

Họ và 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; Mn = 55;
Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag = 108; Ba = 137.**Câu 1:** Chất nào sau đây thuộc loại chất điện li mạnh?

- A. H₂O. B. C₂H₅OH. C. NaCl. D. CH₃COOH.

Câu 2: Xà phòng hóa chất nào sau đây thu được glixerol?

- A. Benzyl axetat. B. Tristearin. C. Metyl fomat. D. Metyl axetat.

Câu 3: Kim loại sắt **không** phản ứng được với dung dịch nào sau đây?

- A. H₂SO₄ đặc, nóng. B. HNO₃ loãng. C. H₂SO₄ loãng. D. HNO₃ đặc, nguội.

Câu 4: PVC là chất rắn vô định hình, cách điện tốt, bền với axit, được dùng làm vật liệu cách điện, ống dẫn nước, vải che mưa,... PVC được tổng hợp trực tiếp từ monome nào sau đây?

- A. Vinyl clorua. B. Propilen. C. Acrilonitrin. D. Vinyl axetat.

Câu 5: Kim loại X được sử dụng trong nhiệt kế, áp kế và một số thiết bị khác. Ở điều kiện thường, X là chất lỏng. Kim loại X là

- A. W. B. Cr. C. Pb. D. Hg.

Câu 6: Trong tự nhiên, canxi sunfat tồn tại dưới dạng muối ngậm nước (CaSO₄.2H₂O) được gọi là

- A. đá vôi. B. boxit. C. thạch cao nung. D. thạch cao sống.

Câu 7: Chất nào sau đây thuộc loại amin bậc ba?

- A. C₂H₅-NH₂. B. (CH₃)₃N. C. CH₃-NH-CH₃. D. CH₃-NH₂.

Câu 8: Etanol là chất có tác động đến thần kinh trung ương. Khi hàm lượng etanol trong máu tăng cao sẽ có hiện tượng nôn, mất tinh táo và có thể dẫn đến tử vong. Tên gọi khác của etanol là

- A. ancol etylic. B. axit fomic. C. etanal. D. phenol.

Câu 9: Trước những năm 50 của thế kỷ XX, công nghiệp tổng hợp hữu cơ dựa trên nguyên liệu chính là axetilen. Ngày nay, nhờ sự phát triển vượt bậc của công nghệ khai thác và chế biến dầu mỏ, etilen trở thành nguyên liệu rẻ tiền, tiện lợi hơn nhiều so với axetilen. Công thức phân tử của etilen là

- A. CH₄. B. C₂H₆. C. C₂H₄. D. C₂H₂.

Câu 10: Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm?

- A. Al. B. Li. C. Ca. D. Mg.

Câu 11: Chất X có công thức cấu tạo CH₃CH₂COOCH₃. Tên gọi của X là

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

Câu 12: Chất X (có M = 60 và chứa C, H, O). Chất X phản ứng được với Na, NaOH và NaHCO₃. Tên gọi của X là

- A. axit fomic. B. ancol propylic. C. axit axetic. D. metyl fomat.

Câu 13: Điện phân nóng chảy hoàn toàn 5,96 gam MCl_n, thu được 0,04 mol Cl₂. Kim loại M là

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

Câu 14: Cho các phát biểu sau:

- (a) Độ dinh dưỡng của phân đạm được đánh giá theo phần trăm khối lượng nguyên tố nitơ.
- (b) Thành phần chính của supephotphat kép gồm $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ và CaSO_4 .
- (c) Kim cương được dùng làm đồ trang sức, chế tạo mũi khoan, dao cắt thủy tinh.
- (d) Amoniac được sử dụng để sản xuất axit nitric, phân đạm.

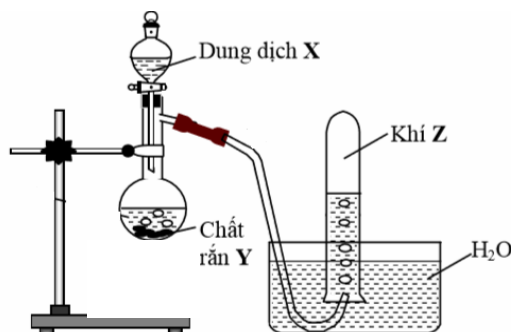
Số phát biểu đúng là

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

Câu 15: Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp gồm xenlulozơ, tinh bột, glucozơ và saccarozơ cần 2,52 lít O_2 (đktc), thu được 1,8 gam nước. Giá trị của m là

