



Thầy LÊ PHẠM THÀNH

(Đề thi gồm có 5 trang)

KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC

ĐỀ CHUYỂN SỐ 53. THPT chuyên Vĩnh Phúc (2020 – Lần 3)

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:

$H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;$

$Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Rb = 85,5; Ag = 108; Cs = 133; Ba = 137.$

Câu 41: [ID: 156063] Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm?

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

Câu 42: [ID: 156064] Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm thổ?

A. Ba. B. Al. C. Cr. D. Fe.

Câu 43: [ID: 156065] Quặng sắt manhetit có thành phần chính là

A. FeS. B. Fe_3O_4 . C. Fe_2O_3 . D. $FeCO_3$.

Câu 44: [ID: 156066] Nước muối sinh lí là dung dịch chất X nồng độ 0,9% dùng súc miệng để vệ sinh răng và họng. Công thức của X là

A. KNO_3 . B. KCl. C. $NaNO_3$. D. NaCl.

Câu 45: [ID: 156067] Kim loại nào sau đây được điều chế bằng phản ứng nhiệt luyện?

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

Câu 46: [ID: 156068] Metyl axetat có công thức hóa học là

A. $CH_3COOC_2H_5$. B. $HCOOCH_3$. C. $HCOOC_2H_5$. D. CH_3COOCH_3

Câu 47: [ID: 156069] Cacbohidrat chiếm thành phần chủ yếu trong mật ong là

A. fructozơ. B. saccarozơ. C. glucozơ. D. tinh bột.

Câu 48: [ID: 156070] Công thức phân tử của glyxin là

A. $C_2H_5O_2N$. B. C_2H_7N . C. $C_3H_7O_2N$. D. $C_6H_{14}O_2N$.

Câu 49: [ID: 156071] Polime nào sau đây thuộc loại polime thiên nhiên?

A. tơ olon. B. tơ axetat. C. polietilen. D. tơ tằm.

Câu 50: [ID: 156072] Chất béo là trieste của axit béo với

A. ancol etylic. B. ancol metylic. C. glixerol. D. etylen glycol.

Câu 51: [ID: 156073] Lên men dung dịch chứa 300 gam glucozơ thu được 92 gam ancol etylic. Hiệu suất của quá trình lên men tạo thành ancol etylic là

A. 50%. B. 70%. C. 60%. D. 80%.

Câu 52: [ID: 156074] Trong các kim loại sau đây, kim loại có tính khử mạnh nhất là

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

Câu 53: [ID: 156075] $Al(OH)_3$ không phản ứng với dung dịch nào sau đây?

A. H_2SO_4 . B. Na_2SO_4 . C. HCl. D. NaOH.

Câu 54: [ID: 156076] Dung dịch nào sau đây tác dụng được với CaCO_3 ?

- A. NaOH. B. HCl. C. Na_2S . D. NaCl.

Câu 55: [ID: 156077] Cho Fe tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng, thu được muối trong đó sắt có số oxi hóa là

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

Câu 56: [ID: 156078] Chất nào sau đây trong phân tử chỉ có liên kết xích ma?

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

Câu 57: [ID: 156079] Chất nào sau đây thuộc loại amin bậc một?

- A. CH_3NHCH_3 . B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ C. CH_3NH_2 . D. $(\text{CH}_3)_3\text{N}$

Câu 58: [ID: 156080] Đun nóng xenlulozơ trong dung dịch H_2SO_4 70%, thu được chất X. Chất X tác dụng với H_2 (Ni, t°) thu được chất Y. Hai chất X và Y lần lượt là

- A. saccarozơ và fructozơ. B. saccarozơ và glucozơ. C. glucozơ và sobitol. D. fructozơ và sobitol.

Câu 59: [ID: 156081] Cho vào ống nghiệm một viên kẽm, sau đó cho tiếp 1-2 ml dung dịch chất X đậm đặc vào ống nghiệm. Sau một thời gian thấy bọt khí thoát ra, viên kẽm tan dần. Chất X là

- A. ancol etylic. B. glixerol. C. axit axetic. D. anđehit axetic.

Câu 60: [ID: 156082] Cho 15,6 gam hỗn hợp X gồm Al và Al_2O_3 tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH, thu được 6,72 lít khí hiđro (đktc). Khối lượng của Al_2O_3 trong 15,6 gam X là

- A. 2,7 gam. B. 5,4 gam. C. 10,2 gam. D. 12,9 gam.

Câu 61: [ID: 156083] Kim loại Fe phản ứng với lượng dư dung dịch X, tạo muối sắt (III). Chất X là

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

Câu 62: [ID: 156084] Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ tạo ra kết tủa?

- A. CaCl_2 . B. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$. C. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$. D. BaCl_2 .

Câu 63: [ID: 156085] Cacbon có tính khử trong phản ứng nào sau đây?

- A. $3\text{C} + 4\text{Al} \rightarrow \text{Al}_4\text{C}_3$. B. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$. C. $\text{C} + 2\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}_2\text{C}$. D. $\text{C} + 2\text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_4$.

