

Họ, tên thí sinh:.....SBD:

Mã đề: 201

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố: H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Fe = 56; Cu = 64; Br = 80; Ag = 108.

Câu 41: Hòa tan m gam hỗn hợp Al, Na vào lượng nước dư. Sau khi kết thúc phản ứng thu được 4,48 lít khí (đktc) và còn 0,2m gam chất rắn không tan. Giá trị của m là

- A. 6,25. B. 11,50. C. 5,60. D. 10,50.

Câu 42: Cho dãy các polime gồm: tơ tằm, tơ nitron, poli(metyl metacrylat), poli(vinyl clorua), tơ axetat, cao su buna, poli(etylen terephthalat). Số polime được tổng hợp từ phản ứng trùng hợp là

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

Câu 43: Nhiệt phân $\text{Fe}(\text{OH})_2$ trong không khí đến khi khối lượng chất rắn không thay đổi, thu được chất nào sau đây?

- A. Fe_3O_4 . B. $\text{Fe}(\text{OH})_3$. C. FeO . D. Fe_2O_3 .

Câu 44: Natri Hydroxit là hợp chất vô cơ của Natri, tạo ra dung dịch bazơ mạnh khi hoà tan với nước. Natri Hydroxit được sử dụng đặc biệt trong các phòng thí nghiệm cũng như trong công nghiệp. Công thức của Natri Hydroxit là

- A. NaCl . B. NaOH . C. Na_2CO_3 . D. NaHCO_3 .

Câu 45: Công thức nào sau đây có thể là công thức của chất béo?

- A. $(\text{CH}_3\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. B. $(\text{C}_2\text{H}_3\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$.
C. $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. D. $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2\text{C}_2\text{H}_4$.

Câu 46: Trong công nghiệp, Al được sản xuất bằng phương pháp điện phân nóng chảy hợp chất nào sau đây?

- A. AlCl_3 . B. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$. C. Al_2O_3 . D. NaAlO_2 .

Câu 47: Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

- A. $\text{Fe}(\text{OH})_2$. B. HCl . C. $\text{Al}(\text{OH})_3$. D. H_3PO_4 .

Câu 48: Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Glucozơ và saccarozơ đều tác dụng với H_2 (xúc tác Ni, đun nóng) tạo sobitol.
B. Amilozơ có cấu trúc mạch phân nhánh, xoắn lại và tạo bởi các gốc glucozơ.
C. Glucozơ bị oxi hóa bởi dung dịch AgNO_3 trong NH_3 dư.
D. Saccarozơ là chất rắn kết tinh, không màu, không mùi, có vị ngọt, là một polisaccarit.

Câu 49: Công thức cấu tạo thu gọn của etylamin là

- A. CH_3NHCH_3 . B. CH_3NH_2 . C. $(\text{CH}_3)_3\text{N}$. D. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$.

Câu 50: Tính chất vật lý nào sau đây của kim loại **không** phải do các electron tự do gây ra?

- A. Tính dẫn điện và nhiệt. B. Tính dẻo.
C. Tính cứng. D. Ánh kim.

Câu 51: Dãy các kim loại được xếp theo chiều giảm dần tính khử từ trái qua phải là

- A. Cu, Na, Fe. B. Fe, Cu, Na. C. Na, Fe, Cu. D. Na, Cu, Fe.

Câu 52: Khí X là một chất có tính oxi hóa mạnh, do vậy được sử dụng để xử lý nước, khử trùng, bảo quản thực phẩm... và có tác dụng bảo vệ các sinh vật trên Trái đất không bị bức xạ cực tím. Chất X có công thức phân tử là

- A. SO_2 . B. O_2 . C. O_3 . D. CO_2 .

Câu 53: Thủy phân este nào sau đây thì thu được hỗn hợp CH_3OH và CH_3COOH ?

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

Câu 54: Trong công nghiệp, nhóm kim loại nào sau đây chỉ được điều chế bằng phương pháp điện phân nóng chảy?

- A. Ag, Na, Ba. B. Mg, Ca, K. C. Cu, Zn, Cr. D. Fe, Cr, K.

Câu 55: Tên gọi thông thường của $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$ là

- A. metylamin. B. axit glutamic. C. alanin. D. glyxin.

Câu 56: Chất nào sau đây thuộc loại cacbohidrat?

