

Họ, tên thí sinh:
Số báo danh: Phòng thi:

Điện thoại: Ngoc Dung
Điện thoại: 0903269191

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

Câu 1: Tiến hành trùng hợp 1 mol etilen ở điều kiện thích hợp, đem sản phẩm sau trùng hợp tác dụng với dung dịch brom dư thì lượng brom phản ứng là 36 gam. Hiệu suất phản ứng trùng hợp và khối lượng poly etilen (PE) thu được là

- A. 85% và 23,8 gam B. 77,5% và 21,7 gam
C. 77,5 % và 22,4 gam D. 70% và 23,8 gam

Câu 2: Câu nào *không* đúng trong các câu sau đây?

- A. Tính khử của nguyên tử kim loại ngược với tính oxi hóa của ion tương ứng.
B. Với kim loại có một hoá trị, ion tương ứng chỉ có tính oxi hóa.
C. Kim loại có nhiều hoá trị mà ion đang ở mức oxi hóa trung gian thì vừa có tính khử, vừa có tính oxi hóa.
D. Nguyên tử kim loại chỉ nhường electron và phi kim chỉ nhận electron.

Câu 3: Cho sơ đồ chuyển hóa: $\text{CH}_4 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_3\text{Cl} \rightarrow \text{PVC}$. Để tổng hợp 250 kg PVC theo sơ đồ trên thì cần $V \text{ m}^3$ khí thiên nhiên (ở dktc). Giá trị của V là (biết CH_4 chiếm 80% thể tích khí thiên nhiên và hiệu suất của cả quá trình là 50%).

- A. 448,0 B. 358,4 C. 286,7 D. 224,0

Câu 4: Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp X gồm Mg và Zn bằng một lượng vừa đủ dung dịch H_2SO_4 20% (loãng), thu được dung dịch Y. Nồng độ của MgSO_4 trong dung dịch Y là 15,22%. Nồng độ phần trăm của ZnSO_4 trong dung dịch Y là

- A. 15,16% B. 10,21% C. 18,21% D. 15,22%

Câu 5: Xenlulozo trinitrat được điều chế từ phản ứng giữa axit nitric với xenlulozo (hiệu suất phản ứng 60% tính theo xenlulozo). Nếu dùng 2 tấn xenlulozo thì khối lượng xenlulozo trinitrat điều chế được là

- A. 1,10 tấn. B. 2,20 tấn. C. 3,67 tấn. D. 2,97 tấn.

Câu 6: Cho hỗn hợp X gồm Fe_2O_3 , ZnO , Cu tác dụng với dung dịch HCl (dil) thu được dung dịch Y và phần không tan Z. Cho Y tác dụng với dung dịch NaOH (loãng, dil) thu được kết tủa gồm

- A. Fe(OH)_2 và Cu(OH)_2 B. Fe(OH)_2 , Cu(OH)_2 và Zn(OH)_2
C. Fe(OH)_3 D. Fe(OH)_3 và Zn(OH)_2

Câu 7: Điện phân (với điện cực tro) 200 ml dung dịch CuSO_4 nồng độ $x \text{ mol/l}$, sau một thời gian thu được dung dịch Y vẫn còn màu xanh, có khối lượng giảm 8 gam so với dung dịch ban đầu. Cho 16,8 gam bột sắt vào Y, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 12,4 gam kim loại. Giá trị của x là

- A. 1,50. B. 3,25. C. 2,25. D. 1,25.

Câu 8: Cho các phản ứng sau:



Biết X là chất hữu cơ có công thức phân tử $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$. Khi cho 0,1 mol Z tác dụng hết với Na (dil) thì số mol H_2 thu được là

- A. 0,20 B. 0,05 C. 0,10 D. 0,15

Câu 9: Cho các cặp chất với tỉ lệ số mol tương ứng như sau:

- (a) Fe_3O_4 và Cu (1:1); (b) Sn và Zn (2:1); (c) Zn và Cu (1:1);
(d) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ và Cu (1:1); (e) FeCl_2 và Cu (2:1); (g) FeCl_3 và Cu (1:1).

