

122. Al_2S_3 da oltingugurtning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 60

123. MgO da magniyning massa ulushini (%) aniqlang.
A) 60

124. X ni aniqlang.

Metall	$m(\text{metal}), g$	$n(\text{atom})$
Ca	20	n
Na	X	n

C) 11.5

125. X ni aniqlang.

Metall	$m(\text{metal}), g$	$n(\text{atom})$
Ca	20	n
Mg	X	n

C) 12

126. 27,9 g $Al_2(SO_4)_3 \cdot xH_2O$ kristallogidrati qizdirilganda 10,8 g suv bug'landi. x ni aniqlang
A) 12

127. 9,3 g $NaI \cdot xH_2O$ kristallogidrati qizdirilganda 7,5 g tuz qoldi. x ni aniqlang
A) 2

128. Z ni aniqlang.

Modda	X ning massa ulushi (%)
Li_3X	40
FeX	Z

C) 20

129. XY_2 birikmada X - massa ulushini (%) ni aniqlang.

Modda	Cu ning massa ulushi (%)
Cu_2X	a
CuY	a

C) 50

130. XY_2 birikmada Y - massa ulushini (%) ni aniqlang.

Modda	Cu ning massa ulushi (%)
Cu_2X	a
CuY	a

C) 50

131. XYO_3 birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

$$\frac{m(X)}{m(O)} = \frac{5}{6}; \frac{m(Y)}{m(O)} = \frac{2}{3}$$

A) 120

132. XYO_3 birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

$$\frac{m(X)}{m(O)} = \frac{4}{3}; \frac{m(Y)}{m(O)} = \frac{2}{3}$$

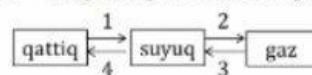
B) 144

133. 52 g X_3Y_8 olish uchun necha g Y kerak bo'ladi?

Modda	Massa, g	Moddada X ning massasi
X_2Y_4	8	6

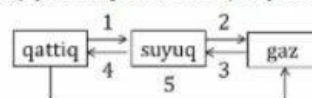
B) 16

134. 4 - bosqichdagi hosidani aniqlang.



D) qotish

135. Qaysi bosqichda erish jarayoni ko'rsatilgan?



A) 1

136. $2C_xH_y + 11O_2 \rightarrow 8CO_2 + yH_2O$ reaksiyadan x va y ni aniqlang

$$\begin{matrix} x & y \\ C) 4 & 6 \end{matrix}$$

137. Sublimatsiya jarayoni uchun moslikni belgilang

1. qattiq \rightarrow gaz
2. gaz \rightarrow suyuq
3. suyuq \rightarrow gaz

A) faqat 1

138. Qaysi moddani og'zi ochiq idishda qoldirilsa, massasi o'zgarmaydi?

B) SiO_2

139. Qaysi moddani og'zi ochiq idishda qoldirilsa, massasi o'zgarmaydi?

B) $BaSO_4$

140. $suv \rightarrow muz$ sxemada qanday jarayon kuzatiladi,

- I. tarkibi o'zgrad
- II. zichlik kamayadi
- III. zichlik ortadi
- IV. hajm o'zgaradi

D) II, IV

141. $suv \rightarrow muz$ sxemada qanday jarayon kuzatilmaydi,

- I. tarkibi o'zgrad
- II. zichlik kamayadi
- III. zichlik ortadi
- IV. Hajm o'zgaradi

B) I, III

142. $Havo \xrightarrow{I} kislrod \xrightarrow{II} suv \xrightarrow{III} suv bug'i$
Fizik hodisalarni ko'rsating

B) I, III

143. $Havo \xrightarrow{I} kislrod \xrightarrow{II} suv \xrightarrow{III} suv bug'i$
Kimyoviy hodisalarni ko'rsating

B) II

1. X ni aniqlang.

Aralashma	Ajratish usuli
Na_2SO_4 + suv	X

- A) Ekstraksiya B) Bug'latish
C) Filtrlash D) Dekontatsiya

2. X va Y moddalardan iborat aralashmani qanday usulda ajratib olish mumkin?

Modda	Agregat holat	Aralashma tur
X	Suyuq	Gomogen
Y	Qattiq	

- A) Ekstraksiya B) Bug'latish
C) Filtrlash D) Dekontatsiya

3. Qaysi moddalarning agregat holatlari $+10^\circ\text{C}$ dan $+60^\circ\text{C}$ intervali orasida o'zgaraydi?

Modda	$T_{\text{erish}}^\circ\text{C}$	$T_{\text{qaynash}}^\circ\text{C}$
X	+40	+152
Y	+5	+230
Z	-10	+80

- A) X,Y,Z B) faqat Y C) X,Z D) Y,Z

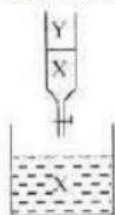
4. X va Y ni aniqlang

X: jism

Y: modda

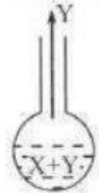
- | | | |
|-----------|---|-----------|
| | X | Y |
| A) Temir | | Temir |
| B) Stul | | Aftomobil |
| C) Jadval | | kislorod |
| D) suv | | shakar |

5. Tasvirda pipetka yordamida ajratish usuli berilgan X va Y ni aniqlang.



- | | | |
|-----------|---|---------------|
| | X | Y |
| A) Suv | | Etanol |
| B) Suv | | Sirka kislota |
| C) Benzin | | Suv |
| D) Suv | | moy |

6. Bug'latish usuli bilan aralashmani ajratish imkoni bo'lsa X va Y ni aniqlang



- | | | |
|------------|---|--------|
| | X | Y |
| A) Shakar | | Suv |
| B) Suv | | Shakar |
| C) Etanol | | Suv |
| D) Metanol | | suv |

7. Atom massa birligi sifatida ^{16}O atom massasining $1/16$ qismi olinsa, elementning nisbiy atom massasi qanday o'zgaradi?

- A) o'zgarmaydi
B) $4/3$ marta kamayadi
C) $4/3$ marta ortadi
D) 16 marta ortadi

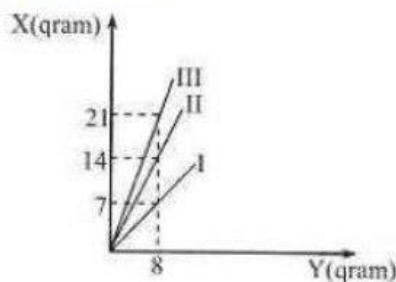
8. Bir valentli metal sulfatining molyar massasi 142 g/mol . Metallning nisbiy atom massasini aniqlang.

- A) 23 B) 39 C) 108 D) 7

9. C va H massa nisbatlari 9:2 bo'lgan moddaning tarkibini aniqlang

- A) Metan B) Etan C) propan D) Butan

10. I birikmaning tarkibi XY_2 bo'lsa II birikmalarning tarkibini aniqlang



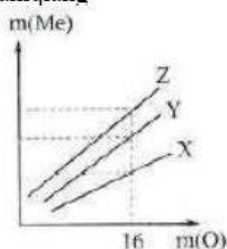
- A) X_2Y_3 B) XY C) X_3Y_2 D) X_2Y

11. X_2Y_3 birikma tarkibidagi $m(\text{X}):m(\text{Y})$ nisbatini aniqlang.

Birikma	$\frac{m(\text{X})}{m(\text{Y})}$
X_3Y_4	$\frac{21}{8}$

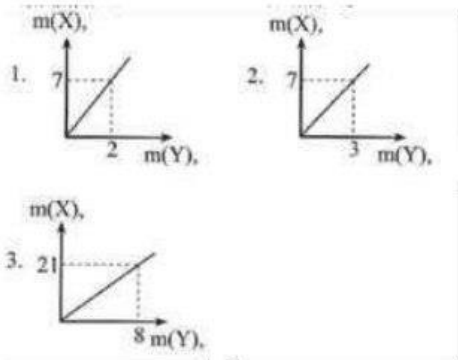
- A) 7:3 B) 14:10 C) 21:8 D) 7:2

12. Oksid tarkibidagi metal va kislorod massalari orasidagi bog'likka mos ravishda X, Y va Z ni aniqlang



- | | | | |
|--------------------------|---|-----|-----|
| | X | Y | Z |
| A) Na_2O | | BeO | CuO |
| B) Li_2O | | MgO | CaO |
| C) Li_2O | | ZnO | CaO |
| D) K_2O | | CaO | MgO |

13. X va Y dan iborat 3 ta birikmada X ning massasi (g) Y ning massasiga nisbati orasidagi bog'liqlikdan X ning massa ulushini (%) aniqlang.

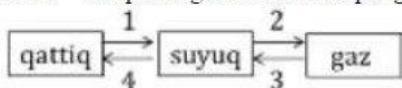


- A) I < II > III
 B) I < II < III
 C) I > III > II
 D) I > II < III

14. a mol K_2SO_3 , b mol Na_2SO_3 va c mol $CaSO_3$ dan iborat tuzlar aralashmasida metallarning umumiy massa ulushi 40%. Aralashmadagi oltingugurt va kislorodning massa ulushlarini aniqlang.

1. $\omega(S) = 24\%$ 2. $\omega(O) = 30\%$
 3. $\omega(S) = 30\%$ 4. $\omega(O) = 24\%$
 5. $\omega(S) = 36\%$ 6. $\omega(O) = 36\%$
 A) 1, 6 B) 3, 2 C) 5, 4 D) 1, 4

15. 1 – bosqichdagi hosidani aniqlang.



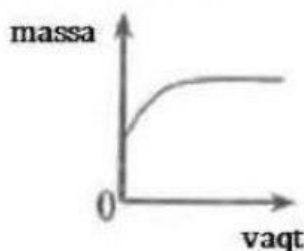
- A) Qotish B) Kondensatsiyalalash
 C) Erish D) Bug'lanish

16. $2C_xH_y + 11O_2 \rightarrow 8CO_2 + yH_2O$ reaksiyadan va ni Aniqlang

- | | x | y |
|----|---|---|
| A) | 4 | 4 |
| B) | 3 | 4 |
| C) | 4 | 6 |
| D) | 6 | 4 |

17.

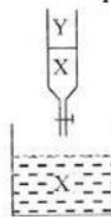
Quyidagi grafik qaysi reaksiyaga tegishli



- A) $4KClO_3 \xrightarrow{t} KCl + 3KClO_4$
 B) $2KNO_3 \xrightarrow{t} 2KNO_2 + O_2$
 C) $3Fe + 2O_2 \xrightarrow{t} Fe_3O_4$
 D) $C + O_2 \xrightarrow{t} CO_2$

18.

20. Tasvirda pipetka yordamida ajratish usuli berilgan. X va Y ni aniqlang.



- A) X -Suv; Y-Benzin
 B) X -Benzin; Y-Suv
 C) X -Parafin; Y-Benzin
 D) X -Suv; Y-tuz

21. Bug'latish usuli bilan aralashmani ajratish imkoni bo'lsa, X va Y ni aniqlang



- A) X-suv; Y-Benzin
 B) X-Tuz; Y-Benzin
 C) X-Shakar; Y-Suv
 D) X-Suv; Y-SHakar

22. Bug'latish usuli bilan aralashmani ajratish imkoni bo'lsa, X va Y ni aniqlang



- A) X-Osh tuzi Y-suv
 B) X-Suv Y-Osh tuzi
 C) X-Suv Y-Yog'
 D) X-Yog' Y-Suv

23. Atom massa birligi sifatida ^{16}O atom massasining 1/16 qismi olinsa, elementning nisbiy atom massasi qanday o'zgaradi?

- A) O'zgarmaydi
 B) 16 marta kamayadi

C) 16 marta ortadi

D) 8marta kamayadi

24. Atom massa birligi sifatida ^{14}N atom massasining $1/14$ qismi olinsa, elementning nisbiy atom massas qanday o'zgaradi?

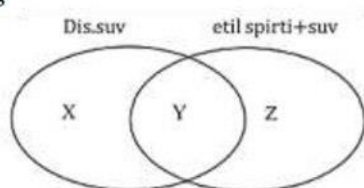
A) O'zgarmaydi

B) 14mart ortadi

C) 14marta kamayadi

D) 7marta kamayadi

25. Berilgan Ven - Eylar diagrammasiga asosan X,Y va Z ni aniqlang



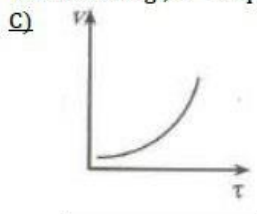
A) tarkibi bir xil suyuq holda gomogen

B) tarkibi har xil suyuq holda gomogen

C) tarkibi bar xil qattiq holda gomogen

D) tarkibi har xil suyuq holda geterogen

26. Choynakdagi suvning qaynab, bug'lanish jarayoni qaysi grafikda to'g'ri berilgan? (V – molekularning harakat tezligi, τ – vaqt)



27. Qaysi ifodalar A va B aralashmalarining har ikkisi ga tegishli?

1. distillash usuli bilan ajratib olish mumkin
2. gomogen aralashma
3. elektr tokini o'tkazadi

Aralashma	Aralashma tarkibi
A	Sirka kislota + suv
B	Etil spirti + suv

A) 1,2

28. X,Y va Z moddalarini aniqlang.

Aralashma	Aralashma tarkibi
X + Y	Gomogen
Y + Z	Geterogen

X Y Z
A) etil spirti suv neft

29. X, Y va Z gazlarni aniqlang

Gazlar	Suvni siqib chiqarib yig'ilgan gaz
X	+
Y	-
Z	+

D) H_2 NO_2 CH_4

30. X, Y va Z gazlarni aniqlang

Gazlar	Suvni siqib chiqarib yig'ilgan gaz
X	-
Y	+
Z	-

D) NH_3 N_2 NO_2

31. X – yonuvchan emas, havodan yengil gaz

Y – yonuvchan, havodan og'ir gaz

Z – yonuvchan emas, havodan og'ir gaz

T – yonuvchan, havodan yengil gaz

X,Y,Z va T gazlarining qaysilari yong'in o'chirishda ishlatiladi?

C) faqat Z

32. X – yonuvchan emas, havodan og'ir gaz

Y – yonuvchan, havodan og'ir gaz

Z – yonuvchan, havodan yengil gaz

T – yonuvchan emas, havodan yengil gaz

X,Y,Z va T gazlarining qaysilari yong'in o'chirishda ishlatiladi?

B) faqat X

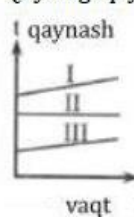
33. X, Y va Z moddalari uchun qaysi ifodalar mos keladi?

Aralashma		
X + suv	Y + suv	Z + suv
Chin eritma	Emulsiya	Suspenziya

1. X etil spirti
2. Y o'simlik yog'i
3. Z qumtuproq
4. X surkov moyi
5. Y shakar

A) 1,2,3

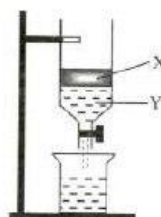
34. Quyidagi qaysi ifodalar to'g'ri?



1. I toza suvga tegishli
2. I NaCl ning suvli eritmasiga tegishli
3. II toza suvga tegishli
4. III etil spirtining suvli eritmasiga tegishli
5. III NaCl ning suvli eritmasiga tegishli

C) 2,3,4

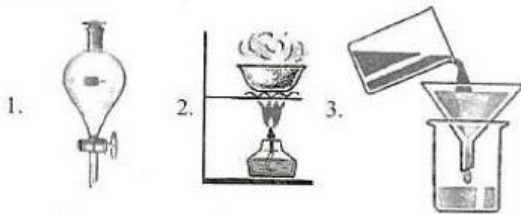
35. Tasvirdagi X va Y moddalar qaysilar bo'lishi mumkin?



- | X | Y |
|-------------------|----------------|
| 1. benzin | suv |
| 2. suv | benzin |
| 3. spirt | suv |
| 4. suv | o'simlik yog'i |
| 5. o'simlik yog'i | suv |

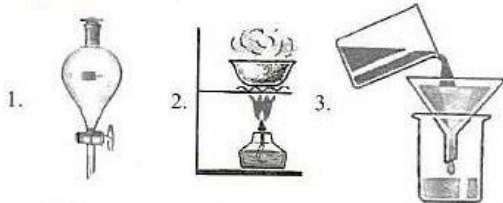
B) 1,5

36. Aralashmalarni ajratish usullari orasidagi bog'liqlikni aniqlang.



- a) natriy gidroksid b) benzol c) kalsiy karbonat
d) kalsiy xlorid e) magniy fosfat
A) 1 - b; 2 - a,d; 3 - c,e

37. Aralashmalarni ajratish usullari orasidagi bog'liqlikni aniqlang.



- a) kalsiy fosfat b) kaliy karbonat c) kaliy xlorid
d) anilin e) bariy sulfat
A) 1 - d; 2 - c,b; 3 - a,e

38. Bog'liqlikni aniqlang

1. Oddiy modda; 2. Murakkab modda;
3. Aralashma

- a) shakar b) neft c) grafit
d) tuman e) ammiyak
A) 1 - c; 2 - a,e; 3 - b,d

39. Distillash usuli bilan moddalarni ajratish ularning qaysi xossalariga asoslangan,
B) suyuqlanish harorati

40. Qaysi kimyoviy belgi oddiy moddani ifodalaydi,
D) Ne

41. Qaysi kimyoviy belgi oddiy moddani ifodalaydi,
D) Ar

42. Oddiy moddalarni ko'rsating
A) H₂O₃, O₂

43. Valentligiga asosan Mn^{VII}O^{II} birikmaning formulasini aniqlang.
D) Mn₂O₇

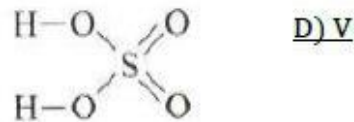
44. Valentligiga asosan Mn^{IV}O^{II} birikmaning formulasini aniqlang.
C) MnO₂

45. Valentligiga asosan Fe^{III}O^{II} birikmaning formulasini aniqlang.
B) Fe₂O₃

46. Valentligiga asosan Fe^{II}O^{II} birikmaning formulasini aniqlang.
C) FeO

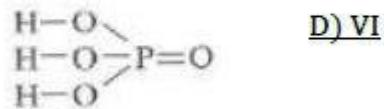
47. O = C = O birikmada uglerod necha valentli?
A) IV

48. Birikmada oltingugurt necha valentli?



Javobi xato ekan VI valentli bo'ladi.

49. Birikmada fosfor necha valentli?



Javobi xato ekan V valentli bo'ladi.

50. Qaysi birikmada oltingugurt to'rt valentli?
B) SO₂

51. Qaysi birikmada oltingugurt ikki valentli?
A) Na₂S

52. Qaysi birikmada oltingugurt olti valentli?
C) SO₃

53. Qaysi javobda oksidning formulasi to'g'ri berilgan?
B) Al₂^{III}O₃^{II}

54. Qaysi javobda oksidning formulasi xato berilgan?
C) Mn₂^{II}O^{II}

55. Qaysi metal birikmalarda bir valentli?
A) Na

56. Qaysi metal birikmalarda bir valentli?
A) K

57. Valentliklari to'g'ri qo'yilgan formulani aniqlang
D) Cr^{VI}O₂^{II}

58. Valentliklari to'g'ri qo'yilgan formulani aniqlang
A) Fe₂^{III}O₃^{II}

59. Qaysi elementning eng yuqori valentligi, uning davriy jadvalda joylashgan guruh raqamiga mos kelmaydi
A) O

60. Qaysi elementning eng yuqori valentligi, uning davriy jadvalda joylashgan guruh raqamiga mos kelmaydi
B) F

61. Bir valentli X elementining oksidini formulasini belgilang
B) X₂O

62. To'rt valentli X elementining oksidini formulasini belgilang
D) XO₂

63. O'zgaruvchan valentli elementlarni belgilang
C) Fe,P,S

64. O'zgaruvchan valentli elementlarni belgilang
C) Na,K,H

65. O'zgaruvchan valentli elementlarni belgilang
B) Fe,P

66. O'zgarimas valentli elementlarni belgilang
C) Na,K
67. O'zgaruvchan valentli elementlarni belgilang
I. Cu II. K III. P IV. Mg
C) I,III
68. O'zgaruvchan valentli elementlarni belgilang
I. H II. Na III. Fe IV. N
A) LII
69. X metali azot bilan X_3N tarkibli birikma hosil qilsa, xlor bilan qanday tarkibli birikma hosil qiladi?
C) XCl
70. X metali azot bilan X_3N_2 tarkibli birikma hosil qilsa, xlor bilan qanday tarkibli birikma hosil qiladi?
B) XCl_2
71. X elementi XCl_2 va X_2O birikmalarni hosil qilsa, javoblardan mos kelmaydiganini belgilang.
B) $X_2(SO_4)_3$
72. Xlor oksidining 18,3 g miqdorida 11,2 g kislorod mavjud. Oksidning formulasini aniqlang.
C) Cl_2O_7
73. Azot oksidining 22 g miqdorida 8 g kislorod mavjud. Oksidning formulasini aniqlang.
B) N_2O
74. X,Y va Z elementlarni aniqlang.

Elementlar	Valentliklari	
	O'zgaruvchan	O'zgarimas
X	-	+
Y	+	-
Z	-	+

X Y Z
B) Zn Cr Mg

75. X,Y va Z elementlarni aniqlang.

Elementlar	Valentliklari	
	O'zgaruvchan	O'zgarimas
X	+	-
Y	-	+
Z	+	-

X Y Z
A) Fe Ca P

76. Na_2CO_3 birikmada element atomari nisbatini aniqlang
D) 2:1:3
77. Qaysi birikmada element atomlari soni nisbati 2:1:4 nisbatda?
A) K_2SO_4
78. H_2SO_4 da indekslar yig'indisini aniqlang
A) 7
79. H_3PO_4 da indekslar yig'indisini aniqlang
A) 8

80. Massa nisbatlari $m(Ca):m(S):m(O) = 5:4:6$ bo'lgan birikmani tarkibini aniqlang
A) $CaSO_3$
81. Oksidi tarkibida 40% kislorod bo'lgan ikki valentli metallni aniqlang
D) Mg
82. Tarkibida azot va kislorodning massa nisbati 7:12 bo'lgan azot oksidini aniqlang.
C) N_2O_3
83. 50 g CaX_2 birikmasi tarkibida 10 g Ca mavjud bo'lsa, X ning nisbiy atom massasini aniqlang.

