



HOC24H.VN

Thầy LÊ PHẠM THÀNH

(Đề thi gồm có 5 trang)

KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC
Đề SỐ 10. Thi KSCL Thành phố Hà Nội (2020 – Lần 1)

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

LiveStream: 22h15 tối thứ 2 (1/6/2020) 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**]

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.

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)

Câu 41: Trong công nghiệp, nhôm được điều chế bằng phương pháp

A. Điện phân nóng chảy $AlCl_3$.

B. Điện phân dung dịch $AlCl_3$.

C. Dùng khí CO khử Al_2O_3 ở nhiệt độ cao.

D. Điện phân nóng chảy Al_2O_3 có mặt criolit.

Câu 42: “Nước đá khô” không nóng chảy mà thăng hoa nên được dùng để tạo môi trường lạnh và khô, thuận lợi cho việc bảo quản thực phẩm. Nước đá khô là

A. $CaSO_4$.

B. $CaCO_3$.

C. H_2O rắn.

D. CO_2 rắn.

Câu 43: Thạch cao nung dùng để nặn tượng, đúc khuôn và bó bột khi gãy xương. Công thức hoá học của thạch cao nung là

A. $CaSO_4$.

B. $CaCO_3$.

C. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$.

D. $CaSO_4 \cdot H_2O$.

Câu 44: Chất X có công thức $(CH_3)_2CH-CH(NH_2)-COOH$. Tên gọi của X là

A. Alanin.

B. Valin.

C. Glyxin.

D. Lysin.

Câu 45: Natri hidrocacbonat là một hóa chất được dùng trong công nghiệp dược phẩm và công nghiệp thực phẩm. Natri hidrocacbonat có công thức hoá học là

A. NaOH.

B. NaCl.

C. $NaHCO_3$.

D. Na_2CO_3 .

Câu 46: Quặng manhetit là quặng giàu sắt nhất nhưng hiếm có trong tự nhiên. Trong quặng manhetit chứa nhiều hợp chất sắt nào sau đây?

A. FeO.

B. Fe_3O_4 .

C. $Fe(OH)_3$.

D. Fe_2O_3 .

Câu 47: Chất nào sau đây có khả năng làm mềm nước có tính cứng vĩnh cửu?

A. HCl.

B. Na_3PO_4 .

C. NaCl.

D. $Ca(OH)_2$.

Câu 48: Kim loại nào sau đây hiện nay được điều chế chủ yếu bằng phương pháp nhiệt luyện?

A. Al.

B. Fe.

C. Ca.

D. Na.

Câu 49: Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

- A. CH_3COOH . B. NaOH . C. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$. D. NH_3 .

Câu 50: Polime nào sau đây được tổng hợp bằng phản ứng trùng ngưng?

- A. Poli(metyl metacrylat). B. Poli(acrilonitrin). C. Polistiren. D. Poli(etylen terephthalat).

Câu 51: Công thức của nhôm sunfat là

- A. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$. B. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$. C. AlBr_3 . D. AlCl_3 .

Câu 52: Kim loại nào sau đây có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất?

- A. Ag. B. Hg. C. Zn. D. Fe.

Câu 53: Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím chuyển đỏ?

- A. Axit glutamic. B. Lysin. C. Glyxin. D. Metylamin.

Câu 54: Chất nào sau đây có hai liên kết đôi trong phân tử?

- A. Buta-1,3-đien. B. Axetilen. C. Etilen. D. Metan.

Câu 55: Sắt có số oxi hoá +2 trong hợp chất nào sau đây?

- A. Fe_2O_3 . B. FeO . C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$. D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$.

Câu 56: Trong số các tơ sau: tơ nitron; tơ visco; tơ nilon-6,6; tơ capron, có bao nhiêu tơ thuộc loại tơ hóa học

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

Câu 57: Hòa tan hoàn toàn 4,8 gam Mg trong dung dịch HCl dư, thu được V lít khí H_2 (đktc). Giá trị của V là

- A. 4,48. B. 2,24. C. 7,84. D. 3,36.

Câu 58: Đun nóng dung dịch chứa 27,0 gam glucozơ với lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được m gam Ag. Giá trị của m là

- A. 10,8. B. 16,2. C. 32,4. D. 21,6.

Câu 59: Chất nào sau đây **không** tham gia phản ứng thủy phân trong dung dịch H_2SO_4 loãng, đun nóng?

- A. Amilopectin. B. Amilozơ. C. Saccarozơ. D. Fructozơ.

Câu 60: Triolein **không** phản ứng với

- A. Dung dịch NaOH, đun nóng. B. Dung dịch brom.
C. Dung dịch NaCl. D. Hidro (Ni , t°).