Số cặp chất tan hoàn toàn trong một lượng dư dung dịch HCl loãng, nóng là

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

Câu 10: Công thức phân tử tổng quát của các amino axit no, mạch hở, phân tử chứa một nhóm chức amino và hai nhóm chức cacboxyl là

- A. $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{O}_4\text{N}$ B. $\text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{O}_4\text{N}$ C. $\text{C}_{n+1}\text{H}_{2n+3}\text{O}_4\text{N}$ D. $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{O}_4\text{N}$

Câu 11: Khi điện phân NaOH nóng chảy (điện cực tro), tại anot xảy ra

- A. sự khử ion OH^- B. sự oxi hóa ion OH^- C. sự khử ion Na^+ D. sự oxi hóa ion Na^+

Câu 12: Đι peptit X có công thức $H_2NCH_2CONHCH(CH_3)COOH$. Tên gọi của X là

- A. Glyxylalanyl B. Alanylglixyl C. Glyxylalanin D. Alanylglixin

Câu 13: Cho các phát biểu sau:

- (a) Các chất CH_3NH_2 , C_2H_5OH , $NaHCO_3$ đều có khả năng phản ứng với $HCOOH$.
(b) Phản ứng thế brom vào vòng benzen của phenol (C_6H_5OH) dễ hơn của benzen.
(c) Oxi hóa không hoàn toàn etilen là phương pháp hiện đại để sản xuất anđehit axetic.
(d) Phenol (C_6H_5OH) tan ít trong etanol.

Trong các phát biểu trên, số phát biểu đúng là

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

Câu 14: Cho X là một amino axit. Đun nóng 100ml dung dịch X 0,2M với 80ml dung dịch NaOH 0,25M thì thấy vừa đủ và tạo thành 2,5 gam muối khan. Một khác để phản ứng với 200 gam dung dịch X 20,6% phải dùng vừa hết 400ml dung dịch HCl 1M. Số đồng phân cấu tạo có thể có của X là

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

Câu 15: Lên men dung dịch chứa 300 gam glucozơ thu được 92 gam ancol etylic. Hiệu suất quá trình lên men tạo thành ancol etylic là

- A. 54%. B. 40%. C. 60%. D. 80%.

Câu 16: 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. 6,40. B. 5,12. C. 3,84. D. 5,76.

Câu 17: Dãy các kim loại đều có thể được điều chế bằng phương pháp điện phân dung dịch muối của chúng là

- A. Ba, Ag, Au B. Mg, Zn, Cu C. Al, Fe, Cr D. Fe, Cu, Ag

Câu 18: Triolein *không* tác dụng với chất (hoặc dung dịch) nào sau đây ?

- A. $Cu(OH)_2$ (ở điều kiện thường). B. H_2 (xúc tác Ni, đun nóng).
C. Dung dịch NaOH (đun nóng). D. H_2O (xúc tác H_2SO_4 loãng, đun nóng).

Câu 19: Để hòa tan x mol một kim loại M cần dùng vừa đủ $2x$ mol HNO_3 đặc, nóng giải phóng khí NO_2 . Vậy M có thể là kim loại nào trong các kim loại sau ?