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

Câu 16: Hình vẽ sau mô tả thí nghiệm điều chế khí Z:



Phương trình hoá học điều chế khí Z là

- A. 2HCl (dung dịch) + $\text{Zn} \longrightarrow \text{H}_2\uparrow + \text{ZnCl}_2$.
- B. H_2SO_4 (đặc) + Na_2SO_3 (rắn) $\longrightarrow \text{SO}_2\uparrow + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.
- C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (dung dịch) + $2\text{NH}_4\text{Cl}$ (rắn) $\xrightarrow{t^0} 2\text{NH}_3\uparrow + \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.
- D. 4HCl (đặc) + $\text{MnO}_2 \xrightarrow{t^0} \text{Cl}_2\uparrow + \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$.

Câu 17: Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Cr_2O_3 tan được trong dung dịch NaOH loãng.
- B. Trong hợp chất, crom có số oxi hóa đặc trưng là +2, +3, +6.
- C. CrO_3 là oxit axit.
- D. Dung dịch $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ có màu da cam.

Câu 18: Thực hiện các thí nghiệm sau ở nhiệt độ thường:

- (a) Cho bột Al vào dung dịch NaOH .
- (b) Cho bột Fe vào dung dịch AgNO_3 .
- (c) Cho CaO vào nước.
- (d) Cho dung dịch Na_2CO_3 vào dung dịch CaCl_2 .

Số thí nghiệm có xảy ra phản ứng là

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

Câu 19: Thủy phân hoàn toàn 14,6 gam Gly-Ala trong dung dịch NaOH dư, thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 16,8. B. 22,6. C. 20,8. D. 18,6.

Câu 20: Cho các nhóm tác nhân hóa học sau:

- (1) Ion kim loại nặng như Hg^{2+} , Pb^{2+} .
- (2) Các anion NO_3^- , PO_4^{3-} , SO_4^{2-} ở nồng độ cao.
- (3) Thuốc bảo vệ thực vật.
- (4) CFC (khí thoát ra từ một số thiết bị làm lạnh).

Những nhóm tác nhân đều gây ô nhiễm nguồn nước là:

- A. (1), (2), (3). B. (1), (2), (4). C. (1), (3), (4). D. (2), (3), (4).

Câu 21: Đốt cháy đơn chất X trong oxi thu được khí Y. Khi đun nóng X với H_2 , thu được khí Z. Cho Y tác dụng với Z tạo ra chất rắn màu vàng. Đơn chất X là

- A. lưu huỳnh. B. cacbon. C. photpho. D. nitơ.

Câu 22: Phương trình hóa học nào sau đây sai?

- A. $2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$.
B. $Fe + ZnSO_4 \text{ (dung dịch)} \longrightarrow FeSO_4 + Zn$.
C. $H_2 + CuO \xrightarrow{t^o} Cu + H_2O$.
D. $Cu + 2FeCl_3 \text{ (dung dịch)} \longrightarrow CuCl_2 + 2FeCl_2$.

Câu 23: Đốt cháy 2,15 gam hỗn hợp gồm Zn, Al và Mg trong khí oxi dư, thu được 3,43 gam hỗn hợp X. Toàn bộ X phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch HCl 0,5M. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của V là

- A. 160. B. 320. C. 240. D. 480.

Câu 24: Thủy phân m gam saccarozơ trong môi trường axit với hiệu suất 90%, thu được sản phẩm chứa 10,8 gam glucozơ. Giá trị của m là

- A. 22,8. B. 17,1. C. 18,5. D. 20,5.

Câu 25: Cho dãy các chất: $CH \equiv C - CH = CH_2$; CH_3COOH ; $CH_2 = CH - CH_2 - OH$; $CH_3COOCH = CH_2$; $CH_2 = CH_2$. Số chất trong dãy làm mất màu nước brom là

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

Câu 26: Cho luồng khí CO dư đi qua ống sứ đựng 5,36 gam hỗn hợp FeO và Fe_2O_3 (nung nóng), thu được m gam chất rắn và hỗn hợp khí X. Cho X vào dung dịch $Ca(OH)_2$ dư, thu được 9 gam kết tủa. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 3,88. B. 3,75. C. 2,48. D. 3,92.