- A. Vinyl axetat. B. Triolein. C. Xenlulozơ. D. Glixerol.

Câu 57: Fe chỉ tạo nên hợp chất Fe (II) khi tác dụng với chất nào sau đây?

- A. HNO_3 loãng. B. O_2 . C. Cl_2 . D. HCl đặc.

Câu 58: Hợp chất nào sau đây **không** thể tham gia phản ứng trùng hợp?

- A. Metyl metacrylat. B. Axit ϵ - aminocaproic.
C. etilen. D. Isopren.

Câu 59: Một nhà máy đường mỗi ngày ép 30 tấn mía. Biết 1 tạ mía cho 63 lít nước mía với nồng độ đường 7,5% và khối lượng riêng 1,103 g/ml. Giả sử hiệu suất của quá trình tinh chế là 100%. Khối lượng đường nhà máy sản xuất được mỗi ngày là

- A. 1563,5kg. B. 1361,1 kg. C. 1163,1 kg. D. 113,1 kg.

Câu 60: Hai kim loại đều thuộc nhóm IIA trong bảng tuần hoàn là

- A. Ca, Ba. B. Be, Al. C. Sr, K. D. Na, Ba.

Câu 61: Cho các dung dịch: NaOH, CuCl_2 , AgNO_3 , HCl, HNO_3 . Có bao nhiêu dung dịch có thể oxi hóa Fe thành Fe^{+3} ?

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

Câu 62: Hấp thụ hoàn toàn 5,6 lít CO_2 (đktc) vào 300ml dung dịch KOH 1M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch X. Làm khô cẩn thận dung dịch X, thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

- A. 25,65. B. 26,90. C. 25,70. D. 20,70.

Câu 63: Cho 21 gam hỗn hợp gồm glyxin và axit axetic tác dụng vừa đủ với dung dịch KOH, thu được dung dịch X chứa 32,4 gam muối. Cho X tác dụng với dung dịch HCl dư, thu được dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

- A. 44,65. B. 50,65. C. 33,50. D. 22,35.

Câu 64: Các kim loại nào sau đây là thành phần của hợp kim dùng làm chất trao đổi nhiệt trong một số lò phản ứng hạt nhân?

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

Câu 65: Cho 1 mol triglixerit X tác dụng với dung dịch NaOH dư, thu được 1 mol glixerol, 2 mol natri stearat và 1 mol natri oleat. Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Công thức phân tử chất X là $\text{C}_{57}\text{H}_{110}\text{O}_6$.
B. Có 2 đồng phân cấu tạo thỏa mãn tính chất của X.
C. 1 mol X làm mất màu tối đa 1 mol Br_2 trong dung dịch.
D. Phân tử X có 4 liên kết π .

Câu 66: Kim loại nào sau đây **không** tan trong dung dịch HNO_3 đặc nguội?

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

Câu 67: Các bước trong một quy trình làm rượu vang nho: Sau khi thu hoạch nho chín (nho chín có chứa hàm lượng đường lớn, thuận lợi cho quá trình lên men), trải qua khâu xử lý đơn giản, nho sẽ được tiến hành ép và lên men. Khí sinh ra trong quá trình lên men là

- A. SO_2 . B. O_2 . C. CO_2 . D. NH_3 .

Câu 68: Ở điều kiện thường, kim loại nào sau đây **không** tan trong nước?

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

Câu 69: Sau khi phân tích thổ nhưỡng vùng đất trồng lạc (đậu phộng) của một tỉnh X, chuyên gia nông nghiệp khuyến nghị bà con nông dân cần bón bổ sung 40 kg N, 45 kg P và 66 kg K cho mỗi ha. Loại phân mà người nông dân sử dụng là phân hỗn hợp NPK (3 – 9 – 6) trộn với phân kali KCl (độ dinh dưỡng 60%) và ure (độ dinh dưỡng 46%). Theo khuyến nghị trên, tổng khối lượng phân bón đã sử dụng cho 1 ha gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 1145 kg. B. 1154 kg. C. 1167 kg. D. 1176 kg.

