

## Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

$H = 1$ ;  $C = 12$ ;  $N = 14$ ;  $O = 16$ ;  $Cl = 35,5$ ;  $Na = 23$ ;  $Mg = 24$ ;  $Al = 27$ ;  $Ba = 137$ ;  $K = 39$ ;  $Ca = 40$ ;  $Fe = 56$ ;  $Cu = 64$ ;  $Ag = 108$ ;  $S = 32$ ;  $Zn = 65$ ;  $Br = 80$ ;  $He = 4$ .

**Câu 41:** Axit fomic có trong nọc độc của ong và kiến có công thức là:

- A.  $HCOOH$ .
- B.  $C_6H_5COOH$ .
- C.  $CH_3COOH$ .
- D.  $HOOC-COOH$ .

**Câu 42:** Để bảo vệ vỏ tàu biển làm bằng thép người ta thường gắn vào phần vỏ tàu (Phần ngâm dưới nước) những tấm kim loại

- A. Ag.
- B. Cu.
- C. Zn.
- D. Sn.

**Câu 43:** Có 4 ion là  $Ca^{2+}$ ,  $Al^{3+}$ ,  $Fe^{2+}$ ,  $Fe^{3+}$ . Ion có số electron ở lớp ngoài cùng nhiều nhất là

- A.  $Ca^{2+}$ .
- B.  $Fe^{2+}$ .
- C.  $Al^{3+}$ .
- D.  $Fe^{3+}$ .

**Câu 44:** Tinh thể chất X không màu, vị ngọt, dễ tan trong nước. X có nhiều trong mật ong nên làm cho mật ong có vị ngọt sắc. Trong công nghiệp, X được điều chế bằng phản ứng thủy phân chất Y. Tên gọi của X và Y lần lượt là

- A. fructozơ và saccarozơ.
- B. glucozơ và fructozơ.
- C. saccarozơ và xenlulozơ.
- D. saccarozơ và glucozơ.

**Câu 45:** Đun nóng este  $HCOOCH_3$  với một lượng vừa đủ dung dịch  $NaOH$  sản phẩm thu được là:

- A.  $HCOONa$  và  $C_2H_5OH$ .
- B.  $CH_3COONa$  và  $C_2H_5OH$ .
- C.  $HCOONa$  và  $CH_3OH$ .
- D.  $CH_3COONa$  và  $CH_3OH$ .

**Câu 46:** Chất X có công thức phân tử  $C_2H_7NO_3$ . Cho X tác dụng với dung dịch  $NaOH$  đun nóng, thu được muối Y ( $M_Y > 100$ ) và khí Z là quì tím chuyển màu xanh. Khí Z là :

- A. Khí cacbonic.
- B. Etylamin.
- C. Amoniac.
- D. Metylamin.

**Câu 47:** Kim loại nào sau đây phản ứng được với dung dịch  $FeSO_4$  và dung dịch  $HNO_3$  đặc, nguội?

- A. Cu.
- B. Mg.
- C. Al.
- D. Cr.

**Câu 48:** Mùi tanh của cá (đặc biệt là cá mè) chủ yếu do chất  $(CH_3)_3N$  có tên gọi nào sau đây?

- A. Metyl amin
- B. Etyl amin
- C. Đimetyl amin

## Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224

**D.** Trimetyl amin

**Câu 49:** Cho  $a$  mol K tan hết vào dung dịch chứa  $b$  mol HCl. Sau đó nhỏ dung dịch  $\text{CuCl}_2$  vào dung dịch thu được thấy xuất hiện kết tủa xanh lam. Mối quan hệ giữa  $a$  và  $b$  là

**A.**  $b < a < 2b$ .

**B.**  $a > b$ .

**C.**  $a < b$ .

**D.**  $a = b$ .

**Câu 50:** Cấu hình e nào sau đây là của nguyên tử kim loại?

**A.**  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ .

**B.**  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ .

**C.**  $1s^2 2s^2 2p^6$ .

**D.**  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ .

**Câu 51:** Khi đốt cháy một chất hữu cơ X người ta thu được  $\text{CO}_2$  và hơi nước Thành phần nguyên tố của X là

**A.** Không xác định được

**B.** chỉ gồm C, H.

**C.** gồm C, H hoặc C, H, O.

**D.** chỉ gồm C, H, O.

**Câu 52:** Một dây phơi quần áo gồm một đoạn dây đồng nối với một đoạn dây thép. Hiện tượng nào xảy ra ở chỗ nối hai đoạn dây khi để lâu ngày?

