

Họ, tên thí sinh:.....

Mã đề thi 234

Số báo danh:.....



hoahocphothong.vn

Phạm Ngọc Dũng

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

Câu 1: Phản ứng nào sau đây glucôzơ có cấu tạo dạng mạch hở tham gia mà mạch vòng không tham gia ?

- A. Phản ứng tráng bạc
- B. Hoà tan $\text{Cu}(\text{OH})_2$ thành dung dịch màu xanh
- C. Phản ứng với CH_3OH có xúc tác HCl
- D. Phản ứng lên men thành rượu

Câu 2: Hoà tan hoàn toàn 2,44 gam hỗn hợp bột X gồm Fe_xO_y và Cu bằng dung dịch H_2SO_4 đặc, nóng (dư). Sau phản ứng thu được 0,504 lít khí SO_2 (sản phẩm khử duy nhất, ở đktc) và dung dịch chứa 6,6 gam hỗn hợp muối sunfat. Phần trăm về khối lượng của Cu trong X là

- A. 13,11%.
- B. 65,57%.
- C. 39,34%.
- D. 26,23%.

Câu 3: Phát biểu nào sau đây về andêhit và xeton là sai ?

- A. Andêhit fomic tác dụng với H_2O tạo thành sản phẩm không bền.
- B. Axeton không phản ứng được với nước brom.
- C. Axetandêhit phản ứng được với nước brom.
- D. Hidro xianua cộng vào nhóm cacbonyl tạo thành sản phẩm không bền.

Câu 4: Gọi tên hidrocarbon sau: $(\text{CH}_3)_2\text{-CH-CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{-CH=CH-CH}_2\text{-C}(\text{CH}_3)_3$

- A. 2,2-dimetyl-6-isopropyloct-4-en
- B. 6-etyl-2,2,7-trimetyloct-4-en
- C. 3-etyl-2,7,7-trimetyloct-4-en
- D. 6-isopropyl-2,2-dimetyloct-4-en

Câu 5: Trong các thí nghiệm sau:

- (1) Cho SiO_2 tác dụng với axit HF .
- (2) Cho khí SO_2 tác dụng với khí H_2S .
- (3) Cho khí NH_3 tác dụng với CuO đun nóng.
- (4) Cho CaOCl_2 tác dụng với HCl đặc.
- (5) Cho Si đơn chất tác dụng với dung dịch NaOH .
- (6) Cho khí O_3 tác dụng với Ag .
- (7) Cho dung dịch NH_4Cl tác dụng với dung dịch NaNO_2 đun nóng.

Số thí nghiệm tạo ra đơn chất là

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

Câu 6: Khí tách nước từ rượu (ancol)-3-metylbutanol-2 (hay 3-metylbutan-2-ol), sản phẩm chính thu được là

- A. 2-metylbuten-3 (hay 2-metylbut-3-en)
- B. 2-metylbuten-2 (hay 2-metylbut-2-en)
- C. 3-metylbuten-2 (hay 3-metylbut-2-en)
- D. 3-metylbuten-1 (hay 3-metylbut-1-en)

Câu 7: Cho cân bằng (trong bình kín) sau: $\text{CO (k)} + \text{H}_2\text{O (k)} \rightleftharpoons \text{CO}_2 \text{ (k)} + \text{H}_2 \text{ (k)} \quad \Delta H < 0$

Trong các yếu tố: (1) tăng nhiệt độ, (2) thêm một lượng hơi nước, (3) thêm một lượng H_2 , (4) tăng áp suất chung của hệ, (5) dùng chất xúc tác. Dãy gồm các yếu tố đều làm thay đổi cân bằng của hệ là

- A. (2), (3), (4)
- B. (1), (2), (3)
- C. (1), (2), (4)
- D. (1), (4), (5)

Câu 8: Dãy sắp xếp nào sau đây đúng với chiều tăng dần độ phân cực của liên kết ?

