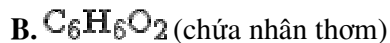


ĐỀ THI MÔN HOA 16

- Câu 1 :** Hỗn hợp H gồm hai anđêhit no mạch hở A, B, phân tử mỗi chất không chứa nhiều hơn 2 **nhóm chức**. Cho 1 hỗn hợp H tác dụng hoàn toàn với lượng dư dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ thì thu được 64,8g Ag. Mặt khác, r 12,75g hỗn hợp H cho hóa hơi hết ở $136,5^\circ\text{C}$, áp suất 2 atm thì thu được thể tích hơi là 4,2 lít. Hỗn hợp H (C = 12; H = 1; O = 16; Ag = 108) :
- A. $\text{CH}_3\text{CHO}, \text{HOC}-\text{CHO}$ B. $\text{CH}_3\text{CHO}, \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHO}$
C. $\text{HCHO}, \text{HOC}-\text{CH}_2-\text{CHO}$ D. $\text{CH}_3\text{CHO}, \text{HOC}-\text{CH}_2-\text{CHO}$
- Câu 2 :** Thực hiện phản ứng cracking 11,2 lít hơi isopentan (đktc), thu được hỗn hợp A chỉ gồm các **ankan** và anken. Trong hỗn hợp A có chứa 7,2 gam một chất X mà khi đốt cháy thì thu được 11,2 lít CO_2 (đktc) và 10,8 gam H_2O . **Hiệu suất phản ứng** cracking isopentan là (C = 12; H = 1; O = 16) :
- A. 95% B. 85% C. 80% D. 90%
- Câu 3 :** Đốt cháy hết 5,4 gam chất hữu cơ A, chỉ thu được CO_2 và H_2O . Cho hấp thụ hết sản phẩm cháy vào bình đựng **nước vôi** trong dư, khối lượng bình tăng 19 gam và trong bình có 35 gam kết tủa. Hơi A nhẹ hơn hơi **cumen** (isopropylbenzen). Nếu A là một hợp chất thơm và tác dụng được dung dịch kiềm thì công thức phân tử tìm được của A có thể ứng với bao nhiêu chất (C = 12; H = 1; O = 16; Ca = 40) ?
- A. 3 B. 5 C. 4 D. 2
- Câu 4 :** Giả sử trong điều kiện thích hợp, người ta thực hiện được **phản ứng este hóa** vừa đủ giữa 12,4 gam etylenglicol với m gam hỗn hợp hai **axit** hữu cơ đơn chức no mạch hở **đồng đẳng** kế tiếp, thu được 32 gam hỗn hợp ba **este** đa chức. Công thức phân tử hai **axit** hữu cơ là (C = 12; H = 1; O = 16) :
- A. $\text{HCOOH}, [\text{tex}] \text{CH}_3 \text{COOH}$ B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}, \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
C. $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}, \text{C}_4\text{H}_9\text{COOH}$ D. $\text{CH}_3\text{COOH}, \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
