



HOC24H™

Thầy LÊ PHẠM THÀNH

(Đề thi gồm có 5 trang)

## KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC

### ĐỀ SỐ 04. Khảo sát chất lượng tỉnh HÀ TĨNH

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.

**Câu 41: [ID: 150200]** Chất dùng làm mềm nước có tính cứng vĩnh cửu là

- A.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$       B.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$       C.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$       D. NaOH

**Câu 42: [ID: 150201]** Công thức của nhôm clorua là

- A.  $\text{AlCl}_3$       B.  $\text{Al}_2\text{Cl}_3$       C.  $\text{AlCl}_2$       D.  $\text{Al}_2\text{Cl}_5$

**Câu 43: [ID: 150202]** Polime nào sau đây thuộc loại tơ hóa học?

- A. sợi bông      B. polietilen.      C. tơ tằm      D. tơ visco

**Câu 44: [ID: 150203]** Chất nào sau đây không tham gia phản ứng tráng gương?

- A. metyl fomat      B. fructozơ      C. glucozơ      D. saccarozơ

**Câu 45: [ID: 150204]** Khí X là nguyên nhân chính gây ra hiện tượng hiệu ứng nhà kính. Khí X là

- A.  $\text{NH}_3$       B. CO.      C.  $\text{SO}_2$ .      D.  $\text{CO}_2$

**Câu 46: [ID: 150205]** Trong các kim loại Mg, Cu, Fe, Ag. Kim loại có tính khử mạnh nhất là

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

**Câu 47: [ID: 150206]** Chất nào sau đây phản ứng được với dung dịch NaOH ?

- A. MgO.      B. AgCl.      C.  $\text{MgCl}_2$ .      D.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ .

**Câu 48: [ID: 150207]** Chất nào sau đây không thuộc loại este?

- A.  $\text{HCOOCH}_3$       B.  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{OOC}-\text{CH}_3$       C.  $(\text{COOCH}_3)_2$       D.  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$

**Câu 49: [ID: 150208]** Chất nào sau đây là amin bậc 2?

- A. metylamin      B. propylamin      C. đimetylamin      D. anilin

**Câu 50: [ID: 150209]**  $\text{Al}_2\text{O}_3$  tan được trong dung dịch nào sau đây?

- A.  $\text{NaNO}_3$       B.  $\text{CuSO}_4$       C. NaOH      D.  $\text{AgNO}_3$

**Câu 51: [ID: 150210]** Sản phẩm tạo ra khi cho Na vào nước là

- A. NaOH      B.  $\text{Na}_2\text{O}$       C.  $\text{Na}_2\text{O}_3$       D.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

**Câu 52: [ID: 150211]** Kim loại sắt không phản ứng với dung dịch nào sau đây?

- A.  $\text{HNO}_3$  loãng nguội      B.  $\text{HNO}_3$  đặc nguội      C. HCl đậm đặc      D.  $\text{FeCl}_3$

**Câu 53: [ID: 150212]** Ở nhiệt độ cao CO có thể khử được oxit nào sau đây?

- A.  $\text{Al}_2\text{O}_3$       B. MgO      C.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$       D. CaO

**Câu 54: [ID: 150213]** Kim loại nào sau đây không phản ứng với dung dịch HCl?

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

**Câu 55: [ID: 150214]** Nhận xét nào sau đây đúng ?

- A. Tripanmitin làm mất màu brom trong  $\text{CCl}_4$ .
- B. Ở điều kiện thích hợp  $\text{H}_2$  oxi hóa được glucozơ thành sobitol.
- C. Trong phân tử Gly-Ala-Val có 5 nguyên tử oxi.
- D. metylamin và etylamin đều làm quỳ ẩm chuyển màu xanh.

**Câu 56: [ID: 150215]** Số nguyên tử H trong phân tử axit glutamic là

- A. 5.
- B. 11.
- C. 9.
- D. 7.