- A. $\text{H}_2\text{O} < \text{HF} < \text{HCl} < \text{NH}_3$.
- B. $\text{HCl} < \text{HF} < \text{H}_2\text{O} < \text{NH}_3$.
- C. $\text{H}_2\text{O} < \text{NH}_3 < \text{HCl} < \text{HF}$.
- D. $\text{NH}_3 < \text{HCl} < \text{H}_2\text{O} < \text{HF}$.

Câu 9: Cho 7,68 gam Cu vào 200ml dung dịch gồm HNO_3 0,6M và H_2SO_4 0,5M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn (sản phẩm khử duy nhất là NO), cô cạn cẩn thận toàn bộ dung dịch sau phản ứng thì khối lượng muối khan thu được là

- A. 19,20 gam.
- B. 22,56 gam.
- C. 20,16 gam.
- D. 19,76 gam.

Câu 10: Ở điều kiện thích hợp: chất X phản ứng với chất Y tạo ra andêhit axetic; chất X phản ứng với chất Z tạo ra ancol etylic. Các chất X, Y, Z lần lượt là

- A. $\text{C}_2\text{H}_2, \text{H}_2\text{O}, \text{O}_2$
- B. $\text{C}_2\text{H}_2, \text{H}_2\text{O}, \text{H}_2$
- C. $\text{C}_2\text{H}_4, \text{O}_2, \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{C}_2\text{H}_4, \text{H}_2\text{O}, \text{CO}$

Câu 11: 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. 10,21% B. 15,22% C. 18,21% D. 15,16%

Câu 12: Cho các phát biểu sau:

- (1) Chất béo được gọi chung là triglixerit hay triaxylglixerol.
- (2) Chất béo nhẹ hơn nước, không tan trong nước nhưng tan nhiều trong dung môi hữu cơ.
- (3) Phản ứng thủy phân chất béo trong môi trường axit là phản ứng thuận nghịch.
- (4) Tristearin, triolein có công thức lần lượt là: $(C_{17}H_{33}COO)_3C_3H_5$, $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$.

Số phát biểu **đúng** là

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

Câu 13: Xét phản ứng thuận nghịch sau: $SO_2(k) + NO_2(k) \rightleftharpoons SO_3(k) + NO(k)$. Cho 0,11 mol SO_2 ; 0,1 mol NO_2 ; 0,07 mol SO_3 vào bình kín dung tích 2 lít, giữ nhiệt độ ổn định là $t^{\circ}C$. Khi phản ứng đạt tới trạng thái cân bằng thấy còn lại 0,02 mol NO_2 . Hằng số cân bằng K_C của phản ứng ở nhiệt độ đó là

- A. 18. B. 10. C. 20. D. 0,05.

Câu 14: Đốt cháy 20 cm^3 một chất hữu cơ X cần dùng vừa đủ 100 cm^3 O_2 sản phẩm thu được gồm 60 cm^3 CO_2 và 80 cm^3 hơi nước (các thể tích khí đo ở cùng điều kiện). Công thức phân tử của X là

- A. C_3H_6O B. $C_3H_8O_2$ C. C_3H_8 D. $C_3H_6O_2$

Câu 15: Cho 5,9 gam amin đơn chức X tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch Y. Làm bay hơi dung dịch Y được 9,55 gam muối khan. Số công thức cấu tạo ứng với công thức phân tử của X là

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

Câu 16: Dãy gồm các ion (không kể sự phân li của nước) cùng tồn tại trong một dung dịch là

- A. H^+ , Fe^{2+} , NO_3^- , SO_4^{2-} B. Ag^+ , Na^+ , NO_3^- , SO_4^{2-}
C. Al^{3+} , NH_4^+ , Br^- , OH^- D. Mg^{2+} , K^+ , SO_4^{2-} , PO_4^{3-}

Câu 17: Dãy gồm các chất xếp theo chiều lực axit tăng dần từ trái sang phải là

- A. CH_3COOH , $CH_2ClCOOH$, $CHCl_2COOH$. B. CH_3COOH , $HCOOH$, $(CH_3)_2CHCOOH$.
C. C_6H_5OH , CH_3COOH , CH_3CH_2OH . D. $HCOOH$, CH_3COOH , CH_3CH_2COOH .

