

Đáp án đề thi môn Hoá mã đề 220 THPT
Quốc Gia năm 2017

Họ, tên thí sinh:

Số báo danh:

Mã đề thi 220

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;
Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Rb = 85,5; Ag = 108.

Câu 41. Để tráng một lớp bạc lên ruột phích, người ta cho chất X phản ứng với lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃, đun nóng. Chất X là

- A. etyl axetat. B. glucozơ. C. tinh bột. D. saccarozơ.

Câu 42. Ion nào sau đây có tính oxi hóa mạnh nhất?

- A. Zn²⁺. B. Ca²⁺. C. Fe²⁺. D. Ag⁺.

Câu 43. Số liên kết peptit trong phân tử Ala-Gly-Ala-Gly là

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

Câu 44. Tơ nào sau đây được sản xuất từ xenlulozơ?

- A. Tơ visco. B. Tơ nitron. C. Tơ nilon-6,6. D. Tơ capron.

Câu 45. Hiện tượng “Hiệu ứng nhà kính” làm cho nhiệt độ Trái Đất nóng lên, làm biến đổi khí hậu, gây hạn hán, lũ lụt,... Tác nhân chủ yếu gây “Hiệu ứng nhà kính” là do sự tăng nồng độ trong khí quyển của chất nào sau đây?

- A. Oxi. B. Ozon. C. Cacbon đioxit. D. Nitơ.

Câu 46. Kim loại nào sau đây vừa phản ứng được với dung dịch HCl, vừa phản ứng được với dung dịch NaOH?

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

Câu 47. Nhiệt phân Fe(OH)₂ trong không khí đến khối lượng không đổi, thu được chất rắn là

- A. FeO. B. Fe₃O₄. C. Fe(OH)₃. D. Fe₂O₃.

Câu 48. Dung dịch K₂Cr₂O₇ có màu gì?

- A. Màu da cam. B. Màu vàng. C. Màu lục thẫm. D. Màu đỏ thẫm.

Câu 49. Hai dung dịch nào sau đây đều tác dụng được với kim loại Fe?

- A. MgCl₂, FeCl₃. B. CuSO₄, ZnCl₂. C. CuSO₄, HCl. D. HCl, CaCl₂.

Câu 50. Chất nào sau đây không phản ứng với H₂ (xúc tác Ni, t^o)?

- A. Triolein. B. Glucozơ. C. Tripanmitin. D. Vinyl axetat.

Câu 51. Dung dịch Na₂CO₃ tác dụng được với dung dịch nào sau đây?

- A. KOH. B. CaCl₂. C. KNO₃. D. Na₂SO₄.

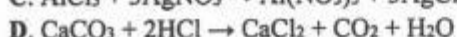
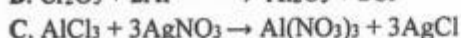
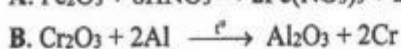
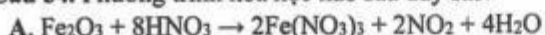
Câu 52. Cho 36 gam FeO phản ứng vừa đủ với dung dịch chứa a mol HCl. Giá trị của a là

- A. 1,25. B. 0,75. C. 0,50. D. 1,00.

Câu 53. Xà phòng hóa hoàn toàn 178 gam tristearin trong dung dịch KOH, thu được m gam kali stearat. Giá trị của m là

- A. 183,6. B. 211,6. C. 193,2. D. 200,8.

Câu 54. Phương trình hóa học nào sau đây sai?



Câu 55. Khử hoàn toàn 6,4 gam hỗn hợp CuO và Fe₂O₃ bằng khí H₂, thu được m gam hỗn hợp kim loại và 1,98 gam H₂O. Giá trị của m là

- A. 4,64. B. 6,08. C. 4,42. D. 2,88.

Câu 56. Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Fructozơ không có phản ứng tráng bạc.
B. Amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.
C. Saccarozơ không tham gia phản ứng thủy phân.
D. Phân tử xenlulozơ được cấu tạo từ các gốc fructozơ.