**Câu 57: [ID: 150216]** Thành phần của phèn chua có chứa muối

- A.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- B.  $\text{AlCl}_3$
- C.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- D.  $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

**Câu 58: [ID: 150217]** Hidrocacbon nào sau đây thuộc loại hidrocacbon no?

- A. stiren
- B. propan
- C. isopren
- D. axetilen

**Câu 59: [ID: 150218]** Chất nào sau đây không có tính lưỡng tính?

- A.  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .
- B.  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .
- C.  $\text{Cr}(\text{OH})_3$ .
- D. Al.

**Câu 60: [ID: 150219]** Thí nghiệm nào sau đây làm khối lượng dung dịch sau phản ứng tăng lên so với dung dịch trước phản ứng?

- A. Cho Fe vào dung dịch  $\text{CuSO}_4$
- B. Cho Mg dư vào dung dịch  $\text{FeCl}_3$
- C. Sục khí  $\text{CO}_2$  vào dung dịch  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  dư
- D. Cho Cu vào dung dịch  $\text{FeCl}_3$

**Câu 61: [ID: 150220]** Dung dịch nào sau đây có pH nhỏ hơn 7?

- A.  $\text{KHCO}_3$
- B.  $\text{NaNO}_3$
- C.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- D.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

**Câu 62: [ID: 150221]** Axit nào sau đây là axit béo?

- A. axit oxalic
- B. axit linoleic
- C. axit adipic
- D. axit terephthalic

**Câu 63: [ID: 150222]** Cho 9 gam glyxin phản ứng vừa đủ với dung dịch KOH, khối lượng muối thu được sau phản ứng là

- A. 13,56.
- B. 11,64.
- C. 11,3.
- D. 9,7.

**Câu 64: [ID: 150223]** Cho 8,4 gam Fe vào dung dịch HCl dư, khối lượng muối thu được sau phản ứng là

- A. 19,5 gam.
- B. 24,375 gam.
- C. 19,05 gam.
- D. 15,24 gam.

**Câu 65: [ID: 150224]** Thí nghiệm nào sau đây tạo ra chất kết tủa màu xanh?

- A. Cho  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  phản ứng với glixerol
- B. Cho  $\text{CuSO}_4$  vào dung dịch NaOH
- C. Cho CuO vào dung dịch NaOH
- D. Cho  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  phản ứng với lòng trắng trứng

**Câu 66: [ID: 150225]** Thí nghiệm nào sau đây dùng điều chế axetilen trong phòng thí nghiệm?

- A. Cho nhôm cacbua vào nước.
- B. Cho nước vào ống nghiệm có chứa đất đèn.
- C. Nhiệt phân khí metan
- D. Đun nóng ancol etylic với  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc ở nhiệt độ cao.

**Câu 67: [ID: 150226]** Cho các phát biểu sau:

- (1) Sục khí  $\text{NH}_3$  vào dung dịch  $\text{AlCl}_3$  thu được kết tủa  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .
- (2) Cho sợi Mg vào dung dịch  $\text{CuSO}_4$ , magie bị ăn mòn điện hóa.
- (3) Thạch cao nung có công thức  $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$  hoặc  $\text{CaSO}_4 \cdot 0,5\text{H}_2\text{O}$ .
- (4) Trong dung dịch Ba khử được  $\text{FeCl}_3$  thành  $\text{FeCl}_2$ .
- (5) Hỗn hợp gồm 2 mol  $\text{Na}_2\text{O}$  và 2 mol  $\text{Al}_2\text{O}_3$  tan hết trong nước.

Số phát biểu đúng là

- A. 4.
- B. 1.
- C. 2.
- D. 5.

**Câu 68: [ID: 150227]** Nhận xét nào sau đây đúng?

- A. Metyl metacrylat và metyl fomat đều làm mất màu dung dịch nước brom.
- B. Phenyl axetat và dietyl oxalat phản ứng với dung dịch NaOH dư đều thu được 2 muối.
- C. Điện phân nóng chảy NaCl, cực dương xảy ra sự khử ion clorua.
- D. Tơ nitron, tơ capron, tơ nilon-6,6 đều là poliamit.

