

[Đề thi thử hóa 2022 THPT Yên Lạc 2 lần 3](#)

Đề thi thử THPT Quốc gia 2022 môn hóa mới nhất của THPT Yên Lạc 2 tỉnh Vĩnh Phúc 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 Yên Lạc 2 lần 3

Câu 41: Chất nào sau đây là chất lỏng ở nhiệt độ thường?

- A. Alanin.
- B. Tristearin.
- C. Saccarơ.
- D. Anilin.

Câu 42: Cacbohidrat nào có nhiều trong cây mía và củ cải đường?

- A. Xenlulozo.
- B. Glucozo
- C. Fructozo
- D. Saccarozo

Câu 43: Ở điều kiện thường hợp chất nào sau đây tác dụng được với nước?

- A. Al_2O_3
- B. Na_2CO_3
- C. CaO
- D. NaCl.

Câu 44: Axit oleic có số nguyên tử H trong phân tử là

- A. 31.
- B. 34.
- C. 32.

D. 33.

Câu 45: Sắt (III) sunfat có công thức là

A. FeS.

B. FeSO₄.

C. Fe₂SO₄.

D. Fe₂(SO₄)₃.

Câu 46: Cho hỗn hợp rắn CH₃COONa, NaOH và CaO vào ống nghiệm chịu nhiệt rồi đun nóng. Khí sinh ra có đặc điểm nào sau đây?

A. Làm mất màu dung dịch brom.

B. Nhẹ hơn không khí.

C. Làm mất màu dung dịch thuốc tím.

D. Tan tốt trong nước.

Câu 47: Polime nào sau đây chỉ chứa hai nguyên tố C và H?

A. Poli(vinyl axetat).

B. Poli(acrilonitrin).

C. Poli(vinyl clorua).

D. Polietilen.

Câu 48: Thành phần chính của quặng manhetit là

A. FeCO₃.

B. Fe₂O₃.

C. FeS₂.

D. Fe₃O₄.

Câu 49: Kim cương, than chì và fuleren là

A. các đồng vị của cacbon.

[Đề thi thử hóa 2022 THPT Yên Lạc 2 lần 3](#)

- B. các hợp chất của cacbon.
- C. các dạng thù hình của cacbon.
- D. các đồng phân của cacbon.

Câu 50: Chất nào sau đây không có phản ứng tráng gương?

- A. HCOOH.
- B. CH₃-CHO.
- C. CH₃-C≡CH
- D. C₆H₁₂O₆.

Xem thêm: [Đáp án đề thi thử Hóa 2022 trường THPT Trần Quốc Tuấn lần 3](#)

Câu 51: Kim loại nào sau đây có nhiệt độ nóng chảy cao nhất?

- A. W.
- B. Al.
- C. Hg.
- D. K.

Câu 52: Trong công nghiệp, kim loại nào sau đây được điều chế bằng phương pháp nhiệt luyện?

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

Câu 53: Chất nào sau đây không phải là chất điện li?

- A. CH₃COOH.
- B. C₆H₁₂O₆.
- C. HF.

D. NaNO_3 .

Câu 54: Sản phẩm của phản ứng este hóa giữa ancol metylic và axit axetic là

A. etyl fomát.

B. metyl fomát.

C. metyl axetat.

D. etyl axetat.

Câu 55: Fe tác dụng với dung dịch lượng dư dung dịch nào sau đây tạo ra muối sắt (III)

A. H_3PO_4 .

B. H_2SO_4 loãng.

C. HNO_3 loãng.

D. HCl .

Câu 56: Muối ngậm nước $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ có tên thường gọi là

A. vôi tôi.

B. thạch cao sống.

C. thạch cao nung.

D. thạch nhũ.

Câu 57: Kim loại nào sau đây không phản ứng với dung dịch HCl ?

A. Na.

B. Fe.

C. Mg.

D. Cu.

Câu 58: Kim loại nào sau đây là thành phần chính của gang và thép?

A. Cr

B. Cu.

C. Al.

D. Fe.

Câu 59: Kim loại nào sau đây có thể dát thành lá mỏng 0,01 mm và dùng làm giấy gói kẹo, gói thuốc lá?

A. Al.

B. Ag.

C. Cu.

D. Fe.

Câu 60: Chất X có công thức phân tử $C_4H_8O_2$. Khi X tác dụng với dung dịch NaOH sinh ra chất Y có công thức CH_3COONa . Công thức cấu tạo của X là

A. $C_2H_5COOCH_3$.

B. $CH_3COOC_2H_5$.

C. $CH_3COOC_3H_7$.

D. $HCOOC_3H_7$.

Câu 61: Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?

