

Câu 1. Hòa tan hoàn toàn m gam h n h p X g m Zn, Al, Mg trong dung d ch HNO₃ d thu c 0,1 mol khí NO và 0,1 mol khí N₂O. Tính s mol HNO₃ ã ph n ng?

- A. 1,4 mol B. 1,6 mol C. 1,2 mol D. 1,0 mol

Câu 2. Ch t X có ch a vòng benzen và có công th c phân t là C₈H₁₀O. X tác d ng Na nh ng không tác d ng v i NaOH. Oxi hóa X b ng CuO thu c ch t h u c Y có công th c phân t là C₈H₈O. Hãy cho bi t X có bao nhiêu công th c c u t o?

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

Câu 3. H n h p X g m 0,2 mol axit n ch c và 0,25 mol r u etylic. Th c hi n ph n ng este hóa gi a axit v i r u etylic (xt H₂SO₄ c) thu c 16 gam este. Hi u su t ph n ng t 80%. V y công th c c a axit là:

- A. CH₃COOH B. HCOOH C. C₂H₃COOH D. C₃H₅COOH

Câu 4. Cho a gam h n h p X g m 2 axit cacboxylic tác d ng v i NaHCO₃ d thu c V lít CO₂. M t khác, t cháy hoàn toàn a gam h n h p X thu c V lít CO₂. Th tích CO₂ o cùng i u ki n. V y 2 axit trong h n h p X là:

- A. CH₂=CH-COOH và HCOOH B. HCOOH và HOOC-COOH

- C. HCOOH và CH₂(COOH)₂ D. CH₂(COOH)₂ và CH₂=CH-COOH

Câu 5. Cho 6,72 lít CO₂ h p th h t trong 5 lít dung d ch Ba(OH)₂ thì thu c 19,7 gam k t t a. V y n ng mol/l c a Ba(OH)₂ là:

- A. 0,08M B. 0,10M C. 0,06M D. 0,04M

Câu 6. S c khí SO₂ vào 400 ml dung d ch KMnO₄ thu c dung d ch không màu, trong su t có pH = 1,0. V y n ng mol/l c a dung d ch KMnO₄ là:

- A. 0,05M B. 0,20M C. 0,025M D. 0,10M

Câu 7. T ng các h t electron trong các phân l p p c a nguyên t X là 9; Hãy cho bi t s hi u nguyên t úng c a X? A. 15 B. 17 C. 9 D. 12

Câu 8. t cháy hoàn toàn ch t h u c X có công th c phân t là C_xH_yO thì s mol O₂ c n dùng t cháy g p 4,5 l n s mol c a X ã cháy, sau ph n ng thu c CO₂ và H₂O trong ó s mol H₂O > s mol CO₂. V y X có bao nhiêu công th c c u t o?

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

Câu 9. Ch t h u c X có công th c n gi n là CH₂O. em t cháy hoàn toàn m t l ng ch t X c n 0,3 mol O₂, thu c CO₂ và H₂O. H p th hoàn toàn s n ph m cháy b ng 200 gam dung d ch NaOH 20%. Tính n ng % c a NaOH trong dung d ch sau ph n ng?

- A. 7,32% B. 7,64% C. 8,00% D. 6,75%

Câu 10. H n h p X g m etilen và H₂ có t l mol 1 : 3. Cho V lít h n h p X qua Ni nung nóng thu c V' lít h n h p Y (th tích các khí o cùng i u ki n). Th t l p bi u th c tính hi u su t ph n ng (h) theo V và V'.

- A. $h = 4(V - V')/3V$ B. $h = (V - V')/V$ C. $h = (V - 3V')/3V$ D. $h = 4(V - V')/V$

Câu 11. Cho xicloankan X tác d ng v i dung d ch Br₂ thu c 2 d n xu t X₁, X₂ là ng phân c u t o c a nhau trong ó X₁ có tên g i là 2,4- ibrompentan. V y tên g i c a X₂ là:

- A. 2,4- ibrom-2-metylbutan B. 1,3- ibrom-2-metylbutan

- C. 1,3- ibrom-2,2- imetylpropan D. 1,3- ibrom-3-metylbutan

Câu 12. H n h p X g m r u etylic và glixerol. Cho a mol X tác d ng v i Na d thu c a mol khí H₂. M t khác cho 13,8 gam h n h p X (d ng h i) i qua CuO d . Tính kh i l ng Cu thu c. Bì tr ng các ph n ng hoàn toàn và CuO ch oxi hóa r u thành nhóm cacbonyl

- A. 19,2 gam B. 25,6 gam C. 6,4 gam D. 12,8 gam

Câu 13. t cháy hoàn toàn hi rocacbon X thu c CO₂ và h i n c trong ó h i n c chỉ m 38,03% v kh i l ng. Hãy cho bi t X là ch t nào sau ây?

