

Ngày thi 29/3/2010

Mã thi 210

H , tên thí sinh:.....

S báo danh:.....

Câu 1: Th c hi n các thí nghi m sau:

- (I) Cho dung d ch NaCl vào dung d ch KOH.
(II) Cho dung d ch Na_2CO_3 vào dung d ch Ca(OH)_2 .
(III) i n phân dung d ch NaCl v i i n c c tr , có màng ng n.
(IV) Cho Cu(OH)_2 vào dung d ch NaNO_3 .
(V) S c khí NH_3 vào dung d ch Na_2CO_3 .
(VI) Cho dung d ch Na_2SO_4 vào dung d ch Ba(OH)_2 .

Các thí nghi m u i u ch c NaOH là:

- A. II, III và VI. B. I, IV và V. C. II, V và VI. D. I, II và III.

Câu 2: Cho lu ng khí CO (d) i qua 9,1 gam h n h p CuO và Al_2O_3 nung nóng n khi ph n ng hoàn toàn, thu c 8,3 gam ch t r n. Kh i l ng CuO có trong h n h p ban u là:

- A. 0,8 gam B. 4,0 gam C. 8,3 gam D. 2,0 gam

Câu 3: Cho các h p ch t h u c : C_2H_2 ; C_2H_4 ; CH_2O ; CH_2O_2 (m ch h); $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2$ (m ch h , n ch c). Bi t $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2$ không làm chuy n màu qu tím m. S ch t tác d ng c v i dung d ch AgNO_3 trong NH_3 t o ra k t t a là

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

Câu 4: H n h p X g m 2 ch t h u c n ch c. Cho 0,1 mol X tác d ng v a 0,1 mol NaOH, cô c n dung d ch sau ph n ng thu c 7,36 gam h n h p mu i và ancol Y. Oxi hóa hoàn toàn ancol Y b ng CuO thu c an êhit. Cho toàn b l ng an êhit ó tác d ng v i $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ thu c 25,92 gam Ag. Xác nh công th c c a 2 ch t trong h n h p X.

- A. HCOOH và $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$. B. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ và $\text{CH}_3\text{COOC}_3\text{H}_7$
C. CH_3COOH và HCOOC_2H_5 . D. CH_3COOH và HCOOCH_3

Câu 5: Cho 9,12 gam h n h p g m FeO, Fe_2O_3 , Fe_3O_4 tác d ng v i dung d ch HCl (d). Sau khi ph n ng x y ra hoàn toàn, c dung d ch Y; cô c n Y thu c 7,62 gam FeCl_2 và m gam FeCl_3 . Giá tr c a m là

- A. 8,75 . B. 9,75 . C. 6,50 . D. 7,80 .

Câu 6: Cho m gam b t Fe vào 800,00 ml dd h n h p g m AgNO_3 0,20M và HNO_3 0,25M. Sau khi các ph n ng x y ra hoàn toàn, thu c 1,40m gam h n h p kim lo i và V lít khí NO (duy nh t, ktc). Giá tr c a m và V l n l t là

- A. 28,73 và 2,24. B. 25,00 và 2,24. C. 21,50 và 1,12. D. 8,60 và 1,12.

Câu 7: M t h n h p g m 0,1 mol etilen glicol và 0,2 mol ancol X. t cháy hoàn toàn h n h p này c n 0,95 mol O_2 và thu c 0,8 mol CO_2 và 1,1 mol H_2O . Công th c c a X là ?

- A. $\text{C}_3\text{H}_6(\text{OH})_2$ B. $\text{C}_3\text{H}_5\text{OH}$ C. $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$ D. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

Câu 8: Oxi hoá m gam ancol n ch c X b ng oxi (có xúc tác thích h p) thu c h n h p Y g m an êhit, axit, n c và ancol d . Cho Y tác d ng v i Na d thu c 4,48 lít khí (ktc). N u cho Y tác d ng v i NaHCO_3 d thì thu c 3,36 lít khí (ktc). H i u su t ph n ng oxi hoá ancol thành axit là:

- A. 50%. B. 40%. C. 30%. D. 60%.

