



Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**
(Đề thi gồm có 5 trang)

KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC
Đề SỐ số 15. Thi KSCL Tỉnh THÁI NGUYÊN (Lần 1 – Mã 201)

Thời gian làm bài: 50 phút; không kể thời gian phát đề
LiveStream: **22h00 tối Thứ 5 (18/6/2020)** tại [FB.com/thanh.lepham](https://www.facebook.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**]

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.

Khai giảng: **TỔNG ÔN LÝ THUYẾT** (ưu đãi học phí **399K**; combo **700K**)

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

➤ 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: Dung dịch HCl tác dụng với chất nào sau đây tạo ra muối FeCl_3 ?

A. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$. B. FeO . C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$. D. FeS .

Câu 42: Kim loại sắt tác dụng với lượng dư dung dịch chất nào sau đây tạo thành muối sắt (II)?

A. CuSO_4 . B. AgNO_3 . C. H_2SO_4 đặc, t^0 . D. HNO_3 loãng

Câu 43: Công thức của glyxin là

A. CH_3NH_2 . B. $\text{H}_2\text{NCH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$. C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. D. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$.

Câu 44: Cho phương trình ion rút gọn: $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$. Phương trình phân tử tương ứng với phương trình ion rút gọn trên là:

A. $\text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ B. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

C. $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ D. $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Câu 45: Thủy phân tristearin có công thức $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$ trong dung dịch NaOH, thu được glixerol và muối X. Công thức của X là

A. $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa}$. B. $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COONa}$. C. $\text{C}_{15}\text{H}_{29}\text{COONa}$. D. $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COONa}$.

Câu 46: Chất nào sau đây chỉ chứa liên kết đơn trong phân tử?

A. Etan. B. Etilen. C. Axetilen. D. Butadien.

Câu 47: Thạch cao nung được dùng để nặn tượng, đúc khuôn và bó bột khi gãy xương. Công thức hóa học của thạch cao nung là

A. $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. B. $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$. C. CaCO_3 . D. CaSO_4 .

Câu 48: Kim loại Cu tác dụng được với dung dịch nào dưới đây?

A. AgNO_3 . B. AlCl_3 . C. FeCl_2 . D. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$.

Câu 49: Chất nào sau đây phản ứng với dung dịch NaOH tạo thành HCOONa và C_2H_5OH ?

- A. $CH_3COOC_2H_5$. B. CH_3COOCH_3 . C. $HCOOOC_2H_5$. D. $C_2H_5COOCH_3$.

Câu 50: Trộn bột nhôm với bột chất X, thu được hỗn hợp tecmit. Chất X có thể là

- A. Fe_2O_3 . B. MgO. C. CuO. D. Cr_2O_3 .

Câu 51: Ở nhiệt độ thường, kim loại nào sau đây tan hết trong nước dư?

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

Câu 52: Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm

- A. Mg. B. Cu. C. Al. D. K.

Câu 53: Một mẫu khí thải công nghiệp có nhiễm khí H_2S . Cho mẫu khí đó qua dung dịch $Pb(NO_3)_2$ thấy xuất hiện kết tủa màu

- A. xanh. B. vàng. C. đen. D. trắng.

Câu 54: Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?

- A. Etanol. B. Axit axetic. C. Etylamin. D. Glixerol.

Câu 55: Kim loại sắt tác dụng với chất nào tạo thành hợp chất sắt (III)?

- A. $CuSO_4$ (dd). B. HCl (dd). C. S (t^0). D. Cl_2 (t^0).

Câu 56: Natri hidrocacbonat được dùng trong công nghiệp dược phẩm (chế thuốc đau dạ dày,...). Natri hidrocacbonat có công thức hóa học là

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

Câu 57: Số nguyên tử cacbon trong phân tử saccarozơ là

- A. 6. B. 12. C. 11. D. 5.

Câu 58: Chất nào sau đây **không** có tính lưỡng tính?

- A. $NaHCO_3$. B. $Al(OH)_3$. C. Al_2O_3 . D. $AlCl_3$.

Câu 59: Nước có chứa nhiều các ion nào sau đây được gọi là nước cứng?

- A. Cu^{2+} , Fe^{2+} . B. Ca^{2+} , Mg^{2+} . C. Zn^{2+} , Mg^{2+} . D. K^+ , Na^+ .

Câu 60: Chất nào sau đây có phản ứng trùng hợp?

- A. glixerol. B. etyl axetat. C. propilen. D. toluen.