- A. C₃H₈ B. C₂H₆ C. C₄H₁₀ D. C₅H₁₂

Câu 14. Cho V lít CO₂ h p th h t trong 200 ml dung d ch NaOH thu c dung d ch X ch a 2 mu i. Cô c n c n th n dung d ch X thu c 21,2 gam ch t r n khan. Tính n ng mol/l c a dung d ch NaOH?

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

Câu 15. Cho khí H₂S vào dung d ch NaOH thu c dung d ch X ch a h n h p 2 mu i. Cho dung d ch X tác d ng v i dung d ch CuCl₂ d thu c k t t a Y và dung d ch Z. Thêm NaOH d vào dung d ch Z. Hãy cho bi t có bao nhiêu ph n ng ã x y ra?

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

Câu 16. hi rat hóa h n h p X g m 2 r u thu c h n h p Y g m 2 olefin có kh i l ng phân t h n kém nhau 14 gam/mol. t cháy hoàn toàn 0,1 mol h n h p Y c n 12,6 lít O₂ (ktc). Hãy cho bi t có bao nhiêu c p r u th a mãn?

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

- Câu 17. t cháy hoàn toàn 6,24 gam axit X thu c 4,032 lít CO₂ (ktc) và 2,16 gam H₂O. Hãy cho bi t n u cho 1 mol X tác đ ng v i NaHCO₃ d thì thu c bao nhiêu lít CO₂ (ktc)?
A. 44,8 B. 33,6 C. 67,2 D. 22,4
- Câu 18. Cho axit cacboxylic X tác đ ng v i amin Y thu c mu i Z có công th c phân t là C₃H₉O₂N. Hãy cho bi t có bao nhiêu c p X, Y th a mẫn?
A. 1 B. 2 C. 3 D. 4
- Câu 19. Cho 2,24 lít khí Cl₂ vào trong 100 ml dung d ch NaOH loãng, nhi t th ng thì thu c dung d ch ch a NaCl n ng 0,4M. V y n ng mol/l c a dung d ch NaOH là:
A. 0,8M B. 0,4M C. 1,0M D. 0,2M
- Câu 20. Cho 200 ml dung d ch NaOH 2,0M vào 100 ml dung d ch ch a HCl 1,0M và AlCl₃ 0,8M. Tính kh i l ng k t t a thu c sau ph n ng?
A. 3,12 gam B. 6,24 gam C. 4,68 gam D. 1,56 gam
- Câu 21. Hãy cho bi t dãy ch t nào sau ây tác đ ng v i NH₃
A. MgO, O₂, HCl và H₂SO₄ B. NaOH, Cu(OH)₂, HCl và O₂
C. NaNO₃, FeCl₃, Cl₂ và HCl D. CuO, Cl₂; O₂ và HNO₃
- Câu 22. Cho axit cacboxylic (X) n ch c vào 150 gam dung d ch axit axetic 6%. trung hòa h n h p thu c c n 300ml dung d ch NaOH 1M. Cô c n dung d ch sau ph n ng thu c 26,4 gam h n h p mu i khan. V y axit X là :
A. H-COOH B. CH₂=CH-COOH C. CH₃-CH₂-COOH D. CH₃CH₂CH₂-COOH
- Câu 23. Cho 200 ml dung d ch NaOH 0,07M vào 300 ml dung d ch ch a HCl 0,02M và H₂SO₄ 0,005M thu c dung d ch X. Tính pH c a dung d ch X?
A. 7 B. 2 C. 11 D. 12
- Câu 24. Cho 100 ml dung d ch H₃PO₄ 1M vào 100 ml dung d ch NaOH thu c dung d ch X có ch a 20,4 gam h n h p 2 ch t tan. V y các ch t tan trong dung d ch X là:
A. Na₂HPO₄ và NaH₂PO₄ B. NaH₂PO₄ và H₃PO₄ C. NaOH và Na₃PO₄ D. Na₃PO₄ và Na₂HPO₄
