

Họ, tên thí sinh: Lê Văn Tuấn
Số báo danh: 14.8.19

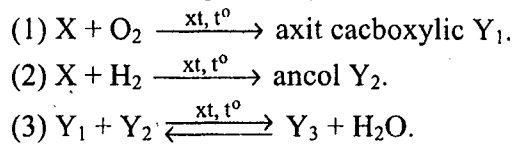
Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:
H = 1; He = 4; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40;
Cr = 52; Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Sr = 88; Ag = 108; Sn = 119; Ba = 137.

I. PHẦN CHUNG CHO TẤT CẢ THÍ SINH (40 câu, từ câu 1 đến câu 40)

Câu 1: Khi cho 0,15 mol este đơn chức X tác dụng với dung dịch NaOH (dư), sau khi phản ứng kết thúc thì lượng NaOH phản ứng là 12 gam và tổng khối lượng sản phẩm hữu cơ thu được là 29,7 gam. Số đồng phân cấu tạo của X thỏa mãn các tính chất trên là
A. 5. B. 8. C. 4. D. 6.

Câu 2: Dãy gồm các chất (hoặc dung dịch) đều phản ứng được với dung dịch FeCl₂ là:
A. Bột Mg, dung dịch BaCl₂, dung dịch HNO₃. B. Khí Cl₂, dung dịch Na₂CO₃, dung dịch HCl.
C. Bột Mg, dung dịch NaNO₃, dung dịch HCl. D. Khí Cl₂, dung dịch Na₂S, dung dịch HNO₃.

Câu 3: Cho sơ đồ phản ứng:



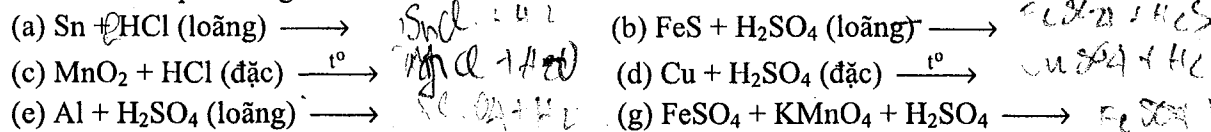
Biết Y₃ có công thức phân tử C₆H₁₀O₂. Tên gọi của X là
A. anđehit acrylic. B. anđehit propionic. C. anđehit metacrylic. D. anđehit axetic.

Câu 4: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Nung NH₄NO₃ rắn. (b) Đun nóng NaCl tinh thể với dung dịch H₂SO₄ (đặc).
(c) Sục khí Cl₂ vào dung dịch NaHCO₃. (d) Sục khí CO₂ vào dung dịch Ca(OH)₂ (dư).
(e) Sục khí SO₂ vào dung dịch KMnO₄. (g) Cho dung dịch KHSO₄ vào dung dịch NaHCO₃.
(h) Cho PbS vào dung dịch HCl (loãng). (i) Cho Na₂SO₃ vào dung dịch H₂SO₄ (dư), đun nóng.

Số thí nghiệm sinh ra chất khí là
A. 4. B. 6. C. 5. D. 2.

Câu 5: Cho các phản ứng:



Số phản ứng mà H⁺ của axit đóng vai trò chất oxi hoá là
A. 3. B. 5. C. 2. D. 6.

Câu 6: Hỗn hợp M gồm một anđehit và một ankin (có cùng số nguyên tử cacbon). Đốt cháy hoàn toàn x mol hỗn hợp M, thu được 3x mol CO₂ và 1,8x mol H₂O. Phần trăm số mol của anđehit trong hỗn hợp M là
A. 30%. B. 40%. C. 50%. D. 20%.

Câu 7: Dãy gồm các kim loại có cùng kiểu mạng tinh thể lập phương tâm khối là:
A. Na, K, Ca. B. Na, K, Ba. C. Li, Na, Mg. D. Mg, Ca, Ba.

Câu 8: Thực hiện phản ứng nhiệt nhôm hỗn hợp gồm m gam Al và 4,56 gam Cr₂O₃ (trong điều kiện không có O₂), sau khi phản ứng kết thúc, thu được hỗn hợp X. Cho toàn bộ X vào một lượng dư dung dịch HCl (loãng, nóng), sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 2,016 lít H₂ (đktc). Còn nếu cho toàn bộ X vào một lượng dư dung dịch NaOH (đặc, nóng), sau khi các phản ứng kết thúc thì số mol NaOH đã phản ứng là
A. 0,14 mol. B. 0,08 mol. C. 0,16 mol. D. 0,06 mol.

Câu 9: Hỗn hợp khí X gồm O₂ và O₃ có tỉ khối so với H₂ là 22. Hỗn hợp khí Y gồm metylamin và etylamin có tỉ khối so với H₂ là 17,833. Để đốt hoàn toàn V₁ lít Y cần vừa đủ V₂ lít X (biết sản phẩm cháy gồm CO₂, H₂O và N₂, các chất khí đo ở cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất). Tỉ lệ V₁ : V₂ là
A. 2 : 1. B. 1 : 2. C. 3 : 5. D. 5 : 3.

Câu 10: Cho các phát biểu sau:

- (a) Khi đốt cháy hoàn toàn một hidrocarbon X bất kì, nếu thu được số mol CO₂ bằng số mol H₂O thì X là anken.
(b) Trong thành phần hợp chất hữu cơ nhất thiết phải có cacbon.
(c) Liên kết hoá học chủ yếu trong hợp chất hữu cơ là liên kết cộng hoá trị.
(d) Những hợp chất hữu cơ khác nhau có cùng phân tử khối là đồng phân của nhau.
(e) Phản ứng hữu cơ thường xảy ra nhanh và không theo một hướng nhất định.
(g) Hợp chất C₉H₁₄BrCl có vòng benzen trong phân tử.
Số phát biểu đúng là
A. 2. B. 5. C. 4. D. 3.

Câu 11: Dung dịch X gồm 0,1 mol H⁺, z mol Al³⁺, t mol NO₃⁻ và 0,02 mol SO₄²⁻. Cho 120 ml dung dịch Y gồm KOH 1,2M và Ba(OH)₂ 0,1M vào X, sau khi các phản ứng kết thúc, thu được 3,732 gam kết tủa. Giá trị của z, t lần lượt là
A. 0,020 và 0,012. B. 0,012 và 0,096. C. 0,020 và 0,120. D. 0,120 và 0,020.

Câu 12: Cho các phát biểu sau về cacbohidrat:

- (a) Glucozơ và saccarozơ đều là chất rắn có vị ngọt, dễ tan trong nước.
(b) Tinh bột và xenlulozơ đều là polisaccarit.
(c) Trong dung dịch, glucozơ và saccarozơ đều hoà tan Cu(OH)₂, tạo phức màu xanh lam.
(d) Khi thủy phân hoàn toàn hỗn hợp gồm tinh bột và saccarozơ trong môi trường axit, chỉ thu được một loại monosaccarit duy nhất.
(e) Khi đun nóng glucozơ (hoặc fructozơ) với dung dịch AgNO₃ trong NH₃ thu được Ag.
(g) Glucozơ và saccarozơ đều tác dụng với H₂ (xúc tác Ni, đun nóng) tạo sobitol.
Số phát biểu đúng là
A. 5. B. 6. C. 4. D. 3.

