



KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC
ĐỀ CHUYÊN SỐ 28. THPT Chuyên ĐH Vinh (Lần 1 – 2020)

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

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH** LiveStream: **4h30 sáng Thứ 4 (3/6/2020)** tại **FB.com/thanh.lepham**

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**]

Ưu đãi shock ngày 1/6 & 2/6: 399K/khoá học (gồm cả khoá Live và Bộ đề)

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: 150600] Kim loại Al không tan được trong dung dịch

A. NaCl. B. H₂SO₄ loãng. C. NaOH. D. HCl.

Câu 42. [ID: 150601] Kim loại nào sau đây được điều chế bằng phương pháp thủy luyện?

A. K. B. Ag. C. Ba. D. Mg.

Câu 43. [ID: 150602] Chất X có công thức C₂H₅NH₂. Tên gọi của X là

A. proylamin. B. butylamin. C. etylamin. D. metylamin.

Câu 44. [ID: 150603] Một số cơ sở sản xuất thực phẩm thiếu lương tâm đã dùng fomon (dung dịch nước của fomanđehit) để bảo quản bún, phở. Công thức hóa học của fomanđehit là

A. CH₃OH. B. CH₃CHO. C. CH₃COOH. D. HCHO.

Câu 45. [ID: 150604] Chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

A. KNO₃. B. Al₂O₃. C. CaCO₃. D. Al₂(SO₄)₃.

Câu 46. [ID: 150605] Thành phần chính của quặng hematit đỏ là sắt(III) oxit. Công thức hóa học của sắt(III) oxit là

A. Fe₂O₃. B. FeO. C. Fe₃O₄. D. Fe(OH)₃.

Câu 47. [ID: 150606] Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

A. C₂H₅OH. B. Mg(OH)₂. C. H₃PO₄. D. NaOH.

Câu 48. [ID: 150607] Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm thổ?

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

Câu 49. [ID: 150608] Tơ nào sau đây thuộc loại tơ nhân tạo?

A. Tơ tằm. B. Tơ visco. C. Tơ nilon-6,6. D. Tơ capron.

Câu 50. [ID: 150609] Để làm trái cây chín nhanh và đồng đều, đẹp hơn so với chín tự nhiên mà không ảnh hưởng xấu đến sức khỏe con người. Hiện nay, nhiều cơ sở kinh doanh dùng khí X để ủ chín trái cây thay thế cho khí axetilen. Vậy khí X là

A. butan. B. propilen. C. etilen. D. metan.

Câu 51. [ID: 150610] Thủy phân este X (có mùi dứa) trong dung dịch NaOH, thu được $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$ và $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. Công thức cấu tạo của X là

- A. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$. B. $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$. C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$. D. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$.

Câu 52. [ID: 150611] Chất nào sau đây được dùng làm bột nở trong công nghiệp thực phẩm?

- A. NaHCO_3 . B. Na_2CO_3 . C. CaCO_3 . D. NaCl .

Câu 53. [ID: 150612] Công thức của tristearin là

- A. $(\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. B. $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. C. $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. D. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$.

Câu 54. [ID: 150613] Chất nào sau đây tác dụng được với NaOH trong dung dịch?

- A. MgO . B. HCl . C. K_2CO_3 . D. BaCl_2 .

Câu 55. [ID: 150614] Cho bột kim loại Cu vào dung dịch chất X, thấy Cu tan và thu được dung dịch có màu xanh. Chất X là chất nào trong các chất sau đây?

- A. FeCl_3 . B. FeSO_4 . C. FeCl_2 . D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$.

Câu 56. [ID: 150615] Poli(vinyl clorua) được điều chế từ phản ứng trùng hợp monome nào sau đây?

- A. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$. B. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$. C. $\text{CH}_2=\text{CHCl}$. D. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$.

Câu 57. [ID: 150616] Số nguyên tử hydro trong phân tử saccarozơ là

- A. 12. B. 24. C. 22. D. 10.

