

Đáp án đề thi môn Hoá mã đề 223 THPT
Quốc Gia năm 2017

Họ, tên thí sinh:

Số báo danh:

Mã đề thi 223

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40;

Fe = 56; Cu = 64; Ba = 137.

Câu 41. Công thức hóa học của natri dicromat là

- A. $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$. B. Na_2CrO_4 . C. Na_2SO_4 . D. NaCrO_2 .

Câu 42. Polime nào sau đây được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng?

- A. Poliacrilonitrin. B. Poli(metyl metacrylat).
C. Poli(etylen terephthalat). D. Polistiren.

Câu 43. Dung dịch nào sau đây phản ứng với dung dịch HCl dư tạo ra chất khí?

- A. $\text{Ba}(\text{OH})_2$. B. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$. C. K_2SO_4 . D. Na_2CO_3 .

Câu 44. Ô nhiễm không khí có thể tạo ra mưa axit, gây ra tác hại rất lớn với môi trường. Hai khí nào sau đây đều là nguyên nhân gây ra mưa axit?

- A. H_2S và N_2 . B. SO_2 và NO_2 . C. CO_2 và O_2 . D. NH_3 và HCl.

Câu 45. Công thức nào sau đây có thể là công thức của chất béo?

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

Câu 46. Cho Fe tác dụng với dung dịch HNO_3 đặc, nóng, thu được khí X có màu nâu đỏ. Khí X là

- A. NO. B. N_2 . C. NO_2 . D. N_2O .

Câu 47. Trộn bột kim loại X với bột sắt oxit (gọi là hỗn hợp tecmit) để thực hiện phản ứng nhiệt nhôm dùng để hàn đường ray tàu hỏa. Kim loại X là

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

Câu 48. Khử hoàn toàn 32 gam CuO bằng khí CO dư, thu được m gam kim loại. Giá trị của m là

- A. 19,2. B. 25,6. C. 12,8. D. 6,4.

Câu 49. Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?

- A. Metylamin. B. Anilin. C. Glyxin. D. Glucozơ.

Câu 50. Hợp chất $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$ có tên là

- A. lysin. B. alanin. C. valin. D. glyxin.

Câu 51. Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ tạo ra kết tủa?

- A. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$. B. KNO_3 . C. KCl. D. NaCl.

Câu 52. Trong công nghiệp, kim loại nào sau đây chỉ được điều chế bằng phương pháp điện phân nóng chảy?

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

Câu 53. Hòa tan hoàn toàn 1,15 gam kim loại X vào nước, thu được dung dịch Y. Để trung hòa Y cần vừa đủ 50 gam dung dịch HCl 3,65%. Kim loại X là

- A. Ca. B. Ba. C. K. D. Na.

Câu 54. Cho 1,5 gam hỗn hợp X gồm Al và Mg phản ứng hết với dung dịch HCl dư, thu được 1,68 lít khí H_2 (đktc). Khối lượng của Mg trong X là

- A. 0,42 gam. B. 0,90 gam. C. 0,60 gam. D. 0,48 gam.

Câu 66. Cho các phát biểu sau:

- (a) Chất béo là trieste của glixerol với axit béo.
- (b) Chất béo nhẹ hơn nước và không tan trong nước.
- (c) Glucozơ thuộc loại monosaccarit.
- (d) Các este bị thủy phân trong môi trường kiềm đều tạo muối và ancol.
- (e) Tất cả các peptit đều có phản ứng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tạo hợp chất màu tím.
- (g) Dung dịch saccarozơ không tham gia phản ứng tráng bạc.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 67. Điện phân 200 ml dung dịch gồm CuSO_4 1,25M và NaCl a mol/l (điện cực trơ, màng ngăn xốp, hiệu suất điện phân 100%, bỏ qua sự hòa tan của khí trong nước và sự bay hơi của nước) với cường độ dòng điện không đổi 2A trong thời gian 19300 giây. Dung dịch thu được có khối lượng giảm 24,25 gam so với dung dịch ban đầu. Giá trị của a là

- A. 0,50. B. 1,50. C. 0,75. D. 1,00.

