

D) 56

155. Xlor gazining molekulyar massasi necha gramga teng?

A) 35.5

B) 71

C) 36.5

D) 44

Tuzuvchilar:



L. Bozorova
I. Yuldashova

O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI

OLIIY TA'LIM, FAN VA INNOVATSIYALAR

VAZIRLIGI



"TIQXMMI" MTUning

QARSHI IRRIGATSIYA VA AGROTEXNOLOGIYALAR INSTITUTI

"MATEMATIKA, JISMONIY TARBIYA VA SPORT" kafedrası

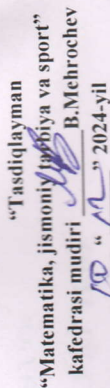
"UMUMIY KIMYO"

fanidan yakuniy nazorat uchun

SAVOLLAR TO'PLAMI



Qarshi-2024 yil



Tasdiqlayman

“Matematika, jismoniy faoliya va sport”
B.Mehrochev

“Gidromelioreziya” fakulteti dekani
A. Qurbonov

“Gidromelioratsiya” fakulteti
60520200– Ekologiya va atrof-muhit muhofazasi ta’lim yo’nalishi talabalari uchun “Ujumiy kimyo” fanidan vakuniy nazorat savollari.

1. Kimyoviy element bu ?
A). moddaning oddiy zarrachasi
B). moddaning bo'limas zarrachasi
C). moddaning mayda zarrachasi
D). yadro zaryadi bir xil bo'lgan atomlar turkumi
2. Molekula bu ?
A). Birligining kimyoviy ko'rinishi
B). Moddaning barcha xossalari ega kimyoviy jihatidan bir xil bo'lgan zarrachasi
C). Moddaning barcha xossalari ega fizikaviy jihatidan bir xil bo'lgan zarrachasi
D). Barcha javoblar tog'ri
3. Atom tushunchasini qaysi tavsif to'laroq talqin etadi ?
1. muayyan moddaning kimyoviy xossasini o'zida saqlab qoladigan eng kichik zarra
2. oddiy va murakkab moddalar molekulasini tarkibiga kiruvchi kimyoviy elementning eng kichik zarrachasi
3. har qanday atomning muayyan turi
4. mustab zaryadlangan yadro bilan bir yoki bir necha elektronlardan iborat elektronegativ zarracha
- A). 2
B). 1
C). 3
D). 2,4
4. Eritmalari yoki suyuqlanmalari elektr tokini o'tkazmaydigan moddalar
A). Elektrolitlar;
B). Noelektrolitlar;
C). Murakkab moddalar;
D). Kislotalar
5. Osh tuzining suvdagi eritmasida qanday ionlar mavjud ?
A). Na^+ , Cl^-
B). OH^- , Cl^-
C). Cl^- , H^+
D). Na^+ , Cl^- , OH^- , H^+
6. Oddiy moddalar berilgan javobni aniqlang.
1) vodorod 2) suv 3) ohaktosh