Câu 64: [ID: 156086] Cây xanh được coi là “lá phổi của Trái đất” vì trong quá trình quang hợp của cây xanh làm giảm nồng độ CO_2 và tạo ra khí

- A. N_2 . B. O_2 . C. CO. D. Cl_2 .

Câu 65: [ID: 156087] Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Anbumin là một loại protein đơn giản. B. Anilin là chất lỏng nhẹ hơn nước.
C. Axit aminoaxetic làm quỳ tím hóa đỏ. D. Phân tử Gly-Gly-Ala có 3 nguyên tử oxi.

Câu 66: [ID: 156088] Cho các polime: polietilen, polibutadien, poli(vinyl clorua), policaproamit, xenlulozơ trinitrat. Số polime được dùng làm chất dẻo là

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

Câu 67: [ID: 156089] Thủy phân hoàn toàn 10,85 gam một tripeptit mạch hở X bằng 150 ml dung dịch NaOH 1M (vừa đủ), thu được a gam hỗn hợp muối của các amino axit (có dạng $\text{H}_2\text{NC}_n\text{H}_{2n}\text{COOH}$). Giá trị của a là

- A. 15,05. B. 14,15. C. 15,95. D. 16,85.

Câu 68: [ID: 156090] Cho hỗn hợp gồm Na_2O , CaO, Al_2O_3 và MgO vào lượng nước dư, thu được dung dịch X và chất rắn Y. Sục khí CO_2 đến dư vào X, thu được kết tủa là

- A. MgCO_3 . B. CaCO_3 . C. $\text{Mg}(\text{OH})_2$. D. $\text{Al}(\text{OH})_3$.

Câu 69: [ID: 156091] Hòa tan hoàn toàn 13,8 gam hỗn hợp X gồm Al, Fe vào dung dịch H_2SO_4 loãng, thu được 10,08 lít khí (đktc). Phần trăm về khối lượng của Al trong X là

- A. 39,13%. B. 76,91%. C. 58,70%. D. 20,24%.

Câu 70: [ID: 156092] Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Đốt dây sắt trong khí clo.
(b) Đốt nóng hỗn hợp bột Fe và S (trong điều kiện không có oxi).
(c) Cho FeO vào dung dịch HNO_3 loãng dư.
(d) Cho Fe vào dung dịch H_2SO_4 loãng, dư.

Có bao nhiêu thí nghiệm tạo ra muối sắt (II)?

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

Câu 71: [ID: 156093] Cho các phát biểu sau:

- (a) Dầu chuối (chất tạo hương liệu mùi chuối chín) có chứa isoamyl axetat.
- (b) Nhỏ dung dịch I_2 vào lát cắt của củ khoai lang thì xuất hiện màu xanh tím
- (c) Trong thành phần hóa học của giấy viết có xenlulozơ
- (d) Dùng giấm ăn, chanh có thể xử lý mùi tanh trong cá (do amin gây ra)
- (e) Trong phân tử xenlulozơ, mỗi gốc glucozơ có 5 nhóm OH
- (g) Mì chính (bột ngọt) là muối natri của axit axetic.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 72: [ID: 156094] Một loại phân đạm có chứa 98,5% $(NH_2)_2CO$, thành phần còn lại gồm các chất không chứa nitơ. Độ dinh dưỡng của loại phân đạm này là

- A. 27,91%. B. 45,97%. C. 72,23%. D. 22,98%.

Câu 73: [ID: 156095] Nung 7,84 gam Fe trong không khí, sau một thời gian, thu được 10,24 gam hỗn hợp rắn X. Cho X phản ứng hết với dung dịch HNO_3 (loãng, dư) thu được V ml khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5} , đktc). Giá trị của V là

- A. 2240. B. 3136. C. 2688. D. 896.

Câu 74: [ID: 156096] Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Cho Mg vào dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$ dư.
- (b) Cho dung dịch $FeCl_2$ vào dung dịch $AgNO_3$ dư.
- (c) Dẫn khí H_2 dư qua Fe_2O_3 nung nóng.
- (d) Cho Zn vào dung dịch $AgNO_3$.
- (e) Nung hỗn hợp gồm Al và CuO (không có không khí).
- (g) Điện phân nóng chảy NaCl với điện cực trơ.

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

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

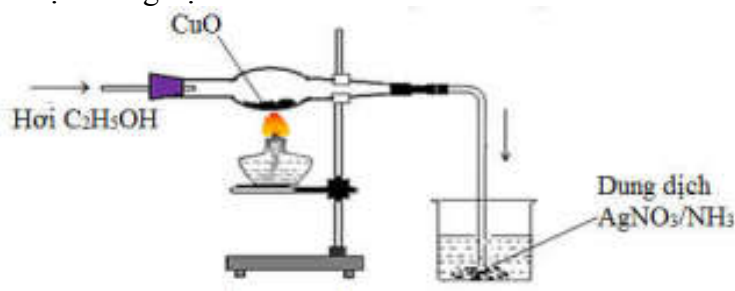
Câu 75: [ID: 156097] Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X gồm triglixerit Y và axit béo Z cần vừa đủ 8,31 mol O_2 , thu được 5,82 mol CO_2 . Mặt khác, m gam X tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được glixerol và dung dịch chỉ chứa 94,56 gam hỗn hợp muối natri panmitat, natri stearat. Giá trị của m là

- A. 80,6. B. 89,0. C. 83,4. D. 91,32.

