



KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC

Đề **SỎ** số 22. Thi KSCL Tỉnh HÀ TĨNH (Lần 2 – Mã 005)

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**

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**]

- 👉 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**)

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; F = 19; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;
Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Ni = 59; Cu = 64; Zn = 65; Rb = 85,5; Ag = 108; Cs = 133; Ba = 137.

Câu 41: Dung dịch NaOH được dùng để làm mềm nước có tính cứng:

- A. Tạm thời và toàn phần. B. Vĩnh cửu và toàn phần. C. Tạm thời. D. Vĩnh cửu.

Câu 42: Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm thổ?

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

Câu 43: Thủy phân este $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ trong dung dịch NaOH đun nóng thu được muối có công thức là:

- A. CH_3COONa . B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa}$. C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COONa}$. D. HCOONa .

Câu 44: Khí X có trong khí thải công nghiệp, gây ra hiện tượng mưa axit. Khí X là:

- A. CO. B. SO_2 . C. H_2 . D. N_2 .

Câu 45: Chất nào sau đây **không** phải là chất điện li mạnh?

- A. NaOH. B. HNO_3 . C. NaCl. D. CH_3COOH .

Câu 46: Dung dịch NaOH **không** tạo ra kết tủa khi cho vào dung dịch nào sau đây?

- A. Dung dịch FeCl_2 . B. Dung dịch FeCl_3 . C. Dung dịch MgCl_2 . D. Dung dịch BaCl_2 .

Câu 47: Chất nào sau đây **không** có vòng benzen trong phân tử?

- A. Stiren. B. Axetilen. C. Anilin. D. Phenol.

Câu 48: Kim loại nào sau đây **không** tác dụng với dung dịch HCl?

- A. Cu. B. Fe. C. Na. D. Zn.

Câu 49: Canxi cacbonat (còn gọi là **đá vôi**) có công thức hóa học là:

- A. CaCO_3 . B. Na_2CO_3 . C. BaCO_3 . D. CaSO_4 .

Câu 50: Sắt có số oxi hóa +2 trong hợp chất nào sau đây?

- A. FeS. B. FeCl_3 . C. Fe(OH)_3 . D. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.

Câu 51: Chất nào sau đây có phản ứng cộng với H_2 (Ni, t°)?

- A. Triolein. B. Glixerol. C. Axit axetic. D. Tristearin.

Câu 52: Ở nhiệt độ thường, kim loại nào sau đây **không** phản ứng với H_2O ?

- A. Ca. B. Ba. C. Na. D. Fe.

Câu 53: Tripanmitin có công thức là:

- A. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. B. $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. C. $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_2\text{C}_2\text{H}_4$. D. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$.

Câu 54: Số nguyên tử H trong một mắt xích của tinh bột là:

- A. 22. B. 5. C. 10. D. 6.

Câu 55: Chất nào sau đây **không** tan trong dung dịch NaOH dư?

- A. K. B. Fe. C. Ca. D. Al.

Câu 56: Phèn chua được dùng trong ngành công nghiệp thuộc da, công nghiệp giấy, chất cầm màu trong ngành nhuộm vải, chất làm trong nước. Công thức hóa học rút gọn của phèn chua là:

- A. $\text{LiAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$. B. $\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$. C. $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$. D. $\text{NaAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$.

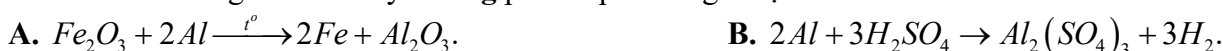
Câu 57: Dung dịch chất nào sau đây có phản ứng tráng bạc?

- A. Axit axetic. B. Andehit fomic. C. Anilin. D. Phenol.

Câu 58: Chất nào sau đây vừa tác dụng với dung dịch HCl, vừa tác dụng với dung dịch NaOH

- A. NaCl. B. AlCl_3 . C. $\text{Mg}(\text{OH})_2$. D. $\text{Al}(\text{OH})_3$.

Câu 59: Phản ứng nào sau đây **không** phải là phản ứng nhiệt nhôm?



Câu 60: Alanin có công thức là:

- A. $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2$. B. $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$.
C. $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$. D. $\text{H}_2\text{N} - (\text{CH}_2)_5 - \text{COOH}$.

Câu 61: Thủy phân hoàn toàn m kilogam xenlulozơ, sau đó lên men rượu sản phẩm để điều chế 20 lít etanol 46°. Biết hiệu suất của cả quá trình là 80%, khối lượng riêng của $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ là 0,8 gam/ml. Giá trị của m là:

- A. 8,10. B. 16,20. C. 25,92. D. 32,40.