- 4) grafit 5) xlor
A) 1,4,5
B) 2,4
C) 1,3,5
D) 3,5
7. Quyidagilar orasidan fizikaviy bo'lmagan hodisani aniqlang.
A) Qirovning hosil bo'lishi
B) muzning erishi
C) shakarning qizdirilganda qorayishi
D) temirning suyuqlanishi
8. Hajmiy nisbatlar qonuni qanday tariflanadi?
A) reaksiya uchun olingan gazlarning hamda reaksiya natijasida hosil bo'lgan gazlarning hajmlari o'zaro butun sonlar nisbati kabi bo'ladi.
B) bir xil sharoitda turli gazlarning teng hajmlaridagi molekullar soni bir xil bo'ladi.
C) har qanday gazning bir mol miqdorida $6,02 \cdot 10^{23}$ ta molekula bo'ladi.
D) har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usulda olinishidan qat'i nazar bir xil.
9. Moddalar massasining saqlanish qonuni qanday ta'riflanadi?
A) har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usulda olinishidan qat'i nazar bir xil.
B) elektrodga ajralib chiqayotgan modda miqdori tok kuchiga to'g'ri proporsional
C) agar ikki element o'zaro bir necha xil birikma hosil qilsa, bir element boshqa elementning bir xil va muayyan miqdori o'zaro kichik sonlar nisbatida bo'ladi.
D) kimyoviy reaksiyaga kirishayotgan moddalar massasi, reaksiya natijasida hosil bo'lgan moddalar massasiga teng.
10. Avagadro qonuni qanday ta'riflanadi?
A) kimyoviy reaksiyaga kirishayotgan maddalar massasi, reaksiya natijasida hosil bo'lgan moddalar massasiga teng.
B) har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usulda olinishidan qat'i nazar bir xil
C) reaksiya uchun olongan gazlarning va reaksiya natijasida hosil bo'lgan gazlarning hajmlari o'zaro butun sonlar nisbatida bo'ladi.
D) bir xil sharoitda turli gazlarning teng hajmlaridagi molekullar soni teng bo'ladi
11. Kimyoviy reaksiyalarda sodir bo'ladigan jarayonlar qatorini aniqlang.
A) Rang, hid, moddaning holatini o'zgarishi
B) Suvda erimaydigan cho'kma hosil bo'lishi.
C) Gaz hosil bo'lishi, issiqlik ajralib chiqishi yoki yutilishi
D) Barcha javoblar to'g'ri.
12. Indeks - nimani bildiradi.
A) Modda molekulasining sonini;
B) Molekuladagi atomlar sonini
C) Reaksiya mahsulot sonini;
D) Reaksiya uchun olingan modda miqdorini
13. "Koeffitsient" nima?
A) Modda molekulasining soni;
B) Molekuladagi atomlar soni
C) Reaksiya mahsulotidagi atomlar soni;
D) Reaksiya uchun olingan moddalar soni
14. Oksidlar deb nimaga aytiladi?
A) Biri kislorod bo'lgan ikki elementdan tarkib topgan moddalar
B) Biri kislorod ikkinchisi metal atomlaridan iborat moddalar.
C) Biri kislorod ikkinchisi metallmas atomlardan iborat moddalar.
D) Biri metal ikkinchisi metallmas atomlardan iborat moddalar.
15. Kimyoviy reaksiyalar necha turga bo'linadi?
A) Bir turga
B) Ikki turga
C) Uch turga
D) To'rt turga

