

Mã đề 301

- Câu 1 :** Cho 20 gam hỗn hợp kim loại M và Al vào dung dịch H_2SO_4 và HCl (số mol HCl gấp 3 lần số mol H_2SO_4) thì thu được 11,2 lít H_2 (đktc) và vẫn còn dư 3,4 gam kim loại . Lọc lấy phần dung dịch rồi đem cô cạn thu được m gam muối khan . Tính m ?(S = 32 ; O = 16 , Cl = 35,5)
- A. 57,1 gam B. 75,1 gam C. 51,7 gam D. 71,5 gam
- Câu 2 :** Trộn 400 ml dung dịch HCl 0,5M với 100 ml dung dịch KOH 1,5M thu được 500 ml dung dịch X . Tính pH của dung dịch X ?
- A. pH=1 B. pH=2,5 C. pH=3 D. pH=2
- Câu 3 :** C_7H_9N có bao nhiêu đồng phân chứa vòng benzen ?
- A. 3 B. 6 C. 4 D. 5
- Câu 4 :** Hấp thụ hoàn toàn 3,584 lít CO_2 (đktc) vào 2 lít dung dịch $Ca(OH)_2$ 0,05M thu kết tủa X và dung dịch Y . Khi đó khối lượng của dung dịch Y so với khối lượng của dung dịch $Ca(OH)_2$ sẽ ?(Ca = 40 , O = 16 , C = 12 , H = 1).
- A. Tăng 3,04 gam B. Tăng 7,04 gam C. Giảm 4 gam D. Giảm 3,04 gam
- Câu 5 :** Đốt cháy hoàn toàn một amin no đơn chức thu thể tích nước bằng 1,5 lần thể tích CO_2 (đo ở cùng điều kiện t° , áp suất). Tìm công thức phân tử của amin ?
- A. $C_4H_{11}N$ B. C_2H_7N C. C_3H_7N D. C_3H_9N
- Câu 6 :** Cho phản ứng hóa học sau ở trạng thái cân bằng
 $H_2(k) + I_2(k) \rightleftharpoons 2HI(k) + Q (\Delta H < 0)$
Sự biến đổi nào sau đây không làm chuyển dịch cân bằng hóa học ?
- A. Thay đổi nồng độ khí H_2 B. Thay đổi áp suất
C. Thay đổi nhiệt độ D. Thay đổi nồng độ khí HI
- Câu 7 :** Một bình có dung tích 10 lít chứa 6,4g O_2 và 1,35g ankan ở $0^\circ C$, áp suất bình là p atm. Đốt cháy hoàn toàn ankan trong bình, thu được sản phẩm cho vào nước vôi trong dư tạo 9 gam kết tủa. p = ? (Cho C= 12 , H = 1 , O = 16).
- A. 0,448 B. 0,42 C. 0,548 D. 0,1008
- Câu 8 :** Clo gồm có hai đồng vị là $^{35}_{17}Cl$ và $^{37}_{17}Cl$. Khối lượng nguyên tử trung bình của Clo là 35,453 . Nếu tính khối lượng nguyên tử theo số khối thì cặp giá trị đúng của của % mỗi đồng vị tương ứng là ?
- A. 75% và 25% B. 75,76% và 24,24 % C. 77,35% và 22,65% D. 78% và 22%
- Câu 9 :** Chất nào sau đây chỉ thể hiện tính khử trong các phản ứng oxi hóa - khử ?
- A. H_2S B. HNO_3 C. Cl_2 D. O_3
- Câu 10 :** Có 500 ml dung dịch X chứa Na^+ , NH_4^+ , CO_3^{2-} và SO_4^{2-} . Lấy 100 ml dung dịch X tác dụng với lượng dư dung dịch HCl thu 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 tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH thu 4,48 lít khí NH_3 (đktc). Tính tổng khối lượng muối có trong 500 ml dung dịch X: (Na = 23 , N = 14 , C =12 , O = 16 , S=32 , Ba = 137).
- A. 43,1 gam B. 119 gam C. 86,2 gam D. 50,8 gam
- Câu 11 :** Cho các dung dịch riêng biệt sau : Glucozơ, tinh bột, glixerin , phenol , andehit axetic , benzen. Thuốc thử dùng để nhận biết dung dịch là ?
- A. Na, Quì tím , $Cu(OH)_2$ B. Na, Quì tím , $AgNO_3/NH_3$
C. Na, Quì tím , nước brom D. $Cu(OH)_2$, dung dịch I_2 , nước brom
- Câu 12 :** Để hòa tan 9,18 gam bột Al nguyên chất cần dùng dung dịch axit A thu được một khí X và dung dịch muối Y . Để tác dụng hoàn toàn với dung dịch muối Y tạo thành dung dịch muối mới trong suốt thì cần 290 gam dung dịch NaOH 20% . Xác định axit A ?(Al = 27 , Na = 23 , O = 16 , H = 1).
- A. HNO_3 B. HCl C. H_2SO_4 D. H_3PO_4
- Câu 13 :** X là nguyên tố có 12 proton, Y là nguyên tố có 17 electron.Công thức hợp chất hình thành giữa hai nguyên tố này có thể là ?

