

Đề thi thử tốt nghiệp THPT 2023 môn Hóa học lần 2 của trường THPT Lê Xoay, Vĩnh Phúc được công bố. Đây là đề thi được thiết kế dành cho các em học sinh lớp 12 chuẩn bị ôn thi kì thi sắp tới.

Các câu hỏi sẽ tập trung chủ yếu kiến thức Hóa học lớp 12, các dạng bài tập đa dạng nhưng vẫn theo chuẩn cấu trúc của kì thi chính thức. Đề thi bao gồm 40 câu hỏi trắc nghiệm thực hiện trong thời gian 50 phút.

Chi tiết [đề thi thử THPT Quốc gia 2023 môn Hóa](#) như sau:

Đề thi thử thpt quốc gia 2023 môn hóa lần 2 trường Lê Xoay

Câu 41: Chất nào sau đây không tác dụng với dung dịch HCl?

- A. NaNO_3 .
- B. NaOH .
- C. NaHCO_3 .
- D. FeO .

Câu 42: Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu đỏ?

- A. KNO_3 .
- B. NaOH .
- C. HCl .
- D. CaCl_2 .

Câu 43: Khi thủy phân chất béo luôn thu được chất nào sau đây?

- A. Etanol.
- B. Etilenglicol.
- C. Phenol.
- D. Glixerol.

Câu 44: Khi đốt than hoặc các nhiên liệu hoá thạch như xăng, dầu... trong điều kiện thiếu không khí, tạo ra khí X (không màu, không mùi, rất độc). Khí X là

- A. CO_2 .

B. SO₂.

C. CO.

D. NO.

Câu 45: Poli (metyl metacrylat) được điều chế bằng phản ứng trùng hợp monome nào sau đây?

A. CH₂=CH-COOCH₃.

B. CH₂=C(CH₃)-COOCH₃.

C. CH₃-COO-CH=CH₂.

D. CH₃-CH(CH₃)-COOCH=CH₂.

Câu 46: Chất nào sau đây không bị oxi hoá bởi dung dịch HNO₃?

A. FeO.

B. FeCO₃.

C. Fe₂O₃.

D. Fe(OH)₂.

Câu 47: Dãy các ion nào sau đây không thể cùng tồn tại trong một dung dịch?

A. Na⁺, Mg²⁺, NO₃⁻, SO₄²⁻.

B. Cu²⁺, Fe³⁺, Cl⁻, SO₄²⁻.

C. K⁺, NH₄⁺, NO₃⁻, PO₄³⁻.

D. Ba²⁺, Al³⁺, Cl⁻, SO₄²⁻.

Câu 48: Kim loại nào sau đây thụ động trong dung dịch HNO₃ đặc, nguội?

A. Al.

B. Cu.

C. Ag.

D. Mg.

Câu 49: Aminoaxit đầu N trong phân tử peptit Gly-Val-Glu-Ala là

- A. Alanin.
- B. Axit glutamic.
- C. Glyxin.
- D. Valin.

Câu 50: Chất nào sau đây phân tử chứa đồng thời nhóm -COOH và nhóm -NH₂?

- A. Metylamin.
- B. Axit glutamic.
- C. Phenol.
- D. Axit axetic.

Câu 51: Glucozơ không có tính chất nào sau đây?

- A. Lên men tạo ancol etylic.
- B. Tham gia phản ứng tráng bạc.
- C. Tham gia phản ứng thủy phân.
- D. Phản ứng với hiđro (Ni, t°) tạo ra sobitol.

Câu 52: Peptit nào sau đây không có phản ứng màu biure?

- A. Gly-Ala.
- B. Gly-Ala-Gly.
- C. Ala-Ala-Gly-Gly.
- D. Ala-Gly-Gly.

Câu 53: Kim loại Cu phản ứng được với dung dịch

- A. FeSO₄.
- B. AgNO₃.

C. KNO_3 .

D. HCl .

Câu 54: Cho Fe tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng, dư thu được sản phẩm là

A. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ và H_2O .

B. FeSO_4 và H_2O .

C. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ và H_2 .

