

Mã đề: 132

Họ, tên thí sinh:.....

Số báo danh:.....

Cho biết khối lượng nguyên tử (theo đvC) 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; Cr = 52;
Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Ag = 108; Sn = 119; Ba = 137; Pb = 207.

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

Câu 1: Cho V lít hỗn hợp khí X gồm H_2 , C_2H_2 , C_2H_4 , trong đó số mol của C_2H_2 bằng số mol của C_2H_4 đi qua Ni nung nóng (hiệu suất đạt 100%) thu được 11,2 lít hỗn hợp khí Y (ở đktc), biết tỷ khối hơi của hỗn hợp Y đối với H_2 là 6,6. Nếu cho V lít hỗn hợp X đi qua dung dịch Brom dư thì khối lượng bình Brom tăng:

- A. 2,7 gam. B. 6,6 gam. C. 4,4 gam. D. 5,4 gam.

Câu 2: Cho dãy các chất và ion: Cl_2 ; F^- ; SO_3^{2-} ; Na^+ ; Ca^{2+} ; Fe^{2+} ; Al^{3+} ; HCl ; S^{2-} ; Cl^- . Số chất và ion trong dãy đều có tính oxi hóa và tính khử là

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

Câu 3: Công thức: Glucozơ \longrightarrow X \longrightarrow C_5H_8O . Thì C_5H_8O là:

- A. ancol bậc 1. B. Ancol bậc 2. C. Ete. D. Andehit.

Câu 4: Cracking 8,8 gam propan thu được hỗn hợp A gồm H_2 , CH_4 , C_2H_4 , C_3H_6 và một phần propan chưa bị cracking (10%). Khối lượng phân tử trung bình của A là

- A. 39,6. B. 23,15. C. 3,96. D. 2,315.

Câu 5: Có 500 ml dung dịch X chứa Na^+ , NH_4^+ , CO_3^{2-} và SO_4^{2-} . Lấy 100 ml dung dịch X cho tác dụng với lượng dư dung dịch HCl thu được 2,24 lít khí (đktc). Lấy 100 ml dung dịch X cho tác dụng với lượng dư dung dịch $BaCl_2$ thấy có 43 gam kết tủa. Lấy 100 ml dung dịch X cho tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH thu được 4,48 lít khí NH_3 (đktc). Tổng khối lượng muối có trong 500 ml dung dịch X là

- A. 43,1 gam. B. 86,2 gam. C. 119 gam. D. 23,8 gam.

Câu 6: Điện phân với điện cực trơ dung dịch chứa 0,2 mol $AgNO_3$ với cường độ dòng điện 3,86 A, trong thời gian t giây thu được dung dịch X (hiệu suất quá trình điện phân là 100%). Cho 16,8 gam bột Fe vào X thấy thoát ra khí NO (sản phẩm khử duy nhất) và sau các phản ứng hoàn toàn thu được 22,7 gam chất rắn. Giá trị của t là

- A. 3000. B. 5000. C. 3600. D. 2500.

Câu 7: Thủy phân 34,2 gam mantozơ với hiệu suất 50%. Dung dịch thu được sau phản ứng cho tác dụng với dd $AgNO_3/NH_3$ dư. Khối lượng Ag kết tủa là:

- A. 10,8 gam. B. 43,2 gam. C. 32,4 gam. D. 21,6 gam.

Câu 8: Hòa tan hết m gam hỗn hợp X gồm FeO, Fe_2O_3 , Fe_3O_4 bằng HNO_3 đặc nóng thu được 4,48 lít khí NO_2 (đktc). Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 145,2 gam muối khan giá trị của m là

- A. 35,7 gam. B. 15,8 gam. C. 46,4 gam. D. 77,7 gam.