- A. X_2Y_3 B. XY_2 C. X_2Y D. XY
- Câu 14 :** Hợp chất hữu cơ X (phân tử có vòng benzen) có công thức phân tử là $C_7H_8O_2$, tác dụng được với Na và NaOH . Biết khi cho X tác dụng với Na dư , số mol H_2 thu được bằng số mol X phản ứng và X chỉ tác dụng với NaOH theo tỉ lệ số mol 1 : 1 . Công thức cấu tạo thu gọn của X là ?
- A. $CH_3C_6H_3(OH)_2$ B. $C_6H_5CH(OH)_2$ C. $HOC_6H_4CH_2OH$ D. $CH_3OC_6H_4OH$
- Câu 15 :** Dãy nào sau đây được sắp xếp theo chiều tính dẫn điện tăng ?
- A. Mg , Fe , Ag , Cu B. Fe , Al , Cu , Ag
C. Mg , Cu , Al , Ag D. Fe , Ag , Au , Cu
- Câu 16 :** Để đánh giá độ nhiễm bẩn không khí của một nhà máy , người ta lấy hai lít không khí rồi dẫn qua dung dịch $Pb(NO_3)_2$ dư thấy có kết tủa màu đen xuất hiện . Hiện tượng này chứng tỏ trong không khí có hiện diện khí ?
- A. CO_2 B. H_2S C. NH_3 D. SO_2
- Câu 17 :** Cho dung dịch X chứa 1 mol $Ba(HCO_3)_2$ tác dụng với dung dịch Y chứa 3 mol $KHSO_4$ (các dung dịch đều loãng) thu được kết tủa T , khí CO_2 và dung dịch Z . Các ion có trong dung dịch Z gồm ?
- A. K^+ , CO_3^{2-} , SO_4^{2-} B. K^+ , H^+ , SO_4^{2-}
C. K^+ , CO_3^{2-} D. K^+ , H^+ , SO_4^{2-} , Ba^{2+}
- Câu 18 :** Từ x tấn mùn cưa chứa 50% xenlulozơ sản xuất được 0,5 tấn rượu etylic (biết hiệu suất cả quá trình là đạt 70%) giá trị của x là ?(C=12, H= 1, O =16)
- A. 1,607 tấn B. 1 tấn C. 3,214 tấn D. 2,516 tấn
- Câu 19 :** Hỗn hợp khí A chứa hiđro và một anken . Tỉ khối hơi của A đối với H_2 là 6 . Đun nóng nhẹ A có mặt chất xúc tác Ni thì A biến thành hỗn hợp khí B không làm mất màu nước brom và có tỉ khối đối với hiđro là 8 . Tìm công thức phân tử của Anken ? (Cho C= 12 , H = 1 , O = 16).
- A. C_2H_4 B. C_5H_{10} C. C_3H_6 D. C_4H_8
- Câu 20 :** Để đốt cháy hoàn toàn một lượng hidrocarbon X cần 7,68 gam oxi. Sản phẩm cháy được dẫn qua bình đựng H_2SO_4 đặc, thấy bình tăng 4,32 gam . Xác định công thức phân tử của X ? (Cho C= 12 , H = 1 , O = 16).