Javobi:80

84. Alyuminiy oksidi tarkibidagi indekslar yig'indisini aniqlang
B) 5
85. Lity oksidi tarkibidagi indekslar yig'indisini aniqlang
A) 3
86. X va Y elementlaridan iborat birikmada Y atomlari soni X atomlari sonidan 1,5 marta ko'p. birikmani tarkibini aniqlang.
D) X_2Y_3
87. X va Y elementlaridan iborat birikmada Y atomlari soni X atomlari sonidan 2,5 marta ko'p. birikmani tarkibini aniqlang.
C) X_2Y_5
88. Qaysi birikmalarda element atomlarining massa nisbatlari to'g'ri berilgan.
B) CaS 5:4
89. Qaysi birikmalarda element atomlarining massa nisbatlari to'g'ri berilgan.
D) SO_2 1:1
90. Qaysi birikmalarda element atomlarining massa nisbatlari to'g'ri berilgan.
C) CO_2 3:8
91. Atom massasi ^{12}C izotpi massasini 4/3 qismiga teng bo'lgan elementni aniqlang
B) ^{16}O
92. Atom massasi ^{12}C izotpi massasini 7/6 qismiga teng bo'lgan elementni aniqlang
A) ^{14}N
93. Bir moldan olingan ozon va oq fosfor tarkibidagi atomlar sonini (N_A) aniqlang
D) 7
94. Bir moldan olingan ozon va kristal oltingugurt tarkibidagi atomlar sonini (N_A) aniqlang
D) 9

95. X, Y va Z elementlar to'g'ri keltirilgan qatorni aniqlang.

Birikma	Molyar massasi, g/mol
X ₂ O	18
Y ₂ O	20
Z ₂ O	22

X Y Z
D) protiy deytriy tritiy

96. X, Y va Z elementlar to'g'ri keltirilgan qatorni aniqlang.

Birikma	Molyar massasi, g/mol
X ₂ S	36
Y ₂ S	34
Z ₂ S	38

X Y Z
B) deytriy protiy tritiy

97. Ar(X) ni aniqlang.

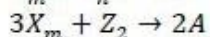
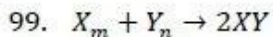
Birikmaning formulasi	$\omega(Y)$	Ar(Y)
X ₂ Y ₃	48%	32

B) 52

98. Ar(X) ni aniqlang.

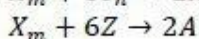
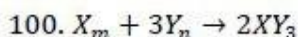
Birikmaning formulasi	$\omega(Y)$	Ar(Y)
X ₃ Y	31%	31

B) 23



A moddaning tarkibini aniqlang.

D) X₃Z



A moddaning tarkibini aniqlang.

D) Z₃X

101. Qaysi birikmada kislorodning massa ulushi 50%?

D) SO₂

102. Oltinugurt (IV) oksidida oltinugurtning massa ulushi (%) qanday?

C) 40

103. Bir valentli metal sulfatining molyar massasi 174 g/mol. Metallning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 39

104. Bir valentli metal sulfatining molyar massasi 174 g/mol. Metallning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 78 B) 39 C) 23 D) 7

105. CuSO₄ birikmasidagi elementlarning eng kichik massa nisbatlarini aniqlang

C) 2:1:2

106. 14,2 g R₂O₅ moddasida 8 g kislorod mavjud. RH₃ birikmasining nisbiy molekulyar massasini aniqlang

C) 34

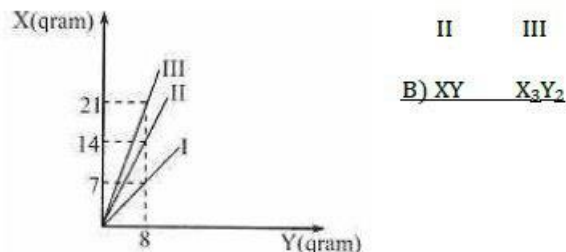
107. C va H massa ulushlari 75:25 bo'lgan moddaning tarkibini aniqlang

A) metan

108. C va H massa nisbatlari 9:2 bo'lgan moddaning tarkibini aniqlang

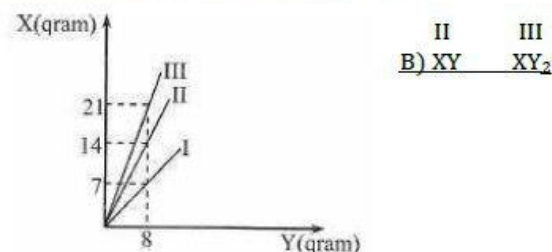
C) propan

109. I birikmaning tarkibi XY₂ bo'lsa, II va III birikmalarning tarkibini aniqlang



II III
B) XY X₃Y₂

110. III birikmaning tarkibi X₃Y₂ bo'lsa, I va II birikmalarning tarkibini aniqlang



II III
B) XY XY₂

111. X₂Y₃ birikma tarkibidagi m(X):m(Y) nisbatini aniqlang.

Birikma	$\frac{m(X)}{m(Y)}$
X ₃ Y ₄	$\frac{21}{8}$

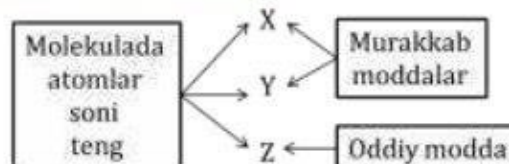
A) 7:3

112. X₃Y₄ birikma tarkibidagi m(X):m(Y) nisbatini aniqlang.

Birikma	$\frac{m(X)}{m(Y)}$
X ₂ Y ₃	$\frac{7}{3}$

A) 21:8

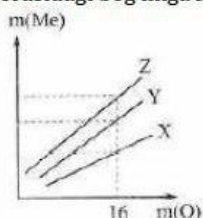
113. X, Y va Z ni aniqlang



1. Ne 2. N 3. H₂S 4. HCl 5. CO

	X	Y	Z
A)	4	5	2
B)	4	5	1
C)	5	4	3
D)	3	4	5

114. Oksid tarkibidagi metal va kislorod massalari orasidagi bog'likka mos ravishda X, Y va Z ni aniqlang



X Y Z
B) Li_2O MgO CaO

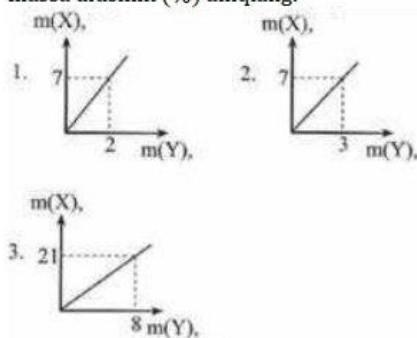
115. Cu_xS birikmasida oltingugurtning massa ulushi 20%. Birikmaning nisbiy molekulyar massasini va x ni aniqlang

Mr x
D) 160 2

116. C_xH_4 birikmasida uglerodning massa ulushi 75%. Birikmaning nisbiy molekulyar massasini va x ni aniqlang

Mr x
D) 16 1

117. X va Y dan iborat 3 ta birikmada X ning massasi (g) Y ning massasiga nisbati orasidagi bog'liqlikdan X ning massa ulushini (%) aniqlang.



C) I > III > II

118. a mol K_2SO_3 , b mol Na_2SO_3 va c mol CaSO_3 dan iborat tuzlar aralashmasida metallarning umumiy massa ulushi 40%. Aralashmadagi oltingugurt va kislorodning massa ulushlarini aniqlang.

1. $\omega(\text{S}) = 24\%$ 2. $\omega(\text{O}) = 30\%$
3. $\omega(\text{S}) = 30\%$ 4. $\omega(\text{O}) = 24\%$
5. $\omega(\text{S}) = 36\%$ 6. $\omega(\text{O}) = 36\%$

A) 1,6

119. a mol $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, b mol Na_2SO_4 va c mol CuSO_4 dan iborat tuzlar aralashmasida metallarning umumiy massa ulushi 40%. Aralashmadagi oltingugurt va kislorodning massa ulushlarini aniqlang.

1. $\omega(\text{S}) = 30\%$ 2. $\omega(\text{O}) = 30\%$
3. $\omega(\text{S}) = 20\%$ 4. $\omega(\text{O}) = 15\%$
5. $\omega(\text{S}) = 45\%$ 6. $\omega(\text{O}) = 40\%$

A) 3,6

120. CuO da misning massa ulushini aniqlang.

A) 80

121. CuO da kislorodning massa ulushini aniqlang.

A) 20

124. X ni aniqlang.

Metall	$m(\text{metal}), \text{g}$	$n(\text{atom})$
Ca	20	n
Na	X	n

C) 11,5

125. X ni aniqlang.

Metall	$m(\text{metal}), \text{g}$	$n(\text{atom})$
Ca	20	n
Mg	X	n

C) 12

126. 27,9 g $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ kristallogidрати qizdirilganda 10,8 g suv bug'landi. x ni aniqlang

A) 12

127. 9,3 g $\text{NaI} \cdot x\text{H}_2\text{O}$ kristallogidрати qizdirilganda 7,5 g tuz qoldi. x ni aniqlang

A) 2

128. Z ni aniqlang.

Modda	X ning massa ulushi (%)
Li_3X	40
FeX	Z

C) 20

129. XY_2 birikmada X - massa ulushini (%) ni aniqlang.

Modda	Cu ning massa ulushi (%)
Cu_2X	a
CuY	a

C) 50

130. XY_2 birikmada Y - massa ulushini (%) ni aniqlang.

Modda	Cu ning massa ulushi (%)
Cu_2X	a
CuY	a

C) 50

131. XYO_3 birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

$$\frac{m(\text{X})}{m(\text{O})} = \frac{5}{6}; \frac{m(\text{Y})}{m(\text{O})} = \frac{2}{3}$$

A) 120

132. XYO_3 birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

$$\frac{m(\text{X})}{m(\text{O})} = \frac{4}{3}; \frac{m(\text{Y})}{m(\text{O})} = \frac{2}{3}$$

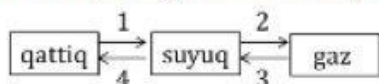
B) 144

133. 52 g X_3Y_8 olish uchun necha g Y kerak bo'ladi?

Modda	Massa, g	Moddada X ning massasi
X_2Y_4	8	6

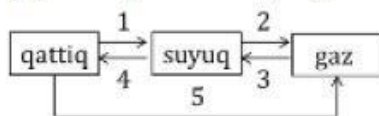
B) 16

134. 4 - bosqichdagi hosidani aniqlang.



D) qotish

135. Qaysi bosqichda erish jarayoni ko'rsatilgan?



A) 1

136. $2C_xH_y + 11O_2 \rightarrow 8CO_2 + yH_2O$ reaksiyadan x va y ni aniqlang

C) $\begin{matrix} x & y \\ 4 & 6 \end{matrix}$

137. Sublimatsiya jarayoni uchun moslikni belgilang

1. qattiq \rightarrow gaz
2. gaz \rightarrow suyuq
3. suyuq \rightarrow gaz

A) faqat 1

138. Qaysi moddani og'zi ochiq idishda qoldirilsa, massasi o'zgarmaydi?

B) SiO_2

139. Qaysi moddani og'zi ochiq idishda qoldirilsa, massasi o'zgarmaydi?

B) $BaSO_4$

140. $suv \rightarrow muz$ sxemada qanday jarayon kuzatiladi,

- I. tarkibi o'zgaradi
- II. zichlik kamayadi
- III. zichlik ortadi
- IV. hajm o'zgaradi

D) II,IV

141. $suv \rightarrow muz$ sxemada qanday jarayon kuzatilmaydi,

- I. tarkibi o'zgaradi
- II. Zichlik kamayadi
- III. Zichlik ortadi
- IV. Hajm o'zgaradi

B) I,III

141. $suv \rightarrow muz$ sxemada qanday jarayon kuzatilmaydi,

- I. tarkibi o'zgaradi
- II. Zichlik kamayadi
- III. Zichlik ortadi
- IV. Hajm o'zgaradi

B) I,III

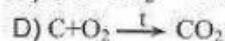
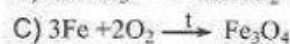
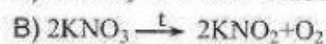
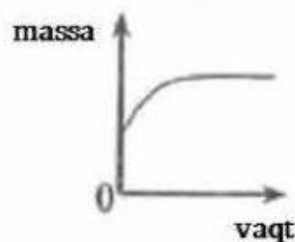
142. $\overset{I}{Havo} \rightarrow \overset{II}{kislrod} \rightarrow \overset{III}{suv} \rightarrow \overset{III}{suv\ bug'i}$
Fizik hodisalarni ko'rsating

B) I,III

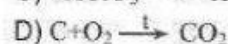
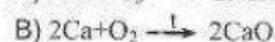
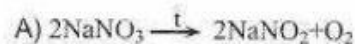
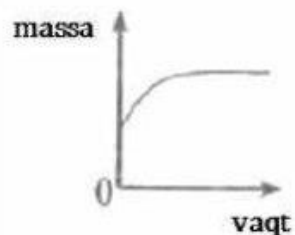
143. $\overset{I}{Havo} \rightarrow \overset{II}{kislrod} \rightarrow \overset{III}{suv} \rightarrow \overset{III}{suv\ bug'i}$
Kimyoviy hodisalarni ko'rsating

B) II

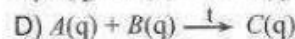
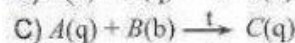
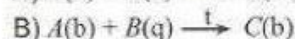
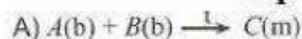
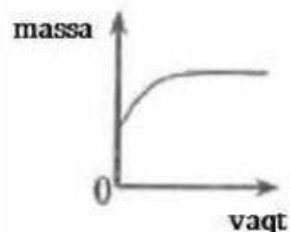
144. Quyidagi grafik qaysi reaksiyaga tegishli



145. Quyidagi grafik qaysi reaksiyaga tegishli



146. Quyidagi grafik qaysi reaksiyada qattiq moddaning massasini vaqtga bog'liq ravishda o'zgarishi ifodalangan



147. $H_2 + Cl_2 \rightarrow$ reaksiyasida olingan modda (lar) koeffitsiyenti qanday?

B) 2

148. $H_2 + Br_2 \rightarrow$ reaksiyasida olingan modda (lar) koeffitsiyenti qanday?

B) 2

149. $Al + HCl \rightarrow$ reaksiyasida HCl ning koeffitsiyenti qanday?
A) 6
150. $Al + O_2 \rightarrow$ reaksiyasida kislorodning koeffitsiyenti qanday?
C) 3
151. $Al + O_2 \rightarrow$ reaksiyasida kislorodning koeffitsiyenti qanday?
C) 3
152. Molyar massasi 81 g/mol bo'lgan HX kislota bilan molyar massasi 58 g/mol bo'lgan $Y(OH)_2$ asos reaksiyasida necha gram normal tuz hosil bo'ladi?
A) 184
153. Kalsiy va oltingugurt 5:4 massa nisbatda birikadi. 16 g oltingugurt necha g kalsiy bilan birikadi?
D) 20
154. Kalsiy va oltingugurt 5:4 massa nisbatda birikadi. 80 g oltingugurt necha g kalsiy bilan birikadi?
A) 100
155. X ni aniqlang
 $4X + 3O_2 \rightarrow 2N_2 + 6H_2O$
C) NH_3
156. X ni aniqlang
 $4X + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$
C) NH_3
157. X ni aniqlang
 $X + 6O_2 \rightarrow 4CO_2 + 4H_2O$
C) C_4H_8
158. X ni aniqlang
 $2X + 11O_2 \rightarrow 8CO_2 + 6H_2O$
D) C_4H_6
159. X ni aniqlang
 $X + 4O_2 \rightarrow 3CO_2 + 2H_2O$
D) C_3H_4
160. X ni aniqlang
 $2X + 5O_2 \rightarrow 4CO_2 + 2H_2O$
A) C_2H_2
161. Reaksiyada kislorod oldidagi qiymatni aniqlang
 $Fe + O_2 \rightarrow Fe_3O_4$
B) 2
162. Reaksiyada kislorod oldidagi qiymatni aniqlang
 $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$
D) 5
163. x, y va z ni aniqlang
 $4Fe_xS_y + 11O_2 \rightarrow zFe_2O_3 + 8SO_2$
B) $\underline{1 \quad 2 \quad 2}$
164. x, z va y ni aniqlang
 $2P_xS_y + 15O_2 \rightarrow 2P_2O_5 + zSO_2$
C) $\underline{2 \quad 5 \quad 10}$
165. 8 g kislorod va 4 g vodoroddan necha g suv olinadi?
D) 9
166. 16 g oltingugurt to'liq yonganda necha g SO_2 hosil bo'ladi?
D) 32
167. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ eaksiyasi asosida 36 g suv olish uchun necha g vodorod zarur?
A) 4
168. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ eaksiyasi asosida 36 g suv olish uchun necha g kislorod zarur?
169. $S + O_2 \rightarrow SO_2$ eaksiyasi asosida 32 g oltingugurt necha g oksid hosil qiladi?
A) 64
170. $S + O_2 \rightarrow SO_2$ eaksiyasi asosida 64 g oksid hosil qilish uchun necha g oltingugurt kerak bo'ladi?
B) 32
171. 8 g kalsiy mol miqdordagi oltingugurt bilan ta'sirlashib, necha gram kalsiy sulfid hosil qiladi?
A) 14,4
172. 43,8 g kalsiy xlorid kristallogidрати qizdirilganda uning massasi 21,6 g ga ozaydi. Kristallogidrat tarkibidagi suvning miqdorini (mol) aniqlang
D) 6
173. 20 g ikki valentli metaldan 28 g oksid olindi. Metallning nisbiy atom massasini aniqlang.
C) 40
174. 40 g ikki valentli metaldan 56 g oksid olindi. Metallning nisbiy atom massasini aniqlang.
C) 40
175. Yopiq idishda teng massada olingan alyuminiy va kislorod ta'sirlashdi. 204 g oksid hosil bo'ldi. Qaysi moddadan qanday miqdorda ortib qoldi?
B) $O_2, 12$
176. Yopiq idishda teng massada olingan kalsiy va kislorod ta'sirlashdi. 112 g oksid hosil bo'ldi. Qaysi moddadan qanday miqdorda ortib qoldi?
B) $O_2, 48$
177. 15 g rux va 6,4 S g aralashmasi qizdirildi. Bu reaksiya uchun qaysi fikrlar mos.
B) $19,4 \text{ g ZnS olindi, } 2 \text{ g Zn ortib qoldi}$
178. 4 g Ca va 4 g S aralashmasi qizdirildi. Bu reaksiya uchun qaysi fikrlar mos.
C) $7,2 \text{ g CaS olindi, } 0,8 \text{ g S ortib qoldi}$

179. 8 g Ca va 8 g aralashmasi qizdirildi. Bu reaksiya uchun qaysi fikrlar mos.

C) 14,4 g CaS olindi, 1,6 g S ortib qoldi

180. Ikki valentli metal gidroksidining 232 g miqdori xlorid kislotaning eritmasi bilan neytrallanishi natijasida 144 g suv olinsa, metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 24

181. Ikki valentli metal gidroksidining 8,6 g miqdori xlorid kislotaning eritmasi bilan neytrallanishi natijasida 7,2 g suv olinsa, metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 9

183. Uch valentli metal oksidining 8 g miqdori sulfat kislotaning eritmasi bilan neytrallanishi natijasida 2,7 g suv olinsa, metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 56

184. 4 g murakkab modda yondirilganda 8,8 g karbonat angidrid olindi. Murakkab modda tarkibida necha % uglerod bor?

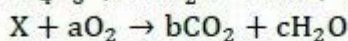
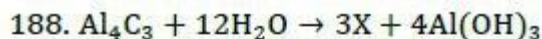
A) 60

185. $A + B \rightarrow AB$ reaksiyasi bo'yicha nazariy jihatdan m_1 g A reaksiyaga kirishib, m_2 g AB olinsa, 80 % unum bilan m_2 g AB olish uchun necha g A kerak bo'adi?

B) $1,25m_1$

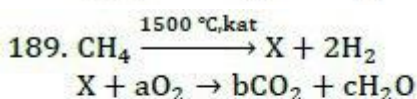
186. $A + B \rightarrow AB$ reaksiyasi bo'yicha nazariy jihatdan m_1 g A reaksiyaga kirishib, m_2 g AB olinsa, 40 % unum bilan m_2 g AB olish uchun necha g A kerak bo'adi?

C) $2,5m_1$



a, b, c ni aniqlang

x y z
D) 2 1 2



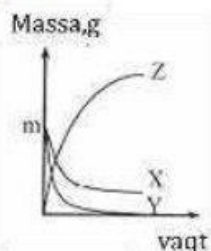
a, b, c ni aniqlang

x y z
C) 3 2 2

190. 5,1 g uch valentli metal oksidi HCl bilan reaksiyasi natijasida 2,7 g suv olindi. Metallning nisbiy atom massasini aniqlang

A) 27

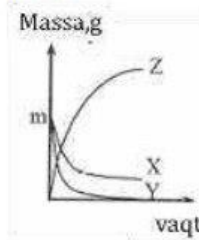
191. $2Al + 3S \xrightarrow{t} Al_2S_3$ reaksiyasi uchun qaysi ifodalar mos?



1. X - Al
2. Y - Al
3. Y - S
4. X - S
5. Z - Al_2S_3
6. Y - Al_2S_3

A) 1,3,5

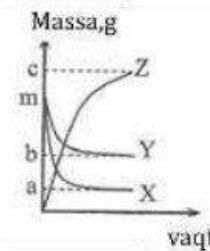
192. $4Al + 3O_2 \xrightarrow{t} 2Al_2O_3$ reaksiyasi uchun qaysi ifodalar mos?



1. Z - Al
2. Y - O
3. X - O
4. Y - Al
5. Z - Al_2O_3
6. X - Al_2O_3

A) 3,4,5

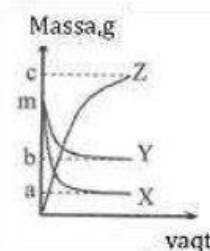
193. $4Al + 3O_2 \xrightarrow{t} 2Al_2O_3$ reaksiyasi uchun qaysi ifodalar mos?



1. X - Al
2. Y - O
3. $x = 2m - b - a$
4. b g Y kirishgan
5. a g X kirishgan
6. $c = a + b$

A) 1,2,3

194. $2Al + 3S \xrightarrow{t} Al_2S_3$ reaksiyasi uchun qaysi ifodalar mos?