- A) 1;
B) 2;
C) 4;
D) 3
16. Faqat oksidlar ko'rsatilgan qatorni ko'rsating.
A) H_2S , H_2SO_4 , HNO_3 , H_2CO_3
B) H_2O , SO_3 , P_2O_5 , N_2O_5
C) H_2S , Fe_2O_3 , P_2O_3 , Na_2O
D) NaH , CaO , HCl , $NaCl$
17. Ishqorlar qatorini ko'rsating.
A) $NaOH$, KOH , $Ca(OH)_2$, $Ba(OH)_2$
B) $NaCl$, $Sr(OH)_2$, $Cs(OH)_2$, $RbOH$
C) $Cu(OH)_2$, $Fe(OH)_3$, $NaCl$, $NaOH$
D) $NaCl$, $Ca(OH)_2$, $Ba(OH)_2$, $Al(OH)_3$
18. Tuzlar deb aytiladi.
A) tarkibida vodorod kationi va klorod anionidan iborat birikmalarga.
B) tarkibi metal ionlari va kislot qoldig'idan iborat bo'lgan murakkab birikmalarga.
C) tarkibi, biri klorod bo'lgan ikki elementdan iborat birikmalarga
D) tarkibida H^+ kationi tungan moddalarga
19. Kislorodli kislotalar keltirilgan qatorni ko'rsating
A) HCl , HBr , HI , H_2S
B) H_2SO_4 , HNO_3 , H_3PO_4 , H_2CO_3
C) HF , H_2S , H_2SiO_3 , H_3BO_3
D) H_3AsO_4 , HBr , HNO_3 , H_2SO_3
20. Tuz hosil qiluvchi metall kationi va kislot qoldig'i xususiyatiga qarab tuzlar necha xil turga bo'linadi?
A) Normal, nordon
B) Asosli, qo'shaloq, kompleksli
C) Asosli, qo'shaloq, kompleksli
D) Normal, nordon, asosli, qo'shaloq, kompleksli
21. Sulfat kislotaning kimyoviy formulasini kursating.
A) H_2SO_4
B) HNO_3
C) H_3PO_4
D) H_2CO_3
22. Qaysi element quyida berilgan hamma moddalar tarkibiga kirgan.
1) kaliy permanganat 2) kaliy manganat
3) vodorod peroksid 4) bertole tuzi
5) potash 6) kaliy nitrat 7) kaliy xromat
A) kaliy
B) marganes
C) vodorod
D) kislorod
23. Oddiy moddalar qatorini toping.
A) Al_2O_3 , HCl , KCl , NH_4OH
B) HCl , HF , HNO_3 , H_2CO_3
C) P_4 , S_8 , O_2 , O_3
D) PH_3 , H_2O , H_2S , NaH
24. Oddiy moddalarni tanlang.
1) glyukoza 2) grafit 3) mis kuprosi
- 4) kislorod 5) silvinit 6) azot 7) ammiak
8) qora fosfor
A) 2,4,6,8
B) 1,3,5,7
C) 1,4,6,7
D) 2,3,5,8
25. Qaysi elementlar allotropik shakllarga ega?
1) kislorod; 2) vodorod; 3) fluor 4) azot;
5) uglerod.
A) 1, 5
B) 1, 2
C) 2, 3
D) 2, 3, 4
26. Allotropiya deb nimaga aytiladi?
A) ayni bir elementning bir necha xil oddiy Modda hosil qilishiga aytiladi
B) tarkibi, miqdori bir xil bo'lgan, lekin tuzilishi bilan farq qiladigan moddalarga aytiladi
C) tarkibi, miqdori bir xil lekin, tuzilishi va kimyoviy xossalari bilan farq qiladigan moddalarga aytiladi.
D) elementi bitta atomdan iborat bo'lgan moddalarga aytiladi
27. Kimyoviy hodisani aniqlang.
A) azotning suyuqlanishi
B) havodan kislorod olish
C) qalayning suyuqlanishi
D) qatqning ivishi
28. Fizikaviy xodisani aniqlang.
A) qirovning xosil bo'lishi
B) shanning yonishi
C) qizdirilgan shakarning qorayishi
D) temirning zanglashi
29. Tartib raqami 46 - bo'lgan element atomining tashqi elektron qavatida nechta elektron bo'ladi va u qaysi oilaga mansub?
A) 0 ; d
B) 3 ; p
C) 4 ; d
D) 1 ; s
30. Lantanoidlarning davriy sistemadagi o'rnini aniqlang.
A) 6 - davr, III - guruh
B) ular davriy sistemaning alohida, pastdan o'rin olgan
C) 7 - davr, III - guruh
D) pastdagi lantanoidlar qatorchasida
31. Atom tushunchasini qaysi tavsif to'laroq talqin etadi?
1. muayyan moddaning kimyoviy xossasini

- o'zida saqlab qoladigan eng kichik zarra
2. oddiy va murakkab moddalar formulasi tarkibiga kiruvchi kimyoviy elementning eng kichik zarrachasi
3. har qanday atomning muayyan turi
4. musbat zaryadlangan yadro bilan bir yoki bir necha elektronlardan iborat elektroneytral zarracha
- A) 2
B) 1
C) 3
D) 2,4
32. Massa atom birligi qiymatini toping (gr. da).
- A) $2,0 \cdot 10^{-23}$
B) $1,66 \cdot 10^{-24}$
C) 1
D) $1/12$
33. I, II, III, IV – gruppalarining asosiy guruhcha elementlari qanday oilalarga kiradi.
- A) s, p
B) p
C) d, f
D) p, d va f
34. Tartib raqami 37 bo'lgan element qaysi davr, qator, va guruhda joylashgan.
- A) V – davr, 6 – qator, III – guruh
B) VI – davr, 8 – qator, III – guruh
C) V – davr, 6 – qator, I – guruh
D) VI – davr, 8 – qator, IV – guruh
35. Xrom atomining elektron formulasini aniqlang.
- A) ... $4s^2 3d^6$
B) ... $3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$
C) ... $4s^1 3d^5$
D) ... $3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$
36. Qaysi qatorda faqat ion bog'lanishli moddalar formulasi keltirilgan ?
- A) KCl, NaCl;
B) CuO, MgO, HCl;
C) H_2 , N_2 , O_2 ;
D) KCl, FeS, MgO
37. Qaysi qatorda faqat qutbsiz kovalent bog'lanishni xosil qilgan moddalar keltirilgan ?
- A) NaCl, H_2 , SO_2 ;
B) SO_3 , O_2 , CaS;
C) H_2 , N_2 , O_2 ;
D) CuO, CaS, NaCl
38. Nisbiy elektromanfiyligi eng katta elementni aniqlang.
- A) Cl
B) Br;
C) J;
D) F