Câu 61: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Sục từ từ a mol khí CO_2 vào dung dịch chứa 0,55a mol $Ba(OH)_2$
 (b) Sục từ từ khí CO_2 đến dư vào dung dịch $NaAlO_2$.
 (c) Cho dung dịch $NaHCO_3$ vào dung dịch $Ca(OH)_2$.
 (d) Cho $AgNO_3$ vào dung dịch $Fe(NO_3)_2$ dư.
 (e) Cho Mg vào dung dịch $FeCl_3$ dư.

Sau khi các phản ứng kết thúc, số thí nghiệm tạo thành chất kết tủa là

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

Câu 62: Lên men 22,5 gam glucozơ để điều chế ancol etylic với hiệu suất 80%, thu được V lít khí CO_2 . Giá trị của V là

- A. 2,24. B. 5,60. C. 1,12. D. 4,48.

Câu 63: Dẫn 0,275 mol hỗn hợp X gồm hơi nước và khí CO_2 qua cacbon nung đỏ, thu được 0,475 mol hỗn hợp Y gồm CO, H_2 , CO_2 . Cho Y hấp thụ vào dung dịch chứa $Ba(OH)_2$ dư, sau phản ứng thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 14,775. B. 12,805. C. 9,85. D. 19,7.

Câu 64: Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Đun nước cứng tạm thời lâu ngày sẽ tạo thành lớp cặn ở đáy ấm đun nước.
 B. Đồ vật bằng thép để ngoài không khí ẩm sẽ bị ăn mòn điện hóa.
 C. Muối $NaHCO_3$ không phản ứng với dung dịch NaOH.
 D. Hỗn hợp bột nhôm và bột sắt (III) oxit dùng để hàn đường ray bằng phản ứng nhiệt nhôm.

Câu 65: Cho m gam bột Cu tác dụng hoàn toàn với dung dịch $AgNO_3$ dư, thu được 16,2 gam Ag. Giá trị của m là

- A. 3,20. B. 6,40. C. 1,60. D. 4,80.

Câu 66: Cho 15 gam hỗn hợp Fe, Zn, Mg tác dụng với O_2 ở nhiệt độ cao, sau một thời gian thu được m gam hỗn hợp rắn X. Lượng chất rắn X phản ứng vừa đủ với 300 ml dung dịch HCl 2M, thu được 1,12 lít khí bay ra. Giá trị của m là

- A. 15,8. B. 17,4. C. 19,8. D. 19,0.

Câu 67: Đun nóng natri axetat khan (CH_3COONa) với hỗn hợp natri hiđroxit (NaOH) và canxi oxit (CaO). Hidrocarbon sinh ra trong thí nghiệm trên là

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

Câu 68: Cho dãy các chất: FeS, Fe_3O_4 , $FeCl_2$ và $Fe(OH)_3$. Số chất trong dãy tác dụng được với dung dịch H_2SO_4 loãng là

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

Câu 69: Hòa tan hoàn toàn 0,2 mol Al bằng dung dịch KOH dư, thu được V lít H_2 . Giá trị của V là

- A. 4,48. B. 6,72. C. 3,36. D. 5,60.

Câu 70: Phát biểu nào sau đây **không** đúng?

- A. Ở nhiệt độ thường, tất cả các amin đều tan nhiều trong nước.
B. Số đồng phân amin bậc một ứng với công thức phân tử $C_4H_{11}N$ là 4.
C. Các amin đều có tính bazơ.
D. Khi nấu canh cua xảy ra hiện tượng đông tụ protein.

Câu 71: Cho 0,075 mol hỗn hợp hai este đơn chức X và Y tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH thu được hỗn hợp các chất hữu cơ Z. Đốt cháy hoàn toàn Z thu được 0,18 mol CO_2 , 0,045 mol Na_2CO_3 . Làm bay hơi hỗn hợp Z thu được m gam chất rắn. Giá trị **gần nhất** của m là

- A. 5,2. B. 3,7. C. 8,2. D. 6,8.