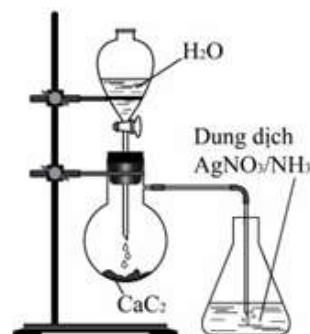
Câu 61: Trong điều kiện thường, X là chất rắn, dạng sợi màu trắng. Phân tử X có cấu trúc mạch không phân nhánh, không xoắn. Thủy phân X trong môi trường axit, thu được chất Y còn được gọi là đường nho. Tên gọi của X, Y lần lượt là:

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

Câu 62: Thực hiện thí nghiệm như trong hình vẽ sau:

Hiện tượng xảy ra trong bình đựng dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ là

- A. Có kết tủa màu vàng nhạt.
B. Dung dịch chuyển sang màu da cam.
C. Có kết tủa màu nâu đỏ.
D. Dung dịch chuyển sang màu xanh lam.



Câu 63: Cho 0,1 mol Glu-Ala tác dụng với dung dịch KOH dư, đun nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số mol KOH đã phản ứng là

- A. 0,1 mol. B. 0,2 mol. C. 0,4 mol. D. 0,3 mol.

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

- A. Phương pháp nhiệt luyện dùng để điều chế các kim loại có tính khử trung bình.
B. Đồ vật bằng gang, thép để trong không khí ẩm bị ăn mòn điện hoá.
C. Thành phần chính của vỏ các loài ốc, sò, hến là CaCO_3 .
D. Các kim loại mạnh đều đẩy được kim loại yếu hơn ra khỏi dung dịch muối.

Câu 65: Thủy phân tripanmitin có công thức $(C_{15}H_{31}COO)_3C_3H_5$ trong dung dịch NaOH thu được glixerol và muối X. Công thức của X là

- A. $C_{15}H_{31}COONa$. B. $C_{17}H_{33}COONa$. C. C_2H_5COONa . D. CH_3COONa .

Câu 66: Cho m gam bột Fe tác dụng hoàn toàn với dung dịch $CuSO_4$ dư, thu được 12,8 gam Cu. Giá trị của m là

- A. 11,2. B. 5,6. C. 16,8. D. 8,4.

Câu 67: Dung dịch $FeCl_2$ **không** tham gia phản ứng với

- A. Dung dịch NaOH. B. Dung dịch HCl.
C. Dung dịch $KMnO_4/H_2SO_4$. D. Khí Cl_2 .

Câu 68: Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Tơ nylon-6,6 thuộc loại tơ poliamit. B. Phenylamoni clorua là muối dễ tan trong nước.
C. Dung dịch anilin làm đổi màu quỳ tím. D. Dung dịch Ala-Gly-Gly có phản ứng màu biure.

Câu 69: Khi cho sắt tác dụng với chất nào sau đây, thu được sản phẩm là hợp chất sắt(III)?

- A. Bột lưu huỳnh. B. H_2SO_4 (dung dịch loãng).
C. Khí Clo. D. HCl (dung dịch).

Câu 70: Kim loại nào sau đây tan tốt trong nước dư ở điều kiện thường?

- A. Na. B. Mg. C. Be. D. Al.

Câu 71: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Sục khí CH_3NH_2 vào dung dịch chứa axit glutamic.
(b) Đun nóng saccarozơ trong dung dịch H_2SO_4 loãng.
(c) Sục khí H_2 vào nồi kín chứa triolein (xúc tác Ni), đun nóng.
(d) Nhỏ vài giọt dung dịch brom vào ống nghiệm chứa metyl acrylat, lắc đều.
(e) Cho metyl fomat vào dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 , đun nóng.

Số thí nghiệm xảy ra phản ứng là

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

Câu 72: Đốt cháy hoàn toàn một lượng chất béo X cần dùng vừa đủ 3,24 mol O_2 . Mặt khác, thủy phân hoàn toàn lượng chất béo trên bằng NaOH thu được m gam hỗn hợp hai muối của axit oleic và axit stearic. Biết lượng X trên có thể làm mất màu dung dịch chứa tối đa 0,04 mol Br_2 . Giá trị của m là

- A. 36,64. B. 35,52. C. 18,28. D. 36,56.

Câu 73: Hỗn hợp E gồm hai este đơn chức, là đồng phân cấu tạo, đều chứa vòng benzen. Đốt cháy hoàn toàn m gam E cần vừa đủ 8,064 lít khí O_2 (đktc), thu được 14,08 gam CO_2 và 2,88 gam H_2O . Đun nóng m gam E với dung dịch KOH dư, có tối đa 2,8 gam KOH đã phản ứng, thu được 7,1 gam ba muối và a gam ancol. Giá trị của a là

- A. 1,76. B. 0,96. C. 1,14. D. 1,08.