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

Câu 20: Thủy phân hết m gam tetrapeptit Ala-Ala-Ala-Ala (mạch hở) thu được hỗn hợp gồm 28,48 gam Ala ; 32 gam Ala-Ala và 27,72 gam Ala-Ala-Ala. Giá trị của m là

- A. 111,74 B. 81,54 C. 90,6 D. 66,44

Câu 21: Phân tử khói trung bình của caosu tự nhiên và thủy tinh hữu cơ plexiglat là 36.720 và 47.300 (đvC). Số mắt xích trung bình trong công thức phân tử của mỗi loại polime trên là

- A. 680 và 473 B. 540 và 473 C. 680 và 550 D. 540 và 550

Câu 22: Phản ứng trùng hợp tổng quát được mô tả như sau: $nA \rightarrow (A)_n$. Trong đó n là

- A. Hệ số polime hóa B. Hệ số trùng hợp C. Số monome D. Số mắt xích

Câu 23: Số đồng phân cấu tạo của amin bậc 1 có cùng công thức phân tử $C_4H_{11}N$ là

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

Câu 24: Hỗn hợp X gồm một axit cacboxylic no, đơn chức, mạch hở và một ancol đơn chức, mạch hở. Đốt cháy hoàn toàn 21,7 gam X, thu được 20,16 lít khí CO_2 (đktc) và 18,9 gam H_2O . Thực hiện phản ứng este hóa X với hiệu suất 60%, thu được m gam este. Giá trị của m là

- A. 12,24 B. 10,80 C. 15,30 D. 9,18

Câu 25: Xà phòng hóa 8,8 gam etyl axetat bằng 200 ml dung dịch NaOH 0,2M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, cò cạn dung dịch thu được chất rắn khan có khối lượng là

- A. 10,4 gam B. 8,56 gam C. 8,2 gam D. 3,28 gam

Câu 26: Khi đốt cháy hoàn toàn một este no, đơn chức thì số mol CO_2 sinh ra bằng số mol O_2 đã phản ứng.

Tên gọi của este là

- A. etyl axetat B. methyl axetat C. methyl fomat D. *n*-propyl axetat

Câu 27: Cho 100 ml dung dịch $FeCl_2$ 1,2M tác dụng với 200 ml dung dịch $AgNO_3$ 2M, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 30,18 B. 12,96 C. 47,4 D. 34,44

Câu 28: Cho tất cả các đồng phân đơn chức, mạch hở có cùng công thức phân tử $C_3H_6O_2$ lần lượt tác dụng với Na, NaOH, $NaHCO_3$. Số phản ứng xảy ra là

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

Câu 29: Cho m gam Fe vào bình chứa dung dịch gồm H_2SO_4 và HNO_3 , thu được dung dịch X và 1,12 lít khí NO. Thêm tiếp dung dịch H_2SO_4 dư vào bình thu được 0,448 lít khí NO và dung dịch Y. Biết trong cả hai trường hợp NO là sản phẩm khử duy nhất, đo ở điều kiện tiêu chuẩn. Dung dịch Y hòa tan vừa hết 2,08 gam Cu (không tạo thành sản phẩm khử của N^{+5}). Biết các phản ứng đều xảy ra hoàn toàn. Giá trị của m là

- A. 2,40 B. 4,20 C. 4,06 D. 3,92

Câu 30: Cho hỗn hợp bột Al và Fe vào dung dịch chứa $Cu(NO_3)_2$ và $AgNO_3$. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch X chứa 3 muối. Các muối trong dung dịch X là

- A. $Al(NO_3)_3$, $Fe(NO_3)_3$ và $Fe(NO_3)_2$ B. $Al(NO_3)_3$, $Fe(NO_3)_2$ và $Cu(NO_3)_2$
C. $Al(NO_3)_3$, $Fe(NO_3)_2$ và $AgNO_3$ D. $Fe(NO_3)_2$, $Cu(NO_3)_2$ và $AgNO_3$

Câu 31: Este đơn chức X có tỉ khối hơi so với CH_4 là 6,25. Cho 20 gam X tác dụng với 300 ml dung dịch KOH 1M (đun nóng). Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 28 gam chất rắn khan. Công thức cấu tạo của X là

- A. $CH_3-COO-CH=CH-CH_3$ B. $CH_2=CH-COO-CH_2-CH_3$
C. $CH_3-CH_2-COO-CH=CH_2$ D. $CH_2=CH-CH_2-COO-CH_3$

Câu 32: Cho biết thứ tự trái sang phải của các cặp oxi hoá-khử trong dãy điện hoá (dãy thế điện cực chuẩn) như sau: Zn^{2+}/Zn ; Fe^{2+}/Fe ; Cu^{2+}/Cu ; Fe^{3+}/Fe^{2+} ; Ag^+/Ag . Các kim loại và ion đều phản ứng được với ion Fe^{2+} trong dung dịch là

- A. Zn, Ag^+ . B. Ag , Cu^{2+} . C. Ag , Fe^{3+} . D. Zn, Cu^{2+} .