D. FeSO_4 và H_2 .

Câu 55: Chất nào sau đây có phản ứng tráng bạc?

A. CH_3COOH .

B. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$.

C. HCHO .

D. CH_3OH .

Câu 56: Công thức phân tử nào sau là của este no, đơn chức, mạch hở, có 2 nguyên tử cacbon?

A. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$.

B. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$.

C. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$.

D. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$.

Câu 57: Anilin có công thức là

A. $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$.

B. CH_3NH_2 .

C. $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$.

D. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$.

Câu 58: Cho các chất sau: etylamin, Ala-Gly-Val, etyl axetat, anilin. Trong điều kiện thích hợp, số chất phản ứng được với dung dịch HCl là

A. 3.

B. 4.

C. 2.

D. 1.

Câu 59: Thực hiện thí nghiệm: Nhỏ 4-5 giọt dung dịch CuSO_4 5% vào một ống nghiệm, thêm tiếp 3 ml dung dịch NaOH 10%, thấy tạo ra kết tủa màu xanh. Tiếp tục nhỏ vào ống nghiệm trên 5 ml dung dịch chất X, thấy kết tủa tan dần và thu được dung dịch màu xanh lam. X có thể là chất nào sau đây?

A. $\text{C}_2\text{H}_4(\text{OH})_2$.

B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

C. CH_3CHO .

D. $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$.

Câu 60: Polime nào sau đây trong thành phần chứa nguyên tố nitơ?

A. Nilon-6.

B. Poli(vinyl clorua).

C. Polietilen.

D. Polibutađien.

Câu 61: Hỗn hợp nào sau đây khi đun nóng với dung dịch H_2SO_4 loãng đến phản ứng hoàn toàn, chỉ thu được một loại monosaccarit?

A. Xenlulozơ, fructozơ.

B. Tinh bột, xenlulozơ.

C. Xenlulozơ, saccarozơ.

D. Tinh bột, saccarozơ.

Câu 62: Cation M^{3+} có cấu hình electron lớp ngoài cùng là $2s^2 2p^6$. Số proton có trong một nguyên tử M là

A. 10.

B. 11.

C. 13.

D. 7.

Câu 63: Ở nhiệt độ cao khí CO khử được oxit nào sau đây thành kim loại?

A. MgO.

B. Al₂O₃.

C. CuO.

D. CaO.

Câu 64: Đun nóng etyl axetat trong dung dịch NaOH, thu được muối là

A. HCOONa.

B. CH₃COONa.

C. C₂H₅COONa.

D. C₂H₅ONa.

Câu 65: Khi trùng ngưng 13,1 gam axit ε-aminocaproic (H₂N-(CH₂)₅-COOH) thu được m gam polime và 1,44 gam nước. Hiệu suất của phản ứng trùng ngưng là

A. 70%.

B. 90%.

C. 60%.

D. 80%.

Câu 66: Dung dịch X chứa 0,01 mol Glyxin, 0,02 mol Alanin và 0,05 mol phenyl fomat. Cho X tác dụng với dung dịch chứa 0,01 mol HCl, thu được dung dịch Y. Thêm 160 ml dung dịch KOH 1M vào Y, đun nóng. Giả sử các phản ứng đều xảy ra hoàn toàn. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

A. 8,615.

B. 16,335.

C. 14,515.

D. 12,535.

Câu 67: Để hòa tan vừa hết 24,4 gam hỗn hợp MgO và Al_2O_3 cần vừa đủ 700 ml dung dịch H_2SO_4 1M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng được m gam muối. Giá trị của m là

A. 93,0.

B. 91,6.

C. 67,8

D. 80,4.

Câu 68: Chất X có công thức phân tử $C_8H_{14}O_4$. Đun nóng X trong dung dịch NaOH thu được dung dịch chứa hai muối Y, Z và một ancol T. Biết T có 3 nguyên tử cacbon và dung dịch T hoà tan được $Cu(OH)_2$ thành dung dịch màu xanh. Số công thức cấu tạo của X thoả mãn là

A. 6.

B. 8.

C. 2.

D. 4.

Câu 69: Hợp chất hữu cơ X có công thức phân tử $C_2H_9N_3O_6$ có khả năng tác dụng với dung dịch HCl và dung dịch NaOH. Cho 20,52 gam X tác dụng với dung dịch chứa 20,4 gam NaOH. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, cô cạn dung dịch thu được m gam chất rắn. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

A. 29.

B. 23.

C. 26.

D. 30.

Câu 70: Cho các phát biểu sau đây:

(a) Fructozơ là cacbohidrat duy nhất có trong mật ong.

