCl và CuSO_4 (với các điện cực trơ, màng ngăn xốp, cường độ dòng điện không đổi). Sau một thời gian điện phân, thu được 9,6 gam kim loại ở catot, dung dịch Z và 11,2 lít hỗn hợp khí Y (đktc, tỉ khối Y so với H_2 là 19,75). Cho bột Al dư vào Z đến khi phản ứng hoàn toàn, thu được dung dịch T có khối lượng giảm a gam so với X. Giả thiết hiệu suất điện phân 100%, nước bay hơi không đáng kể. Giá trị của m và a lần lượt là

- A. 53,25 và 24,55. B. 38,625 và 19,75. C. 53,25 và 39,95. D. 38,625 và 39,95.

Câu 79. [ID: 150198] Hấp thụ hết a mol khí CO_2 vào dung dịch chứa hỗn hợp KOH và $\text{Ba}(\text{OH})_2$. Kết quả thí nghiệm được biểu diễn theo sơ đồ bên:

Khi $a = 1$, lọc bỏ kết tủa sau đó cô cạn dung dịch rồi nung chất tạo thành ở nhiệt độ cao đến khối lượng không đổi thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là:

- A. 59,7. B. 34,1. C. 42,9. D. 47,3.



Câu 80. [ID: 150199] Cho các phát biểu sau:

- (a) Để trái cây chín nhanh hơn, người ta thường xếp lẫn quả chín với quả xanh.
- (b) Sợi bông và sợi tơ tằm có thể phân biệt bằng cách đốt chúng.
- (c) Ngày nay, nguyên liệu để sản xuất tơ PVC là etilen.
- (d) Cho lòng trắng trứng vào $\text{Cu}(\text{OH})_2$ thấy xuất hiện màu xanh đặc trưng.
- (e) Chất tráng lên chảo hoặc nồi để chống dính là teflon.

Số phát biểu sai là

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

Stu tầm và giới thiệu: 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>
- ✂ Sách **BỘ ĐỀ HOÁ – TẬP 2**: <https://bit.ly/BoDeHoa2> hoặc <https://bit.ly/344TXku>
- ☞ 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/2WGUG9p>

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

ĐÁP ÁN

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

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 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 CHÍNH 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/2NA7xFt>
- ✂ **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 2000K**: <http://bit.ly/HocHoa2021>
- ✂ Đăng ký sớm khoá **LUYỆN THI SUPER-1 chỉ với 600K**: <http://bit.ly/2OFVTcA>
- ✂ Khóa **HỌC TỐT HÓA HỌC 11**: <http://bit.ly/2G4xGYO>
- ✂ Khóa **LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 11**: <http://bit.ly/2ubjb2E>

- ✂ 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**)