**A.** Sắt và đồng đều không bị ăn mòn.

**B.** Sắt bị ăn mòn.

**C.** Sắt và đồng đều bị ăn mòn.

**D.** Đồng bị ăn mòn.

**Câu 53:** Cho các kim loại : Al, Cu, Au, Ag. Kim loại dẫn điện tốt nhất trong các kim loại này là :

**A.** Al.

**B.** Cu.

**C.** Au.

**D.** Ag.

**Câu 54:** Chất nào sau đây ở trạng thái rắn ở điều kiện thường ?

**A.** Triolein.

**B.** Glyxin.

**C.** Etyl aminoaxetat

**D.** Anilin.

**Câu 55:** Tơ nào sau đây là tơ nhân tạo?

**A.** Tơ visco.

**B.** Tơ nitron.

**C.** Tơ nilon-6,6.

**D.** Tơ tằm.

**Câu 56:** Kim loại Fe phản ứng được với dung dịch

**A.**  $\text{NaNO}_3$ .

**B.**  $\text{K}_2\text{CO}_3$ .

**C.**  $\text{MgCl}_2$ .

**D.**  $\text{CuSO}_4$ .

**Câu 57:** Kim loại nào sau đây được điều chế bằng phản ứng thủy luyện?

**A.** Mg.

**B.** Na.

**C.** Al.

**D.** Cu.

## Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224

**Câu 58:** Cho sơ đồ hóa học của phản ứng:  $\text{Cl}_2 + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{KClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ . Tỉ lệ giữa số nguyên clo đóng vai trò chất oxi hóa và số nguyên tử clo đóng vai trò chất khử trong phương trình hóa học trên là:

- A. 5 : 1.
- B. 1 : 5.
- C. 3 : 1.
- D. 1 : 3.

**Câu 59:** Cho 0,78 gam kim loại kiềm M tác dụng hết với  $\text{H}_2\text{O}$ , thu được 0,01 mol khí  $\text{H}_2$ . Kim loại M là

- A. Li.
- B. Rb.
- C. K.
- D. Na.

**Câu 60:** Chất nào sau đây thuộc loại polisaccarit?

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

**Câu 61:** Cao su buna - S và cao su buna - N là sản phẩm đồng trùng hợp của buta-1,3-đien lần lượt với hai chất là

- A. stiren và acrilonitrin.
- B. lưu huỳnh và vinyl clorua.
- C. stiren và amoniac.
- D. lưu huỳnh và vinyl xyanua.

**Câu 62:** Số đồng phân cấu tạo là tetrapeptit có cùng công thức phân tử  $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{O}_5\text{N}_4$  là

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

**Câu 63:** Kết quả thí nghiệm của các dung dịch X, Y, Z, T với thuốc thử được ghi ở bảng sau:

Mẫu thử	Thuốc thử	Hiện tượng
X	Dung dịch $\text{I}_2$	Có màu xanh tím
Y	$\text{Cu}(\text{OH})_2$ trong môi trường kiềm	Có màu tím
Z	Dung dịch $\text{AgNO}_3$ trong $\text{NH}_3$ dư, đun nóng	Kết tủa Ag trắng sáng
T	Nước $\text{Br}_2$	Kết tủa trắng

Dung dịch X, Y, Z, T lần lượt là

- A. Hồ tinh bột, lòng trắng trứng, glucozơ, anilin.
- B. Hồ tinh bột, lòng trắng trứng, anilin, glucozơ.
- C. Lòng trắng trứng, hồ tinh bột, glucozơ, anilin.
- D. Hồ tinh bột, anilin, lòng trắng trứng, glucozơ.