(b) Amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.

(c) Anilin là chất lỏng, ít tan trong nước nhưng tan nhiều trong dung dịch NaOH.

(d) Trong phân tử xenlulozơ có 3 nhóm OH.

(e) Dùng giấm ăn hoặc nước chanh khử được bớt mùi tanh của cá (do amin gây ra).
Số phát biểu sai là

A. 4.

B. 3.

C. 1.

D. 2.

Câu 71: Hỗn hợp M chứa các triglixerit và hai axit béo. Cho 200 gam hỗn hợp M tác dụng vừa đủ với 320 ml dung dịch NaOH 2M đun nóng, sau phản ứng thu được 18,4 gam glixerol và m gam muối của các axit béo. Giá trị của m là

A. 207,20.

B. 206,48.

C. 213,68.

D. 205,84.

Câu 72: Cho 26,73 gam hỗn hợp gồm Na, Na₂O, Ba, BaO (trong đó oxi chiếm 12,57% về khối lượng) vào nước dư, thu được V lít khí H₂ và dung dịch X. Cho dung dịch CuSO₄ dư vào X, thu được 53,31 gam kết tủa. Giá trị của V là

A. 2,688.

B. 4,032.

C. 3,36.

D. 2,016.

Câu 73: Cho 2,13 gam P₂O₅ tác dụng hết với V ml dung dịch NaOH 0,5M, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch X chỉ chứa 4,48 gam muối. Giá trị của V là

A. 280.

B. 140.

C. 240.

D. 70.

Câu 74: Hỗn hợp X gồm một este đơn chức và một este hai chức. Đốt cháy hoàn toàn 0,1 mol X, thu được 0,71 mol CO_2 và 0,43 mol H_2O . Mặt khác, đun nóng 0,1 mol X với dung dịch chứa 0,16 mol NaOH (vừa đủ), thu được dung dịch Y gồm 4,6 gam ancol etylic và m gam hỗn hợp muối (biết phân tử khối của mỗi muối đều nhỏ hơn 160). Giá trị của m là

- A. 14,8.
- B. 12,79.
- C. 14,38.
- D. 13,84.

Câu 75: Hỗn hợp E gồm ba hợp chất hữu cơ chỉ chứa chức este, mạch hở, X là $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_4$ có cấu tạo đối xứng, Y là $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_4$ và Z là $\text{C}_m\text{H}_{2m-4}\text{O}_6$. Đốt cháy hoàn toàn m gam E (số mol X gấp 3 lần số mol Z) trong oxi vừa đủ, thu được 29,92 gam CO_2 . Thủy phân m gam E cần dùng 140 ml dung dịch NaOH 2M, thu được dung dịch G chứa hai muối và hỗn hợp T chứa các ancol no. Cô cạn G rồi nung trong vôi tôi xút dư, thu được 4,928 lít hỗn hợp hai khí (đktc) có khối lượng mol trung bình nhỏ hơn 10. Phần trăm khối lượng của X trong E là

- A. 19,62%.
- B. 37,38%.
- C. 32,88%.
- D. 47,49%.

