

# **Đáp án đề thi môn Hoá mã đề 206 THPT Quốc Gia năm 2017**

Mã đề thi 206

Họ, tên thí sinh: .....  
Số báo danh: .....

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

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

Câu 42. Để tráng một lớp bạc lên ruột phích, người ta cho chất X phản ứng với lượng dư dung dịch  $\text{AgNO}_3$  trong  $\text{NH}_3$ , đun nóng. Chất X là

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

Câu 43. Kim loại nào sau đây vừa phản ứng được với dung dịch HCl, vừa phản ứng được với dung dịch NaOH?

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

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

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

Câu 45. Hai dung dịch nào sau đây đều tác dụng được với kim loại Fe?

- A. HCl,  $\text{CaCl}_2$ .                      B.  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{ZnCl}_2$ .                      C.  $\text{CuSO}_4$ , HCl.                      D.  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{FeCl}_3$ .

Câu 46. Ion nào sau đây có tính oxi hóa mạnh nhất?

- A.  $\text{Ca}^{2+}$ .                      B.  $\text{Ag}^+$ .                      C.  $\text{Fe}^{2+}$ .                      D.  $\text{Zn}^{2+}$ .

Câu 47. Dung dịch  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  có màu gì?

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

Câu 48. Cho 36 gam FeO phản ứng vừa đủ với dung dịch chứa a mol HCl. Giá trị của a là

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

Câu 49. Nhiệt phân  $\text{Fe}(\text{OH})_2$  trong không khí đến khối lượng không đổi, thu được chất rắn là

- A.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ .                      B.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ .                      C.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ .                      D. FeO.

Câu 50. 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. Ozon.                      B. Nitơ.                      C. Oxi.                      D. Cacbon đioxit.

Câu 51. Dung dịch  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  tác dụng được với dung dịch nào sau đây?

- A.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ .                      B.  $\text{CaCl}_2$ .                      C. KOH.                      D.  $\text{KNO}_3$ .

Câu 52. Chất nào sau đây không phản ứng với  $\text{H}_2$  (xúc tác Ni, t<sup>o</sup>)?

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

Câu 53. Phương trình hóa học nào sau đây sai?

- A.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 2\text{NO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$   
B.  $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \xrightarrow{t} \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Cr}$   
C.  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$   
D.  $\text{AlCl}_3 + 3\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{AgCl}$

Câu 54. Xà phòng hóa hoàn toàn 178 gam tristearin trong dung dịch KOH, thu được m gam kali stearat. Giá trị của m là

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

Trang 1/4 - Mã đề thi 206

Câu 55. Phát biểu nào sau đây đúng?

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

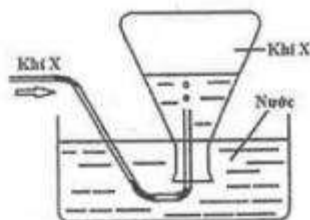
Câu 56. Dẫn khí CO dư qua hỗn hợp bột gồm MgO, CuO, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> và FeO, nung nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được hỗn hợp rắn Y. Số oxit kim loại trong Y là

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

Câu 57. 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.  $C_2H_5NH_2 + NaOH \xrightarrow{r} C_2H_5NH_2(k) + NaCl + H_2O$
- C.  $NH_4Cl + NaOH \xrightarrow{r} NH_3(k) + NaCl + H_2O$
- D.  $2Fe + 6H_2SO_4(đặc) \xrightarrow{r} Fe_2(SO_4)_3 + 3SO_2(k) + 6H_2O$



Câu 58. Nhỏ vài giọt nước brom vào ống nghiệm chứa anilin, hiện tượng quan sát được là

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

Câu 59. Cho 11,9 gam hỗn hợp Zn và Al phản ứng vừa đủ với dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, thu được m gam muối trung hòa và 8,96 lít khí H<sub>2</sub> (đktc). Giá trị của m là

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

Câu 60. Cho các chất sau: etyl axetat, anilin, glucozơ, Gly-Ala. Số chất bị thủy phân trong môi trường kiềm là

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

Câu 61. Đốt cháy hoàn toàn một lượng este X (no, đơn chức, mạch hở) cần vừa đủ a mol O<sub>2</sub>, thu được a mol H<sub>2</sub>O. 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. 8,4.
- B. 6,8.
- C. 8,2.
- D. 9,8.

