



KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC
ĐỀ CHUYỀN SỐ 29. THPT Chuyên Bắc Ninh (Lần 3 – 2020)

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

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH** LiveStream: 4h30 sáng Thứ 4 (10/6/2020) tại [FB.com/thanh.lepham](https://www.facebook.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**]

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**)

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. [ID: 151960] Chất nào sau đây có phản ứng biure?

- A. Axit glutamic. B. Metylamin. C. Glyxylalanin. D. Anbumin.

Câu 42. [ID: 151961] Phương trình phản ứng hóa học nào sau đây **không** đúng?

- A. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ B. $\text{Ba} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2 + \text{H}_2$
C. $2\text{Cr} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{CrCl}_3 + 3\text{H}_2$ D. $\text{KOH} + \text{KHCO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

Câu 43. [ID: 151962] Ở nhiệt độ cao, khí hidro khử được oxit nào sau đây?

- A. CaO. B. Na_2O . C. CuO. D. MgO.

Câu 44. [ID: 151963] Criolit có công thức hóa học là

- A. $\text{MgCO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$. B. $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ C. Na_3AlF_6 . D. Fe_3O_4 .

Câu 45. [ID: 151964] Kim loại Cu **không** tác dụng với

- A. dung dịch HNO_3 loãng. B. dung dịch AgNO_3 .
C. dung dịch H_2SO_4 đặc. D. dung dịch HCl loãng.

Câu 46. [ID: 151965] Kim loại dẫn điện tốt nhất là

- A. Ag. B. Au. C. Al. D. Cu

Câu 47. [ID: 151966] Công thức hóa học của triolein là

- A. $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. B. $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. C. $(\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. D. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$.

Câu 48. [ID: 151967] Dung dịch $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ có màu

- A. vàng. B. da cam. C. tím. D. xanh.

Câu 49. [ID: 151968] Polime nào sau đây điều chế bằng phản ứng trùng hợp?

- A. Cao su lưu hóa. B. Poli(hexametylen adipamit).
C. Polietilen. D. Poli(phenol-fomanđehit).

Câu 50. [ID: 151969] Chất nào dưới đây khi tác dụng với dung dịch HCl thu được hai muối?

- A. Fe_3O_4 B. Fe C. Fe_2O_3 D. FeO

Câu 51. [ID: 151970] Số nguyên tử oxi trong phân tử Saccarozơ là

- A. 8. B. 9. C. 10. D. 11.

Câu 52: [ID: 151971] Ở nhiệt độ thường, kim loại nào sau đây là chất lỏng

- A. Na. B. Ca. C. Hg. D. Ag.

Câu 53: [ID: 151972] Chất nào sau đây được dùng để làm mềm nước có tính cứng tạm thời và tính cứng vĩnh cửu?

- A. Na_2CO_3 . B. NaOH. C. MgCl_2 . D. $\text{Fe}(\text{OH})_2$.

Câu 54: [ID: 151973] Dung dịch NaOH tác dụng với chất nào sau đây tạo ra kết tủa $\text{Fe}(\text{OH})_3$?

- A. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$. B. Fe_2O_3 . C. FeO. D. Fe_3O_4 .

Câu 55: [ID: 151974] Công thức của alanin là

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

Câu 56: [ID: 151975] PVC là chất rắn vô định hình, cách điện tốt, bền với axit, được dùng làm vật liệu cách điện, ống dẫn nước, vải che mưa,...PVC được tổng hợp trực tiếp từ monome nào sau đây?

- A. Acrilonitrin. B. Vinyl clorua. C. Vinyl axetat. D. Propilen.

Câu 57: [ID: 151976] Chất nào sau đây **không** thủy phân trong môi trường axit?

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

Câu 58: [ID: 151977] Chất X có cấu tạo $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$. Tên gọi của X là

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

Câu 59: [ID: 151978] Cho 27 gam glucozơ phản ứng hoàn toàn với lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , thu được m gam Ag. Giá trị của m là

- A. 32,4. B. 21,6. C. 43,2. D. 16,2.

Câu 60: [ID: 151979] Xà phòng hóa hoàn toàn 11,1 gam este $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ bằng dung dịch NaOH 1M (đun nóng). Thể tích dung dịch NaOH tối thiểu cần dùng là

- A. 150ml. B. 200ml. C. 300ml. D. 250ml.

Câu 61: [ID: 151980] Cho 6,05 gam hỗn hợp X gồm Fe và Zn phản ứng hoàn toàn với dung dịch HCl loãng (dư), thu được 0,1 mol khí H_2 (đktc). Khối lượng Fe trong X là

- A. 4,75 gam. B. 1,12 gam. C. 5,60 gam. D. 2,80 gam.