Câu 57. Cho 11,9 gam hỗn hợp Zn và Al phản ứng vừa đủ với dung dịch H₂SO₄ loãng, thu được m gam muối trung hòa và 8,96 lít khí H₂ (đktc). Giá trị của m là

- A. 70,8. B. 50,3. C. 51,1. D. 42,6.

Câu 58. Đốt cháy hoàn toàn amin đơn chức X bằng O₂, thu được 1,12 lít N₂, 8,96 lít CO₂ (các khí đo ở đktc) và 8,1 gam H₂O. Công thức phân tử của X là

- A. C₄H₉N. B. C₄H₁₁N. C. C₃H₉N. D. C₃H₇N.

Câu 59. Cho các chất sau: etyl axetat, anilin, glucozơ, Gly-Ala. Số chất bị thủy phân trong môi trường kiềm là

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

Câu 60. Hòa tan hỗn hợp Na và K vào nước dư, thu được dung dịch X và 0,672 lít khí H₂ (đktc). Thể tích dung dịch HCl 0,1M cần dùng để trung hòa X là

- A. 900 ml. B. 600 ml. C. 300 ml. D. 150 ml.

Câu 61. Nhỏ vài giọt nước brom vào ống nghiệm chứa anilin, hiện tượng quan sát được là

- A. có bọt khí thoát ra. B. xuất hiện màu xanh.
C. xuất hiện màu tím. D. có kết tủa màu trắng.

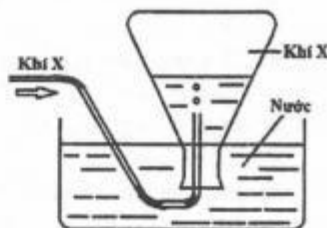
Câu 62. Đốt cháy hoàn toàn một lượng este X (no, đơn chức, mạch hở) cần vừa đủ a mol O₂, thu được a mol H₂O. Mặt khác, cho 0,1 mol X tác dụng vừa đủ với dung dịch KOH, thu được dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

- A. 6,8. B. 8,2. C. 8,4. D. 9,8.

Câu 63. Trong phòng thí nghiệm, khí X được điều chế và thu vào bình tam giác bằng cách đẩy nước như hình vẽ bên.

Khí X được tạo ra từ phản ứng hóa học nào sau đây?

- A. $2Al + 2NaOH + 2H_2O \rightarrow 2NaAlO_2 + 3H_2(k)$
B. $NH_4Cl + NaOH \xrightarrow{t^o} NH_3(k) + NaCl + H_2O$
C. $2Fe + 6H_2SO_4(đặc) \xrightarrow{t^o} Fe_2(SO_4)_3 + 3SO_2(k) + 6H_2O$
D. $C_2H_5NH_3Cl + NaOH \xrightarrow{t^o} C_2H_5NH_2(k) + NaCl + H_2O$



Câu 64. Dẫn khí CO dư qua hỗn hợp bột gồm MgO, CuO, Al₂O₃ và FeO, nung nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được hỗn hợp rắn Y. Số oxit kim loại trong Y là

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

Câu 65. Cho hỗn hợp E gồm hai este X và Y phản ứng hoàn toàn với dung dịch NaOH, thu được sản phẩm gồm muối của một axit cacboxylic đơn chức và hỗn hợp hai ancol no, đơn chức, kế tiếp trong dãy đồng đẳng. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 27,2 gam E cần vừa đủ 1,5 mol O₂, thu được 29,12 lít khí CO₂ (đktc). Tên gọi của X và Y là

- A. metyl acrylat và etyl acrylat. B. metyl propionat và etyl propionat.
C. metyl axetat và etyl axetat. D. etyl acrylat và propyl acrylat.