Câu 9: Hoà tan hoàn toàn 8,8 gam hỗn hợp X gồm Fe, FeS, FeS_2 và S bằng dung dịch HNO_3 dư, thu được 6,72 lít khí NO (đktc là sản phẩm khử duy nhất) và dung dịch Y. Thêm $Ba(OH)_2$ dư vào dung dịch Y thu được m gam kết tủa. Tính m.

- A. 34. B. 32,3. C. 10,7. D. 23,3.

Câu 10: Khi cho 200 ml dd NaOH aM vào 500 ml dd $AlCl_3$ bM thu được 15,6 gam kết tủa. Mặt khác, nếu cho 400 ml dd NaOH aM vào 500 ml dd $AlCl_3$ bM thì thu được 23,4 gam kết tủa. Các phản ứng đều xảy ra hoàn toàn. Giá trị của a và b lần lượt là:

- A. 3,00 và 0,75. B. 3,00 và 0,50. C. 3,00 và 2,50. D. 2,00 và 3,00.

Câu 11: Cho hh X gồm 2 kim loại kiềm thuộc 2 chu kỳ kế tiếp nhau vào 200 ml dd chứa $BaCl_2$ 0,3M và $Ba(HCO_3)_2$ 0,8M thu được 2,8 lít H_2 (ở đktc) và m gam kết tủa. Giá trị m là

- A. 31,52. B. 39,4. C. 43,34. D. 49,25.

Câu 12: Đun sôi dẫn xuất halogen X với nước một thời gian, sau đó thêm dung dịch $AgNO_3$ vào thấy xuất hiện kết tủa. X là chất nào trong số các chất sau:

- A.  B. $CH_2=CHCH_2Cl$. C. CH_3-CH_2Cl . D. $CH_3-CH_2-CH_2Cl$.