Câu 33: Gluxit (cacbohiđrat) chỉ chứa hai gốc glucozơ trong phân tử là

- A. mantozo. B. xenlulozo. C. Tinh bột. D. saccarozo.

Câu 34: Phản ứng điện phân dung dịch $CuCl_2$ (với điện cực tro) và phản ứng ăn mòn điện hoá xảy ra khi nhúng hợp kim Zn - Cu vào dung dịch HCl có đặc điểm chung là

- A. Phản ứng ở cực dương đều là sự oxi hoá Cl^- .
B. Ở catot đều xảy ra sự khử.
C. Phản ứng xảy ra kèm theo sự phát sinh dòng điện.
D. Đều sinh ra Cu ở cực âm.

Câu 35: Sô dipeptit tối đa có thể tạo ra từ một hỗn hợp gồm 3 α-aminoxit: glyxin, alanin và valin là

- A. 12 B. 9 C. 4 D. 6

Câu 36: Với công thức phân tử $C_4H_6O_4$ số đồng phân este đa chức mạch hở là

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

Câu 37: Điện phân dung dịch $CuSO_4$ với anot bằng đồng (anot tan) và điện phân dung dịch $CuSO_4$ với anot bằng graphit (diện cực tro) đều có đặc điểm chung là

- A. Ở catot xảy ra sự oxi hóa: $2H_2O + 2e \rightarrow 2OH^- + H_2$
B. Ở anot xảy ra sự oxi hóa: $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e$
C. Ở anot xảy ra sự khử: $2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e$
D. Ở catot xảy ra sự khử: $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$

Câu 38: Ứng với công thức phân tử $C_2H_7O_2N$ có bao nhiêu chất vừa phản ứng được với dung dịch NaOH, vừa phản ứng được với dung dịch HCl?

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

Câu 39: Thuỷ phân hỗn hợp gồm 0,02 mol saccarozo và 0,01 mol mantozo một thời gian thu được dung dịch X (hiệu suất phản ứng thuỷ 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. 0,06 mol. B. 0,095 mol. C. 0,12 mol. D. 0,090 mol.

Câu 40: Amino axit X có phân tử khối bằng 89. Tên của X là

- A. lysin. B. glyxin. C. alanin. D. valin.

II. PHẦN RIÊNG [10 câu]

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

Câu 41: Cho hỗn hợp X gồm hai chất hữu cơ đơn chức phản ứng vừa đủ với 500 ml dung dịch KOH 1M. Sau phản ứng thu được hỗn hợp Y gồm hai muối của hai axit hữu cơ và một rượu. Cho toàn bộ lượng rượu thu được ở trên tác dụng với Na dư sinh ra 3,36 lít khí H₂ (ở đktc). Hỗn hợp X gồm

- A. một axit và một rượu B. một este và một rượu
C. một axit và một este D. hai este

Câu 42: Đun nóng dung dịch chứa 27 gam glucôzơ với AgNO₃ trong NH₃ dư, số gam Ag thu được là

- A. 32,4 gam B. 10,8 gam C. 16,2 gam D. 3,24 gam

Câu 43: Cặp chất nào sau đây *không* phải là đồng phân của nhau ?

- A. Glucozơ và fructozơ. B. Tinh bột và xylulozơ.
C. Saccarozơ và manzơ. D. Acetyl và dimetyl ete.