1. X - S
2. Y - Al
3. a g X kirishgan
4. b g Y kirishgan
5. $c = 2m - b - a$
6. $c = a + b$

A) 1,2,5

195. X modda tarkibidagi uglerodning massa ulushini (%) aniqlang.

Reaksiyaga kirishgan moddalar		Reaksiya mahsuloti
CaO	CO ₂	X

A) 12

196. X modda tarkibidagi kalsiyning massa ulushini (%) aniqlang.

Reaksiyaga kirishgan moddalar		Reaksiya mahsuloti
CaO	CO ₂	X

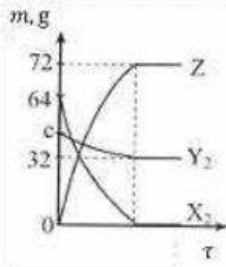
B) 40

197. X modda tarkibidagi kislorodning massa ulushini (%) aniqlang.

Reaksiyaga kirishgan moddalar		Reaksiya mahsuloti
CaO	CO ₂	X

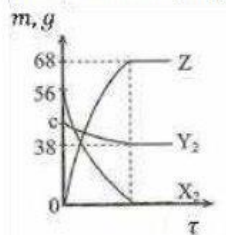
C) 48

198. X_2 va Y_2 aralashmasidaz Z modda olindi. Grafikga asosan "c" ni aniqlang



A) 40

199. X_2 va Y_2 aralashmasidaz Z modda olindi. Grafikga asosan "c" ni aniqlang



B) 50

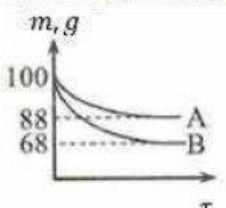
200. $C_xH_yN_z + 11O_2 \rightarrow 6CO_2 + 10H_2O + 2N_2$ reaksiyasiga asosan $C_xH_yN_z$ birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

A) 74

201. 1,2 g magniy bilan 8 g X_2 bilan reaksiyasi natijasida MgX_2 hosil qiladi. X ning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 80

202. A va B moddalar orasidagi reaksiyadan A_xB_y birikma olindi. $x + y$ ni aniqlang.



C) 3

203. Magniy va magniy oksididan iborat 10 g aralashma xlorid kislotada eritilishidan olingan gaz yonilishidan 1,8 g suv olindi. Aralashma tarkibidagi magniy oksidini massa ulushini aniqlang

A) 76

204. Magniy va magniy oksididan iborat 10 g aralashma xlorid kislotada eritilishidan olingan gaz yonilishidan 3,6 g suv olindi. Aralashma tarkibidagi magniy oksidini massa ulushini aniqlang

A) 52

205. T ning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

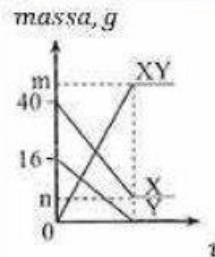
Reaksiya	
$XY_2 + 2H_2O \rightarrow Z + T$	
Moddalar	Massasi, g
XY_2	32
H_2O	18
Z	37

B) 26

206. Z ning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

Reaksiya	
$XY_2 + 2H_2O \rightarrow Z + T$	
Moddalar	Massasi, g
XY_2	32
H_2O	18
T	13

207. X ning 80% i reaksiyaga kirishsa, m ni aiqlang.



A) 48

208. Bir xil sharoitda 6 l propandagi molekular soni 3 l asetilenda mavjud bo'lgan molekular sonidan necha martha ko'p?

D) 2

209. Bir xil sharoitda 20 l butendagi molekular soni 5 l etendagi mavjud bo'lgan molekular sonidan necha martha ko'p?

D) 4

210. Bir xil sharoitda 5 l etendagi molekular soni 2,5 l asetilenda mavjud bo'lgan molekular sonidan necha martha ko'p?

D) 2

211. Bir xil sharoitda molekular soni teng bo'lgan N_2 va O_2 gazlari massalari orasidagi bog'liqlikni ko'rsating.

D) $m(O_2) > m(N_2)$

212. Bir xil sharoitda massalari teng bo'lgan N_2 va O_2 gazlari hajmlari orasidagi bog'liqlikni ko'rsating.

B) $V(O_2) < V(N_2)$

213. Bir xil sharoitda hajmlari teng bo'lgan N_2 va O_2 gazlari massalari orasidagi bog'liqlikni ko'rsating.

D) $m(O_2) > m(N_2)$

214. V_1, V_2, V_3 uchun mos javobni belgilang.

Modda	Modda miqdori, mol	Hajmi, l (n.sh)
CO_2	a	V_1
CO	a	V_2
SO_2	a	V_3

B) $V_1 = V_2 = V_3$

215. V_1, V_2, V_3 uchun mos javobni belgilang.

Modda	Modda miqdori, mol	Hajmi, l (n.sh)
N_2	a	V_1
N_2O	a	V_2
NO	a	V_3

B) $V_1 = V_2 = V_3$

216. Bir xil sharoitda molekular soni teng bo'lgan X_2Y_4 va X_3Y_8 gazlari uchun farqni aniqlang.

I. Mol miqdori II. Atomlar soni III. Massa

D) II,III

217. Bir xil sharoitda molekular soni teng bo'lgan X_2Y_6 va X_4Y_8 gazlari uchun farqni aniqlang.

I. Massa II. Hajm III. Mol

B) faqat I

218. Bir xil sharoitda molekular soni teng bo'lgan X_2Y_4 va X_2Y_6 gazlari uchun farqni aniqlang.

I. Hajm II. Mol III. Atomlar soni

B) faqat III

219. Mol nisbatlari teng bo'lgan uglerod va oltingugurt aralashmasining massasi 8,8 g. Aralashmadagi uglerodning massasini aniqlang.

B) 2,4

220. Mol nisbatlari teng bo'lgan uglerod va oltingugurt aralashmasining massasi 8,8 g. Aralashmadagi oltingugurtning massasini aniqlang.

D) 6,4

221. Mol nisbatlari teng bo'lgan uglerod va oltingugurt aralashmasining massasi 8,8 g. Aralashmadagi uglerodning massasini aniqlang.

D) 2,4

222. Normal sharoitda zichli p ($\frac{g}{l}$) bo'lgan gazning ikki molekulasining massasi necha gramm?

C) $\frac{44,8p}{N_A}$

223. x va y ni hisoblang

Modda	Massa, g	Mol	Hajmi, l (n.sh)
H_2	8	x	y

C) $\frac{x}{4}$ $\frac{y}{89,6}$

224. x va y ni hisoblang

Modda	Massa, g	Mol	Hajmi, l (n.sh)
N_2	42	x	y

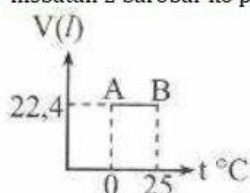
C) $\frac{x}{1,5}$ $\frac{y}{33,6}$

225. A holatdagi 1 atm. Bosimda turgan gazning hajm va temperatura orasidagi bog'liqliklarining qaysilari to'g'ri?

I. A holatda idishda 1 mol gaz bor

II. B holatda idishda bosim kamayadi

III. A holatda gazning mol miqdori B vaziyatdagiga nisbatan 2 barobar ko'p



B) faqat I

226. X ni aniqlang

Modda	Hajmi, l (n.sh)	Atomlar soni
CO	22,4	b
NH_3	X	$\frac{b}{2}$

C) 5,6

227. X ni aniqlang

Modda	Hajmi, l (n.sh)	Atomlar soni
CO	X	a
NH_3	11,2	$\frac{a}{2}$

C) 44,8

228. 0,25 mol CO_2 va 0,25 mol N_2 dan iborat gazlar aralashmasidagi molekular sonini aniqlang.

B) $3,01 \cdot 10^{23}$

229. 0,5 mol CO_2 va 11,2 l SO_2 dan iborat gazlar aralashmasidagi molekular sonini aniqlang.

A) $6,02 \cdot 10^{23}$

230. Normal sharoitda X_2H_4 gazining zichligi 1,25 g/l ga teng. X ning nisbiy atom massasi qanday?

D) 12

231. N.Sh da 3,36 l He va 4,48 l Ne dan iborat aralashma massasi (g) qanday?

B) 4,6

232. CO_2 va 0,75 mol N_2 dan iborat aralashma massasi 25 g. Aralashmada necha g CO_2 mavjud?

C) 4

233. 10 m³ metan 2 m³ vodoroddan necha marta og'ir (n.sh) ?

B) 40

234. Qaysi gazlarning normal sharoitda zichliklari teng?

A) CO_2 va C_3H_8

235. Qaysi gazlarning normal sharoitda zichliklari teng?

A) NO va C_2H_6

236. Qaysi moddaning 1 molining hajmi (n.sh) 22,4 l?

D) formalin

237. Qaysi gaz havodan og'ir?

D) oltingugurt (IV) oksidi

238. Qaysi gaz havodan yengil?

A) is gazi

239. 0,05 moli 3,2 g kelgan gazning vodorodga nisbatan zichligi qanday?

D) 32

240. 0,2 moli 11,6 g kelgan gazning havoga nisbatan zichligi qanday?

C) 2

241. Vodorodga nisbatan zichligi 14 bo'lgan gazning 0,5 mol miqdorini massasini aniqlang.

B) 14

242. N.Sh da etilen va is gazi aralashmasiga qaysi gaz qo'shilsa, aralashma zichligi ortadi?

B) H_2

243. N.Sh da azot va is gazi aralashmasiga qaysi gaz qo'shilsa, aralashma zichligi kamayadi?

B) NO

244. X va Y gazlarning geliyga nisbatan zichligi 11 ga teng. Bu gazlarning molyar massalari orasidagi bog'liqlik qanday?

C) $M(X) = M(Y)$

245. X va Y gazlarining mol miqdorlari teng. Bu gazlarning n.sh. da hajmlari orasidagi bog'liqliklari qanday?

A) $V_x = V_y$

246. N.Sh da 22,4 l kislorod 22,4 l vodoroddan necha barobar og'ir?

A) 16

247. N.Sh da 22,4 l vodorod 22,4 l kisloroddan necha barobar yengil?

A) 16

248. Propan va buten qanday hajmiy nisbatda aralashtirilsa, ularda vodorod atomlari soni tenglashadi?

A) 1:1

249. Propan va metan qanday hajmiy nisbatda aralashtirilsa, ularda vodorod atomlari soni tenglashadi?

C) 1:2

250. Gazlarning zichliklari (n.sh) ortib borishi tartibida joylashtiring.

1. Cl_2 2. O_2 3. N_2

B) 3,2,1

291. Ma'lum temperaturada yopiq idishda 1 mol etan gazi bor. Bu idishga 1 mol vodorod qo'shilsa I gazlar aralashmasi olinadi. I gazlar aralashmasiga 3 mol metan qo'shilsa, II gazlar aralashmasi olinadi. Eetanning molyar massasi va gazlar aralashmalarining molyar massalari orasidagi bog'liqlikni aniqlang.

D) $M(CH_4) > M_{o'rt}(I) = M_{o'rt}(II)$

292. $Cu + HNO_3(k) \rightarrow Cu(NO_3)_2 + X \uparrow + H_2O$

$Na_2O_2 + CO_2 \rightarrow Na_2CO_3 + Y \uparrow$

1 mol X va 1 mol Y gazlarining molyar massasini aniqlang.

A) 39

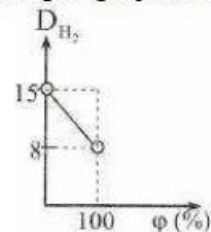
293. Aralashma tarkibidagi umumiy atomlar sonini aniqlang.

Aralashma tarkibi	Aralashma massasi, (g)	Aralashmaning to'liq yonish maxsuloti
C_2H_2	174	12 mol CO_2
C_2H_4		
C_2H_6		

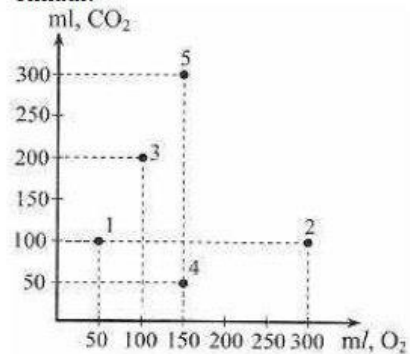
C) 42 N_4

294. Metan va etandan iborat gazlar aralashmasining vodorodga nisbatan zichligi va hajmuy ulushi orasidagi bog'liqlikni aniqlang.

B)

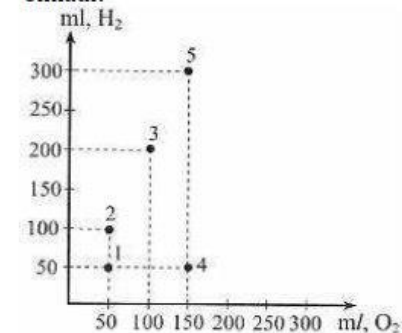


295. Qaysi nuqtada $D_{He} = 10$ bo'lgan gazlar aralashmasi olinadi?



A) 1,3,5

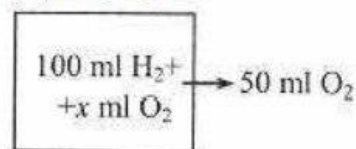
296. Qaysi nuqtada $D_{He} = 10$ bo'lgan gazlar aralashmasi olinadi?



A) 2,3,5

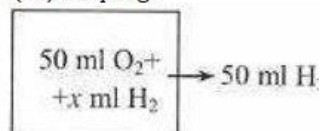
297. Dastlabki aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

C) 50



298. Dastlabki aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini (%) aniqlang.

C) 25



299. x ni aniqlang

Gazlar aralashmasi	Uglerod atomlar soni	Aralashma molyar massasi, (g/mol)
Metan	a	x
Propan	a	

A) 23

300. x ni aniqlang

Gazlar aralashmasi	Uglerod atomlar soni	Aralashma molyar massasi, (g/mol)
Metan	a	x
Etan	a	

A) 20,667

301. Aralashmaning molyar massasini aniqlang.

Gazlar aralashmasi	Umumiy protonlar soni	Umumiy neytronlar soni
Metan	$2n$	n
Vodorod		

A) 9

302. Aralashmada necha g geliy mavjud?

Gazlar aralashmasi	Aralashma miqdori	Aralashmadagi uglerod miqdori
Etan	4 mol	4 mol
Asetilen		
Geliy		

A) 8

303. Aralashmada necha g geliy mavjud?

Gazlar aralashmasi	Aralashma miqdori	Aralashmadagi uglerod miqdori
Propen	$3,6 \text{ mol}$	$3,6 \text{ mol}$
Propan		
Geliy		

A) 9,6

304. To'rt valentli element oksidining molyar massasi kislorodning molyar massasidan 2 marta katta. Bu elementning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 32

305. V asosiy guruhda joylashgan element besh oksidining molyar massasi 142 g/mol. Bu elementning nisbiy atom massasini aniqlang.

D) 31

306. Propilen va etilen qanday hajmiy nisbatda aralashtirilsa, ularning massalari teng bo'ladi?

A) 4:3 B) 1:1 C) 2:3 D) 3:1

307. Ikki valentli metal oksidining 4 gramida $6,02 \cdot 10^{22}$ ta kislorod atomi bor. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 24

308. Ikki valentli metal oksidining 4 gramida $6,02 \cdot 10^{22}$ ta metal atomi bor. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 24

309. Ikki valentli metal sulfat tuzining molyar massasi metalning molyar massasidan 2,5 marta katta. Bu metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 64

310. Ikki valentli metal bromid tuzining molyar massasi metalning molyar massasidan 5 marta katta. Bu metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 40

311. Ikki valentli metal sulfat tuzining 0,05 moli 8 g kelsa, metallning nisbiy atom massasini aniqlang

D) 64

312. Uch valentli metal sulfat tuzining 0,05 moli 20 g kelsa, metallning nisbiy atom massasini aniqlang

C) 56

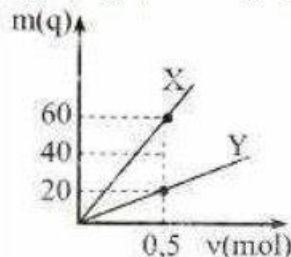
313. XY_4 birikmasining 0,2 molidagi atomlar sonini aniqlang.

A) $6,02 \cdot 10^{23}$

314. XY_3 birikmasining 0,25 molidagi atomlar sonini aniqlang.

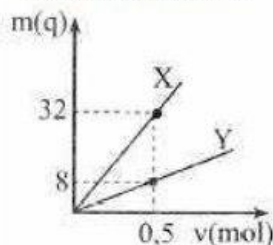
A) $6,02 \cdot 10^{23}$

315. X va Y moddalarining molyar massalari orasidagi to'g'ri bog'liqlikni aniqlang.



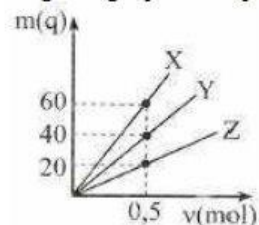
B) $M(X) = 3M(Y)$

316. X va Y gazlarining zichliklari (n.sh) orasidagi to'g'ri bog'liqlikni aniqlang.



A) $p(X) = 4p(Y)$

317. X, Y va Z moddalarining molyar massalari orasidagi to'g'ri bog'liqlikni aniqlang.



B) $M(X) > M(Y) > M(Z)$

318. Normal sharoitda zichli $p \left(\frac{g}{l}\right)$ bo'lgan gazning uch molekulasining massasi necha gramm?

B) $\frac{67,2 \cdot p}{N_A}$

319. Birikmaning 0,2 molida 0,6 mol X, 0,2 mol Y va 0,8 mol Z mavjud. Birikmaning tarkibini aniqlang.

A) X_3YZ_4

320. Birikmaning 0,2 molida 0,6 mol X, 0,2 mol Y va 1,2 mol Z mavjud. Birikmaning tarkibini aniqlang.

B) X_3YZ_6

321. Gazlarning umumiy atomlari sonlari orasidagi to'g'ri bog'liqlikni aniqlang.

Gazlar	Mol miqdori	Atomlar soni
AH ₃	a	n ₁
A ₂ B	a	n ₂
AB ₂	a	n ₃

D) $n_1 > n_2 = n_3$

322. Gazlarning umumiy atomlari sonlari orasidagi to'g'ri bog'liqlikni aniqlang.

Gazlar	Mol miqdori	Atomlar soni
X ₂ O	a	n ₁
XO ₂	a	n ₂
XH ₃	a	n ₃

B) $n_1 = n_2 < n_3$

323. 30,4 g X₂O₃ birikmasida $6,02 \cdot 10^{23}$ ta atom mavjud. X elementining nisbiy atom massasini aniqlang.

D) 52

324. 20 g XO₂ birikmasida $6,02 \cdot 10^{23}$ ta atom mavjud. X elementining nisbiy atom massasini aniqlang.

D) 28

326. 0,8 mol X₂O va 0,2 mol X₂S birikmalarining umumiy massasi 21,2 g. X elementining nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 1

327. $6,02 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan P₂X₃ birikmasining massasi 31,6 g. X elementining nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 32

328. $6,02 \cdot 10^{23}$ ta atom tutgan X₃N₂ birikmasining massasi 29,6 g. X elementining nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 40

329. 20 g X₃N₂ birikmasida $6,02 \cdot 10^{23}$ atom mavjud bo'lsa, X elementining nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 24

330. X va Y ni aniqlang.

Birikma	Massasi (g)	Mol miqdori
Etan	90	X
Eten	56	Y

X Y
D) 3 2

331. X va Y ni aniqlang.

Birikma	Hajmi, l (n.sh)	Mol miqdori
Etan	33,6	X
Eten	44,8	Y

X Y
D) 1,5 2

332. CaX₂ va Y₂S ning molyar massalari teng bo'lsa, X va Y ning nisbiy atom massalari orasidagi mos bog'liqlikni aniqlang.

A) $Ar(X) = Ar(Y) - 4$

333. X₂O va MgY₂ ning molyar massalari teng bo'lsa, X va Y ning nisbiy atom massalari orasidagi mos bog'liqlikni aniqlang.

B) $Ar(X) = Ar(Y) + 4$

334. X ni aniqlang.

334. X ni aniqlang.

Moddalar	Atomlar soni	$v_{CO} : v_{C_2H_2}$
CO	a	X
C ₂ H ₂	a	

D) 2:1

335. X ni aniqlang.

Moddalar	Atomlar soni	$v_{CO} : v_{C_2H_4}$
CO	a	X
C ₂ H ₄	a	

A) 3:1

336. Qaysi bog'liqliklar to'g'ri?

Birikmalar	Mol miqdori	Vodorodning massasi
CH ₄	n ₁	a
C ₂ H ₂	n ₂	a
C ₃ H ₆	n ₃	a

A) $n_3 < n_1 < n_2$

337. Qaysi bog'liqliklar to'g'ri?

Birikmalar	Mol miqdori	Vodorodning massasi
C ₂ H ₆	n ₁	a
H ₂ S	n ₂	a
NH ₃	n ₃	a

C) $n_1 < n_3 < n_2$

338. 0,5 mol X₂O₃ birikmasining massasi 38 gram. 0,1 mol X_nO₅ ning massasi 10,8 g. n qanday qiymatni qabul qiladi?

C) 2

339. $p_1 < p_2 < p_3$ bo'lsa, N_1, N_2, N_3 orasidagi bog'liqlik qanday bo'ladi?

Gazlar	Massa	Zichlik (n.sh)	Molekulalar soni
X	m	p_1	N_1
Y	m	p_2	N_2
Z	m	p_3	N_3

D) $N_1 > N_2 > N_3$

340. $p_1 > p_2 > p_3$ bo'lsa, N_1, N_2, N_3 orasidagi bog'liqlik qanday bo'ladi?

Gazlar	Massa	Zichlik (n.sh)	Molekulalar soni
X	m	p_1	N_1
Y	m	p_1	N_2
Z	m	p_1	N_3

B) $N_2 > N_3 > N_1$

341. Birikmani formulasini aniqlang.

Birikma	m/n	$N(X)$ 1 molda
$X_n Y_m$	1,5	$2N_A$

D) $X_2 Y_3$

342. $CaSO_4 \cdot nH_2O$ tarkibli moddada kislorod atomlari umumiy atomlarning 50 % ini tashkil etsa, n ni aniqlang.

A) 2

343. $H_2SO_4 \cdot nH_2O$ tarkibli moddada kislorod atomlari umumiy atomlarning 50 % ini tashkil etsa, n ni aniqlang.

A) 1

344. 1 mol X atomi " a " gram, 1 mol Y atomi " b " gram. XY_2 ning 1 molekulasining massasi qanday?

D) $\frac{a+2b}{N_A}$

345. 1 mol X atomi " a " gram, 1 mol Y atomi " b " gram. $X_3 Y_2$ ning 1 molekulasining massasi qanday?

D) $\frac{3a+2b}{N_A}$

346. $1/4$ molida $1/2$ mol X va 1 mol Y bo'lgan moddani aniqlang.

C) $X_2 Y_4$

347. $1/4$ molida 1 mol X va 2 mol Y bo'lgan moddani aniqlang.

C) $X_4 Y_8$

348. Gazning a moli m gram bo'lgan gazning 4,48 l (n.sh) hajmida n massaga ega bo'ladi. a, m, n orasidagi mos bog'liqlikni aniqlang

D) $m = 5an$

349. Gazning a moli m gram bo'lgan gazning 2,24 l (n.sh) hajmida n massaga ega bo'ladi. a, m, n orasidagi mos bog'liqlikni aniqlang

B) $m = 10an$

350. N_A dona atom tutgan XY_4 ning mol miqdori qanday?

B) $1/5$

351. N_A dona atom tutgan XY_3 ning mol miqdori qanday?

A) $1/4$

352. $X_2 Y_3$ birikmasining 0,2 mol miqdorida nechta atom bor?