Câu 62. Đốt cháy hoàn toàn amin đơn chức X bằng O<sub>2</sub>, thu được 1,12 lít N<sub>2</sub>, 8,96 lít CO<sub>2</sub> (các khí đo ở đktc) và 8,1 gam H<sub>2</sub>O. Công thức phân tử của X là

- A. C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>N.
- B. C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>N.
- C. C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>N.
- D. C<sub>3</sub>H<sub>9</sub>N.

Câu 63. Khử hoàn toàn 6,4 gam hỗn hợp CuO và Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> bằng khí H<sub>2</sub>, thu được m gam hỗn hợp kim loại và 1,98 gam H<sub>2</sub>O. Giá trị của m là

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

Câu 64. Hòa tan hỗn hợp Na và K vào nước dư, thu được dung dịch X và 0,672 lít khí H<sub>2</sub> (đktc). Thể tích dung dịch HCl 0,1M cần dùng để trung hòa X là

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

Câu 65. 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. Gly-Ala-Val-Phe.
- B. Gly-Ala-Phe-Val.
- C. Ala-Val-Phe-Gly.
- D. Val-Phe-Gly-Ala.

Câu 66. Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Cho kim loại Cu vào dung dịch FeCl<sub>3</sub> dư.
- (b) Điện phân dung dịch AgNO<sub>3</sub> (điện cực trơ).
- (c) Nung nóng hỗn hợp bột Al và FeO (không có không khí).
- (d) Cho kim loại Ba vào dung dịch CuSO<sub>4</sub> dư.
- (e) Điện phân Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> nóng chảy.

Số thí nghiệm tạo thành kim loại là

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



Câu 67. 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 $\text{AgNO}_3$ trong $\text{NH}_3$	Kết tủa Ag
Z	Dung dịch $\text{I}_2$	Có màu xanh tím
T	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	Có màu tím

Các dung dịch X, Y, Z, T lần lượt là:

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

Câu 68. Este X mạch hở, có công thức phân tử  $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$ . 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  $\text{AgNO}_3$  trong  $\text{NH}_3$ , thu được 4a mol Ag. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Công thức cấu tạo của X là

- A.  $\text{CH}_3\text{COO-CH=CH}_2$ .
- B.  $\text{CH}_2=\text{CH-COO-CH}_3$ .
- C.  $\text{HCOO-CH}_2\text{-CH=CH}_2$ .
- D.  $\text{HCOO-CH=CH-CH}_3$ .

Câu 69. Cho các phát biểu sau:

- (a) Cr và  $\text{Cr}(\text{OH})_3$  đều có tính lưỡng tính và tính khử.
- (b)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  và  $\text{CrO}_3$  đều là chất rắn, màu lục, không tan trong nước.
- (c)  $\text{H}_2\text{CrO}_4$  và  $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  đều chỉ tồn tại trong dung dịch.
- (d)  $\text{CrO}_3$  và  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  đều có tính oxi hóa mạnh.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 70. Đốt cháy hoàn toàn 12,36 gam amino axit X có công thức dạng  $\text{H}_2\text{NC}_x\text{H}_y(\text{COOH})_t$ , thu được a mol  $\text{CO}_2$  và b mol  $\text{H}_2\text{O}$  ( $b > a$ ). 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. 0,48.
- B. 0,54.
- C. 0,42.
- D. 0,30.

Câu 71. 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  $\text{O}_2$ , thu được 29,12 lít khí  $\text{CO}_2$  (đktc). Tên gọi của X và Y là

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

Câu 72. 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.  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ , HCl.
- B.  $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{KHSO}_4$ .
- C.  $\text{KHCO}_3$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$ .
- D.  $\text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  $\text{KHSO}_4$ .