Câu 27: Hòa tan hết 0,54 gam Al trong 70 ml dung dịch HCl 1M, thu được dung dịch X. Cho 75 ml dung dịch NaOH 1M vào X, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 1,56. B. 0,39. C. 0,78. D. 1,17.

Câu 28: Cho m gam H_2NCH_2COOH phản ứng hết với dung dịch KOH, thu được dung dịch chứa 28,25 gam muối. Giá trị của m là

- A. 37,50. B. 18,75. C. 21,75. D. 28,25.

Câu 29: Nguyên tố R thuộc chu kì 3, nhóm VIIA của bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. Công thức oxit cao nhất của R là

- A. RO_3 . B. R_2O_7 . C. R_2O_3 . D. R_2O .

Câu 30: Axit fomic có trong nọc kiến. Khi bị kiến cắn, nên chọn chất nào sau đây bôi vào vết thương để giảm sưng tấy?

- A. Vôi tôi. B. Giấm ăn. C. Nước. D. Muối ăn.

Câu 31: Cho các phát biểu sau:

- (a) Glucozơ được gọi là đường nho do có nhiều trong quả nho chín.
(b) Chất béo là dieste của glixerol với axit béo.
(c) Phân tử amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.
(d) Ở nhiệt độ thường, triolein ở trạng thái rắn.
(e) Trong mật ong chứa nhiều fructozơ.
(f) Tinh bột là một trong những lương thực cơ bản của con người.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 32: Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Sục khí Cl₂ vào dung dịch NaOH ở nhiệt độ thường.
- (b) Hấp thụ hết 2 mol CO₂ vào dung dịch chứa 3 mol NaOH.
- (c) Cho KMnO₄ vào dung dịch HCl đặc, dư.
- (d) Cho hỗn hợp Fe₂O₃ và Cu (tỉ lệ mol tương ứng 2 : 1) vào dung dịch HCl dư.
- (e) Cho CuO vào dung dịch HNO₃.
- (f) Cho KHS vào dung dịch NaOH vừa đủ.

Số thí nghiệm thu được hai muối là

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

Câu 33: Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X gồm anđehit malonic, anđehit acrylic và một este đơn chức mạch hở cần 2128 ml O₂ (đktc), thu được 2016 ml CO₂ (đktc) và 1,08 gam H₂O. Mặt khác, m gam X tác dụng vừa đủ với 150 ml dung dịch NaOH 0,1M, thu được dung dịch Y (giả thiết chỉ xảy ra phản ứng xà phòng hóa). Cho Y tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃, khối lượng Ag tối đa thu được là

- A. 8,10 gam. B. 10,80 gam. C. 4,32 gam. D. 7,56 gam.

Câu 34: Cho 3 hidrocarbon mạch hở X, Y, Z (M_X < M_Y < M_Z < 62) có cùng số nguyên tử cacbon trong phân tử, đều phản ứng với dung dịch AgNO₃ trong NH₃ dư.

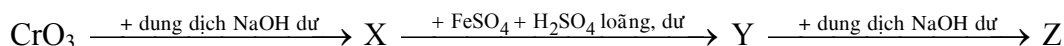
Trong các phát biểu sau:

- (a) 1 mol X phản ứng tối đa với 4 mol H₂ (Ni, t^o).
- (b) Chất Z có đồng phân hình học.
- (c) Chất Y có tên gọi là but-1-in.
- (d) Ba chất X, Y và Z đều có mạch cacbon không phân nhánh.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 35: Cho dãy chuyển hóa sau:



Các chất X, Y, Z lần lượt là:

- A. Na₂Cr₂O₇, CrSO₄, NaCrO₂. B. Na₂CrO₄, CrSO₄, Cr(OH)₃.
C. Na₂CrO₄, Cr₂(SO₄)₃, NaCrO₂. D. Na₂Cr₂O₇, Cr₂(SO₄)₃, Cr(OH)₃.

Câu 36: Hỗn hợp X gồm 3 peptit Y, Z, T (đều mạch hở) với tỉ lệ mol tương ứng là 2 : 3 : 4. Tổng số liên kết peptit trong phân tử Y, Z, T bằng 12. Thủy phân hoàn toàn 39,05 gam X, thu được 0,11 mol X₁; 0,16 mol X₂ và 0,2 mol X₃. Biết X₁, X₂, X₃ đều có dạng H₂NC_nH_{2n}COOH. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn m gam X cần 32,816 lít O₂ (đktc). Giá trị của m **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 26. B. 28. C. 31. D. 30.