Câu 18: Chất hữu cơ Y là metylxiclopropan. Khi cho Y tác dụng với dung dịch brom thì số sản phẩm hữu cơ thu được là

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

Câu 19: Điện phân (điện cực trơ) dung dịch X chứa 0,2 mol $CuSO_4$ và 0,12 mol NaCl bằng dòng điện có cường độ 2A. Thể tích khí (đktc) thoát ra ở anot sau 9650 giây điện phân là

- A. 2,912 lít. B. 1,792 lít. C. 2,240 lít. D. 1,344 lít.

Câu 20: Cho hỗn hợp bột Al, 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 gồm ba muối. Các muối chứa trong dung dịch X là

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

Câu 21: Dung dịch HF có pH = 2, hằng số axit của HF: $K_a = 6,6 \cdot 10^{-4}$. Nồng độ mol/l của dung dịch HF ban đầu là

- A. 0,17M B. 0,16M C. 0,2M D. 0,15M

Câu 22: Có bao nhiêu đồng phân hợp chất thơm có công thức phân tử $C_8H_{10}O$ tác dụng được với Na nhưng không tác dụng với dung dịch NaOH?

- A. 9 chất. B. 2 chất. C. 5 chất. D. 8 chất.

Câu 23: Kim loại vàng có nguyên tử khối là 197, khối lượng riêng của Au là 19,32 gam/cm^3 . Giả thiết rằng trong tinh thể vàng các nguyên tử là những hình cầu chiếm 75% thể tích tinh thể, phần còn lại là khe rỗng. Bán kính nguyên tử vàng tính theo lý thuyết là

- A. 0,15 nm. B. 2,44 nm. C. 0,144 nm. D. 1,45 nm.

Câu 24: Tiến hành 4 thí nghiệm sau:

Thí nghiệm 1: Cho thanh hợp kim Zn - Cu vào dung dịch HCl.

Thí nghiệm 2: Nhúng thanh Fe vào dung dịch FeCl_3 .

Thí nghiệm 3: Nhúng thanh Fe vào dung dịch CuSO_4 .

Thí nghiệm 4: Nhúng thanh Cu vào dung dịch FeCl_3 .

Số trường hợp xuất hiện ăn mòn điện hóa là

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

Câu 25: Cho biết các giá trị độ âm điện của các nguyên tố sau Na: 0,93 ; Li: 0,98 ; Mg: 1,31 ; Al: 1,61 ; P: 2,19 ; S: 2,58 ; Br: 2,96 ; Cl: 3,16. Giữa các nguyên tử trong phân tử nào dưới đây liên kết với nhau bằng liên kết ion ?

- A. LiBr B. AlCl_3 C. MgS D. Na_3P

Câu 26: Cho các chất hữu cơ: metylclorua, etylclorua, phenylclorua và benzylclorua. Khả năng tham gia phản ứng thủy phân được sắp xếp theo trình tự tăng dần:

- A. phenylclorua < etylclorua < metylclorua < benzylclorua
B. phenylclorua < benzylclorua < metylclorua < etylclorua
C. metylclorua < etylclorua < phenylclorua < benzylclorua
D. phenylclorua < metylclorua < etylclorua < benzylclorua

Câu 27: Khi crackinh toàn bộ một thể tích ankan X thu được ba thể tích hỗn hợp Y (các khí đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất). Trong hỗn hợp Y có chứa hai anken khác nhau. Công thức phân tử của X là

- A. C_3H_8 B. C_4H_{10} C. C_6H_{14} D. C_5H_{12}

Câu 28: X là một este đơn chức có tỉ khối so với ôxi là 3,125. Cho 20 gam X tác dụng với 300 ml dung dịch NaOH 1M sau đó cô cạn thì thu được 23,2 gam chất rắn khan. Xác định công thức cấu tạo của X.