- A. C_2H_6 B. C_2H_4 C. CH_4 D. C_3H_6
- Câu 21 :** Oxi hóa hoàn toàn hỗn hợp X gồm HCHO và CH_3CHO bằng O_2 (xt) thu được hỗn hợp axit tương ứng Y. Tỉ khối hơi của Y so với X bằng 145/97. Tính % số mol của HCHO ? (Cho C= 12 , H = 1 , O = 16).
- A. 16,7% B. 22,7% C. 83,3% D. 50,2%
- Câu 22 :** X là dung dịch $AlCl_3$, Y là dung dịch NaOH 2M . Thêm 150 ml dung dịch Y vào cốc chứa 100 ml dung dịch X , khuấy đều tới phản ứng hoàn toàn trong cốc có 7,8 gam kết tủa . Thêm tiếp 100 ml dung dịch Y , khuấy đều tới kết thúc các phản ứng thấy trong cốc có 10,92 gam kết tủa . Nồng độ C_M của dung dịch X bằng ?(Na = 23 , O = 16 , Al = 27 , Cl = 35,5).
- A. 1,6M B. 3,2M C. 2M D. 1M
- Câu 23 :** Trong dung dịch nước clo có chứa các chất nào sau đây ?
- A. HCl , HClO , Cl_2 B. HCl , HClO , Cl_2 và H_2O
C. HCl và HClO D. Cl_2 và H_2O
- Câu 24 :** Dung dịch nào sau đây có $pH < 7$?
- A. $FeCl_3$ B. $NaNO_3$ C. CH_3COOK D. NaCl
- Câu 25 :** Hợp chất nào sau đây không phải là hợp chất lưỡng tính ?
- A. Amoni axetic B. Axit α -amino propionic C. Alanin D. Glixerin
- Câu 26 :** Đốt m gam bột sắt trong khí oxi thu được 7,36 gam chất rắn X gồm Fe ; Fe_2O_3 ; FeO; Fe_3O_4 . Để hòa tan hoàn toàn hỗn hợp X cần vừa hết 120 ml dung dịch H_2SO_4 1M. tạo thành 0,224 lít khí H_2 ở đktc. Tính m: (Fe = 56 , S = 32 , O = 16 , H = 1)
- A. 5,6 gam B. 10,08 gam C. 7,6 gam D. 6,7 gam
- Câu 27 :** Đem oxi hóa hoàn toàn 11,2 lít SO_2 (đktc) rồi hòa tan toàn bộ sản phẩm vào 210 g dung dịch H_2SO_4 10% thu được dung dịch A . Tính nồng độ % của dung dịch A (cho S =32 , O = 16 , H = 1).
- A. 32% B. 28% C. 24% D. 16%
- Câu 28 :** Cho sơ đồ sau đây $X \xrightarrow{Cl_2, t^0} Y \xrightarrow{H_2O, OH^-} Z \xrightarrow{CuO, t^0} T \xrightarrow{Ag_2O, NH_3, t^0} \text{Axit acrylic}$
Các chất X,Z là chất nào sau đây ?
- A. C_3H_8 , $CH_3CH_2CH_2OH$ B. C_2H_6 và $CH_2=CH-CHO$

