

[Đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3](#)

Đề thi thử THPT Quốc gia 2022 môn hóa mới nhất của trường THPT Quỳnh Nhai tỉnh Lạng Sơn vừa diễn ra là một đề thi khá hay, mang tính phân hóa cao giúp học sinh tự đánh giá..

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 Quỳnh Nhai lần 3

Câu 41: Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

- A. CH_3COOH .
- B. NaOH .
- C. H_2CO_3 .
- D. H_2S .

Câu 42: Trong các chất dưới đây, chất nào là glyxin?

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

Câu 43: Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm

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

Câu 44: Cho Fe vào vào dung dịch HNO_3 loãng tạo ra một chất khí X không màu bị hóa nâu trong không khí. Tên gọi của khí X là?

- A. Đinitơ pentaoxit.
- B. Nitơ đioxit.

C. Nitơ monooxit.

D. Đinitơ oxit.

Câu 45: Polime nào sau đây được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng?

A. Polietilen.

B. Poli(hexametylen adipamit).

C. Polistiren.

D. Poli(vinyl clorua).

Câu 46: Ở điều kiện thích hợp, phản ứng của K với chất nào sau đây tạo thành oxit?

A. O₂.

B. H₂O.

C. Cl₂.

D. S.

Câu 47: Tripanmitin được dùng làm chất làm cứng trong sản xuất nệm và xà phòng, tripanmitin có công thức là

A. (C₁₇H₃₅COO)₃C₃H₅.

B. (C₁₇H₃₃COO)₃C₃H₅.

C. (C₁₅H₃₁COO)₃C₃H₅.

D. (C₁₇H₃₁COO)₃C₃H₅.

Câu 48: Kim loại nào sau đây thường được điều chế bằng phương pháp nhiệt luyện?

A. Na.

B. Ca.

C. Al.

D. Fe.

Câu 49: Công thức của sắt (III) hiđroxit là

Đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3

A. $\text{Fe}(\text{OH})_3$.

B. $\text{Fe}(\text{OH})_2$.

C. FeO .

D. Fe_2O_3 .

Câu 50: Etanol là chất tác động đến thần kinh trung ương. Khi hàm lượng etanol trong máu tăng thì có hiện tượng nôn, mất tỉnh táo và có thể tử vong. Tên gọi khác của etanol là

A. axit fomic.

B. ancol etylic.

C. phenol.

D. etanal.

Câu 51: Cho các kim loại: Cu, Al, Ag, Au. Kim loại dẫn điện tốt nhất là

A. Au.

B. Ag.

C. Al.

D. Cu.

Câu 52: Cho dung dịch FeCl_3 vào dung dịch chất X, thu được kết tủa $\text{Fe}(\text{OH})_3$. Chất X là

A. KOH.

B. NaCl.

C. AgNO_3 .

D. CH_3OH .

Câu 53: Hợp chất X là chất rắn màu trắng, kết tủa ở dạng keo. Công thức của X là

A. $\text{Al}(\text{OH})_3$.

B. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$.

C. NaAlO_2 .

D. Al_2O_3 .

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

A. HCOOC_2H_5 .

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

C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOCH}_3$.

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

Câu 55: Dimetylamin có công thức phân tử là

A. CH_3NH_2 .

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

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

D. $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$.

Câu 56: Glucozơ ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) phản ứng được với chất nào tạo thành sobitol ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$)?

A. O_2 (t°).

B. H_2 (t° , Ni).

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

D. $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ (t°).

Câu 57: Kim loại nào sau đây tan hoàn toàn trong nước ở điều kiện thường tạo thành dung dịch làm xanh giấy quỳ tím là

A. Fe.

B. Ba.

C. Zn.

D. Be.

Câu 58: Chất nào sau đây làm mất tính cứng của nước cứng vĩnh cửu?

A. NaCl.

Đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3

B. Na_2CO_3 .

C. NaNO_3 .

D. HCl .

Câu 59: Cho hỗn hợp Zn và Fe vào dung dịch hỗn hợp $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ và AgNO_3 , sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được hỗn hợp hai kim loại. Hai kim loại đó là

A. Fe, Cu.

B. Cu, Ag.

C. Zn, Ag.

D. Fe, Ag.

Câu 60: Thành phần hóa học chính của quặng bôxít là

A. Na_3AlF_6 .

B. $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

C. FeS_2 .

D. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$.

Câu 61: Thủy phân este Z trong môi trường axit thu được hai chất hữu cơ X và Y (). Bằng một phản ứng có thể chuyển hoá X thành Y. Chất Z không thể là?

A. Metyl propionat.

B. Metyl axetat.

C. Vinyl axetat.

D. Etyl axetat.

Câu 62: Cacbohidrat X có đặc điểm:

+ Bị thủy phân trong môi trường axit

+ Thuộc loại polisaccarit

+ Phân tử gồm nhiều gốc β -glucozơ

Đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3

Cacbohidrat X là?

