

Đề thi thử Hóa 2022 Chuyên Thái Nguyên lần 3

Đề thi thử THPT Quốc gia 2022 môn Hóa lần 3 của trường THPT Chuyên Thái Nguyên 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 Chuyên Thái Nguyên lần 3

Mã đề 169

Câu 41: Cho chất X có công thức phân tử $C_4H_8O_2$ tác dụng với dung dịch NaOH, thu được chất Y có công thức phân tử $C_3H_5O_2Na$. Công thức của X là

- A. $HCOOC_3H_7$.
- B. $CH_3COOC_2H_5$.
- C. $C_2H_5COOCH_3$.
- D. $HCOOC_3H_5$.

Câu 42: Hợp chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

- A. Al_2O_3 .
- B. $KAlO_2$.
- C. $AlCl_3$.
- D. $Al_2(SO_4)_3$.

Câu 43: Ở điều kiện thích hợp, Al phản ứng hoàn toàn với dung dịch chất X và không thấy giải phóng khí. Chất X là

- A. HCl.
- B. NaOH.
- C. HNO_3 .
- D. HBr.

Câu 44: Dung dịch axit H_2SO_4 đặc, nguội phản ứng được với kim loại nào sau đây?

- A. Cu.

B. Al.

C. Cr.

D. Fe.

Câu 45: Đề phòng sự lây lan của SARS-CoV-2 gây bệnh viêm phổi cấp, các tổ chức y tế hướng dẫn người dân nên đeo khẩu trang nơi đông người, rửa tay nhiều lần bằng xà phòng hoặc các dung dịch sát khuẩn thành phần có pha chất X. Chất X có thể được điều chế từ phản ứng lên men chất Y, từ chất Y bằng phản ứng hiđro hóa có thể tạo ra chất Z. Các chất Y, Z lần lượt là:

A. Sobitol, glucozơ.

B. Glucozơ, etanol.

C. Glucozơ, sobitol.

D. Etanol, glucozơ.

Câu 46: Chất nào sau đây không là chất điện li?

A. FeCl_3 .

B. NaOH.

C. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ (saccarozơ).

D. H_2SO_4 .

Câu 47: X là amin no, đơn chức, mạch hở. Cho 4,72 gam X phản ứng vừa đủ với 100 ml dung dịch HCl 0,8M. Số đồng phân cấu tạo của X là

A. 4.

B. 2.

C. 3.

D. 1.

Câu 48: Ở điều kiện thường, amin nào sau đây ở trạng thái lỏng?

A. Metylamin.

B. Dimetylamin.

C. Etylamin.

D. Phenylamin.

Câu 49: Công thức phân tử của etyl axetat là

A. $C_4H_8O_2$.

B. $C_3H_6O_2$.

C. $C_3H_4O_2$.

D. $C_4H_6O_2$.

Câu 50: Ở điều kiện thường, kim loại Fe phản ứng được với dung dịch nào sau đây?

A. $FeCl_3$.

B. $MgCl_2$.

C. $ZnCl_2$.

D. $NaCl$.

Câu 51: Trong dung dịch, ion Zn^{2+} oxi hóa được kim loại nào sau đây?

A. Al.

B. Zn.

C. Fe.

D. Ag.

Câu 52: Chất nào sau đây chiếm khoảng 40% trong mật ong?

A. Amilopectin.

B. Saccarozơ.

C. Glucozơ.

D. Fructozơ.

Câu 53: Thủy phân tripeptit Gly-Gly-Gly, thu được amino axit có công thức là

- A. $\text{H}_2\text{NCH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$.
- B. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$.
- C. $\text{H}_2\text{NCH}(\text{C}_3\text{H}_7)\text{COOH}$.
- D. $\text{H}_2\text{NCH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.

Câu 54: Chất nào sau đây được dùng để làm mềm nước có tính cứng toàn phần?

- A. K_3PO_4 .
- B. AlCl_3 .
- C. NaOH .
- D. $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

Câu 55: Amino axit có số nhóm amino ($-\text{NH}_2$) nhỏ hơn số nhóm cacboxyl ($-\text{COOH}$) là

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

Câu 56: Quặng xiderit có thành phần chính là

- A. Fe_3O_4 .
- B. Fe_2O_3 .
- C. FeCO_3 .
- D. FeS_2 .