- Câu 13:** Chất nào trong số các chất sau đây là chất rắn ở điều kiện thường?
 A. $C_6H_5NH_2$. B. NH_3 . C. $(C_6H_5)_2NH$. D. CH_3NH_2 .
- Câu 14:** Tổng số hạt trong ion M^{3+} là 37. Vị trí của M trong bảng tuần hoàn là:
 A. chu kì 3, nhóm VIA. B. chu kì 3, nhóm IIIA. C. chu kì 4, nhóm IA. D. chu kì 3, nhóm IIA.
- Câu 15:** X là hỗn hợp gồm 2 andehit đồng đẳng liên tiếp. Cho 0,1 mol X tác dụng với lượng dư dung dịch $AgNO_3/NH_3$ được 25,92 gam bạc. % số mol andehit có số cacbon nhỏ hơn trong X là
 A. 40%. B. 20%. C. 60%. D. 75%.
- Câu 16:** Chi dung $Cu(OH)_2/OH^-$ có thể phân biệt được các chất nào sau đây.
 A. Glucozơ, lòng trắng trứng, glixerol, etanol. B. saccarozơ, glixerol, andehit axetic, etanol.
 C. glucozơ, mantozơ, glixerol, andehit axetic. D. lòng trắng trứng, glucozơ, fructozơ, glixerol.
- Câu 17:** Cho các cặp chất (ở trạng thái rắn hoặc dung dịch) phản ứng với nhau:
 (1) $Pb(NO_3)_2 + H_2S$. (2) $Pb(NO_3)_2 + CuCl_2$. (3) $H_2S + SO_2$. (4) $FeS_2 + HCl$. (5) $AlCl_3 + NH_3$.
 (6) $NaAlO_2 + AlCl_3$. (7) $FeS + HCl$. (8) $Na_2SiO_3 + HCl$. (9) $NaHCO_3 + Ba(OH)_2$ dư.
- Số lượng các phản ứng tạo ra kết tủa là
 A. 6. B. 7. C. 8. D. 9.
- Câu 18:** Tính chất vật lí chung của kim loại là tính dẻo, tính dẫn điện, dẫn nhiệt, có ánh kim. Nguyên nhân chủ yếu gây tính chất chung đó là:
 A. kim loại có tính khử. B. do kim loại chủ yếu tồn tại dạng chất rắn.
 C. kim loại có số electron lớn. D. các electron tự do trong mạng tinh thể kim loại gây nên.
- Câu 19:** Thổi một luồng CO qua hỗn hợp Fe và Fe_2O_3 nung nóng được chất khí B và hỗn hợp D gồm Fe, FeO, Fe_2O_3 , Fe_3O_4 . Cho B lội qua dung dịch nước vôi trong dư thấy tạo 6 gam kết tủa. Hòa tan D bằng H_2SO_4 đặc, nóng thấy tạo ra 0,18 mol SO_2 còn dung dịch E. Cô cạn E thu được 24g muối khan. Xác định thành phần % của Fe:
 A. 58,33%. B. 50%. C. 41,67%. D. 40%.
- Câu 20:** Hỗn hợp X gồm: C_2H_6 ; C_2H_2 ; C_2H_4 có tỉ khối so với H_2 là 14,25. Đốt cháy hoàn toàn 11,4 gam X, cho sản phẩm vào bình đựng dung dịch $Ca(OH)_2$ dư thấy khối lượng bình tăng m gam. Giá trị của m là
 A. 62,4. B. 73,12. C. 68,50. D. 51,4.
- Câu 21:** Phát biểu nào sau đây không đúng?
 A. 4 nguyên tử cacbon trong phân tử but-2-in cùng nằm trên đường thẳng.
 B. 3 nguyên tử cacbon trong phân tử propan cùng nằm trên đường thẳng.
 C. Tất cả các nguyên tử cacbon trong phân tử isopentan đều có lai hóa sp^3 .
 D. Ankin có 5 nguyên tử cacbon trở lên mới có mạch phân nhánh.
- Câu 22:** Cho hơi nước đi qua than nung đỏ thu được 78,4 lít hỗn hợp khí X (đktc) gồm khí CO, CO_2 , H_2 . Oxi hóa hết $\frac{1}{2}$ hỗn hợp X bằng CuO nóng thu được chất rắn Y. Hòa tan hoàn toàn Y trong dung dịch HNO_3 loãng thu được 22,4 lít (đktc) khí NO (sản phẩm khử duy nhất). Phần trăm thể tích khí CO_2 trong X là
 A. 28,57%. B. 14,29%. C. 18,42%. D. 57,14%.
- Câu 23:** Dãy gồm các chất đều tác dụng với dung dịch $AgNO_3/NH_3$ là
 A. axetanđehit, but - 2 - in, etin. B. axetanđehit, but - 1 - in, eten.
 C. natri fomat, vinylaxetilen, eten. D. etyl fomat, vinylaxetilen, etin.
- Câu 24:** Cho 3,36 lít(đktc) khí CO_2 vào 200 ml dung dịch chứa NaOH xM và Na_2CO_3 0,4M thu được dung dịch X chứa 19,98 gam hỗn hợp muối. Nồng độ mol của NaOH trong dung dịch là
 A. 0,50 M. B. 0,60 M. C. 0,70 M. D. 0,75 M.
- Câu 25:** Hỗn hợp X gồm axit fomic, axit acrylic, axit oxalic và axit axetic. Cho m gam X phản ứng hết với dung dịch $NaHCO_3$ thu được 1,344 lít CO_2 (đktc). Đốt cháy hoàn toàn m gam X cần 2,016 lít O_2 (đktc), thu được 4,84 gam CO_2 và a gam H_2O . Giá trị của a là
 A. 3,60. B. 1,62. C. 1,80. D. 1,44.
- Câu 26:** Cho 3,16 gam hỗn hợp X gồm Fe và Mg vào 250ml dung dịch $Cu(NO_3)_2$ khuấy đều cho đến khi kết thúc phản ứng thì thu được dung dịch Y và 3,84 gam chất rắn Z. Thêm vào dung dịch Y một lượng NaOH dư rồi đem lọc kết tủa nung trong không khí đến khối lượng không đổi được 1,4 gam rắn T gồm 2 oxit.% khối lượng Mg trong hỗn hợp A là:
 A. 11,93%. B. 11,39%. C. 11,33%. D. 88,61%.
- Câu 27:** Thủy phân triglixerit X trong NaOH người ta thu được hỗn hợp 2 muối natrioleat và natristearat theo tỉ lệ mol 1 : 2. Khi đốt cháy a mol X thu được b mol CO_2 và c mol H_2O . Liên hệ giữa a, b, c là
 A. $b - c = 4a$. B. $b - c = 3a$. C. $b - c = 2a$. D. $b = c - a$.
- Câu 28:** Cho các chất : KBr, S, SiO_2 , P, Na_3PO_4 , Ag, Au, FeO, Cu và Fe_2O_3 . Trong các chất trên, số chất có thể oxi hoá bởi dung dịch axit H_2SO_4 đặc nóng là
 A. 6. B. 5. C. 7. D. 4.