Câu 70: Cho các phát biểu sau:

- (a) Tất cả các nguyên tố thuộc nhóm IIA đều dễ tan trong nước tạo dung dịch bazơ tương ứng.
(b) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ bị AgNO_3 trong dung dịch oxi hóa thành Fe^{3+} .
(c) Ở điều kiện thường, các kim loại đều ở trạng thái rắn.
(d) Al, Al_2O_3 và $\text{Al}(\text{OH})_3$ đều tan được trong dung dịch NaOH.
(e) Có thể dùng lượng vừa đủ dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ để làm mềm nước cứng tạm thời.
(g) Cho Fe_3O_4 dư vào dung dịch HCl thu được dung dịch chứa hỗn hợp 2 muối.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 71: Thực hiện sơ đồ phản ứng: $\text{X} \xrightarrow[\text{(t}^\circ\text{)}]{+\text{AgNO}_3/\text{NH}_3} \text{Y} \xrightarrow{+\text{HCl}} \text{Z} \xrightarrow[\text{(xt, t}^\circ\text{)}]{+\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} \text{HOCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$

Công thức cấu tạo của X là

- A. HCOOCH_3 . B. HOCCH_2CHO .
C. $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$. D. HOCH_2CHO .

Câu 72: Cho dãy các chất sau: axit fomic, toluen, axetanđehit, saccarozơ, vinyl axetat, etylen glycol, glucosơ, alanin, isopren, phenyl amin, đivinyl, cumen. Tổng số chất tác dụng với dung dịch nước Br_2 là

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

Câu 73: Hỗn hợp X_1 gồm 4 este mạch hở, trong đó có 1 este đơn chức và ba este hai chức là đồng phân của nhau. Đốt cháy hết 11,88 gam X_1 cần 0,66 mol O_2 , thu được 0,57 mol CO_2 . Đun nóng 11,88 gam X_1 với 310 ml dung dịch NaOH 1M, cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được m gam chất rắn Y_1 và phần hơi chỉ chứa 1 ancol đơn chức Z_1 . Cho hết lượng Z_1 tác dụng với Na dư thì khối lượng bình chứa Na tăng 5,85 gam. Trộn m gam Y_1 với CaO rồi nung nóng (không có mặt oxi), thu được 2,016 lít khí (đktc) một hidrocarbon duy nhất. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Công thức phân tử các este hai chức trong hỗn hợp X_1 là

- A. $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{O}_4$. B. $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_4$. C. $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4$. D. $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_4$.

Câu 74: Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

- **Bước 1:** Cho từ từ dung dịch NH_3 tới dư vào ống nghiệm (1) chứa 1 ml dung dịch AgNO_3 đến khi kết tủa tan hết.

- **Bước 2:** Thêm 0,5 ml dung dịch H_2SO_4 loãng vào ống nghiệm (2) chứa 2ml dung dịch saccarozơ 15%. Đun nóng dung dịch trong 3 – 5 phút.

- **Bước 3:** Thêm từ từ dung dịch NaHCO_3 vào ống nghiệm (2) khuấy đều đến khi không còn sủi bọt khí CO_2 .

- **Bước 4:** Rót từ từ dung dịch trong ống nghiệm (2) vào ống nghiệm (1), đun nhẹ đến khi thấy kết tủa bám trên thành ống nghiệm.

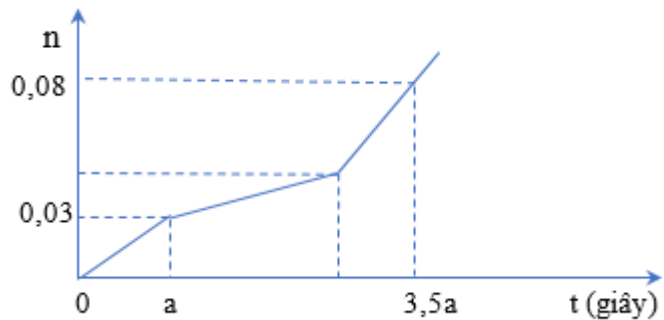
Cho các phát biểu dưới đây:

