



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

KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC

Đề SỞ số 34. Thi KSCL Thành phố CẦN THƠ (2020 – Mã: 208)

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 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.

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**)

Câu 41: [ID: 154802] Dung dịch X gồm các ion: Na^+ , Ca^{2+} , HCO_3^- . Cô cạn X rồi nung nóng đến khối lượng không đổi thì thu được chất rắn Y. Thành phần Y gồm

A. Na_2O , CaCO_3 . B. Na_2CO_3 , CaCO_3 . C. Na_2O , CaO . D. Na_2CO_3 , CaO .

Câu 42: [ID: 154803] Thành phần chính của gạo và bột ngô là

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

Câu 43: [ID: 154804] Hai chất nào sau đây đều có tính lưỡng tính?

A. NaHCO_3 và Al_2O_3 . B. NaHCO_3 và NaAlO_2 . C. Al và $\text{Al}(\text{OH})_3$. D. Al và Al_2O_3 .

Câu 44: [ID: 154805] Nhúng thanh sắt vào dung dịch nào sau đây có xảy ra sự ăn mòn điện hóa học?

A. CuSO_4 . B. H_2SO_4 . C. MgSO_4 . D. FeCl_3 .

Câu 45: [ID: 154806] Chất nào sau đây có khả năng làm mất màu nước brom?

A. metan. B. etilen. C. propan. D. benzen.

Câu 46: [ID: 154807] Chất nào sau đây có phản ứng trùng ngưng?

A. vinyl clorua. B. acrilonitrin. C. etylen glicol. D. isopren.

Câu 47: [ID: 154808] Thủy phân hoàn toàn 1 mol peptit mạch hở X chỉ thu được 3 mol Gly và 1 mol Ala. Số liên kết peptit có trong X là

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

Câu 48: [ID: 154809] Dung dịch chất nào sau đây có pH < 7 ?

A. Na_2SO_4 . B. KOH. C. NaCl. D. HCl.

Câu 49: [ID: 154810] Kim loại nào sau đây tan được trong dung dịch kiềm?

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

Câu 50: [ID: 154811] Cho a mol Fe tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO_3 , sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được 0,6 mol Ag. Giá trị của a là

A. 0,3. B. 0,2. C. 0,6. D. 0,4.

Câu 51: [ID: 154812] Ở nhiệt độ thường, lưu huỳnh phản ứng với kim loại

- A. Mg. B. Cu. C. Hg. D. Fe.

Câu 52: [ID: 154813] Hidro hóa hoàn toàn $\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_3$ thì thu được

- A. propyl format. B. etyl axetat. C. metyl axetat. D. metyl propionat.

Câu 53: [ID: 154814] Ở điều kiện thường, chất X tồn tại ở trạng thái rắn. Dung dịch chất X có khả năng làm xanh giấy quỳ tím. Chất X có thể là

- A. etyl amin. B. anilin. C. lysin. D. valin.

Câu 54: [ID: 154815] Cho 18 gam glucozơ tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 đun nóng đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được m gam Ag. Giá trị của m là

- A. 5,4. B. 21,6. C. 10,8. D. 16,2.

Câu 55: [ID: 154816] Công thức cấu tạo của metyl axetat là

- A. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$. B. $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$. C. HCOOC_2H_5 . D. HCOOCH_3 .

Câu 56: [ID: 154817] Để tách Ag ra khỏi hỗn hợp gồm Ag và Cu, có thể sử dụng dung dịch

- A. HCl. B. AgNO_3 . C. HNO_3 . D. CuSO_4 .

Câu 57: [ID: 154818] Kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là

- A. Cr. B. Ag. C. W. D. Au.

Câu 58: [ID: 154819] Số nguyên tử oxi có trong phân tử chất béo là

- A. 4. B. 6. C. 3. D. 2.

Câu 59: [ID: 154820] Để hàn đường ray, người ta thực hiện phản ứng nhiệt nhôm hỗn hợp gồm Al và

- A. PbO. B. CuO. C. Fe_2O_3 . D. ZnO.

Câu 60: [ID: 154821] Ở nhiệt độ thường, chất X tạo màu xanh tím với dung dịch iot. Thủy phân X nhờ xúc tác axit hoặc enzim thì thu được

- A. glicogen. B. sobitol. C. fructozơ. D. glucozơ.

Câu 61: [ID: 154822] Polime X được điều chế bằng phản ứng trùng hợp. Đốt cháy X bằng O_2 thì thu được sản phẩm có chứa N_2 . Polime X là

- A. tơ nilon-6,6. B. tơ olon. C. polistiren. D. polietilen.

Câu 62: [ID: 154823] Chất nào sau đây phản ứng với nước brom tạo kết tủa trắng?

- A. anilin. B. metylamin. C. valin. D. glyxin.