A. Lysin.

B. Alanin.

C. Glyxin.

D. Axit glutamic.

Câu 62: Một mẫu nước có chứa các ion Ca^{2+} , Mg^{2+} , HCO_3^- , Cl^- . Mẫu nước trên thuộc loại

A. nước cứng toàn phần.

B. nước mềm.

C. nước cứng vĩnh cửu.

D. nước cứng tạm thời.

Câu 63: Đốt cháy hoàn toàn a gam triglixerit X cần vừa đủ 3,26 mol O_2 , thu được 2,28 mol CO_2 và 39,6 gam H_2O . Mặt khác, thủy phân hoàn toàn a gam X trong dung dịch NaOH, đun nóng, thu được dung dịch chứa b gam muối. Giá trị của b là

A. 31,92.

B. 35,60.

C. 40,40.

D. 36,72.

Câu 64: Điện phân 500 ml dung dịch $CuSO_4$ 0,2M (điện cực trơ) cho đến khi ở catot thu được 3,2 gam kim loại thì thể tích khí (đktc) thu được ở anot là

A. 2,24 lít.

B. 1,12 lít.

C. 3,36 lít.

D. 0,56 lít

Câu 65: Cho sơ đồ chuyển hóa:

Biết: X, Y, Z, E, F là các hợp chất khác nhau; mỗi mũi tên ứng với một phương trình hóa học của phản ứng xảy ra giữa hai chất tương ứng. Các chất E, F thỏa mãn sơ đồ trên lần lượt là

A. Na_2SO_4 , NaOH

B. Na_2CO_3 , HCl.

C. $NaHCO_3$, HCl.

D. CO_2 , Na_2SO_4 .

Câu 66: Cho m gam glyxin tác dụng với lượng dư dung dịch HCl thu được 4,46 gam muối. Giá trị của m là

A. 35,6.

[Đề thi thử hóa 2022 THPT Yên Lạc 2 lần 3](#)

B. 3,56.

C. 3,00.

D. 30,0.

Câu 67: Cho 17,6 gam hỗn hợp X gồm Fe và Cu vào dung dịch H_2SO_4 loãng dư thấy có 4,48 lít khí H_2 (đktc) thoát ra. Khối lượng Cu trong X là

A. 6,4 gam.

B. 11,2 gam.

C. 12,8 gam.

D. 3,2 gam.

Xem thêm: [Đề thi thử hóa 2022 THPT Thị xã Quảng Trị lần 2](#)

Câu 68: Trong quá trình sản xuất đường glucozơ thường còn lẫn 10% tạp chất (tạp chất này không tham gia phản ứng tráng bạc). Lấy a gam đường glucozơ trên cho phản ứng hoàn toàn với dung dịch $AgNO_3/NH_3$ (dư), thu được 10,8 gam Ag. Giá trị của a là

A. 10 gam.

B. 20 gam.

C. 9 gam.

D. 18 gam.

Câu 69: Cho 3,6 gam Mg tác dụng hết với dung dịch HNO_3 (dư), sinh ra V lít khí NO (ở đktc, sản phẩm khử duy nhất). Giá trị của V là

A. 4,48.

B. 2,24.

C. 3,36.

D. 1,12.

Câu 70: Cho 8,1 gam Al phản ứng hoàn toàn với khí Cl_2 dư, thu được m gam muối. Giá trị của m là

A. 7,64.

B. 40,05.

C. 36,07.

D. 26,04.

Câu 71: Cho các nhận định sau:

- (a) Tất cả các amin đều làm quỳ tím ẩm chuyển màu xanh.
- (b) Cho lòng trắng trứng vào $\text{Cu}(\text{OH})_2$ trong NaOH thấy xuất hiện màu tím
- (c) Để rửa sạch ống nghiệm có dính anilin, có thể dùng dung dịch HCl
- (d) $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CONH}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{COOH}$ là một dipeptit
- (e) Ở điều kiện thường $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$ là chất rắn, dễ tan trong nước.

Số nhận định đúng là

A. 4.

B. 1.

C. 3.

D. 2

Câu 72: Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Tơ xenlulozo axetat là polime nhân tạo.
- B. Cao su là những vật liệu có tính đàn hồi.
- C. Các tơ poliamit bền trong môi trường kiềm hoặc axit.
- D. Trùng hợp vinyl clorua, thu được poli(vinyl clorua).

Câu 73: Đốt cháy hỗn hợp X gồm 3 kim loại Mg, Zn, Cu thu được 34,5 gam hỗn hợp rắn Y gồm các oxit kim loại. Để hòa tan hết hỗn hợp Y cần dùng vừa đủ dung dịch chứa 0,8 mol HCl . Khối lượng hỗn hợp X là

A. 28,1 gam.

B. 24,9 gam.

C. 21,7 gam.

D. 31,3 gam.

Câu 74: Tiến hành 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 dưới đây:

(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 cách đun cách thủy (ngâm trong nước nóng).