- (1) Sau bước 4, dung dịch trong ống nghiệm (1) có màu xanh lam.
(2) Sau bước 2, dung dịch trong ống nghiệm (2) có hiện tượng phân lớp.
(3) Dung dịch NaHCO_3 trong bước 3 với mục đích loại bỏ H_2SO_4 .
(4) Sau bước 2, dung dịch trong ống nghiệm (2) chứa một monosaccarit.
(5) Thí nghiệm trên chứng minh saccarozơ là có tính khử.
(6) Các phản ứng xảy ra trong bước 4 đều là phản ứng oxi hóa khử.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 75: Hòa tan hỗn hợp gồm A gồm CuSO_4 và NaCl vào nước thu được dung dịch X. Tiến hành điện phân X với điện cực trơ, màng ngăn xốp, dòng điện có cường độ không đổi. Tổng số mol khí thu được ở cả hai điện cực (n) phụ thuộc vào thời gian điện phân (t) được mô tả như đồ thị bên:



Giả thiết hiệu suất điện phân là 100%, bỏ qua sự bay hơi của nước. % khối lượng của CuSO_4 trong A là:

- A. 83,80 %. B. 80,83%. C. 83,08%. D. 88,30%.

Câu 76: Cho m gam chất béo X chứa các triglycerit và axit béo tự do tác dụng vừa đủ với 250 ml dung dịch NaOH 1M, đun nóng thu được 70,9 gam hỗn hợp muối của các axit béo no. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn m gam X cần dùng 6,18 mol O_2 . Giá trị của m là

- A. 68,44. B. 68,48. C. 66,48. D. 66,84.

Câu 77: Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Dẫn khí x mol SO_2 vào dung dịch chứa $3x$ mol NaOH .
 (b) Cho KMnO_4 vào dung dịch HCl dư.
 (c) Cho dung dịch chứa a mol KHS vào dung dịch chứa a mol NaOH .
 (d) Hấp thụ hết 3 mol khí CO_2 vào dung dịch chứa 2 mol $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
 (e) Cho từ từ dung dịch chứa a mol HCl vào dung dịch chứa a mol Na_2CO_3 .

Số thí nghiệm thu được dung dịch có chứa hai muối là

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

Câu 78: Hỗn hợp X gồm axetilen, propilen và metan. Đốt cháy hoàn toàn 16,5 gam hỗn hợp X thu được 18,9 gam nước. Mặt khác 5,6 lít hỗn hợp X (đktc) phản ứng vừa đủ với dung dịch chứa 50 gam brom. Thành phần % thể tích của các chất trong hỗn hợp X lần lượt là

- A. 25,0%; 50,0%; 25,0%. B. 50,0%; 25,0%; 25,0%.
 C. 37,5%; 37,5%; 25,0%. D. 37,5%; 25,0%; 37,5%.

Câu 79: Biết khi đốt cháy 1 mol tristearin và 1 mol triolein toả ra lượng nhiệt lần lượt là 35 807 kJ và 34 950 kJ. Tính lượng nhiệt thu được khi đốt cháy 1kg loại chất béo có 60% là tristearin và 30% triolein, còn lại tạp chất không sinh nhiệt.

- A. 37 000 kJ. B. 38 000 kJ. C. 35 000kJ. D. 36 000 kJ.

Câu 80: Hòa tan hoàn toàn 17,46 gam hỗn hợp gồm AgNO_3 và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot a\text{H}_2\text{O}$ vào nước được dung dịch X. Nhúng thanh kim loại sắt vào dung dịch X, phản ứng kết thúc thấy khối lượng kim loại bám vào thanh sắt m gam. Mặt khác, nhiệt phân hoàn toàn 17,46 gam hỗn hợp muối trên thu được 8,88 gam chất rắn Z. Để hòa tan hết lượng chất rắn Z cần dùng vừa đủ 61,25 ml dung dịch HNO_3 12% ($d = 1,2$ g/ml) sau phản ứng thu được khí NO (sản phẩm khử duy nhất). Cho biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn, giải thiết kim loại sinh ra đều bám hết trên thanh sắt. Xác định a và tính m .

