

Họ và tên học sinh : Lớp:

Cho Li = 7, Na = 23, Al = 27, Mg = 24, K = 39, Ca = 40, Fe = 56, Cu = 64, Zn = 65, Ag = 108,
Ba = 137, C = 12, N = 14, O = 16, H = 1, S = 32, Cl = 35,5, Br = 80

Bài 1: Trong phân tử chất nào sau đây có chứa vòng benzen?

- A. Metylamin. B. Etylamin. C. Propylamin. D. Phenylamin.

Bài 2 : Cho từ từ dung dịch NaOH đến dư vào dung dịch $AlCl_3$ thấy xuất hiện

- A. Kết tủa màu nâu đỏ. B. Kết tủa keo trắng, sau đó kết tủa không tan.
C. kết tủa màu xanh. D. Kết tủa keo trắng, sau đó kết tủa tan dần.

Bài 3 : Kim loại phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng là:

- A. Mg B. Ag C. Cu D. Au

Bài 4 : Dãy gồm các kim loại được xếp theo chiều tính khử tăng dần là:

- A. Cu, Zn, Mg. B. Mg, Cu, Zn. C. Cu, Mg, Zn. D. Zn, Mg, Cu.

Bài 5: Polime được tổng hợp bằng phản ứng trùng ngưng là

- A. poli(etylen-terephthalat). B. poli(vinyl clorua)
C. polietilen. D. poliacrilonitrin.

Bài 6 : Dung dịch chất nào sau đây phản ứng với $CaCO_3$ giải phóng khí CO_2 ?

- A. $C_6H_5NH_2$. B. CH_3NH_2 . C. CH_3COOH . D. C_2H_5OH .

Bài 7: Cho dãy các kim loại: Na, Ca, Cr, Fe. Số kim loại trong dãy tác dụng với H_2O tạo thành dung dịch bazơ là

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

Bài 8: Dung dịch nào sau đây phản ứng được với dung dịch $CaCl_2$?

- A. $NaNO_3$. B. HCl. C. NaCl. D. Na_2CO_3 .

Bài 9: Ở nhiệt độ thường, dung dịch $FeCl_2$ tác dụng được với kim loại

- A. Zn B. Au C. Cu D. Ag

Bài 10: Kim loại phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng là:

- A. Mg B. Ag C. Cu D. Au

Bài 11. Trong số các loại tơ sau: tơ tằm, tơ visco, tơ nylon-6,6, tơ axetat, tơ capron, tơ enang. Những loại tơ nào thuộc loại tơ nhân tạo là:

- A. Tơ nylon - 6,6 và tơ capron. B. Tơ visco và tơ nylon-6,6.
C. Tơ visco và tơ axetat. D. Tơ tằm và tơ enang.

Bài 12. Thủy phân hoàn toàn 1 mol petapeptit A thu được 3 mol Gly, 1 mol Ala, 1 mol Val. Khi thủy phân không hoàn toàn A thì trong hỗn hợp sản phẩm thấy có các dipeptit: Ala-Gly, Gly-Ala và tripeptit Gly-Gly-Val. Trật tự sắp xếp

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

Bài 13. Cho từ từ dung dịch HCl có pH = 1 vào dung dịch chứa 5,25 gam hỗn hợp muối cacbonat của 2 kim loại kiềm kế tiếp đến khi có 0,015mol khí thoát ra thì dừng lại. Cho dung dịch thu được tác dụng với dung dịch $Ca(OH)_2$ dư sinh ra 3 gam kết tủa. Công thức 2 muối và thể tích dung dịch HCl đã dùng là

- A. Li_2CO_3 và Na_2CO_3 ; 0,60 lít. B. Na_2CO_3 và K_2CO_3 ; 0,06 lít.
C. Na_2CO_3 và K_2CO_3 ; 0,60 lít. D. Li_2CO_3 và Na_2CO_3 ; 0,30 lít.

Bài 14. Cho a gam Na vào 160 ml dung dịch gồm $Fe_2(SO_4)_3$ 0,125M và $Al_2(SO_4)_3$ 0,25M. Tách kết tủa rồi nung đến khối lượng không đổi thì thu được 5,24 gam chất rắn. Giá trị a nào sau đây là phù hợp?

- A. 9,43. B. 11,5. C. 10,35. D. 9,2.

Bài 15. Cho 0,87 gam hỗn hợp gồm Fe, Cu và Al vào bình đựng 300 ml dung dịch H_2SO_4 0,1M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 0,32 gam chất rắn và có 448 ml khí (đktc) thoát ra. Thêm

tiếp vào bình 0,425 gam NaNO_3 , khi các phản ứng kết thúc thì thể tích khí NO (đktc, sản phẩm khử duy nhất) tạo thành và khối lượng muối trong dung dịch là

- A. 0,224 lít và 3,750 gam. B. 0,112 lít và 3,865 gam.
C. 0,224 lít và 3,865 gam. D. 0,112 lít và 3,750 gam.