Số phát biểu đúng là

A. 1.

B. 2.

C. 4.

D. 3.

Câu 75: Cho m gam hỗn hợp gồm Na, Na_2O , Ba, BaO (trong đó tỉ lệ khối lượng giữa kim loại và oxi là 10 : 1) tác dụng với một lượng dư H_2O , thu được 1,12 lít H_2 (đktc) và 300 ml dung dịch X. Cho X tác dụng với 200 ml dung dịch chứa hỗn hợp gồm H_2SO_4 0,25M và HCl 0,3M, thu được 500 ml dung dịch có pH = 1,7. Giá trị của m là

A. 4,4.

B. 5,4.

C. 8,6.

D. 6,8.

Câu 76: Cho m gam hỗn hợp X gồm MgO, CuO, MgS và Cu₂S (oxi chiếm 30% khối lượng) tan hết trong dung dịch H₂SO₄ và NaNO₃, thu được dung dịch Y chỉ chứa 4m gam muối trung hòa và 0,672 lít (đktc) hỗn hợp khí gồm NO₂, SO₂ (không còn sản phẩm khử khác). Cho Y tác dụng vừa đủ với dung dịch Ba(NO₃)₂, được dung dịch Z và 9,32 gam kết tủa. Cô cạn Z được chất rắn T. Nung T đến khối lượng không đổi, thu được 2,688 lít (đktc) hỗn hợp khí (có tỉ khối so với H₂ bằng 19,5). Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 4,0.
- B. 2,5.
- C. 3,0.
- D. 3,5.

Câu 77: Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (1) Cho bột Fe vào dung dịch AgNO₃.
- (2) Cho Fe vào dung dịch Fe₂(SO₄)₃ dư.
- (3) Cho dung dịch FeCl₂ vào dung dịch AgNO₃ (dư).
- (4) Dẫn khí CO (dư) qua bột Fe₂O₃ nung nóng.

Số thí nghiệm có tạo thành kim loại là

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

Câu 78: Hỗn hợp X gồm C₂H₂, C₃H₆, C₄H₁₀ và H₂. Cho 11,2 lít (đktc) hỗn hợp X qua bình đựng dung dịch brom dư thấy có 64 gam brom tham gia phản ứng. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít (đktc) hỗn hợp X được 55 gam CO₂ và m gam nước. Giá trị của m là

- A. 31,5.
- B. 24,3.
- C. 27.
- D. 22,5.

Đề thi thử hóa 2022 THPT Yên Lạc 2 lần 3

Câu 79: Đốt cháy hoàn toàn 10,92 gam hỗn hợp E gồm ba este mạch hở X, Y, Z (đều có số liên kết pi (π) lớn hơn 2,) cần vừa đủ 0,51 mol O_2 , thu được 10,752 lít khí CO_2 (đktc). Cho 10,92 gam E tác dụng hết với dung dịch KOH (lấy dư 25% so với lượng phản ứng) rồi chưng cất dung dịch, thu được hỗn hợp hai ancol no, đơn chức, đồng đẳng kế tiếp và hỗn hợp rắn khan T gồm hai chất. Đốt cháy hoàn toàn T, thu được K_2CO_3 , CO_2 và 1,575 gam H_2O . Biết , phần trăm khối lượng của Y trong E là

- A. 57,86%.
- B. 26,37%.
- C. 52,75%.
- D. 63%.

Câu 80: Chất hữu cơ X mạch hở có công thức phân tử $C_7H_{10}O_6$. Đun nóng X với dung dịch

NaOH vừa đủ, thu được một ancol Y và hỗn hợp gồm hai muối Z và T (). Nung nóng Z cũng như T với vôi tôi xút đều thu được một hidrocarbon đơn giản nhất. Cho các nhận định sau:

- (1) Oxi hóa Y bằng CuO dư, đun nóng thu được anđehit hai chức.
- (2) Z và T có cùng số nguyên tử cacbon.
- (3) X tác dụng được với kim loại Na, giải phóng khí H_2 .
- (4) Trong phân tử của Z có số nguyên tử cacbon bằng số nguyên tử oxi.

Số nhận định đúng là

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

Đáp án đề thi thử hóa 2022 THPT Yên Lạc 2 lần 3

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

[Đề thi thử hóa 2022 THPT Yên Lạc 2 lần 3](#)

Câu	Đ/a	Câu	Đ/a	Câu	Đ/a	Câu	Đ/a
44	B	54	C	64	D	74	B
45	D	55	C	65	C	75	A
46	B	56	C	66	C	76	C
47	D	57	D	67	A	77	B
48	D	58	D	68	A	78	B
49	C	59	A	69	B	79	A
50	C	60	B	70	B	80	D

-/-

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