D) $6,02 \cdot 10^{23}$

353. XY birikmasining 0,5 mol miqdorida nechta atom bor?

D) $6,02 \cdot 10^{23}$

354. $X_2 Y_4$ birikmasining 0,25 mol miqdorida nechta atom bor?

D) $9,03 \cdot 10^{23}$

355. XY_3 birikmasining 0,25 mol miqdorida nechta atom bor?

D) $6,02 \cdot 10^{23}$

356. X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

Modda	Massasi, g	Y miqdori, mol	X ning miqdori, g
$X_2(YO_4)_3$	8	0,06	2,24

B) 56:32

357. X va Y ni nisbiy atom massalarini aniqlang.

Modda	Massasi, g	Y miqdori, mol	X ning miqdori, g
$X_2(YO_3)_3$	14,7	0,15	2,7

C) 27:32

358. Mos mulohozani aniqlang

	Atomlar soni
1 mol vodorod atomida	n_1
N_A kislorod molekulasida	n_2
2 g vodorod gazida	n_3

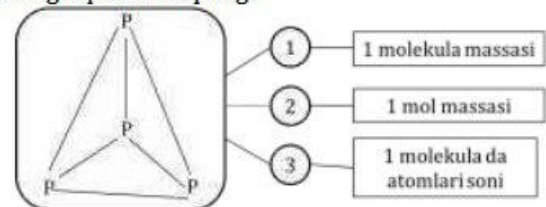
A) $n_1 < n_2 = n_3$

359. Mos mulohozani aniqlang

	Atomlar soni
1 mol kislorod atomida	n_1
N_A vodorod molekulasida	n_2
16 g kislrod gazida	n_3

B) $2n_1 = n_2 = 2n_3$

360. Bog'liqlikni aniqlang.



a - 124 b - $124/N_A$ c - $124 N_A$ d - 4 5 - $4 N_A$

D) 1 - b; 2 - a; 3 - c

361. X ni nisbiy atom massasini aniqlang.

Modda	Massa, g	Atomlar soni
Mg_3N_2	m	N_A
$X(NO_3)_2$	m	N_A

D) 56

362. X ning nisbiy atom massasini aniqlang

Modda	Massa, g	X atomlari soni
X_2O_3	m	a

B) $\frac{N_A \cdot m}{a} - 24$

363. X ning nisbiy atom massasini aniqlang

Modda	Massa, g	X atomlari soni
X_2O_3	m	a

B) $\frac{N_A \cdot m}{a} - 40$

364. A dona X atomi bo'lgan X_2O birikma massasi m . X ning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) $\frac{N_A \cdot m}{a} - 8$

365. x mol N_2O_3 va y mol N_2O_5 da azotning massalari 16,8 bo'lsa, x, y ni aniqlang

B) $0,2 \quad 0,4$

366. x mol N_2O_3 va y mol N_2O_5 da azotning massalari 8,4 bo'lsa, x, y ni aniqlang

A) $0,1 \quad 0,2$

367. $1/10$ mol miqdorida $0,2$ mol azot atomi va $0,3$ mol kislorod atomi bo'lgan birikmaning bir molekulasini massasini (g) aniqlang

B) $\frac{76}{N_A}$

368. $1/4$ mol miqdorida $0,5$ mol azot atomi va 1 mol kislorod atomi bo'lgan birikmaning bir molekulasini massasini (g) aniqlang

B) $\frac{92}{N_A}$

369. Atomlar soni $2N_A$ bo'lgan birikmaning X_nY_2 birikmasi 13 g. Bu birikmaning molyar massasini aniqlang.

C) $\frac{13n+26}{2}$

370. Atomlar soni N_A bo'lgan birikmaning XCl_n birikmasi 33 g. Bu birikmaning molyar massasini aniqlang.

C) $33 + 33n$

371. Y ning nisbiy atom massasini aniqlang.

Modda	Molyar massasi, g/mol
X_2Y	a
XY_3	b

A) $\frac{2b-a}{5}$

372. Y ning nisbiy atom massasini aniqlang.

Modda	Molyar massasi, g/mol
X_2Y	a
X_2Y_3	b

A) $\frac{b-a}{2}$

373. X va Y ning nisbiy atom massalarini aniqlang.

Moddalar	Moddalarda Y ning massa ulushi (%)
XY_a	50
XY_b	60

X Y
D) $32 \quad 16$

374. $0,2$ mol $MeCO_3$ 25 gram. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 65

375. $0,5$ mol $MeCO_3$ 42 gram. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 24

376. $0,8$ mol $MeCO_3$ 100 gram. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

A) 65

377. $0,7$ mol $MeCO_3$ 70 gram. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 40

378. Ishqoriy metal gidridi va peroksidining molyar massalari yig'indisi 102 gram. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang

B) 23

379. Ishqoriy metal gidridi va peroksidining molyar massalari yig'indisi 150 gram. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang

B) 39

380. $0,6$ mol X_2O va $0,4$ mol X_2S birikmalarining massalari yig'indisi $24,4$ g. X elementning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 1

381. $0,1$ mol XO va $0,6$ mol XS birikmalarining massalari yig'indisi 60 g. X elementning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 56

382. $0,02$ mol XBr_3 ning massasi $5,34$ g. X elementning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 27

383. Normal sharoitda metanning og'irligi 80 g. Bu sharoitda kislorod qanday hajmni egallaydi?

A) 112

384. Normal sharoitda propanning og'irligi 13,2 g. Bu sharoitda karbonat angidrid qanday hajmni egallaydi?

A) 6,72

385. Teng massada olingan kislorod va ozon aralashmasining molyar massasini aniqlang.

A) 38,4

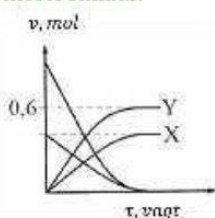
386. 44,6 g X_3N_2 birikmasi tarkibida $6,02 \cdot 10^{23}$ dona atom mavjud. X ning nisbiy atom massasini aniqlang.

B) 65

387. 10 g X_3N_2 birikmasi tarkibida $3,01 \cdot 10^{23}$ dona atom mavjud. X ning nisbiy atom massasini aniqlang.

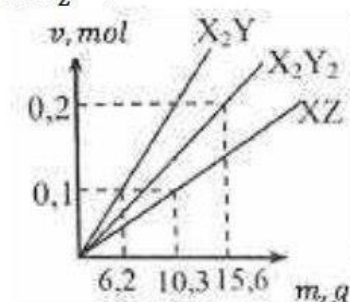
B) 24

388. $Al + HCl \rightarrow$ reaksiyasining grafigiga asosan necha mol X olinadi?



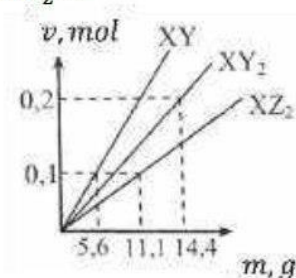
A) 0,4

389. $Mr_Z - ?$



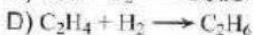
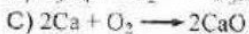
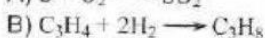
A) 80

390. $Mr_Z - ?$

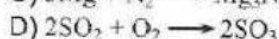
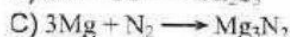
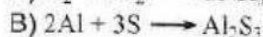
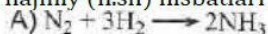


A) 35,5

391. Qaysi javobda reaksiyadagi dastlabki moddalarning hajmiy (n.sh) nisbatlari 1:1 nisbatda?



392. Qaysi javobda reaksiyadagi dastlabki moddalarning hajmiy (n.sh) nisbatlari 1:3 nisbatda?



393. 13 g uch valentli metal xlorid kislota bilan reaksiyaga kirishganda 8,4 l (n.sh) vodorod ajraldi. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 52

394. 10 g ikki valentli metal karbonati termik parchalanishidan 2,24 l (n.sh) gaz ajraldi. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 40

395. 9,85 g ikki valentli metal karbonati termik parchalanishidan 1,12 l (n.sh) gaz ajraldi. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

C) 137

396. 78,8 g metal karbonati to'liq parchalanishidan 61,2 g oksid olindi. Ajralgan gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

A) 8,96

397. 39,4 g metal karbonati to'liq parchalanishidan 30,6 g oksid olindi. Ajralgan gazning hajmini (n.sh) aniqlang.

D) 4,48

398. Qaysi moddaning 1 moli t'liq yonishidan 4 mol CO_2 olinadi?

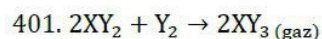
C) vinilasetilen

399. Qaysi moddaning 1 moli t'liq yonishidan 5 mol CO_2 olinadi?

D) izopren

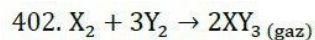
400. Qaysi moddaning 1 moli t'liq yonishidan 6 mol CO_2 olinadi?

C) geksin - 1



Teng hajmda XY_2 va Y_2 gazlari orasidagi yuqoridagi reaksiyada moddalardan biri to'liq sarflandi. Reaksiyadan so'ng qolgan moddalarning mol miqdorlari orasidagi bog'liqlik qanday?

B) $XY_3 > Y_2$



Teng hajmda X_2 va Y_2 gazlari orasidagi yuqoridagi reaksiyada moddalardan biri to'liq sarflandi. Reaksiyadan so'ng qolgan moddalarning mol miqdorlari orasidagi bog'liqlik qanday?

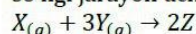
A) $XY_3 = X_2$

B) $XY_3 > Y_2$

C) $Y_2 > XY_3$

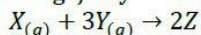
D) $Y_2 < XY_3$

403. X va Y gazlaridan iborat 100 litr aralashmaning 80 % i Y dan iborat. Bu gazlar aralashmasi reaksiyasidan so'ngi jarayon uchun qaysi javob mos emas?



C) 20 l Y reaksiyaga kirishgan

404. X va Y gazlaridan iborat 100 litr aralashmaning 20 % i X dan iborat. Bu gazlar aralashmasi reaksiyasidan so'ngi jarayon uchun qaysi javob mos emas?



C) Y to'liq reaksiyaga kirishgan

405. $XY_3(gaz) \xrightarrow{t} 0,5X_2(gaz) + 1,5Y_2(gaz)$ Reaksiyada 1 mol $XY_3(gaz)$ parchalandi. Agar $XY_3(gaz)$ ning hajm bo'yicha 30 % i parchalangan bo'lsa, quyidagi ifodalardan qay biri to'g'ri?

C) 0,9 mol $XY_3(gaz)$ parchalanmadi

406. $XY_3(gaz) \xrightarrow{t} 0,5X_2(gaz) + 1,5Y_2(gaz)$ Reaksiyada 1 mol $XY_3(gaz)$ parchalandi. Agar $XY_3(gaz)$ ning hajm bo'yicha 30 % i parchalangan bo'lsa, quyidagi ifodalardan qay biri to'g'ri?

C) 0,8 mol $XY_3(gaz)$ parchalanmadi

407. 1 hajm X_m bilan 3 hajm Y_n gazlari to'liq reaksiyaga kirishganda 2 hajm XY_3 gazi olindi. Bunga ko'ra m va n ni qiymatini aniqlang.

D) $\frac{m}{2} \quad \frac{n}{2}$

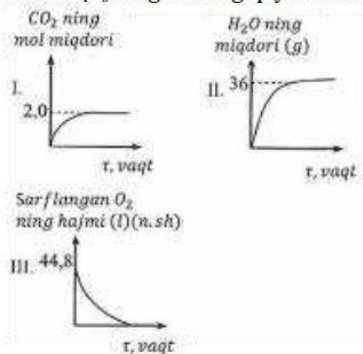
408. 2 hajm X_m bilan 6 hajm Y_n gazlari to'liq reaksiyaga kirishganda 4 hajm XY_3 gazi olindi. Bunga ko'ra m va n ni qiymatini aniqlang.

D) $\frac{m}{2} \quad \frac{n}{2}$

409. 10,8 g xlorid kislotasi bilan uch valentli metal reaksiyaga kirishganda 13,44 l (n.sh) vodorod ajraldi. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.

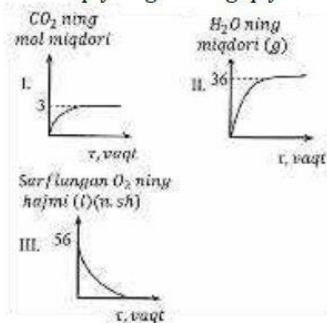
D) 27

410. 28 g buten yonganda CO_2 va H_2O olindi. Bu reaksiya uchun quyidagilarning qaysilari mos?



Javobi: I, II

411. 22 g propan yonganda CO_2 va H_2O olindi. Bu reaksiya uchun quyidagilarning qaysilari mos?



D) II, III

412. YO_3 va XOH ning molyar massalarini aniqlang.

Reaksiyaga to'liq kirishgan moddalar		Reaksiya maxsulotlari	
YO_3	XOH	X_2YO_4	H_2O
m, g	m, g	28,4	3,6

$YO_3 \quad XOH$
D) $\frac{80}{80} \quad \frac{40}{40}$

413. YO_3 va XOH ning molyar massalarini aniqlang.

Reaksiyaga to'liq kirishgan moddalar		Reaksiya maxsulotlari	
YO_3	XOH	X_2YO_4	H_2O
m, g	m, g	14,2	1,8

$YO_3 \quad XOH$
D) $\frac{80}{80} \quad \frac{40}{40}$

414. Teng massada olingan CO va O_2 gazlari reaksiyaga kirishganda gazlardan birining 12 g miqdori ortib qoldi. Bunga ko'ra qaysi ifodalarda to'g'ri?

I. Ortib qolgan gaz is gazi II. 1 mol CO_2 hosil bo'ladi
III. Kisorodning boshlang'ich massasi 28 g
A) II, III

415. Teng massada olingan CO va O_2 gazlari reaksiyaga kirishganda gazlardan birining 12 g miqdori ortib qoldi. Bunga ko'ra qaysi ifodalarda to'g'ri emas?

I. Ortib qolgan gaz is gazi II. 1 mol CO_2 hosil bo'ladi
III. Kisorodning boshlang'ich massasi 28 g
D) faqat I

416. I. 1 mol X_2 oddiy modda bilan 2 mol H_2 bilan birikib, 2 mol Y hosil qildi. II. 2 mol Y bilan 1,5 mol O_2 reaksiyaga kirishib, 1 mol N_2 va 3 mol Z hosil qilsa, Y va Z ni aniqlang.

$Y \quad Z$
D) $NH_3 \quad H_2O$

417. I. 1 mol X_2 oddiy modda bilan 2 mol H_2 bilan birikib, 2 mol Y hosil qildi. II. 2 mol Y bilan 1 mol O_2 reaksiyaga kirishib, 2 mol S va 2 mol Z hosil qilsa, Y va Z ni aniqlang.

$Y \quad Z$
B) $H_2S \quad H_2O$

418. $2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$ reaksiyasi ohiriga qadar borsa, keltririlganlardan mosini aniqlang.

	a	b	c	d
I.	4	3	SO_2	1
II.	3	4	O_2	2,5
III.	5	2	SO_2	1

Boshlang'ich moddalar mol miqdori		Ortib qolgan modda	Ortib qolgan moddaning mol miqdori
SO_2	O_2		
a	b	c	d

C) II,III

419. $2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$ reaksiyasi ohiriga qadar borsa, keltririlganlardan mosini aniqlang.

	a	b	c	d
I.	2	6	O_2	5
II.	3	5	O_2	3,5
III.	6	4	SO_2	1

Boshlang'ich moddalar mol miqdori		Ortib qolgan modda	Ortib qolgan moddaning mol miqdori
SO_2	O_2		
a	b	c	d

C) I,II

420. Etan va etilendan iborat 44 g aralashmani to'liq gidrogenlash uchun 11,2 l vodorod (n.sh) sarflandi. Boshlang'ich aralashmada necha mol atom mavjud?
A) $11N_A$ B) $22N_A$ C) $33N_A$ D) $8N_A$

421. Etan va etilendan iborat 44 g aralashmani to'liq gidrogenlash uchun 11,2 l vodorod (n.sh) sarflandi. Boshlang'ich aralashmada necha mol uglerod atom mavjud?
A) N_A B) $2N_A$ C) $3N_A$ D) $8N_A$

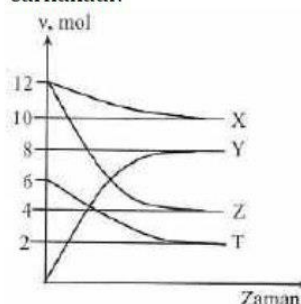
422. Ikki valentli metal karbonatining 19,7 g miqdori termik parchalanganda 2,24 l (n.sh) gaz hosil bo'ldi. Metalning nisbiy atom massasini aniqlang.
A) 137

423. Ikki valentli metal karbonatining 19,7 g miqdori termik parchalanganda 2,24 l (n.sh) gaz hosil bo'ldi. Olingan oksid massasini aniqlang.
A) 15,3

424. CO va CO_2 dan iborat 200 ml (n.sh) gaz aralashmasiga 75 ml (n.sh) O_2 qo'shildi. Raksiya boshlang'ich sharoitga keltirilganda 250 ml (n.sh) gazlar aralashmasi olindi. Dastlabki aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 75

425. CO va CO_2 dan iborat 250 ml (n.sh) gaz aralashmasiga 100 ml (n.sh) O_2 qo'shildi. Raksiya boshlang'ich sharoitga keltirilganda 300 ml (n.sh) gazlar aralashmasi olindi. Dastlabki aralashmadagi CO ning hajmiy ulushini (%) aniqlang.
A) 40

426. Reaksiyada 9 mol Y olish uchun necha mol Z moddasi sarflanadi?



A) 9

427. Necha foiz XY_3 parchalangan?

Reaksiya	XY_3 ning dastlabki hajmi, l (n.sh)	So'nggi gazlar ralashmasining hajmi, l (n.sh)
$2XY_3(g) \rightarrow X_2(g) + 3Y_2(g)$	80	112

A) 40

428. Necha foiz XY_3 parchalangan?

Reaksiya	XY_3 ning dastlabki hajmi, l (n.sh)	So'nggi gazlar ralashmasining hajmi, l (n.sh)
$2XY_3(g) \rightarrow X_2(g) + 3Y_2(g)$	60	90

A) 50

429. CO va CO_2 dan iborat aralashma to'liq yonishi natijasida kislorod atomlari soni 1,6 marta ortdi. Dastlabki aralashmadagi CO_2 ning hajmiy ulushini aniqlang. (kislorod to'liq sarflangan)
A) 25

430. CO va CO_2 dan iborat aralashma to'liq yonishi natijasida kislorod atomlari soni 1,6 marta ortdi. Dastlabki aralashmadagi CO ning hajmiy ulushini aniqlang. (kislorod to'liq sarflangan)
A) 75

431. a. I_2, Br_2, Cl_2, F_2 qatorida moddalarning oksidlovchilik qobiliyati;
b. Na, K, Rb, Cs qatorida qaytaruvchilik qobiliyati qanday o'zgaradi?

a b

A) ortadi ortadi

432. Qaysi qatoridagi elementlarning vodorodli birikmalari uchuvchan?

A) Si, P, S

433. Qaysi qatoridagi elementlarning vodorodli birikmalari uchuvchan emas?

D) Al, Cl, S

434. Qaysi asosiy guruh elementlari I valentli?

C) I

435. Qaysi asosiy guruh elementlari s - element?

C) I

436. *d* –elementlar berilgan qatorni ko'rsating.

B) Cr, Cu

437. *p* –elementlar berilgan qatorni ko'rsating.

D) N, O

438. *a.* N_2, O_2, F_2 qatorida moddalarning oksidlovchilik qobiliyati;

b. Ca, Sr, Ba qatorida qaytaruvchilik qobiliyati qanday o'zgaradi?

a *b*
C) ortadi _____ ortadi

439. *a.* P, S, Cl_2 qatorida moddalarning oksidlovchilik qobiliyati;

b. Li, Na, K qatorida qaytaruvchilik qobiliyati qanday o'zgaradi?

a *b*
C) ortadi _____ ortadi

440. X, Y va Z davriy jadvalning qaysi guruhida joylashgan?

Elementlar	Oksidlanish darajasi	
	Eng quyi	Eng yuqori
X	-4	+4
Y	-1	0
Z	-3	+5

X Y Z
D) IVA VIIA VA

441. To'g'ri ifodani aniqlang.

Davr bo'yicha	Xossasini o'zgarishi	
	ortadi	kamayadi
→	X	Y

1. ionlanish energiyasi
2. atom radius
3. qaytaruvchilik
4. elektromanfiylik

X Y
D) 1:4 2:3

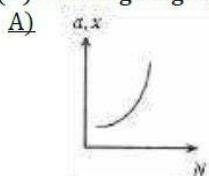
442. X, Y va Z metallari bir guruhda joylashgan. X metali Y ga nisbatan oson elektron beradi. Z esa X va Y ga nisbatan aktiv metal. Z, Y va X elementlarining atom radiuslari kamayish tartibida joylashtiring

B) Z, X, Y

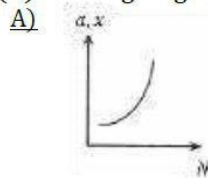
443. X, Y va Z elementlari bir guruhda joylashgan. X elementi Y ga nisbatan oson elektron oladi. Z esa X va Y ga nisbatan zaif metalmas. X, Y va Z elementlarining atom radiuslari kamayish tartibida joylashtiring

B) X, Y, Z

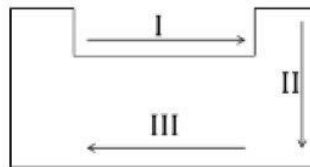
444. II asosiy guruh elementlarining gidroksidli birikmalarning asosli hossalari (*a.x*), tartib raqami (*N*) orasidagi bog'liqlikni aniqlang.



445. I asosiy guruh elementlarining gidroksidli birikmalarning asosli hossalari (*a.x*), tartib raqami (*N*) orasidagi bog'liqlikni aniqlang.