Bài 16. Hỗn hợp A gồm 0,1 mol anđehit metacrylic và 0,3 mol khí hidro. Nung nóng hỗn hợp A một thời gian, có mặt chất xúc tác Ni, thu được hỗn hợp hơi B gồm hỗn hợp các ancol, các anđehit và hidro. Tỉ khối hơi của B so với He bằng 95/12. Hiệu suất của phản ứng hidro hóa anđehit metacrylic là:

- A. 80% B. 100% C. 70% D. 65%

Bài 17. Cho 3,75 gam amino axit X tác dụng vừa hết với dung dịch NaOH thu được 4,85 gam muối. Công thức của X là

- A. $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{COOH}$. B. $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$.
C. $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$. D. $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$.

Bài 18. Cho các chất sau: propyl clorua, anlyl clorua, phenyl clorua, natri phenolat, anilin, muối natri của axit amino axetic, ancol benzylic. Số chất tác dụng được với dung dịch NaOH loãng khi đun nóng là

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

Bài 19. Cho hỗn hợp Na, Al, Fe, FeCO_3 , Fe_3O_4 tác dụng với dung dịch NaOH dư, lọc lấy kết tủa rồi chia làm 2 phần. Phần 1 đem tác dụng với dung dịch HNO_3 loãng dư. Phần 2 đem tác dụng với dung dịch HCl dư. Số phản ứng oxi hóa khử xảy ra là:

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

Bài 20. Hỗn hợp X có $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$, CH_3CHO trong đó $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ chiếm 50% theo số mol. Đốt cháy m gam hỗn hợp X thu được 3,06 gam H_2O và 3,136 lít CO_2 (đktc. Mặt khác 13,2 gam hỗn hợp X thực hiện phản ứng tráng bạc thấy có p gam Ag kết tủa. Giá trị của p là

- A. 10,8. B. 2,16. C. 9,72. D. 8,64.

Bài 21. Đốt cháy 0,2 mol hợp chất A thuộc loại tạp chức thu được 26,4 gam khí CO_2 , 12,6 gam hơi H_2O , 2,24 lít khí nitơ (đktc) và lượng O_2 cần dùng là 0,75 mol. Số đồng phân của A tác dụng được với dung dịch NaOH và HCl là

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

Bài 22. Cho phản ứng sau: $2\text{SO}_2(\text{k}) + \text{O}_2(\text{k}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{k}) ; \Delta H < 0$

Để cân bằng trên chuyển dịch theo chiều thuận thì: (1): tăng tăng nhiệt độ, (2): tăng áp suất, (3): hạ nhiệt độ, (4): dùng xúc tác là V_2O_5 , (5): Giảm nồng độ SO_3 . Biện pháp đúng là:

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

Bài 23. Cho các nguyên tố có cấu hình electron tương ứng sau:

- X : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$; Y : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$;
Z : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$; T : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

Nguyên tố có tính khử mạnh nhất là

- A. Z B. X C. Y D. T

Bài 24. Thủy phân este E đơn chức có phân tử khối 100 thu được axit mạch hở có nhánh X và ancol Y. Cho Y qua CuO đốt nóng thì thu được sản phẩm hữu cơ Z. Cho 0,1 mol Z phản ứng hoàn toàn với dung dịch AgNO_3 trong NH_3 tạo ra 43,2 gam Ag. Tên gọi của E là

- A. metyl metacrylat B. metyl isobutirat C. isopropenyl axetat D. metyl acrylat

Bài 25. Cho 5,4 gam Al tác dụng hết với khí Cl_2 (dư), thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 25,0. B. 12,5. C. 19,6. D. 26,7.

Bài 26. Cho đồ phản ứng sau $\text{X} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (đặc, nóng) $\rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Số chất X có thể thực hiện phản ứng trên là

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

Bài 27. Kim loại khác nhau có độ dẫn điện, dẫn nhiệt khác nhau. Sự khác nhau đó được quyết định bởi

- A. Mật độ electron tự do khác nhau B. Khối lượng riêng khác nhau
C. Mật độ ion dương khác nhau D. Kiểu mạng tinh thể khác nhau

Bài 28. Một phân tử saccarozơ có

- A. một gốc β -glucozơ và một gốc β -fructozơ B. hai gốc α -glucozơ

C. một gốc β -glucozơ và một gốc α -fructozơ D. một gốc α -glucozơ và một gốc β -fructozơ

Bài 29. Đun nóng hỗn hợp 2 ancol đơn chức với H_2SO_4 đặc ở $140^\circ C$ thu được hỗn hợp 3 ete. Đốt cháy