- A. $a = 5$; $m = 5,04$. B. $a = 3$; $m = 5,04$.
 C. $a = 3$; $m = 8,4$. D. $a = 5$; $m = 6,4$

--- Hết ---

mamon	made	cautron	dapan
FGFG	201		41 A
FGFG	201		42 D
FGFG	201		43 D
FGFG	201		44 B
FGFG	201		45 C
FGFG	201		46 C
FGFG	201		47 B
FGFG	201		48 C
FGFG	201		49 D
FGFG	201		50 C
FGFG	201		51 C
FGFG	201		52 C
FGFG	201		53 D
FGFG	201		54 B
FGFG	201		55 D
FGFG	201		56 C
FGFG	201		57 D
FGFG	201		58 B
FGFG	201		59 A
FGFG	201		60 A
FGFG	201		61 D
FGFG	201		62 B
FGFG	201		63 A
FGFG	201		64 A
FGFG	201		65 A
FGFG	201		66 A
FGFG	201		67 C
FGFG	201		68 B
FGFG	201		69 D
FGFG	201		70 C
FGFG	201		71 D
FGFG	201		72 B
FGFG	201		73 B
FGFG	201		74 A
FGFG	201		75 B
FGFG	201		76 A
FGFG	201		77 A
FGFG	201		78 B
FGFG	201		79 D
FGFG	201		80 C
FGFG	203		41 B
FGFG	203		42 A
FGFG	203		43 D
FGFG	203		44 A
FGFG	203		45 A
FGFG	203		46 C

FGFG	203	47 B
FGFG	203	48 B
FGFG	203	49 B
FGFG	203	50 D
FGFG	203	51 D
FGFG	203	52 C
FGFG	203	53 A
FGFG	203	54 D
FGFG	203	55 B
FGFG	203	56 A
FGFG	203	57 C
FGFG	203	58 B
FGFG	203	59 C
FGFG	203	60 A
FGFG	203	61 A
FGFG	203	62 D
FGFG	203	63 B
FGFG	203	64 A
FGFG	203	65 C
FGFG	203	66 A
FGFG	203	67 C
FGFG	203	68 D
FGFG	203	69 C
FGFG	203	70 D
FGFG	203	71 B
FGFG	203	72 C
FGFG	203	73 D
FGFG	203	74 B
FGFG	203	75 C
FGFG	203	76 A
FGFG	203	77 D
FGFG	203	78 B
FGFG	203	79 D
FGFG	203	80 C
FGFG	205	41 B
FGFG	205	42 D
FGFG	205	43 A
FGFG	205	44 D
FGFG	205	45 C
FGFG	205	46 B
FGFG	205	47 B
FGFG	205	48 C
FGFG	205	49 D
FGFG	205	50 A
FGFG	205	51 B
FGFG	205	52 A
FGFG	205	53 D

FGFG	205	54 B
FGFG	205	55 C
FGFG	205	56 D
FGFG	205	57 B
FGFG	205	58 C
FGFG	205	59 C
FGFG	205	60 C
FGFG	205	61 A
FGFG	205	62 B
FGFG	205	63 D
FGFG	205	64 B
FGFG	205	65 A
FGFG	205	66 A
FGFG	205	67 A
FGFG	205	68 C
FGFG	205	69 D
FGFG	205	70 D
FGFG	205	71 B
FGFG	205	72 C
FGFG	205	73 B
FGFG	205	74 D
FGFG	205	75 A
FGFG	205	76 D
FGFG	205	77 A
FGFG	205	78 C
FGFG	205	79 C
FGFG	205	80 A
FGFG	207	41 B
FGFG	207	42 B
FGFG	207	43 A
FGFG	207	44 C
FGFG	207	45 A
FGFG	207	46 A
FGFG	207	47 B
FGFG	207	48 B
FGFG	207	49 C
FGFG	207	50 D
FGFG	207	51 B
FGFG	207	52 D
FGFG	207	53 D
FGFG	207	54 B
FGFG	207	55 C
FGFG	207	56 D
FGFG	207	57 D
FGFG	207	58 A
FGFG	207	59 A
FGFG	207	60 C

FGFG	207	61 A
FGFG	207	62 C
FGFG	207	63 B
FGFG	207	64 B
FGFG	207	65 A
FGFG	207	66 C
FGFG	207	67 A
FGFG	207	68 C
FGFG	207	69 D
FGFG	207	70 D
FGFG	207	71 D
FGFG	207	72 B
FGFG	207	73 B
FGFG	207	74 D
FGFG	207	75 C
FGFG	207	76 C
FGFG	207	77 A
FGFG	207	78 D
FGFG	207	79 C
FGFG	207	80 A
FGFG	209	41 D
FGFG	209	42 B
FGFG	209	43 C
FGFG	209	44 A
FGFG	209	45 A
FGFG	209	46 C
FGFG	209	47 C
FGFG	209	48 B
FGFG	209	49 B
FGFG	209	50 D
FGFG	209	51 B
FGFG	209	52 C
FGFG	209	53 C
FGFG	209	54 D
FGFG	209	55 C
FGFG	209	56 B
FGFG	209	57 C
FGFG	209	58 D
FGFG	209	59 B
FGFG	209	60 D
FGFG	209	61 D
FGFG	209	62 B
FGFG	209	63 B
FGFG	209	64 A
FGFG	209	65 A
FGFG	209	66 A
FGFG	209	67 A