Câu 57: Kim loại nào sau đây có cứng nhất?

- A. Al.
- B. Cu.
- C. Fe.

D. Cr.

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

Câu 58: Hòa tan oxit sắt từ vào dung dịch H_2SO_4 loãng (dư), thu được dung dịch X. Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Dung dịch X tác dụng được với dung dịch AgNO_3 .
- B. Dung dịch X không thể hoà tan Cu.
- C. Cho NaOH dư vào dung dịch X, thu kết tủa để lâu trong không khí kết tủa sẽ tăng khối lượng.
- D. Dung dịch X có khả năng làm mất màu dung dịch thuốc tím.

Câu 59: Chất nào sau đây khi cháy tạo ra oxit ở thể khí?

- A. Silic.
- B. Cacbon.
- C. Photpho.
- D. Canxi.

Câu 60: Chất béo là thành phần chính trong dầu thực vật và mỡ động vật. Chất nào sau đây là chất béo?

- A. $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOC}_3\text{H}_5$.
- B. $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_5$.
- C. $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_2\text{C}_2\text{H}_4$.
- D. $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$.

Câu 61: Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Tơ tằm thuộc loại tơ nhân tạo.
- B. Tơ xenlulozơ axetat thuộc loại tơ tổng hợp.
- C. PE được điều chế bằng phản ứng trùng hợp.
- D. Amilozơ có cấu trúc mạch phân nhánh.

Câu 62: Kim loại nào sau đây không phản ứng với nước ở nhiệt độ thường?

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

Câu 63: Natri hiđroxit là tên gọi của hợp chất nào sau đây?

- A. Na_2CO_3 .
- B. NaOH
- C. Na_2O .
- D. CaO

Câu 64: Kim loại nào được điều chế bằng phương pháp điện phân nóng chảy?

- A. Fe.
- B. Ca.
- C. Ag.
- D. Cu.

Câu 65: Khử hoàn toàn 4,64 gam Fe_3O_4 cần khối lượng Al là

- A. 1,08 gam.
- B. 4,05 gam.
- C. 1,44 gam.
- D. 1,62 gam.

Câu 66: Đốt cháy hoàn toàn một lượng hỗn hợp X chứa glucozơ, fructozơ và saccarozơ cần dùng vừa đủ 3,7632 lít khí O_2 , thu được CO_2 và H_2O . Cho toàn bộ sản phẩm cháy qua dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ dư, thu được m gam kết tủa xuất hiện. Giá trị gần nhất của m là

- A. 26.

B. 33.

C. 22.

D. 28.

Câu 67: Hòa tan hoàn toàn m gam hỗn hợp gồm Fe và CaO vào 100 ml dung dịch HCl 1M, thu được dung dịch chỉ chứa hai muối. Giá trị của m là

A. 3,2.

B. 2,8.

C. 4,6.

D. 1,2.

Câu 68: Polime nào sau đây không phải là thành phần chính của chất dẻo?

A. Poli(metyl metacrylat).

B. Polistiren.

C. Polietilen.

D. Polibutađien.

Câu 69: Hỗn hợp gồm Fe_3O_4 , Mg và FeCO_3 . Hòa tan hết 40,8 gam X trong m gam dung dịch chứa HCl 10% và 0,116 mol HNO_3 , thu được $(m + 34,032)$ gam dung dịch Y và hỗn hợp khí Z (gồm CO_2 , $4a$ mol NO và a mol N_2) có tỉ khối so với H_2 bằng 18,8. Cho dung dịch AgNO_3 đến dư vào dung dịch Y, thu được dung dịch A ; 246,396 gam kết tủa và 0,025 mol khí NO (NO là sản phẩm khử duy nhất của N+5). Nồng độ phần trăm của muối Fe (II) trong dung dịch Y gần nhất với giá trị nào sau đây?