Câu 73. Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Đốt dây Mg trong không khí.
- (b) Sục khí  $\text{Cl}_2$  vào dung dịch  $\text{FeSO}_4$ .
- (c) Cho dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng vào dung dịch  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ .
- (d) Cho  $\text{Br}_2$  vào dung dịch hỗn hợp  $\text{NaCrO}_2$  và NaOH.
- (e) Sục khí  $\text{CO}_2$  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. 3.
- B. 2.
- C. 5.
- D. 4.

**Câu 74.** Điện phân 200 ml dung dịch hỗn hợp gồm  $\text{CuSO}_4$  0,3M và  $\text{NaCl}$  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. 34740.                      B. 30880.                      C. 27020.                      D. 28950.

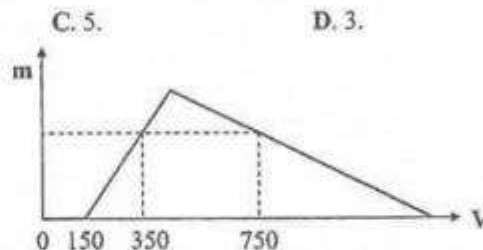
**Câu 75.** Cho các phát biểu sau:

- (a) Trong một phân tử triolein có 3 liên kết  $\pi$ .  
 (b) Hidro hóa hoàn toàn chất béo lỏng (xúc tác  $\text{Ni}$ ,  $t^\circ$ ), 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. 4.                                      B. 2.                                      C. 5.                                      D. 3.

**Câu 76.** Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp X gồm  $\text{Al}_2\text{O}_3$  và  $\text{Na}$  vào nước, thu được dung dịch Y và  $x$  lít khí  $\text{H}_2$  (đktc). Cho từ từ dung dịch  $\text{HCl}$  1M vào Y, lượng kết tủa  $\text{Al}(\text{OH})_3$  ( $m$  gam) phụ thuộc vào thể tích dung dịch  $\text{HCl}$  ( $V$  ml) được biểu diễn bằng đồ thị bên.



Giá trị của  $x$  là

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

**Câu 77.** Cho 2,49 gam hỗn hợp  $\text{Al}$  và  $\text{Fe}$  (có tỉ lệ mol tương ứng 1 : 1) vào dung dịch chứa 0,17 mol  $\text{HCl}$ , thu được dung dịch X. Cho 200 ml dung dịch  $\text{AgNO}_3$  1M vào X, thu được khí  $\text{NO}$  và  $m$  gam chất rắn. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn,  $\text{NO}$  là sản phẩm khử duy nhất của  $\text{N}^{+5}$ . Giá trị của  $m$  gần nhất với giá trị nào sau đây?

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

**Câu 78.** Đun nóng 0,1 mol hỗn hợp T gồm hai peptit mạch hở  $\text{T}_1$ ,  $\text{T}_2$  ( $\text{T}_1$  ít hơn  $\text{T}_2$  một liên kết peptit, đều được tạo thành từ X, Y là hai amino axit có dạng  $\text{H}_2\text{N}-\text{C}_n\text{H}_{2n}-\text{COOH}$ ;  $M_X < M_Y$ ) với dung dịch  $\text{NaOH}$  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  $\text{O}_2$ . Phân tử khối của  $\text{T}_1$  là

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

**Câu 79.** Cho 9,6 gam  $\text{Mg}$  tác dụng với dung dịch chứa 1,2 mol  $\text{HNO}_3$ , thu được dung dịch X và  $m$  gam hỗn hợp khí. Thêm 500 ml dung dịch  $\text{NaOH}$  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. 7,6.                                      B. 4,4.                                      C. 6,8.                                      D. 5,8.

**Câu 80.** 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  $\text{CO}_2$ . Biết E phản ứng với dung dịch  $\text{KOH}$  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. 146.                                      C. 136.                                      D. 118.

----- HẾT -----

## Đáp án

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

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](#)