Câu 9: Hỗn hợp X gồm hai este no, đơn chức, mạch hở. T cháy hoàn toàn một lượng X cần dùng vừa 3,976 lít khí O_2 (đktc), thu được 6,38 gam CO_2 . Mặt khác, X tác dụng với dung dịch NaOH, thu được một muối và hai ancol là đồng đẳng kế tiếp. Công thức phân tử của hai este trong X là

- A. $C_2H_4O_2$ và $C_3H_6O_2$.
B. $C_3H_4O_2$ và $C_4H_6O_2$.
C. $C_3H_6O_2$ và $C_4H_8O_2$.
D. $C_2H_4O_2$ và $C_5H_{10}O_2$.

Câu 10: Lấy 200ml dung dịch A chứa HCl, HNO_3 , H_2SO_4 có tổng số mol là 1:5:1 cho tác dụng với Ag dư đun nóng thì thấy tích khí NO_2 duy nhất thoát ra (đktc) thì pH của dung dịch A bằng?

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

Câu 11: Cho các cân bằng hóa học:



Khi thay đổi áp suất thì cân bằng hóa học chuyển dịch là:

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

Câu 12: Hòa tan hoàn toàn 8,862 gam hỗn hợp gôm Al và Mg vào dung dịch HNO_3 loãng, thu được dung dịch X và 3,136 lít (đktc) hỗn hợp Y gồm hai khí không màu, trong đó có một khí hoá nâu trong không khí. Khối lượng của Y là 5,18 gam. Cho dung dịch NaOH (đ) vào X và đun nóng, không có khí mùi khai thoát ra. Phần trăm khối lượng của Al trong hỗn hợp ban đầu là

- A. 12,80% B. 10,52% C. 15,25% D. 19,53%

Câu 13: Cho 5,9 gam amin đơn chức X tác dụng 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. 4. B. 2. C. 5. D. 3.

Câu 14: Dung dịch X chứa các ion: Fe^{3+} , SO_4^{2-} , NH_4^+ , Cl^- . Chia dung dịch X thành hai phần bằng nhau:

- Phần một tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH, đun nóng thu được 0,672 lít khí (đktc) và 1,07 gam kết tủa;

- Phần hai tác dụng với lượng dư dung dịch $BaCl_2$, thu được 4,66 gam kết tủa.

Tổng khối lượng các muối khan thu được khi cô cạn dung dịch X là (quá trình cô cạn chỉ có nước bay hơi)

- A. 3,73 gam. B. 7,46 gam. C. 3,52 gam. D. 7,04 gam.

Câu 15: Cho 0,1 mol anđehit X tác dụng với lượng dư $AgNO_3$ trong dung dịch NH_3 , đun nóng thu được 43,2 gam Ag. Hiđro hoá X thu được Y, biết 0,1 mol Y phản ứng với 4,6 gam Na. Công thức cấu tạo của X là?

- A. $CH_3CH(OH)CH=O$. B. $H-CH=O$. C. $O=HC-CH=O$. D. $CH_3CH=O$.

Câu 16: Hỗn hợp X gồm axit Y đơn chức và axit Z hai chức (Y, Z có cùng số nguyên tử cacbon). Chia X thành hai phần bằng nhau. Cho phần một tác dụng hết với Na, sinh ra 4,48 lít khí H_2 (đktc). T cháy hoàn toàn phần hai, sinh ra 26,4 gam CO_2 . Công thức cấu tạo thu gọn và phần trăm khối lượng của Z trong hỗn hợp X lần lượt là

- A. $HOOC-COOH$ và 42,86%. B. $HOOC-CH_2-COOH$ và 70,87%.
C. $HOOC-CH_2-COOH$ và 54,88%. D. $HOOC-COOH$ và 60,00%.

