

[Đề thi thử hóa 2022 THPT Nguyễn Khuyến - Lê Thánh Tông \(lần cuối\)](#)

Đề thi thử THPT Quốc gia 2022 môn Hóa lần cuối của trường THPT Nguyễn Khuyến - Lê Thánh Tông vừa diễn ra là một đề thi hay, mang tính phân hóa cao giúp học sinh tự đánh giá và ôn tập tại nhà.

Tải và thử sức ngay với [đề thi thử THPT Quốc gia 2022](#) này:

(Tải đề thi thử môn hóa 2022 có đáp án này về máy theo file đính kèm)

Đề thi thử hóa 2022 THPT Nguyễn Khuyến - Lê Thánh Tông (lần cuối)

Câu 41. Trong cùng điều kiện, kim loại kiềm thổ nào sau đây có tính khử yếu nhất?

- A. Ba.
- B. Mg.
- C. Be.
- D. Ca.

Câu 42. Oxit nào sau đây không bị khử bởi CO nung nóng?

- A. PbO.
- B. FeO.
- C. CuO.
- D. Al₂O₃.

Câu 43. Thủy phân triolein trong dung dịch NaOH, thu được glixerol và muối X. Công thức của X là

- A. C₁₇H₃₅COONa.
- B. C₁₅H₃₁COONa.
- C. CH₃COONa.
- D. C₁₇H₃₃COONa.

Câu 44. Thủy phân este nào sau đây thu được ancol etylic?

- A. CH₃CH₂COOCH₃.
- B. HCOOCH₃.

C. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$.

D. $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$.

Câu 45. Trong các kim loại sau, kim loại có tính khử yếu nhất là

A. Mg.

B. Al.

C. Fe.

D. Cu.

Câu 46. Kim loại nào là kim loại phổ biến nhất trên vỏ Trái Đất, tồn tại trong tự nhiên ở dạng đất sét, quặng boxit, quặng criolit?

A. Na.

B. Al.

C. Mg.

D. Ag.

Câu 47. Trong dung dịch, $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ phản ứng với chất nào sau đây?

A. NaNO_3 .

B. NaOH .

C. NaCl .

D. HCl .

Câu 48. Kim loại nào sau đây có màu trắng hơi xám, có tính nhiễm từ?

A. Cu.

B. Al.

C. Zn.

D. Fe.

Câu 49. Hợp chất nào sau đây thuộc loại amino axit?

A. Tristearin.

B. Anilin.

C. Glyxin.

D. Etin.

Câu 50. Polime nào sau đây thuộc loại poliamit?

A. nilon-6,6.

B. xenlulozo.

C. Poliacrilonitrin.

D. amilopectin.

Câu 51. Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , thu được kết tủa?

A. Axetilen.

B. Butadien.

C. Etilen.

D. Metan.

Câu 52. Kim loại nào sau đây có nhiệt độ nóng chảy cao nhất, được dùng làm dây tóc bóng đèn?

A. Al.

B. W.

C. Na.

D. Fe.

Câu 53. Kim loại Al không tan được trong dung dịch nào sau đây?

A. BaCl_2 .

B. NaOH.

C. $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

D. HCl.

Tham khảo thêm: [Đáp án đề thi thử Hóa 2022 Sở GD Hải Dương lần 3](#)

Câu 54. Etyl propionat là este có mùi thơm của dứa. Công thức của etyl propionat là

A. $C_2H_5COOC_2H_5$.

B. $HCOOC_2H_5$.

C. $C_2H_5COOCH_3$.

D. CH_3COOCH_3 .

Câu 55. $CaCO_3$ tan được trong nước có mặt khí nào sau đây?

A. O_2 .

B. CO_2 .

C. N_2 .

D. H_2 .

Câu 56. Sương mù quang hóa hình thành do các chất khí thải ra từ động cơ phương tiện đi lại, chất thải công nghiệp, trong đó có nitơ đioxit. Công thức hóa học của nitơ đioxit là?

A. NO.

B. CO_2 .

C. N_2O .

D. NO_2 .

Câu 57. Trong thành phần của gang, nguyên tố chiếm hàm lượng cao nhất là

A. Si.

B. Mn.

C. S.

D. Fe.

Câu 58. Kim loại Cu không phản ứng với chất nào sau đây trong dung dịch?