**Câu 69: [ID: 150228]** Hỗn hợp X gồm 2 este đơn chức, đốt cháy 18,12 gam hỗn hợp X thu được 1,02 mol  $\text{CO}_2$  và 0,7 mol  $\text{H}_2\text{O}$ . Mặt khác 18,12 gam hỗn hợp X phản ứng vừa đủ với 220 ml dung dịch NaOH 1M đun nóng thu được dung dịch Y chứa m gam muối và một ancol Z. Cho phản ứng với Na dư thấy khối lượng bình đựng Na tăng lên 3,54 gam. Giá trị của m là

- A. 21,88.                      B. 20,44.                      C. 23,32.                      D. 22,24.

**Câu 70: [ID: 150229]** Nhận xét nào sau đây đúng?

- A. Cho dung dịch NaOH vào dung dịch  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  xuất hiện bọt khí  $\text{CO}_2$ .
- B.  $\text{HNO}_3$  đặc nóng oxi hóa Fe, FeO thành hợp chất sắt (III).
- C. Cho Al vào dung dịch NaOH thu được kết tủa keo trắng.
- D. Hỗn hợp FeO,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  có thể tan hết trong dung dịch NaOH loãng dư.

**Câu 71: [ID: 150230]** Nhận xét nào sau đây không đúng?

- A. Tinh bột là chất rắn màu trắng, vô định hình.
- B. Trong công nghiệp dược phẩm, saccarozơ được dùng để pha chế thuốc.
- C. Trong phân tử saccarozơ có 8 nhóm hiđroxi.
- D. Glucozơ có nhiều trong quả chín và trong cây mía.

**Câu 72: [ID: 150231]** Chất X có công thức  $\text{C}_5\text{H}_{14}\text{O}_4\text{N}_2$  là muối amoni của axit cacboxylic, X phản ứng với NaOH chỉ tạo ra một muối Y (không tham gia phản ứng tráng gương) và một amin. Số công thức cấu tạo có thể có của X là

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

**Câu 73: [ID: 150232]** Cho các phát biểu sau:

- (1) Muối natri, muối kali của axit hữu cơ là thành phần chính của xà phòng.
- (2) Amilopectin là polime tự nhiên.
- (3) Alanin và anilin đều là những chất lỏng rất ít tan trong nước.
- (4) Poliamit không bền trong môi trường axit và kiềm.
- (5) Tơ lapsan thuộc loại polieste.

Số phát biểu đúng là

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

**Câu 74: [ID: 150233]** Cho 0,1 mol Ba vào dung dịch chứa 0,1 mol HCl và 0,1 mol  $\text{CuSO}_4$ . Khối lượng kết tủa thu được là

- A. 33,0 gam.                      B. 23,3 gam.                      C. 29,7 gam.                      D. 28,2 gam.

**Câu 75: [ID: 150234]** Cho a mol hỗn hợp gồm  $\text{CO}_2$  và hơi nước qua than nung đỏ được hỗn hợp khí A không gồm  $\text{H}_2$ , CO,  $\text{CO}_2$ . Cho A qua dung dịch  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  dư thu được 11,82 gam kết tủa và hỗn hợp khí B. Cho hỗn hợp khí B từ từ qua ống đựng hỗn hợp CuO và  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  nung nóng ( $H = 100\%$ ) thu được chất rắn C. Chất rắn C phản ứng với lượng dư dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc nóng thu được 2,24 lít  $\text{SO}_2$  (đktc) sản phẩm khử duy nhất. Giá trị của a là

- A. 0,16.                      B. 0,12.                      C. 0,14.                      D. 0,11.

**Câu 76: [ID: 150235]** Hỗn hợp X gồm axit oleic, axit stearic và một triglixerit. Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X cần vừa đủ 2,89 mol  $\text{O}_2$  thu được 2,04 mol  $\text{CO}_2$ . Mặt khác m gam hỗn hợp X làm mất màu vừa đủ 12,8 gam brom trong  $\text{CCl}_4$ . Nếu cho m gam hỗn hợp X phản ứng với dung dịch NaOH đun nóng (vừa đủ) thu glyxerol và dung dịch chứa 2 muối. Khối lượng của triglixerit trong m gam hỗn hợp X là

- A. 18,72.                      B. 17,72.                      C. 17,78.                      D. 17,76.