- Câu 25. Cho 16 gam h n h p X g m Cu, Fe tan hoàn toàn trong 200 ml dung d ch HNO₃ 4M thu c dung d ch Y (không ch a axit) và 4,48 lít khí NO₂ và NO (ktc). Hãy xác nh kh i l ng mu i trong dung d ch sau ph n ng?
A. 55,2 gam B. 54,2 gam C. 56,2 gam M D. 53,2 gam
- Câu 26. Cho h i r u n ch c X qua CuO nung nóng thu c h n h p Y (g m 2 ch t). T kh i c a h n h p Y i v i H₂ là 19. V y công th c c a X là:
A. CH₃OH B. C₃H₇OH C. C₂H₅OH D. C₃H₅OH
- Câu 27. Cho dung d ch NaOH đ vào dung d ch X ch a ZnCl₂, FeCl₂, MgCl₂ và BaCl₂ thu c dung d ch Y và k t t a Z. Cho k t t a Z vào dung d ch H₂SO₄ c, nóng. Hãy cho bi t có bao nhiêu ph n ng ã x y ra?
A. 5 B. 6 C. 7 D. 4
- Câu 28. H n h p X g m a mol Cu₂S và 0,2 mol FeS₂. t h n h p X trong O₂ thu c h n h p oxit Y và khí SO₂. Oxi hóa hoàn toàn SO₂ thành SO₃ sau ó cho SO₃ h p n c thu c dung d ch ch a H₂SO₄. Hòa tan hoàn toàn h n h p Y b ng dung d ch H₂SO₄ thu c dung d ch ch a 2 mu i. Xác nh a?
A. 0,1 mol B. 0,15 mol C. 0,05 mol D. 0,2 mol
- Câu 29. Hãy cho bi t có bao nhiêu amin b c II có công th c phân t là C₄H₁₁N?
A. 4 B. 3 C. 2 D. 5
- Câu 30. Cho s ph n ng sau: X + Y -> Na₂SO₃ + H₂O. Hãy cho bi t có bao nhiêu c p X, Y th a mẫn s ó?
A. 1 B. 4 C. 3 D. 2
- Câu 31. Cho các ch t có công th c c u t o sau: CH₃-CH=CH-Cl (1); Cl-CH₂-CH=CH-CH₃ (2); CH₃-C(CH₃)=CH-COOH (3); CH₂=C(CH₃)-COOH (4); CH₃-CCl=CH-COOH (5). Hãy cho bi t nh ng ch t nào có ng phân hình h c?
A. (1) (2) (3) B. (1) (2) (4) C. (2) (3) (4) D. (1) (2) (5)
- Câu 32. Cho s sau: X $\xrightarrow{+NaOH}$ Y $\xrightarrow{+HCl}$ X. Hãy cho bi t ch t nào sau ây không th là X?
A. CH₃COOC₂H₅ B. C₆H₅OH C. C₆H₅NH₃Cl D. CH₃COOH
- Câu 33. Cho 2 ion Xⁿ⁺ và Yⁿ⁻ u có c u hình electron là : 1s²2s²2p⁶. T ng s h t mang i n c a Xⁿ⁺ nhi u h n c a Yⁿ⁻ là 4 h t. Hãy cho bi t c u hình úng c a X và Y?
A. 1s²2s²2p⁶3s²3p¹ và 1s²2s²2p³ B. 1s²2s²2p⁶3s¹ và 1s²2s²2p⁴
C. 1s²2s²2p⁶3s¹ và 1s²2s²2p⁵ D. 1s²2s²2p⁶3s² và 1s²2s²2p⁴
- Câu 34. Hãy cho bi t r u nào sau ây khi tách n c thu c 3 anken (k c ng phân hình h c)
A. isopropyllic B. iso-pentyllic C. tert-pentyllic D. sec-butyllic
- Câu 35. Ng i ta i u ch anilin b ng cách nitro hóa 500gam benzen r i kh h p ch t nitro sinh ra. Kh i l ng anilin thu c là bao nhiêu, bi t hi u su t c a quá trình là 78%?
A. 362,7gam B. 465,0 gam C. 346,7gam D. 463,4gam
- Câu 36. Cho t t 200 ml dung d ch HCl vào dung d ch ch a 0,15 mol Na₂CO₃ và 0,1 mol NaHCO₃ thu c khí CO₂ và dung d ch X. Cho n c vôi trong đ vào dung d ch X thu c 20 gam k t t a. V y n ng mol/l c a dung d ch HCl là:
A. 2,0M B. 1,0M C. 0,5M D. 1,5M