- A. FeCl_3 .
- B. HNO_3 .
- C. AgNO_3 .
- D. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.

Câu 59. Trong hợp chất, kim loại kiềm có số oxi hóa là

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

Câu 60. Chất nào sau đây không bị thủy phân trong dung dịch H_2SO_4 loãng, đun nóng?

- A. Amilozơ.
- B. Fructozơ.
- C. Amilopectin.
- D. Saccarozơ.

Câu 61. Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Sắt tan được trong dung dịch FeCl_3 .
- B. Quặng pirit sắt có thành phần chính là FeS_2 .
- C. Sắt (III) hydroxit là chất rắn, màu nâu đỏ, không tan trong nước.
- D. Hàm lượng cacbon trong thép cao hơn trong gang.

Câu 62. Khử hoàn toàn m gam Fe_3O_4 bằng H_2 dư ở nhiệt độ cao, thu được 7,2 gam H_2O . Giá trị của m là

- A. 28,8.
- B. 23,2.
- C. 16,0.

D. 11,6.

Câu 63. Aminoaxit X có dạng H_2NR_1COOH (R là gốc hidrocacbon). Cho 0,2 mol X phản ứng hết với dung dịch HCl, thu được dung dịch chứa 25,1 gam muối. Tên gọi của X là

A. Valin.

B. Lysin.

C. Glyxin.

D. Alanin.

Câu 64. Thủy phân hoàn toàn tinh bột, thu được monosaccarit X. Cho X phản ứng với dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 thu được chất hữu cơ Y. Hai chất X, Y lần lượt là

A. glucozơ, amoni nitrat.

B. glucozơ, axit gluconic.

C. glucozơ, amoni gluconat.

D. fructozơ, amoni gluconat.

Câu 65. Lên men m gam glucozơ để tạo thành ancol etylic (hiệu suất phản ứng bằng 50%). Toàn bộ khí CO_2 sinh ra được hấp thụ bằng dung dịch $Ca(OH)_2$ dư, thu được 15 gam kết tủa. Giá trị của m là

A. 13,5.

B. 24,3.

C. 27,0.

D. 54,0.

Câu 66. Cho 10 gam hỗn hợp Zn và Cu tác dụng với dung dịch HCl dư thu được 2,24 lít khí. Phần trăm khối lượng của Cu trong hỗn hợp ban đầu là

A. 50%.

B. 40%.

C. 65%.

D. 35%.

Câu 67. Trong các cặp chất sau đây, cặp chất nào cùng tồn tại trong dung dịch?

A. AgNO_3 và Na_3PO_4 .

B. AlCl_3 và NH_3 .

C. NH_4NO_3 và KOH .

D. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ và HNO_3 .

Câu 68. Phát biểu nào sau đây đúng?

A. Xenlulozơ trinitrat làm thuốc súng không khói.

B. Poliacrionitrin dùng làm chất dẻo.

C. Tơ xenlulozơ axetat là tơ tổng hợp.

D. Tơ nilon-6,6 được điều chế bằng phản ứng trùng hợp.

Câu 69. Hỗn hợp E gồm axit béo không no X (có liên kết pi không quá 4) và triglixerit Y (tỉ lệ mol tương ứng là 2 : 3). Biết a mol hỗn hợp E làm mất màu tối đa 1,6a mol Br_2 trong dung dịch. Cho m gam hỗn hợp E tác dụng hoàn toàn với dung dịch NaOH thu được 16,75 gam hỗn hợp hai muối $\text{C}_{17}\text{H}_x\text{COONa}$ và $\text{C}_{17}\text{H}_y\text{COONa}$. Giá trị của m là

A. 23,76.

B. 32,16.

C. 16,03.

D. 16,11.

Câu 70. Hỗn hợp M gồm một axit cacboxylic và một ankin (cùng số nguyên tử cacbon). Đốt cháy hoàn toàn a mol hỗn hợp M, thu được 3a mol CO_2 và 1,6a mol H_2O . Phần trăm số mol của axit trong hỗn hợp M là

A. 50%.

B. 60%.

C. 40%.

D. 30%.

Tham khảo thêm: [Đề thi thử THPT Quốc gia 2022 môn Hóa Sở GD Bắc Giang lần 2](#)

Câu 71. Cho m gam hỗn hợp X gồm Cu và Fe₂O₃ vào dung dịch HCl, sau phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch Y chứa hai muối và còn lại 0,2m gam chất rắn chưa tan chỉ chứa kim loại. Tách bỏ phần chưa tan, cho dung dịch AgNO₃ dư vào dung dịch Y thu được 86,16 gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 17,92 gam.
- B. 20,16 gam.
- C. 26,88 gam.
- D. 22,40 gam.