Câu 37: Hòa tan m gam hỗn hợp FeO, Fe(OH)₂, FeCO₃ và Fe₃O₄ (trong đó Fe₃O₄ chiếm 1/3 tổng số mol hỗn hợp) vào dung dịch HNO₃ loãng (dư), thu được 8,96 lít (đktc) hỗn hợp khí gồm CO₂ và NO (sản phẩm khử duy nhất của N⁺⁵) có tỉ khối so với H₂ là 18,5. Số mol HNO₃ phản ứng là

- A. 1,8. B. 3,2. C. 2,0. D. 3,8.

Câu 38: Điện phân dung dịch hỗn hợp NaCl và 0,05 mol CuSO₄ bằng dòng điện một chiều có cường độ 2A (điện cực trơ, có màng ngăn). Sau thời gian t giây thì ngừng điện phân, thu được khí ở hai điện cực có tổng thể tích là 2,352 lít (đktc) và dung dịch X. Dung dịch X hòa tan được tối đa 2,04 gam Al₂O₃. Giả sử hiệu suất điện phân là 100%, các khí sinh ra không tan trong dung dịch. Giá trị của t là

- A. 9650. B. 8685. C. 7720. D. 9408.

Câu 39: Cho 7,65 gam hỗn hợp Al và Mg tan hoàn toàn trong 500 ml dung dịch gồm HCl 1,04M và H_2SO_4 0,28M, thu được dung dịch X và khí H_2 . Cho 850 ml dung dịch NaOH 1M vào X, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 16,5 gam kết tủa gồm 2 chất. Mặt khác, cho từ từ dung dịch hỗn hợp KOH 0,8M và $Ba(OH)_2$ 0,1M vào X đến khi thu được lượng kết tủa lớn nhất, lọc lấy kết tủa đem nung đến khối lượng không đổi, thu được m gam chất rắn. Giá trị của m **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 27,4. B. 46,3. C. 38,6. D. 32,3.

Câu 40: Hỗn hợp X gồm một axit cacboxylic T (hai chức, mạch hở), hai ancol đơn chức cùng dãy đồng đẳng và một este hai chức tạo bởi T với hai ancol đó. Đốt cháy hoàn toàn a gam X, thu được 8,36 gam CO_2 . Mặt khác, đun nóng a gam X với 100 ml dung dịch NaOH 1M, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thêm tiếp 20 ml dung dịch HCl 1M để trung hòa lượng NaOH dư, thu được dung dịch Y. Cô cạn Y, thu được m gam muối khan và 0,05 mol hỗn hợp hai ancol có phân tử khối trung bình nhỏ hơn 46. Giá trị của m là

- A. 7,09. B. 5,92. C. 6,53. D. 5,36.

Câu 41: Hỗn hợp X gồm glyxin, alanin và axit glutamic (trong đó nguyên tố oxi chiếm 41,2% về khối lượng). Cho m gam X tác dụng với dung dịch NaOH dư, thu được 20,532 gam muối. Giá trị của m là

- A. 13,8. B. 13,1. C. 12,0. D. 16,0.

Câu 42: Đun nóng 48,2 gam hỗn hợp X gồm $KMnO_4$ và $KClO_3$, sau một thời gian thu được 43,4 gam hỗn hợp chất rắn Y. Cho Y tác dụng hoàn toàn với dung dịch HCl đặc, sau phản ứng thu được 15,12 lít Cl_2 (đktc) và dung dịch gồm $MnCl_2$, KCl, HCl dư. Số mol HCl phản ứng là

- A. 2,1. B. 2,4. C. 1,9. D. 1,8.

Câu 43: Đốt cháy hoàn toàn 0,33 mol hỗn hợp X gồm metyl propionat, metyl axetat và 2 hidrocarbon mạch hở cần vừa đủ 1,27 mol O_2 , tạo ra 14,4 gam H_2O . Nếu cho 0,33 mol X vào dung dịch Br_2 dư thì số mol Br_2 phản ứng tối đa là

- A. 0,33. B. 0,26. C. 0,30. D. 0,40.

