

Đáp án đề thi môn Hoá mã đề 207 THPT Quốc Gia năm 2017

Mã đề thi 207

Họ, tên thí sinh:
Số báo danh:

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.** Khử hoàn toàn 32 gam CuO bằng khí CO dư, thu được m gam kim loại. Giá trị của m là
A. 6,4. B. 25,6. C. 12,8. D. 19,2.
- Câu 42.** Dung dịch nào sau đây phản ứng với dung dịch HCl dư tạo ra chất khí?
A. Na₂CO₃. B. Ba(OH)₂. C. Ca(NO₃)₂. D. K₂SO₄.
- Câu 43.** 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. NH₃ và HCl. B. H₂S và N₂. C. CO₂ và O₂. D. SO₂ và NO₂.
- Câu 44.** Cho Fe tác dụng với dung dịch HNO₃ đặc, nóng, thu được khí X có màu nâu đỏ. Khí X là
A. N₂O. B. N₂. C. NO₂. D. NO.
- Câu 45.** Polime nào sau đây được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng?
A. Poliacrilonitrin. B. Poli(metyl metacrylat).
C. Polistiren. D. Poli(etylen terephthalat).
- Câu 46.** Công thức hóa học của natri dicromat là
A. Na₂SO₄. B. Na₂Cr₂O₇. C. NaCrO₂. D. Na₂CrO₄.
- Câu 47.** Hợp chất H₂NCH₂COOH có tên là
A. lysin. B. alanin. C. valin. D. glyxin.
- Câu 48.** Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?
A. Anilin. B. Metylamin. C. Glyxin. D. Glucozơ.
- Câu 49.** Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch Ba(OH)₂ tạo ra kết tủa?
A. NaCl. B. KNO₃. C. KCl. D. Ca(HCO₃)₂.
- Câu 50.** 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. Ag. B. Al. C. Cu. D. Fe.
- Câu 51.** Công thức nào sau đây có thể là công thức của chất béo?
A. (C₁₇H₃₃COO)₂C₂H₄. B. CH₃COOCH₂C₆H₅.
C. (C₁₇H₃₃COO)₃C₃H₅. D. C₁₅H₃₁COOCH₃.
- Câu 52.** Trong công nghiệp, kim loại nào sau đây chỉ được điều chế bằng phương pháp điện phân nóng chảy?
A. Cu. B. Fe. C. Ag. D. Mg.
- Câu 53.** Hòa tan hoàn toàn 3,2 gam một oxit kim loại cần vừa đủ 40 ml dung dịch HCl 2M. Công thức của oxit là
A. MgO. B. CuO. C. Fe₃O₄. D. Fe₂O₃.
- Câu 54.** Cho các chất sau: fructozơ, glucozơ, etyl axetat, Val-Gly-Ala. Số chất phản ứng với Cu(OH)₂ trong môi trường kiềm, tạo dung dịch màu xanh lam là
A. 4. B. 1. C. 2. D. 3.

Câu 55. Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Fructozơ có nhiều trong mật ong.
- B. Ở điều kiện thường, chất béo $(C_{17}H_{33}COO)_3C_3H_5$ ở trạng thái rắn.
- C. Metyl acrylat, tripanmitin và tristearin đều là este.
- D. Thủy phân hoàn toàn chất béo luôn thu được glixerol.

Câu 56. Cho 19,4 gam hỗn hợp hai amin (no, đơn chức, mạch hở, kế tiếp trong dãy đồng đẳng) tác dụng hết với dung dịch HCl, thu được 34 gam muối. Công thức phân tử của hai amin là

- A. C_3H_9N và $C_4H_{11}N$.
- B. C_2H_7N và C_3H_9N .
- C. C_3H_7N và C_4H_9N .
- D. CH_5N và C_2H_7N .

Câu 57. Cho 19,1 gam hỗn hợp $CH_3COOC_2H_5$ và $H_2NCH_2COOC_2H_5$ tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch NaOH 1M, thu được dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

- A. 16,6.
- B. 19,4.
- C. 17,9.
- D. 9,2.

Câu 58. Cho kim loại Fe lần lượt phản ứng với các dung dịch: FeCl₃, Cu(NO₃)₂, AgNO₃, MgCl₂. Số trường hợp xảy ra phản ứng hóa học là

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

Câu 59. Thủy phân hoàn toàn m gam chất béo bằng dung dịch NaOH, đun nóng, thu được 9,2 gam glixerol và 91,8 gam muối. Giá trị của m là

- A. 89.
- B. 101.
- C. 93.
- D. 85.

Câu 60. 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. Na.
- B. Ca.
- C. K.
- D. Ba.

Câu 61. 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 H₂ (đktc). Khối lượng của Mg trong X là

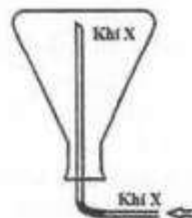
- A. 0,42 gam.
- B. 0,60 gam.
- C. 0,48 gam.
- D. 0,90 gam.

Câu 62. Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Kim loại Cu khử được ion Fe²⁺ trong dung dịch.
- B. Kim loại cứng nhất là Cr.
- C. Kim loại Al tác dụng được với dung dịch NaOH.
- D. Kim loại có khối lượng riêng nhỏ nhất là Li.

Câu 63. Trong phòng thí nghiệm, khí X được điều chế và thu vào bình tam giác theo hình vẽ bên. Khí X được tạo ra từ phản ứng hóa học nào sau đây?

- A. $NH_4Cl + NaOH \xrightarrow{t^o} NH_3(k) + NaCl + H_2O$
- B. $CaCO_3 + 2HCl \longrightarrow CaCl_2 + CO_2(k) + H_2O$
- C. $3Cu + 8HNO_3(loãng) \longrightarrow 3Cu(NO_3)_2 + 2NO(k) + 4H_2O$
- D. $2Fe + 6H_2SO_4(đặc) \xrightarrow{t^o} Fe_2(SO_4)_3 + 3SO_2(k) + 6H_2O$



Câu 64. Thủy phân hoàn toàn 1 mol peptit mạch hở X chỉ thu được 3 mol Gly và 1 mol Ala. Số liên kết peptit trong phân tử X là

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

Câu 65. 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 NaNO₃ và H₂SO₄ (loãng).
- (c) Crom bền trong không khí và nước do có màng oxit bảo vệ.
- (d) Cho bột Cu vào lượng dư dung dịch FeCl₃, 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 CrO₃.

Số phát biểu đúng là

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

Đáp án

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

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](#)