39. Qaysi qatorda faqat qutbli kovalent bog'lanishni xosil qiladigan moddalarning formulasi keltirilgan?
- A) H_2 , O_2 , Cl_2 ;
B) HCl, HBr, H_2 S;
C) NaCl, NaF, NaBr;
D) K_2S , H_2S , SO_3
40. Kovalent bog'lanishda atomlarning xususiyatini ko'rsatuvchi qatorni ko'rsating.
- A) Elektromanfiyligi bir xil yoki bir-biridan juda oz farq qiladigan atomlar o'rtasida
B) Elektromanfiyligi bir-biridan keskin farq qiluvchi atomlar o'rtasida
C) Faqat metal atomlari o'rtasida
D) Metall va metalmas atomlari o'rtasida
41. Qutbsiz kovalent bog'lanishli moddalar qatorini ko'rsating
- A) O_2 , F_2 , H_2 ;
B) Na_2O , $CaCl_2$, H_2 ;
C) HCl, HBr, HI;
D) HCl, H_2O , MgO
42. Quyidagi moddalardan qaysilarida Donor-akseptor bog'lanish mavjud ?
1. H_2O , 2. CO 3. NH_4Cl 4. NH_4NO_3 5. $CuSO_4$
- A) 1, 2, 3;
B) 2, 3, 4;
C) 3, 4, 5;
D) 1, 2, 5
43. Ion bog'lanishdagi atomlarning xususiyatlari ko'rsatilgan qatorni ko'rsating
- A) Atomlarning nisbiy elektromanfiyliliklari keskin farq qiladi.
B) Atomdan-atomga elektronlarning o'tishi narijasida, atomlar manfiy va musbat ionga aylanadilar
C) Atomlarning nisbiy elektromanfiyliliklari bir-biriga yaqin bo'lgan atomlararo
D) A va B javoblar to'g'ri
44. Ion bog'lanishli moddalar qatorini ko'rsating
- A) H_2 , SO_4 , CaO, SO_2 ;
B) $FeCl_2$, HCl, HBr;
C) $FeCl_2$, NaCl, KCl;
D) To'g'ri javob yo'q
45. Kimyoviy reaksiya turlari necha xil bo'ladi?
- A) kimyoviy reaksiyalar qaytmaz va qaytar reaksiyalarga bo'linadi;
B) reaksiya natijasida cho'kma yoki gaz hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qaytmaz reaksiyalar deyiladi
C) ayni bir sharoitda qarama-qarshi tomonga boradigan reaksiyalar qaytar reaksiyalar deyiladi;
D) barchasi to'g'ri
46. Kimyoviy reaksiyaning tezligi qanday omillarga bog'liq?
- A) reaksiyaga kirishayotgan moddaning konsentratsiyasini oshirishiga bog'liq;
B) temperaturaning ko'tarilishiga bog'liq;
C) bosimga bog'liq;
D) barchasi to'g'ri;
47. Kimyoviy muvozanat bu:
- A) to'g'ri reaksiya tezligi bilan teskari reaksiya tezligi tenglashgan holat kimyoviy muvozanat deb ataladi;
B) kimyoviy muvozanat vaqtida nechta molekula hosil bo'lsa shuncha molekula ajralib turadi;
C) bosim, harorat, konsentratsiya, o'zgarishi bilan muvozanatni siljitish mumkin;
D) barchasi to'g'ri
48. $A_{(g)} + B_{(g)} = A_4B_{3(g)}$ sistemaning bosimi ikki

marta oshirilsa, to'g'ri reaksiya tezligi necha marta ortadi?