Câu 72. Cho các chất X, Y, Z, T thỏa mãn sơ đồ: Fe(NO₃)₂ → X → Y → Z → T. Mỗi mũi tên ứng với một phản ứng. Các chất X, Y, Z, T lần lượt là:

- A. Fe₂O₃, Al₂O₃, AlCl₃, Al.
- B. Fe₂O₃, Fe(OH)₃, FeCl₃, FeCl₂.
- C. Fe₂O₃, Al₂O₃, Al, NaAlO₂.
- D. FeO, FeCl₂, Fe, FeCl₃.

Câu 73. Nung 45 gam hỗn hợp E gồm KHCO₃ và CaCO₃ ở nhiệt độ cao đến khối lượng không đổi, thu được chất rắn X. Cho X vào nước dư, thu được m gam chất rắn Y và dung dịch Z. Cho từ từ dung dịch 350 ml HCl 1M vào dung dịch Z, thu được 2,24 lít CO₂ (đktc). Giá trị của m là

- A. 15.
- B. 10.
- C. 5.
- D. 20.

Câu 74. Cho các phát biểu sau:

- (a) Điện phân dung dịch NaCl, thu được Na ở catot.
- (b) Than hoạt tính được sử dụng nhiều trong mặt nạ phòng độc, khẩu trang y tế.
- (c) Cho Ba(HCO₃)₂ vào dung dịch KHSO₄ sinh ra kết tủa và khí.
- (d) Cho lá Fe vào dung dịch CuSO₄ có xảy ra ăn mòn điện hóa.

(e) Dẫn khí CO₂ dư đi qua CuO nung nóng thu được Cu.

(g) Đun nóng có thể làm mềm nước cứng vĩnh cửu.

Số phát biểu đúng là

A. 2.

B. 1.

C. 3.

D. 4.

Câu 75. Cho các phát biểu sau:

(a) Nước quả chanh khử được mùi tanh của cá.

(b) Fructozơ là monosaccarit duy nhất có trong mật ong.

(c) Nhỏ vài giọt dung dịch I₂ vào xenlulozơ, xuất hiện màu xanh tím.

(d) Một số este hoà tan tốt nhiều chất hữu cơ nên được dùng làm dung môi.

(e) Vải làm từ nilon-6 sẽ nhanh hỏng khi ngâm lâu trong nước xà phòng có tính kiềm.

(g) Thành phần chính của cồn 70° thường dùng trong y tế để sát trùng là metanol.

Số phát biểu đúng là

A. 2.

B. 3.

C. 4.

D. 5.

Câu 76. Thực hiện thí nghiệm

Bước 1: Cho vào bát sứ nhỏ 1 gam mỡ lợn và 2 ml dung dịch NaOH 40%

Bước 2: Đun sôi nhẹ hỗn hợp, dùng đũa thủy tinh khuấy đều, chú ý cho thêm nước cất để giữ cho thể tích hỗn hợp không đổi.

Bước 3: Sau 8 – 10 phút, rót thêm vào bát 4 – 5 ml dung dịch NaCl bão hòa, để nguội, quan sát.

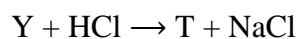
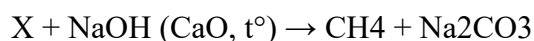
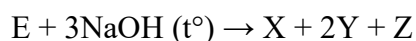
Khẳng định vào sau đây sai

- A. Mục đích của việc đun sôi để cô cạn, tách lấy muối khan.
- B. Sau bước 3, có lớp chất rắn màu trắng nhẹ nổi trên mặt bát sứ.
- C. Phản ứng trong thí nghiệm trên được áp dụng trong công nghiệp để sản xuất xà phòng.
- D. Ở bước 3, có thể thay NaCl bão hòa bằng dung dịch KCl bão hòa.