Câu 13: Để hidro hoá hoàn toàn 0,025 mol hỗn hợp X gồm hai anđehit có khối lượng 1,64 gam, cần 1,12 lít H₂ (đktc). Mặt khác, khi cho cùng lượng X trên phản ứng với một lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃ thì thu được 8,64 gam Ag. Công thức cấu tạo của hai anđehit trong X là
A. CH₂=C(CH₃)-CHO và OHC-CHO. B. OHC-CH₂-CHO và OHC-CHO.
C. H-CHO và OHC-CH₂-CHO. D. CH₂=CH-CHO và OHC-CH₂-CHO.

Câu 14: Cho dãy các chất: SiO₂, Cr(OH)₃, CrO₃, Zn(OH)₂, NaHCO₃, Al₂O₃. Số chất trong dãy tác dụng được với dung dịch NaOH (đặc, nóng) là
A. 4. B. 6. C. 3. D. 5.

Câu 15: Hoà tan chất X vào nước thu được dung dịch trong suốt, rồi thêm tiếp dung dịch chất Y thì thu được chất Z (làm vẩn đục dung dịch). Các chất X, Y, Z lần lượt là:
A. phenol, natri hiđroxit, natri phenolat. B. phenylamoni clorua, axit clohidric, anilin.
C. anilin, axit clohidric, phenylamoni clorua. D. natri phenolat, axit clohidric, phenol.

Câu 16: Chia hỗn hợp gồm hai ancol đơn chức X và Y (phân tử khối của X nhỏ hơn của Y) là đồng đẳng kế tiếp thành hai phần bằng nhau:
- Đốt cháy hoàn toàn phần 1 thu được 5,6 lít CO₂ (đktc) và 6,3 gam H₂O.
- Đun nóng phần 2 với H₂SO₄ đặc ở 140°C tạo thành 1,25 gam hỗn hợp ba ete. Hoá hơi hoàn toàn hỗn hợp ba ete trên, thu được thể tích hơi bằng thể tích của 0,42 gam N₂ (trong cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất).
Hiệu suất phản ứng tạo ete của X, Y lần lượt là
A. 25% và 35%. B. 20% và 40%. C. 40% và 20%. D. 30% và 30%.

Câu 17: Phát biểu nào sau đây đúng?
A. Trong phản ứng este hoá giữa CH₃COOH với CH₃OH, H₂O tạo nên từ -OH trong nhóm -COOH của axit và H trong nhóm -OH của ancol.

B. Phản ứng giữa axit axetic với ancol benzylic (ở điều kiện thích hợp), tạo thành benzyl axetat có mùi thơm của chuối chín.

C. Để phân biệt benzen, toluen và stiren (ở điều kiện thường) bằng phương pháp hoá học, chỉ cần dùng thuốc thử là nước brom.

D. Tất cả các este đều tan tốt trong nước, không độc, được dùng làm chất tạo hương trong công nghiệp thực phẩm, mỹ phẩm.

Câu 18: Phát biểu nào sau đây là sai?

A. Trong tinh thể NaCl, xung quanh mỗi ion đều có 6 ion ngược dấu gần nhất.

B. Tất cả các tinh thể phân tử đều khó nóng chảy và khó bay hơi.

C. Tinh thể nước đá, tinh thể iot đều thuộc loại tinh thể phân tử.

D. Trong tinh thể nguyên tử, các nguyên tử liên kết với nhau bằng liên kết cộng hoá trị.

Câu 19: Cho phản ứng: $C_6H_5-CH=CH_2 + KMnO_4 \rightarrow C_6H_5-COOK + K_2CO_3 + MnO_2 + KOH + H_2O$.

Tổng hệ số (nguyên, tối giản) tất cả các chất trong phương trình hoá học của phản ứng trên là

A. 27. B. 24. **C.** 34. D. 31.

Câu 20: Cho dãy các chất: phenyl axetat, anlyl axetat, metyl axetat, etyl fomat, tripanmitin. Số chất trong dãy khi thủy phân trong dung dịch NaOH (dư), đun nóng sinh ra ancol là

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

Câu 21: Trong tự nhiên clo có hai đồng vị bền: $^{37}_{17}Cl$ chiếm 24,23% tổng số nguyên tử, còn lại là $^{35}_{17}Cl$. Thành phần % theo khối lượng của $^{37}_{17}Cl$ trong $HClO_4$ là

A. 8,43%. B. 8,79%. C. 8,92%. D. 8,56%.

Câu 22: Cho 1,82 gam hỗn hợp bột X gồm Cu và Ag (tỉ lệ số mol tương ứng 4 : 1) vào 30 ml dung dịch gồm H_2SO_4 0,5M và HNO_3 2M, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được a mol khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5}). Trộn a mol NO trên với 0,1 mol O_2 thu được hỗn hợp khí Y. Cho toàn bộ Y tác dụng với H_2O , thu được 150 ml dung dịch có pH = z. Giá trị của z là

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

Câu 23: Cho ba dung dịch có cùng nồng độ mol: (1) H_2NCH_2COOH , (2) CH_3COOH , (3) $CH_3CH_2NH_2$. Dãy xếp theo thứ tự pH tăng dần là:

A. (2), (1), (3). B. (3), (1), (2). C. (1), (2), (3). **D.** (2), (3), (1).

Câu 24: Cho 400 ml dung dịch E gồm $AlCl_3$ x mol/lít và $Al_2(SO_4)_3$ y mol/lít tác dụng với 612 ml dung dịch NaOH 1M, sau khi các phản ứng kết thúc thu được 8,424 gam kết tủa. Mặt khác, khi cho 400 ml E tác dụng với dung dịch $BaCl_2$ (dư) thì thu được 33,552 gam kết tủa. Tỉ lệ x : y là

A. 3 : 4. B. 3 : 2. C. 4 : 3. D. 7 : 4.

Câu 25: Để luyện được 800 tấn gang có hàm lượng sắt 95%, cần dùng x tấn quặng manhetit chứa 80% Fe_3O_4 (còn lại là tạp chất không chứa sắt). Biết rằng lượng sắt bị hao hụt trong quá trình sản xuất là 1%. Giá trị của x là

A. 1394,90. B. 1325,16. C. 1311,90. D. 959,59.

Câu 26: Cho 200 gam một loại chất béo có chỉ số axit bằng 7 tác dụng vừa đủ với một lượng NaOH, thu được 207,55 gam hỗn hợp muối khan. Khối lượng NaOH đã tham gia phản ứng là

A. 31,45 gam. B. 31 gam. **C.** 32,36 gam. D. 30 gam.

Câu 27: Cho cân bằng hoá học sau: $2SO_2(k) + O_2(k) \rightleftharpoons 2SO_3(k)$; $\Delta H < 0$.