Câu 66. Cho các phát biểu sau:

- (a) Cr và $\text{Cr}(\text{OH})_3$ đều có tính lưỡng tính và tính khử.
 (b) Cr_2O_3 và CrO_3 đều là chất rắn, màu lục, không tan trong nước.
 (c) H_2CrO_4 và $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ đều chỉ tồn tại trong dung dịch.
 (d) CrO_3 và $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ đều có tính oxi hóa mạnh.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 67. Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Đốt dây Mg trong không khí.
 (b) Sục khí Cl_2 vào dung dịch FeSO_4 .
 (c) Cho dung dịch H_2SO_4 loãng vào dung dịch $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$.
 (d) Cho Br_2 vào dung dịch hỗn hợp NaCrO_2 và NaOH .
 (e) Sục khí CO_2 vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
 (g) Đun sôi dung dịch $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.

Số thí nghiệm xảy ra phản ứng oxi hóa-khử là

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

Câu 68. Đốt cháy hoàn toàn 12,36 gam amino axit X có công thức dạng $\text{H}_2\text{NC}_x\text{H}_y(\text{COOH})_n$, thu được a mol CO_2 và b mol H_2O ($b > a$). Mặt khác, cho 0,2 mol X vào 1 lít dung dịch hỗn hợp KOH 0,4M và NaOH 0,3M, thu được dung dịch Y. Thêm dung dịch HCl dư vào Y, thu được dung dịch chứa 75,25 gam muối. Giá trị của b là

- A. 0,42. B. 0,54. C. 0,30. D. 0,48.

Câu 69. 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	Quỳ tím	Chuyển màu đỏ
Y	Dung dịch AgNO_3 trong NH_3	Kết tủa Ag
Z	Dung dịch I_2	Có màu xanh tím
T	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	Có màu tím

Các dung dịch X, Y, Z, T lần lượt là:

- A. Axit axetic, glucozơ, lòng trắng trứng, hồ tinh bột.
 B. Axit axetic, glucozơ, hồ tinh bột, lòng trắng trứng.
 C. Axit axetic, hồ tinh bột, glucozơ, lòng trắng trứng.
 D. Glucozơ, lòng trắng trứng, hồ tinh bột, axit axetic.

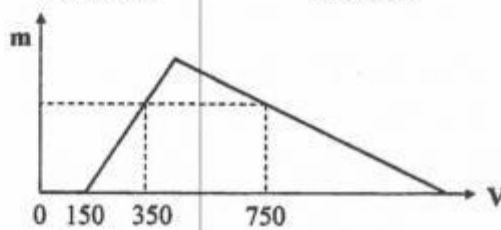
Câu 70. Điện phân 200 ml dung dịch hỗn hợp gồm CuSO_4 0,3M và NaCl 1M (điện cực trơ, màng ngăn xốp, hiệu suất điện phân 100%, bỏ qua sự hòa tan của khí trong nước và sự bay hơi của nước) với cường độ dòng điện không đổi 0,5A trong thời gian t giây. Dung dịch sau điện phân có khối lượng giảm 9,56 gam so với dung dịch ban đầu. Giá trị của t là

- A. 28950. B. 27020. C. 30880. D. 34740.

Câu 71. Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp X gồm Al_2O_3 và Na vào nước, thu được dung dịch Y và x lít khí H_2 (đktc). Cho từ từ dung dịch HCl 1M vào Y, lượng kết tủa $\text{Al}(\text{OH})_3$ (m gam) phụ thuộc vào thể tích dung dịch HCl (V ml) được biểu diễn bằng đồ thị bên.

Giá trị của x là

- A. 5,04. B. 1,68. C. 10,08. D. 3,36.



Câu 72. Thủy phân không hoàn toàn tetrapeptit X mạch hở, thu được hỗn hợp sản phẩm trong đó có Gly-Ala, Phe-Val và Ala-Phe. Cấu tạo của X là

- A. Val-Phe-Gly-Ala. B. Ala-Val-Phe-Gly. C. Gly-Ala-Phe-Val. D. Gly-Ala-Val-Phe.