- A). 32
- B). 8
- C). 16
- D). 256

49. Eritmaning konsentratsiyasi nimalarga bog'liq?

- A). moddaning massa ulushiga;
- B). moddaning suvda eruvchanligiga;
- C). temperaturaga;

D). barcha javob to'g'ri

50. Qanday eritmalar bo'ladi?

- A). to'yinmagan;
- B). to'yinagan;
- C). o'ta to'yinagan;

D). barcha javob to'g'ri

51. Eritma quyidagi maqsadlarda ishlatiladi:

- A). ichiladi;
- B). shifoxonalarda;
- C). uyda;
- D). barcha javob to'g'ri

52. Molyar massa nima?

- A). II eritmada erigan modda miqdori;
- B). molyar eritma M harfi bilan belgilanadi;
- C). eritmaning ma'lum xajmidagi erigan modda miqdori;
- D). barchasi to'g'ri.

53. 50g eritmani bug'latish yo'li bilan 15 g quruq modda olindi. eritmada erigan moddaning massa ulushi qancha?

- A). 30%;
- B). 50%;
- C). 40%;
- D). 20%

54. 100g eritmychida 35g modda eridi, uning massa ulushi qancha?

- A). 0,35;
- B). 0,25;
- C). 0,45;
- D). 0,54.

55. Osh tuzi eritmasi nima uchun elektr to'kimi o'tkazadi?

- A). Elektrolit bo'lganligi uchun;
- B). Noelektrolit bo'lgani uchun
- C). Eritmada ionlar bo'lgani uchun;
- D). a va c javob to'g'ri

56. Elektrolitlar qatorini aniqlang.

- A). NaCl, KCl, KOH;
- B). H₂O, spirt, shakar;
- D). H₂SO₄, spirt, shakar;
- D). H₂SO₄, distillangan suv

57. Eritmalari yoki suyuqlanmalari elektr tokini otkazmaydigan moddalar deyiladi

- A). Elektrolitlar;
- B). Noelektrolitlar;

C). Murakkab moddalar;

D). Kislotalar

58. Quyidagi moddalarning suvdagi eritmaları qanday ionlarga ajraladi:

KOH; HNO₃; NaF;

- A). +ionga;
- B). -ionga;
- C). + va - ionga;
- D). barchasi to'g'ri.

59. Quyidagi moddalarning qaysi biri kuchli elektrolit?

- A). NaOH;
- B). Al₂(SO₄)₃;
- C). HI;
- D). barchasi to'g'ri.

60. Elektrolitlar deb nimaga aytiladi?

A). Eritmalari yoki suyuqlanmalari ionlarga ajralmaydigan va elektr tokini o'tkazmaydigan moddalar.

B). Eritmalari yoki suyuqlanmalari ionlarga ajraladigan va elektr tokini o'tkazadigan moddalar.

C). Elektr tokini qisman o'tkazadigan moddalar.

D). Faqat qizdirilgan xolatda elektr tokini o'tkazadigan moddalar.

61. Elektrolitik dissosilaniş nazariyasi asoschisini ko'rsating?

- A). Ya.X Vant – Goff
- B). P. Vaage
- C). S.Arrenius
- D). J. Nyulends

62. Elektrolitik dissosilaniş deb nimaga aytiladi?

A). Elektrolitlarning suvda eriganda ionlarga ajralishi

B). Ionlarning birikib molekula hosil qilish jarayoni.

C). Elektr toki ta'sirida ionlarning ma'lum bir yo'nalishda harakatlanishi.