Cho các biện pháp: (1) tăng nhiệt độ, (2) tăng áp suất chung của hệ phản ứng, (3) hạ nhiệt độ, (4) dùng thêm chất xúc tác V_2O_5 , (5) giảm nồng độ SO_3 , (6) giảm áp suất chung của hệ phản ứng. Những biện pháp nào làm cân bằng trên chuyển dịch theo chiều thuận?

A. (1), (2), (4), (5). B. (2), (3), (5). **C.** (2), (3), (4), (6). D. (1), (2), (4).

Câu 28: Hỗn hợp X gồm $Fe(NO_3)_2$, $Cu(NO_3)_2$ và $AgNO_3$. Thành phần % khối lượng của nitơ trong X là 11,864%. Có thể điều chế được tối đa bao nhiêu gam hỗn hợp ba kim loại từ 14,16 gam X?

A. 10,56 gam. **B.** 3,36 gam. C. 7,68 gam. D. 6,72 gam.

Câu 29: Hấp thụ hoàn toàn 2,24 lít CO_2 (đktc) vào 100 ml dung dịch gồm K_2CO_3 0,2M và KOH x mol/lít, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch Y. Cho toàn bộ Y tác dụng với dung dịch $BaCl_2$ (dư), thu được 11,82 gam kết tủa. Giá trị của x là

A. 1,6. **B.** 1,2. C. 1,0. D. 1,4.

Câu 30: Thực hiện các thí nghiệm với hỗn hợp bột gồm Ag và Cu (hỗn hợp X):

(a) Cho X vào bình chứa một lượng dư khí O_3 (ở điều kiện thường).

(b) Cho X vào một lượng dư dung dịch HNO_3 (đặc).

(c) Cho X vào một lượng dư dung dịch HCl (không có mặt O_2).

(d) Cho X vào một lượng dư dung dịch $FeCl_3$.

Thí nghiệm mà Cu bị oxi hoá còn Ag không bị oxi hoá là

A. (d). **B.** (a). C. (b). D. (c).

Câu 31: Triolein không tác dụng với chất (hoặc dung dịch) nào sau đây?

A. H_2O (xúc tác H_2SO_4 loãng, đun nóng).

B. $Cu(OH)_2$ (ở điều kiện thường).

C. Dung dịch NaOH (đun nóng).

D. H_2 (xúc tác Ni, đun nóng).

Câu 32: Phát biểu nào sau đây là sai?

A. Theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân, nhiệt độ nóng chảy của kim loại kiềm giảm dần.

B. Ở nhiệt độ thường, tất cả các kim loại kiềm thổ đều tác dụng được với nước.

C. Na_2CO_3 là nguyên liệu quan trọng trong công nghiệp sản xuất thủy tinh.

D. Nhôm bền trong môi trường không khí và nước là do có màng oxit Al_2O_3 bền vững bảo vệ.

Câu 33: Cho hơi nước đi qua than nóng đỏ, thu được 15,68 lít hỗn hợp khí X (đktc) gồm CO, CO_2 và H_2 . Cho toàn bộ X tác dụng hết với CuO (dư) nung nóng, thu được hỗn hợp chất rắn Y. Hoà tan toàn bộ Y bằng dung dịch HNO_3 (loãng, dư) được 8,96 lít NO (sản phẩm khử duy nhất, ở đktc). Phần trăm thể tích khí CO trong X là

A. 57,15%. B. 14,28%. C. 28,57%. D. 18,42%.

Câu 34: Nhiệt phân 4,385 gam hỗn hợp X gồm $KClO_3$ và $KMnO_4$, thu được O_2 và m gam chất rắn gồm K_2MnO_4 , MnO_2 và KCl. Toàn bộ lượng O_2 tác dụng hết với cacbon nóng đỏ, thu được 0,896 lít hỗn hợp khí Y (đktc) có tỉ khối so với H_2 là 16. Thành phần % theo khối lượng của $KMnO_4$ trong X là

A. 74,92%. B. 72,06%. C. 27,94%. D. 62,76%.

Câu 35: Hỗn hợp khí X gồm etilen, metan, propin và vinylaxetilen có tỉ khối so với H_2 là 17. Đốt cháy hoàn toàn 0,05 mol hỗn hợp X rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm cháy vào bình dung dịch $Ca(OH)_2$ (dư) thì khối lượng bình tăng thêm m gam. Giá trị của m là

A. 7,3. B. 6,6. C. 3,39. D. 5,85.

Câu 36: Cho các tơ sau: tơ xenlulozơ axetat, tơ capron, tơ nitron, tơ visco, tơ nilon-6,6. Có bao nhiêu tơ thuộc loại tơ poliamit?

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

Câu 37: Hỗn hợp X gồm vinyl axetat, metyl axetat và etyl fomat. Đốt cháy hoàn toàn 3,08 gam X, thu được 2,16 gam H_2O . Phần trăm số mol của vinyl axetat trong X là

A. 75%. **B.** 72,08%. C. 27,92%. D. 25%.

Câu 38: Ancol và amin nào sau đây cùng bậc?

A. $(CH_3)_3COH$ và $(CH_3)_3CNH_2$.

B. $(C_6H_5)_2NH$ và $C_6H_5CH_2OH$.

C. $(CH_3)_2CHOH$ và $(CH_3)_2CHNH_2$.

D. $C_6H_5NHCH_3$ và $C_6H_5CH(OH)CH_3$.

Câu 39: Cho dãy các oxit sau: SO_2 , NO_2 , NO , SO_3 , CrO_3 , P_2O_5 , CO, N_2O_5 , N_2O . Số oxit trong dãy tác dụng được với H_2O ở điều kiện thường là

A. 7. **B.** 5. C. 6. D. 8.

Câu 40: Hỗn hợp X gồm hai anđehit đơn chức Y và Z (biết phân tử khối của Y nhỏ hơn của Z). Cho 1,89 gam X tác dụng với một lượng dư dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 , sau khi các phản ứng kết thúc, thu được 18,36 gam Ag và dung dịch E. Cho toàn bộ E tác dụng với dung dịch HCl (dư), thu được 0,784 lít CO_2 (đktc). Tên của Z là

A. anđehit acrylic. B. anđehit butiric. C. anđehit propionic. D. anđehit axetic.

II. PHẦN RIÊNG [10 câu]

Thí sinh chỉ được làm một trong hai phần (phần A hoặc B)

A. Theo chương trình Chuẩn (10 câu, từ câu 41 đến câu 50)

Câu 41: Số đồng phân cấu tạo của C_5H_{10} phản ứng được với dung dịch brom là

- A. 8. B. 7. C. 9. D. 5.

Câu 42: Nhiệt phân một lượng $AgNO_3$ được chất rắn X và hỗn hợp khí Y. Dẫn toàn bộ Y vào một lượng dư H_2O , thu được dung dịch Z. Cho toàn bộ X vào Z, X chỉ tan một phần và thoát ra khí NO (sản phẩm khử duy nhất). Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Phần trăm khối lượng của X đã phản ứng là

- A. 70%. B. 25%. C. 60%. D. 75%.