1 trong 3 ete thu được khí cacbonic và hơi nước có tỉ lệ mol là $n_{CO_2} : n_{H_2O} = 3 : 4$. Hai ancol đó là:

A. metanol và etanol

B. propan-1-ol và but-3-en-1-ol

C. propan-1-ol và propan-2-ol

D. prop-2-en-1-ol và butan-1-ol

Bài 30. Khi điện phân với điện cực trơ hoàn toàn dung dịch chứa hỗn hợp $FeCl_3$, $CuCl_2$ và HCl thì tại anot :

A. Fe^{3+} nhận electron trước và H^+ nhận electron cuối cùng.

B. Fe^{3+} nhận electron trước và tiếp theo là Cu^{2+} .

C. Cl^- nhường electron trước, H_2O nhường electron sau.

D. chỉ có Cl^- nhường electron.

Bài 31. Cho các chất và ion sau đây: NO_2^- , Br_2 , SO_2 , N_2 , H_2O_2 , HCl , S . Số chất và ion có cả tính oxi hóa và tính khử là

A. 6.

B. 5.

C. 7.

D. 4.

Bài 32. X là ancol no, mạch hở. Đốt cháy 0,2 mol X cần 0,7 mol oxi. Nếu cho 0,1 mol X tác dụng hết với Na thì số mol H_2 thu được là

A. 0,2 mol.

B. 0,05 mol.

C. 0,15 mol.

D. 0,1 mol.

Bài 33. Cho quỳ tím vào lần lượt các dung dịch: CH_3COOK , $FeCl_3$, NH_4NO_3 , K_2S , $Zn(NO_3)_2$, Na_2CO_3 . Số dung dịch làm đổi màu giấy quỳ là

A. 4

B. 3

C. 5

D. 6

Bài 34. Đun nóng m gam hỗn hợp Cu và Fe có tỉ lệ khối lượng tương ứng 7 : 3 với một lượng dung dịch HNO_3 . Khi các phản ứng kết thúc, thu được 0,75m gam chất rắn, dung dịch X và 5,6 lít hỗn hợp khí (đktc) gồm NO và NO_2 (không có sản phẩm khử khác của N^{+5}). Biết lượng HNO_3 đã phản ứng là 44,1 gam. Giá trị của m là

A. 40,5

B. 50,4.

C. 33,6.

D. 44,8.

Bài 35. Chất hữu cơ X mạch hở, không chứa liên kết (-O-O-) và có công thức phân tử là $C_3H_6O_n$. Biết X chỉ chứa một loại nhóm chức. Số đồng phân cấu tạo có thể có của X là

A. 5.

B. 4.

C. 6.

D. 7.

Bài 36. Đốt cháy hoàn toàn 3,42 gam hỗn hợp gồm axit acrylic, vinyl axetat, metyl acrylat và axit oleic, rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm cháy vào dung dịch $Ca(OH)_2$ (dư). Sau phản ứng thu được 18 gam kết tủa và dung dịch X. Khối lượng X so với khối lượng dung dịch $Ca(OH)_2$ ban đầu đã thay đổi như thế nào?

A. Giảm 7,38 gam.

B. Giảm 7,74 gam.

C. Tăng 2,70 gam.

D. Tăng 7,92 gam.

Bài 37. X là tetrapeptit Ala-Gly-Val-Ala, Y là tripeptit Val-Gly-Val. Đun nóng m (gam) hỗn hợp chứa X và Y có tỉ lệ số mol của X và Y tương ứng là 1:3 với dung dịch NaOH vừa đủ. Phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch T. Cô cạn cẩn thận dung dịch T thu được 23,745 gam chất rắn khan. Giá trị của m là

A. 68,1.

B. 18,345

C. 17,025.

D. 19,455.

Bài 38. Cho các cặp chất sau: $FeCl_2$ và H_2S ; CuS và HCl ; $Fe_2(SO_4)_3$ và H_2S ; $NaOH$ đặc và SiO_2 ; Na_2ZnO_2 và HCl . Số cặp chất xảy ra phản ứng là

A. 5

B. 4

C. 3

D. 2

Bài 39. Hỗn hợp bột X gồm $BaCO_3$, $Fe(OH)_2$, $Al(OH)_3$, CuO , $MgCO_3$. Nung X trong không khí đến khối lượng không đổi được hỗn hợp rắn A_1 . Cho A_1 vào nước dư khuấy đều được dung dịch B chứa 2 chất tan và phần không tan C_1 . Cho khí CO dư qua bình chứa C_1 nung nóng được hỗn hợp rắn E (Cho các phản ứng xảy ra hoàn toàn). E chứa tối đa:

