



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

KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC

Đề SỞ số 16. Thi KSCL Sở GD – ĐT Hà Nội (2020 – Lần 2)

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 đính. 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: [ID: 153563] Chất nào sau đây **không** có tính chất lưỡng tính?

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

Câu 42: [ID: 153564] Cấu hình electron lớp ngoài cùng ở trạng thái cơ bản của nguyên tử kim loại kiềm thổ là

A. ns^2np^1 . B. ns^2np^2 . C. ns^2 . D. ns^1 .

Câu 43: [ID: 153565] Dãy chất nào sau đây đều là chất điện li mạnh?

A. $Fe(OH)_3$, H_2SO_3 , Na_2SO_4 . B. $NaCl$, H_2S , $CuSO_4$.

C. $NaCl$, H_2SO_4 , $NaOH$. D. K_2CO_3 , CH_3COOH , $NaOH$.

Câu 44: [ID: 153566] Sắt tác dụng với hóa chất nào sau đây tạo thành hợp chất sắt(III)?

A. Dung dịch $Cu(NO_3)_2$. B. Bột S.

C. Khí Cl_2 . D. Dung dịch HCl .

Câu 45: [ID: 153567] Ion kim loại nào sau đây có tính oxi hóa yếu nhất?

A. Cu^{2+} . B. Ag^+ . C. Fe^{3+} . D. Mg^{2+} .

Câu 46: [ID: 153568] Muối nào sau đây dễ bị phân hủy bởi nhiệt?

A. $NaHCO_3$. B. Na_2SO_4 . C. $NaCl$. D. Na_2CO_3 .

Câu 47: [ID: 153569] Chất nào sau đây có thể tham gia phản ứng trùng hợp?

A. Benzen. B. Toluen. C. Buta-1,3-đien. D. Etan.

Câu 48: [ID: 153570] Số nhóm chức este có trong mỗi phân tử chất béo là

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

Câu 49: [ID: 153571] Khí X thoát ra khi đốt than trong lò, đốt xăng dầu trong động cơ, gây ngộ độc hô hấp cho người và vật nuôi do làm giảm khả năng vận chuyển oxi trong máu. Khí X là

A. SO_2 . B. CO . C. Cl_2 . D. CO_2 .

Câu 50: [ID: 153572] Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển màu xanh?

- A. Alanin. B. Anilin. C. Etylamin. D. Axit glutamic.

Câu 51: [ID: 153573] Axit amino axetic ($\text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$) tác dụng được với dung dịch nào sau đây?

- A. NaNO_3 . B. HCl . C. Na_2SO_4 . D. NaCl .

Câu 52: [ID: 153574] Nhôm **không** phản ứng với dung dịch nào sau đây?

- A. NaOH . B. H_2SO_4 đặc, nguội. C. CuSO_4 . D. HNO_3 loãng.

Câu 53: [ID: 153575] Nhúng một đinh sắt sạch vào dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$. Sau một thời gian lấy đinh sắt ra, làm khô, thấy khối lượng đinh sắt tăng 1 gam (giả sử toàn bộ lượng kim loại Cu sinh ra đều bám hết vào đinh sắt). Khối lượng sắt đã phản ứng là

- A. 7,0 gam. B. 5,6 gam. C. 2,8 gam. D. 3,5 gam.

Câu 54: [ID: 153576] Phát biểu nào dưới đây **không** đúng?

- A. Cho dung dịch AgNO_3 vào dung dịch FeCl_3 có xảy ra phản ứng.
B. Nguyên tắc chung để điều chế kim loại là oxi hóa ion kim loại thành nguyên tử kim loại.
C. Bản chất của ăn mòn kim loại là quá trình oxi hóa - khử.
D. Tính chất hóa học đặc trưng của kim loại là tính khử.

Câu 55: [ID: 153577] Lên men dung dịch chứa 300 gam glucozơ thu được 92 gam ancol etylic. Hiệu suất quá trình lên men tạo thành ancol etylic là

- A. 40%. B. 60%. C. 54%. D. 80%.

Câu 56: [ID: 153578] Cho các loại tơ sau: tơ xenlulozơ axetat, tơ capron, tơ nitron, tơ visco, tơ nilon-6,6. Có bao nhiêu tơ thuộc loại tơ poliamit?

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

Câu 57: [ID: 153579] Cho dung dịch HCl lần lượt tác dụng với các chất sau: Fe_3O_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, FeSO_4 , FeCO_3 . Số trường hợp xảy ra phản ứng là

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

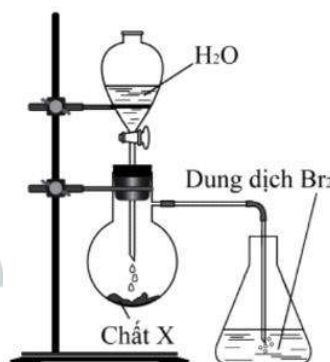
Câu 58: [ID: 153580] Để khử hoàn toàn 8,00 gam bột Fe_2O_3 bằng bột Al (ở nhiệt độ cao, trong điều kiện không có không khí) thì khối lượng bột nhôm cần dùng là

- A. 2,70 gam. B. 1,35 gam. C. 8,10 gam. D. 5,40 gam.