Câu 43: X là hỗn hợp gồm H_2 và hơi của hai anđehit (no, đơn chức, mạch hở, phân tử đều có số nguyên tử C nhỏ hơn 4), có tỉ khối so với heli là 4,7. Đun nóng 2 mol X (xúc tác Ni), được hỗn hợp Y có tỉ khối hơi so với heli là 9,4. Thu lấy toàn bộ các ancol trong Y rồi cho tác dụng với Na (dư), được V lít H_2 (đktc). Giá trị lớn nhất của V là

- A. 22,4. B. 13,44. C. 5,6. D. 11,2.

Câu 44: Cho các phát biểu sau:

- (a) Anđehit vừa có tính oxi hoá vừa có tính khử.
(b) Phenol tham gia phản ứng thế brom khó hơn benzen.
(c) Anđehit tác dụng với H_2 (dư) có xúc tác Ni đun nóng, thu được ancol bậc một.
(d) Dung dịch axit axetic tác dụng được với $Cu(OH)_2$.
(e) Dung dịch phenol trong nước làm quỳ tím hoá đỏ.
(g) Trong công nghiệp, axeton được sản xuất từ cumen.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 45: Cho dãy các chất sau: Al, $NaHCO_3$, $(NH_4)_2CO_3$, NH_4Cl , Al_2O_3 , Zn, K_2CO_3 , K_2SO_4 . Có bao nhiêu chất trong dãy vừa tác dụng được với dung dịch HCl, vừa tác dụng được với dung dịch NaOH?

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

Câu 46: Cho m gam bột Zn vào 500 ml dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$ 0,24M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng dung dịch tăng thêm 9,6 gam so với khối lượng dung dịch ban đầu. Giá trị của m là

- A. 20,80. B. 29,25. C. 48,75. D. 32,50.

Câu 47: Trong quả gấc chín rất giàu hàm lượng

- A. vitamin A. B. ete của vitamin A. C. β -caroten. D. este của vitamin A.

Câu 48: Chất hữu cơ X mạch hở có dạng $H_2N-R-COOR'$ (R, R' là các gốc hiđrocacbon), phần trăm khối lượng nitơ trong X là 15,73%. Cho m gam X phản ứng hoàn toàn với dung dịch NaOH, toàn bộ lượng ancol sinh ra cho tác dụng hết với CuO (đun nóng) được anđehit Y (ancol chỉ bị oxi hoá thành anđehit). Cho toàn bộ Y tác dụng với một lượng dư dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 , thu được 12,96 gam Ag kết tủa. Giá trị của m là

- A. 3,56. B. 5,34. C. 2,67. D. 4,45.

Câu 49: Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Chì (Pb) có ứng dụng để chế tạo thiết bị ngăn cản tia phóng xạ.
B. Thiếc có thể dùng để phủ lên bề mặt của sắt để chống gỉ.
C. Trong y học, ZnO được dùng làm thuốc giảm đau dây thần kinh, chữa bệnh eczema, bệnh ngứa.
 D. Nhôm là kim loại dẫn điện tốt hơn vàng.

Câu 50: Cho butan xúc tác (ở nhiệt độ cao) thu được hỗn hợp X gồm C_4H_{10} , C_4H_8 , C_4H_6 và H_2 . Tỉ khối của X so với butan là 0,4. Nếu cho 0,6 mol X vào dung dịch brom (dư) thì số mol brom tối đa phản ứng là

- A. 0,24 mol. B. 0,36 mol. C. 0,60 mol. D. 0,48 mol.

B. Theo chương trình Nâng cao (10 câu, từ câu 51 đến câu 60)

Câu 51: Cho m gam bột Cu vào 400 ml dung dịch $AgNO_3$ 0,2M, sau một thời gian phản ứng thu được 7,76 gam hỗn hợp chất rắn X và dung dịch Y. Lọc tách X, rồi thêm 5,85 gam bột Zn vào Y, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 10,53 gam chất rắn Z. Giá trị của m là

- A. 5,12. B. 3,84. C. 5,76. D. 6,40.

Câu 52: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Nhiệt phân $AgNO_3$. (b) Nung FeS_2 trong không khí.
(c) Nhiệt phân KNO_3 . (d) Cho dung dịch $CuSO_4$ vào dung dịch NH_3 (dư).
(e) Cho Fe vào dung dịch $CuSO_4$. (g) Cho Zn vào dung dịch $FeCl_3$ (dư).
(h) Nung Ag_2S trong không khí. (i) Cho Ba vào dung dịch $CuSO_4$ (dư).

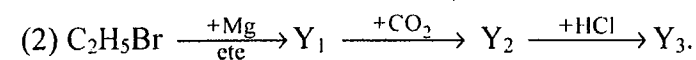
Số thí nghiệm thu được kim loại sau khi các phản ứng kết thúc là

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

Câu 53: Cho 5,6 gam CO và 5,4 gam H_2O vào một bình kín dung tích không đổi 10 lít. Nung nóng bình một thời gian ở $830^\circ C$ để hệ đạt đến trạng thái cân bằng: $CO(k) + H_2O(k) \rightleftharpoons CO_2(k) + H_2(k)$ (hằng số cân bằng $K_C = 1$). Nồng độ cân bằng của CO, H_2O lần lượt là

- A. 0,08M và 0,18M. B. 0,018M và 0,008M.
C. 0,012M và 0,024M. D. 0,008M và 0,018M.

Câu 54: Cho sơ đồ phản ứng:



Các chất hữu cơ X_1 , X_2 , Y_1 , Y_2 , Y_3 là các sản phẩm chính. Hai chất X_2 , Y_3 lần lượt là

- A. axit 2-hydroxiopropanoic và axit propanoic. B. axit 3-hydroxiopropanoic và ancol propylic.
C. axit axetic và axit propanoic. D. axit axetic và ancol propylic.

Câu 55: Hoà tan 25 gam hỗn hợp X gồm $FeSO_4$ và $Fe_2(SO_4)_3$ vào nước, thu được 150 ml dung dịch Y. Thêm H_2SO_4 (dư) vào 20 ml dung dịch Y rồi chuẩn độ toàn bộ dung dịch này bằng dung dịch $KMnO_4$ 0,1M thì dùng hết 30 ml dung dịch chuẩn. Phần trăm khối lượng $FeSO_4$ trong hỗn hợp X là

- A. 68,4%. B. 9,12%. C. 31,6%. D. 13,68%.

Câu 56: Hỗn hợp X gồm hai axit cacboxylic no, mạch hở Y và Z (phân tử khối của Y nhỏ hơn của Z). Đốt cháy hoàn toàn a mol X, sau phản ứng thu được a mol H_2O . Mặt khác, nếu cho a mol X tác dụng với lượng dư dung dịch $NaHCO_3$, thì thu được 1,6a mol CO_2 . Thành phần % theo khối lượng của Y trong X là

- A. 46,67%. B. 40,00%. C. 25,41%. D. 74,59%.

Câu 57: Phát biểu không đúng là:

- A. Đipeptit glyxylalanin (mạch hở) có 2 liên kết peptit.
B. Etylamin tác dụng với axit nitơ ở nhiệt độ thường tạo ra etanol.
C. Protein là những polipeptit cao phân tử có phân tử khối từ vài chục nghìn đến vài triệu.
D. Metylamin tan trong nước cho dung dịch có môi trường bazơ.