Câu 58. [ID: 150617] Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Khí SO_2 là tác nhân chủ yếu gây hiệu ứng nhà kính.
B. Nicotin (có nhiều trong thuốc lá) có thể gây ung thư phổi.
C. Nước vôi trong là dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
D. Than hoạt tính có khả năng hấp phụ các khí độc nên được dùng trong khẩu trang y tế và mặt nạ phòng độc.

Câu 59. [ID: 150618] Cho 1 ml dung dịch AgNO_3 1% vào ống nghiệm sạch, lắc nhẹ, sau đó nhỏ từ từ từng giọt dung dịch NH_3 5% vào cho đến khi kết tủa sinh ra bị hòa tan hết. Nhỏ tiếp 1 ml dung dịch chất X vào, rồi ngâm phần chứa hóa chất trong ống nghiệm vào cốc đựng nước nóng (khoảng $50 - 60^\circ\text{C}$) trong vài phút, trên thành ống nghiệm xuất hiện lớp bạc trắng sáng. Chất X là chất nào trong các chất sau đây?

- A. tinh bột. B. glucozơ. C. sobitol. D. saccarozơ.

Câu 60. [ID: 150619] Cho 8,4 gam bột Fe tác dụng hoàn toàn với lượng dư dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, thu được m gam Cu. Giá trị của m là

- A. 12,8. B. 4,8. C. 24,0. D. 9,6.

Câu 61. [ID: 150620] Dẫn khí CO dư đi qua ống sứ đựng 34,8 gam Fe_3O_4 nung nóng đến phản ứng hoàn toàn, thu được m gam chất rắn X. Giá trị của m là

- A. 25,2. B. 8,4. C. 16,8. D. 9,6.

Câu 62. [ID: 150621] Cho dãy các kim loại: Na, Mg, Al, Fe, Cu, Ag. Số kim loại trong dãy **không** tan được trong lượng dư dung dịch H_2SO_4 loãng là

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

Câu 63. [ID: 150622] Cho vào ống nghiệm sạch 3 giọt dung dịch CuSO_4 5% và 3 ml dung dịch NaOH 10%, lắc nhẹ, thấy có kết tủa màu xanh xuất hiện. Sau đó nhỏ từ từ từng giọt dung dịch chất X vào và lắc nhẹ cho đến khi kết tủa bị hòa tan hết tạo thành dung dịch màu xanh lam. Chất X là chất nào trong các chất sau đây?

- A. phenol. B. ancol etylic. C. glixerol. D. propan-1,3-diol.

Câu 64. [ID: 150623] Nhỏ từ từ từng giọt đến hết 50 ml dung dịch HCl 1M vào 100 ml dung dịch chứa Na_2CO_3 0,3M và NaHCO_3 0,2M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số mol CO_2 thu được là

- A. 0,040. B. 0,025. C. 0,035. D. 0,020.

Câu 65. [ID: 150624] Cho 1 ml dung dịch chất X vào ống nghiệm sạch, sau đó nhỏ tiếp từng giọt nước brom vào, đồng thời lắc nhẹ ống nghiệm, thấy có kết tủa màu trắng xuất hiện. Chất X là chất nào trong các chất sau đây?

- A. axit axetic. B. ancol etylic. C. phenol. D. andehit axetic.

Câu 66. [ID: 150625] Chất nào sau đây **không** làm mềm được nước có tính cứng tạm thời?

- A. Na_3PO_4 . B. HCl . C. NaOH . D. Na_2CO_3 .

Câu 67. [ID: 150626] Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím hóa hồng?

- A. $\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_4-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$. B. $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$.
C. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$. D. $\text{HOOC}-[\text{CH}_2]_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$.

Câu 68. [ID: 150627] Hòa tan hoàn toàn 7,8 gam hỗn hợp X gồm Al và Al_2O_3 trong lượng dư dung dịch NaOH, thu được 3,36 lít H_2 (đktc). Số mol của Al_2O_3 có trong 15,6 gam X trên là

- A. 0,10. B. 0,05. C. 0,15. D. 0,20.