- Câu 5 :** Hỗn hợp A gồm hai **kim loại** Fe và Cu, trong đó khối lượng Fe gấp 1,75 lần khối lượng Cu. Hòa tan hết 4,4g hỗn hợp A bằng dung dịch HNO_3 , có V lít hỗn hợp khí B gồm NO_2 và NO thoát ra (đktc). Hỗn hợp B nặng hơn **amoniac** 2 lần. Trị số của V là (Fe = 56; Cu = 64; H = 1; N = 14; O = 16) :
- A. 2 B. 2 C. 1 D. 2
- Câu 6 :** Lấy 4,6 gam rượu etylic đem **oxi hóa** hữu hạn bằng O_2 , có xúc tác thích hợp, thu được 6,68 gam hỗn hợp gồm **anđêhit** axetic, **axit axetic**, rượu etylic và nước. Lượng hỗn hợp A được trung hòa vừa đủ bởi 100 ml dung dịch NaOH 0,4M. Phần trăm rượu etylic đã bị **oxi hóa** là bao nhiêu
- A. 80% B. 90% C. 75% D. 85%
- Câu 7 :** Đem nitro hóa **phenol** bằng dung dịch HNO_3 đậm đặc (H_2SO_4 đặc làm xúc tác) thì thu được **axit** picric. Nếu đem 47 gam **phenol** tác dụng với 118 ml dung dịch HNO_3 68% (khối lượng riêng d = 1,41 g/ml), **hiệu suất phản ứng** 70% thì khối lượng **axit** picric thu được là (C = 12; H = 1; O = 16; N = 14) :
- A. 96 B. 137 C. 114 D. 80
- Câu 8 :** Hỗn hợp A gồm 2 chất kế tiếp nhau trong **dãy đồng đẳng của axit fomic**. Đốt cháy hết m gam hỗn hợp A rồi cho sản phẩm cháy hấp thụ hết vào lượng dư dung dịch Ca(OH)_2 thì thu được 23g kết tủa. Còn nếu cho m gam hỗn hợp A tác dụng hết với NaHCO_3 thì thu được 2,016 lít CO_2 (đktc). Khối lượng (gam) mỗi axit trong hỗn hợp A là (C = 12 H = 1; O = 16; Ca = 40) :
- A. 2 B. 2 C. 1 D. 2
- Câu 9 :** Hòa tan 6,76g hỗn hợp 3 oxit : $\text{Fe}_3\text{O}_4, \text{CuO}, \text{Al}_2\text{O}_3$ bằng 100 ml dung dịch H_2SO_4 4,3M vừa đủ, thu được dung dịch có hòa tan các **muối**. Đem cô cạn dung dịch, thu được m gam hỗn hợp các **muối** khan. Trị số của m là (Fe = 56; Al = 27; Cu = 64; S = 32; O = 16; H = 1)
- A. 15 B. 17 C. 16 D. 19
- Câu 10 :** Hỗn hợp A gồm 0,12 mol acrolein (propenal) và 0,22 mol H_2 . Cho lượng hỗn hợp A trên đi qua ống **sứ** có chứa Ni làm xúc tác, đun nóng, thu được hỗn hợp hơi B. Hỗn hợp B có **tỉ khối** so với hiđro bằng 22,375. **Hiệu suất phản ứng** cộng giữa acrolein với H_2 là :
- A. 83 B. 81 C. 85 D. 80
- Câu 11 :** A là 1 **ankadien** không phân nhánh. Đốt cháy 1 mol A thu được 6 mol CO_2 . A có 1 **đồng phân cis** hay trans đối với nó. A là :
- A. Hexa B. Hexa C. Hexa D. 2
- Câu 12 :** Chất tác dụng được với **muối cacbonat** là :