Câu 58: Trong quá trình hoạt động của pin điện hoá Zn – Cu thì

- A. nồng độ của ion Zn^{2+} trong dung dịch tăng. B. khối lượng của điện cực Cu giảm.
C. nồng độ của ion Cu^{2+} trong dung dịch tăng. D. khối lượng của điện cực Zn tăng.

Câu 59: Thủy phân hỗn hợp gồm 0,02 mol saccarozơ và 0,01 mol mantozơ một thời gian thu được dung dịch X (hiệu suất phản ứng thủy phân mỗi chất đều là 75%). Khi cho toàn bộ X tác dụng với một lượng dư dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 thì lượng Ag thu được là

- A. 0,090 mol. B. 0,12 mol. C. 0,095 mol. D. 0,06 mol.

Câu 60: Cho các phát biểu sau:

- (a) Có thể dùng nước brom để phân biệt glucozơ và fructozơ.
(b) Trong môi trường axit, glucozơ và fructozơ có thể chuyển hoá lẫn nhau.
(c) Có thể phân biệt glucozơ và fructozơ bằng phản ứng với dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 .
 (d) Trong dung dịch, glucozơ và fructozơ đều hoà tan $Cu(OH)_2$ ở nhiệt độ thường cho dung dịch màu xanh lam.
(e) Trong dung dịch, fructozơ tồn tại chủ yếu ở dạng mạch hở.
(g) Trong dung dịch, glucozơ tồn tại chủ yếu ở dạng vòng 6 cạnh (dạng α và β).

Số phát biểu đúng là

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

----- HẾT -----

Họ, tên thí sinh:

Số báo danh:

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; He = 4; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Cr = 52; Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Sr = 88; Ag = 108; Sn = 119; Ba = 137.

I. PHẦN CHUNG CHO TẤT CẢ THÍ SINH (40 câu, từ câu 1 đến câu 40)

Câu 1: Dãy gồm các kim loại có cùng kiểu mạng tinh thể lập phương tâm khối là:

- A. Na, K, Ba. B. Li, Na, Mg. C. Na, K, Ca. D. Mg, Ca, Ba.

Câu 2: Cho dãy các oxit sau: SO₂, NO₂, NO, SO₃, CrO₃, P₂O₅, CO, N₂O₅, N₂O. Số oxit trong dãy tác dụng được với H₂O ở điều kiện thường là

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

Câu 3: Hỗn hợp M gồm một anđehit và một ankin (có cùng số nguyên tử cacbon). Đốt cháy hoàn toàn x mol hỗn hợp M, thu được 3x mol CO₂ và 1,8x mol H₂O. Phần trăm số mol của anđehit trong hỗn hợp M là

- A. 50%. B. 40%. C. 30%. D. 20%.

Câu 4: Cho hơi nước đi qua than nóng đỏ, thu được 15,68 lít hỗn hợp khí X (đktc) gồm CO, CO₂ và H₂. Cho toàn bộ X tác dụng hết với CuO (đư) nung nóng, thu được hỗn hợp chất rắn Y. Hoà tan toàn bộ Y bằng dung dịch HNO₃ (loãng, đư) được 8,96 lít NO (sản phẩm khử duy nhất, ở đktc). Phần trăm thể tích khí CO trong X là

- A. 18,42%. B. 57,15%. C. 14,28%. D. 28,57%.

Câu 5: Đề hidro hoá hoàn toàn 0,025 mol hỗn hợp X gồm hai anđehit có khối lượng 1,64 gam, cần 1,12 lít H₂ (đktc). Mặt khác, khi cho cùng lượng X trên phản ứng với một lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃ thì thu được 8,64 gam Ag. Công thức cấu tạo của hai anđehit trong X là

- A. CH₂=C(CH₃)-CHO và OHC-CHO. B. OHC-CH₂-CHO và OHC-CHO.
C. CH₂=CH-CHO và OHC-CH₂-CHO. D. H-CHO và OHC-CH₂-CHO.

Câu 6: Cho phản ứng: C₆H₅-CH=CH₂ + KMnO₄ → C₆H₅-COOK + K₂CO₃ + MnO₂ + KOH + H₂O.

Tổng hệ số (nguyên, tối giản) tất cả các chất trong phương trình hoá học của phản ứng trên là

- A. 24. B. 34. C. 27. D. 31.

Câu 7: Cho 400 ml dung dịch E gồm AlCl₃ x mol/lít và Al₂(SO₄)₃ y mol/lít tác dụng với 612 ml dung dịch NaOH 1M, sau khi các phản ứng kết thúc thu được 8,424 gam kết tủa. Mặt khác, khi cho 400 ml E tác dụng với dung dịch BaCl₂ (đư) thì thu được 33,552 gam kết tủa. Tỷ lệ x : y là

Số phát biểu đúng là

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

Câu 10: Khi cho 0,15 mol este đơn chức X tác dụng với dung dịch NaOH (đư), sau khi phản ứng kết thúc thì lượng NaOH phản ứng là 12 gam và tổng khối lượng sản phẩm hữu cơ thu được là 29,7 gam. Số đồng phân cấu tạo của X thoả mãn các tính chất trên là

- A. 5. B. 2. C. 6. D. 4.

Câu 11: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Nung NH₄NO₃ rắn. (b) Đun nóng NaCl tinh thể với dung dịch H₂SO₄ (đặc).
(c) Sục khí Cl₂ vào dung dịch NaHCO₃. (d) Sục khí CO₂ vào dung dịch Ca(OH)₂ (đư).
(e) Sục khí SO₂ vào dung dịch KMnO₄. (g) Cho dung dịch KHSO₄ vào dung dịch NaHCO₃.
(h) Cho PbS vào dung dịch HCl (loãng). (i) Cho Na₂SO₃ vào dung dịch H₂SO₄ (đư), đun nóng.

Số thí nghiệm sinh ra chất khí là

- A. 6. B. 5. C. 4. D. 2.

Câu 12: Cho các phát biểu sau:

- (a) Khi đốt cháy hoàn toàn một hidrocarbon X bất kì, nếu thu được số mol CO₂ bằng số mol H₂O thì X là anken.
(b) Trong thành phần hợp chất hữu cơ nhất thiết phải có cacbon.
(c) Liên kết hoá học chủ yếu trong hợp chất hữu cơ là liên kết cộng hoá trị.
(d) Những hợp chất hữu cơ khác nhau có cùng phân tử khối là đồng phân của nhau.
(e) Phản ứng hữu cơ thường xảy ra nhanh và không theo một hướng nhất định.
(g) Hợp chất C₉H₁₄BrCl có vòng benzen trong phân tử.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 13: Thực hiện các thí nghiệm với hỗn hợp bột gồm Ag và Cu (hỗn hợp X):

- (a) Cho X vào bình chứa một lượng dư khí O₃ (ở điều kiện thường).
(b) Cho X vào một lượng dư dung dịch HNO₃ (đặc).
(c) Cho X vào một lượng dư dung dịch HCl (không có mặt O₂).
(d) Cho X vào một lượng dư dung dịch FeCl₃.