A. 5,74%.

B. 3,79%.

C. 4,88%.

D. 6,35%.

Câu 70: Cho ba dung dịch chứa 3 chất tan tương ứng E, F, G thỏa mãn:

– Nếu cho E tác dụng với F thì thu được hỗn hợp kết tủa X. Cho X vào dung dịch HNO_3 loãng dư, thấy thoát ra khí không màu hóa nâu ngoài không khí, đồng thời thu được phần không tan Y

Đề thi thử Hóa 2022 Chuyên Thái Nguyên lần 3

- Nếu F tác dụng với G thì thấy khí thoát ra, đồng thời thu được kết tủa
- Nếu E tác dụng G thì thu được kết tủa Z. Cho Z vào dung dịch HCl dư, thấy có khí không màu thoát ra

Các chất E, F và G lần lượt là

- A. NaHSO_4 , $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- B. CuSO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Na_2CO_3
- C. FeCl_2 , AgNO_3 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- D. FeSO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

Câu 71: Dẫn 0,65 mol hỗn hợp gồm hơi nước và khí CO_2 qua than nung đỏ, thu được 1,0 mol hỗn hợp X gồm CO, H_2 và CO_2 . Cho X hấp thụ hết vào 225 ml dung dịch NaOH 2M, thu được dung dịch Y. Cho từ từ dung dịch Y vào 200 ml dung dịch HCl 1M, thu được V lít khí CO_2 . Giá trị của V gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 4,032
- B. 2,987
- C. 2,128.
- D. 1,456.

Câu 72: Cho 35,72 gam hỗn hợp X gồm Fe, Fe_3O_4 và FeCO_3 tác dụng với dung dịch HCl vừa đủ, thu được dung dịch Y và 3,36 lít hỗn hợp khí có khối lượng 4,08 gam. Cho Y tác dụng hoàn toàn với dung dịch NaOH dư, thu được 41,18 gam kết tủa. Khối lượng của Fe trong hỗn hợp X là

- A. 11,2gam.
- B. 5,6 gam.
- C. 6,72 gam.
- D. 2,8 gam.

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

Câu 73: Tiến hành các thí nghiệm sau :

- (a) Hòa tan $3a$ mol Na và a mol Al_2O_3 vào nước dư

- (b) Cho dung dịch Ca(OH)_2 dư vào dung dịch NaHCO_3
- (c) Cho a mol Zn vào dung dịch chứa a mol FeCl_3
- (d) Sục $2,5a$ mol CO_2 vào dung dịch hỗn hợp gồm a mol Ba(OH)_2 và a mol NaOH
- (e) Rót từ từ dung dịch chứa $2a$ mol HCl vào dung dịch hỗn hợp gồm a mol KOH và a mol K_2CO_3
- (f) Cho a mol Fe vào dung dịch chứa $2,5a$ mol AgNO_3 .

Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số thí nghiệm thu được dung dịch chứa hai chất tan là?

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

Câu 74: Cho kim loại Ba tác dụng với dung dịch chứa a mol HCl thì thu được dung dịch X và a mol khí. Cho X tác dụng với mỗi chất trong dãy sau: NH_4Cl , MgSO_4 , KCl , NaHS , FeCl_2 , Na_2CO_3 . Số chất tác dụng được với dung dịch X là

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

Câu 75: Hidro hóa hoàn toàn m gam triglixerit X (xúc tác Ni , t°), thu được $(m + 1,6)$ gam triglixerit no Y . Đốt cháy hoàn toàn m gam X cần dùng vừa đủ $15,3$ mol O_2 , thu được CO_2 và $176,4$ gam H_2O . Mặt khác, thủy phân hoàn toàn m gam X trong dung dịch KOH (dư) đun nóng, thu được a gam muối. Giá trị của a là

- A. 186,0.
- B. 178,0.
- C. 186,8.
- D. 178,2

Câu 76: Trong phòng thí nghiệm, etyl axetat được điều chế theo các bước:

- Bước 1: Cho 1 ml ancol etylic, 1 ml axit axetic nguyên chất và 1 giọt axit sunfuric đặc vào ống nghiệm.
- Bước 2: Lắc đều, đồng thời đun cách thủy 5 – 6 phút trong nồi nước nóng 65 – 70(°C).
- Bước 3: Làm lạnh rồi rót thêm vào ống nghiệm 2 ml dung dịch NaCl bão hòa.