Câu 76: Cho các phát biểu sau:

- (a) 1 mol Glu-Val-Lys phản ứng tối đa với dung dịch chứa 3 mol HCl .
 - (b) Dầu thực vật và dầu nhớt bôi trơn máy đều có thành phần chính là chất béo.
 - (c) Triolein có nhiệt độ nóng chảy thấp hơn tristearin.
 - (d) Cho axit glutamic phản ứng với NaOH dư được muối làm bột ngọt (mì chính).
 - (e) Xenlulozơ bị thủy phân trong dung dịch kiềm đun nóng tạo ra glucozơ.
 - (g) Khi đun nóng, 1 mol phenyl axetat phản ứng tối đa với 2 mol NaOH trong dung dịch.
- Số phát biểu đúng là

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

Câu 77: Đốt cháy hoàn toàn 0,12 mol hỗn hợp X gồm hai amin no, đơn chức, mạch hở và một hidrocarbon cần vừa đủ 0,36 mol O₂, thu được hỗn hợp Y gồm H₂O, 0,22 mol CO₂ và 0,02 mol N₂. Mặt khác, cho 18,8 gam X tác dụng với dung dịch HCl dư, thu được m gam muối amoni. Giá trị của m là

- A. 17,9.
- B. 19,3.
- C. 14,9.
- D. 16,5.

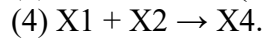
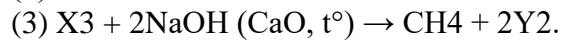
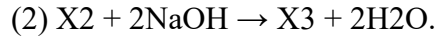
Câu 78: Nung nóng hoàn toàn m gam hỗn hợp X gồm hai muối khan của cùng một kim loại (có hóa trị không đổi) thu được chất rắn Y và hỗn hợp khí Z trong đó có 0,2 mol khí CO₂. Mặt khác, hòa tan m gam hỗn hợp X vào 800 ml dung dịch H₂SO₄ 1M thu được dung dịch T. Dung dịch T hòa tan được tối đa x gam Fe thì chỉ thu được dung dịch chứa 112 gam muối và 0,4 mol hỗn hợp khí gồm H₂ và NO (NO là sản phẩm khử duy nhất của N⁺⁵). Thành phần % về khối lượng của muối có phân tử khối lớn hơn trong X gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 51%.
- B. 49%.
- C. 53%.
- D. 47%.

Câu 79: Trộn m gam hỗn hợp X gồm Mg, Fe, Fe₃O₄, Cu và CuO (trong đó nguyên tố oxi chiếm 12,82% theo khối lượng hỗn hợp X) với 7,05 gam Cu(NO₃)₂, thu được hỗn hợp Y. Hòa tan hoàn toàn Y trong dung dịch chứa đồng thời HCl, 0,05 mol KNO₃ và 0,1 mol NaNO₃. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch Z chỉ chứa muối clorua và 3,36 lít (đktc) hỗn hợp khí T gồm N₂ và NO. Tỉ khối của T so với H₂ là 14,667. Cho Z phản ứng với dung dịch Ba(OH)₂ dư, kết thúc phản ứng thu được 56,375 gam kết tủa. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 30,5.
- B. 32,2.
- C. 33,3.
- D. 31,1.

Câu 80: Cho các sơ đồ phản ứng theo đúng tỉ lệ mol:
(1) $X + 2NaOH (t^\circ) \rightarrow X1 + Y1 + Y2 + 2H_2O$.



Cho biết: X là muối có công thức phân tử là $C_3H_{12}O_3N_2$; X_1, X_2, X_3, X_4 là những hợp chất hữu cơ khác nhau; X_1, Y_1 đều làm quì tím ẩm hóa xanh. Cho các phát biểu sau:

(a) Phân tử khối của X_4 là 194.

(b) Có thể thu khí Y_1 bằng phương pháp đẩy nước.

(c) X_2 có 3 nguyên tử C trong phân tử.

(d) X_3 là natriaxetat.

(e) X_4 là hợp chất hữu cơ tạp chức.

Số phát biểu đúng là

A. 4.

B. 3.

C. 1.

D. 2.

-HẾT-

Đáp án đề thi thử THPT quốc gia 2023 môn hóa lần 2 trường Lê Xoay

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

-/-

Mong rằng với những câu hỏi độc đáo ở trên, các em sẽ rút ra cho mình thêm nhiều kinh nghiệm khi làm bài thi chính thức. Xem thêm nhiều các bộ đề [đề thi thử THPT quốc gia 2023](#) mới nhất của các trường THPT trên cả nước đã được Đọc tài liệu cập nhật liên tục để ôn tập.