Câu 17: Cho hỗn hợp X gồm hai hợp chất hữu cơ no, đơn chức A, B tác dụng với 100 ml dd KOH 0,40M, thu được một muối và 336 ml hiđrô tanol (đktc). Nung cháy hoàn toàn lượng hỗn hợp X trên, sau đó hấp thụ sản phẩm cháy vào bình đựng dung dịch $Ca(OH)_2$ (đ) thì khối lượng bình tăng 5,27 gam. Công thức của A, B là

- A. C_2H_5COOH và $C_2H_5COOCH_3$. B. $HCOOH$ và $HCOOC_3H_7$.
C. $HCOOH$ và $HCOOC_2H_5$. D. CH_3COOH và $CH_3COOC_2H_5$.

Câu 18: Hoà tan hoàn toàn 14,6 gam hỗn hợp X gồm Al và Sn bằng dung dịch HCl (đ), thu được 5,6 lít khí H_2 (đktc). Thể tích khí O_2 (đktc) cần pha trộn hoàn toàn với 14,6 gam hỗn hợp X là

A. 4,48 lít. B. 2,80 lít. C. 1,68 lít. D. 3,92 lít.

Câu 19: Nhóm vật liệu nào dưới đây có nguồn gốc từ polime thiên nhiên?

- A. T visco, tơ tằm, cao su buna, cao su lưu hóa.
 B. Cao su isopren, tơ visco, nylon-6, keo dán gỗ.
 C. Nhựa bakelit, tơ tằm, tơ axetat, phim nh.
 D. T visco, phim nh, nhựa ebonit, tơ axetat.

Câu 20: Cho dung dịch chứa 6,03 gam hỗn hợp gồm hai muối NaX và NaY (X, Y là hai nguyên tố có trong tự nhiên, hai chu kỳ liên tiếp thuộc nhóm VIIA, số hiệu nguyên tử $Z_X < Z_Y$) vào dung dịch $AgNO_3$ (đ), thu được 8,61 gam kết tủa. Phần trăm khối lượng của NaX trong hỗn hợp ban đầu là

A. 47,2%. B. 58,2%. C. 41,8%. D. 52,8%.

Câu 21: Chất X có công thức phân tử $C_4H_9O_2N$.

Biết: $X + NaOH \rightarrow Y + CH_4O$

$Y + HCl$ (đ) $\rightarrow Z + NaCl$

Công thức cấu tạo của X và Z lần lượt là

- A. $CH_3CH(NH_2)COOCH_3$ và $CH_3CH(NH_3Cl)COOH$.
 B. $H_2NCH_2CH_2COOCH_3$ và $CH_3CH(NH_3Cl)COOH$.
 C. $CH_3CH(NH_2)COOCH_3$ và $CH_3CH(NH_2)COOH$.
 D. $H_2NCH_2COOC_2H_5$ và ClH_3NCH_2COOH .

Câu 22: Điều kiện nào sau đây là **không** đúng?

- A. Chất gây nghiện và gây ung thư có trong thuốc lá là moocphin.
 B. Khi làm việc nhiều giờ cần nghỉ ngơi để tránh mệt mỏi.
 C. Dùng H_2O có thể phân biệt các chất rắn là Al, Na, Mg, Al_2O_3 .
 D. Tác nhân gây ô nhiễm môi trường là SO_2 và NO_2 .

Câu 23: Cho m gam tinh bột lên men thành ancol etylic với hiệu suất 81%. Toàn bộ lượng CO_2 sinh ra được hấp thụ hoàn toàn vào dung dịch $Ca(OH)_2$, thu được 550 gam kết tủa và dung dịch X. Nếu đun dung dịch X thêm được 100 gam kết tủa. Giá trị của m là?

- A. 550. B. 750. C. 650. D. 810.

Câu 24: Cho m gam hỗn hợp gồm Al, Fe vào dung dịch chứa 0,1 mol $Cu(NO_3)_2$. Sau khi phản ứng hoàn toàn thu được 7,0 gam chất rắn A và dung dịch B gồm hai muối. Kết luận sai là

- A. chất rắn A gồm Cu, Fe.
 B. dung dịch B chứa Al^{3+} và Fe^{2+} .
 C. dung dịch B tác dụng với dung dịch $AgNO_3$.
 D. dung dịch B chứa Al^{3+} và Cu^{2+} .