Câu 62: Chất X được tạo ra trong quá trình quang hợp của cây xanh, có khả năng tráng bạc, ngoài ra có thể tìm thấy nó trong thành phần của mật ong và quả nho chín. Chất X là:

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

Câu 63: Cho 17,9 gam hỗn hợp gồm $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ và $\text{CH}_3\text{COONH}_3\text{CH}_3$ tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch NaOH 1M thu được dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là:

- A. 9,2 gam. B. 16,6 gam. C. 18,0 gam. D. 16,4 gam.

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

- A. Công thức phân tử của alanin là $\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_2\text{N}$.
B. Liên kết peptit được hình thành giữa 2 gốc α -amino axit.
C. Anilin tác dụng với dung dịch Br_2 cho kết tủa màu trắng.
D. Dung dịch axit glutamic không làm đổi màu quỳ tím.

Câu 65: Cho các polime sau: cao su buna, tơ nilon-6,6, tơ xenlulozơ axetat và tơ olon. Số polime được điều chế bằng phản ứng trùng hợp là:

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

Câu 66: Hai chất X và Y đều có công thức phân tử $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_2$, đều là dẫn xuất của benzen, đều làm mất màu nước Br_2 . X tác dụng với dung dịch NaOH cho 1 muối và 1 andehit, Y tác dụng với dung dịch NaOH cho 2 muối và nước. Các muối sinh ra đều có phân tử khối lớn hơn phân tử khối của CH_3COONa . Chất X và Y tương ứng là:

- A. $\text{HCOOC}_2\text{H}_2\text{C}_6\text{H}_5$ và $\text{HCOOC}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_3$. B. $\text{C}_2\text{H}_3\text{COOC}_6\text{H}_5$ và $\text{HCOOC}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_3$.
C. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_3$ và $\text{HCOOC}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_3$. D. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_3$ và $\text{C}_2\text{H}_3\text{COOC}_6\text{H}_5$.

Câu 67: Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Bột sắt tác dụng với bột lưu huỳnh khi đun nóng tạo ra sắt (II) sunfua.
B. Cho hợp kim Zn – Cu vào dung dịch H_2SO_4 thì xảy ra hiện tượng ăn mòn điện hóa học.
C. Đồng đẩy được sắt ra khỏi dung dịch sắt (II) clorua.
D. Kim loại nhôm không phản ứng với HNO_3 đặc, nguội.

Câu 68: Cho 12,9 gam hỗn hợp Zn và Cu tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng (dư) thu được dung dịch X, V lít khí (đo ở điều kiện tiêu chuẩn) và 6,4 gam chất rắn không tan. Giá trị của V là:

- A. 4,48 lít. B. 3,36 lít. C. 2,24 lít. D. 1,12 lít.

Câu 69: Cho 4 ml H_2O vào ống nghiệm, cho tiếp 1 mẫu đất đèn bằng hạt ngô vào, quan sát ta thấy ống nghiệm sủi bọt khí. Khí hidroacbon thoát ra từ thí nghiệm trên là:

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

Câu 70: Hỗn hợp bột gồm Fe và Cu tan hoàn toàn trong lượng dư dung dịch nào sau đây?

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

Câu 71: Nung 8,8 gam hỗn hợp Mg và Cu trong không khí, thu được 12 gam hỗn hợp X chỉ chứa hai oxit. Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp X cần vừa đủ 400 ml dung dịch H_2SO_4 a mol/lít. Giá trị của a là:

- A. 0,75M. B. 0,25M. C. 0,50M. D. 1,00M.

Câu 72: Cho m gam hỗn hợp bột Al và Al_2O_3 tác dụng vừa đủ với 300 ml dung dịch NaOH 1M thu được 3,36 lít khí H_2 (đo ở điều kiện tiêu chuẩn). Giá trị của m là:

- A. 11,8 gam. B. 10,2 gam. C. 2,70 gam. D. 12,90 gam.

Câu 73: Cho hỗn hợp E gồm X ($\text{C}_4\text{H}_{11}\text{O}_2\text{N}$ là muối của axit cacboxylic) và chất hữu cơ mạch hở Y ($\text{C}_6\text{H}_{15}\text{O}_3\text{N}_3$) có tỉ lệ mol 2 : 1. Cho 5,805 gam hỗn hợp E tác dụng hết với dung dịch NaOH, đun nóng rồi cô cạn dung dịch sau phản ứng. Kết thúc thí nghiệm, thu được hơi nước; 0,045 mol etylamin và m gam hỗn hợp Z gồm hai muối khan có cùng nguyên tử cacbon. Phần trăm khối lượng của muối có phân tử khối nhỏ hơn trong hỗn hợp Z là:

- A. 59,64%. B. 42,49%. C. 45,81%. D. 62,84%.

Câu 74: Cho các phát biểu sau:

- (a) Khi hiđro hóa chất béo lỏng ta thu được chất béo rắn.
(b) Nước ép từ cây mía có phản ứng hòa tan được $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
(c) Tơ poliamit kém bền trong môi trường axit và môi trường kiềm.
(d) Cao su thiên nhiên là poliisopren có trong mủ cây heveabrsiliensis.
(e) Dung dịch lysin không làm quỳ tím đổi màu.