- Câu 13 :** Chất hữu cơ A có công thức dạng $C_xH_{2x}O_yN_yBr_t$. Tỉ khối hơi của A so với NO bằng 7. Đốt cháy hoàn toàn 0,1 mol A, thu được 37,2 gam CO_2 và H_2O (Các sản phẩm cháy còn lại là nito và brom đơn chất). Công thức phân tử của A là (C = 12; H = 1; O = 16; N = 14; Br = 80) :
- A. $C_4H_8O_4NBr$ B. $C_6H_{12}O_2NBr$ C. $C_3H_6O_5NBr$ D. $C_5H_{10}O_3NBr$
- Câu 14 :** A là một dẫn xuất monoclo mạch hở mà khi đốt cháy a mol A thì thu được 5a mol CO_2 . A phù hợp với sơ đồ phản ứng : $A \rightarrow B$ (rượu bậc 1) $\rightarrow D \rightarrow E$ (rượu bậc 2) $\rightarrow F \rightarrow G$ (rượu bậc 3). Tên của A là :
- A. 2 B. 1 C. 1 D. 1
- Câu 15 :** A là 1 andêhit mạch hở, tỉ khối hơi của A so với Oxi bằng 4. Công thức phân tử của A là (cho C = 12; H = 1; O = 16) :
- A. $C_7H_{12}O_2$ B. A, B và C C. $C_6H_8O_3$ D. $C_8H_{16}O$
- Câu 16 :** Khối lượng riêng của nitroetan ($C_2H_5NO_2$) ở $136,5^\circ C$; 1,2 atm là (C = 12; H = 1; O = 16; N = 14) :
- A. 2 B. 2 C. 2 D. 3
- Câu 17 :** Cho etylen glycol tác dụng với hỗn hợp gồm axit panmitic, axit stearic và axit oleic có H_2SO_4 đặc làm xúc tác, đun nóng. Số ester đa chức thu được gồm :
- A. 6 B. Nhiều hơn 6 C. 4 D. 5
- Câu 18 :** Cho sơ đồ chuyển hóa, mỗi mũi tên là 1 phản ứng : $Etilen \rightarrow X \rightarrow Y \rightarrow Z \rightarrow T$. X, Y, Z, T lần lượt là :
- A. Rượu etylic, axêtanđêhit, axit etanoic, khí cacbonic
B. Etylen bromua, etylen glycol, andêhit axetic, Rượu etylic
C. Tất cả đều phù hợp
D. Cloroetan, etanol, axit axetic, nhôm axetat
- Câu 19 :** Đốt cháy 1 hidrocacbon X, thu được hỗn hợp Y. Cho Y lần lượt qua bình 1 đựng H_2SO_4 đậm đặc, bình 2 đựng dung dịch $Ca(OH)_2$ dư, thấy khối lượng bình 1 tăng 10,8g và bình 2 có 50g kết tủa. Biết X phản ứng với Cl_2 khi chiếu sáng cho 1 dẫn xuất monoclo. X là (C = 12; H = 1; O = 16; Ca = 40) :
- A. Neohexan B. Neopentan C. Isopentan D. 2,2,3,3-tetrametylbutan
- Câu 20 :** Khi cho isopren tác dụng với HBr theo tỉ lệ mol 1:1 thì thu được tối đa bao nhiêu sản phẩm cộng (không kể đồng phân cis, trans)
- A. 6 B. 4 C. 3 D. 2
- Câu 21 :** Chất hexa-2,4-dien và 2-methylhexa-2,4-dien có số công thức cấu tạo lần lượt là :
- A. 4; 2 B. 4; 3 C. 2; 4 D. 3; 4
- Câu 22 :** Hỗn hợp A gồm 3 axit : HCl 1M, HBr 0,5M và H_2SO_4 0,5M. Cho m gam hỗn hợp 3 kim loại dạng bột gồm kẽm, sắt hòa tan trong 100 ml dung dịch A. Sau khi phản ứng hoàn toàn có 2,688 lít khí hidro (đktc) thoát ra được dung dịch B. Coi thể tích dung dịch không đổi và H_2SO_4 phân ly hoàn toàn ở nồng độ 2. pH của dung dịch (cho H = 1; Cl = 35,5; Br = 80; S = 32; O = 16) :
- A. 3 B. 2 C. 1 D. 7
- Câu 23 :** Cho phương trình phản ứng : $Al + HNO_3 \rightarrow Al(NO_3)_3 + NO_2 + N_2O + H_2O$. Tỉ lệ thể tích các khí tỉ lệ : $V_{NO_2} : V_{NO} : V_{N_2O} = 1 : 2 : 3$. Hệ số nguyên đơn giản đứng trước tác chất oxi hóa của phản ứng trên là
- A. 124 B. 31 C. 48 D. 120
- Câu 24 :** Cho m gam kim loại Al vào 100 ml dung dịch hỗn hợp NaOH 1M và $Ba(OH)_2$ 0,2M thấy thoát ra 4,032 lít khí H_2 (đktc). Sau thí nghiệm, thu được 100 ml dung dịch X. pH dung dịch X bằng (cho Al = 27; Na = 23; Ba = 137; O = 16; H = 1) :
- A. 12 B. 13 C. 9 D. 11
- Câu 25 :** Hỗn hợp A chứa x mol Fe và y mol Zn. Hòa tan hết lượng hỗn hợp A này bằng dung dịch HNO_3 loãng, thu được hỗn hợp khí gồm 0,06 mol NO, 0,01 mol N_2O và 0,01 mol N_2 . Đem cô cạn dung dịch sau khi hòa tan thu được 32,36g hỗn hợp hai muối nitrat khan. Trị số x, y là (cho Fe = 56; Zn = 65; N = 14; O = 16)
- A. x = 0 B. x = 0 C. x = 0 D. x = 0
- Câu 26 :** Cho x mol Al và y mol Zn vào dung dịch chứa z mol Fe^{2+} và t mol Cu^{2+} . Cho biết $2t/3 < x$. Tìm điều kiện của y theo x, z, t để dung dịch thu được có chứa 3 loại ion kim loại. Các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Cho Al = 27; Zn = 65; Fe = 56; Cu = 64 :
- A. $y < 2z + 3x - t$ B. $y < z - 3x/2 + t$ C. $y < z - 3x + t$ D. $y < 2z - 3x + 2t$
- Câu 27 :** Cho các kim loại : Cu, Al, Fe, Au, Ag. Dãy gồm các kim loại được sắp xếp theo chiều tính tăng dần tính dẫn điện của kim loại (từ trái sang phải) là :