Câu 69. [ID: 150628] Cho 4,9 gam Val-Ala-Gly tác dụng hết với lượng dư dung dịch HCl, thu được m gam hỗn hợp muối. Giá trị của m là

- A. 7,09. B. 7,81. C. 7,45. D. 8,17.

Câu 70. [ID: 150629] Trong quá trình bảo quản, một chiếc đinh sắt nguyên chất đã bị oxi hóa bởi oxi không khí tạo thành hỗn hợp X gồm Fe, Fe_2O_3 , Fe_3O_4 và FeO. Hỗn hợp X **không** bị hòa tan hoàn toàn trong lượng dư dung dịch chất nào sau đây?

- A. HCl. B. HNO_3 đặc, nóng. C. AgNO_3 . D. H_2SO_4 đặc, nóng.

Câu 71. [ID: 150630] Cho các sơ đồ phản ứng theo đúng tỉ lệ mol:

- (a) $\text{X} + 2\text{NaOH} \xrightarrow{t^0} \text{X}_1 + \text{X}_2 + \text{X}_3$
(b) $\text{X}_1 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{X}_4 + 2\text{NaCl}$
(c) $n\text{X}_4 + n\text{X}_5 \xrightarrow{t^0, xt} \text{poli(etylen - terephtalat)} + 2n\text{H}_2\text{O}$
(d) $\text{X}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}, t^0} \text{X}_3$
(e) $\text{X}_4 + \text{X}_3 \xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ vaq}, t^0} \text{X}_6 + \text{H}_2\text{O}$

Cho biết: X là hợp chất hữu cơ có công thức phân tử $\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{O}_4$; X_1 , X_2 , X_3 , X_4 , X_5 và X_6 là các hợp chất hữu cơ khác nhau. Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Phân tử khối của X_6 là 222. B. X_4 là axit terephtalic.
C. X_3 được dùng làm nhiên liệu cho động cơ. D. X làm mất màu nước brom.

Câu 72. [ID: 150631] Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Để khử mùi tanh của cá (do amin gây ra) người ta có thể dùng giấm ăn hoặc chanh.
B. Dầu thực vật và mỡ động vật đều có thành phần chính là chất béo.
C. Cao su thiên nhiên là polime của isopren, được lấy từ mủ cây cao su.
D. Amilopectin có cấu trúc mạch không phân nhánh.

Câu 73. [ID: 150632] Cho các phát biểu về cacbohidrat:

- (a) Nước ép từ cây mía có chứa nhiều saccarozơ.
(b) Nhỏ vài giọt dung dịch iot lên mặt cắt của củ sắn tươi thì thấy nhuộm màu xanh tím.
(c) Khi nhúng một nhúm bông vào cốc đựng nước Svayde (dung dịch thu được khi hòa tan $\text{Cu}(\text{OH})_2$ trong amoniac), khuấy đều thì nhúm bông bị hòa tan tạo thành dung dịch nhớt.
(d) Fructozơ làm cho mật ong có vị ngọt sắc.

Số phát biểu **đúng** là

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

Câu 74. [ID: 150633] Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Nhúng thanh Cu vào dung dịch FeCl_3 .
(b) Nhúng thanh Al vào dung dịch NaOH.
(c) Nhúng dây Mg vào dung dịch chứa CuCl_2 và HCl.
(d) Nhúng thanh Zn vào dung dịch AgNO_3 .
(e) Nhúng thanh Fe vào dung dịch HNO_3 loãng.

Trong các thí nghiệm trên, số thí nghiệm có xảy ra ăn mòn điện hóa học là

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

Câu 75. [ID: 150634] Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Metyl acrylat phản ứng được với nước brom.
- B. Axit oleic là axit không no, đơn chức, mạch cacbon dài, phân nhánh.
- C. Axit fomic và etyl fomat đều có phản ứng tráng bạc.
- D. Triolein có nhiều trong dầu thực vật (dầu lạc, dầu vừng,...).