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

Câu 63: Nhiệt phân hoàn toàn 100 gam mẫu đá vôi thu được 20,37 lít CO_2 đktc. Hàm lượng phần trăm của CaCO_3 trong mẫu đá vôi trên là

- A. 53,62%.
- B. 81,37%.
- C. 95,67%.
- D. 90,94%.

Câu 64: Đun nóng dung dịch chứa 27 gam glucozơ với dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ thì khối lượng Ag thu được tối đa là

- A. 21,6.
- B. 10,8.
- C. 32,4.
- D. 16,2.

Câu 65: Cho hỗn hợp Fe, Cu phản ứng với dung dịch HNO_3 loãng. Sau khi phản ứng hoàn toàn, thu được dung dịch chỉ chứa một chất tan và kim loại dư. Chất tan đó là

- A. HNO_3 .
- B. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$.
- C. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.
- D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$.

Câu 66: Trong số các loại tơ sau: (1) tơ tằm; (2) tơ visco; (3) tơ nilon-6,6; (4) tơ xenlulozơ axetat; (5) tơ capron; (6) tơ nitron. Số tơ tổng hợp là:

Đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3

A. 4.

B. 3.

C. 2.

D. 5.

Câu 67: Thực hiện phản ứng nhiệt nhôm hoàn toàn m gam Fe_2O_3 với 8,1 gam Al trong điều kiện không có không khí thu được rắn X. Cho X tác dụng với NaOH dư thì có 3,36 lít H_2 (đktc) thoát ra. Giá trị của m là

A. 20 gam.

B. 24 gam.

C. 16 gam.

D. 8 gam.

Câu 68: Cho 30 gam glyxin tác dụng hoàn toàn với dung dịch NaOH dư thu được m gam muối. Giá trị của m là

A. 38,8 gam.

B. 28,0 gam.

C. 26,8 gam.

D. 24,6 gam.

Câu 69: Hỗn hợp E gồm ba este đơn chức, tạo thành từ cùng một ancol X với ba axit cacboxylic, trong đó có hai axit no là đồng đẳng kế tiếp của nhau và một axit không no Y (có đồng phân hình học, chứa một liên kết đôi $\text{C}=\text{C}$ trong phân tử). Thủy phân hoàn toàn 5,88 gam E bằng dung dịch NaOH, thu được hỗn hợp muối và m gam ancol X. Cho m gam X vào bình đựng Na dư, sau phản ứng thu được 896 ml khí và khối lượng bình tăng 2,48 gam. Mặt khác, nếu đốt cháy hoàn toàn 11,76 gam E thì thu được CO_2 và 7,92 gam H_2O . Phần trăm khối lượng của este không no trong X có giá trị gần nhất với giá trị nào sau đây nhất?

A. 38%

B. 41%

C. 34%

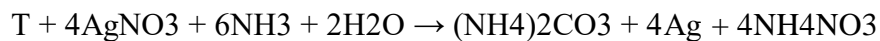
D. 29%

Đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3

Câu 70: Hòa tan hết hỗn hợp gồm 7,2 gam Mg và 22,4 gam Fe trong 500 ml dung dịch $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ x mol/l và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ y mol/l thu được dung dịch X và 31,2 gam chất rắn Y gồm 2 kim loại. Để tác dụng tối đa với dung dịch X cần dung dịch chứa 2,0 mol NaOH (không có không khí). Giá trị x, y là:

- A. 0,4M và 0,8M.
- B. 0,6M và 0,45M.
- C. 0,8M và 0,8M.
- D. 0,8M và 0,6M.

Câu 71: Cho các phương trình hóa học sau (với hệ số tỉ lệ đã cho)



Phát biểu nào sau đây đúng:

- A. X là hợp chất tạp chức, có 1 chức axit và 1 chức este trong phân tử.
- B. X có phản ứng tráng gương và làm mất màu brom.
- C. Y có phân tử khối là 68.
- D. T là axit fomic.

Câu 72: Thủy phân hoàn toàn a mol triglixerit X trong dung dịch NaOH vừa đủ, thu được glixerol và m gam hỗn hợp muối. Đốt cháy hoàn toàn a mol X thu được 6,16 lít CO_2 (đktc) và 4,59 gam H_2O . Mặt khác, a mol X tác dụng tối đa với 1,6 gam Br_2 trong dung dịch. Giá trị của m là

- A. 4,67.
- B. 4,43.
- C. 4,12.
- D. 4,03.

Câu 73: Hỗn hợp X gồm Fe_2O_3 , FeO và Cu (trong đó nguyên tố oxi chiếm 16% theo khối lượng). Cho m gam X tác dụng với 500 ml dung dịch HCl 2M (dư), thu được dung dịch Y và còn

Đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3

lại 0,27m gam chất rắn không tan. Cho dung dịch AgNO_3 dư vào Y, thu được khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N+5) và 165,1 gam kết tủa. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 40.
- B. 48.
- C. 32.
- D. 28.