Câu 44: Nung m gam hỗn hợp X gồm Fe, $Fe(NO_3)_2$, $Fe(NO_3)_3$ và $FeCO_3$ trong bình kín (không có không khí). Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được chất rắn Y và khí Z có tỉ khối so với H_2 là 22,5 (giả sử khí NO_2 sinh ra không tham gia phản ứng nào khác). Cho Y tan hoàn toàn trong dung dịch gồm 0,01 mol KNO_3 và 0,15 mol H_2SO_4 (loãng), thu được dung dịch chỉ chứa 21,23 gam muối trung hòa của kim loại và hỗn hợp hai khí có tỉ khối so với H_2 là 8 (trong đó có một khí hóa nâu trong không khí). Giá trị của m là

- A. 13,76. B. 11,32. C. 13,92. D. 19,16.

Câu 45: Ứng với công thức $C_2H_xO_y$ ($M < 62$) có bao nhiêu chất hữu cơ bền, mạch hở có phản ứng tráng bạc?

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

Câu 46: Cho m gam Mg vào dung dịch X gồm 0,03 mol $Zn(NO_3)_2$ và 0,05 mol $Cu(NO_3)_2$, sau một thời gian thu được 5,25 gam kim loại và dung dịch Y. Cho dung dịch NaOH vào Y, khối lượng kết tủa lớn nhất thu được là 6,67 gam. Giá trị của m là

- A. 3,60. B. 2,02. C. 4,05. D. 2,86.

Câu 47: Hòa tan hết 14,8 gam hỗn hợp Fe và Cu trong 126 gam dung dịch HNO_3 48%, thu được dung dịch X (không chứa muối amoni). Cho X phản ứng với 400 ml dung dịch hỗn hợp NaOH 1M và KOH 0,5M, thu được kết tủa Y và dung dịch Z. Nung Y trong không khí đến khối lượng không đổi, thu được 20 gam hỗn hợp Fe_2O_3 và CuO. Cô cạn Z, thu được hỗn hợp chất rắn khan T. Nung T đến khối lượng không đổi, thu được 42,86 gam hỗn hợp chất rắn. Nồng độ phần trăm của $Fe(NO_3)_3$ trong X có giá trị **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 8,2. B. 7,9. C. 7,6. D. 6,9.

Câu 48: Hợp chất hữu cơ X (chứa C, H, O) chỉ có một loại nhóm chức. Cho 0,15 mol X phản ứng vừa đủ với 180 gam dung dịch NaOH, thu được dung dịch Y. Làm bay hơi Y, chỉ thu được 164,7 gam hơi nước và 44,4 gam hỗn hợp chất rắn khan Z. Đốt cháy hoàn toàn Z, thu được 23,85 gam Na_2CO_3 ; 56,1 gam CO_2 và 14,85 gam H_2O . Mặt khác, Z phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng (dư), thu được hai axit cacboxylic đơn chức và hợp chất T (chứa C, H, O và $M_T < 126$). Số nguyên tử H trong phân tử T bằng

- A. 10. B. 8. C. 6. D. 12.

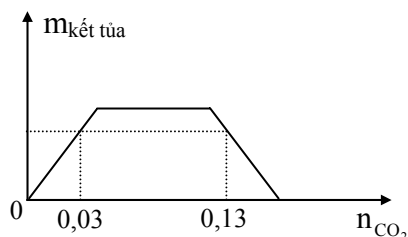
Câu 49: Kết quả thí nghiệm của các dung dịch X, Y, Z, T với thuốc thử được ghi ở bảng sau:

Mẫu thử	Thuốc thử	Hiện tượng
X	Dung dịch I_2	Có màu xanh tím
Y	$\text{Cu}(\text{OH})_2$ trong môi trường kiềm	Có màu tím
Z	Dung dịch AgNO_3 trong NH_3 dư, đun nóng	Kết tủa Ag trắng sáng
T	Nước Br_2	Kết tủa trắng

Dung dịch X, Y, Z, T lần lượt là:

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

Câu 50: Sục khí CO_2 vào V ml dung dịch hỗn hợp NaOH 0,2M và $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,1M. Đồ thị biểu diễn khối lượng kết tủa theo số mol CO_2 phản ứng như sau:



Giá trị của V là

- A. 300. B. 250. C. 400. D. 150.

----- HẾT -----