Thí nghiệm mà Cu bị oxi hoá còn Ag không bị oxi hoá là

- A. (c). B. (a). C. (d). D. (b).

Câu 14: Cho các tơ sau: tơ xenlulozơ axetat, tơ capron, tơ nitron, tơ visco, tơ nilon-6,6. Có bao nhiêu tơ thuộc loại tơ poliamit?

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

Câu 15: Dung dịch X gồm 0,1 mol H⁺, z mol Al³⁺, t mol NO₃⁻ và 0,02 mol SO₄²⁻. Cho 120 ml dung dịch Y gồm KOH 1,2M và Ba(OH)₂ 0,1M vào X, sau khi các phản ứng kết thúc, thu được 3,732 gam kết tủa. Giá trị của z, t lần lượt là

- A. 0,120 và 0,020. B. 0,020 và 0,120. C. 0,020 và 0,012. D. 0,012 và 0,096.

Câu 16: Cho 200 gam một loại chất béo có chỉ số axit bằng 7 tác dụng vừa đủ với một lượng NaOH, thu được 207,55 gam hỗn hợp muối khan. Khối lượng NaOH đã tham gia phản ứng là

Câu 20: Dãy gồm các chất (hoặc dung dịch) đều phản ứng được với dung dịch FeCl₂ là:

- A. Bột Mg, dung dịch BaCl₂, dung dịch HNO₃. B. Khí Cl₂, dung dịch Na₂CO₃, dung dịch HCl.
C. Khí Cl₂, dung dịch Na₂S, dung dịch HNO₃. D. Bột Mg, dung dịch NaNO₃, dung dịch HCl.

Câu 21: Chia hỗn hợp gồm hai ancol đơn chức X và Y (phân tử khối của X nhỏ hơn của Y) là đồng đẳng kế tiếp thành hai phần bằng nhau:

- Đốt cháy hoàn toàn phần 1 thu được 5,6 lít CO₂ (đktc) và 6,3 gam H₂O.
- Đun nóng phần 2 với H₂SO₄ đặc ở 140°C tạo thành 1,25 gam hỗn hợp ba ete. Hoá hơi hoàn toàn hỗn hợp ba ete trên, thu được thể tích hơi bằng thể tích của 0,42 gam N₂ (trong cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất).

Hiệu suất phản ứng tạo ete của X, Y lần lượt là

- A. 20% và 40%. B. 40% và 20%. C. 25% và 35%. D. 30% và 30%.

Câu 22: Cho các phản ứng:

- (a) Sn + HCl (loãng) → (b) FeS + H₂SO₄ (loãng) →
(c) MnO₂ + HCl (đặc) $\xrightarrow{t^o}$ (d) Cu + H₂SO₄ (đặc) $\xrightarrow{t^o}$
(e) Al + H₂SO₄ (loãng) → (g) FeSO₄ + KMnO₄ + H₂SO₄ →

Số phản ứng mà H⁺ của axit đóng vai trò chất oxi hoá là

- A. 3. B. 5. C. 6. D. 2.

Câu 23: Hỗn hợp khí X gồm O₂ và O₃ có tỉ khối so với H₂ là 22. Hỗn hợp khí Y gồm metylamin và etylamin có tỉ khối so với H₂ là 17,833. Để đốt hoàn toàn V₁ lít Y cần vừa đủ V₂ lít X (biết sản phẩm cháy gồm CO₂, H₂O và N₂, các chất khí đo ở cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất). Tỉ lệ V₁ : V₂ là

- A. 2 : 1. B. 3 : 5. C. 1 : 2. D. 5 : 3.

Câu 24: Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Nhôm bền trong môi trường không khí và nước là do có màng oxit Al₂O₃ bền vững bảo vệ.
B. Theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân, nhiệt độ nóng chảy của kim loại kiềm giảm dần.
C. Ở nhiệt độ thường, tất cả các kim loại kiềm thổ đều tác dụng được với nước.
D. Na₂CO₃ là nguyên liệu quan trọng trong công nghiệp sản xuất thủy tinh.

Câu 25: Hỗn hợp X gồm hai anđehit đơn chức Y và Z (biết phân tử khối của Y nhỏ hơn của Z). Cho 1,89 gam X tác dụng với một lượng dư dung dịch AgNO₃ trong NH₃, sau khi các phản ứng kết thúc, thu được 18,36 gam Ag và dung dịch E. Cho toàn bộ E tác dụng với dung dịch HCl (dư), thu được 0,784 lít CO₂ (đktc). Tên của Z là

- A. anđehit axetic. B. anđehit acrylic. C. anđehit propionic. D. anđehit butiric.

Câu 26: Hoà tan chất X vào nước thu được dung dịch trong suốt, rồi thêm tiếp dung dịch chất Y thì thu được chất Z (làm vẩn đục dung dịch). Các chất X, Y, Z lần lượt là:

- A. anilin, axit clohidric, phenylamoni clorua. B. phenol, natri hiđroxit, natri phenolat.
C. natri phenolat, axit clohidric, phenol. D. phenylamoni clorua, axit clohidric, anilin.

Câu 27: Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Trong tinh thể nguyên tử, các nguyên tử liên kết với nhau bằng liên kết cộng hoá trị.
B. Tinh thể nước đá, tinh thể iot đều thuộc loại tinh thể phân tử.
C. Trong tinh thể NaCl, xung quanh mỗi ion đều có 6 ion ngược dấu gần nhất.
D. Tất cả các tinh thể phân tử đều khó nóng chảy và khó bay hơi.

Câu 28: Cho sơ đồ phản ứng:

- (1) X + O₂ $\xrightarrow{xt, t^o}$ axit cacboxylic Y₁.
(2) X + H₂ $\xrightarrow{xt, t^o}$ ancol Y₂.
(3) Y₁ + Y₂ $\xrightleftharpoons{xt, t^o}$ Y₃ + H₂O.

Biết Y₃ có công thức phân tử C₆H₁₀O₂. Tên gọi của X là

- A. anđehit acrylic. B. anđehit axetic. C. anđehit metacrylic. D. anđehit propionic.

Câu 29: Cho dãy các chất: phenyl axetat, anlyl axetat, metyl axetat, etyl fomat, tripanmitin. Số chất trong dãy khi thủy phân trong dung dịch NaOH (dư), đun nóng sinh ra ancol là

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

Câu 30: Để luyện được 800 tấn gang có hàm lượng sắt 95%, cần dùng x tấn quặng manhetit chứa 80% Fe₃O₄ (còn lại là tạp chất không chứa sắt). Biết rằng lượng sắt bị hao hụt trong quá trình sản xuất là 1%. Giá trị của x là

- A. 1311,90. B. 1325,16. C. 959,59. D. 1394,90.

Câu 31: Trong tự nhiên clo có hai đồng vị bền: ³⁷Cl chiếm 24,23% tổng số nguyên tử, còn lại là ³⁵Cl. Thành phần % theo khối lượng của ³⁷Cl trong HClO₄ là

- A. 8,43%. B. 8,92%. C. 8,79%. D. 8,56%.