Cho các phát biểu sau:

- (a) Có thể thay dung dịch axit sunfuric đặc bằng dung dịch axit sunfuric loãng.
- (b) Có thể tiến hành thí nghiệm bằng cách đun sôi hỗn hợp.
- (c) Để kiểm soát nhiệt độ trong quá trình đun nóng có thể dùng nhiệt kế.
- (d) Dung dịch NaCl bão hòa được thêm vào ống nghiệm để phản ứng đạt hiệu suất cao hơn.
- (e) Có thể thay dung dịch NaCl bão hòa bằng dung dịch HCl bão hòa.
- (g) Để hiệu suất phản ứng cao hơn nên dùng dung dịch axit axetic 15%.

Số phát biểu sai là

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

Câu 77: Cho các phản ứng sau theo đúng tỉ lệ số mol:

- (1) $X (C_9H_{20}N_2O_4) + 2NaOH \rightarrow X_1 + X_2 + X_3\uparrow + H_2O$
- (2) $X_1 + 3HCl \rightarrow X_4 + 2NaCl$
- (3) $X_2 (H_2SO_4 \text{ đặc, } 170^\circ C) \rightarrow C_2H_4 + H_2O$
- (4) $X_2 + O_2 (\text{lên men}) \rightarrow X_5 + H_2O$
- (5) $X_5 + X_3 \rightarrow X_6$

Biết X_3 có cùng số nguyên tử cacbon với X_2 . Cho các phát biểu sau:

- (a) X6 là hợp chất lưỡng tính .
- (b) Đốt cháy hoàn toàn 1 mol X1 thu được 7 mol hỗn hợp khí và hơi.
- (c) Dung dịch X4 phản ứng với dung dịch NaOH, đun nóng nhẹ cho khí.
- (d) X3 có 1 công thức cấu tạo.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 78: Hỗn hợp M gồm 3 este đơn chức X, Y, Z (X và Y là đồng phân của nhau, mạch hở). Đốt cháy hoàn toàn 3,08 gam M, thu được 3,584 lít CO₂ (đktc) và 1,8 gam H₂O. Mặt khác, khi cho 3,08 gam M tác dụng với dung dịch NaOH dư thì thấy khối lượng NaOH phản ứng hết 1,6 gam, thu được ancol T, chất tan hữu cơ no Q cho phản ứng tráng gương và m gam hỗn hợp 2 muối. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 3,5.
- B. 3,8.
- C. 2,5.
- D. 2,8.

Câu 79: Nung nóng hỗn hợp X gồm vinylaxetilen, but-1-in, but-2-en, butan và hiđro (với xúc tác Ni, giả thiết chỉ xảy ra phản ứng hiđro hóa) sau một thời gian, thu được hỗn hợp khí Y có tỉ khối hơi so với H₂ là 12,75. Dẫn Y vào bình đựng dung dịch nước Br₂ dư, thấy có 0,1575 mol Br₂ phản ứng, khối lượng bình tăng m gam và thoát ra hỗn hợp khí Z. Đốt cháy hoàn toàn Z cần 1,35 mol O₂, thu được 0,72 mol CO₂. Giá trị của m là

- A. 10,701.
- B. 3,770.
- C. 4,905.
- D. 7,445.

Đề thi thử Hóa 2022 Chuyên Thái Nguyên lần 3

Câu 80: Cho các phát biểu sau:

- (a) Teflon, thủy tinh hữu cơ và tơ capron được điều chế từ phản ứng trùng hợp các monome tương ứng.
- (b) Anilin còn có tên thay thế là phenylamin.
- (c) Amilopeptin và glicogen có trong thực vật.
- (d) Trong thành phần của xăng sinh học E5 có etanol.
- (e) Anilin ở điều kiện thường là chất lỏng, không màu, độc, ít tan trong nước và nhẹ hơn nước.
- (f) Trong các phản ứng etanol tác dụng với Na, etanol tác dụng với axit xảy ra phản ứng thế H trong nhóm OH của ancol.
- (g) Hỗn hợp hai amino axit đồng phân cấu tạo có công thức $C_3H_7NO_2$ có thể tạo ra tối đa 4 đipeptit.

Số phát biểu đúng là

A. 3

B. 2

C. 5

D. 4

Đáp án đề thi thử Hóa 2022 Chuyên Thái Nguyên lần 3

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

[Đề thi thử Hóa 2022 Chuyên Thái Nguyên lần 3](#)

-/-

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