Câu 37. Cho hỗn hợp X gồm m rêu metylic và 2 axit nch c k t ti p nhau trong dãy ng ng tác d ng v i Na d gi i phóng ra 6,72 lít khí H₂ (ktc). N u đun nóng h n h p X (xt H₂SO₄ c) thì các ch t trong h n h p tác d ng v a v i nhau t o thành 25 gam h n h p este. V y 2 axit trong h n h p X là:

- A. C₂H₅COOH và C₃H₇COOH
 B. HCOOH và CH₃COOH
 C. C₂H₃COOH và C₃H₅COOH
 D. CH₃COOH và C₂H₅COOH

Câu 38. Cho các ch t sau: anilin (1), p-metylanilin (2); benzyl amin (3); metyl phenyl amin (4); Hãy cho bi t nh ng ch t nào tác d ng v i Br₂ (dd) cho k t t a tr ng?

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

Câu 39. Hãy cho bi t dãy các ion nào sau ây u là baz ?

- A. NO₃⁻, CO₃²⁻, SO₃²⁻ và PO₄³⁻
 B. CO₃²⁻; SO₃²⁻, PO₄³⁻ và CH₃COO⁻
 C. HCO₃⁻; H₂PO₄⁻; CH₃COO⁻ và C₆H₅O⁻
 D. NH₄⁺, HSO₄⁻; Al(OH)₃²⁺ và OH⁻

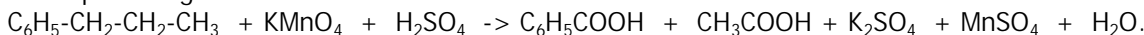
Câu 40. Có các ch t sau: CH₃NH₂ (1); NH₃ (2); C₆H₅NH₂ (3) và C₆H₅-NH-CH₃ (4). S s p x p nào theo chi u t ng d n tính baz c a các ch t ó?

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

Câu 41. Cho các nguyên t sau: X (Z=12); Y (Z=14); M(Z=20) và Q(Z=17). S s p x p nào sau ây úng v i chi u t ng d n v âm i n c a nguyên t các nguyên t .

- A. M < Y < X < Q
 B. M < X < Y < Q
 C. Q < M < Y < X
 D. X < Y < M < Q

Câu 42. Cho ph n ng sau:



Xác nh t ng i s các h s ch t trong ph ng trình ph n ng. Bi tr ng chúng là các s nguyên t i gi n v i nhau.

- A. 20
 B. 16
 C. 18
 D. 14

Câu 43. Hòa tan hoàn toàn 8,4 gam Fe trong dung d ch HNO₃ d thu c 6,72 lít h n h p khí X g m NO₂ và NO. Tính s mol HNO₃ ã tham gia ph n ng.

- A. 0,60 mol
 B. 0,75 mol
 C. 0,65 mol
 D. 0,55 mol

Câu 44. Cho h n h p X g m CH₃COOH và C₂H₃COOH tác d ng v i glixerin có th thu c t i a bao nhiêu trieste?

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

Câu 45. Cho các ch t sau: NaOH, HCl, NaH₂PO₄, Na₃PO₄ và H₃PO₄. Cho các ch t ó tác d ng v i nhau theo t ng ôi m t, hãy cho bi t có bao nhiêu c p x y ra ph n ng?

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

Câu 46. Cho các ph n ng sau: (1) Cl₂ + NaOH; (2) SO₂ + NaOH; (3) NO₂ + NaOH; (4) CO₂ + NaOH; (5) Br₂ + NaOH; Hãy cho bi t ph n ng nào là ph n ng oxi hóa - kh ?