Câu 32: Ancol và amin nào sau đây cùng bậc?

- A. (CH₃)₂CHOH và (CH₃)₂CHNH₂. B. (C₆H₅)₂NH và C₆H₅CH₂OH.
C. C₆H₅NHCH₃ và C₆H₅CH(OH)CH₃. D. (CH₃)₃COH và (CH₃)₃CNH₂.

Câu 33: Hỗn hợp X gồm Fe(NO₃)₂, Cu(NO₃)₂ và AgNO₃. Thành phần % khối lượng của nitơ trong X là 11,864%. Có thể điều chế được tối đa bao nhiêu gam hỗn hợp ba kim loại từ 14,16 gam X?

- A. 10,56 gam. B. 6,72 gam. C. 3,36 gam. D. 7,68 gam.

Câu 34: Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Trong phản ứng este hoá giữa CH₃COOH với CH₃OH, H₂O tạo nên từ -OH trong nhóm -COOH của axit và H trong nhóm -OH của ancol.
B. Tất cả các este đều tan tốt trong nước, không độc, được dùng làm chất tạo hương trong công nghiệp thực phẩm, mỹ phẩm.
C. Để phân biệt benzen, toluen và stiren (ở điều kiện thường) bằng phương pháp hoá học, chỉ cần dùng thuốc thử là nước brom.
D. Phản ứng giữa axit axetic với ancol benzylic (ở điều kiện thích hợp), tạo thành benzyl axetat có mùi thơm của chuối chín.

Câu 35: Cho 1,82 gam hỗn hợp bột X gồm Cu và Ag (tỉ lệ số mol tương ứng 4 : 1) vào 30 ml dung dịch gồm H₂SO₄ 0,5M và HNO₃ 2M, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được a mol khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N⁺⁵). Trộn a mol NO trên với 0,1 mol O₂ thu được hỗn hợp khí Y. Cho toàn bộ Y tác dụng với H₂O, thu được 150 ml dung dịch có pH = z. Giá trị của z là

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

Câu 36: Cho ba dung dịch có cùng nồng độ mol: (1) H₂NCH₂COOH, (2) CH₃COOH, (3) CH₃CH₂NH₂. Dãy xếp theo thứ tự pH tăng dần là:

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

Câu 37: Hỗn hợp khí X gồm etilen, metan, propin và vinylaxetilen có tỉ khối so với H₂ là 17. Đốt cháy hoàn toàn 0,05 mol hỗn hợp X rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm cháy vào bình dung dịch Ca(OH)₂ (dư) thì khối lượng bình tăng thêm m gam. Giá trị của m là

- A. 6,6. B. 5,85. C. 7,3. D. 3,39.

Câu 38: Nhiệt phân 4,385 gam hỗn hợp X gồm KClO₃ và KMnO₄, thu được O₂ và m gam chất rắn gồm K₂MnO₄, MnO₂ và KCl. Toàn bộ lượng O₂ tác dụng hết với cacbon nóng đỏ, thu được 0,896 lít hỗn hợp khí Y (đktc) có tỉ khối so với H₂ là 16. Thành phần % theo khối lượng của KMnO₄ trong X là

- A. 72,06%. B. 74,92%. C. 62,76%. D. 27,94%.

Câu 39: Cho cân bằng hoá học sau: 2SO₂ (k) + O₂ (k) ⇌ 2SO₃ (k); ΔH < 0.

Cho các biện pháp: (1) tăng nhiệt độ, (2) tăng áp suất chung của hệ phản ứng, (3) hạ nhiệt độ, (4) dùng thêm chất xúc tác V₂O₅, (5) giảm nồng độ SO₃, (6) giảm áp suất chung của hệ phản ứng. Những biện pháp nào làm cân bằng trên chuyển dịch theo chiều thuận?

- A. (2), (3), (5). B. (1), (2), (4). C. (1), (2), (4), (5). D. (2), (3), (4), (6).

Câu 40: Hỗn hợp X gồm vinyl axetat, metyl axetat và etyl fomat. Đốt cháy hoàn toàn 3,08 gam X, thu được 2,16 gam H₂O. Phần trăm số mol của vinyl axetat trong X là

- A. 25%. B. 72,08%. C. 27,92%. D. 75%.

II. PHẦN RIÊNG [10 câu]

Thí sinh chỉ được làm một trong hai phần (phần A hoặc B)

A. Theo chương trình Chuẩn (10 câu, từ câu 41 đến câu 50)

Câu 41: Trong quả gấc chín rất giàu hàm lượng

- A. β -caroten. B. ete của vitamin A. C. este của vitamin A. D. vitamin A.

Câu 42: Chất hữu cơ X mạch hở có dạng $H_2N-R-COOR'$ (R, R' là các gốc hidrocacbon), phần trăm khối lượng nitơ trong X là 15,73%. Cho m gam X phản ứng hoàn toàn với dung dịch NaOH, toàn bộ lượng ancol sinh ra cho tác dụng hết với CuO (đun nóng) được anđehit Y (ancol chỉ bị oxi hoá thành anđehit). Cho toàn bộ Y tác dụng với một lượng dư dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 , thu được 12,96 gam Ag kết tủa. Giá trị của m là

- A. 5,34. B. 4,45. C. 2,67. D. 3,56.

Câu 43: Nhiệt phân một lượng $AgNO_3$ được chất rắn X và hỗn hợp khí Y. Dẫn toàn bộ Y vào một lượng dư H_2O , thu được dung dịch Z. Cho toàn bộ X vào Z, X chỉ tan một phần và thoát ra khí NO (sản phẩm khử duy nhất). Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Phần trăm khối lượng của X đã phản ứng là

- A. 25%. B. 70%. C. 60%. D. 75%.

Câu 44: Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Chì (Pb) có ứng dụng để chế tạo thiết bị ngăn cản tia phóng xạ.
B. Nhôm là kim loại dẫn điện tốt hơn vàng.
C. Trong y học, ZnO được dùng làm thuốc giảm đau dây thần kinh, chữa bệnh eczema, bệnh ngứa.
D. Thiếc có thể dùng để phủ lên bề mặt của sắt để chống gỉ.

Câu 45: Cho dãy các chất sau: Al, $NaHCO_3$, $(NH_4)_2CO_3$, NH_4Cl , Al_2O_3 , Zn, K_2CO_3 , K_2SO_4 . Có bao nhiêu chất trong dãy vừa tác dụng được với dung dịch HCl, vừa tác dụng được với dung dịch NaOH?