- C. C_3H_6 và $CH_2=CH-CHO$ D. C_3H_6 và $CH_2=CH-CH_2-OH$
- Câu 29 :** Một hỗn hợp X gồm 6,5 gam Zn và 4,8 gam Mg cho vào 200 ml dung dịch Y gồm $Cu(NO_3)_2$ 0,5M và $AgNO_3$ 0,3M thu được chất rắn A . Tính khối lượng chất rắn A ?
(Zn = 65 , Mg = 24 , Cu = 64 , Ag = 108)
- A. 21,06 gam B. 20,16 gam C. 16,2 gam D. 26,1 gam
- Câu 30 :** Oxi hoá 3,75 gam một anđehit đơn chức X bằng oxi (xúc tác) được 5,35 gam hỗn hợp gồm axit, anđehit dư. Tên của X và hiệu suất phản ứng là ?
- A. Anđehit axetic, 75% B. Anđehit fomic, 75%
C. Anđehit propionic; 80% D. Anđehit fomic, 80%
- Câu 31 :** Cho 10,6 gam hỗn hợp gồm axit axetic và axit đồng đẳng tác dụng hết với $CaCO_3$ thấy bay ra 2,24 lít khí (đktc). Tìm công thức phân tử của X ? (Cho C= 12 , H = 1 , O = 16).
- A. C_3H_7COOH B. C_2H_5COOH C. $HCOOH$ D. C_4H_9COOH
- Câu 32 :** Cho hỗn hợp X gồm hai chất hữu cơ có cùng công thức phân tử $C_2H_7O_2N$ tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH đun nóng, thu được dung dịch Y và 4,48 lít khí Z(đktc) gồm hai khí (đều làm xanh quì tím ẩm). Tỉ khối của Z đối với H_2 bằng 12. Cô cạn dung dịch Y thu được lượng muối khan là: (C = 12 , H= 1 , O = 16 , N =14 , Na = 23)
- A. 14,3 gam B. 8,9 gam C. 16,5 gam D. 15gam
- Câu 33 :** Khi thực hiện phản ứng tách nước đối với rượu X , chỉ thu được một anken duy nhất. Oxi hóa hoàn toàn lượng chất X thu 5,6 lít CO_2 (đktc) và 5,4 gam nước. Có bao nhiêu công thức cấu tạo phù hợp với X ? (Cho C= 12 , H = 1 , O = 16).
- A. 3 B. 5 C. 4 D. 2
- Câu 34 :** Một mảnh kim loại X được chia thành hai phần . Phần 1 tác dụng với Cl_2 tạo được muối Y . phần 2 tác dụng với dung dịch HCl tạo được muối Z . Cho kim loại X tác dụng với muối Y lại thu được muối Z. Vậy X là kim loại nào sau đây ?
- A. Mg B. Fe C. Cu D. Zn
- Câu 35 :** Hỗn hợp khí A chứa một ankan và một anken . Khối lượng của hỗn hợp A là 9 gam và thể tích là 8,96 lít . Đốt cháy hoàn toàn A , thu 13,44 lít CO_2 . Các thể tích đo ở đktc. Xác định công thức phân tử của từng chất trong A ? (Cho C= 12 , H = 1 , O = 16)
- A. C_2H_6 và C_2H_4 B. C_2H_6 và C_3H_6 C. CH_4 và C_3H_6 D. CH_4 và C_2H_4
- Câu 36 :** Tinh bột và xenlulozơ khác nhau ở chỗ :
- A. Về thành phần nguyên tố B. Độ tan trong nước
C. Đặc trưng của phản ứng thủy phân D. Về cấu trúc mạch phân tử
- Câu 37 :** Đốt cháy hoàn toàn chất hữu cơ X cần 6,72 lít O_2 ở đktc cho toàn bộ sản phẩm cháy vào bình đựng $Ba(OH)_2$ thu 19,7 gam kết tủa và khối lượng dung dịch giảm 5,5 gam .Lọc bỏ kết tủa đun nóng dung dịch lại thu 9,85 gam kết tủa nữa . Công thức phân tử của X là ?
(Cho C= 12 , H = 1 , O = 16 , Ba = 137).
- A. $C_2H_4O_2$ B. CH_4O C. C_2H_6O D. $C_3H_8O_2$
- Câu 38 :** Muốn chuyển lipit từ thể lỏng sang thể rắn, người ta tiến hành :
- A. Đun lipit với dung dịch NaOH B. Tất cả đều đúng
C. Đun lipit với dung dịch H_2SO_4 loãng D. Đun lipit với H_2 (có xúc tác)
- Câu 39 :** Cho các phản ứng sau :
- Sắt từ oxit + dung dịch HNO_3
 - Sắt (III) oxit + dung dịch HNO_3
 - Mg(kim loại) + HCl
 - Sắt(II) oxit + dung dịch HNO_3
 - HCl + NaOH
 - Cu + dung dịch H_2SO_4 đặc nóng
- Phản ứng oxi hóa khử là :
- A. 1,3,4,6 B. 1,3,4 C. 1,2,3,4 D. 3,4,5,6
- Câu 40 :** Đốt cháy 1 lít chất hữu cơ X cần 1 lít O_2 thu được 1 lít CO_2 và 1 lít hơi nước. Các thể tích khí đo ở cùng điều kiện. X là ?
- A. Axit fomic B. Metan C. Rượu metylic D. Anđehit fomic
- Câu 41 :** Đơn chất photpho tan được trong dung dịch nào sau đây ?
- A. HNO_3 B. CH_3COOH C. NaOH D. HCl