- A. Al < Fe < Au < Ag < Cu
C. Fe < Al < Au < Cu < Ag

- B. Fe < Al < Cu < Ag < Au
D. Fe < Au < Cu < Al < Ag

Câu 28 : Chỉ dùng một thuốc thử nào dưới đây có thể phân biệt các dung dịch không màu : AlCl_3 , ZnCl_2 , MgCl_2 , FeSO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, NaCl đựng trong các lọ mất nhãn :

- A. Dung dịch NH_3
C. Dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- B. Dung dịch Na_2CO_3
D. Dung dịch NaOH

Câu 29 : Đem ngâm miếng kim loại sắt vào dung dịch H_2SO_4 loãng. Nếu thêm vào đó vài giọt dung dịch CuSO_4 thì sẽ có hiện tượng gì ?

- A. Lượng khí thoát ra ít hơn
C. Lượng khí sẽ ngừng thoát ra (do kim loại đống bao quanh miếng sắt)
- B. Lượng khí thoát ra nhiều hơn
D. Lượng khí bay ra không đổi

Câu 30 : Cho cân bằng : $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$. Tốc độ phản ứng tổng hợp amoniac sẽ tăng bao nhiêu lần nếu nồng độ hidro tăng 2 lần :

- A. 8
C. 4
- B. 2
D. 16

Câu 31 : Cho một đinh sắt lượng dư vào 20 ml dung dịch muối nitrat kim loại X có nồng độ 0,1M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, tất cả kim loại X tạo ra bám hết vào đinh sắt còn dư, thu được dung dịch D. Khối lượng dung dịch D giảm 0,16 gam so với dung dịch nitrat X lúc đầu. Kim loại X là (cho Cu = 64, Ni = 59, Hg = 201) :

- A. Cu
B. Hg
C. Ni
D. Một kim loại khác

Câu 32 : Cho từ từ dung dịch NH_3 vào dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$:

- A. Lúc đầu thấy dung dịch đục là do có tạo $\text{Al}(\text{OH})_3$ không tan, sau khi cho dung dịch NH_3 có dư, thì thấy dung dịch trong suốt, là do có sự tạo phức chất tan được trong dung dịch
- B. Tất cả đều sai
- C. NH_3 là một bazơ rất yếu, nó không tác dụng được với dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.
- D. Lúc đầu thấy dung dịch đục, sau khi cho tiếp dung dịch NH_3 lượng dư vào thì thấy dung dịch trong, do $\text{Al}(\text{OH})_3$ lưỡng tính, bị hòa tan trong dung dịch NH_3 dư

Câu 33 : Cho 42 gam hỗn hợp muối MgCO_3 , CuCO_3 , ZnCO_3 tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng, thu được 0,25 mol CO_2 , dung dịch A và chất rắn B. Cô cạn dung dịch A, thu được 38,1 gam muối khan. Đem nung lượng chất rắn B trên cho đến khối lượng không đổi thì thu được 0,12 mol CO_2 và còn lại các chất rắn C. Khối lượng của B và C lần lượt là :

- A. 15
B. 10
C. 12
D. 16

Câu 34 : Cho 0,69 gam Na vào 100 ml dung dịch HCl có nồng độ C (mol/l), kết thúc phản ứng, thu được dung dịch A, cho lượng dư dung dịch CuSO_4 vào dung dịch A, thu được 0,49 gam một kết tủa, là một hidroxit kim loại. Trị số của C là (cho Na = 23; H = 1; Cl = 35,5; Cu = 64; O = 16; S = 32)