Câu 62: [ID: 151981] Cho bột nhôm tác dụng với dung dịch NaOH dư thu được 6,72 lít khí H_2 đktc. Khối lượng bột nhôm đã phản ứng là

- A. 2,7 gam B. 16,2 gam C. 5,4 gam D. 10,4 gam

Câu 63: [ID: 151982] Trong các chất sau, chất nào có nhiệt độ sôi cao nhất?

- A. etanol. B. đimetyl ete. C. metanol. D. nước.

Câu 64: [ID: 151983] Phát biểu nào sau đây **không** đúng?

- A. Các polime sử dụng làm tơ đều tổng hợp từ phản ứng trùng ngưng.
B. Nhỏ dung dịch NaOH vào dung dịch phenylamoni clorua thấy hiện tượng phân lớp chất lỏng.
C. Phân tử khối của một amino axit (có 1 nhóm $-\text{NH}_2$, 1 nhóm $-\text{COOH}$) luôn luôn là một số lẻ.
D. Vinyl axetat, metyl acrylat đều có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp.

Câu 65: [ID: 151984] Từ 16,20 tấn xenlulozơ người ta sản xuất được m tấn xenlulozơ trinitrat (biết hiệu suất phản ứng tính theo xenlulozơ là 90%). Giá trị của m là

- A. 29,70. B. 26,73. C. 33,00. D. 25,46.

Câu 66: [ID: 151985] Cho 25,5 gam Gly – Glu tác dụng vừa đủ với V ml dung dịch NaOH 1M. Giá trị của V là

- A. 375 B. 250 C. 500 D. 125

Câu 67: [ID: 151986] Cacbohidrat X có đặc điểm:

- Thuộc loại polisaccarit
- Phân tử gồm nhiều gốc α -glucozơ
- Được tạo thành nhờ quá trình quang hợp của cây xanh

Cacbohidrat X là ?

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

Câu 68: [ID: 151987] Phát biểu nào sau đây **đúng**?

- A. Đốt thanh thép trong bình khí clo, thanh thép bị ăn mòn điện hóa
- B. Quặng pirit (FeS_2) là nguyên liệu được sử dụng chủ yếu để điều chế sắt
- C. Cho sắt dư vào dung dịch HNO_3 loãng thu được dung dịch muối $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- D. Tính oxi hóa của ion Fe^{3+} mạnh hơn của ion Ag^+

Câu 69: [ID: 151988] Cho kim loại sắt lần lượt tác dụng với lượng dư các dung dịch sau: HCl ; HNO_3 loãng; H_2SO_4 loãng; AgNO_3 ; $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$. Số trường hợp tạo ra muối sắt(III) là

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

Câu 70: [ID: 151989] Cho các loại tơ sau: tơ visco; tơ axetat; tơ nitron; tơ tằm; tơ capron, len lông cừu. Số loại tơ hóa học là

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

Câu 71: [ID: 151990] Đốt cháy hoàn toàn 33,4 gam hỗn hợp A gồm bột các kim loại Al, Fe và Cu ngoài không khí, thu được 41,4 gam hỗn hợp B chỉ gồm các oxit kim loại. Cho toàn bộ hỗn hợp B tác dụng hoàn toàn với dung dịch H_2SO_4 20% có khối lượng riêng $d = 1,14 \text{ g/ml}$. Thể tích tối thiểu của dung dịch H_2SO_4 để hòa tan hết hỗn hợp B gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 175ml
- B. 200ml
- C. 300ml
- D. 215ml

Câu 72: [ID: 151991] Hỗn hợp E gồm các este đều có công thức phân tử $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_2$ và chứa vòng benzen. Cho 0,08 mol hỗn hợp E tác dụng vừa đủ với dung dịch KOH, đun nóng. Sau phản ứng, thu được dung dịch X và 3,18 gam hỗn hợp ancol Y. Cho toàn bộ lượng Y tác dụng với lượng Na dư thu được 0,448 lít H_2 ở đktc. Cô cạn dung dịch X được m gam chất rắn khan. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 13,70.
- B. 11,78.
- C. 12,18.
- D. 11,46.