- Câu 42 :** Dung dịch chứa chất nào sau đây làm phenolphthalein không màu chuyển sang màu hồng ?
A. glixin **B.** Metyl amin **C.** phenol **D.** Phenyl amin
- Câu 43 :** Hai cốc đựng dung dịch HCl đặt trên hai đĩa cân A,B . Cân ở trạng thái cân bằng . Cho a gam CaCO_3 vào cốc A và b gam M_2CO_3 (M : Kim loại kiềm) vào cốc B . Sau khi hai muối đã tan hoàn toàn , cân trở lại vị trí thăng bằng . Xác định Kim loại M biết a = 5 gam , b = 4,787 gam (K = 39 , Na = 23 , Li = 7 , Cs =133)
A. Na **B.** Li **C.** K **D.** Cs
- Câu 44 :** Oxi hóa hoàn toàn p gam Kim loại X thì thu 1,25p gam oxit . Hòa tan muối cacbonat của kim loại Y bằng một lượng vừa đủ dung dịch H_2SO_4 9,8% thì thu được dung dịch muối sunfat có nồng độ 14,18% . Hỏi X,Y là kim loại gì ?(Cu = 64 , Zn = 65 , Mg = 24 , Fe = 56)
A. Cu và Fe **B.** Al và Fe **C.** Cu và Zn **D.** Zn và Mg
- Câu 45 :** Chia 7,8 gam hỗn hợp rượu etylic và một đồng đẳng của nó thành hai phần bằng nhau . Phần 1 tác dụng với Na(du) thu 1,12 lít khí (đktc) . phần 2 tác dụng với 30 gam CH_3COOH (có mặt H_2SO_4 đặc) . Tính tổng khối lượng este thu được ? biết hiệu suất phản ứng este hóa là 80% . (Cho C = 12 , H = 1 , O = 16) .
A. 8,1 gam **B.** 8,8 gam **C.** 6,48 gam **D.** 7,28 gam
- Câu 46 :** Hòa tan 10 gam hỗn hợp muối khan FeSO_4 và $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$. Dung dịch thu được phản ứng hoàn toàn với 1,58 gam KMnO_4 trong môi trường axit H_2SO_4 . Thành phần % theo khối lượng của $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ trong hỗn hợp ban đầu ? (Fe = 56 . K = 39 , S = 32 , O = 16 , Mn = 55 , H = 1)
A. 76% **B.** 24% **C.** 38% **D.** 62%
- Câu 47 :** Đặc điểm khác nhau giữa glucosơ và fructosơ là :
A. Số nhóm chức -OH **B.** Tỷ lệ nguyên tử các nguyên tố
C. Thành phần nguyên tố **D.** Vị trí nhóm cacbonyl
- Câu 48 :** Hỗn hợp A gồm Na, Al , Cu cho 12 gam A vào nước dư thu 2,24 lít khí (đktc) , còn nếu cho vào dung dịch NaOH dư thu 3,92 lít khí (đktc) . % Al trong hỗn hợp ban đầu ? (Al =27 , Na = 23 , H = 1 , Cu = 64) .
A. 59,06% **B.** 22,5% **C.** 67,5 % **D.** 96,25%
- Câu 49 :** Cho các chất sau axit propionic (X) , axit axetic (Y) , rượu etylic (Z) và dimetyl ete (T) . Dãy gồm các chất được sắp xếp theo chiều tăng của nhiệt độ sôi là ?
A. Y, T, X, Z **B.** T, X, Y, Z **C.** T, Z, Y, X **D.** Z, T, Y, X
- Câu 50 :** Nếu đốt cháy hoàn toàn một andehit hai chức mà thu được số mol CO_2 nhiều hơn số mol nước và đúng bằng số mol andehit thì công thức chung của dãy đồng đẳng của nó là ?
A. $\text{C}_n\text{H}_{2n-4}\text{O}_2$ **B.** $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}_2$ **C.** $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$ **D.** $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$