Câu 44: Thủy phân este X mạch hở có công thức phân tử C₄H₆O₂, sản phẩm thu được có khả năng tráng bạc. Số este X thỏa mãn tính chất trên là

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

Câu 45: Phát biểu nào sau đây *không* đúng ?

- A. Peptit mạch hở phân tử chứa hai liên kết peptit -CO-NH- được gọi là dipeptit.
B. Các peptit đều là chất rắn, nhiệt độ nóng chảy cao và dễ tan trong nước.
C. Peptit mạch hở phân tử chứa hai gốc α-aminoxit được gọi là dipeptit.
D. Các peptit mà phân tử chứa từ 11 đến 50 gốc α-aminoxit được gọi là polipeptit.

Câu 46: Hoà tan MO bằng dung dịch H₂SO₄ 24,5% vừa đủ thu được dung dịch MSO₄ có nồng độ 33,33%. Oxit kim loại đã dùng là

- A. ZnO B. CaO C. MgO D. CuO

Câu 47: Hãy cho biết dạng tinh thể trong các chất sau: NaCl, Al, kim cương và nước đá ?

- A. Ion, kim loại, nguyên tử, phân tử
B. Ion, kim loại, phân tử, nguyên tử
C. Cộng hoà trị, kim loại, nguyên tử, phân tử
D. Phân tử, nguyên tử, cộng hoà trị, Vandervan

Câu 48: Cho các kim loại sau: Fe, Al, Ag, Cu, Au. Sắp xếp chúng theo thứ tự tính dẫn điện tăng dần ta được

- A. Al Fe Cu Ag Au B. Fe Al Cu Au Ag C. Fe Al Au Cu Ag D. Fe Al Cu Ag Au

Câu 49: Nhúng một thanh sắt vào dung dịch hỗn hợp chứa 0,02 mol AgNO₃ và 0,05 mol Cu(NO₃)₂. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng thanh sắt tăng m gam (coi toàn bộ kim loại sinh ra bám vào thanh sắt). Giá trị của m là

- A. 1,44 B. 2,00 C. 5,36 D. 3,60

Câu 50: Cho 2,8 gam hỗn hợp X gồm Cu và Ag phản ứng hoàn toàn với dung dịch HNO₃ dư, thu được 0,04 mol NO₂ (Sản phẩm khử duy nhất của N⁺⁵) và dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

- A. 5,28 B. 3,42 C. 4,08 D. 2,62

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

Câu 51: Khi thủy phân hoàn toàn một tetrapeptit X mạch hở chỉ thu được amino axit chứa 1 nhóm -NH₂ và 1 nhóm -COOH. Cho m gam X tác dụng vừa đủ với 0,3 mol NaOH thu được 34,95 gam muối. Giá trị của m là

- A. 24,30 B. 21,15 C. 22,95 D. 21,60

Câu 52: Cho giá trị thế điện cực chuẩn của một số cặp oxi hóa - khử:

Cặp oxi hóa/khử	M ²⁺ /M	X ²⁺ /X	Y ²⁺ /Y	Z ²⁺ /Z
E° (V)	-2,37	-0,76	-0,13	+0,34

Pin có suất điện động chuẩn lớn nhất và nhỏ nhất là

- A. pin X-Z và pin X-Y B. pin M-Z và pin X-Y
C. pin M-Z và pin Y-Z D. pin X-Z và pin Y-Z

Câu 53: Cho E⁰_{pin (Zn-Cu)} = 1,1V ; E⁰_{Zn2+/Zn} = -0,76V ; E⁰_{Ag+/Ag} = +0,80V. Suất điện động chuẩn của pin điện hóa Cu-Ag là

- A. 0,34V B. 1,14V C. 0,46V D. 0,56V

Câu 54: Phản ứng nào sau đây chứng tỏ glucôzơ có cấu tạo dạng mạch hở ?