Câu 77. Thủy phân hoàn toàn hỗn hợp E gồm este X ($C_nH_{2n-2}O_4$) và este Y ($C_mH_{2m-2}O_4$) cần dùng 640 ml dung dịch KOH 1M, đun nóng. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được ancol T đơn chức và phần rắn khan Z gồm ba muối. Đốt cháy hết Z thì thu được K_2CO_3 , 16,56 gam H_2O và 1,12 mol CO_2 . Phần trăm khối lượng muối có phân tử khối lớn nhất trong Z là

- A. 49,9%.
- B. 54,1%.
- C. 47,6%.
- D. 32,8%.

Câu 78. Cho sơ đồ phản ứng sau theo đúng tỉ lệ mol



Biết E là este no, mạch hở, có công thức phân tử $C_{n+1}H_{n+4}O_n$; X, Y, Z đều là các chất hữu cơ và . Cho các phát biểu sau:

- (a) Từ chất Z có thể điều chế trực tiếp axit axetic.
- (b) E có hai công thức cấu tạo thỏa mãn.
- (c) Đun chất Y với vôi tôi xút thu được khí etan.
- (d) X và Y có cùng số nguyên tử cacbon.
- (e) Chất T tác dụng Na dư thu được mol H_2 bằng số mol T phản ứng.
- (g) Đun Z với H_2SO_4 đặc, $170^\circ C$ tạo ra anken.

Số phát biểu đúng

A. 4.

B. 5.

C. 2.

D. 3.

Câu 79. Hòa tan hết m gam hỗn hợp X gồm Fe_3O_4 , Fe_2O_3 , FeS , FeS_2 , CuS và S trong lượng vừa đủ dung dịch chứa $0,25$ mol H_2SO_4 đặc, nóng. Sau phản ứng thu được dung dịch Y và có $4,48$ lít (đktc) khí SO_2 thoát ra. Cho dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ dư vào dung dịch Y, kết thúc phản ứng thu được $30,7$ gam kết tủa. Mặt khác, hòa tan hết m gam X trong dung dịch HNO_3 đặc nóng, thu được dung dịch Z và hỗn hợp khí gồm a mol NO_2 và $0,02$ mol SO_2 . Biết dung dịch Z có chứa $15,56$ gam muối. Giá trị của $(m + a)$ là

A. 6,70.

B. 6,40.

C. 6,78.

D. 6,76.

Câu 80. Cho một lượng tinh thể $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ vào 400 ml dung dịch NaCl $0,4\text{M}$ thu được dung dịch X. Điện phân thời gian t (giây) dung dịch X với cường độ 5A không đổi, khối lượng dung dịch giảm $14,01$ gam. Nhúng thanh Fe vào dung dịch sau điện phân, kết thúc phản ứng thoát ra $0,672$ lít khí (đktc), đồng thời khối lượng thanh Fe giảm $1,68$ gam. Giá trị gần nhất của t là

A. 5980.

B. 3860.

C. 4440.

D. 5114.

Đáp án đề thi thử hóa 2022 THPT Nguyễn Khuyến - Lê Thánh Tông (lần cuối)

Câu	Đ/a	Câu	Đ/a	Câu	Đ/a	Câu	Đ/a
41	C	51	A	61	D	71	D
42	D	52	B	62	B	72	C
43	D	53	A	63	D	73	C
44	D	54	A	64	C	74	C

Đề thi thử hóa 2022 THPT Nguyễn Khuyến - Lê Thánh Tông (lần cuối)

Câu	Đ/a	Câu	Đ/a	Câu	Đ/a	Câu	Đ/a
45	D	55	B	65	C	75	B
46	B	56	D	66	D	76	A
47	D	57	D	67	D	77	B
48	D	58	D	68	A	78	D
49	C	59	C	69	D	79	D
50	A	60	B	70	C	80	A

-/-

Mong rằng với các mẫu đề thi thử tốt nghiệp môn hóa 2022 mới nhất được cập nhật sẽ giúp các em học sinh lớp 12 ôn tập thật tốt. Đừng quên xem thêm nhiều [đề thi thử Hóa 2022](#) của các tỉnh khác trên cả nước đã được Đọc tài liệu cập nhật liên tục