Câu 25: Xà phòng hóa hoàn toàn a (g) muối trieste X thu được 0,92g glixerol, 3,02g natri linoleat ($C_{17}H_{31}COONa$) và m (g) natri oleat. Giá trị của a và m là

- A. 8,82 ; 6,08. B. 10,02 ; 6,08. C. 9,98 ; 3,04. D. 5,78 ; 3,04.

Câu 26: Đốt cháy hoàn toàn 1,12 lít (đktc) hỗn hợp hiđrocacbon A thu được 3,36 lít CO_2 . Biết A làm mất màu brom trong CCl_4 thu được sản phẩm hữu cơ B, nhưng A không làm mất màu dung dịch thuốc tím khi đun nóng. Tên gọi của B có thể là

- A. 2,2-đibrompropan. B. 1,1-đibrompropan. C. 1,2-đibrompropan. D. 1,3-đibrompropan.

Câu 27: Muối trong nhóm nào khác nhau về cấu trúc phân tử và vị trí liên kết:

- A. muối có khả năng phân hủy nhiệt. B. muối luôn là chất điện ly yếu.
 C. muối luôn chứa gốc axit. D. muối luôn chứa nitơ.

Câu 28: Thu phân các hợp chất sau trong môi trường kiềm:

- (1) $\text{CH}_3 - \text{CHCl}_2$ (2) $\text{CH}_3 - \text{COO} - \text{CH} = \text{CH}_2$ (3) $\text{CH}_3 - \text{COOCH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$
 (4) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{Cl}$ (5) $\text{CH}_3 - \text{COOCH}_3$

S n ph m t o ra có ph n ng trắng g ng là:

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

Câu 29: i u nào sau ây **không** úng :

- A. Cacbon là m t ch t v a có tính kh và v a có tính oxi hóa
 B. phân bi t oxi và ozon có th dùng dung d ch KI và h tính b t
 C. Cho khí F_2 vào H_2O không t o ra n ch t .
 D. dd H_2S lâu ngày trong không khí th ng b v n c, màu vàng.

Câu 30: Phát bi u nào sau ây là úng?

- A. Saccaroz làm m t màu n c brom.
 B. Amilopectin có c u trúc m ch phân nhánh.
 C. Glucoz b kh b i dung d ch AgNO_3 trong NH_3 .
 D. Xenluloz có c u trúc m ch phân nhánh.

Câu 31: Dãy g m các ch t u tác d ng c v i dung d ch $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ là ?

- A. HNO_3 , KNO_3 , Na_2SO_4 . B. HNO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KHSO_4 , Na_2SO_4 .
 C. NaCl , Na_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$. D. HNO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KHSO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$.

Câu 32: H n h p g m hi rocacbon X và oxi có t l s mol t ng ng là 1:10. t cháy hoàn toàn h n h p trên thu c h n h p khí Y. Cho Y qua dung d ch H_2SO_4 c, thu c h n h p khí Z có t kh i i v i hi ro b ng 19. Công th c phân t c a X là

- A. C_3H_8 . B. C_3H_6 . C. C_4H_8 . D. C_3H_4 .

Câu 33: Trong m t nhóm A, tr nhóm VIIIA, theo chi u t ng c a i n tích h t nhân nguyên t thì :

- A. âm i n gi m d n, tính phi kim t ng d n.
 B. tính kim lo i t ng d n, âm i n t ng d n.
 C. tính kim lo i t ng d n, bán kính nguyên t gi m d n.
 D. tính phi kim gi m d n, bán kính nguyên t t ng d n.

Câu 34: Thu phân hoàn toàn 444 gam m t lipit thu c 46 gam glixerol và hai lo i axit béo. Hai lo i axit béo ó là

- A. $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$ và $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$. B. $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$ và $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$.
 C. $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$ và $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$. D. $\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$ và $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$.

Câu 35: Dung d ch X g m các ch t tan: AgNO_3 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$. Chia dung d ch X làm hai ph n r i th c hi n hai thí nghi m sau:

- Cho dung d ch NaOH d vào ph n 1.
 - Cho dung d ch NH_3 d vào ph n 2.