Câu 73: [ID: 151992] Cho các phát biểu sau

- (a) Hỗn hợp Al và BaO (tỉ lệ số mol tương ứng 1:1) tan hoàn toàn trong nước dư.
- (b) Cho bột Cu vào lượng dư dung dịch FeCl_3 , thu được dung dịch chứa ba muối.
- (c) Phen chua được dùng trong ngành thuộc da, chất cầm màu trong công nghiệp nhuộm vải.
- (d) Để bảo vệ vỏ tàu biển bằng sắt, người ta gắn các tấm kẽm vào vỏ tàu.
- (e) Đun nóng có thể làm mềm nước có tính cứng vĩnh cửu

Số phát biểu đúng là

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

Câu 74: [ID: 151993] Cho hơi nước đi qua than nóng đỏ, thu được 4,48 lít hỗn hợp khí X (đktc) gồm CO , CO_2 và H_2 . Cho toàn bộ X phản ứng hoàn toàn với hỗn hợp a mol Fe_2O_3 và b mol CuO nung nóng, sau phản ứng thu được 25,92 gam hỗn hợp chất rắn Y. Để khử hoàn toàn chất rắn Y thành các kim loại cần $(2a + 0,5b)$ mol H_2 . Tỉ khối hơi của X so với H_2 là

- A. 15,50.
- B. 7,60.
- C. 7,65.
- D. 7,75.

Câu 75: [ID: 151994] Thủy phân hoàn toàn chất béo X sau phản ứng thu được axit oleic và axit linoleic. Nếu đốt cháy hoàn toàn m gam X cần 76,32 gam oxi thu được 75,24 gam CO_2 . Mặt khác a gam X tác dụng vừa đủ với 160 ml dung dịch Br_2 1M. Giá trị của a là:

- A. 28,16
- B. 46,92
- C. 33,86
- D. 35,28

Câu 76: [ID: 151995] Cho các phát biểu sau:

- (a) Hidro hóa hoàn toàn glucozơ thu được axit gluconic.
- (b) Phản ứng thủy phân xenlulozơ xảy ra được trong dạ dày của động vật ăn cỏ.
- (c) Xenlulozơ trinitrat được dùng làm thuốc súng không khói.
- (d) Saccarozơ bị hóa đen trong H_2SO_4 đậm đặc.
- (e) Trong công nghiệp dược phẩm, saccarozơ được dùng để pha chế thuốc

Số phát biểu **đúng** là

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

Câu 77: [ID: 151996] Tiến hành các thí nghiệm theo các bước sau:

- Bước 1: Cho vào hai ống nghiệm mỗi ống 2 ml etyl axetat.
- Bước 2: Thêm 2 ml dung dịch H_2SO_4 20% vào ống thứ nhất; 4 ml dung dịch NaOH 30% vào ống thứ hai.
- Bước 3: Lắc đều cả hai ống nghiệm, lắp ống sinh hàn, đun sôi nhẹ trong khoảng 5 phút, để nguội.

Cho các phát biểu sau:

- (a) Sau bước 2, chất lỏng trong cả hai ống nghiệm đều phân thành hai lớp.
- (b) Sau bước 3, chất lỏng trong cả hai ống nghiệm đều đồng nhất.
- (c) Sau bước 3, ở hai ống nghiệm đều thu được sản phẩm giống nhau.
- (d) Ở bước 3, có thể thay việc đun sôi nhẹ bằng đun cách thủy (ngâm trong nước nóng).
- (e) Ống sinh hàn có tác dụng hạn chế sự thất thoát của các chất lỏng trong ống nghiệm.

Số phát biểu **đúng** là:

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

Câu 78: [ID: 151997] 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 oxi.

Số phát biểu **đúng** là:

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

Câu 79: [ID: 151998] Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp E gồm hai este mạch hở X và Y (đều tạo bởi axit cacboxylic và ancol, $M_X < M_Y < 150$) thu được 4,48 lít CO_2 (đktc). Cho m gam E tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, thu được một ancol Z và 6,76 gam hỗn hợp muối. Cho toàn bộ Z tác dụng với Na dư, thu được 1,12 lít khí H_2 (đktc). Phần trăm khối lượng của X trong E là

- A. 50,34%. B. 60,40%. C. 44,30%. D. 74,50%.

Câu 80: [ID: 151999] Chất X ($C_xH_yO_4N_2$) là muối amoni của axit cacboxylic đa chức; chất Y ($C_mH_nO_2N_2$) là muối amoni của một amino axit. Cho m gam E gồm X và Y (có tỉ lệ mol tương ứng là 3:5) tác dụng hết với lượng dư dung dịch NaOH đun nóng, thu được 4,928 lít (đktc) hỗn hợp khí (gồm 2 chất hữu cơ là đồng đẳng kế tiếp) có tỉ khối đối với H_2 bằng 383/22 và 19,14 gam hỗn hợp muối. Phần trăm khối lượng của Y trong E là

- A. 54,64%. B. 50,47%. C. 49,53%. D. 45,36%.

Biên soạn: **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**)

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**)

ĐÁP ÁN THPT Chuyên Bắc Ninh (Lần 3 – 2020)

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

Biên soạn: **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 **LUYỆN ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 Super-2**: <http://bit.ly/2RCTklD>

✎ 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>

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

✎ 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**)