Câu 74: Cho các phát biểu sau:

- (a) Điện phân dung dịch CuSO_4 với điện cực trơ thu được khí O_2 ở anot.
- (b) Cho H_2 dư qua hỗn hợp Fe_2O_3 và Al_2O_3 đun nóng thu được Al, Fe.
- (c) Nhúng thanh Fe vào dung dịch CuSO_4 , có xuất hiện ăn mòn điện hóa.
- (d) Kim loại dẫn điện tốt nhất là Ag.
- (e) Cho dung dịch FeCl_2 dư vào dung dịch AgNO_3 , thu được chất rắn chỉ có AgCl.

Số phát biểu không đúng là

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

Câu 75: Cho sơ đồ sau:

- (1) $\text{MCO}_3 (\text{t}^\circ) \rightarrow \text{MO} + \text{CO}_2$
- (2) $\text{MO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{M}(\text{OH})_2$
- (3) $\text{M}(\text{OH})_2 \text{ dư} + \text{Ba}(\text{HCO}_3)_2 \rightarrow \text{MCO}_3 + \text{BaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$

Vậy MCO_3 là

- A. FeCO_3 .

B. $MgCO_3$.

C. $CaCO_3$.

D. $BeCO_3$.

Câu 76: Một bình kín chỉ chứa một ít bột niken và hỗn hợp X gồm 0,05 mol điaxetilen ($HC\equiv C-C\equiv CH$), 0,1 mol hiđro. Nung nóng bình một thời gian, thu được hỗn hợp khí Y có tỉ khối so với H_2 bằng 22,5. Cho Y phản ứng vừa đủ với 0,04 mol $AgNO_3$ trong NH_3 , sau phản ứng thu được 5,84 gam kết tủa và 0,672 lít (đktc) hỗn hợp khí Z. Khí Z phản ứng với tối đa a mol Br_2 trong dung dịch. Giá trị của a là

A. 0,02.

B. 0,03.

C. 0,01.

D. 0,04.

Câu 77: Hỗn hợp X gồm $Fe(NO_3)_2$, $Fe(NO_3)_3$, $Cu(NO_3)_2$ và $AgNO_3$ (trong đó nguyên tố nito chiếm 13,944% về khối lượng). Nhiệt phân 30,12 gam X, thu được rắn Y. Thổi luồng khí CO dư qua Y nung nóng, thu được m gam rắn Z. Các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

A. 10,28.

B. 11,22.

C. 25,92.

D. 11,52.

Câu 78: Điện phân dung dịch chứa $AgNO_3$ với điện cực trơ trong thời gian t (s), cường độ dòng điện 2A thu được dung dịch X. Cho m gam bột Mg vào dung dịch X, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 0,336 gam hỗn hợp kim loại, 0,112 lít hỗn hợp khí Z (đktc) gồm NO và N_2O có tỉ khối so với H_2 là 19,2 và dung dịch Y chứa 3,04 gam muối. Cho toàn bộ hỗn hợp kim loại trên tác dụng với dung dịch HCl dư thu được 0,112 lít khí H_2 (đktc). Giá trị của t là

A. 2267,75.

B. 2895,10

C. 2316,00.

D. 2219,40.

Câu 79: Cho các phát biểu sau

- (1) Anilin không làm đổi màu quỳ tím.
- (2) Glucozơ còn được gọi là đường nho vì có nhiều trong quả nho chín.
- (3) Chất béo là dieste của glixerol và axit béo.
- (4) Phân tử amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.
- (5) Ở nhiệt độ thường triolein là chất rắn.
- (6) Trong mật ong chứa nhiều fructozơ.
- (7) Tinh bột là một trong những lương thực cơ bản của con người.
- (8) Tơ xenlulozơ trinitrat là tơ tổng hợp.

Số phát biểu đúng là

- A. 5
- B. 4
- C. 6
- D. 3

Câu 80: Tiến hành các bước ở thí nghiệm sau:

Bước 1: Nhỏ vài giọt anilin vào ống nghiệm chứa 10 ml nước cất, lắc đều, sau đó để yên.

Bước 2: Nhỏ tiếp dung dịch HCl đặc vào ống nghiệm.

Bước 3: Cho tiếp dung dịch NaOH loãng (dùng dư), đun nóng.

Nhận định nào sau đây là sai?

- A. Kết thúc bước 1, nhúng quỳ tím vào thấy quỳ tím không đổi màu.
- B. Kết thúc bước 3, thu được dung dịch trong suốt.
- C. Ở bước 2 thì anilin tan dần.
- D. Ở bước 1, anilin hầu như không tan, nó tạo vẩn đục và lắng xuống đáy.

Đáp án đề thi thử Hóa 2022 THPT Quỳnh Nhai lần 3

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

-/-

Mong rằng với các mẫu đề thi thử THPT quốc gia 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