T ng s ch t k t t a thu c c hai ph n ng là

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

Câu 36: thu l y Ag tinh khi t t h n h p X (g m a mol Al_2O_3 , b mol CuO , c mol Ag_2O), ng i ta hoà tan X b i dung d ch ch a $(6a + 2b + 2c)$ mol HNO_3 c dung d ch Y, sau ó thêm (gi thí t hi u su t các ph n ng u là 100%)

- A. c mol b t Al vào Y. B. 2c mol b t Al vào Y.
 C. 2c mol b t Cu vào Y. D. c mol b t Cu vào Y.

Câu 37: Các ch t và ion nào trong dãy sau mà t t c v a có tính kh , v a có tính oxi hoá ?

- A. Fe^{2+} , Fe, Ca, KMnO_4 . B. SO_2 , S, Fe^{2+} , F_2 .
 C. SO_2 , Fe^{2+} , S, Cl_2 . D. SO_2 , S, Fe^{3+} .

Câu 38: Cho b t Mg vào dung d ch có ch a 0,002 mol HCl ; 0,004 mol ZnCl_2 và 0,005 mol FeCl_2 . Sau khi ph n ng xong c ch tr n có kh i l ng t ng so v i kh i l ng ch tr n ban u là 0,218 gam. Tính s mol Mg ã tham gia ph n ng.

A. 0,008 mol B. 0,005 mol C. 0,006 mol D. 0,007 mol

Câu 39: Cho 3,6 gam axit cacboxylic no, n ch c X tác d ng hoàn toàn v i 500 ml dung d ch g m KOH và NaOH 0,12M. Cô c n dung d ch thu c 8,28 gam h n h p ch t r n khan. Công th c phân t c a X là

A. C_2H_5COOH . B. CH_3COOH . C. C_3H_7COOH . D. $HCOOH$.

Câu 40: H p ch t th m X có CTPT là $C_8H_{10}O$. Bi t X không tác d ng c v i Na, NaOH. S CTCT phù h p c a X là ?

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

Câu 41: Nguyên t c a nguyên t X có electron m c n ng l ng cao nh t là 3p. Nguyên t c a nguyên t Y c ng có electron m c n ng l ng 3p và có m t electron phân l p ngoài cùng. Nguyên t X và Y có s electron h n kém nhau là 2. H p ch t c t o thành gi a X và Y có công th c là ?

A. $AlCl_3$ B. Al_2S_3 C. AlP D. AlN

Câu 42: H p ch t X có công th c phân t trùng v i công th c n gi n nh t, v a tác d ng c v i axit v a tác d ng c v i ki m trong i u ki n thích h p. Trong phân t X, thành ph n ph n tr m kh i l ng c a các nguyên t C, H, N l n l t b ng 40,449% ; 7,865% và 15,73%; còn l i là oxi. Khi cho 4,45 gam X ph n ng hoàn toàn v i m t l ng v a dung d ch NaOH (un nóng) thu c 4,85 gam mu i khan. Công th c c t o thu g n c a X là

A. $H_2NCH_2COO-CH_3$. B. $CH_2=CHCOONH_4$ C. $H_2NC_2H_4COOH$. D. $H_2NCOO-CH_2CH_3$

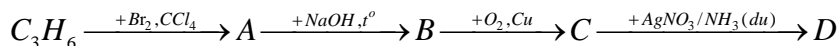
Câu 43: Cho các ng nghi m ch a các ch t h u c sau: anlylclorua; 1,3- iclobenzen; etyl clorua; phenylaxetat; cloeten. Cho dung d ch NaOH l n l t vào t ng ng nghi m ch a các ch t trên r i un nóng. S ng nghi m có NaCl t o thành sau ph n ng là

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

Câu 44: Hoà tan hoàn toàn h n h p g m 0,12 mol FeS_2 và a mol Cu_2S vào axit HNO_3 (v a), thu c dung d ch X (ch ch a hai mu i sunfat) và khí duy nh t NO. Giá tr c a a là ?