- A. 0
B. 0
C. 0
D. 0

Câu 35 : Đem nung m gam hỗn hợp A chứa hai muối cacbonat của hai kim loại đều thuộc phân nhóm chính nhóm II trong bảng hệ thống tuần hoàn, thu được x gam hỗn hợp B gồm các chất rắn và có 5,152 lít CO_2 thoát ra. Thở tích các khí đều đo ở đktc. Đem hòa tan hết x gam hỗn hợp B bằng dung dịch HCl thì có 1,568 lít khí CO_2 thoát ra nữa và thu được dung dịch D. Đem cô cạn dung dịch D thì thu được 30,1 gam hỗn hợp hai muối khan. Trị số của m là :

- A. 26
B. 27
C. 30
D. 27

Câu 36 : Thực hiện phản ứng nhiệt nhôm với 3,24 gam Al và m gam Fe_3O_4 . Chỉ có oxit kim loại bị khử tạo kim loại. Đem hòa tan các chất thu được sau phản ứng nhiệt nhôm bằng dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ có dư thì không thấy chất khí tạo ra và cuối cùng còn lại 15,68 gam chất rắn. Các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Trị số của m là (cho Al = 27; Fe = 56; O = 16; Ba = 137; H = 1)

- A. 18
B. 21
C. 14
D. 10

Câu 37 : E là hợp chất hữu cơ có công thức phân tử $\text{C}_7\text{H}_{12}\text{O}_4$. E tác dụng với dung dịch NaOH đun nóng tạo ra một muối hữu cơ và 2 rượu là etanol và propanol-2. Tên gọi của E là :

- A. Dietyl adipat
C. Metyl isopropyl axetat
- B. Etyl isopropyl oxalat
D. Etyl isopropyl adipat

Câu 38 : Dung dịch A gồm 5 ion : Mg^{2+} , Ba^{2+} , Ca^{2+} , 0,01 mol Cl^- và 0,2 mol NO_3^- . Thêm từ

từ dung dịch K_2CO_3 31M vào dung dịch A đến khi được lượng kết tủa lớn nhất thì thể tích dung dịch K_2CO_3 cho vào là :

- A. 250 ml B. 150 ml C. 200 ml D. 300 ml

Câu 39 : Hỗn hợp A gồm một ankan và một anken. Đốt cháy A thu được a mol H_2O và b mol CO_2 . T là tỉ số giữa a và b. T có trị số trong khoảng nào (cho C = 12; H = 1; O = 16) ?

- A. $0,5 < T < 2$ B. $1 < T < 1,5$ C. $1 < T < 2$ D. $1,5 < T < 2$

Câu 40 : Hòa tan hết 2,055 gam một kim loại M vào dung dịch $Ba(OH)_2$, có một khí thoát ra và khối lượng dung dịch sau phản ứng tăng 2,025 gam. M là (cho Al = 27; Zn = 65; Ba = 147; Ca = 40; O = 16; H = 1) :

- A. Al B. Zn C. Ca D. Ba

Câu 41 : Hỗn hợp A gồm rượu no, đơn chức và 1 axit no, đơn chức. Chia A làm 2 phần bằng nhau +) phần 1 : Đốt cháy hoàn toàn thấy tạo thành 2,24 lít khí CO_2 +) phần 2 : Este hóa hoàn toàn và vừa đủ thu được 1 este. Khi đốt cháy este sinh ra trong phần 2 thì lượng nước sinh ra là :

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

Câu 42 : Dãy các chất đều tác dụng với HCOOH là :

- A. $NH_3, K, Cu, NaOH, O_2, H_2$ B. $CH_3NH_2, C_2H_5OH, KOH, NaCl$
C. $CH_3OH, Na_2O, NaCl, Fe, C_2H_5Cl$ D. $AgNO_3 / NH_3, CH_3NH_2, C_2H_5OH, K$

Câu 43 : X là một aminoaxit. Cho 0,01 mol X tác dụng với HCl thì dùng hết 80 ml dung dịch HCl 0,125M và thu được 1,835g muối khan. Khi cho 0,01 mol X tác dụng với dung dịch NaOH thì cần dùng 25g dung dịch NaOH 3,2%. Công thức cấu tạo của X là :

- A. $NH_2C_3H_5(COOH)_2$ B. $NH_2C_3H_4(COOH)_2$
C. $(NH_2)_2C_5H_{10}COOH$ D. $NH_2C_3H_6COOH$

Câu 44 : Cho các chất sau : C_2H_5OH (1), CH_3CHO (2), C_6H_5COOH (3), C_6H_5OH (4). Độ tan trong nước thay đổi theo :