Câu 29: Cho 5 phản ứng:

- (1) $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$.
- (2) $2\text{NaOH} + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$.
- (3) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2\text{NaCl}$.
- (4) $2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$.
- (5) $2\text{AlCl}_3 + 3\text{Na}_2\text{CO}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 6\text{NaCl} + 3\text{CO}_2$.

Các phản ứng thuộc loại phản ứng axit - bazơ là

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

Câu 30: Có bốn hợp chất hữu cơ công thức phân tử lần lượt là: CH_2O , CH_2O_2 , $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_3$ và $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_3$. Số chất vừa tác dụng với Na, vừa tác dụng với dung dịch NaOH, vừa có phản ứng tráng gương là:

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

Câu 31: Hoá chất nào sau đây có thể được sử dụng để phân biệt các chất rắn: Na_2CO_3 , $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, NaCl và CaCO_3 .

- A. dd phenolphthalein. B. dd NaOH loãng. C. dd $\text{Ba}(\text{OH})_2$ loãng. D. dd H_2SO_4 loãng, dư.

Câu 32: Số lượng đồng phân cấu tạo mạch hở ứng với công thức phân tử $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ mà thủy phân tạo sản phẩm có phản ứng tráng gương là:

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

Câu 33: Quá trình thủy phân tinh bột bằng enzym không xuất hiện chất nào dưới đây.

- A. Dextrin. B. Mantozơ. C. Glucozơ. D. Saccarozơ.

Câu 34: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Nung NH_4NO_3 rắn.
- (b) Đun nóng NaCl tinh thể với dung dịch H_2SO_4 (đặc)
- (c) Sục khí Cl_2 vào dung dịch NaHCO_3 .
- (d) Sục khí CO_2 vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (dư).
- (e) Sục khí SO_2 vào dung dịch KMnO_4 .
- (g) Cho dung dịch KHSO_4 vào dung dịch NaHCO_3 .
- (h) Cho PbS vào dung dịch HCl (loãng).
- (i) Cho Na_2SO_3 vào dung dịch H_2SO_4 (dư), đun nóng.

Số thí nghiệm sinh ra chất khí là

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

Câu 35: Cho các chất sau: $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$, $\text{ClH}_3\text{N}-\text{CH}_2\text{COOH}$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ (thơm), HCOOC_6H_5 (thơm), $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOCH}_3$ (thơm), $\text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2\text{OH}$ (thơm), CH_3CCl_3 , $\text{CH}_3-\text{COOC}(\text{Cl}_2)-\text{CH}_3$. Có bao nhiêu chất khi tác dụng với dung dịch NaOH đặc, dư, ở nhiệt độ và áp suất cao cho sản phẩm có 2 muối?