A. 1 đơn chất và 2 hợp chất

B. 2 đơn chất và 1 hợp chất.

C. 2 đơn chất và 2 hợp chất.

D. 3 đơn chất.

Bài 40. Cho 0,1 mol một este X tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa 0,2 mol NaOH, thu được hỗn hợp hai muối của hai axit hữu cơ đều đơn chức và 6,2 g một ancol Y. Y là

A. etilenglicol.

B. propan-1,3-điol.

C. propan-1-ol hay propan-2-ol.

D. butan-1-ol.

Bài 41. A là hh khí gồm SO_2 và CO_2 có tỉ khối hơi so với H_2 là 27. Dẫn a mol hh khí A qua bình chứa 1 lít dd NaOH 1,5a M, sau phản ứng cô cạn dd được m gam muối khan. Biểu thức liên hệ giữa m và a là:

- A. $m = 105a$. B. $m = 141a$. C. $m = 116a$. D. $m = 103,5a$.
- Bài 42.** Nhiệt phân hoàn toàn 50,0 gam CaCO_3 thu được V lít khí CO_2 (đktc). Giá trị của V là
A. 22,4. B. 5,6. C. 33,6. D. 11,2
- Bài 43.** Số đồng phân là hợp chất thơm có công thức phân tử $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}$ tác dụng được với NaOH là
A. 7 B. 9 C. 8 D. 6
- Bài 44.** Cho các chất sau: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$, dung dịch $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$, dung dịch NaOH, dung dịch CH_3COOH , dung dịch HCl. Cho từng cặp chất tác dụng với nhau có xúc tác, số cặp chất có phản ứng xảy ra là
A. 12 B. 9 C. 8 D. 10
- Bài 45.** Tìm phát biểu *sai* trong các phát biểu sau:
A. Metylamin là chất lỏng có mùi khai, tương tự như amoniac.
B. Nhiệt độ sôi của ankanol cao hơn so với ankanal có phân tử khối tương đương.
C. Phenol là chất rắn kết tinh ở điều kiện thường.
D. Etylamin dễ tan trong H_2O .
- Bài 46.** Glucozơ có khả năng tham gia bao nhiêu phản ứng trong các phản ứng sau: thủy phân, tráng bạc, tác dụng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ở nhiệt độ thường, tác dụng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ trong môi trường kiềm khi đun nóng, tác dụng với nước brom.
A. 3 B. 4 C. 2 D. 5
- Bài 47.** Hỗn hợp X gồm 3 ancol đơn chức A, B, C trong đó B, C là 2 ancol đồng phân. Đốt cháy hoàn toàn 0,08 mol X thu được 3,96 gam H_2O và 3,136 lít khí CO_2 (đktc). Số mol ancol A bằng $\frac{5}{3}$ tổng số mol 2 ancol (B + C). Khối lượng của B, C trong hỗn hợp là:
A. 1,8 gam B. 0,9 gam C. 2,22 gam D. 3,6 gam
- Bài 48.** Cho 1,62 gam nhôm vào 100 ml dung dịch chứa CuSO_4 0,6M và $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ xM. Kết thúc phản ứng thu được 4,4 gam chất rắn gồm 2 kim loại. Giá trị của X là
A. 0,1. B. 0,25. C. 0,2. D. 0,15.
- Bài 49.** Đốt cháy hỗn hợp X gồm 3 kim loại Mg, Zn, Cu thu được 34,5 gam hỗn hợp rắn Y gồm các oxit kim loại. Để hòa tan hết hỗn hợp Y cần dùng vừa đủ dung dịch chứa 0,8 mol HCl. Khối lượng hỗn hợp X là
A. 31,3g B. 24,9g C. 28,1g D. 21,7g
- Bài 50.** Cho 10,0 gam hỗn hợp X gồm Fe và Cu phản ứng với dung dịch HCl loãng (dư), đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 3,36 lít khí H_2 (đktc). Khối lượng của Cu trong 10,0 gam hỗn hợp X là
A. 1,6 gam. B. 2,8 gam. C. 5,6 gam. D. 8,4 gam.

- | | | | |
|--|--|--|--|
| 01. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 14. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 27. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 40. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> |
| 02. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 15. <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 28. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 41. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> |
| 03. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 16. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 29. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 42. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D |
| 04. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 17. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | 30. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 43. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> |
| 05. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 18. <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 31. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | 44. <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> |
| 06. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | 19. <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 32. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | 45. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> |
| 07. <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 20. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 33. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 46. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D |
| 08. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 21. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 34. <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 47. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> |
| 09. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 22. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 35. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 48. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> |
| 10. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 23. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 36. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 49. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> |
| 11. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | 24. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 37. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | 50. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> |
| 12. <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | 25. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 38. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | |
| 13. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> | 26. <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> D | 39. <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/> | |