Câu 76: [ID: 156098] Hai este đơn chức X, Y là đồng phân cấu tạo, phân tử đều có vòng benzen, nguyên tố oxi chiếm 23,53% về khối lượng. Cho 0,04 mol hỗn hợp E gồm X và Y tác dụng được tối đa với dung dịch chứa 0,06 mol NaOH, thu được dung dịch T chứa hai muối. Khối lượng muối của axit cacboxylic trong T là

- A. 2,72 gam. B. 2,46 gam. C. 3,28 gam. D. 1,46 gam.

Câu 77: [ID: 156099] Thực hiện thí nghiệm như hình vẽ:



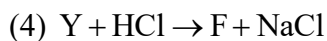
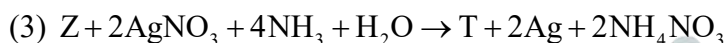
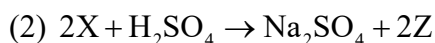
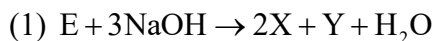
Cho các phát biểu sau về thí nghiệm trên:

- (a) CuO từ màu đỏ chuyển sang màu đen.
- (b) Nên đun nóng ống đựng CuO trước khi dẫn C_2H_5OH qua.
- (c) Dùng dung dịch HCl có thể hòa tan hoàn toàn chất rắn sau phản ứng.
- (d) Thí nghiệm trên điều chế và thử tính chất của etilen.
- (e) Khi tháo dụng cụ, nên tháo vòi dẫn ra khỏi dung dịch $AgNO_3/NH_3$ rồi mới tắt đèn cồn.
- (g) Sau thí nghiệm, trong ống nghiệm đựng dung dịch $AgNO_3/NH_3$ có Ag kết tủa.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 78: [ID: 156100] Chất hữu cơ E có công thức phân tử $C_9H_8O_4$ và các sơ đồ phản ứng theo đúng tỉ lệ mol:



Cho các phát biểu sau:

- (a) Chất E có 3 công thức cấu tạo phù hợp
- (b) Chất T tác dụng được với dung dịch HCl và dung dịch NaOH
- (c) Chất E và chất X đều có phản ứng tráng bạc.
- (d) Dung dịch Y tác dụng được với khí CO_2
- (e) Chất F là hợp chất hữu cơ tạp chức

Số phát biểu đúng là

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

Câu 79: [ID: 156101] Đốt chất hoàn toàn m gam hỗn hợp E gồm ancol C_3H_8O và hai amin no, đơn chức, mạch hở Y, Z (số mol của Y gấp 3 lần số mol của Z, $M_Z = M_Y + 14$) cần vừa đủ 1,5 mol O_2 , thu được N_2 , H_2O và 0,8 mol CO_2 . Phần trăm khối lượng của Y trong E là

- A. 59,73% B. 39,20%. C. 23,23%. D. 46,97%

Câu 80: [ID: 156102] Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp E gồm hai este mạch hở X, Y ($M_X < M_Y < 172$), thu được 0,54 mol CO_2 . Cho m gam E tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được hỗn hợp Z gồm các muối của axit cacboxylic và 7,36 gam hỗn hợp các ancol cùng dãy đồng đẳng. Đốt cháy hoàn toàn Z, thu được sản phẩm chỉ có CO_2 và 0,08 mol Na_2CO_3 . Khối lượng của Y trong m gam E là

- A. 5,10. B. 4,38. C. 7,30. D. 8,50.

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/30pcpDZ>

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

🔗 Link đề + hướng dẫn giải: <https://bit.ly/30pcpDZ>

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

ĐÁP ÁN: Đề CHUYÊN số 53. THPT chuyên Vĩnh Phúc (2020 – Lần 3)

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

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K4

🔗 Khóa **HỌC TỐT HÓA HỌC 11**: <https://bit.ly/2NMnjfU>

🔗 Khóa **LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 11**: <https://bit.ly/3imzggW>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K5

🔗 Khóa **HỌC TỐT HÓA HỌC 10**: <https://bit.ly/33iJcMO>

🔗 Khóa **LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 10**: <https://bit.ly/2DhDHmO>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K2

🔗 Khoá **LUYỆN ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 Super-2**: <http://bit.ly/2RCTkID>

🔗 Khoá **LIVE PRO: LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN GIAI ĐOẠN CUỐI**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

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

🔗 Khoá **LUYỆN ĐỀ BẮC + TRUNG + NAM**: <http://bit.ly/2NA7xFt>

🔗 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>

🔗 **LUYỆN THI THPT QG 2020**: <http://bit.ly/THPTQG2020>

🔗 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**)