FGFG	209	68 A
FGFG	209	69 C
FGFG	209	70 D
FGFG	209	71 D
FGFG	209	72 C
FGFG	209	73 A
FGFG	209	74 A
FGFG	209	75 B
FGFG	209	76 D
FGFG	209	77 C
FGFG	209	78 D
FGFG	209	79 A
FGFG	209	80 B
FGFG	211	41 B
FGFG	211	42 B
FGFG	211	43 B
FGFG	211	44 A
FGFG	211	45 D
FGFG	211	46 A
FGFG	211	47 C
FGFG	211	48 B
FGFG	211	49 B
FGFG	211	50 A
FGFG	211	51 D
FGFG	211	52 C
FGFG	211	53 C
FGFG	211	54 B
FGFG	211	55 D
FGFG	211	56 C
FGFG	211	57 C
FGFG	211	58 C
FGFG	211	59 D
FGFG	211	60 D
FGFG	211	61 A
FGFG	211	62 C
FGFG	211	63 A
FGFG	211	64 A
FGFG	211	65 C
FGFG	211	66 A
FGFG	211	67 A
FGFG	211	68 C
FGFG	211	69 A
FGFG	211	70 B
FGFG	211	71 B
FGFG	211	72 D
FGFG	211	73 D
FGFG	211	74 B

FGFG	211	75 C
FGFG	211	76 A
FGFG	211	77 D
FGFG	211	78 D
FGFG	211	79 B
FGFG	211	80 D
FGFG	213	41 A
FGFG	213	42 A
FGFG	213	43 D
FGFG	213	44 B
FGFG	213	45 C
FGFG	213	46 B
FGFG	213	47 D
FGFG	213	48 C
FGFG	213	49 B
FGFG	213	50 A
FGFG	213	51 D
FGFG	213	52 D
FGFG	213	53 C
FGFG	213	54 C
FGFG	213	55 B
FGFG	213	56 B
FGFG	213	57 C
FGFG	213	58 A
FGFG	213	59 A
FGFG	213	60 A
FGFG	213	61 B
FGFG	213	62 C
FGFG	213	63 D
FGFG	213	64 B
FGFG	213	65 A
FGFG	213	66 C
FGFG	213	67 D
FGFG	213	68 C
FGFG	213	69 A
FGFG	213	70 A
FGFG	213	71 B
FGFG	213	72 B
FGFG	213	73 C
FGFG	213	74 D
FGFG	213	75 A
FGFG	213	76 D
FGFG	213	77 C
FGFG	213	78 B
FGFG	213	79 D
FGFG	213	80 D
FGFG	215	41 B

FGFG	215	42 B
FGFG	215	43 A
FGFG	215	44 B
FGFG	215	45 B
FGFG	215	46 D
FGFG	215	47 C
FGFG	215	48 A
FGFG	215	49 A
FGFG	215	50 C
FGFG	215	51 D
FGFG	215	52 D
FGFG	215	53 D
FGFG	215	54 C
FGFG	215	55 B
FGFG	215	56 D
FGFG	215	57 B
FGFG	215	58 A
FGFG	215	59 A
FGFG	215	60 C
FGFG	215	61 C
FGFG	215	62 D
FGFG	215	63 D
FGFG	215	64 B
FGFG	215	65 B
FGFG	215	66 A
FGFG	215	67 C
FGFG	215	68 A
FGFG	215	69 C
FGFG	215	70 C
FGFG	215	71 A
FGFG	215	72 C
FGFG	215	73 B
FGFG	215	74 C
FGFG	215	75 D
FGFG	215	76 A
FGFG	215	77 B
FGFG	215	78 D
FGFG	215	79 A
FGFG	215	80 D
FGFG	217	41 C
FGFG	217	42 A
FGFG	217	43 C
FGFG	217	44 D
FGFG	217	45 C
FGFG	217	46 D
FGFG	217	47 B
FGFG	217	48 D