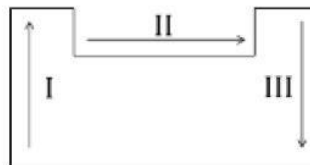


446. Davriy sistemadagi elementlarning xossalarini o'zgarishi (I, II va III) to'g'ri ko'rsatilgan?



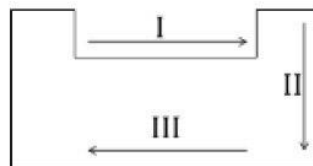
D) II da elektromanfiylik ortadi

447. Davriy sistemadagi elementlarning xossalarini o'zgarishi (I, II va III) to'g'ri ko'rsatilgan?



B) I da metallik hossasi kamayadi

448. Davriy sistemadagi elementlarning xossalarini o'zgarishi (I, II va III) noto'g'ri ko'rsatilgan?



D) III da qaytaruvchilik ortadi

449. $2X + 2H_2O \rightarrow 2XOH + H_2$
 $X_2O + H_2O \rightarrow 2XOH$
 $XOH \leftrightarrow X^+ + OH^-$
 X elementi uchun moslikni aniqlang
 I. I asosiy guruh elementi
 II. ishqor
 III. ishqor hosil qiladi
 A) I,III
450.
 451. $2X + O_2 \rightarrow 2XO$
 $XO + H_2O \rightarrow X(OH)_2$
 $X(OH)_2 \leftrightarrow X^+ + 2OH^-$
 X elementi uchun moslikni aniqlang
 I. Ishqoriy metal
 II. IIA guruhda joylashgan
 III. Ishqor hosil qiladi
 A) II,III
452. 3 – davrning X elementi huddi shu davrning Y elementi bilan XY_3 birikmasini hosil qilsa, to'g'ri ifodalarni aniqlang.
- I. Y galogen
 II. X ning proton soni Y ning proton sonidan 5 birlikka kam
 III. Y ning eng kichik va eng yuqori oksidlanish darajalari yig'indisi +6
 C) I,III
453. 3 – davrning X elementi huddi shu davrning Y elementi bilan XY_3 birikmasini hosil qilsa, to'g'ri ifodalarni aniqlang.
- I. Y galogen
 II. X ning proton soni Y ning proton sonidan 4 birlikka kam
 III. Y ning eng kichik va eng yuqori oksidlanish darajalari yig'indisi +6
 C) I,III
454. Elementlarni tartib raqamlari kamayib borish tartibida joylashtiring.
 X,Y,Z va T elementlari ikkinchi davrda joylashgan.
 I. Y va Z ga nisbatan X elektronini oson beradi
 II. Z ga nisbatan Y elektronini qiyin beradi
 III. T bir atomli oddiy gaz (n.sh) bo'lib, elektron olmaydi ham bermaydi ham.
 D) T,Y,Z,X
455. Elementlarni tartib raqamlari kamayib borish tartibida joylashtiring.
 X,Y,Z va T elementlari uchunchi davrda joylashgan.
 I. Y va Z ga nisbatan X elektronini oson beradi
 II. Z ga nisbatan Y elektronni oson oladi
 III. T bir atomli oddiy gaz (n.sh) bo'lib, elektron olmaydi ham bermaydi ham.
 D) T,X,Z,Y
456. X,Y,Z va T elementlari bir davrda joylashgan asosiy guruh elementlari hisoblanadi.
 I. X elementi faqat oksidlovchilik hossasini namoyon qiladi
 II. Y elementining tartib raqami o'ziga eng yaqin bo'lgan gazning tartib raqamidan 1 birlikka katta
 III. Z elementining tartib raqami galogenning tartib raqamidan 1 birlikka katta.
 IV. T elementi vodorodli birikmada – 3 oksidlanish darajasini namoyon qiladi
 X,Y,Z va T elementlarining davr bo'yicha chapdan o'ngga joylashish tartibini belgilang
 B) Y,T,X,Z
457. X,Y,Z va T elementlari bir davrda joylashgan asosiy guruh elementlari hisoblanadi.
 I. X elementi vodorod bilan XH_3 tarkibli birikma hosil qiladi.
 II. Y elementining tartib raqami o'ziga eng yaqin bo'lgan gazning tartib raqamidan 2 birlikka katta
 III. Z elementi birikma hosil qilmaydi
 IV. T elementi birikmalarda – 4 va + 4 oksidlanish darajasini namoyon qiladi
 X,Y,Z va T elementlarining davr bo'yicha chapdan o'ngga joylashish tartibini belgilang
 B) Y,T,X,Z
456. X,Y,Z va T elementlari bir davrda joylashgan asosiy guruh elementlari hisoblanadi.
 I. X elementi faqat oksidlovchilik hossasini namoyon qiladi
 II. Y elementining tartib raqami o'ziga eng yaqin bo'lgan gazning tartib raqamidan 1 birlikka katta
 III. Z elementining tartib raqami galogenning tartib raqamidan 1 birlikka katta.
 IV. T elementi vodorodli birikmada – 3 oksidlanish darajasini namoyon qiladi
 X,Y,Z va T elementlarining davr bo'yicha chapdan o'ngga joylashish tartibini belgilang
 B) Y,T,X,Z
457. X,Y,Z va T elementlari bir davrda joylashgan asosiy guruh elementlari hisoblanadi.
 I. X elementi vodorod bilan XH_3 tarkibli birikma hosil qiladi.
 II. Y elementining tartib raqami o'ziga eng yaqin bo'lgan gazning tartib raqamidan 2 birlikka katta
 III. Z elementi birikma hosil qilmaydi
 IV. T elementi birikmalarda – 4 va + 4 oksidlanish darajasini namoyon qiladi
 X,Y,Z va T elementlarining davr bo'yicha chapdan o'ngga joylashish tartibini belgilang
 B) Y,T,X,Z

460. X,Y va Z metallari uchun qaysi ifodalar mos emas?

Metallar	Tartib raqami
X	3
Y	19
Z	13

- I. Z ning oksidi asosli
 II. X va Y ning oksidlari vodorod bilan qaytarilib metal hosil qiladi
 III. X va Y oksidlari odatdagi sharoitda suvda eriydi
 C) I,II

461. X,Y va Z metallari uchun qaysi ifodalar mos emas?

Metallar	Tartib raqami
X	3
Y	19
Z	13

- I. Z ning oksidi asosli
 II. X va Y ning oksidlari vodorod bilan qaytarilib metal hosil qiladi
 III. X va Y oksidlari odatdagi sharoitda suvda eriydi
 C) I,II

462. X,Y va Z metallari uchun qaysi ifodalar mos?

Metallar	Tartib raqami
X	3
Y	19
Z	13

- I. Z ning oksidi asosli
 II. X va Y ning oksidlari vodorod bilan qaytarilib metal hosil qiladi
 III. X va Y oksidlari odatdagi sharoitda suvda eriydi
 D) faqat III

463. Z ning maksimal oksidlanish darajasi + 5, X ning tartib raqami 5 bo'lsa, mos ifodalarni aniqlang. (X,Y va Z asosiy kichik guruh elementlari)

X			Y
		Z	

- I. Y ning eng quyi oksidlanish darajasi - 2
 II. X ning maksimal oksidlanish darajasi + 3
 III. Z va Y Z_2Y_5 tarkibli birikma hosil qiladi.
 A) I,II,III

464. Z ning maksimal oksidlanish darajasi + 5, X ning tartib raqami 5 bo'lsa, mos ifodalarni aniqlang. (X,Y va Z asosiy kichik guruh elementlari)

X			Y
		Z	

- I. Y ning eng quyi oksidlanish darajasi - 1
 II. X ning maksimal oksidlanish darajasi + 3
 III. Z va Y Z_2Y_5 tarkibli birikma hosil qiladi.
 A) II,III

465. Asosiy kichik guruh elementlari uchun moslikni aniqlang.

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
2				T				
3						R		
4	X							M
5		Y						
6								

- I. X va M bir biri bilan birikma hosil qiladi
 II. X va Y aktiv metal
 III. T va R bir biri bilan birikma hosil qiladi
 D) II,III

466. Asosiy kichik guruh elementlari uchun moslikni aniqlang.

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1								
2					Z	T		
3		X						R
4								
5	Y							
6								

- I. Z va T metallar
 II. Y va T bir - biri bilan birikma hosil qiladi
 III. X va R bir biri bilan birikma hosil qilmaydi
 D) I,II,III

467. Davriy jadvalning berilgan qismidagi asosiy guruh elementlari uchun qaysi ifodalar mos emas.

	IV	V	VI	VII
2			X	Y
3	Z			
4	M			R

D) R ning atom radiusi M nikidan katta

468. Davriy jadvalning berilgan qismidagi asosiy guruh elementlari uchun qaysi ifodalar mos emas.

	III	IV	V	VI
2	X			M
3		Y		R
4	Z			

C) R ning atom radiusi Y nikidan katta

469. X,Y va Z elementlari asosiy kichik guruh elementlaridir. X ning tartib raqami 17. Z va Y elementlari Z_2Y birikmasini hosil qiladi. X,Y va Z elementlarining guruh raqamlarini aniqlang.

X Y Z
 B) VII VI II

470. Davriy jadvalda berilgan asosiy kichik guruh elementlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri?

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
2								L
3				T				R
4	X							
5	Y							
6			Z					
7								

- I. YL birikmada ion bog' mavjud
 II. T bilan R TR_4 birikma hosil qiladi
 III. X bilan Z elementlari X_2Z birikmasini hosil qiladi
 D) LII

471. Davriy jadvalda berilgan asosiy kichik guruh elementlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri emas?

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
2								L
3				T				R
4	X							
5	Y							
6			Z					
7								

- I. YL birikmada ion bog' mavjud
 II. T bilan R TR_4 birikma hosil qiladi
 III. X bilan Z elementlari X_2Z birikmasini hosil qiladi
 D) faqat III

472. Davriy jadvalda berilgan asosiy kichik guruh elementlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri?

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1								
2	X							
3					Y		Z	
4			M			L		
5	R							

- I. X va R elementlari Z bilan ion bog'li birikma hosil qiladi
 II. X bilan L X_2L birikma hosil qiladi
 III. M va Y metallmas
 D) LII

473. Davriy jadvalda berilgan asosiy kichik guruh elementlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri?

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	X							
2					Y	Z		
3							L	
4	T							
5								

- I. Z va L elementlari ZL_2 tarkibli birikma hosil qiladi
 II. T bilan L TL birikma hosil qiladi
 III. X va Y kovalent bog'li YX_3 birikmasini hosil qiladi
 D) II,III

474. Davriy jadvalda berilgan asosiy kichik guruh elementlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri emas?

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	X							
2								
3								
4	Y	Z					T	

- D) T eng oson elektron bera oladi

475. Davriy jadvalda berilgan asosiy kichik guruh elementlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri emas?

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1								
2		X					T	
3				Z				
4								
5	Y							

- A) Z ning atom radiusi Y nikidan kichik

476. X, Y va Z metallari bir asosiy kichik guruhda joylashgan. Z ning metallik qobiliyati Y nikidan kuchli, X nikidan kuchsiz. X, Y va Z metallarning radiuslari (R) ortish tartibida joylashtiring.
 B) R_Y, R_Z, R_X

477. Tasvirda davriy jadvalning bir qismi berilgan. X elementi tartib raqami 9 bo'lsa, qaysi ifodalar noto'g'ri?

	VI	VII	VIII
2		X	
3	Y		Z

C) Y ning eng kichik va eng maksimal oksidlanish darajalari yig'indisi + 2

478. Tasvirda davriy jadvalning bir qismi berilgan. X elementi tartib raqami 8 bo'lsa, qaysi ifodalar noto'g'ri?

	V	VI	VII
2		X	
3	Y		Z

A) Z ning eng kichik va eng maksimal oksidlanish darajalari yig'indisi + 4

479. Berilgan elementlar biri boshqa davrda joylashgan. Agar Y metalmas bo'lsa, ifodalarning qay biri to'g'ri?

Element	Tartib raqami
X	a
Y	$a + 1$
Z	$a + 2$

- X boshqa davrda joylashgan
 - Z birikmalarda + 2 oksidlanish darajasini namoyon qiladi
 - X nodir gaz
 - X va Z elementlari XZ birikmasini hosil qiladi
- A) 1,2,3

480. Berilgan elementlar biri boshqa, ikkisi bir davrda joylashgan. Agar X inert gaz bo'lsa, ifodalarning qay biri to'g'ri?

Element	Tartib raqami
X	a
Y	$a + 1$
Z	$a - 2$

- Z atomining tashqi elektron qobig'ida 6 ta elektron mavjud
 - X va Z elementlari XZ birikmasini hosil qiladi
 - Y metalmas
 - Y va Z elementlari Y_2Z birikmasini hosil qiladi
- A) 1,2,3 B) 2,3,4 C) 1,3,4 D) 1,2,4

481. ${}_{12}X^n$ va ${}_7Y^m$ ionlarining elektron konfiguratsiyasi ... $2s^22p^6$ bo'lsa, to'g'ri ifodani aniqlang.

- $n + m = 0$
- X ning atom radiusi Y nikidan katta
- Ionlar X_3Y_2 birikma hosil qiladi

4. X s elementi

5. ${}_7Y^n$ ionida juftlashmagan elektron mavjud emas

A) 2,3,4,5

482. ${}_{11}X^n$ va ${}_7Y^m$ ionlarining elektron konfiguratsiyasi ... $2s^22p^6$ bo'lsa, to'g'ri ifodani aniqlang.

- $n + m = -2$
 - X va Y turli xil davr elementlari
 - Ionlar X_3Y birikma hosil qiladi
 - X atomida 1 ta juftlashmagan elektron mavjud
 - ${}_7Y^m$ ionida 3 ta juftlashmagan elektron mavjud
- A) 1,3,4,5 B) 1,3,5,6 C) 1,2,3,4 D) 1,3,5

483. 6 g tritiyda (3_1H) da nechta neytron mavjud?
D) $4N_A$

484. 1,8 g (${}^{18}_8O$) da nechta neytron mavjud?
A) N_A

485. 4 g (2_1H) da nechta neytron mavjud?
A) $2N_A$

486. Azot atomi yadrosida qaysi zarrachalar mavjud,
I. proton
II. neytron
III. elektron
A) I,II

487. Kislorod atomi yadrosida qaysi zarrachalar mavjud,
I. proton
II. neytron
III. elektron
A) I,II

488. Atom yadro massasini qanday zarrachalar tashkil etadi?
D) proton, neytron

489. Yadroda 16 ta proton saqlagan element tartib raqami qanday?
A) 16 B) 12 C) 14 D) 10

490. Yadroda 12 ta proton saqlagan element tartib raqami qanday?
A) 12 B) 16 C) 14 D) 10

491. Nisbiy atom massasi 23 bo'lgan X elementi yadrosida 12 ta neytron mavjud. Bu element tartib raqamini aniqlang.
D) 11

492. Nisbiy atom massasi 52 bo'lgan X elementi yadrosida 28 ta neytron mavjud. Bu element tartib raqamini aniqlang.
D) 24

493. X ionida 3 ta proton va 2 ta elektron mavjud. X ning ion zaryadini aniqlang.
B) +1

494. X ionida 4 ta proton va 2 ta elektron mavjud. X ning ion zaryadini aniqlang.
B) +2

495. X, Y va Z zarrachalarni aniqlang.

Atom tarkibidagi zarrachalar	Massasi (a.m.b)	zaryadi
X	1	+
Y	1	zaryadsiz
Z	1/1840	-

X Y Z
B) proton neytron elektron

496. X, Y va Z zarrachalarni aniqlang.

Atom tarkibidagi zarrachalar	Massasi (a.m.b)	zaryadi
X	1	zaryadsiz
Y	1	+
Z	1/1840	-

X Y Z
B) neytron proton elektron

497. Musbat zaryadli ionda proton (p), neytron (p) va elektronlar (e) soni orasidagi mos bog'liqlikni belgilang.
C) $p > e$

498. Manfiy zaryadli ionda proton (p), neytron (p) va elektronlar (e) soni orasidagi mos bog'liqlikni belgilang.
B) $p < e$

499. Neytral zaryadli ionda proton (p), neytron (p) va elektronlar (e) soni orasidagi mos bog'liqlikni belgilang.
A) $p = e$

500. $^{16}_8O^{2-}$ va $^{19}_9F^-$ ionlari uchun mos ifodani aniqlang
D) elektronlar soni teng

501. $^{39}_{19}K^+$ va $^{40}_{20}Ca^{2+}$ ionlari uchun mos ifodani aniqlang
D) elektronlar va neytronlar soni teng

502. $^{23}_{11}Na^+$ va $^{24}_{12}Mg^{2+}$ ionlari uchun mos ifodani aniqlang
D) elektronlar va neytronlar soni teng

503. X elementi uchun:

Ion	Elektron soni
X^{3+}	23

Tartib raqami Guruhi Davri
A) 26 VIIIB 4

505. X elementi uchun:

Ion	Elektron soni	Elementning davriy jadvaldagi o'rni
X^{-1}	18	?

Tartib raqami Guruhi Davri
A) 17 VIIA 3

507. Anion, kation va neytral atomni aniqlang

Zarracha	Proton soni	Elektron soni
X	17	18
Y	19	19
Z	20	18

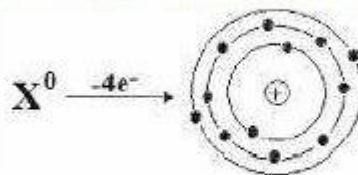
anion kation neytral atom
A) X Z Y

508. $^b_aX^{2-}$ va $^b_aX^{2+}$ ionlari uchun qaysi ifoda mos?
I. elektronlar soni teng
II. $^b_aX^{2-}$ ning radiusi $^b_aX^{2+}$ ning radiusidan katta
III. elektronlar farqi 4 ga teng
A) II, III

509. $^b_aX^{2-}$ va $^b_aX^{2+}$ ionlari uchun qaysi ifoda mos emas?
I. elektronlar soni teng
II. $^b_aX^{2-}$ ning radiusi $^b_aX^{2+}$ ning radiusidan katta
III. elektronlar farqi 4 ga teng
D) faqat I

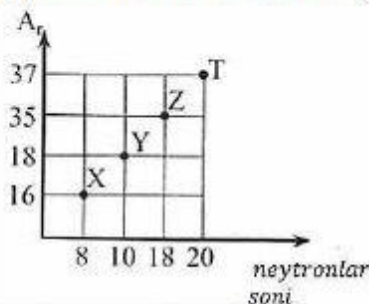
510. $X^{-3} \rightarrow X^{+3}$ sxema uchun qaysi ifoda o'zgaradi?
I. Radius II. Proton soni
III. Neytron soni IV. Nisbiy atom massa
D) faqat I

511. X atomining yadrosida nechta proton mavjud?



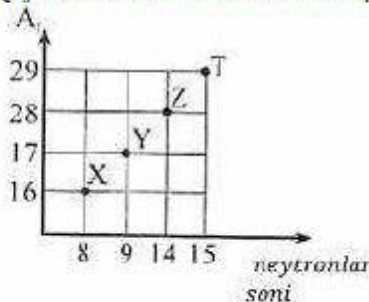
D) 16

512. Qaysi atomlar bir - biri bilan izotop?



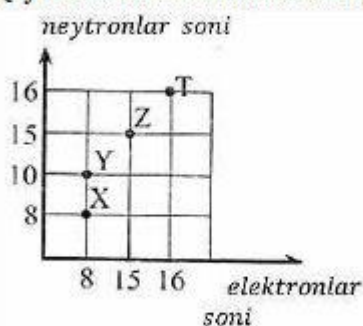
A) X bilan Y va Z bilan T

513. Qaysi atomlar bir - biri bilan izotop?



A) X bilan Y va Z bilan T

514. Qaysi atomlar kislorod bilan izotop?



A) X bilan Y

515. X^n ioni X^m ioniga o'tganda radiusi ortadi. Bunga ko'ra qaysi ifodalar to'g'ri?

I. $n > m$ II. $m > n$

III. X^n manfiy, X^m musbat zaryadga ega.

A) faqat I

516. X^n ioni X^m ioniga o'tganda radiusi ortadi. Bunga ko'ra qaysi ifodalar to'g'ri emas?

I. $n > m$ II. $m > n$

III. X^n manfiy, X^m musbat zaryadga ega.

C) II, III

517. $m > n$ bo'lsa, to'g'ri ifodalarni aniqlang.

Atom va ion	Elektron soni	Proton soni
X	m	n
Y	n	m

I. X neytral atom

II. Y kation

III. X anion

C) II, III

539. X ni aniqlang

Element tartib raqami	Qisqa elektron formulasi
11	X

A) ... $3s^1$

540. X ni aniqlang

Element tartib raqami	Qisqa elektron formulasi
13	X

518. n - ni aniqlang.

Ion	Elektron soni	Proton soni
X^n	$a + 1$	a

A) -1

519. Qaysi ifodalar to'g'ri?

Element	Neytron soni	Nisbiy atom massasi
X	30	55
Y	45	80
Z	44	79
T	45	79

A) Y va Z izotop

520. Qaysi ifodalar to'g'ri emas?

Element	Neytron soni	Nisbiy atom massasi
X	46	81
Y	18	34
Z	24	45
T	44	79

A) X da 34 ta elektron mavjud

521. a - ni aniqlang

Element	Davriy jadvaldagi o'rni		Proton soni
	Guruh	Davr	
X	VIA	III	a

A) 16

522. a - ni aniqlang

Element	Davriy jadvaldagi o'rni		Proton soni
	Guruh	Davr	
X	VIIA	III	a

A) 17

523. Elektron formulasi ... $3d^5 4s^1$ bo'lgan element davriy jadvalda qaysi davr va guruhida joylashgan?

A) 4 - davr, VIIA

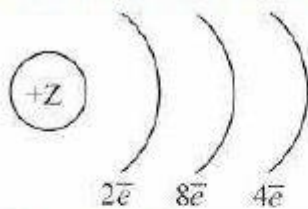
524. Elektron formulasi ... $3d^1 4s^2$ bo'lgan element davriy jadvalda qaysi davr va guruhida joylashgan?

A) 4 - davr, IIIB

525. ${}_{13}X^{3+}$ va Y^- ionlari o'zaro izoelektron. Y elementining elektron formulasi qanday?

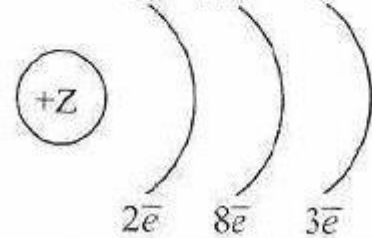
B) ... $2s^2 2p^5$

537. Elementning davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang.



A) 3 - davr. IVA

538. Elementning davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang.



A) 3 - davr. IIIA

539. X ni aniqlang

Element tartib raqami	Qisqa elektron formulasi
11	X

A) ... $3s^1$

540. X ni aniqlang

Element tartib raqami	Qisqa elektron formulasi
13	X

A) ... $3s^2 3p^1$ B) ... $3s^2 3p^2$ C) ... $2s^2 2p^1$ D) ... $3s^2 3p^3$

541. Qo'zg'alagan holda p orbitallarida jami 9 ta elektron tutgan elementning protonlar sonini aniqlang.

A) 15

542. ${}_9Y$ va ${}_{14}Z$ elementlari qanday tarkibli birikma hosil qiladi?