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

Câu 36: Hỗn hợp A gồm ba chất hữu cơ X, Y, Z đơn chức đồng phân của nhau, đều tác dụng được với NaOH. Đun nóng 13,875 gam hỗn hợp A với dung dịch NaOH vừa đủ thu được 15,375 gam hỗn hợp muối và hỗn hợp ancol có tỉ khối hơi so với H_2 bằng 20,67. Ở 127°C , 1 atm thể tích hơi của 4,44 gam X bằng 1,968 lít. Phần trăm khối lượng của X, Y, Z (theo thứ tự KLPT gốc axit tăng dần) lần lượt là:

- A. 40%; 20%; 40%. B. 37,3%; 37,3%; 25,4%.
C. 37,3%; 25,4%; 37,3%. D. 16%; 68%; 16%.

Câu 37: Cho luồng khí CO dư đi qua hỗn hợp BaO , Al_2O_3 và FeO đốt nóng thu được chất rắn X_1 . Hoà tan chất rắn X_1 vào nước thu được dung dịch Y_1 và chất rắn E_1 . Sục khí CO_2 dư vào dung dịch Y_1 thu được kết tủa F_1 . Hoà tan E_1 vào dung dịch NaOH dư thấy bị tan một phần và còn chất rắn G_1 . Cho G_1 vào dung dịch AgNO_3 dư (Coi CO_2 không phản ứng với nước). Tổng số phản ứng xảy ra là

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

Câu 38: Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp M gồm hai ancol X và Y là đồng đẳng kế tiếp của nhau, thu được 0,3 mol CO_2 và 0,425 mol H_2O . Mặt khác, cho 0,25 mol hỗn hợp M tác dụng với Na (dư), thu được chưa đến 0,15 mol H_2 . Công thức phân tử của X, Y là:

- A. $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$, $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$. B. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$, CH_4O . C. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$, $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_2$. D. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$, $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$.

Câu 39: Cho dãy các chất: $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Pb}(\text{OH})_2$, Al, ZnO, NH_4Cl , $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, ZnSO_4 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Zn}(\text{OH})_2$. Số chất trong dãy có tính chất lưỡng tính là

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

Câu 40: X là một tetrapeptit. Cho m gam X tác dụng vừa đủ với 0,3 mol NaOH thu được 34,95g muối. Phân tử khối của X có giá trị là:

- A. 284. B. 306. C. 378. D. 324.

A. 0,05

B. 20

WWW.VNMATH.COM

D. 18

Câu 54: Một bình kín dung tích không đổi chứa hỗn hợp cùng thể tích N_2 và H_2 ở $0^\circ C$, 10atm. Sau khi tiến hành tổng hợp NH_3 , đưa bình về $0^\circ C$ áp suất trong bình lúc này là 9atm. Hiệu suất phản ứng tổng hợp NH_3 là:

A. 10%.

B. 20%.

C. 25%.

D. 30%.

Câu 55: Hoà tan hoàn toàn hỗn hợp gồm 0,12 mol FeS_2 và a mol Cu_2S vào axit HNO_3 (vừa đủ), thu được dung dịch X (chỉ chứa hai muối sunfat) và V khí duy nhất NO (đktc). Giá trị của V là :

A. 33,6.

B. 35,84.

C. 0,896.

D. 17,92.

Câu 56: Cho sơ đồ chuyển hóa: $CH_3CHO \xrightarrow{HCN} X \xrightarrow{H_2O'} Y$. Công thức cấu tạo của X, Y lần lượt là:

A. CH_3CN , CH_3COOH .B. $CH_3CH(OH)CN$, $CH_3CH(OH)COOH$.C. CH_3CH_2CN , CH_3CH_2COOH .D. $OHCCH_2CN$, $OHCCH_2COOH$.

Câu 57: Có thể dùng CaO mới nung để làm khô các chất khí

A. O_2 , N_2 , C_2H_4 , H_2 .B. N_2 , Cl_2 , O_2 , H_2 .C. NH_3 , SO_2 , CO , Cl_2 .D. N_2 , NO_2 , CO_2 , CH_4 , H_2 .

Câu 58: Có các thuốc thử sau: Cu, NaOH, HNO_3 , KI, $KMnO_4$ + H_2SO_4 . Số thuốc thử có thể dùng để nhận biết được hai dung dịch $FeSO_4$ và $Fe_2(SO_4)_3$ đựng trong hai lọ mất nhãn là:

A. 3.

B. 2

C. 5.

D. 4.

Câu 59: Có các phát biểu sau đây:

1) Amilopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.