Câu 72: Cho các phát biểu sau:

- (a) Isoamyl axetat có mùi chuối chín, dễ tan trong nước được dùng làm chất tạo mùi thơm trong công nghiệp thực phẩm.
(b) Xenlulozơ trinitrat là nguyên liệu để sản xuất tơ nhân tạo và chế tạo thuốc súng không khói.
(c) Khi nấu xanh cua, hiện tượng riêu cua nổi lên trên là do sự đông tụ protein.
(d) Tơ nilon bền đối với nhiệt, axit, kiềm.
(e) Liên kết peptit là liên kết $-CO-NH-$ giữa hai đơn vị α -amino axit.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 73: Cho các polime: poli(butadien-stiren), poli(acrilonitrin), polibutadien, poliisopren, poli(butadien-acrilonitrin), poli(etylen-terephthalat). Số polime dùng làm cao su là

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

Câu 74: Cho 22,56 gam Ala-Val tác dụng hết với dung dịch KOH dư, đun nóng. Số mol KOH đã phản ứng là

- A. 0,1. B. 0,24. C. 0,12. D. 0,2.

Câu 75: X và Y là hai cacbohidrat. X là chất rắn, tinh thể không màu, dễ tan trong nước, có vị ngọt nhưng không ngọt bằng đường mía. Y là chất rắn ở dạng sợi, màu trắng, không có mùi vị. Tên gọi của X, Y lần lượt là

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

Câu 76: Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

- Bước 1: Cho vào hai bình cầu mỗi bình 10 ml isoamyl format.
➤ 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.

Cho các phát biểu sau:

- (a) Kết thúc bước (2), chất lỏng trong bình thứ nhất phân thành hai lớp, chất lỏng trong bình thứ hai đồng nhất.
(b) Ở bước (3), có thể thay việc đun sôi nhẹ bằng cách đun cách thủy (ngâm trong nước nóng).
(c) Ở bước (3), trong bình thứ hai có xảy ra phản ứng xà phòng hóa.
(d) sau bước (3), trong hai bình đều chứa chất có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 77: Cho 33,1 gam hỗn hợp E gồm hai este mạch hở X và Y (đều tạo bởi axit cacboxylic mạch cacbon không nhánh và ancol, $M_X < M_Y < 150$) tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được một ancol Z và 37,1 gam hỗn hợp muối T. Cho toàn bộ lượng Z tác dụng với Na dư, thu được 5,6 lít khí H_2 . Đốt cháy hoàn toàn T thu được Na_2CO_3 và 0,55 mol CO_2 . Phần trăm khối lượng của X trong hỗn hợp E là

- A. 36,81%. B. 42,90%. C. 53,47%. D. 35,65%.

Câu 78: Chất X có công thức phân tử $C_6H_8O_4$. Cho 1 mol X phản ứng hết với dung dịch NaOH, thu được chất Y và 2 mol chất Z. Đun Z với dung dịch H_2SO_4 đặc, thu được dimetyl ete. Chất Y phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng (dư), thu được chất T. Cho T phản ứng với HBr, thu được hai sản phẩm là đồng phân cấu tạo của nhau. Cho các phát biểu sau:

- (a) Chất Y có công thức phân tử $C_4H_4O_4Na_2$. (b) Chất Z làm mất màu nước brom.
(c) Chất T không có đồng phân hình học. (d) Chất X phản ứng với H_2 (Ni, t°) theo tỉ lệ mol 1:1.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 79: Thủy phân hoàn toàn m gam triglixerit X trong dung dịch NaOH thu được glixerol, natri stearat và natri linoleat ($C_{17}H_{31}COONa$). Đốt cháy hoàn toàn m gam X thu được H_2O và 1,14 mol CO_2 . Mặt khác, m gam X tác dụng tối đa 0,04 mol Br_2 trong dung dịch. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 21. B. 19. C. 18. D. 20.

Câu 80: Chất X (CH_4ON_2 , hiện nay một số tiểu thương đã sử dụng chất này ướp cá và hải sản được tươi lâu, việc làm này tiềm ẩn rất nhiều nguy cơ gây hại cho sức khỏe); chất Y ($C_5H_{13}O_3N_3$, mạch hở, là muối amoni của dipeptit). Cho 30,45 gam hỗn hợp E gồm X và Y tác dụng hết với lượng dư NaOH đun nóng, thu được 0,35 mol hai khí (đều làm xanh giấy quỳ tím ẩm) và m gam hai muối. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 40,0. B. 35,0. C. 33,5. D. 50,0.

Sưu tầm và hướng dẫn giải: Thầy LÊ PHẠM THÀNH

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

- 👉 Khai giảng: **TỔNG ÔN LÝ THUYẾT** (ưu đãi học phí **399K**; combo **700K**)
👉 Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN GIAI ĐOẠN CUỐI (LIVE PRO)**: <https://bit.ly/LiveProHoa>
➤ 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/2APdgnv>

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

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>
👉 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**)