A) ZY_6

543. ${}_9Y$ va ${}_{16}Z$ elementlari qanday tarkibli birikma hosil qiladi?

A) ZY_6

544. Qisqa elektron formulasi ... $3d^8 4s^2$ bo'lgan elementning tartib raqamini aniqlang

A) 28

545. Qisqa elektron formulasi ... $3d^0 4s^2$ bo'lgan elementning tartib raqamini aniqlang

A) 20 B) 29 C) 26 D) 25

546. Berilgan sxemada radius qanday o'zgaradi?

I. $Ca^{2+} \rightarrow Ca^0$ II. $F^0 \rightarrow F^-$ III. $Na^0 \rightarrow Na^+$

I ortadi II ortadi III kamayadi
A) ortadi ortadi kamayadi

547. Berilgan sxemada radius qanday o'zgaradi?

I. $Fe^{2+} \rightarrow Fe^0$ II. $Cl^0 \rightarrow Cl^-$ III. $K^0 \rightarrow K^+$

I ortadi II ortadi III kamayadi
A) ortadi ortadi kamayadi

548. Berilgan sxemada radius qanday o'zgaradi?

I. $Cl^- \rightarrow Cl^0$ II. $Na^0 \rightarrow Na^+$ III. $F^0 \rightarrow F^-$

I kamayadi II kamayadi III ortadi
A) kamayadi kamayadi ortadi

549. Qaysi elektron formula ${}_{17}Cl^-$, ${}_{20}Ca^{2+}$, ${}_{16}S^{2-}$ ionlariga doimo tegishli?

A) ... $3s^2 3p^6$

550. Qaysi elektron formula ${}_{11}Na^+$, ${}_{12}Mg^{2+}$, ${}_9F^-$ ionlariga doimo tegishli?

A) ... $2s^2 2p^6$

551. Zarrachalarning radiusi ortib borish tartibida joylashtiring.

Zarrachalar		
X^0	X^{n-}	X^{m+}
a	b	c

A) c, a, b

552. Zarrachalarning radiusi kamayib borish tartibida joylashtiring.

Zarrachalar		
Y^{n-}	Y^0	Y^{m+}
a	b	c

A) a, b, c

553. ... $3d^3 4s^2$ elementining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 4 - davr. VB

554. ... $3d^7 4s^2$ elementining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 4 - davr. VIIB

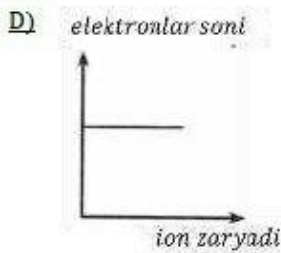
555. ... $3d^8 4s^2$ elementining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 4 - davr. VIIIB

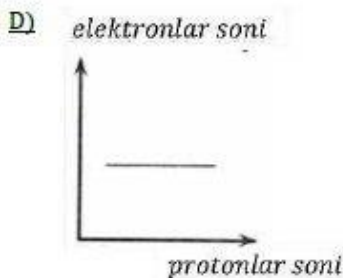
556. ... $3d^2 4s^2$ elementining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 4 - davr. IVB

557. ${}_{16}S^{2-}$, ${}_{17}Cl^{-}$, ${}_{20}Ca^{2+}$ qatorida elektronlar sonini ion zaryadiga bog'liq g'fariqni aniqlang



558. ${}_{16}S^{2-}$, ${}_{17}Cl^{-}$, ${}_{20}Ca^{2+}$ qatorida elektronlar sonini protonlar soniga bog'liq g'fariqni aniqlang



559. Azot atomi va azot molekulasida nechta juftlashmagan elektron mavjud,
atom molekula
A) 3 0

560. Xlor atomi va azot molekulasida nechta juftlashmagan elektron mavjud,
atom molekula
A) 1 0

561. Ftor atomi va azot molekulasida nechta juftlashmagan elektron mavjud,
atom molekula
A) 1 0

562. Atomning planetar modeliga asosan elementning davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang.



A) 2 - davr. IVA

563. Xlor atomi va xlor (-) ioni uchun mos keluvchi elektron formulalarni ko'rsating.
A) ... 3s²3p⁵ va ... 3s²3p⁶

564. X^{3+} ionidagi elektronlar soni ${}_{20}Ca$ atomidagi neytronlar sonidan bir birlikka ko'p. X elementning elektron formulasini ko'rsating.
A) ... 3d⁵3s¹

565. X^{3+} ionida 23 ta elektron mavjud. Elementning davriy jadvaldagi o'rnini ko'rsating.
A) 4 - davr. VIII B

566. X^{-} ionida 36 ta elektron mavjud. Elementning davriy jadvaldagi o'rnini ko'rsating.
A) 4 - davr. VII A

567. Na^{+} ionidagi elektronlar soni X^{2-} ionidagi elektronlar sonidan 8 birlikka kam. X elementning elektron formulasini ko'rsating.
A) ... 3s²3p³

568. Na^{+} ionidagi elektronlar soni X^{2+} ionidagi elektronlar sonidan 10 birlikka kam. X elementning elektron formulasini ko'rsating.
A) ... 3d²3s²

569. X^{3+} ionida 23 ta elektron bo'lsa, X elementning normal holatida nechta juftlashmagan elektroni mavjud?
A) 4

570. X^{2+} ionida 23 ta elektron bo'lsa, X elementning normal holatida nechta juftlashmagan elektroni mavjud?
A) 5

571. ${}_{16}X^{2-}$ ionidagi elektronlar soni Y^{3+} ionidagi elektronlar sonidan 6 birlikka ko'p. Y elementning neytral holidagi elektron formulasini ko'rsating.
A) ... 3s²3p³

572. ${}_{9}F^{-}$, ${}_{11}Na^{+}$, ${}_{15}P^{+5}$ ionlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri?
A) elektron formulalari 1s²2s²2p⁶

573. ${}_{20}Ca^{2+}$, ${}_{17}Cl^{-}$ ionlari uchun qaysi ifodalar to'g'ri?
A) elektron formulalari nodir gazniki kabi

574. Qaysi ionning elektron formulasi ${}_{12}Al^{3+}$ niki kabi?
B) ${}_{9}F^{-}$

575. Qaysi ionning elektron formulasi ${}_{12}Mg^{2+}$ niki kabi?
B) ${}_{9}F^{-}$

576. Qo'zg'algan holda ... 3s²3p³3d¹ elektron formulaga mos keluvchi oltingugurt birikmasini aniqlang
A) SO₂

577. Qo'zg'algan holda ... $3s^1 3p^3 3d^2$ elektron formulaga mos keluvchi oltingugurt birikmasini aniqlang
 A) SF_6

578. ${}_{30}^{65}Zn^{2+}$ ioniga tegishli bo'lganlar:
 I. 28 ta elektron mavjud
 II. 35 ta neytron mavjud
 III. 32 ta elektron mavjud
 A) III

579. ${}_{30}^{65}Zn^{2+}$ ioniga tegishli bo'lmaganlar:
 I. 28 ta elektron mavjud
 II. 35 ta neytron mavjud
 III. 32 ta elektron mavjud
 A) III

580. $X^0 \xrightarrow{-2e^-}$ sxemaga tegishli ravishda:
 I. atom radius
 II. protonlar soni
 III. elektronlar soni qanday o'zgaradi?
 I II III
 A) kamayadi o'zgarmaydi kamayadi

581. X va Y ni aniqlang

Elementning tartib raqami	Qisqa elektron formulasi
6	X
8	Y

A) ... $2s^2 2p^2$... $2s^2 2p^4$

582. X va Y ni aniqlang

Elementning tartib raqami	Qisqa elektron formulasi
7	X
9	Y

A) ... $2s^2 2p^3$... $2s^2 2p^5$

583. Neytral Y atomning qisqa elektron formulasini ko'rsating.

Ionlar	Elektronlar soni
${}_aX^{-2}$	$a + 6$
${}_bY^{3+}$	a

A) ... $3s^2 3p^3$

584. Neytral Y atomning qisqa elektron formulasini ko'rsating.

Ionlar	Elektronlar soni
${}_{20}X^{+2}$	$2a$
Y^-	a

A) ... $2s^2 2p^4$

585. 1 molida xar ikki ionning elektron formulasi ... $2s^2 2p^6$ bo'lgan moddani ko'rsating
 A) NaF

586. 1 molida xar ikki ionning elektron formulasi ... $3s^2 3p^6$ bo'lgan moddani ko'rsating
 A) KCl

587. X^n ionidan X^m ioniga radius kamayadi. Bunga ko'ra qaysi ifodalar to'g'ri?
 I. $n > m$
 II. $m > n$
 III. X^n ion musbat, X^m ion manfiy
 A) II

588. X^n ionidan X^m ioniga radius kamayadi. Bunga ko'ra qaysi ifodalar to'g'ri emas?
 I. $n > m$
 II. $m > n$
 III. X^n ion musbat, X^m ion manfiy
 B) IIIII

589. $3s$ orbitalida 1 ta elektron bo'lgan element bilan $3p$ orbitalida 5 ta elektroni mavjud bo'lgan elementlardan qanday tarkibli birikma olinadi?
 A) XY

590. $3s$ orbitalida 2 ta elektron bo'lgan element bilan $3p$ orbitalida 5 ta elektroni mavjud bo'lgan elementlardan qanday tarkibli birikma olinadi?
 D) XY_2

591. Protonlar soni orasidagi bog'liqlikni ko'rsating.

Ionlar	Elektronlar soni
${}_aX^-$	n
${}_bY^{2+}$	n
${}_cZ^+$	n

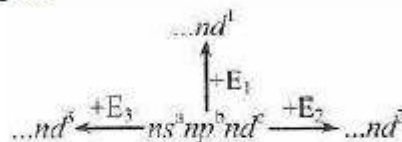
A) $b > c > a$ B) $a > c > b$

592. Protonlar soni orasidagi bog'liqlikni ko'rsating.

Ionlar	Elektronlar soni
${}_aX^+$	n
${}_bY^{3+}$	n
${}_cZ^{3-}$	n

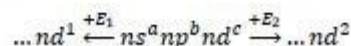
C) $b > a > c$

593. Quyidagicha qo'zg'alish qobiliyatiga ega bo'lgan element davriy jadvalda qaysi asosiy guruhda joylashgan?



A) VIIA

594. Quyidagicha qo'zg'alish qobiliyatiga ega bo'lgan element davriy jadvalda qaysi asosiy guruhda joylashgan?



A) VIA

- I. XO_2 oksidi suvda erishidan olingan modda lakmusni qizil rangga bo'yaydi
 II. X elementi metallar bilan birikma hosil qilmaydi
 III. X elementi NO_3^- ioni bilan $X(NO_3)_2$ birikma hosil qiladi.

C) faqat I

595. X^{2-} ionining elektron formulasi ... $3p^6$ bilan yakunlansa, unga mos bo'lgan ifodalarni belgilang.

596. X^{2-} ionining elektron formulasi ... $3p^6$ bilan yakunlansa, unga mos bo'lmagan ifodalarni belgilang.
 I. XO_2 oksidi suvda erishidan olingan modda lakmusni qizil rangga bo'yaydi
 II. X elementi metallar bilan birikma hosil qilmaydi
 III. X elementi NO_3^- ioni bilan $X(NO_3)_2$ birikma hosil qiladi.

A) II,III

597. X^{3-} ionining elektron formulasi ... $2p^6$ bilan yakunlansa, unga mos bo'lgan ifodalarni belgilang.
 I. XO_2 oksidi suvda erishidan olingan modda lakmusni qizil rangga bo'yaydi
 II. X elementi oddiy sharoitda Li bilan birikma hosil qiladi
 III. XO_3^- ionida X besh valentli.

A) I,II

598. X^{2-} ionining elektron formulasi ... $2p^6$ bilan yakunlansa, unga mos bo'lgan ifodalarni belgilang.
 I. XO_2 oksidi suvda erishidan olingan modda lakmusni qizil rangga bo'yaydi
 II. X elementi oddiy sharoitda Li bilan birikma hosil qiladi
 III. XO_3^- ionida X besh valentli.

C) faqat III

599. Elektron formulasi ... $3s^2 3p^5$ bilan yakunlangan Y atomi X atomi bilan qutbli - kovalent bog'li XY_3 birikma hosil qilsa, bu birikmaning tarkibini aniqlang.

A) PCl_3

600. X^{2+} ionining qisqa elektron formulasi ... $2s^2 2p^6$ bilan yakunlangan Y atomi X atomi bilan X_3Y_2 birikma hosil qilsa, Y elementini aniqlang.

A) N

601. X^{2+} ionining qisqa elektron formulasi ... $2s^2 2p^6$ bilan yakunlangan Y atomi X atomi bilan X_3Y_2 birikma hosil qilsa, X elementini aniqlang.

A) Mg

604. X va Y hosil qilishi mumkin bo'lgan birikmani aniqlang.

Element	Davr	Guruh	Hosil bo'lgan birikmadagi elektronlar soni
X	4	VIB	32
Y	2	VIA	

B) XY

605. X va Y hosil qilishi mumkin bo'lgan birikmani aniqlang.

Element	Davr	Guruh	Hosil bo'lgan birikmadagi elektronlar soni
X	4	VIB	48
Y	2	VIA	

D) XY_3

606. Qisqa elektron formulasi ... $3d^3 4s^2$ bo'lgan element atomida nechta juftlashmagan elektron mavjud?

A) 3

607. Qisqa elektron formulasi ... $3d^6 4s^2$ bo'lgan element atomida nechta juftlashmagan elektron mavjud?

A) 4

608. Qisqa elektron formulasi ... $3d^8 4s^2$ bo'lgan element atomida nechta juftlashmagan elektron mavjud?

A) 2

609. Qisqa elektron formulasi ... $3d^7 4s^1$ bo'lgan element atomida nechta juftlashmagan elektron mavjud?

A) 3

610. Qisqa elektron formulasi ... $3d^{10} 4s^1$ bo'lgan elementning davriy jadvalda joylashgan o'rni?

A) 4 - davr, IB

611. Qisqa elektron formulasi ... $3d^{10} 4s^2$ bo'lgan elementning davriy jadvalda joylashgan o'rni?

A) 4 - davr, IIB

612. Qisqa elektron formulasi ... $3s^2 3p^3$ bo'lgan elementning davriy jadvalda joylashgan o'rni?

A) 3 - davr, VA

613. Qisqa elektron formulasi ... $3s^2 3p^2$ bo'lgan elementning davriy jadvalda joylashgan o'rni?

A) 3 - davr, IVA

614. X va Y ni aniqlang

Elementning uchuvchan vodorodli birikmasi	Asosli oksid tarkibi	Valent elektroni tarkibi
RH_4	X	Y

X Y
 A) RO_2 $ns^2 np^2$

615. X va Y ni aniqlang

Elementning uchuvchan vodorodli birikmasi	Asosli oksid tarkibi	Valent elektroni tarkibi
RH ₃	X	Y

X Y
A) R₂O₅ ns²np²

616. X elementidagi s, p, d orbitalaridagi elektronlar soni orasidagi bog'liqlikni ko'rsating.

Element	Nisbiy atom massasi	Neytron soni
X	56	30

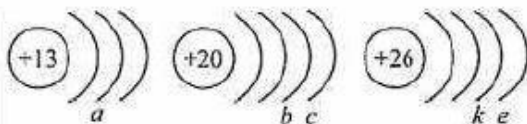
D) $p > s > d$

617. X elementidagi s, p, d orbitalaridagi elektronlar soni orasidagi bog'liqlikni ko'rsating.

Element	Nisbiy atom massasi	Neytron soni
X	55	30

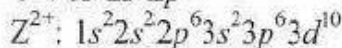
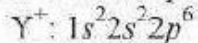
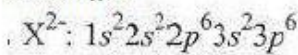
D) $p > s > d$

618. Elektronlarning energetik qobiqlardagi sonlari uchun qaysi ifodalar mos?



A) $k > a = b > c + e$

619. XY va Z ionlarining elektron formulasidan, qaysi elementlarni davriy jadvaldagi o'rni to'g'ri ko'rsatilgan?

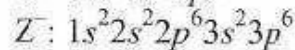
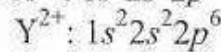
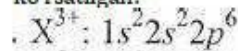


I II III IV V VI VII VIII

1							
2							
3					X		
4		Y				Z	
5							

A) faqat X

620. XY va Z ionlarining elektron formulasidan, qaysi elementlarni davriy jadvaldagi o'rni to'g'ri ko'rsatilgan?



I II III IV V VI VII VIII

1							
2							
3			X	Y			
4						Z	

A) faqat X

621. Elementlarning hosil qilishi mumkin bo'lgan birikmasining tarkibini aniqlang

Element	Orbitalar soni	
	Juft elektronlar	Toq elektronlar
X	6	0
Y	7	2
Z	4	1

- A) XY XZ₂ YZ₂
 B) XY X₂Z YZ₂
 C) XY₂ XZ YZ₆
 D) XY XZ₂ YZ₆ (D)

622. Elementlarning hosil qilishi mumkin bo'lgan birikmasining tarkibini aniqlang

Element	Orbitalardagi soni	
	Juft elektronlar	Toq elektronlar
X	5	1
Y	4	1
Z	7	2

- A) X₂Y XZ ZY₆
 B) XY X₂Z ZY₂
 C) XY X₂Z ZY₆
 D) X₂Y XZ ZY₂ (C)

623. ¹⁶S²⁻ va ¹⁸Ar uchun umumiy bo'lganlar

I. radius

II. elektron qobiqlar soni

III. tashqi energetik qavatdagi elektronlar soni

IV. to'liq to'lgan orbitalar soni

A) 2.3.4

624. ...ns²np^x da n va x ning qanday qiymatlarida atom qo'zg'algan holatda bo'lishi mumkin?

n	x
1. 2	1
2. 2	5

3. 3 5
4. 2 6
A) 1,3

625. ... ns^2np^x da n va x ning qanday qiymatlarida atom qo'zg'alishi mumkin emas?

- n x
1. 2 1
2. 2 5
3. 3 5
4. 2 6
A) 2,4

626. Elektron formulalari ... $3s^23p^6$ bo'lgan ${}_{20}X^n$ va ${}_{17}Y^m$ ionlari uchun moslikni belgilang

- ${}_{17}Y^m$ anion
 - ${}_{20}X^n$ kation
 - ionlardan XY_2 tarkibli birikma olinadi
 - $n + m = 0$
 - X va Y bir guruh elementlari
 - X va Y turli xil guruh 4.
- A) 1,2,3,6

627. Qaysi ifodalar to'g'ri?

Kimyoviy element	Qisqa elektron formulasi
X	... $3s^1$
Y	... $3s^23p^3$
Z	... $3s^23p^5$

- X va Z elementlari ion bog'li XZ birikmasini hosil qiladi
 - Z ning qaytaruvchilik qobilyati X va Y nikidan kuchli
 - YZ_5 brikmasi kpvalent bog'li
 - Y ning atom radiusi X nikida katta, Z nikidan kichik
 - X,Y,Z elementlaridan elektromanfiyligi eng yuqori bo'lgani Z
- A) 1,3,5

628. Qaysi ifodalar to'g'ri emas?

Kimyoviy element	Qisqa elektron formulasi
X	... $3s^1$
Y	... $3s^23p^3$
Z	... $3s^23p^5$

- X va Z elementlari ion bog'li XZ birikmasini hosil qiladi
 - Z ning qaytaruvchilik qobilyati X va Y nikidan kuchli
 - YZ_5 brikmasi kpvalent bog'li
 - Y ning atom radiusi X nikida katta, Z nikidan kichik
 - X,Y,Z elementlaridan elektromanfiyligi eng yuqori bo'lgani Z
- A) 2,4

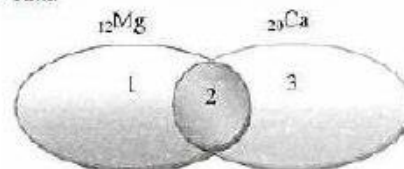
629. ... $4s^24p^3$ elektron formulaga ega bo'lgan element atomi yadrosida nechta proton mavjud?
A) 33

630. ... $3d^{10}4s^1$ elektron formulaga ega bo'lgan element atomi yadrosida nechta proton mavjud?
A) 29

631. X^{3+} ionida 21 ta elektron bo'lsa, qo'zg'alagan neytral X atomda nechta juftlashmagan elektron mavjud?
A) 6

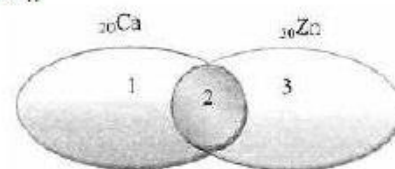
632. X^{2+} ionida 27 ta elektron bo'lsa, qo'zg'alagan neytral X atomda nechta juftlashmagan elektron mavjud?
A) 1

633. Eyer - Ven diagrammasidan mos bog'liqlikni aniqlang...



- valent elektronlar soni 2 ta
 - p orbitallardagi elektronlar umumiy elektronlarning 60% ini tashkil etadi
 - s orbitallardagi elektronlar umumiy elektronlarning 50% ini tashkil etadi
 - fosforli birikmasi tarkibida 5 ta atom mavjud
 - s orbitallardagi elektronlar umumiy elektronlarning 40% ini tashkil etadi
- A) 1 - c; 2 - a,d; 3 - b,e

634. Eyer - Ven diagrammasidan mos bog'liqlikni aniqlang.



- p orbitallardagi elektronlar umumiy elektronlarning 60% ini tashkil etadi
 - s orbitallarida 8 ta elektron mavjud
 - d orbitallarida 10 ta elektron mavjud
 - yonaki guruh elementlari
 - metallarga tegishli
- A) 1 - a; 2 - b,e; 3 - c,d

635. X^{2+} ionidagi elektronlar soni ${}_{12}Y^{2+}$ ionida bo'lgan elektronlar sonidan 2,3 marta ko'p bo'lsa, X elementining elektron formulasini ko'rsating.
A) ... $3d^54s^1$

636. X^{2-} ionidagi elektronlar soni ${}_{24}Cr$ atomida bo'lgan neytronlar sonidan 10 taga kam bo'lsa, X elementining elektron formulasini ko'rsating.
A) ... $3s^23p^4$

637. X^{2-} ionidagi elektronlar soni ${}_{13}Al$ atomida bo'lgan neytronlar sonidan 4 birlikka ko'p bo'lsa, X elementining elektron formulasini ko'rsating.
A) ... $3s^23p^2$

638. X^+ ionidagi elektronlar soni ${}_{30}Zn$ atomida bo'lgan elektronlar sonidan 20 birlikka kam bo'lsa, X elementining davriy jadvaldagi o'rnini ko'rsating.
A) 3 - davr, IA

639. X^{2+} ionidagi elektronlar soni ${}_{22}^{48}Ti$ atomida bo'lgan neytronlar soniga teng bo'lsa, X elementining elektron formulasini ko'rsating.