FGFG	217	49 B
FGFG	217	50 B
FGFG	217	51 A
FGFG	217	52 D
FGFG	217	53 A
FGFG	217	54 C
FGFG	217	55 B
FGFG	217	56 B
FGFG	217	57 A
FGFG	217	58 C
FGFG	217	59 C
FGFG	217	60 C
FGFG	217	61 C
FGFG	217	62 A
FGFG	217	63 D
FGFG	217	64 C
FGFG	217	65 A
FGFG	217	66 B
FGFG	217	67 D
FGFG	217	68 A
FGFG	217	69 A
FGFG	217	70 B
FGFG	217	71 D
FGFG	217	72 A
FGFG	217	73 D
FGFG	217	74 B
FGFG	217	75 B
FGFG	217	76 C
FGFG	217	77 A
FGFG	217	78 D
FGFG	217	79 D
FGFG	217	80 B
FGFG	219	41 B
FGFG	219	42 D
FGFG	219	43 B
FGFG	219	44 B
FGFG	219	45 D
FGFG	219	46 D
FGFG	219	47 A
FGFG	219	48 C
FGFG	219	49 A
FGFG	219	50 D
FGFG	219	51 C
FGFG	219	52 B
FGFG	219	53 B
FGFG	219	54 A
FGFG	219	55 C

FGFG	219	56 B
FGFG	219	57 A
FGFG	219	58 C
FGFG	219	59 C
FGFG	219	60 B
FGFG	219	61 D
FGFG	219	62 C
FGFG	219	63 D
FGFG	219	64 C
FGFG	219	65 C
FGFG	219	66 B
FGFG	219	67 B
FGFG	219	68 C
FGFG	219	69 A
FGFG	219	70 D
FGFG	219	71 D
FGFG	219	72 A
FGFG	219	73 A
FGFG	219	74 A
FGFG	219	75 B
FGFG	219	76 A
FGFG	219	77 C
FGFG	219	78 D
FGFG	219	79 A
FGFG	219	80 D
FGFG	221	41 A
FGFG	221	42 B
FGFG	221	43 C
FGFG	221	44 B
FGFG	221	45 A
FGFG	221	46 B
FGFG	221	47 B
FGFG	221	48 A
FGFG	221	49 D
FGFG	221	50 B
FGFG	221	51 C
FGFG	221	52 B
FGFG	221	53 C
FGFG	221	54 D
FGFG	221	55 C
FGFG	221	56 A
FGFG	221	57 D
FGFG	221	58 A
FGFG	221	59 C
FGFG	221	60 C
FGFG	221	61 B
FGFG	221	62 D

FGFG	221	63 D
FGFG	221	64 A
FGFG	221	65 D
FGFG	221	66 C
FGFG	221	67 C
FGFG	221	68 B
FGFG	221	69 C
FGFG	221	70 B
FGFG	221	71 B
FGFG	221	72 D
FGFG	221	73 D
FGFG	221	74 D
FGFG	221	75 A
FGFG	221	76 A
FGFG	221	77 A
FGFG	221	78 D
FGFG	221	79 A
FGFG	221	80 C
FGFG	223	41 A
FGFG	223	42 A
FGFG	223	43 C
FGFG	223	44 D
FGFG	223	45 B
FGFG	223	46 B
FGFG	223	47 A
FGFG	223	48 D
FGFG	223	49 B
FGFG	223	50 D
FGFG	223	51 B
FGFG	223	52 A
FGFG	223	53 C
FGFG	223	54 D
FGFG	223	55 C
FGFG	223	56 A
FGFG	223	57 A
FGFG	223	58 D
FGFG	223	59 B
FGFG	223	60 B
FGFG	223	61 C
FGFG	223	62 D
FGFG	223	63 A
FGFG	223	64 D
FGFG	223	65 B
FGFG	223	66 D
FGFG	223	67 C
FGFG	223	68 B
FGFG	223	69 A

FGFG	223	70 C
FGFG	223	71 A
FGFG	223	72 C
FGFG	223	73 D
FGFG	223	74 B
FGFG	223	75 A
FGFG	223	76 C
FGFG	223	77 C
FGFG	223	78 D
FGFG	223	79 C
FGFG	223	80 B