Câu 63: [ID: 154824] Công thức hóa học của sắt (II) hiđroxit là

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

Câu 64: [ID: 154825] Nhỏ vài giọt nước vào ống nghiệm chứa canxi cacbua thì thu được khí

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

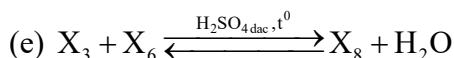
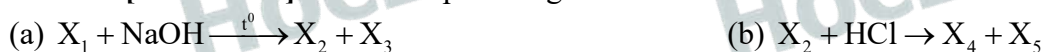
Câu 65: [ID: 154826] Cho các phát biểu sau:

- (a) Khi ăn cơm, nếu nhai kỹ sẽ cảm nhận được vị ngọt.
(b) Dung dịch giấm ăn có thể rửa sạch lọ đã đựng anilin.
(c) Nước ép của quả nho chín có phản ứng lên men rượu.
(d) Hidro hóa hoàn toàn triolein thì thu được tripanmitin.
(e) Thành phần chính của dầu thực vật và mỡ động vật là chất béo.
(g) Xenlulozơ và amilozơ đều có cấu trúc mạch không phân nhánh.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 66: [ID: 154827] Cho sơ đồ phản ứng sau:



Biết X_6 là chất hữu cơ có tỉ khối hơi so với H_2 bằng 23. Trong phân tử chất nào sau đây có phần trăm khối lượng oxi nhỏ nhất?

- A. X_3 . B. X_6 . C. X_4 . D. X_1 .

Câu 67: [ID: 154828] Cho hơi nước đi qua cacbon nung đỏ, thu được hỗn hợp khí X gồm CO, CO₂, H₂. Cho X đi qua ống đựng hỗn hợp rắn Y gồm CuO và Fe₃O₄ (dư, nung nóng), sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thì khối lượng chất rắn giảm 6,4 gam. Khối lượng cacbon đã tham gia phản ứng là

- A. 3,2 gam. B. 4,8 gam. C. 2,4 gam. D. 7,2 gam.

Câu 68: [ID: 154829] Cho hỗn hợp X gồm Fe và Cu tác dụng với dung dịch hỗn hợp gồm NaNO₃ và HCl, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được dung dịch Y, chất rắn Z và hỗn hợp khí T gồm NO, H₂. Biết Z chỉ tan một phần trong lượng dư dung dịch H₂SO₄ loãng. Số chất tan có trong Y là

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

Câu 69: [ID: 154830] Tính chất của các kim loại X, Y, Z được ghi ở bảng sau

Kim loại	Tính chất
X	Khử được ion Ag ⁺ trong dung dịch
Y	Bị thụ động hóa trong dung dịch H ₂ SO ₄ đặc nguội
Z	Được điều chế bằng phương pháp nhiệt luyện

Các kim loại X, Y, Z lần lượt là các kim loại nào sau đây?

- A. Mg, Fe, Na. B. K, Fe, Al. C. Zn, Al, Fe. D. Ba, Cu, Fe.

Câu 70: [ID: 154831] Hỗn hợp X gồm hai este đơn chức, mạch hở và một este hai chức, mạch hở. Cho m gam X tác dụng với dung dịch NaOH, đun nóng thì thu được hỗn hợp Y chỉ chứa hai muối (có tỉ lệ mol 1:1) và hỗn hợp Z gồm hai ancol no (có cùng số nguyên tử cacbon). Cho toàn bộ Z vào bình đựng Na dư, thu được 3,136 lít khí H₂, đồng thời khối lượng bình tăng 9 gam. Mặt khác, đốt cháy toàn bộ Y cần dùng 7,84 lít khí O₂ thì thu được Na₂CO₃, H₂O và 0,28 mol CO₂. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Phần trăm khối lượng của este có phân tử khối nhỏ nhất trong X là

- A. 4,61%. B. 3,88%. C. 9,22%. D. 7,76%.

Câu 71: [ID: 154832] Thực hiện các thí nghiệm sau

- (a) Cho phenol vào lượng dư dung dịch NH₃.
 (b) Dẫn từ từ đến dư khí CO₂ vào dung dịch Ba(OH)₂.
 (c) Cho dung dịch HCl vào lượng dư dung dịch KAlO₂.
 (d) Cho lượng dư dung dịch NaOH vào dung dịch AlCl₃.

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

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

Câu 72: [ID: 154833] Đốt cháy hoàn toàn este X (no, đơn chức, mạch hở) cần vừa đủ a mol O₂, thu được a mol H₂O. Mặt khác, thủy phân hoàn toàn 0,1 mol X bằng dung dịch KOH, thu được dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

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

Câu 73: [ID: 154834] Cho dãy các chất: NaOH, NaHSO₄, Cl₂, Mg, NH₃. Số chất trong dãy phản ứng với dung dịch Fe(NO₃)₂ là

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

Câu 74: [ID: 154835] Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau

- Bước 1: Cho 1 ml dung dịch glucozơ 1% vào ống nghiệm thứ nhất và 1 ml dung dịch lòng trắng trứng vào ống nghiệm thứ hai.
 ➤ Bước 2: Cho vào mỗi ống nghiệm 1 ml dung dịch NaOH 30%.
 ➤ Bước 3: Tiếp tục nhỏ vài giọt dung dịch CuSO₄ vào hai ống nghiệm và lắc nhẹ.