- A. Phản ứng tráng bạc
B. Hòa tan Cu(OH)₂ thành dung dịch màu xanh

C. Phản ứng lên men thành rượu

D. Phản ứng với CH_3OH có xúc tác HCl

Câu 55: 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 hòa tan $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 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 **dúng** là

A. 4.

B. 5.

C. 3.

D. 2.

Câu 56: Điện phân dung dịch chứa m gam hỗn hợp NaCl và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ đến khi dung dịch hết màu xanh thì ở anot thu được 3,36 lít (đktc) hỗn hợp khí A. Biết tỉ khối của A so với H_2 là 29. Giá trị m là

A. 53 gam

B. 30,5 gam

C. 32,5 gam

D. 49,3 gam

Câu 57: Để trung hoà 15 gam một loại chất béo có chỉ số axit bằng 7, cần dùng dung dịch chứa m gam NaOH . Giá trị của m là

A. 0,280.

B. 0,200.

C. 0,150.

D. 0,075.

Câu 58: Điện phân (với điện cực tro) một dung dịch gồm NaCl và CuSO_4 có cùng số mol, đến khi ở catot xuất hiện bọt khí thì dừng điện phân. Sản phẩm thu được ở anot là

A. khí Cl_2 và H_2 .

B. khí Cl_2 và O_2 .

C. chỉ có khí Cl_2 .

D. khí H_2 và O_2 .

Câu 59: Đun nóng glixerol với hỗn hợp 4 axit: axit axetic, axit stearic, axit panmitic và axit oleic có mặt H_2SO_4 đặc xúc tác thu được tối đa bao nhiêu chất béo no?

A. 6

B. 18

C. 40

D. Đáp án khác

Câu 60: Nếu vật làm bằng hợp kim Fe - Zn bị ăn mòn điện hoá thì trong quá trình ăn mòn

A. sắt đóng vai trò anot và bị oxi hoá.

B. sắt đóng vai trò catot và ion H^+ bị oxi hóa.

C. kẽm đóng vai trò anot và bị oxi hoá.

D. kẽm đóng vai trò catot và bị oxi hóa.

----- HẾT -----

THI THỬ ĐẠI HỌC LẦN THỨ I

ĐÁP ÁN MÔN HÓA HỌC

Ngày thi: 12/1/2014
 hoahocphothong.vn
 Phạm Ngọc Dũng

Điện thoại: 0903269191

Câu	211	212	213	214	Câu	211	212	213	214
1	B	B	C	C	31	C	B	A	D
2	D	D	A	C	32	A	C	D	A
3	A	B	A	B	33	A	A	D	D
4	B	D	A	B	34	B	D	D	C
5	B	A	C	B	35	B	D	C	C
6	A	B	A	C	36	D	C	C	D
7	D	A	A	C	37	D	C	D	B
8	C	C	C	D	38	A	A	A	A
9	B	C	D	A	39	B	C	A	B
10	D	D	B	D	40	C	D	C	B
11	B	A	C	C	41	C	A	A	D
12	C	C	A	B	42	A	D	C	A
13	B	B	A	C	43	B	B	B	C
14	D	A	B	A	44	D	D	C	B
15	C	A	B	D	45	A	C	A	A
16	A	A	B	B	46	D	A	D	D
17	D	B	B	A	47	A	C	C	C
18	A	B	D	B	48	C	D	C	C
19	C	A	B	A	49	B	A	A	C
20	B	B	B	A	50	A	C	C	A
21	B	D	D	D	51	A	B	B	A
22	A	C	D	D	52	C	A	C	B
23	D	D	C	C	53	C	B	A	C
24	D	D	D	B	54	A	C	B	B
25	D	C	D	D	55	C	B	D	A
26	C	C	B	A	56	D	B	A	D
27	C	A	D	A	57	D	D	D	C
28	D	C	B	D	58	B	A	C	B
29	C	B	B	D	59	A	B	D	D
30	B	D	B	A	60	C	D	B	B