

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<sup>o</sup>, 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°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  $\alpha$ -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  $CH_2=CH-CHO$



- 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  $\text{CaCO}_3$  vào cốc A và b gam  $\text{M}_2\text{CO}_3$  ( 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  $\text{H}_2\text{SO}_4$  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  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ( có mặt  $\text{H}_2\text{SO}_4$  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  $\text{FeSO}_4$  và  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  . Dung dịch thu được phản ứng hoàn toàn với 1,58 gam  $\text{KMnO}_4$  trong môi trường axit  $\text{H}_2\text{SO}_4$  . 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  $\text{CO}_2$  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><b>Giám thị 1 :</b>                  Họ và tên : .....                  .....                  Chữ ký :                  .....</p> <p><b>Giám thị 2 :</b>                  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: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>							<table border="1" style="width: 100%; height: 20px; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>																																																																																				
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">9</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">9</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">9</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">9</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">9</td><td style="width: 20px; height: 20px; 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: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">0</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">1</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">2</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">3</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">4</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">5</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">6</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">7</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">8</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">9</td><td style="width: 20px; height: 20px; text-align: center;">9</td><td style="width: 20px; height: 20px; 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	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	28	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>		
02	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	29	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
03	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	30	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>		
04	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	31	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
05	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	32	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>		
06	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	33	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
07	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	34	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
08	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	35	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
09	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	36	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>		
10	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	37	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
11	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	38	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>		
12	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	39	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
13	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	40	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>		
14	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	41	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
15	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	42	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
16	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	43	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
17	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	44	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
18	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	45	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
19	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	46	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
20	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	47	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>		
21	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	48	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		
22	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	49	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
23	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	50	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
24	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>							
25	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>							
26	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>							
27	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>							