A) $...3d^84s^2$

640. ${}^{40}X^{2+}$ ionidagi elektronlar soni ${}_{17}^{35}Cl$ atomida bo'lgan neytronlar soniga teng bo'lsa, X elementining atom yadrosida nechta neytron mavjud?

A) 20

641. ${}^{137}X^{2+}$ ionidagi 54 ta elektronlar bo'lsa, X ning atom yadrosida nechta neytron mavjud?

A) 81

642. 15 ta proton va 12 ta elektron bo'lgan ion 2 ta elektron bergandan so'ng oksidlanish darajasi qanday bo'ladi?

A) +5

643. $...3s^23p^6$ elektron formulaga ega bo'lgan ${}^{31}X^{2-}$ ionidagi elektron, proton va neytronlar sonini aniqlang.

A) 15p, 16n, 18e

644. $...3s^23p^6$ elektron formulaga ega bo'lgan ${}^{40}X^{2+}$ ionidagi elektron, proton va neytronlar sonini aniqlang.

A) 20p, 20n, 18e

645. Fosfor atomida (${}_{15}^{31}P$) nechta neytron mavjud?

A) 16

646. Kislorod atomida (${}_{8}^{16}O$) nechta neytron mavjud?

A) 8

647. X^{3+} ionining qisqa elektron formulasi $...2s^22p^6$ bo'lsa, X atomining protonlar sonini aniqlang.

A) 13

648. X^{2-} ionining qisqa elektron formulasi $...2s^22p^6$ bo'lsa, X atomining protonlar sonini aniqlang.

A) 7

649. X^+ ionining qisqa elektron formulasi $...3s^23p^6$ bo'lsa, X atomining protonlar sonini aniqlang.

A) 19

650. X elementining yadro zaryadini aniqlang

Ion	Umumiy elektronlar soni
XO_4^{2-}	50

A) 16

651. X elementining yadro zaryadini aniqlang

Ion	Umumiy elektronlar soni
XO_2^{2-}	42

A) 16

652. ${}^{55}X$ element yadrosida 30 ta neytron bo'lsa, bu element tartib raqamini aniqlang.

A) 25

653. ${}_{16}S^{2-}$, ${}_{12}Mg^{2+}$, ${}_{20}Ca^{2+}$ ionlaridagi umumiy elektronlar sonini aniqlang.

A) 46

654. ${}_{9}F^-$, ${}_{17}Cl^-$, ${}_{11}Na^+$ ionlaridagi umumiy elektronlar sonini aniqlang.

A) 38

655. 54 ta elektron bo'lgan ${}^{128}Y^{2-}$ ionida nechta neytron mavjud?

A) 76

656. 61 ta elektron bo'lgan ${}^{108}Y^+$ ionida nechta neytron mavjud?

A) 46

657. 74 ta elektron bo'lgan ${}^{127}Y^-$ ionida nechta elektron mavjud?

A) 54

658. Molekulasida 12 ta neytron va 18 ta proton bo'lgan uglevodorodning 0,2 molini massasini aniqlang.

A) 6

659. Molekulasida 18 ta neytron va 22 ta proton bo'lgan uglevodorodning 0,3 molini massasini aniqlang.

A) 12

660. Y ni aniqlang.

Modda	Protonlar soni
XO_2	30
XF_4	Y

A) 50

661. X^{2-} , X^{4+} , X^{6+} ionlarida umumiy elektronlar soni 40 ta bo'lsa, X atom yadro zaryadini aniqlang.

A) 16

662. X^{3-} , X^{2+} , X^{5+} ionlarida umumiy elektronlar soni 40 ta bo'lsa, X atom yadro zaryadini aniqlang.

A) 15

663. x – ni aniqlang.

Modda	Neytron soni	Massasi, g
C_4D_6	N_A	x

A) 2

664. x – ni aniqlang.

Modda	Neytron soni	Massasi, g
C_2D_4	N_A	x

A) 2

665. a – ni aniqlang

Element	Massasi	Neytron soni	Proton soni
X	16 m.a.b	8	a

A) 8

666. a – ni aniqlang

Element	Massasi	Neytron soni	Proton soni
X	31 m.a.b	16	a

A) 15

667. Nisbiy atom massasi protonlar sonidan 2,28 marta ko'p bo'lgan Y^- ionida 36 ta elektron bo'lsa, Y atomida nechta neytron mavjud?

A) 45

668. ${}_7X^{-3}$ va ${}_{12}Y^n$ ionlarida teng sonda elektron mavjud bo'lsa, n – ni qiymatini aniqlang.

A) +2

669. ${}_{20}X^{+2}$ va ${}_{17}Y^n$ ionlarida teng sonda elektron mavjud bo'lsa, n – ni qiymatini aniqlang.

A) -1

670. 36 ta elektron bo'lgan ${}^{79}Y^{2-}$ ionida nechta neytron mavjud?

A) 45

671. 118 ta neytron bo'lgan ${}^{197}Y^{3+}$ ionida nechta elektron mavjud?

A) 76

672. 45 ta neytron bo'lgan ${}^{80}Y^-$ ionida nechta elektron mavjud?

A) 36

673. 61 ta neytron bo'lgan ${}^{108}Y^+$ ionida nechta elektron mavjud?

A) 46

674. Nisbiy atom massasi 28 bo'lgan X atomi izotopida protonlar soni neytronlar soniga teng bo'lsa, bu element atomida nechta juftlashmagan elektron mavjud?

A) 2

675. Nisbiy atom massasi 32 bo'lgan X atomi izotopida protonlar soni neytronlar soniga teng bo'lsa, bu element atomining neytral holda tashqi energetik nechta juftlashmagan elektron mavjud?

A) 2

676. X^{2+} ionidagi elektronlar soni ${}^{23}Na$ izotopidagi neytronlar sonidan 2 marta ko'p bo'lsa, neytral X atomining 3d orbitalida nechta elektron mavjud?

A) 6

677. X^{2+} ionidagi elektronlar soni 26 ta bo'lsa, neytral X atomining 3d orbitalida nechta elektron mavjud?

A) 8

678. Cr^{3+} ionidagi elektronlar soni X^{2-} ionidagi elektronlar sonidan 3 taga ko'p bo'lsa, neytral X atomining elektron formulasini yozing

A) ... $3s^2 3p^4$

679. Cl^- ionidagi elektronlar soni X^- ionidagi elektronlar sonidan 2 marta ko'p bo'lsa, neytral X atomining elektron formulasini yozing

A) ... $2s^2 2p^4$

680. Cl^- ionidagi elektronlar soni X^{2+} ionidagi elektronlar sonidan 5 taga kam bo'lsa, neytral X atomining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 4 – davr. VIII

681. Mg^{2+} ionidagi elektronlar soni X^- ionidagi elektronlar sonidan 8 taga kam bo'lsa, neytral X atomining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 3 – davr. VIII

682. X^{2-} ionidagi elektronlar soni F atomidagi elektronlar sonidan 2 marta ko'p bo'lsa, neytral X atomining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 3 – davr. VIA

683. Cu^+ ionidagi elektronlar soni X^{2-} ionidagi elektronlar sonidan 10 taga ko'p bo'lsa, neytral X atomining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 3 – davr. VIA

684. X^{3-} ionidagi elektronlar soni Si atomidagi elektronlar sonidan 4 taga ko'p bo'lsa, neytral X atomining elektron formulasini aniqlang

A) ... $3s^2 3p^2$

685. Al^{3+} ionidagi elektronlar soni Y^{2+} atomidagi elektronlar sonidan 2 marta kam bo'lsa, neytral X atomining elektron formulasini aniqlang

B) ... $3d^2 4s^2$

686. Al^{2+} ionidagi elektronlar soni Y^{2-} atomidagi elektronlar sonidan 8 taga kam bo'lsa, neytral X atomining elektron formulasini aniqlang

A) ... $3s^2 3p^4$

687. X^{2+} va Y^{3-} ionlari izoelektron. X atomi 4 – davr IIA guruhda joylashgan bo'lsa, Y elementining davriy jadvaldagi o'rnini aniqlang

A) 3 – davr. VA

688. ${}^{56}_{26}X^{+3}$ ionining s, p va d orbitalaridagi elektronlar sonini aniqlang.

s	p	d
A) 6	12	5

689. ${}^{63}_{28}X^n$ ionida proton, neytron va elektronlar soni 90 ta bo'lsa, n – ni aniqlang.

A) +2

690. ${}^{2a+3}_aX^{-3}$ ionida proton, neytron va elektronlar soni yig'indisini aniqlang

A) $3a + 6$

691. c – ni aniqlang

Ionlar	Elektron soni	Proton soni
X^{2-}	$a + 8$	b
Y^{2+}	a	12
Z^{2+}	$b + 8$	c

A) 26

692. Neytral atomning elektronlar soi 3 - davrda joylashgan inert gazning elektronlar sonidan 7 taga ko'p. Ushbu element uchun qaysi ifodalar to'g'ri emas?

- A) 3 - davr elementi
 B) metal
 C) d element
 D) eng quyi oksidlanish darajasi 0

693. Neytral atomning elektronlar soi 3 - davrda joylashgan inert gazning elektronlar sonidan 6 taga ko'p. Ushbu element uchun qaysi ifodalar to'g'ri emas?

- A) 4 - davr elementi
 B) metal
 C) s element
 D) eng quyi oksidlanish darajasi 0

694. X va Y elementlari hosil qilgan birikmalari va nisbiy molekulyar massalarini aniqlang

Element	Guruh raqami	Davr raqami	Neytronlar soni
X	I	3	12
Y	VII	2	10

formula nisbiy molekulyar massa
 A) XY 42

695. X va Y elementlari hosil qilgan birikmalari va nisbiy molekulyar massalarini aniqlang

Element	Guruh raqami	Davr raqami	Neytronlar soni
X	II	4	20
Y	VI	2	8

formula nisbiy molekulyar massa
 A) XY 56

696. Izotoplarni aniqlang

Zarracha	Elektronlar soni	Protonlar soni	Neytronlar soni
X^{2-}	18	-	32
Y	16	-	34
Z^-	18	-	35
T	-	20	40

A) X va Y

697. Izotoplarni aniqlang

Zarracha	Elektronlar soni	Protonlar soni	Neytronlar soni
X^-	-	9	19
Y^{2+}	18	-	40
Z^+	18	-	40
T	-	19	39

A) Z va T

698. Element asosiy guruhda joylashganini bilgan holda, X ni aniqlang

Neytral atomdagi elektron qobiqlar soni	Valent elektronlar soni	Elektronlar bilan to'lgan orbitalar soni
$n = 4$	1	X

A) 9

699. $n > m$ bo'lsa, qaysi ifodalar to'g'ri?

Atom yoki ion	Elektronlar soni	Protonlar soni
X	m	n
Y	n	m

I. Y neytral atom. II. X kation III. Y anion
 A) II, III

700. $n > m$ bo'lsa, qaysi ifodalar to'g'ri emas?

Atom yoki ion	Elektronlar soni	Protonlar soni
X	m	n
Y	n	m

I. Y neytral atom. II. X kation III. Y anion
 A) faqat I

701. X, Y va Z elementlarining protonlar soni kamayib borish tartibida joylashtiring.

Element	Tartib raqami	Elektronlar soni
X^{+n}	a	m
Y	b	m
Z^{-n}	c	m

A) $a > b > c$

702. X, Y va Z elementlarining protonlar soni kamayib borish tartibida joylashtiring.

Element	Tartib raqami	Elektronlar soni
X	a	m
Y^{-n}	b	m
Z^{+n}	c	m

A) $b < a < c$

703. X, Y, Z va L elementlarining nisbiy atom massalarini aniqlang.

Zaracha	Elektronlar soni	Neytronlar soni
X^+	10	12
Y^0	15	16
Z^{3+}	10	14
L^-	10	10

X Y Z L
 A) 23 31 27 19

704. X,Y,Z va L elementlarining nisbiy atom massalarini aniqlang.

Zaracha	Elektronlar soni	Neytronlar soni
X^{2+}	18	20
Y^{2+}	23	30
Z^0	35	45
L^{2+}	27	35

X Y Z L
A) 40 56 80 64

705. X^n ionini Y^{+1} ioniga 2 ta elektron berganda zaryadlari tenglashgan bo'lsa, n ni aniqlang

A) -3

706. X^n ionini Y^{+3} ioniga 1 ta elektron berganda zaryadlari tenglashgan bo'lsa, n ni aniqlang

A) +1

707. aX va bY elementlarining tartib raqamlari yig'indisi 19, farqi ($a - b$) esa 3 ga teng. Bu iki element hosil qilgan birikmani aniqlang.

A) X_2Y

708. aX va bY elementlarining tartib raqamlari yig'indisi 27, farqi ($a - b$) esa 13 ga teng. Bu iki element hosil qilgan birikmani aniqlang.

A) X_3Y_2

709. ${}_{19}X^+$ va Y^{2-} ionlarining soni teng bo'lsa, neytral Y atomning elektron formulasini aniqlang.

A) ... $3s^23p^4$

710. ${}_{17}X^-$ ionidagi elektronlar soni Y^{2+} ionidagi elektronlar sonidan 8 taga ko'p bo'lsa, neytral Y atomning elektron formulasini aniqlang.

A) ... $3s^23p^1$

711. aX^{2+} , bY^0 va cZ^{2-} ionlarining elektronlar soni teng bo'lsa, bu elementlarning protonlar soni kamayish tartibida joylashtiring.

A) a, b, c

712. aX^{2-} , bY^0 va cZ^{2+} ionlarining elektronlar soni teng bo'lsa, bu elementlarning protonlar soni kamayish tartibida joylashtiring.

C) c, b, a

713. aX^{2+} , bY^+ va cZ^- ionlarining elektronlar soni teng bo'lsa, bu elementlarning protonlar soni kamayish tartibida joylashtiring.

D) a, b, c

714. X elementining tartib raqamini aniqlang

IV yonaki guruh elementi	Neytral atomdagi elektronlar soni		
	s - elektronlari	p - elektronlari	d - elektronlari
X	a + 2	a + 7	a

A) 24

715. Qaysi bog'liqlik to'g'ri?

Ionlar	Elektron soni	Proton soni
X^n	a	b + 1
H_2O^+	a	b
Y^m	a	b + 2

A) $m > n; b > a$

716. Qaysi bog'liqlik to'g'ri?

Ionlar	Elektron soni	Proton soni
X^n	a	b + 1
H_2O^+	a	b
Y^m	a	b - 2

B) $n > m; b > a$

717. X elementining davriy jadvalda joylashgan o'rini aniqlang

Ion	Ionning orbitalaridagi elektronlar soni		
	s - elektronlari	p - elektronlari	d - elektronlari
X^{2+}	6	12	9

A) 4 - davr, IB

718. X^{2+} ionidagi elektronlar soni ${}_{17}Cl$ izotopidagi elektronlarining sonidan 1 birlikka ko'p bo'lsa, neytral X atomining davriy jadvaldagi o'rini aniqlang

A) 4 - davr, IIA

719. X^+ ionidagi elektronlar soni ${}_{17}Cl$ izotopidagi elektronlarining sonidan 1 birlikka ko'p bo'lsa, neytral X atomining davriy jadvaldagi o'rini aniqlang

A) 4 - davr, IA

720. n - ni aniqlang

Ion	Elektron soni	Proton soni
X^n	a	a + 1

A) +1

721. 0,2 mol XH_3 moddasining massasi 3,4 g. X atom yadrosida 7 ta neytron bo'lsa, X^{2-} ionidagi elektronlar sonini aniqlang

A) 10

722. X^{2+} ionida 36 ta elektron mavjud. X ning nisbiy atom massasi 88. X atomi yadrosida nechta neytron mavjud?

A) 50

723. 0,02 mol X_2S_3 birikmasining massasi 3 gram. Neytral X atomi elektron formulasi ... $3s^23p^1$ bo'lsa, X atomining yadrosida nechta neytron mavjud?

A) 14

724. 0,02 mol X_2S_3 birikmasining massasi 3 gram. X atomining yadrosida 14 ta neytron mavjud bo'lsa, neytral X atomning elektron formulasi qanday?

A) ... $3s^23p^1$

725. 0,1 mol H_2X moddasining massasi 8,1 g. X atomida 45 ta neytron bo'lsa, X^{2-} ionining elektron formulasi qanday?

A) ... $4s^23p^6$

726. 0,1 mol XO_2 moddasining massasi 6,4 g. X atomida 16 ta neytron bo'lsa, X^{4+} ionining elektron formulasi qanday?

A) ... $4s^23p^6$

727. 0,25 mol X_2O_5 moddasining massasi 27 g. X atomida 7 ta neytron bo'lsa, X^{+3} ionining elektron formulasi qanday?

A) ... $2s^22p^0$

728. 0,25 mol X_2O_5 moddasining massasi 35,5 g. X atomida 16 ta neytron bo'lsa, X^{-2} ionining elektron formulasi qanday?

B) ... $3s^23p^6$

729. Qaysi reaksiyalar boradi?

I. $XO_3 + H_2O \rightarrow$

II. $Y_2O + H_2O \rightarrow$

III. $ZO + H_2O \rightarrow$

Elementlar	Davriy jadvaldagi o'rni	
	Davri	Elementlar oilasi
X	III	p
Y	IV	s
Z	IV	d

A) LII

730. Qaysi munosabatlar to'g'ri?

I. $a : b = 3 : 1$

II. $c + b < a + d$

III. $c : d = 7 : 1$

Elementlar	Normal holdagi juftlashgan elektronlar soni	Normal holdagi juftlashmagan elektronlar soni
$_{24}X$	a	b
$_{16}Y$	c	d

A) LIII

731. Qaysi munosabatlar to'g'ri?

I. $a : b = 4 : 1$

II. $c : d = 6 : 1$

III. $c + b > a + d$

Elementlar	Normal holdagi juftlashgan elektronlar soni	Normal holdagi juftlashmagan elektronlar soni
$_{25}X$	a	b
$_{14}Y$	c	d

A) LII

732. Qaysi munosabatlar to'g'ri?

I. $a : b = 4 : 1$

II. $c : d = 6 : 1$

III. $c + b > a + d$

Elementlar	Normal holdagi juftlashgan elektronlar soni	Normal holdagi juftlashmagan elektronlar soni
$_{25}X$	a	b
$_{14}Y$	c	d

A) LII

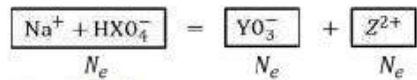
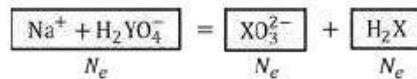
733. X_2YO_3 birikmasidagi Y elementi 2 - davr, IVA guruhda joylashgan va atom yadrosida 6 ta neytron mavjud. Birikmaning nisbiy molekulyar massasi 106 bo'lsa, X elementini aniqlang

A) Na

734. X_2YO_4 birikmasidagi Y elementi 4 - davr, VIIB guruhda joylashgan va atom yadrosida neytronlar soni protonlar sonidan 5 birlikka katta. X elementi esa 4 - davr IA guruhda joylashgan bo'lib, atom yadrosida 20 ta neytron mavjud. Birikmaning molekulyar massasini aniqlang.

A) 197

735. $[Na^+ + H_2YO_4^-]$ da elektronlar soni 60 ga teng bo'lsa, Z elementining elektron formulasini aniqlang.



A) ... $3d^24s^2$

736. X^{2+} ionida elektronlar soni 23, X ning nisbiy atom massasi 55 bo'lsa, X atomi yadrosida nechta neytron mavjud?

A) 30

737. X^{2+} ionida elektronlar soni 22, X ning nisbiy atom massasi 55 bo'lsa, X atomi yadrosida nechta neytron mavjud?

A) 30

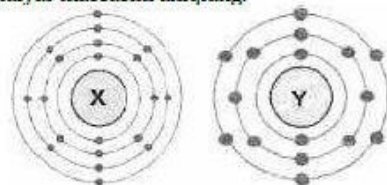
738. ... $3s^23p^5$ elektron formulaga ega bo'lgan element nisbiy atom massasi 37 bo'lgan izotopi yadrosida nechta neytron mavjud?

A) 20

739. ... $3s^23p^5$ elektron formulaga ega bo'lgan element nisbiy atom massasi 35 bo'lgan izotopi yadrosida nechta neytron mavjud?

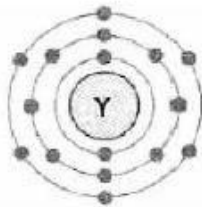
A) 18

740. Protonlar soni neytronlar soniga teng bo'lgan X va Y elementlari hosil qilgan birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.



A) 72

741. Y elementining valent elektronlari umumiy elektronlarning necha foizini tashkil etadi?



A) 37,5

742. X_2Y_3 birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

Elementlar	Neytron soni	Normal holdagi elektron formulasi
X	7	... $2p^3$
Y	8	... $2p^4$

A) 76

743. XY_2 birikmaning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.

Elementlar	Neytron soni	Normal holdagi elektron formulasi
X	16	... $3p^4$
Y	8	... $2p^4$

A) 64

744. X^{2+} ionida elektronlar soni 24, X element atomining normal holdida nechta juftlashmagan elektron mavjud?

A) 4

745. A elementining tartib raqamini aniqlang

Ionlar	Elektronlar soni	Protonlar soni
A^+	X	X + Y
B^{2-}	X	Y + 15

A) 13

746. A elementining tartib raqamini aniqlang

Ionlar	Elektronlar soni	Protonlar soni
A^{3+}	X	X + Y
B^-	X	Y + 6

A) 19

747. ${}_{23}X$ atomining valent elektronlarining necha foizini tashqi elektronlar tashkil etadi,

A) 40

748. ${}_{26}X$ atomining valent elektronlarining necha foizini tashqi elektronlar tashkil etadi?

A) 25

749. Atomning qo'zg'alman holida p – elektronlar soni, d – elektronlar sonidan 4 marta katta bo'lsa, atomning proton sonini aniqlang

A) 23

750. n – ni aniqlang

Atom	Proton soni	Ion	Iondagi elektron soni
X	16	XO_4^{2-}	b
Y	n	YO_3^{2-}	b – 10

A) 14

751. n – ni aniqlang

Atom	Proton soni	Ion	Iondagi elektron soni
X	7	XO_2^-	b
Y	n	YO_2^-	b + 8

A) 15

752. ${}_aX^{2+}$ va ${}_bY^{2-}$ ionlarining umumiy qiymati 20 ga teng. X ning protonlar soni Y^{2+} ning elektronlar sonidan 3 marta kam. Bunga ko'ra Y ning protonlar sonini aniqlang.

A) 7

753. ${}_aX^{2-}$ va ${}_bY^{2+}$ ionlarining umumiy qiymati 20 ga teng. X ning protonlar soni Y ning elektronlar sonidan 1,5 marta kam. Bunga ko'ra Y ning protonlar sonini aniqlang.