.....Hết

PHIẾU TRẢ LỜI TRẮC NGHIỆM

9. Số báo danh 10. Mã đề thi

<p>Giám thị 1 : Họ và tên : Chữ ký : </p> <p>Giám thị 2 : Họ và tên : Chữ ký :</p>
--

1. Tỉnh/TP
2. Hội đồng coi thi:
3. Phòng thi:
4. Họ và tên thí sinh:
5. Ngày sinh:/...../.....
6. Chữ kí của thí sinh:
7. Môn thi :
8. Ngày thi :/...../.....

<table border="1" style="width: 100%; height: 20px; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td></tr> </table>							<table border="1" style="width: 100%; height: 20px; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td><td style="width: 15px; height: 15px;"></td></tr> </table>																																																																																				
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td></tr> </table>	0	0	0	0	0	0	1	1	1	1	1	1	2	2	2	2	2	2	3	3	3	3	3	3	4	4	4	4	4	4	5	5	5	5	5	5	6	6	6	6	6	6	7	7	7	7	7	7	8	8	8	8	8	8	9	9	9	9	9	9	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">0</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">1</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">2</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">3</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">4</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">5</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">6</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">7</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">8</td></tr> <tr><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td><td style="width: 15px; height: 15px; text-align: center;">9</td></tr> </table>	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
0	0	0	0	0	0																																																																																						
1	1	1	1	1	1																																																																																						
2	2	2	2	2	2																																																																																						
3	3	3	3	3	3																																																																																						
4	4	4	4	4	4																																																																																						
5	5	5	5	5	5																																																																																						
6	6	6	6	6	6																																																																																						
7	7	7	7	7	7																																																																																						
8	8	8	8	8	8																																																																																						
9	9	9	9	9	9																																																																																						
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																																																																																									

MÔN THI THU HOA LAN III (ĐỀ SỐ 1)

Lưu ý: - Thí sinh dùng bút tô kín các ô tròn trong mục số báo danh và mã đề thi trước khi làm bài. Cách tô sai: ⊙ ○ ⊗

- Đối với mỗi câu trắc nghiệm, thí sinh được chọn và tô kín một ô tròn tương ứng với phương án trả lời. Cách tô đúng : ●