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

Câu 46: Cho các phát biểu sau:

- (a) Anđehit vừa có tính oxi hoá vừa có tính khử.
(b) Phenol tham gia phản ứng thế brom khó hơn benzen.
(c) Anđehit tác dụng với H_2 (dư) có xúc tác Ni đun nóng, thu được ancol bậc một.
(d) Dung dịch axit axetic tác dụng được với $Cu(OH)_2$.
(e) Dung dịch phenol trong nước làm quỳ tím hoá đỏ.
(g) Trong công nghiệp, axeton được sản xuất từ cumen.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 47: X là hỗn hợp gồm H_2 và hơi của hai anđehit (no, đơn chức, mạch hở, phân tử đều có số nguyên tử C nhỏ hơn 4), có tỉ khối so với heli là 4,7. Đun nóng 2 mol X (xúc tác Ni), được hỗn hợp Y có tỉ khối hơi so với heli là 9,4. Thu lấy toàn bộ các ancol trong Y rồi cho tác dụng với Na (dư), được V lít H_2 (đktc). Giá trị lớn nhất của V là

- A. 13,44. B. 5,6. C. 11,2. D. 22,4.

Câu 48: Cho butan qua xúc tác (ở nhiệt độ cao) thu được hỗn hợp X gồm C_4H_{10} , C_4H_8 , C_4H_6 và H_2 . Tỉ khối của X so với butan là 0,4. Nếu cho 0,6 mol X vào dung dịch brom (dư) thì số mol brom tối đa phản ứng là

- A. 0,48 mol. B. 0,24 mol. C. 0,36 mol. D. 0,60 mol.

Câu 49: Số đồng phân cấu tạo của C_5H_{10} phản ứng được với dung dịch brom là

- A. 8. B. 7. C. 9. D. 5.

Câu 50: Cho m gam bột Zn vào 500 ml dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$ 0,24M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng dung dịch tăng thêm 9,6 gam so với khối lượng dung dịch ban đầu. Giá trị của m là

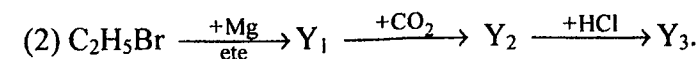
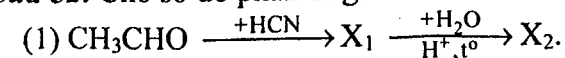
- A. 29,25. B. 48,75. C. 32,50. D. 20,80.

B. Theo chương trình Nâng cao (10 câu, từ câu 51 đến câu 60)

Câu 51: Thủy phân hỗn hợp gồm 0,02 mol saccarozơ và 0,01 mol mantozơ một thời gian thu được dung dịch X (hiệu suất phản ứng thủy phân mỗi chất đều là 75%). Khi cho toàn bộ X tác dụng với một lượng dư dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 thì lượng Ag thu được là

- A. 0,090 mol. B. 0,095 mol. C. 0,06 mol. D. 0,12 mol.

Câu 52: Cho sơ đồ phản ứng:



Các chất hữu cơ X_1, X_2, Y_1, Y_2, Y_3 là các sản phẩm chính. Hai chất X_2, Y_3 lần lượt là

- A. axit 2-hydroxiopropanoic và axit propanoic. B. axit axetic và axit propanoic.
C. axit axetic và ancol propylic. D. axit 3-hydroxiopropanoic và ancol propylic.

Câu 53: Trong quá trình hoạt động của pin điện hoá Zn – Cu thì

- A. khối lượng của điện cực Zn tăng. B. nồng độ của ion Zn^{2+} trong dung dịch tăng.
C. khối lượng của điện cực Cu giảm. D. nồng độ của ion Cu^{2+} trong dung dịch tăng.

Câu 54: Cho m gam bột Cu vào 400 ml dung dịch $AgNO_3$ 0,2M, sau một thời gian phản ứng thu được 7,76 gam hỗn hợp chất rắn X và dung dịch Y. Lọc tách X, rồi thêm 5,85 gam bột Zn vào Y, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 10,53 gam chất rắn Z. Giá trị của m là

- A. 5,12. B. 5,76. C. 3,84. D. 6,40.

Câu 55: Phát biểu không đúng là:

- A. Metylamin tan trong nước cho dung dịch có môi trường bazơ.
B. Protein là những polipeptit cao phân tử có phân tử khối từ vài chục nghìn đến vài triệu.
C. Etylamin tác dụng với axit nitơ ở nhiệt độ thường tạo ra etanol.
D. Đipeptit glyxylalanin (mạch hở) có 2 liên kết peptit.

Câu 56: Hỗn hợp X gồm hai axit cacboxylic no, mạch hở Y và Z (phân tử khối của Y nhỏ hơn của Z). Đốt cháy hoàn toàn a mol X, sau phản ứng thu được a mol H_2O . Mặt khác, nếu cho a mol X tác dụng với lượng dư dung dịch $NaHCO_3$, thì thu được 1,6a mol CO_2 . Thành phần % theo khối lượng của Y trong X là

- A. 46,67%. B. 74,59%. C. 25,41%. D. 40,00%.

Câu 57: Cho các phát biểu sau:

- (a) Có thể dùng nước brom để phân biệt glucozơ và fructozơ.
(b) Trong môi trường axit, glucozơ và fructozơ có thể chuyển hoá lẫn nhau.
(c) Có thể phân biệt glucozơ và fructozơ bằng phản ứng với dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 .
(d) Trong dung dịch, glucozơ và fructozơ đều hoà tan $Cu(OH)_2$ ở nhiệt độ thường cho dung dịch màu xanh lam.
(e) Trong dung dịch, fructozơ tồn tại chủ yếu ở dạng mạch hở.
(g) Trong dung dịch, glucozơ tồn tại chủ yếu ở dạng vòng 6 cạnh (dạng α và β).

Số phát biểu đúng là

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

Câu 58: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Nhiệt phân $AgNO_3$. (b) Nung FeS_2 trong không khí.
(c) Nhiệt phân KNO_3 . (d) Cho dung dịch $CuSO_4$ vào dung dịch NH_3 (dư).
(e) Cho Fe vào dung dịch $CuSO_4$. (g) Cho Zn vào dung dịch $FeCl_3$ (dư).
(h) Nung Ag_2S trong không khí. (i) Cho Ba vào dung dịch $CuSO_4$ (dư).

Số thí nghiệm thu được kim loại sau khi các phản ứng kết thúc là

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

Câu 59: Hoà tan 25 gam hỗn hợp X gồm $FeSO_4$ và $Fe_2(SO_4)_3$ vào nước, thu được 150 ml dung dịch Y. Thêm H_2SO_4 (dư) vào 20 ml dung dịch Y rồi chuẩn độ toàn bộ dung dịch này bằng dung dịch $KMnO_4$ 0,1M thì dùng hết 30 ml dung dịch chuẩn. Phần trăm khối lượng $FeSO_4$ trong hỗn hợp X là

- A. 31,6%. B. 13,68%. C. 9,12%. D. 68,4%.

Câu 60: Cho 5,6 gam CO và 5,4 gam H_2O vào một bình kín dung tích không đổi 10 lít. Nung nóng bình một thời gian ở $830^\circ C$ để hệ đạt đến trạng thái cân bằng: $CO(k) + H_2O(k) \rightleftharpoons CO_2(k) + H_2(k)$ (hằng số cân bằng $K_C = 1$). Nồng độ cân bằng của CO, H_2O lần lượt là

- A. 0,008M và 0,018M. B. 0,018M và 0,008M.
C. 0,012M và 0,024M. D. 0,08M và 0,18M.

----- HẾT -----