Câu 74: Để hòa tan hoàn toàn 4,64 gam hỗn hợp gồm FeO, Fe_2O_3 và Fe_3O_4 (trong đó số mol FeO bằng số mol Fe_2O_3), cần vừa đủ V ml dung dịch HCl 1M. Giá trị của V là

- A. 120. B. 80. C. 240. D. 160.

Câu 75: Cho 4,26 gam P_2O_5 vào dung dịch chứa x mol KOH và 0,04 mol K_3PO_4 . Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch chứa 16,64 gam hai chất tan. Giá trị của x là

- A. 0,150. B. 0,139. C. 0,099. D. 0,060.

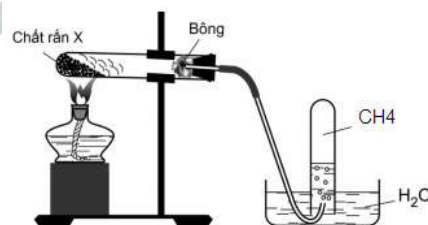
Câu 76: Hình vẽ sau mô tả quá trình điều chế khí metan trong phòng thí nghiệm:

Cho các phát biểu sau:

- (a) Khí metan dễ tan trong nước nên cần phải thu bằng phương pháp đẩy H_2O .
(b) Các chất rắn trong X là CaO, NaOH, CH_3COONa .
(c) Ống nghiệm đựng chất rắn khi lắp cần phải cho miệng hơi chúc xuống dưới.
(d) Khi kết thúc thí nghiệm phải tắt đèn cồn trước rồi mới tháo ống dẫn khí.

Số phát biểu đúng là

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



Câu 77: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Cho dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ tới dư vào dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.
- (b) Cho dung dịch NaHSO_4 vào dung dịch KHCO_3 .
- (c) Cho dung dịch HCl tới dư vào dung dịch NaAlO_2 .
- (d) Cho dung dịch AgNO_3 vào dung dịch $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$.

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

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

Câu 78: Hỗn hợp E gồm chất X ($\text{C}_n\text{H}_{2n+4}\text{O}_4\text{N}_2$, là muối của axit cacboxylic hai chức) và chất hữu cơ Y ($\text{C}_m\text{H}_{2m+3}\text{O}_2\text{N}$, là muối của axit cacboxylic đơn chức). Đốt cháy hoàn toàn 0,12 mol E cần vừa đủ 9,984 gam O_2 thu được CO_2 , N_2 và 0,48 mol H_2O . Mặt khác cho 0,1 mol E tác dụng hết với dung dịch KOH , cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được hỗn hợp hai chất khí đều làm xanh quỳ tím ẩm và m gam hỗn hợp hai muối khan. Giá trị của m là

- A. 14,72 B. 10,76. C. 13,32. D. 17,52.

Câu 79: Hợp chất hữu cơ mạch hở X ($\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_5$) tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH đun nóng thu được glixerol và hỗn hợp hai muối cacboxylat Y và Z ($M_Y < M_Z$). Hai chất Y, Z đều không có phản ứng tráng bạc. Có các phát biểu sau:

- (a) Axit cacboxylic của muối Z có đồng phân hình học.
- (b) Tên gọi của Z là natri acrylat.
- (c) Có ba công thức cấu tạo thỏa mãn tính chất của X.
- (d) Trong phân tử chất X có hai loại nhóm chức khác nhau.
- (e) Axit cacboxylic của muối Y làm mất màu dung dịch brom.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 80: Hỗn hợp E gồm ba este X, Y, Z đều đa chức, no, mạch hở ($M_X < M_Y < M_Z$). Đốt cháy hoàn toàn 6,84 gam E cần vừa đủ 9,408 gam O_2 , thu được 4,104 gam H_2O . Mặt khác, đun nóng 6,84 gam E với dung dịch NaOH (vừa đủ), cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được muối T (có mạch cacbon không phân nhánh) và hỗn hợp hai ancol (đơn chức, kế tiếp trong dãy đồng đẳng). Đốt cháy hoàn toàn T, thu được Na_2CO_3 , CO_2 và 0,864 gam H_2O . Phân tử khối của Y là

- A. 132. B. 146. C. 118. D. 160.

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/3ezKLsn>

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

- ✂ 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/3ezKLsn>

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

ĐÁP ÁN: Sở GD&ĐT Hà Nội (Năm 2020 – Lần 1)

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

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 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**)