2) Glucozơ bị khử bởi dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 .

3) Xenlulozơ có cấu trúc mạch phân nhánh.

4) Saccarozơ làm mất màu nước brom.

5) Glucozơ tồn tại ở dạng mạch hở và dạng mạch vòng.

6) Ở dạng mạch hở, glucozơ có 5 nhóm -OH kề nhau.

7) Glucozơ tác dụng được với nước brom.

8) Khi glucozơ ở dạng vòng thì tất cả các nhóm -OH đều tạo ete với CH_3OH .

Số nhận định đúng là

A. 4.

B. 7.

C. 5.

D. 6.

Câu 60: Điều chế anilin bằng cách khử nitrobenzen thì dùng chất khử nào sau đây ?

A. Cacbon.

B. NH_3 .C. khí H_2 .

D. Fe + dung dịch HCl.

----- HẾT -----

PHIẾU TRẢ LỜI TRẮC NGHIỆM

Chữ ký của giám thị 1

Chữ ký của giám thị 2

TRƯỜNG THPT CHUYÊN L.V.CHÁNH
 - Kỳ thi năm học 2013-2014

- Môn thi :

- Họ tên học sinh : ĐÀ HOA

- Lớp :

- Học sinh Ký tên :

9. Số báo danh

0	0	0	0	0
1	1	1	1	1
2	2	2	2	2
3	3	3	3	3
4	4	4	4	4
5	5	5	5	5
6	6	6	6	6
7	7	7	7	7
8	8	8	8	8
9	9	9	9	9

10. Mã đề thi

1	3	2
0	0	0
1	1	1
2	2	2
3	3	3
4	4	4
5	5	5
6	6	6
7	7	7
8	8	8
9	9	9

Thí sinh lưu ý: - Giữ cho phiếu phẳng, không bôi bẩn, làm rách.
 - Phải ghi đầy đủ các mục theo hướng dẫn.
 - Dùng bút chì đen tô kín các ô tròn trong mục:
Số báo danh, Mã đề thi trước khi làm bài.

Phần trả lời: Số thứ tự câu trả lời dưới đây ứng với số thứ tự câu trắc nghiệm trong đề thi.
 Đối với mỗi câu trắc nghiệm, thí sinh chọn và tô kín một ô tròn tương ứng với phương án trả lời đúng.

1 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	26 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	51 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	76 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
2 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	27 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	52 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	77 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
3 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	28 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	53 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	78 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
4 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	29 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	54 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	79 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
5 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	30 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	55 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	80 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
6 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	31 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	56 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	81 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
7 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	32 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	57 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	82 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
8 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	33 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	58 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	83 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
9 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	34 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	59 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	84 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
10 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	35 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	60 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	85 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
11 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	36 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	61 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	86 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
12 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	37 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	62 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	87 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
13 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	38 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	63 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	88 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
14 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	39 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	64 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	89 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
15 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	40 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	65 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	90 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
16 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	41 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	66 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	91 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
17 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	42 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	67 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	92 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
18 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	43 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	68 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	93 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
19 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	44 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	69 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	94 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
20 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	45 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	70 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	95 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
21 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	46 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	71 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	96 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
22 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	47 <input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	72 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	97 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
23 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	48 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	73 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	98 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
24 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	49 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	74 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	99 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D
25 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	50 <input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	75 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	100 <input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D