A. 0,12 B. 0,06 C. 0,04 D. 0,075

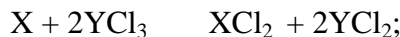
Câu 45: Cho s sau:



Bi t A, B, C, D là các h p ch t h u c . C là h p ch t a ch c. Công th c c t o c a D là

A. $CH_2(COONH_4)_2$. B. $CH_3-CO-COONH_4$.
C. $CH_2(COOH)_2$. D. $CH_3-CO-COOH$.

Câu 46: Hai kim lo i X, Y và các dung d ch mu i clorua c a chúng có các ph n ng hóa h c sau:



Phát bi u úng là:

A. Kim lo i X kh c ion Y^{2+} .
B. Ion Y^{2+} có tính oxi hóa m nh h n ion X^{2+} .
C. Kim lo i X có tính kh m nh h n kim lo i Y.
D. Ion Y^{3+} có tính oxi hóa m nh h n ion X^{2+} .

Câu 47: Cho 4,48 lít khí CO (ktc) t t i qua ng s nung nóng ng 8 gam m t oxit s t n khi ph n ng x y ra hoàn toàn. Khí thu c sau ph n ng có t kh i so v i hi ro b ng 20. Công th c c a oxit s t và ph n tr m th tích c a khí CO_2 trong h n h p khí sau ph n ng là

A. Fe_3O_4 ; 75%. B. Fe_2O_3 ; 65%. C. Fe_2O_3 ; 75%. D. FeO ; 75%.

Câu 48: Cho 7,872 gam h n h p X g m K và Na vào 200ml dung d ch $Al(NO_3)_3$ 0,4M thu c 4,992 gam k t t a. Ph n tr m s mol K trong h n h p X là :

A. 51,562%. B. 48,438%.
C. 48,438% ho c 51,562%. D. 61,433%.

Câu 49: Có hai dung dịch X và Y, mỗi dung dịch chứa 2 loại cation và hai loại anion với số mol đã cho trong số các ion sau K^+ (0,15 mol), Mg^{2+} (0,1 mol), NH_4^+ (0,25 mol), H^+ (0,2 mol), Cl^- (0,1 mol), SO_4^{2-} (0,075 mol), NO_3^- (0,25 mol), CO_3^{2-} (0,15 mol). Xác định thành phần của mỗi dung dịch

- A. X là H^+ , Mg^{2+} , NO_3^- , SO_4^{2-} và Y là NH_4^+ , K^+ , Cl^- , CO_3^{2-}
 B. X là H^+ , Mg^{2+} , NO_3^- , CO_3^{2-} và Y là NH_4^+ , K^+ , Cl^- , SO_4^{2-}
 C. X là H^+ , Mg^{2+} , Cl^- , SO_4^{2-} và Y là NH_4^+ , K^+ , NO_3^- , CO_3^{2-}
 D. X là K^+ , Mg^{2+} , NO_3^- , SO_4^{2-} và Y là H^+ , K^+ , Cl^- , CO_3^{2-}

Câu 50: Cho luồng khí H_2 đi qua 14,4gam MO (M là kim loại) nung nóng thu được 12,8gam hỗn hợp rắn X. Cho hỗn hợp X tan hết trong dung dịch HNO_3 đặc, sản phẩm khử thu được là 4,48 lít (đktc) hỗn hợp khí Y (gồm NO và NO_2). Tính khối lượng Y so với H_2 là 19. Công thức phân tử của MO là

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

----- H T -----

áp án

210	1A
210	2B
210	3A
210	4D
210	5B
210	6C
210	7C
210	8D
210	9C
210	10D
210	11B
210	12A
210	13A
210	14B
210	15C
210	16A
210	17B
210	18D
210	19D
210	20C
210	21A
210	22A
210	23B
210	24D
210	25A
210	26D

210	27 D
210	28 A
210	29 C
210	30 B
210	31 B
210	32 C
210	33 D
210	34 B
210	35 D
210	36 D
210	37 C
210	38 A
210	39 B
210	40 C
210	41 C
210	42 A
210	43 B
210	44 B
210	45 A
210	46 D
210	47 C
210	48 B
210	49 A
210	50 D