- A. $\text{CH}_3\text{-COOC}_3\text{H}_5$ B. $\text{C}_3\text{H}_5\text{COOCH}_3$
C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COO-CH=CH}_2$ D. $\text{CH}_2=\text{CH-COOC}_2\text{H}_5$

Câu 29: Trong những đồng phân mạch hở của C_4H_6 có bao nhiêu chất khi cộng Br_2 theo tỉ lệ mol 1 : 1 thì tạo thành cặp đồng phân cis-trans ?

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

Câu 30: Trong các chất: toluen, stiren, etylbenzen, cumen, brombenzen, nitrobenzen, phenol, anilin số chất thế Br_2 (theo tỉ lệ mol 1:1) tạo ra sản phẩm chính thế vào vị trí ortho hoặc para có

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

Câu 31: Chất X có công thức phân tử $\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_2\text{N}$ và làm mất màu dung dịch brom. Tên gọi của X là

- A. metyl aminoaxetat B. axit α -amino propionic
C. axit β -amino propionic D. amoni acrylat

Câu 32: Nguyên tố R có cấu hình electron nguyên tử $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$. Công thức hợp chất khí với hidro và công thức oxit cao nhất của R là

- A. RH và R_2O_7 B. RH_3 và R_2O_5 C. RH_4 và RO_2 D. RH_2 và RO_3

Câu 33: Khi cho Cu tác dụng với dung dịch chứa H_2SO_4 loãng và NaNO_3 , vai trò của NaNO_3 trong phản ứng là

- A. chất oxi hóa B. chất xúc tác C. môi trường D. chất khử

Câu 34: Hòa tan m gam kim loại M trong dung dịch HCl (dư), thu được 2,46 gam muối. Mặt khác, khi cho m gam kim loại M tác dụng với Cl_2 (dư), thu được 3,17 gam muối. Kim loại M là

- A. Cu B. Fe C. Al D. Cr

Câu 35: Ảnh hưởng của gốc $\text{C}_6\text{H}_5\text{-}$ đến nhóm -OH trong phân tử phenol thể hiện qua phản ứng giữa phenol với

- A. H_2 (Ni, đun nóng) B. nước brom C. Na kim loại D. dung dịch NaOH

Câu 36: Điện phân dung dịch chứa đồng thời HCl và KCl với điện cực trơ, màng ngăn xốp, sau một thời gian thu được dung dịch chỉ chứa một chất tan và có $\text{pH} = 14$. Nhận xét nào sau đây đúng ?

- A. chỉ có HCl bị điện phân.
B. HCl và KCl đều bị điện phân hết.
C. HCl bị điện phân hết, KCl bị điện phân một phần.
D. chỉ có KCl bị điện phân.

Câu 37: 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. 0,075. B. 0,200. C. 0,280. D. 0,150.

Câu 38: Clo có 2 đồng vị là $^{35}_{17}\text{Cl}$ và $^{37}_{17}\text{Cl}$, nguyên tử khối trung bình của clo là 35,5. Thành phần % về khối lượng của đồng vị $^{37}_{17}\text{Cl}$ có trong muối KClO_3 là

A. 7,24%. B. 28,98%. C. 25,0%. D. 7,55%.

Câu 39: Trong phân tử *isopren* số nguyên tử cacbon ở trạng thái lai hóa sp^2 là

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

Câu 40: Cho các dung dịch sau: NaCl , FeSO_4 , CuCl_2 , ZnSO_4 , $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$, AgNO_3 . Dẫn khí H_2S vào các dung dịch trên, số dung dịch xuất hiện kết tủa là

A. 6 B. 2 C. 3 D. 4

II. PHẦN RIÊNG [10 câu]

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

Câu 41: Cho x mol Fe tan hoàn toàn trong dung dịch chứa y mol H_2SO_4 (tỉ lệ $x : y = 2 : 5$), thu được một sản phẩm khử duy nhất và dung dịch chỉ chứa muối sunfat. Số mol electron do lượng Fe trên nhường khi bị hoà tan là

A. $2y$. B. y . C. $2x$. D. $3x$.

Câu 42: Dãy gồm các kim loại có cùng kiểu mạng tinh thể lập phương tâm khối là

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

Câu 43: Phát biểu *không* đúng là

- A. Dipeptit glyxylalanin (mạch hở) có 2 liên kết peptit.
- B. Metylamin tan trong nước cho dung dịch có môi trường bazơ.
- C. Etylamin tác dụng với axit nitơ ở nhiệt độ thường tạo ra etanol.
- D. Protein là những polipeptit cao phân tử có phân tử khối từ vài chục nghìn đến vài triệu.