**Câu 64:** Cho các phát biểu sau:

- (a) Để xử lý thủy ngân rơi vãi, người ta có thể dùng bột lưu huỳnh.
  - (b) Khi thoát vào khí quyển, freon phá hủy tầng ozon
  - (c) Trong khí quyển, nồng độ  $\text{CO}_2$  vượt quá tiêu chuẩn cho phép gây ra hiệu ứng nhà kính.
  - (d) Trong khí quyển, nồng độ  $\text{NO}_2$  và  $\text{SO}_2$  vượt quá tiêu chuẩn cho phép gây ra hiện tượng mưa axit
- Trong các phát biểu trên, số phát biểu đúng là:

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

## Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224

D. 1.

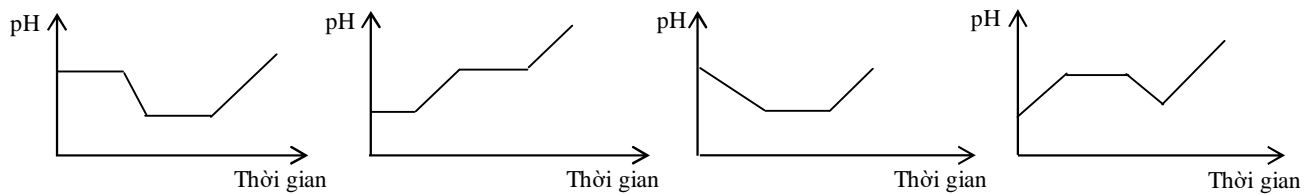
**Câu 65:** Dung dịch A chứa  $\text{HNO}_3$  có  $\text{pH} = a$ . Dung dịch B chứa  $\text{NaOH}$  có  $\text{pH} = 7 + a$ . Tỷ lệ nồng độ mol/l của  $\text{NaOH}$  và  $\text{HNO}_3$  là

- A.  $10^{7-a}$
- B.  $10^{7-2a}$
- C.  $10^{2a-7}$
- D.  $10^{a-7}$

**Câu 66:** Đốt cháy hoàn toàn  $m$  gam hỗn hợp A gồm xenlulozơ, tinh bột, glucozơ và saccarozơ cần 2,52 lít  $\text{O}_2$  (đktc) thu được 1,8 gam  $\text{H}_2\text{O}$ . Giá trị  $m$  là

- A. 6,20.
- B. 3,15.
- C. 3,60.
- D. 5,25.

**Câu 67:** Điện phân dung dịch chứa  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{FeCl}_3$  (điện cực trơ, có màng ngăn). Đồ thị nào sau đây biểu diễn gần đúng sự biến thiên pH của dung dịch theo thời gian (bỏ qua sự thủy phân của muối)?



A.

B.

C.

D.

**Câu 68:** Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Sục khí  $\text{Cl}_2$  và dd  $\text{NaOH}$  ở nhiệt độ thường
- (b) Hấp thụ hết 2 mol  $\text{CO}_2$  vào dd chứa 3 mol  $\text{NaOH}$
- (c) Cho  $\text{KMnO}_4$  vào dd  $\text{HCl}$  đặc dư
- (d) Cho hỗn hợp  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  và  $\text{Cu}$  (tỷ lệ 2:1) vào dd  $\text{HCl}$  dư
- (e) Cho  $\text{CuO}$  vào dd  $\text{HNO}_3$
- (f) Cho  $\text{KHS}$  vào dd  $\text{NaOH}$  vừa đủ

Số thí nghiệm thu được 2 muối là

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

**Câu 69:** Oxi hóa hoàn toàn 28,6 gam hỗn hợp X gồm  $\text{Al}$ ,  $\text{Zn}$ ,  $\text{Mg}$  bằng oxi hóa dư thu được 44,6 gam hỗn hợp oxit Y. Hòa tan hết Y trong dung dịch  $\text{HCl}$  thu được dung dịch Z. Cô cạn dung dịch Z được hỗn hợp muối khan là

- A. 74,7 gam
- B. 49,8 gam
- C. 99,6 gam.
- D. 100,8 gam

**Câu 70:** Đốt cháy hoàn toàn  $m$  gam hỗn hợp gồm 2019 hidrocarbon thuộc các loại ankan, anken, ankyn và hidrocarbon thơm cần vừa dùng hết 63,28 lít không khí (đktc). Hấp thụ hết toàn bộ sản phẩm cháy vào dung dịch  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  lấy dư thu được 36,00 gam kết tủa. Tính khối lượng  $m$  (biết rằng  $\text{O}_2$  chiếm 20% thể tích không khí)

- A. 5,14 g.
- B. 5,00 g.
- C. 5,12 g.

## Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224

D. 5,10 g.

**Câu 71:** Cho 34,9 gam hỗn hợp X gồm  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{KHCO}_3$  và  $\text{KCl}$  tác dụng hết với 400ml dung dịch  $\text{HCl}$  1M, thu được dung dịch Y và 4,48 lít khí Z (đktc). Cho Y tác dụng hoàn toàn với lượng dư dung dịch  $\text{AgNO}_3$ , thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

A. 28,70.

B. 86,10.

C. 43,05.

D. 57,40.

**Câu 72:** Để hòa tan hết 38,36 gam hỗn hợp R gồm  $\text{Mg}$ ,  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ,  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$  cần 0,87 mol dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 111,46 gam sunfat trung hòa và 5,6 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm hai khí không màu, tỉ khối hơi của X so với  $\text{H}_2$  là 3,8 (biết có một khí không màu hóa nâu ngoài không khí). Phân trăm khối lượng  $\text{Mg}$  trong R **gần nhất** với giá trị nào sau đây ?

A. 10,8.

B. 25,51.

C. 28,15.

D. 31,28.

**Câu 73:** Đốt cháy hoàn toàn 5,4 gam hỗn hợp X gồm axit acrylic, axit oleic, vinyl axetat, metyl metacrylat cần vừa đủ V lít  $\text{O}_2$  (đktc), rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm cháy vào nước vôi trong dư. Sau khi phản ứng hoàn toàn, thu được 30 gam kết tủa. Giá trị của V là

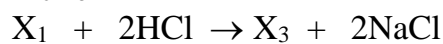
A. 8,400.

B. 8,736.

C. 13,440.

D. 7,920.

**Câu 74:** Hợp chất X có công thức phân tử  $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_4$ . Từ X thực hiện các phản ứng (theo đúng tỉ lệ



Phát biểu nào sau đây **sai**?

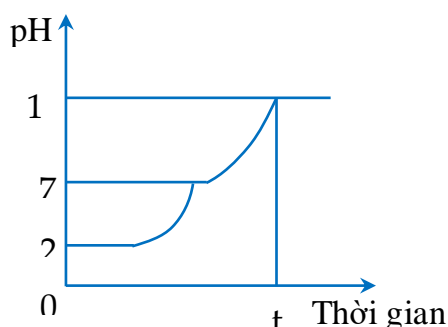
A. Dung dịch  $\text{X}_3$  có thể làm quỳ tím chuyển màu hồng.

B. Số nguyên tử H trong phân tử  $\text{X}_3$  bằng 8.

C. Dung dịch  $\text{X}_2$  hòa tan  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  tạo dung dịch phức chất có màu xanh lam.

D. Nhiệt độ nóng chảy của  $\text{X}_1$  cao hơn  $\text{X}_3$ .

**Câu 75:** Điện phân 200ml dung dịch gồm  $\text{NaCl}$ ,  $\text{HCl}$  và  $\text{CuSO}_4$  0,04M (điện cực trơ, màng ngăn xốp) với cường độ dòng điện 1,93A. Mối liên hệ giữa thời gian điện phân và pH của dung dịch điện phân được biểu diễn bằng đồ thị bên. Giả thiết thể tích dung dịch không đổi trong suốt quá trình điện phân.



Giá trị của t (giây) trên đồ thị là:

A. 3600.

## Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224

- B. 3000.
- C. 1200.
- D. 1900.

**Câu 76:** Cho hỗn hợp M gồm  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{ZnO}$  và  $\text{Fe}$  tác dụng với dung dịch HX (loãng) thu được dung dịch Y, phần kim loại không tan Z và khí T. Cho Y tác dụng với lượng dư dung dịch  $\text{AgNO}_3$  được chất rắn Q. Cho Q vào dung dịch  $\text{HNO}_3$  dư thấy thoát khí NO và chất rắn G màu trắng. Axit HX và chất rắn trong Q là :

- A. HCl và AgCl.
- B. HCl và Ag.
- C. HBr và AgBr, Ag.
- D. HCl và AgCl, Ag.