Câu 59: [ID: 153581] Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Dung dịch axit glutamic làm quỳ tím chuyển màu hồng.
B. Các amino axit ở điều kiện thường là chất lỏng dễ tan trong nước.
C. Phân tử Gly – Ala – Val có ba nguyên tử nitơ.
D. Dùng giấm ăn hoặc chanh khử được mùi tanh của cá do amin gây ra.

Câu 60: [ID: 153582] Thực hiện thí nghiệm như hình vẽ dưới đây. Kết thúc thí nghiệm, dung dịch Br_2 bị mất màu.



Chất X là

- A. CaC_2 . B. Al_4C_3 . C. Na. D. CaO.

Câu 61: [ID: 153583] Thủy phân hoàn toàn 14,6 gam Gly-Ala trong dung dịch NaOH dư thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 20,8. B. 18,7. C. 11,1. D. 21,0.

Câu 62: [ID: 153584] Hợp chất nào sau đây **không** chứa liên kết π trong phân tử ?

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

Câu 63: [ID: 153585] Khi điều chế FeCl_2 bằng cách cho Fe tác dụng với dung dịch HCl. Để bảo quản dung dịch FeCl_2 thu được không bị chuyển thành hợp chất sắt(III), người ta có thể cho thêm vào dung dịch lượng dư chất nào sau đây?

- A. dung dịch HCl. B. kẽm. C. dung dịch HNO_3 . D. sắt.

Câu 64: [ID: 153586] Công thức hóa học của sắt(II) hiđroxit là

- A. $\text{Fe}(\text{OH})_2$. B. $\text{Fe}(\text{OH})_3$. C. FeO . D. Fe_2O_3 .

Câu 65: [ID: 153587] Chất X có nhiều trong nước ép quả nho chín. Ở điều kiện thường, X là chất rắn kết tinh không màu. Hiđro hóa X nhờ xúc tác Ni thu được chất Y được sử dụng làm thuốc nhuộm trang. Chất X và Y lần lượt là

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

Câu 66: [ID: 153588] Để làm mềm một loại nước cứng với thành phần: Ca^{2+} , Mg^{2+} , Cl^- , SO_4^{2-} có thể dùng hóa chất nào sau đây?

- A. Dung dịch NaCl. B. Dung dịch Na_2CO_3 . C. Dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$. D. Dung dịch HCl.

Câu 67: [ID: 153589] Chất nào sau đây thuộc loại disaccarit?

- A. Saccarozơ. B. Glucozơ. C. Tinh bột. D. Fructozơ.

Câu 68: [ID: 153590] Este $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ có tên gọi là

- A. metyl axetat. B. metyl fomat. C. metyl acrylat. D. etyl axetat.

Câu 69: [ID: 153591] Chất X tác dụng được với dung dịch HCl. Mặt khác khi cho chất X tác dụng với dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ thì thu được kết tủa. Chất X là

- A. BaCl_2 . B. AlCl_3 . C. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$. D. CaCO_3 .

Câu 70: [ID: 153592] Kim loại nào sau đây **không** phản ứng với nước ở nhiệt độ thường?

- A. Ca. B. K. C. Na. D. Be.

Câu 71: [ID: 153593] Cho 26,8 gam hỗn hợp X gồm hai este đơn chức tác dụng vừa đủ với 350 ml dung dịch NaOH 1M. Sau khi phản ứng kết thúc, thu được ancol T và m gam hỗn hợp Y gồm hai muối. Đốt cháy hoàn toàn T thu được 6,72 lít khí CO_2 (đktc) và 8,1 gam nước. Giá trị của m là

- A. 32,1. B. 23,9. C. 20,5. D. 33,9.

Câu 72: [ID: 153594] Cho các phát biểu sau:

- (a) Tơ nylon-6,6 thuộc loại tơ tổng hợp.
(b) Có 4 chất trong các chất: phenol, etyl axetat, ancol etylic, axit axetic, lysin tác dụng được với dung dịch NaOH.
(c) Các este bị thủy phân trong môi trường kiềm đều tạo muối và ancol.
(d) Protein khi thủy phân hoàn toàn chỉ thu được hỗn hợp các α -amino axit.
(e) Dung dịch fructozơ có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc.

Số phát biểu **đúng** là

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

Câu 73: [ID: 153595] Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Sục 0,15 mol khí CO_2 vào 100 ml dung dịch NaOH 2M.
(b) Sục khí Cl_2 dư vào dung dịch FeSO_4 .
(c) Cho hỗn hợp NaHSO_4 và NaHCO_3 (tỉ lệ mol 1:1) vào nước.
(d) Cho hỗn hợp Cu và Fe_2O_3 (tỉ lệ mol 1:1) vào dung dịch HCl dư.
(e) Cho FeO vào dung dịch KHSO_4 dư.