Câu 44: Nhỏ từ từ từng giọt đến hết 150 ml dung dịch HCl 1M vào 200 ml dung dịch chứa Na_2CO_3 0,5M và NaHCO_3 0,2M sau phản ứng thu được số mol CO_2 là

A. 0,050. B. 0,095. C. 0,075. D. 0,080.

Câu 45: Cho các polime: (1) polietilen, (2) poli(metyl metacrylat), (3) polibutadien, (4) polistiren, (5) poli(vinyl axetat) và (6) tơ nilon-6,6. Trong các polime trên, các polime có thể bị thủy phân trong dung dịch axit và dung dịch kiềm là

A. (1), (2), (5). B. (2), (3), (6). C. (1), (4), (5). D. (2), (5), (6).

Câu 46: Để tổng hợp 120 kg polimetyl metacrylat cần dùng lượng axit và rượu tương ứng là bao nhiêu biết hiệu suất phản ứng este và trùng hợp là 60% và 80%.

A. 171 kg và 82 kg B. 65 kg và 40 kg C. 60 kg và 37 kg D. 215 kg và 80 kg

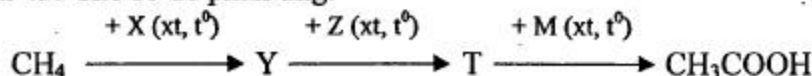
Câu 47: Hỗn hợp M gồm axit cacboxylic X, ancol Y (đều đơn chức, số mol X gấp hai lần số mol Y) và este Z được tạo ra từ X và Y. Cho một lượng M tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa 0,2 mol NaOH , tạo ra 16,4 gam muối và 8,05 gam ancol. Công thức của X và Y là

- A. HCOOH và CH_3OH . B. CH_3COOH và CH_3OH .
- C. CH_3COOH và $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. D. HCOOH và $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$.

Câu 48: Hai chất được dùng để làm mềm nước vĩnh cửu là

- A. Na_2CO_3 và $\text{Ca}(\text{OH})_2$ B. NaCl và $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- C. Na_2CO_3 và HCl D. Na_2CO_3 và Na_3PO_4

Câu 49: Cho sơ đồ phản ứng:



(X, Z, M là các chất vô cơ, mỗi mũi tên ứng với một phương trình phản ứng). Chất T trong sơ đồ trên là

A. CH_3OH . B. CH_3CHO . C. CH_3COONa . D. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

Câu 50: Hoà tan hỗn hợp gồm: Na_2O , BaO , Al_2O_3 , Fe_3O_4 vào nước (dư), thu được dung dịch X và chất rắn Y. Sục khí CO_2 đến dư vào dung dịch X, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được kết tủa là

A. Fe_3O_4 . B. NaHCO_3 . C. $\text{Al}(\text{OH})_3$. D. BaCO_3 .

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

Câu 51: Có thể dùng cách nào sau đây để làm mềm hoàn toàn nước cứng toàn phần ?

- A. Dùng dung dịch HCl
B. Dùng nước vôi trong
C. Dùng dung dịch Na_2CO_3
D. Đun sôi nước

Câu 52: Este X là hợp chất thơm có công thức phân tử là $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_2$. Cho X tác dụng với dung dịch NaOH, tạo ra hai muối đều có phân tử khối lớn hơn 80. Công thức cấu tạo thu gọn của X là

- A. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$
B. $\text{HCOOC}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_5$
C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_6\text{H}_5$
D. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$