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

Câu 47. Có các dung d ch sau: phenol, anilin, phenyl amoni clorua, natri phenolat. Hãy cho bi t dãy hóa ch t nào sau ây có th s d ng phân bi t các dung d ch ó?

- A. qu tím, dung d ch HCl, dung d ch Br₂
 B. qu tím, dung d ch AgNO₃, dung d ch NaOH
 C. phenol phtalein, qu tím, dung d ch Br₂
 D. qu tím, dung d ch AgNO₃, dung d ch Br₂

Câu 48. Có các ion sau: X²⁻; Y⁻; M²⁺; R⁺ u có c u hình electron là: 1s²2s²2p⁶3s²3p⁶. Hãy cho bi t k t lu n nào sau ây úng v i tính ch t c a X²⁻; Y⁻; M²⁺; R⁺

- A. X²⁻; Y⁻; M²⁺; R⁺ là ch t kh
 B. X²⁻; Y⁻ là ch t kh ; M²⁺; R⁺ là ch t oxi hóa
 C. X²⁻; Y⁻; M²⁺; R⁺ là ch t oxi hóa
 D. X²⁻; Y⁻ là ch t oxi hóa ; M²⁺; R⁺ là ch t kh

Câu 49. Hãy cho bi t, ph n ng nào sau ây c s d ng i u ch khí NO trong công nghi p?

- A. Cu + HNO₃ -> Cu(NO₃)₂ + NO + H₂O
 B. N₂ + O₂ -> NO
 C. NH₃ + O₂ -> NO + H₂O
 D. NO₂ -> NO + O₂

Câu 50. Cho a gam Cu, Fe vào dung d ch ch a b mol H₂SO₄ c, nóng thu c khí SO₂ và dung d ch ch a 3 mu i có kh i l ng là m gam. Hãy cho bi t m i liên h gi a m và a, b.

- A. m = a + 48b
 B. m = a + 96b
 C. m = a + 72b
 D. m = a + 24b

áp án mã : 147

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

áp án mã : 181

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

áp án mã : 215

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

áp án mã : 249

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

áp án mã : 283

01.- / - -	14.- / - -	27.- - = -	40.- / - -
02.- - - ~	15.- - = -	28.- - = -	41.; - - -

03. - - = -	16. - - = -	29. - - - ~	42. - / - -
04. - - - ~	17. - - - ~	30. - - - ~	43. - - - ~
05. - - - ~	18. - - - ~	31. - / - -	44. ; - - -
06. - / - -	19. ; - - -	32. - - - ~	45. - - = -
07. - - - ~	20. - - - ~	33. ; - - -	46. - - - ~
08. - - = -	21. - / - -	34. - - - ~	47. ; - - -
09. - - - ~	22. - / - -	35. - / - -	48. - - - ~
10. ; - - -	23. ; - - -	36. - - - ~	49. - / - -
11. - / - -	24. - - - ~	37. - - - ~	50. - - - ~
12. - - = -	25. - - - ~	38. ; - - -	
13. - - - ~	26. ; - - -	39. ; - - -	

áp án mã : 317

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

áp án mã : 351

01. ; - - -	14. - / - -	27. ; - - -	40. - / - -
02. - - = -	15. - - = -	28. - - = -	41. - - = -
03. - - = -	16. ; - - -	29. - / - -	42. - - = -
04. - / - -	17. - / - -	30. - - - ~	43. - - - ~
05. - - = -	18. ; - - -	31. - / - -	44. - / - -
06. - - - ~	19. - - - ~	32. - - = -	45. - / - -

07. - - = -	20. - / - -	33. - - - ~	46. ; - - -
08. - - = -	21. ; - - -	34. ; - - -	47. - - - ~
09. - - - ~	22. - - = -	35. - - = -	48. - - = -
10. ; - - -	23. - - = -	36. - / - -	49. - - - ~
11. - - - ~	24. - - - ~	37. - - - ~	50. ; - - -
12. - - - ~	25. ; - - -	38. - / - -	
13. - / - -	26. - / - -	39. ; - - -	

áp án mã : 385

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