Sau khi các phản ứng kết thúc, số thí nghiệm thu được hai muối là

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

Câu 74: [ID: 153596] Đốt cháy hoàn toàn 17,64 gam một triglixerit X bằng oxi dư thu được 25,536 lít khí CO_2 (đktc) và 18,36 gam H_2O . Mặt khác, thủy phân hoàn toàn 0,015 mol X bằng dung dịch NaOH vừa đủ thu được 4,59 gam natri stearat và m gam muối của một axit béo Y. Giá trị của m là

- A. 9,06. B. 7,65. C. 8,34. D. 6,04.

Câu 75: [ID: 153597] Nung 20,8 gam hỗn hợp gồm Cu, Mg và Al trong oxi một thời gian thu được 21,52 gam chất rắn X. Hòa tan X trong V ml dung dịch HCl 0,5M vừa đủ thu được dung dịch Y và 0,672 lít khí H_2 (ở đktc). Giá trị của V là

- A. 300. B. 400. C. 200. D. 150.

Câu 76: [ID: 153598] Dẫn 0,55 mol hỗn hợp X (gồm hơi nước và khí CO_2) qua cacbon nung đỏ thu được 0,95 mol hỗn hợp Y gồm CO, H_2 và CO_2 . Cho Y hấp thụ vào dung dịch chứa 0,1 mol $Ba(OH)_2$, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 9,85. B. 29,55. C. 19,70. D. 15,76.

Câu 77: [ID: 153599] Tiến hành thí nghiệm xà phòng hoá theo các bước sau:

- Bước 1: Cho vào bát sứ khoảng 1 gam mỡ động vật và 2 – 2,5 ml dung dịch NaOH nồng độ 40%.
- Bước 2: Đun sôi nhẹ hỗn hợp khoảng 30 phút và khuấy liên tục bằng đũa thủy tinh, thỉnh thoảng thêm vài giọt nước cất để giữ cho thể tích của hỗn hợp không đổi.
- Bước 3: Rót thêm vào hỗn hợp 4 – 5 ml dung dịch NaCl bão hoà nóng, khuấy nhẹ rồi để nguội.

Có các phát biểu sau:

- (a) Sau bước 1, thu được chất lỏng đồng nhất.
- (b) Sau bước 3, thấy có lớp chất rắn màu trắng nổi lên.
- (c) Mục đích chính của việc thêm dung dịch NaCl ở bước 3 là làm tăng tốc độ của phản ứng xà phòng hoá.
- (d) Sản phẩm thu được sau bước 3 đem tách hết chất rắn không tan, chất lỏng còn lại hòa tan được $Cu(OH)_2$ tạo thành dung dịch màu xanh lam.
- (e) Có thể thay thế mỡ động vật bằng dầu thực vật.

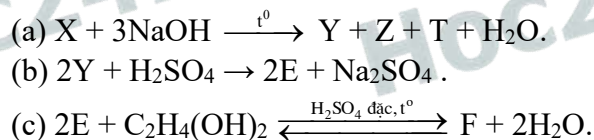
Số phát biểu đúng là

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

Câu 78: [ID: 153600] Hỗn hợp E gồm hai chất X và Y; trong đó chất X ($C_nH_{2n+4}O_4N_2$) là muối amoni của axit cacboxylic đa chức, chất Y ($C_mH_{2m+4}O_7N_6$) là hexapeptit được tạo bởi một amino axit. Biết 0,1 mol E tác dụng tối đa với 0,32 mol NaOH trong dung dịch, đun nóng, thu được metylamin và dung dịch chỉ chứa 31,32 gam hỗn hợp muối. Phần trăm khối lượng của X trong E có giá trị gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 52%. B. 22%. C. 49%. D. 77%.

Câu 79: [ID: 153601] Từ chất X ($C_{10}H_{10}O_4$, chỉ có một loại nhóm chức) tiến hành các phản ứng (theo đúng tỉ lệ mol) như sau:



Biết $M_Y < M_Z < M_T < 148$, Y và Z là muối của axit cacboxylic.

Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Chất T tác dụng được với kim loại Na.
- B. Đun Z với vôi tôi xút, thu được chất khí nhẹ hơn không khí.
- C. Chất X có 3 công thức cấu tạo thỏa mãn.
- D. Phân tử chất F có 6 nguyên tử H.

Câu 80: [ID: 153602] Cho 0,08 mol hỗn hợp X gồm bốn este mạch hở phản ứng vừa đủ với 0,17 mol H_2 (xúc tác Ni, t^0), thu được hỗn hợp Y. Cho toàn bộ Y phản ứng vừa đủ với 110 ml dung dịch NaOH 1M, thu được hỗn hợp Z gồm hai muối của hai axit cacboxylic no có mạch cacbon không phân nhánh và 6,88 gam hỗn hợp T gồm hai ancol no, đơn chức. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 0,01 mol X cần vừa đủ 0,09 mol O_2 . Phần trăm khối lượng của muối có phân tử khối lớn hơn trong Z là

- A. 50,31%. B. 32,88%. C. 54,18%. D. 58,84%.

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/37Q5l5B>

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

ĐÁP ÁN: Sở GD&ĐT Hà Nội (Năm 2020 – Lần 2)

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

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 **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/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**)