01	(A)	(B)	(C)	(D)	28	(A)	(B)	(C)	(D)		
02	(A)	(B)	(C)	(D)	29	(A)	(B)	(C)	(D)		
03	(A)	(B)	(C)	(D)	30	(A)	(B)	(C)	(D)		
04	(A)	(B)	(C)	(D)	31	(A)	(B)	(C)	(D)		
05	(A)	(B)	(C)	(D)	32	(A)	(B)	(C)	(D)		
06	(A)	(B)	(C)	(D)	33	(A)	(B)	(C)	(D)		
07	(A)	(B)	(C)	(D)	34	(A)	(B)	(C)	(D)		
08	(A)	(B)	(C)	(D)	35	(A)	(B)	(C)	(D)		
09	(A)	(B)	(C)	(D)	36	(A)	(B)	(C)	(D)		
10	(A)	(B)	(C)	(D)	37	(A)	(B)	(C)	(D)		
11	(A)	(B)	(C)	(D)	38	(A)	(B)	(C)	(D)		
12	(A)	(B)	(C)	(D)	39	(A)	(B)	(C)	(D)		
13	(A)	(B)	(C)	(D)	40	(A)	(B)	(C)	(D)		
14	(A)	(B)	(C)	(D)	41	(A)	(B)	(C)	(D)		
15	(A)	(B)	(C)	(D)	42	(A)	(B)	(C)	(D)		
16	(A)	(B)	(C)	(D)	43	(A)	(B)	(C)	(D)		
17	(A)	(B)	(C)	(D)	44	(A)	(B)	(C)	(D)		
18	(A)	(B)	(C)	(D)	45	(A)	(B)	(C)	(D)		
19	(A)	(B)	(C)	(D)	46	(A)	(B)	(C)	(D)		
20	(A)	(B)	(C)	(D)	47	(A)	(B)	(C)	(D)		
21	(A)	(B)	(C)	(D)	48	(A)	(B)	(C)	(D)		
22	(A)	(B)	(C)	(D)	49	(A)	(B)	(C)	(D)		
23	(A)	(B)	(C)	(D)	50	(A)	(B)	(C)	(D)		
24	(A)	(B)	(C)	(D)							
25	(A)	(B)	(C)	(D)							
26	(A)	(B)	(C)	(D)							
27	(A)	(B)	(C)	(D)							

PHIẾU SOI - ĐÁP ÁN (Dành cho giám khảo)

MÔN : THI THU HOA LAN III

ĐỀ SỐ : 1

01	●	B	C	D	28	A	B	C	●		
02	●	B	C	D	29	●	B	C	D		
03	A	B	C	●	30	A	B	C	●		
04	●	B	C	D	31	A	B	●	D		
05	A	B	C	●	32	A	B	C	●		
06	A	●	C	D	33	A	B	●	D		
07	A	B	●	D	34	A	●	C	D		
08	A	●	C	D	35	A	B	●	D		
09	●	B	C	D	36	A	B	C	●		
10	A	●	C	D	37	A	B	●	D		
11	A	B	C	●	38	A	B	C	●		
12	●	B	C	D	39	●	B	C	D		
13	A	●	C	D	40	A	B	C	●		
14	A	B	●	D	41	●	B	C	D		
15	A	●	C	D	42	A	●	C	D		
16	A	●	C	D	43	●	B	C	D		
17	A	●	C	D	44	●	B	C	D		
18	A	B	C	●	45	A	B	●	D		
19	A	B	●	D	46	A	●	C	D		
20	A	B	●	D	47	A	B	C	●		
21	A	B	●	D	48	A	●	C	D		
22	●	B	C	D	49	A	B	●	D		
23	A	●	C	D	50	A	B	●	D		
24	●	B	C	D							
25	A	B	C	●							
26	●	B	C	D							
27	A	●	C	D							