**Câu 77:** Hỗn hợp M gồm hai axit cacboxylic no, đơn chức, mạch hở X, Y ( $M_X < M_Y$ ); ancol no, ba chức, mạch hở Z và trieste T tạo bởi hai axit và ancol trên. Cho 24 gam M tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa 0,35 mol KOH, cô cạn dung dịch sau phản ứng còn lại m gam muối khan. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 24 gam M trên bằng lượng vừa đủ khí  $\text{O}_2$ , thu được 0,75 mol  $\text{CO}_2$  và 0,7 mol  $\text{H}_2\text{O}$ . Nhận xét nào sau đây là **sai**?

- A. Khối lượng của hai axit cacboxylic có trong 12 gam M là 8,75 gam.
- B. Giá trị của m là 30,8.
- C. Số mol este T trong 24 gam M là 0,05 mol.
- D. Phần trăm khối lượng của nguyên tố H trong X là 4,35%.

**Câu 78:** Xà phòng hóa m gam triglixerit X cần dùng 600 ml dung dịch NaOH 1M thu được hỗn hợp muối của axit oleic và axit panmitic có tỉ lệ mol tương ứng 2 : 1. Giá trị m là

- A. 176,8.
- B. 171,6.
- C. 172,0.
- D. 174,0.

**Câu 79:** Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

Bước 1: Cho vào ống nghiệm 2 – 3 giọt  $\text{CuSO}_4$  5% và 1 ml dung dịch NaOH 10%. Lắc nhẹ, gạn bỏ phần dung dịch. Lấy kết tủa cho vào ống nghiệm (1).

Bước 2: Rót 2 ml dung dịch saccarozơ 5% vào ống nghiệm (2) và rót tiếp vào đó 0,5 ml dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng. Đun nóng dung dịch trong 3 – 5 phút.

Bước 3: Để nguội dung dịch, cho từ từ  $\text{NaHCO}_3$  tinh thể vào ống nghiệm (2) và khuấy đều bằng đũa thủy tinh cho đến khi ngừng thoát khí  $\text{CO}_2$ .

Bước 4: Rót dung dịch trong ống (2) vào ống (1), lắc đều cho đến khi tủa tan hoàn toàn.

Phát biểu nào sau đây **đúng**?

- A. Có thể dùng dung dịch  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  loãng thay thế cho tinh thể  $\text{NaHCO}_3$ .
- B. Mục đích chính của việc dùng  $\text{NaHCO}_3$  là nhằm loại bỏ  $\text{H}_2\text{SO}_4$  dư.
- C. Sau bước 4, thu được dung dịch có màu xanh tím.
- D. Sau bước 2, dung dịch trong ống nghiệm tách thành hai lớp.

**Câu 80:** Cho m gam hỗn hợp M (có tổng số mol 0,06 mol) gồm dipeptit X, tripeptit Y, tetrapeptit Z và pentapeptit T (đều mạch hở) tác dụng với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được hỗn hợp Q gồm muối của Gly, Ala và Val. Đốt cháy hoàn toàn Q bằng một lượng oxi vừa đủ, thu lấy toàn bộ khí và hơi đem hấp thụ vào bình đựng nước vôi trong dư, thấy khối lượng tăng 26,46 gam và có 1,68 lít khí (đktc) thoát ra. Giá trị của m **gần nhất** với giá trị nào sau đây ?

- A. 12,48.
- B. 14,14.
- C. 12,16.
- D. 13,08.

**Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224**

**----- HẾT -----**

## Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án mã đề 224

### Đáp án đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa mã đề 224

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

Trên đây là bộ [đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án Mã đề 224](#) của tỉnh Hà Tĩnh giúp các em ôn tập lại các kiến thức đã học, đánh giá năng lực làm bài của mình và chuẩn bị cho kì kiểm tra THPT sắp tới được tốt hơn với số điểm cao như mong muốn.

*Chúc các em thi tốt!*