Số phát biểu đúng là:

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

Câu 75: Tiến hành thí nghiệm thủy phân chất béo rắn (tristearin) theo các bước sau:

- Bước 1: Cho vào bát sứ 1 gam chất béo rắn (tristearin) và 3 ml dung dịch NaOH có nồng độ 40%.
➤ Bước 2: Đun sôi hỗn hợp trong thời gian 35 phút và khuấy liên tục bằng đũa thủy tinh, đồng thời thêm vài giọt nước cất.
➤ Bước 3: Rót thêm vào hỗn hợp 5 ml dung dịch NaCl bão hòa, khuấy nhẹ rồi để hỗn hợp nguội dần.

Phát biểu nào sau đây **không** đúng?

- A. Ở bước 3, có thể thay dung dịch NaCl bằng dung dịch CaCl_2 .
B. Sau khi thực hiện bước 2, thu được hỗn hợp chất lỏng đồng nhất.
C. Phần chất lỏng sau khi tách hết chất rắn có thể hòa tan được $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
D. Sau khi thực hiện bước 3, hỗn hợp tách thành hai lớp: phía trên là chất rắn màu trắng, phía dưới là chất lỏng.

Câu 76: Đốt cháy hoàn toàn 2,94 gam hỗn hợp E gồm hai este mạch hở X và Y ($M_X < M_Y < 148$) cần vừa đủ 3,024 lít O_2 (đktc) thu được 1,98 gam H_2O . Mặt khác, đun nóng 2,94 gam hỗn hợp E với dung dịch NaOH vừa đủ thu được một ancol và 2,7 gam hỗn hợp muối Z. Đốt cháy hoàn toàn Z thu được H_2O , Na_2CO_3 và 0,448 lít CO_2 (đktc). Phần trăm khối lượng của este X trong hỗn hợp E là:

- A. 29,93%. B. 50,34%. C. 40,81%. D. 61,22%.

Câu 77: Đốt cháy hoàn toàn m gam chất béo X chứa tristearin, tripanmitin, axit stearic và axit panmitic. Sau phản ứng thu được 13,44 lít khí CO_2 (đktc) và 10,44 gam H_2O . Xà phòng hóa m gam hỗn hợp X với hiệu suất 90% thì thu được m gam Glixerol. Giá trị của m là:

- A. 0,828 gam. B. 0,920 gam. C. 1,656 gam. D. 2,484 gam.

Câu 78: Cho các phát biểu sau:

- (a) Hỗn hợp Cu và Fe_3O_4 (tỉ lệ mol tương ứng 1 : 1) tan hết trong dung dịch HCl dư.
(b) Đun nóng dung dịch NaHCO_3 có xuất hiện khí bay ra.
(c) Thạch cao nung được dùng để bó bột, đúc tượng và làm khuôn.
(d) Kim loại Al có thể đẩy được Fe ra khỏi dung dịch FeCl_3 .
(e) Cho mẫu Zn vào hỗn hợp dung dịch H_2SO_4 và CuSO_4 xảy ra ăn mòn điện hóa học.

Số phát biểu đúng là:

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

Câu 79: Thổi hơi nước qua than nóng đỏ thu được hỗn hợp khí X khô (H_2 , CO và CO_2). Cho hỗn hợp X qua dung dịch $Ca(OH)_2$ thì còn lại hỗn hợp khí Y khô (H_2 và CO). Hỗn hợp khí Y tác dụng vừa hết 8,96 gam CuO thấy tạo thành 1,26 gam H_2O . Phần trăm thể tích CO_2 trong hỗn hợp X là:

A. 30,12%. B. 29,16%. C. 20,00%. D. 11,11%.

Câu 80: Ba chất hữu cơ X, Y, Z ($46 < M_X < M_Y < M_Z$) đều có thành phần nguyên tố C, H, O. Hỗn hợp T gồm X, Y, Z trong đó $n_X = 4(n_Y + n_Z)$. Chia T làm 3 phần bằng nhau:

➤ Phần 1: Đốt cháy hoàn toàn thu được 13,2 gam CO_2 .

➤ Phần 2: Cho phản ứng vừa đủ với 0,2 lít dung dịch $NaHCO_3$ 0,2M.

➤ Phần 3: Cho phản ứng hoàn toàn với lượng dư dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 thu được 56,16 gam Ag.

Phần trăm khối lượng của X trong T là

A. 32,54%. B. 74,52%. C. 47,90%. D. 79,16%.

Biên soạn: **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**)

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 BẮC + TRUNG + NAM**: <http://bit.ly/2NA7xFt>

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

👉 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 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**)