Cho các phát biểu sau:

- (a) Ở bước 2, ống nghiệm thứ nhất có xảy ra phản ứng thủy phân.
 (b) Sau bước 3, dung dịch trong ống nghiệm thứ nhất có màu xanh lam.
 (c) Ở bước 2, ống nghiệm thứ hai có xảy ra phản ứng màu biure.
 (d) nếu thay glucozơ bằng glixerol thì sau bước 3 dung dịch vẫn có màu xanh lam

Số phát biểu đúng là

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

Câu 75: [ID: 154836] Dung dịch X gồm $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ và NaCl (tỉ lệ mol tương ứng 1:1). Điện phân X (điện cực trơ, màng ngăn xốp) đến khi nước bắt đầu bị điện phân ở cả hai điện cực thì dừng, thu được dung dịch Y. Chất nào sau đây **không** phản ứng với Y?

- A. AgNO_3 . B. Cu . C. Na_2CO_3 . D. NH_3 .

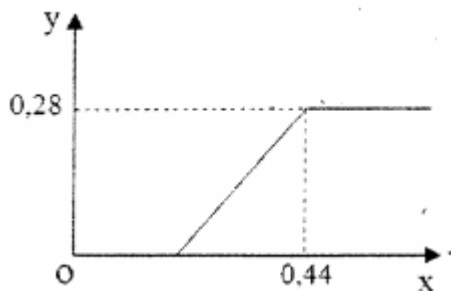
Câu 76: [ID: 154837] Cho sơ đồ phản ứng: $\text{Al} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{Y} \rightarrow \text{Z} \rightarrow \text{Al}$. Biết X, Y, Z đều là hợp chất của nhôm, mỗi mũi tên là một phản ứng. Chất X, Y, Z lần lượt là các chất nào sau đây?

- A. AlCl_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, NaAlO_2 . B. $\text{Al}(\text{OH})_3$, NaAlO_2 , Al_2O_3 .
C. Al_2O_3 , AlCl_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$. D. AlCl_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, Al_2O_3 .

Câu 77: [ID: 154838] Hỗn hợp E gồm X ($\text{C}_7\text{H}_{16}\text{O}_6\text{N}_2$) và Y ($\text{C}_5\text{H}_{14}\text{O}_4\text{N}_2$, là muối của axit cacboxylic hai chức). Cho E tác dụng với dung dịch KOH , sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được dung dịch Z, ancol etylic và hỗn hợp T gồm hai amin no, đơn chức, kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng (tỉ khối hơi của T so với H_2 bằng 16,9). Cô cạn Z, thu được hỗn hợp G gồm hai muối khan (có cùng số nguyên tử cacbon, trong đó có một muối của axit cacboxylic và một muối của α -amino axit). Phần trăm khối lượng của muối có khối lượng phân tử nhỏ trong G có giá trị **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 66. B. 29. C. 71. D. 34.

Câu 78: [ID: 154839] Cho từ từ dung dịch HCl 1M vào 200 ml dung dịch hỗn hợp X gồm NaHCO_3 và Na_2CO_3 . Sự phụ thuộc của số mol CO_2 (y mol) vào số mol HCl (x mol) được biểu diễn bằng đồ thị hình bên



Nếu cho từ từ 200 ml dung dịch hỗn hợp gồm HCl 0,8M và H_2SO_4 aM vào 200 ml X thì thu được dung dịch Y và 0,08 mol CO_2 . Cho lượng dư dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ vào Y, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 41,73. B. 44,06. C. 39,4. D. 48,72.

Câu 79: [ID: 154840] Cho hỗn hợp gồm Mg và Cu (tỉ lệ mol tương ứng 1:2) vào 200 ml dung dịch hỗn hợp gồm FeCl_3 1,8M và FeCl_2 0,9M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch Y chứa ba muối và m gam chất rắn. Cô cạn Y, thu được 88,88 gam muối khan. Giá trị của m là

- A. 12,64. B. 6,4. C. 12,8. D. 7,68.

Câu 80: [ID: 154841] Đốt cháy hoàn toàn a mol chất béo X, thu được CO_2 và H_2O hơn kém nhau 0,06 mol. Mặt khác, a mol X phản ứng tối đa với 0,02 mol Br_2 trong dung dịch. Giá trị của a là

- A. 0,02. B. 0,03. C. 0,01. D. 0,04.

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/2WeIM6W>

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/2WeIM6W>

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

ĐÁP ÁN: SỞ GD&ĐT TP CẦN THƠ (Năm 2020 – Mã 208)

41D	42A	43A	44A	45B	46C	47C	48D	49B	50B
51C	52D	53C	54B	55A	56B	57C	58B	59C	60D
61B	62A	63A	64A	65B	66D	67C	68C	69C	70D
71B	72C	73A	74B	75A	76D	77D	78D	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 2K2

- ✂ 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 **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>
- ✂ **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 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>

- ✂ 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**)