Câu 53: Dây gồm các kim loại có cùng kiểu mạng tinh thể lập phương tâm diện là

- A. Ca, Sr, Ba
B. Mg, Ca, Ba
C. Mg, Ca, Al
D. Ca, Sr, Al

Câu 54: Cho dung dịch X chứa hỗn hợp CH_3COOH 0,1M và CH_3COONa 0,1M. Biết ở 25°C K_a của CH_3COOH là $1,75 \cdot 10^{-5}$ và bỏ qua sự phân li của nước. Giá trị pH của dung dịch X ở 25°C là

- A. 4,24
B. 1,00
C. 2,88
D. 4,76

Câu 55: Khi thủy phân một phân tử peptit X thu được một phân tử Glyxin, hai phân tử Alanin và một phân tử Valin. Số đồng phân vị trí của peptit X là

- A. 10
B. 24
C. 12
D. 6

Câu 56: Cho các tơ sau: tơ xenlulozơ axetat, tơ capron, tơ nitron, tơ visco, tơ nilon-6,6. Có bao nhiêu tơ thuộc loại tơ poliamit ?

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

Câu 57: Dẫn V lít khí CO_2 (đktc) vào 200 ml dung dịch chứa KOH 0,2M và $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,1M thu được m gam kết tủa trắng. Giá trị của V nằm trong khoảng $0,112 \leq V \leq 1,456$ thì giá trị của m sẽ nằm trong khoảng

- A. $0,985 \leq m \leq 3,94$
B. $2,955 \leq m \leq 3,94$
C. $0,985 \leq m \leq 2,955$
D. Kết quả khác

Câu 58: Tiến hành trùng hợp 5,2 gam stiren. Hỗn hợp sau phản ứng tác dụng với 100ml dung dịch Br_2 0,15M, cho tiếp dung dịch KI vào thì được 0,635 gam iot. Khối lượng polime tạo thành là

- A. 3,2gam
B. 3,9gam
C. 2,5gam
D. 4,8gam

Câu 59: Trong các hợp kim thông dụng của nhôm hiện nay, hợp kim nào thường được dùng để chế tạo dây cáp dẫn điện ?

- A. Silumin
B. Almelec
C. Electron
D. Đuya ra

Câu 60: Cho Fe phản ứng với H_2SO_4 thu được khí duy nhất X và 11,04 gam muối. Tính số gam Fe phản ứng biết rằng số mol Fe phản ứng bằng 37,5% số mol H_2SO_4 phản ứng.

- A. 3,2256 gam
B. 3,36 gam
C. 4,24 gam
D. 33,6 gam

----- HẾT -----



THI THỬ ĐẠI HỌC LẦN THỨ III

ĐÁP ÁN MÔN HÓA HỌC

Ngày thi: 31/3/2013

Câu	231	232	233	234	Câu	231	232	233	234
1	B	D	C	A	31	D	D	D	D
2	B	C	A	D	32	D	C	D	B
3	D	D	D	D	33	A	A	B	A
4	B	B	B	B	34	D	B	C	D
5	B	D	A	B	35	C	C	D	D
6	C	C	D	B	36	A	D	D	B
7	D	A	A	B	37	D	B	B	A
8	A	C	C	D	38	A	C	A	D
9	A	B	A	D	39	C	B	C	C
10	B	D	D	C	40	D	A	A	C
11	B	A	B	A	41	D	B	B	B
12	A	B	B	B	42	B	C	C	D
13	A	A	A	C	43	C	B	D	A
14	A	C	A	C	44	C	B	B	A
15	C	C	B	C	45	B	D	C	D
16	C	B	D	B	46	C	C	C	D
17	A	D	B	A	47	C	C	C	C
18	C	B	C	A	48	D	A	D	D
19	C	A	C	B	49	B	C	C	A
20	A	C	A	A	50	A	D	D	C
21	D	D	D	B	51	B	A	B	C
22	B	A	A	C	52	B	C	D	C
23	C	A	B	C	53	A	D	B	D
24	D	D	D	A	54	A	B	B	D
25	D	D	C	A	55	B	B	C	C
26	B	A	A	D	56	B	C	C	B
27	C	A	A	C	57	A	B	B	A
28	C	B	D	C	58	D	A	A	B
29	B	D	B	B	59	C	A	C	B
30	D	A	C	A	60	A	B	A	B