Câu 76. [ID: 150635] Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Cho Fe_3O_4 vào dung dịch H_2SO_4 loãng.
- (b) Cho NaHCO_3 vào dung dịch KOH vừa đủ.
- (c) Cho Mg dư vào dung dịch $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.
- (d) Cho dung dịch $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ vào dung dịch AgNO_3 dư.
- (e) Cho dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ vào dung dịch Na_2SO_4 dư.

Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số thí nghiệm thu được dung dịch chứa hai muối là

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

Câu 77. [ID: 150636] Cho các chất hữu cơ: **X**, **Y** là hai axit đơn chức ($M_Y = M_X + 12$); **Z** là ancol; **T**, **F** là hai este tạo bởi **X**, **Y** và **Z**. Đốt cháy hoàn toàn m gam **E** gồm **X**, **Y**, **Z**, **T** và **F**, thu được H_2O và 14,56 lít CO_2 (đktc). Mặt khác, cho m gam **E** phản ứng vừa đủ với 175 ml dung dịch NaOH 1M, thu được dung dịch **Q** và 6,44 gam ancol **Z**. Cho toàn bộ lượng **Z** tác dụng hết với 6,9 gam Na , thu được 13,13 gam chất rắn. Cô cạn dung dịch **Q** thu được hỗn hợp muối khan **G**. Phần trăm khối lượng muối của **Y** trong **G** có giá trị gần nhất với:

- A. 54,83%.
- B. 51,98%.
- C. 55,95%.
- D. 53,12%.

Câu 78. [ID: 150637] Hỗn hợp **M** chứa các chất hữu cơ mạch hở gồm **X** ($\text{C}_5\text{H}_{14}\text{O}_4\text{N}_2$) và **Y** ($\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}_8\text{N}_2$, không chứa nhóm $-\text{COOH}$). Đun nóng m gam hỗn hợp **M** với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được 0,02 mol metylamin; 0,03 mol ancol metylic và dung dịch **E**. Cô cạn **E** thu được hỗn hợp rắn **F** gồm hai muối khan của glyxin và axit malonic. Phần trăm khối lượng của **X** trong **M** có giá trị gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 28,15%.
- B. 28,17%.
- C. 43,96%.
- D. 43,95%.

Câu 79. [ID: 150638] Hỗn hợp **X** gồm axit oleic và triglixerit **Y** (tỉ lệ mol tương ứng 2 : 3). Đốt cháy hoàn toàn một lượng hỗn hợp **X** cần vừa đủ 2,82 mol O_2 , thu được 2,01 mol CO_2 và 1,84 mol H_2O . Mặt khác, cho 46,98 gam **X** trên tác dụng tối đa với x mol Br_2 trong dung dịch. Giá trị của x là

- A. 0,330.
- B. 0,110.
- C. 0,165.
- D. 0,220.

Câu 80. [ID: 150639] Tiến hành thí nghiệm xà phòng hóa chất béo:

- Bước 1: Cho vào bát sứ khoảng 3 gam mỡ lợn và 6 ml dung dịch NaOH 40%.
- Bước 2: Đun sôi nhẹ hỗn hợp và liên tục khuấy bằng đũa thủy tinh khoảng 30 phút, thỉnh thoảng thêm vài giọt nước cất vào để giữ cho thể tích của hỗn hợp không đổi rồi để nguội.
- Bước 3: Rót thêm vào hỗn hợp 9 – 12 ml dung dịch NaCl bão hòa nóng, khuấy nhẹ rồi để yên hỗn hợp.

Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Ở bước 1, nếu thay mỡ lợn bằng dầu ăn thì hiện tượng thí nghiệm sau bước 3 vẫn xảy ra tương tự.
- B. Sau bước 3, chất lỏng trong bát sứ hòa tan được $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
- C. Sau bước 3, thấy có lớp chất rắn màu trắng chứa muối natri của axit béo nổi lên.
- D. Mục đích chính của việc thêm dung dịch NaCl bão hòa vào là để tăng hiệu suất phản ứng.

Biên soạn: **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**)

📌 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**)

ĐÁP ÁN

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

Biên soạn: **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 **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>

📌 Khoá **TỔNG ÔN – SUPER-3**: <https://bit.ly/33KTqE8>

📌 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**)