Câu 68. Cho các phát biểu sau:

- (a) Điện phân dung dịch NaCl (điện cực trơ), thu được Na tại catot.
- (b) Có thể dùng $\text{Ca}(\text{OH})_2$ làm mất tính cứng của nước cứng tạm thời.
- (c) Thạch cao nung có công thức là $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.
- (d) Trong công nghiệp, Al được sản xuất bằng cách điện phân nóng chảy Al_2O_3 .
- (e) Điều chế $\text{Al}(\text{OH})_3$ bằng cách cho dung dịch AlCl_3 tác dụng với dung dịch NH_3 .

Số phát biểu đúng là

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

Câu 69. Este Z đơn chức, mạch hở, được tạo thành từ axit X và ancol Y. Đốt cháy hoàn toàn 2,15 gam Z, thu được 0,1 mol CO_2 và 0,075 mol H_2O . Mặt khác, cho 2,15 gam Z tác dụng vừa đủ với dung dịch KOH , thu được 2,75 gam muối. Công thức của X và Y lần lượt là

- A. $\text{C}_2\text{H}_3\text{COOH}$ và CH_3OH . B. CH_3COOH và $\text{C}_3\text{H}_5\text{OH}$.
C. HCOOH và $\text{C}_3\text{H}_5\text{OH}$. D. HCOOH và $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$.

Câu 70. Cho a mol este X ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_2$) tác dụng vừa đủ với 2a mol NaOH , thu được dung dịch không có phản ứng tráng bạc. Số công thức cấu tạo phù hợp của X là

- A. 2. B. 3. C. 4. D. 6.

Câu 71. Cho các phát biểu sau:

- (a) Các kim loại Na, K, Ba đều phản ứng mạnh với nước.
- (b) Kim loại Cu tác dụng được với dung dịch hỗn hợp NaNO_3 và H_2SO_4 (loãng).
- (c) Crom bền trong không khí và nước do có màng oxit bảo vệ.
- (d) Cho bột Cu vào lượng dư dung dịch FeCl_3 , thu được dung dịch chứa ba muối.
- (e) Hỗn hợp Al và BaO (tỉ lệ số mol tương ứng 1 : 1) tan hoàn toàn trong nước dư.
- (g) Lưu huỳnh, photpho và ancol etylic đều bốc cháy khi tiếp xúc với CrO_3 .

Số phát biểu đúng là

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

Câu 72. Cho các sơ đồ phản ứng sau:

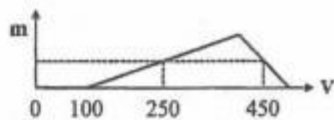
- (1) $\text{X}_1 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{có màng ngăn}]{\text{điện phân dung dịch}} \text{X}_2 + \text{X}_3 \uparrow + \text{H}_2 \uparrow$
(2) $\text{X}_2 + \text{X}_4 \longrightarrow \text{BaCO}_3 \downarrow + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
(3) $\text{X}_2 + \text{X}_3 \longrightarrow \text{X}_1 + \text{X}_5 + \text{H}_2\text{O}$
(4) $\text{X}_4 + \text{X}_6 \longrightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

Các chất X_2 , X_5 , X_6 lần lượt là:

- A. NaOH , NaClO , KHSO_4 . B. KOH , KClO_3 , H_2SO_4 .
C. NaHCO_3 , NaClO , KHSO_4 . D. NaOH , NaClO , H_2SO_4 .

Câu 73. Cho 7,3 gam lysin và 15 gam glyxin vào dung dịch chứa 0,3 mol KOH, thu được dung dịch Y. Cho Y tác dụng hoàn toàn với dung dịch HCl dư, thu được m gam muối. Giá trị của m là
 A. 33,250. B. 61,000. C. 53,775. D. 55,600.