A) 12

754. XY_3 birikmasining molyar massasi 84 g/mol bo'lsa, X atomining neytron sonini aniqlang.

Ionlar	Elektron soni	Neytron soni
X^{2+}	a	$a + 4$
Y^-	a	a

A) 14

755. XY_2 birikmasining molyar massasi 62 g/mol bo'lsa, X atomining neytron sonini aniqlang.

Ionlar	Elektron soni	Neytron soni
X^{2+}	a	$a + 2$
Y^-	a	a

A) 12

756. X va Y elementlari hosil qilgan birikmaning N_A molekulasida nechta elektron mavjud?

Asosiy guruh elementlari	Tashqi elektron qobig'idagi elektronlar soni	
	4s	4p
X	2	4
Y	2	0

A) 54

757. $Ar(X) - Ar(Y)$ ni aniqlang

Ionlar	N (e)	N (p)	N (n)
X^{2+}	a	b	b
Y^{2-}	a	c	c

A) 10

758. Bog'liqlikni aniqlang

Tuz	Proton soni
$MgXO_4$	a
$AlYO_4$	a
$NaZO_4$	a

1. X 2. Y 3. Z
a) H_2X b) YH_3 c) ZH_4 d) HZ e) XH_4
A) 1 - a; 2 - b; 3 - d

759. Bog'liqlikni aniqlang

Tuz	Proton soni
$AlXO_4$	a
$NaYO_4$	a
$MgZO_4$	a

1. X 2. Y 3. Z
a) H_2X b) XH_3 c) HY d) HZ e) H_2Z
A) 1 - b; 2 - c; 3 - e

760. Qaysi javobda faqat ion bog'li birikmalar berilgan?
A) $KF, CaBr_2, NaCl$

761. Qaysi javobda qutbli kovalent bog'li birikmalar berilgan?

A) NO_2, SO_2, CO_2

762. Qaysi javobda qutbsiz kovalent bog'li birikmalar berilgan?

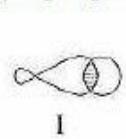
B) N_2, Br_2, O_3

763. σ (sigma) bog'ning hosil bo'lish sxemasini ko'rsating



A) I, III, IV

764. π (pi) bog'ning hosil bo'lish sxemasini ko'rsating



C) faqat II

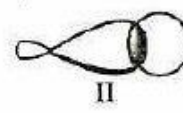
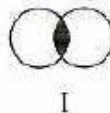
765. *propen* molekulasida nechta σ - bog' bor?

A) 8

766. *eten* molekulasida nechta σ - bog' bor?

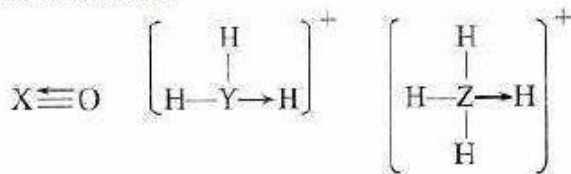
A) 5

767. Qaysi moddalar molekulasida quyida keltirilgan orbital qoplashlari mavjud?



I II III
A) H_2 CH_4 Cl_2

779. Grafik formulalar:



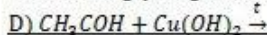
Kimyoviy elementlar:

1. O 2. C 3. N

X Y Z

A) 2 1 3

780. Qaysi reaksiyada olingan modda molekulari orasida vodorod bog' yuzaga keladi?



781. 3 - metilbuten - 2 molekulasini sp^3 gibril orbitalari hosil bo'lishida nechta σ (sigma) bog' qatnashgan?

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

782. XY_2 birikmasidagi bog'lar qutbli kovalent, ZY_3 birikmasida ion bog'. Qaysi ifodalar to'g'ri emas?

I. X - metall

II. Y - metalmas

III. Z metal

A) faqat I

783. XY_2 birikmasidagi bog'lar ion, ZY_3 birikmasida qutbli kovalent bog'. Qaysi ifodalar to'g'ri emas?

I. X - metall

II. Y - metalmas

III. Z metal

A) faqat I

784. Qasi holda elektronning zichligini o'zgarishi xato berilgan,

A) $H \rightarrow Si$

785. Qasi holda elektronning zichligini o'zgarishi to'g'ri berilgan,

A) $H \leftarrow Na$

786. X, Y va Z uchinchi davr elementlaridir. XY ion bog'li birikmadir. YZ_2 qutbli kovalent bog'li birikmadir. Bunga ko'ra X, Y va Z ning tashqi elektron qobig'ida nechta elektron mavjud bo'ladi?

X Y Z

A) 2 6 7

787. X, Y va Z uchinchi davr elementlaridir. X_2Y ion bog'li birikmadir. YZ_2 qutbli kovalent bog'li birikmadir. Bunga ko'ra X, Y va Z ning tashqi elektron qobig'ida nechta elektron mavjud bo'ladi?

X Y Z

A) 1 6 7

788. $X \dots 4s^2$ $Y \dots 3s^2 3p^5$

$Z \dots 2s^2 2p^4$ $L \dots 3s^2$

Elektron formulalari berilgan qaysi elementlar ion bog'li birikmalar hosil qiladi?

A) $X - Y; Z - L$

789. Is gazi molekulasida kimyoviy bog' hosil bo'lishida kislorod atomining nechta elektron ishtirok etadi?

A) 4

790. Asetilen molekulasida nechta qutbli va qutbsi kovalent bog'lar mavjud?

qutbli qutbsiz

A) 2 3

791. Etan molekulasida nechta qutbli va qutbsi kovalent bog'lar mavjud?

qutbli qutbsiz

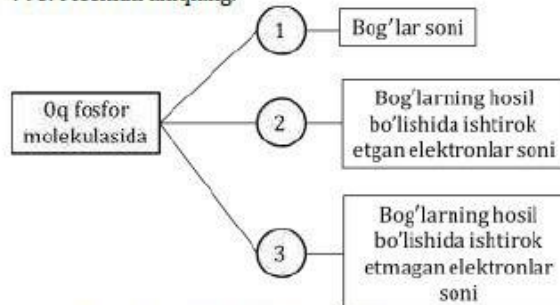
A) 7 0

792. X, Y va Z orasidagi munosabatni aniqlang.

Modda	1 molida bo'lgan ion bog'lar soni
Ammoniy - karbonat	X
Natriy - sulfat	Y
Alyuminiy - nitrat	Z

A) $X = Y < Z$

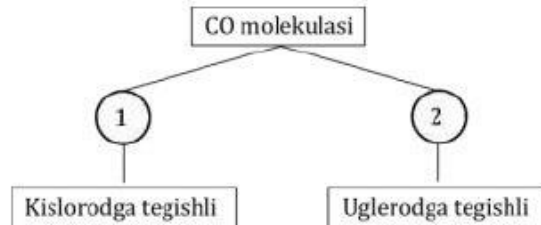
793. Moslikni aniqlang.



a. 4 b. 6 c. 12 d. 48 e. 54

A) 1 - b, 2 - c, 3 - d

794. To'g'ri ifodani aniqlang



- donor atom
- akseptor atom
- elektronlarning 25% i bog' hosil bo'lishda safr bo'lgan
- elektronlarning 40% i bog' hosil bo'lishda safr bo'lgan
- elektronlarning 50% i bog' hosil bo'lishda safr bo'lgan

1 2

A) a, e b

B) a, e b, d

C) a, e d

D) b, c a

795. Etan \rightarrow Eten \rightarrow Etin qatorida to'g'risini aniqlang

I. Ortadi II. Kamayadi

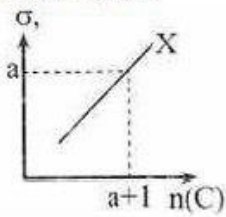
1. qutbsiz kovalent bog'lar soni

2. qutbli kovalent bog'lar soni

3. qutbsiz kovalent bog'lar uzunligi

I II
A) 1 2,3

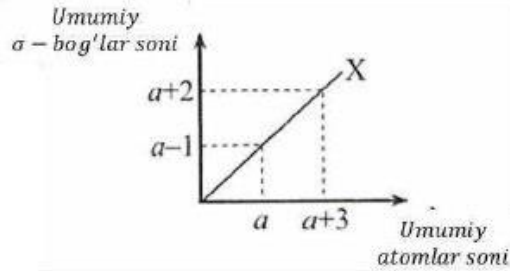
796. $\sigma(C - C)$ bog'lar soni va uglerod atomlari soni orasidagi bog'liq grafigiga asosan X qaysi sinf vakili bo'lishi mumkin?



1. Alkan
2. Benzol gomologi
3. Alifatik spirt
4. Fenol
5. Alkin
6. Sikloalkan

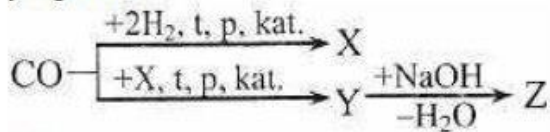
A) 1,3,5

797. X qaysi sinf vakili bo'la oladi?



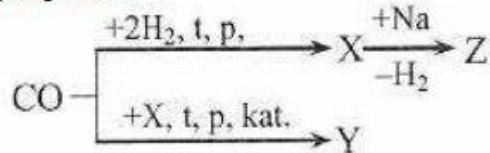
- I. alken
 - II. sikloalkan
 - III. alkan
- A) LIII

798. Qaysi moddalar molekulari orasida vodorod bog' yuzaga keladi?



A) XY

799. Qaysi moddalar molekulari orasida vodorod bog' yuzaga keladi?



A) XY

800. a , b va c ni aniqlang

O'rta tuzlar	Molekuladagi kovalent va ion bog'lar farqi
K_3PO_4	a
K_2ClO_3	b
K_2CO_3	c

A) 2 4 2

801. K_2HPO_4 molekulasida qanday kimyoviy bog'lar mavjud?

1. Ion
 2. Qutbli kovalent
 3. qutbsiz kovalent
 4. Metal
- A) 1,2

802. K_2HPO_3 molekulasida qanday kimyoviy bog'lar mavjud?

1. Ion
 2. Qutbli kovalent
 3. qutbsiz kovalent
 4. Metal
- A) 1,2,3

803. Qaysi holatda birinchi atomning elektromanfiyligi ikkinchisidan katta?

1. S va O
 2. Cl va Na
 3. F va I
 4. S va F
- A) 2,3

804. Na_3PO_4 molekulasida qanday kimyoviy bog'lar mavjud?

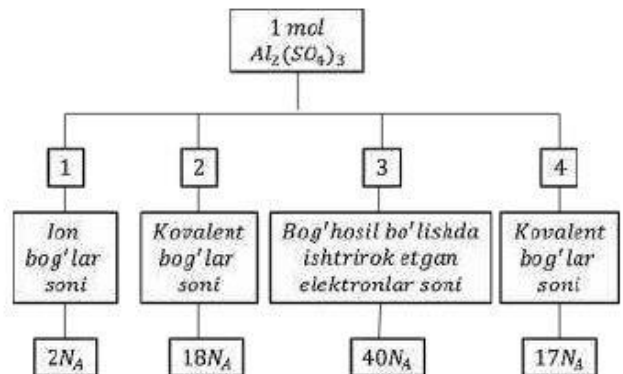
1. Ion
 2. Qutbli kovalent
 3. qutbsiz kovalent
 4. Metal
- A) 1,2

805. X qaysi modda bo'la oladi

Modda	Molekuladagi bog'lar soni	Molekuladagi atomlar soni
X	n	n

1. H_2SO_3
 2. H_2SO_4
 3. HPO_3
 4. H_3PO_4
 5. HClO_2
- A) 1,4,5

806. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ uchun to'g'ri ifodani ko'rsating.



A) 2

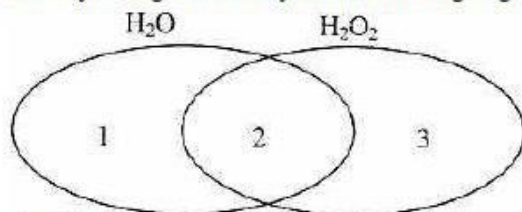
807. Ammoniy ionida ion almashinish mexanizmi hisobiga hosil bo'lgan bog'lar, umumiy bog'larning necha foizini tashkil etadi?

A) 75

808. Ammoniy ionida donor akseptor mexanizmi hisobiga hosil bo'lgan bog'lar, umumiy bog'larning necha foizini tashkil etadi?

A) 25

809. Ven – Eylar diagrammasi bo'yicha moslikni belgilang



- a) molekulada 2 ta qutbli kovalent bog' mavjud
 b) molekulada 1 ta qutbsiz kovalent bog' mavjud
 c) molekulalar orasida vodorod bog' mavjud
 d) vodorodning yonish maxsuloti
 A) 1 - d, e; 2 - a, c; 3 - b

810. Qaysi birikmada ikkita sigma boge' sp^2 - gibrid orbitalarini s - orbitalari bilan qoplanishi hisobiga yuzaga keladi?

- A) 2 - metilpropen

811. Propin molekulasida pi bog'lar qaysi orbitallarning qoplanishi hisobiga yuzaga keladi?

- A) gibridlanmagan p - orbitalari

812. Umumiy 13 ta sigma bog' saqlagan alkan molekulasida nechta $\sigma(sp^3 - s)$ bog' mavjud?

- A) 10

813. Umumiy 13 ta sigma bog' saqlagan alkan molekulasida nechta $\sigma(sp^3 - sp^3)$ bog' mavjud?

- A) 3

814. Qaysi birikma chiziqli tuzilishga ega?

- A) $BeCl_2$

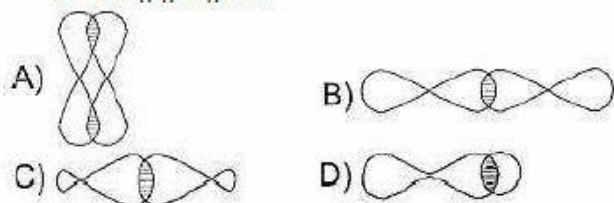
815. Qaysi birikma chiziqli tuzilishga ega?

- A) CO_2

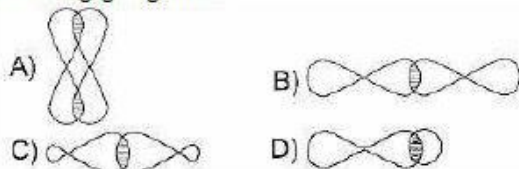
816. Vinilasetilen molekulasida 2 - va 3 - uglerod atomlarining gibridlanishini aniqlang

- 2 3
 A) sp^2 sp
 B) sp^2 sp^3
 C) sp^2 sp^2
 D) sp^3 sp^2

817. Qaysi orbitallarning qoplanishi etan molekulasidagi C - C bog'iga tegishli?



818. Qaysi orbitallarning qoplanishi etan molekulasidagi C - H bog'iga tegishli?



819. Etan molekulasida kimyoviy bog' hosil bo'lishida nechta sp^3 gibrid orbital ishtirok etadi?

- A) 8

820. Propan molekulasida kimyoviy bog' hosil bo'lishida nechta sp^3 gibrid orbital ishtirok etadi?

- A) 12

821. Benzol molekulasida kimyoviy bog' hosil bo'lishida nechta sp^2 gibrid orbital ishtirok etadi?

- A) 18

822. Toluol molekulasida kimyoviy bog' hosil bo'lishida nechta sp^2 gibrid orbital ishtirok etadi?

- A) 18

823. Propan molekulasidagi uglerod atomlari orasidagi σ (sigma) bog'lar qaysi orbitallarning qoplanishi hisobiga yuzaga kelgan?

- C) $sp^3 - sp^3$

824. Butan molekulasidagi uglerod atomlari orasidagi σ (sigma) bog'lar qaysi orbitallarning qoplanishi hisobiga yuzaga kelgan?

- C) $sp^3 - sp^3$

825. Sirka kislotasi molekulasida nechta sigma va pi bog'lar mavjud?

- σ π
 A) 7 1

826. Sirka aldegid molekulasida nechta sigma va pi bog'lar mavjud?

- σ π
 A) 6 1

827. Qaysi birikmalarda sp gibridlanish mavjud?

- A) $C_2H_2, BeCl_2$

828. Qaysi birikmalarda molekula chiziqli tuzilishga ega?

- A) $BeCl_2, CO_2$

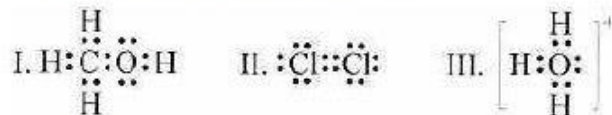
829. Qaysi orbitallar qoplanishidan π bog' hosil bo'ladi?

- A) $p - p$

830. Qaysi orbitallar qoplanishidan qutbsiz kovalent bog' hosil bo'ladi?

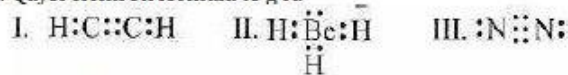
- C) $sp^2 - sp^2$

831. Qaysi elektron formula to'g'ri emas.



- A) faqat II

832. Qaysi elektron formula to'g'ri.



- A) faqat III

833. a, b va c ni taqqoslang

Moddalar	Molekulada bog' hosil bo'lishda ishtirok etgan gibrid orbitalar soni
H ₂ O	<i>a</i>
NH ₃	<i>b</i>
CH ₄	<i>c</i>

A) $a < b < c$

834. Qaysi modda tarkibida *sp* gibridlangan uglerod atomi mavjud?

A) kumulyativ alkadiyen

835. Qaysi sinf vakilida *sp* gibridlangan orbitalga ega uglerod atomi mavjud bo'ladi?

D) alkin

836. Qaysi qatorda uglerod atomining gibrid orbitalari orasidagi burchak kamayadi,

1. *sp*³ 2. *sp* 3. *sp*²

A) 2,3,1

837. Qaysi qatorda uglerod atomining orasidagi bog' uzunligi kamayadi,

1. etan 2. etin 3. eten

A) 2,3,1

838. Qaysi qatorda uglerod atomining orasidagi ortadi,

1. eten 2. etan 3. etin

A) 3,1,2

839. 1 mol Na₂SO₄ dagi qutbli kovalent bog'lar sonini aniqlang.

A) 6

840. 1 mol K₃PO₄ dagi qutbli kovalent bog'lar sonini aniqlang.

A) 5

841. Alkan molekulasida kimyoviy bog' hosil bo'lishda 8 ta gibrid orbital ishtirok etgan bo'lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) C₂H₆

842. Alkan molekulasida kimyoviy bog' hosil bo'lishda 12 ta gibrid orbital ishtirok etgan bo'lsa, birikma formulasini aniqlang.

A) C₂H₆ B) C₃H₈ C) C₄H₁₀ D) C₅H₁₂

843. Qaysi ifodalar to'g'ri?

I. CO gazi molekulasida kislorod donor

II. NH₄⁺ ionida akseptor azot

III. H₂O⁺ ionida akseptor vodorod

A) I,III

844. Qaysi ifodalar to'g'ri?

I. CO gazi molekulasida uglerod donor

II. NH₄⁺ ionida akseptor vodorod

III. H₂O⁺ ionida akseptor vodorod

A) II,III

845. 24 ta vodorod atomi bo'lgan alkan molekulasida uglerod atomlari orasida nechta sigma bog' mavjud?

A) 10

846. 32 ta vodorod atomi bo'lgan alkan molekulasida uglerod atomlari orasida nechta sigma bog' mavjud?

A) 14

847. 3 - metilbuten - 1 birikmasi tarkibidagi 1,2 va 3 - uglerod atomlarining gibridlanishi qanday?

1 2 3
A) *sp*² *sp*² *sp*³

848. 2 - metilpropen - 1 birikmasi tarkibidagi 1,2 va 3 - uglerod atomlarining gibridlanishi qanday?

1 2 3
A) *sp*² *sp*² *sp*³

849. Propen molekulasida nechta sigma bog' *sp*² gibrid va *s* orbitalarining qoplanishi hisobiga yuzaga keladi?

A) 3

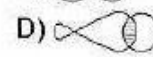
850. Benzol molekulasida barcha uglerod atomlari orbitalari qanday gibridlangan holatda bo'ladi?

A) *sp*²

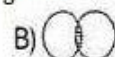
851. Azot molekulasida nechta sigma va pi bog' mavjud bo'ladi?

A) 1σ, 2π

852. Qaysi orbitalar Cl - Cl bog'iga tegishli?



853. Qaysi orbitalar H - Cl bog'iga tegishli?



854. Qaysi moddalarning har ikkida donor - akseptor mexanizmi bo'yichakimyoviy bog' hosil bo'ladi?

A) NH₄Cl, NH₄NO₃

855. Propin molekulasida uglerod atomlari orasida nechta σ - va nechta π - bog' mavjud?

σ π
A) 2 1

856. Asetilen molekulasida nechta σ - va nechta π - bog' mavjud?

σ π
A) 3 2

857. Molekulasida 11 ta sigma bog' saqlagan alkenni aniqlang.

A) buten

858. Molekulasida 14 ta sigma bog' saqlagan alkenni aniqlang.

A) penten

859. Qaysi birikmada σ bog'lar soni π bog'lar soniga teng

A) CO₂

860. Qaysi molekulada σ bog'lar soni π bog'lar sonidan ikki marta kam?

A) azot

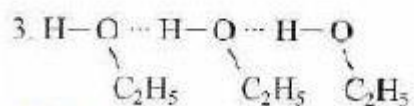
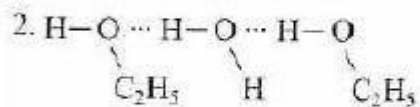
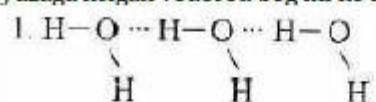
861. Uglerod atomlari orasida sigma bog'lar soni *n* bo'lgan alkan molekulasida nechta vodorod atomi mavjud bo'ladi?

A) 2*n* + 4

862. Uglerod atomlari soni n bo'lgan alkan molekulasidagi jami sigma bog'lar sonini aniqlang.

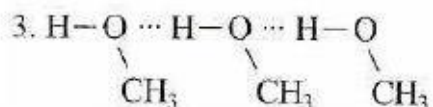
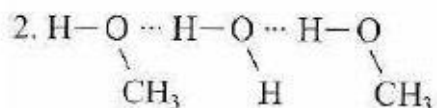
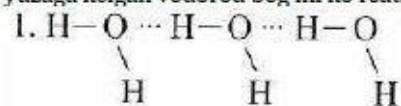
A) $3n + 1$

863. Etil spirtining suvli eritmasida molekular orsida yuzaga kelgan vodorod bog'ini ko'rsating.



A) 1,2,3

864. Metil spirtining suvli eritmasida molekular orsida yuzaga kelgan vodorod bog'ini ko'rsating.



A) 1,2,3