Câu 73. Cho các phát biểu sau:

- (a) Trong một phân tử triolein có 3 liên kết π .
- (b) Hidro hóa hoàn toàn chất béo lỏng (xúc tác Ni, t^o), thu được chất béo rắn.
- (c) Xenlulozơ trinitrat được dùng làm thuốc súng không khói.
- (d) Poli(metyl metacrylat) được dùng chế tạo thủy tinh hữu cơ.
- (e) Ở điều kiện thường, etylamin là chất khí, tan nhiều trong nước.
- (g) Thủy phân saccarozơ chỉ thu được glucozơ.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 74. Cho ba dung dịch X, Y, Z thỏa mãn các tính chất sau:

- X tác dụng với Y tạo thành kết tủa;
- Y tác dụng với Z tạo thành kết tủa;
- X tác dụng với Z có khí thoát ra.

Các dung dịch X, Y, Z lần lượt là:

- A. AlCl₃, AgNO₃, KHSO₄. B. NaHCO₃, Ba(OH)₂, KHSO₄.
C. KHCO₃, Ba(OH)₂, K₂SO₄. D. NaHCO₃, Ca(OH)₂, HCl.

Câu 75. Este X mạch hở, có công thức phân tử C₄H₆O₂. Đun nóng a mol X trong dung dịch NaOH vừa đủ, thu được dung dịch Y. Cho toàn bộ Y tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃, thu được 4a mol Ag. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Công thức cấu tạo của X là

- A. HCOO-CH₂-CH=CH₂. B. CH₂=CH-COO-CH₃.
C. HCOO-CH=CH-CH₃. D. CH₃COO-CH=CH₂.

Câu 76. Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Cho kim loại Cu vào dung dịch FeCl₃ dư.
- (b) Điện phân dung dịch AgNO₃ (điện cực trơ).
- (c) Nung nóng hỗn hợp bột Al và FeO (không có không khí).
- (d) Cho kim loại Ba vào dung dịch CuSO₄ dư.
- (e) Điện phân Al₂O₃ nóng chảy.

Số thí nghiệm tạo thành kim loại là

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

Câu 77. Cho 9,6 gam Mg tác dụng với dung dịch chứa 1,2 mol HNO₃, thu được dung dịch X và m gam hỗn hợp khí. Thêm 500 ml dung dịch NaOH 2M vào X, thu được dung dịch Y, kết tủa và 1,12 lít khí Z (đktc). Lọc bỏ kết tủa, cô cạn Y thu được chất rắn T. Nung T đến khối lượng không đổi, thu được 67,55 gam chất rắn. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 6,8. B. 4,4. C. 7,6. D. 5,8.

Câu 78. Đun nóng 0,1 mol hỗn hợp T gồm hai peptit mạch hở T₁, T₂ (T₁ ít hơn T₂ một liên kết peptit, đều được tạo thành từ X, Y là hai amino axit có dạng H₂N-C_nH_{2n}-COOH; M_X < M_Y) với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được dung dịch chứa 0,42 mol muối của X và 0,14 mol muối của Y. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 13,2 gam T cần vừa đủ 0,63 mol O₂. Phân tử khối của T₁ là

- A. 303. B. 359. C. 387. D. 402.

Câu 79. Este X đơn chức, mạch hở có tỉ khối hơi so với oxi bằng 3,125. Đốt cháy hoàn toàn 0,2 mol hỗn hợp E gồm X và 2 este Y, Z (đều no, mạch hở, M_Y < M_Z), thu được 0,7 mol CO₂. Biết E phản ứng với dung dịch KOH vừa đủ chỉ thu được hỗn hợp hai ancol (có cùng số nguyên tử cacbon) và hỗn hợp hai muối. Phân tử khối của Z là

- A. 132. B. 136. C. 118. D. 146.

Câu 80. Cho 2,49 gam hỗn hợp Al và Fe (có tỉ lệ mol tương ứng 1 : 1) vào dung dịch chứa 0,17 mol HCl, thu được dung dịch X. Cho 200 ml dung dịch AgNO₃ 1M vào X, thu được khí NO và m gam chất rắn. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn, NO là sản phẩm khử duy nhất của N⁺⁵. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 27,5. B. 26,0. C. 25,0. D. 24,5.

----- HẾT -----

Trang 4/4 - Mã đề thi 220

Đáp án

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