Câu 74. Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp Al và Al_2O_3 trong 200 ml dung dịch HCl nồng độ a mol/l, thu được dung dịch X. Cho từ từ dung dịch NaOH 1M vào X, lượng kết tủa $Al(OH)_3$ (m gam) phụ thuộc vào thể tích dung dịch NaOH (V ml) được biểu diễn bằng đồ thị bên. Giá trị của a là



A. 1,5. B. 1,0. C. 0,5. D. 2,0.

Câu 75. Cho các phát biểu sau:

- (a) Dung dịch hỗn hợp $FeSO_4$ và H_2SO_4 làm mất màu dung dịch $KMnO_4$.
- (b) Fe_2O_3 có trong tự nhiên dưới dạng quặng hematit.
- (c) $Cr(OH)_3$ tan được trong dung dịch axit mạnh và kiềm.
- (d) CrO_3 là oxit axit, tác dụng với H_2O chỉ tạo ra một axit.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 76. Thủy phân hoàn toàn 1 mol pentapeptit X, thu được 3 mol Gly, 1 mol Ala và 1 mol Val. Nếu thủy phân không hoàn toàn X thì thu được hỗn hợp sản phẩm trong đó có Ala-Gly, Gly-Ala, Gly-Gly-Ala nhưng không có Val-Gly. Amino axit đầu N và amino axit đầu C của peptit X lần lượt là
 A. Ala và Gly. B. Gly và Val. C. Ala và Val. D. Gly và Gly.

Câu 77. Hỗn hợp E gồm ba peptit mạch hở: dipeptit X, tripeptit Y, tetrapeptit Z có tỉ lệ mol tương ứng là 2 : 1 : 1. Cho một lượng E phản ứng hoàn toàn với dung dịch NaOH dư, thu được 0,25 mol muối của glyxin, 0,2 mol muối của alanin và 0,1 mol muối của valin. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn m gam E, thu được tổng khối lượng của CO_2 và H_2O là 39,14 gam. Giá trị của m là

A. 20,17. B. 22,64. C. 25,08. D. 16,78.

Câu 78. Hòa tan hết 32 gam hỗn hợp X gồm Fe, FeO và Fe_2O_3 vào 1 lít dung dịch HNO_3 1,7M, thu được V lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5} , ở đktc) và dung dịch Y. Biết Y hòa tan tối đa 12,8 gam Cu và không có khí thoát ra. Giá trị của V là

A. 6,72. B. 4,48. C. 9,52. D. 3,92.

Câu 79. Hỗn hợp E gồm este đơn chức X và este hai chức Y (X, Y đều no, mạch hở). Xà phòng hóa hoàn toàn 40,48 gam E cần vừa đủ 560 ml dung dịch NaOH 1M, thu được hai muối có khối lượng a gam và hỗn hợp T gồm hai ancol có cùng số nguyên tử cacbon. Đốt cháy toàn bộ T, thu được 16,128 lít khí CO_2 (đktc) và 19,44 gam H_2O . Giá trị của a gần nhất với giá trị nào sau đây?

A. 13,5. B. 43,0. C. 40,5. D. 37,0.

Câu 80. Cho 9,2 gam hỗn hợp X gồm Mg và Fe vào dung dịch hỗn hợp $AgNO_3$ và $Cu(NO_3)_2$, thu được chất rắn Y (gồm 3 kim loại) và dung dịch Z. Hòa tan hết Y bằng dung dịch H_2SO_4 (đặc, nóng, dư), thu được 6,384 lít khí SO_2 (sản phẩm khử duy nhất của S^{+6} , ở đktc). Cho dung dịch NaOH dư vào Z, thu được kết tủa T. Nung T trong không khí đến khối lượng không đổi, thu được 8,4 gam hỗn hợp rắn. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Phần trăm khối lượng của Fe trong X là

A. 79,13%. B. 60,87%. C. 28,00%. D. 70,00%.

----- HẾT -----

Đáp án

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

Theo thông báo kỳ thi THPT Quốc Gia 2018 sẽ diễn ra vào các ngày 26, 27, 28/6. Ngay sau khi các thí sinh kết thúc buổi thi, chúng tôi sẽ cập nhật nhanh nhất và chính xác nhất Đề Thi - Đáp Án môn Vật lí. Bạn có thể xem tại đây:

[ĐỀ THI THPT QUỐC GIA 2018](#)