**Câu 77: [ID: 150236]** Hỗn hợp E chứa chất X ( $C_8H_{15}O_4N_3$ ) và chất Y ( $C_{10}H_{19}O_4N$ ); trong đó X là một peptit, Y là este của axit glutamic. Đun nóng 78,12 gam hỗn hợp E với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được dung dịch có chứa m gam muối của alanin và hỗn hợp F chứa 2 ancol. Đun nóng toàn bộ F với  $H_2SO_4$  đặc ở  $140^\circ C$ , thu được 21,12 gam hỗn hợp ete. Các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 84,1.                      B. 13,4.                      C. 26,5.                      D. 31.

**Câu 78: [ID: 150237]** Cho X, Y là hai axit cacboxylic đơn chức ( $M_X < M_Y$ ); T là este ba chức, mạch hở được tạo bởi X, Y với glixerol. Cho 23,06 gam hỗn hợp E gồm X, Y, T và glixerol (số mol của X bằng 8 lần số mol của T) tác dụng với dung dịch NaOH 2M thì cần vừa đủ 200 ml, thu được hỗn hợp F gồm hai muối có tỉ lệ mol 1: 3 và 3,68 gam glixerol. Đốt cháy hoàn toàn F cần vừa đủ 0,45 mol  $O_2$ , thu được  $Na_2CO_3$ ,  $H_2O$  và 0,4 mol  $CO_2$ . Phần trăm khối lượng của trong E có giá trị gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 26.                      B. 35.                      C. 29.                      D. 25.

**Câu 79: [ID: 150238]** Hợp chất hữu cơ X mạch hở có công thức phân tử  $C_7H_{10}O_4$ . Thủy phân hoàn toàn X trong dung dịch NaOH đun nóng, thu được muối Y và hai chất hữu cơ Z và T (thuộc cùng dãy đồng đẳng). Axit hóa Y, thu được hợp chất hữu cơ E (chứa C, H, O). Cho các phát biểu sau:

- (a) Z và T là các ancol no, đơn chức.  
(b) X có hai đồng phân cấu tạo.  
(c) E tác dụng với  $Br_2$  trong  $CCl_4$  theo tỉ lệ mol 1 : 2.  
(d) Phân tử E có số nguyên tử hydro bằng số nguyên tử oxy.

Số phát biểu không đúng là

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

**Câu 80: [ID: 150239]** Tiến hành thí nghiệm điều chế etyl axetat theo các bước sau đây:

- Bước 1: Cho 1 ml  $C_2H_5OH$ , 1ml  $CH_3COOH$  và vài giọt dung dịch  $H_2SO_4$  đặc vào ống nghiệm.
- Bước 2: Lắc đều ống nghiệm, đun cách thủy (trong nồi nước nóng) khoảng 5 - 6 phút ở  $65 - 70^\circ C$ .
- Bước 3: Làm lạnh, sau đó rót 2 ml dung dịch NaCl bão hòa vào ống nghiệm.

Cho các phát biểu sau:

- (a)  $H_2SO_4$  đặc có vai trò vừa làm chất xúc tác vừa làm tăng hiệu suất tạo sản phẩm.  
(b) Mục đích chính của việc thêm dung dịch NaCl bão hòa là để tránh phân hủy sản phẩm.  
(c) Sau bước 2, trong ống nghiệm vẫn còn  $C_2H_5OH$  và  $CH_3COOH$ .  
(d) Sau bước 3, chất lỏng trong ống nghiệm tách thành hai lớp.

Số phát biểu đúng là

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

Sưu tầm và giới thiệu: Thầy LÊ PHẠM THÀNH  
Đăng kí **LUYỆN THI ONLINE** tại: <http://hoc24h.vn>

🔗 Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG 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/2M1kVB3>

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



✂ Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG 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**)

## ĐÁP ÁN

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

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**)