D). Ionlarning o'zaro birikib makromolekula hosil qilish

63. Bir bosqichda dissosilanişdan birikmalar qatorini ko'rsating.

- A). H₂S, KOH, CH₃COOH, NH₄OH
- B). Ca(OH)₂, NaOH, KCl, H₂SO₄
- C). NaCl, KOH, CH₃COOH, NH₄OH,
- D). H₂CO₃, HCl, Na₂SO₄, KH₂PO₄

64. Qaysi qatorda elementlar elektrmanfiyligi ortib borish tartibida joylashgan?

- A). litiy, natriy, kaliy, rubidiy, seziv
- B). uglerod, kremniy, germaniy, qo'rg'oshin, qalay
- C). natriy, magniy, alyuminiy, fosfor, xlor
- D). yod, brom, xlor, flor, vodorod

65. Quyidagi eritmalar kuchli elektrolitlarni ko'rsating.

- A). 100% li H₂SO₄;
- B). Nitrat kislotasi eritmasi;
- C). yodning suvdagi eritmasi;
- D). Shakarning suvdagi eritmasi.

66. Suvdagi eritmasi elektr tokini yaxshi o'tkazadigan va lakmus bilan fenolftalein ranglarini o'zgar tirmaydigan moddani aniqlang.

- A). Oksidlar;

- B). Ishqorlar;
C). Tuzlar;

D). Kislotalar.

67. Dissotsiyalanish darajasi qaysi formulada to'g'ri ifodalangan?

- A). $\alpha = N/n$;
B). $\alpha = n/N$;
C). $\alpha = CM$;

D). barchasi to'g'ri.

68. Quyidagi birikmlarning qaysi birida vodorod manfiy oksidlanish darajasiga ega?

- A). vodorod sulfid
B). natriy gidroksid
C). ammiak

D). kaly gidrid
69. PH_4I va H_3PO_3 dagi fosforning oksidlanish darajalarini aniqlang.

- A). +3; -3
B). +4; -3
C). -3; +3
D). +4; +3

70. Suvda vodorod atomlari kislorod atomi bilan necha gradus burchak hosil qilib birikkan?

- A). $104,3^\circ$
B). $109,5^\circ$
C). 180°
D). $105,3^\circ$

71. Suv parchalanganida 8 g vodorod hosil bo'lgan bo'lsa, qancha kislorod olingan bo'ladi?

- A). 3,2 g
B). 6,4 g
C). 64 g
D). 32 g

72. 100 g eritmada 34 g tuz erigan holatda bo'lsa, uning foiz konsentra tsiyasi nechaga teng?

- A). 0,34.
B). 3,4.
C). 34.
D). 6,8.

73. Suv parchalanganida qaysi modda xosil bo'ladi?

- A). H_2 ;
B). O_2 ;
C). H_2 va O_2 ;

D). barcha javob to'g'ri

74. Gazlarning suvda eruvchanligi quyidagi qaysi hollarda ortadi?

- A). Harorat ortganda.
B). Bosim ortganda.
C). Aralashtril turilganda.

D). A, B, C hollarning barchasida.

75. Quyidagi qaysi moddalar suvda juda oz eriydi?

1. Shakar. 2. Osh tuzi. 3. Gips. 4. Soda. 5. Kislorod.

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

76. Eruvchanlik nima?

- A). 100 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
B). 1000 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
C). 10 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.
D). 1 g erituvchida eruvchining erishi mumkin bo'lgan qiymati.

77. Suvning tarkibida tuzlarning erishiga qarab necha turga bo'linadi?

- A). yumshoq suv;
B). vaqinchalik qattiqlikka ega bo'lgan s;
C). doimiy qattiqlikka ega bo'lgan suv;
D). barchai to'g'ri.

78. Suvning qattiq bo'lishiga sabab?

- A). suvda $CaCO_3$, $MgCO_3$ ionlarining bolishi;
B). erigan tuzlarning miqdori ko'p bo'lishi;
C). karbonat, sulfat ionlarining ko'p bo'lishi;
D). barchai to'g'ri.