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

Câu 45 : Thủy phân m gam tinh bột, sản phẩm thu được đem lên men để sản xuất rượu etylic. Toàn bộ khí CO_2 sinh ra cho đi qua dung dịch $Ca(OH)_2$ dư, thu được 750g kết tủa. Nếu quá trình sản xuất rượu etylic là 80% thì m có giá trị là :

- A. 949,2g B. 486g C. 759,4g D. 607,5g

Câu 46 : Hỗn hợp X gồm 2 kim loại là Cu và Ag. Hòa tan hoàn toàn m gam hỗn hợp X trong dung dịch chứa 2 axit HNO_3, H_2SO_4 thu được dung dịch Y chứa 7,06g muối và hỗn hợp khí Z chứa 0,05 mol NO_2 và 0,01 mol SO_2 . m bằng :

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

Câu 47 : Công thức phân tử của một hợp chất hữu cơ X là $C_2H_8O_3N_2$. Đun nóng 10,8 gam X với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được dung dịch Y. Khi cô cạn Y thu được phần bay hơi có chứa một hợp chất hữu cơ Z có 2 nguyên tử cacbon trong phân tử và còn lại a gam chất rắn. Giá trị của a là :

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

Câu 48 : Hợp chất M tạo thành từ cation X^+ và Y^{2-} . Mỗi ion đều do 5 nguyên tử của 2 nguyên tố tạo nên. Tổng số proton trong X^+ là 11, tổng số electron trong Y^{2-} là 50. Tên gọi của M là :

- A. Amoni peclorat B. Amoni peiotdat C. Amoni photphat D. Amoni sunphat

Câu 49 : Người ta trộn V_1 lít dung dịch chứa chất tan A có tỉ khối d_1 với V_2 lít dung dịch chứa cùng chất tan có tỉ khối d_2 để thu được V lít dung dịch có tỉ khối d. Cho rằng $V = V_1 + V_2$. Biểu thức liên hệ giữa d, d_1, d_2, V_1, V_2 là :

- A. A và C B. $d = \frac{V_1 d_1 + V_2 d_2}{V_1 + V_2}$ C. $\frac{V_1}{V_2} = \frac{d - d_2}{d_1 - d}$ D. $\frac{V_2}{V_1} = \frac{d_2 - d}{d - d_1}$

Câu 50 : Trong các dung dịch sau đây : KCl, KBr, KI, KOH, $KHCO_3, KHSO_4, KNO_3, CH_3COOK, KClO_4, C_6H_5OK, K_2S, KF, CH_3CH_2OK, KAl$ thì những dung dịch có pH > 7 là :

- A. $KOH; KHCO_3; CH_3COOK; C_6H_5OK; K_2S; KF; CH_3CH_2OK; KAlO_2$
B. $KOH; KHCO_3; CH_3COOK; C_6H_5OK; K_2S; CH_3CH_2OK; KAlO_2; KClO_4$
C. $KOH; CH_3COOK; C_6H_5OK; K_2S; CH_3CH_2OK; KAlO_2$
D. $KOH; KCl; KNO_3; KI; KBr; KF; KClO_4$

PHIẾU SOI - ĐÁP ÁN (Dành cho giám khảo)

MÔN : 1

ĐỀ SỐ : 2

01	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	01	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D				
02	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	02	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
03	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	03	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
04	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	04	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
05	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	05	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
06	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	06	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
07	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	07	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
08	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	08	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
09	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	09	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
10	<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				
01	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	01	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
02	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	02	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D				
03	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	03	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
04	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D	04	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
05	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	05	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
06	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	06	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
07	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	07	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
08	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D	08	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D				
09	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	09	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
20	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D	50	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D				
01	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D						
02	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D						
03	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D						
04	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D						
05	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input checked="" type="radio"/> D						
06	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D						
07	<input type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input checked="" type="radio"/> C <input type="radio"/> D						
08	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D						
09	<input type="radio"/> A <input checked="" type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D						
30	<input checked="" type="radio"/> A <input type="radio"/> B <input type="radio"/> C <input type="radio"/> D						