79. Suvni yumshatish usuli qaysi reaksiya tenglamasida to'g'ri ko'rsatilgan?

- A). Suv qaynatiladi;
B). $Ca(HCO_3)_2 + Ca(OH)_2 = 2CaCO_3 + 2H_2O$
C). $Ca(HCO_3)_2 + 2NaOH = CaCO_3 + Na_2CO_3 + 2H_2O$;
D). barchai to'g'ri.

80. Quyida reaksiyani tenglang va koefitsientlar yig'indisini toping



- A). 12;
B). 15;
C). 10;
D). 6.

81. Kimyoviy elementlarning davriy qonuni nechanchi yilda, kim tomonidan kashf etilgan

- A). 1869-yilda D.I.Mendeleev;
B). 1803-yilda J.Dalton
C). 1748-yilda M.V.Lomonosov.;
D). 1809-yilda J.Prust

82. Ichimlik soda, soda, marmar, silanlarni formulalarini ketma-ketligini toping.

- A). Na_2CO_3 , $CaCO_3$, SiH_4 , $NaHCO_3$
B). $MgCO_3$, $CaCO_3$, SiH_4 , $NaHCO_3$
C). $NaHCO_3$, Na_2CO_3 , $CaCO_3$, SiH_4
D). $NaHCO_3$, Na_2CO_3 , $10H_2O$, $CaCO_3$, SiH_4

83. Qish faslida suv havzalarining yuza qismini muzlaydi. Ammo qattiq holatdagi muz suv tubida cho'kmaydi. Bu hodisaning sababini tushuntiring.

- A). Suvning anomal fizik xossalardan biri $4^\circ C$ dagi suvning zichligi eng yuqori, ya'ni 1 g/ml ga tengligi. Suvning zichligi $4^\circ C$ dan yuqorida ham, past haroratda ham 1 g/ml dan kichik bo'ladi. Shuning uchun muz suvning sirtida joylashadi.
B). Qattiq moddalar suyuq moddalardan yengil bo'ladi.

- C). Muz suvdan og'ir, u albatta cho'kadi.
D). Havo haroratiga bog'liq holda yo cho'kmaydi.
84. Suv quyidagi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi:
A). ishqorlar bilan;
B). kislotalar bilan;
C). metall va metallarni oksidlar bilan;
D). barcha javob to'g'ri
85. Suv quyida ko'rsatilgan moddalarning qaysi biri bilan reaksiyaga kirishadi?
A). K;
B). CuO;
C). Li₂O;
D). barcha javob to'g'ri
86. Tabiiy suvning tarkibida:
A). doimo turli moddalar erigan holda bo'ladi;
B). faqat tuzlar erigan bo'ladi;
C). faqat ishqorlar erigan bo'ladi;
D). barcha javob to'g'ri
87. Tabiatda suv tarkibiga ko'ra necha turga bo'linadi?
A). yumshoq suv;
B). vaqtinchalik qatqilikka ega bo'lgan suv;
C). doimiy qatqilikka ega bo'lgan suv;
D). barcha javob to'g'ri
88. Tabiiy suv qaysi sabablarga ko'ra ifloslanadi?
A). turli oqava suvlar oqizilgani sababli;
B). sanoat chiqindilari oqizilgani sababli;
C). xonadonlardan chiqqan iflos suvlar;
D). barcha javob to'g'ri
89. Suvni ifloslanishini oldini olish choralarini qanday?
A). sanitariya-gigiena qoidalariga rioya qilindi;
B). sanoat chiqindilari oqizilgan suvlar tozalanadi;
C). xonadonlardan chiqqan iflos suvlar toza suvga oqizilmaydi;
D). barcha javob to'g'ri
90. Metallarni qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
A). C, Cl, N₂, S, P;
B). O₂, Mg, K;
C). Ca, N₂, S, Si;
D). barchasi to'g'ri
91. Qaysi qator metallar qatori xisoblanadi?
A). Al, Ca, Zn, Cd;
B). Ga, In, Ti;
C). B, As, Te;
D). W, Bi, Os.
92. Yer sharida eng ko'p tarqalgan metall:
A). Fe;
B). Ti;
C). Al;
D). Ca
93. Ushbu metallardan yengil metallar qatorini toping:
A). Li, Na, K, Zn;
B). Te, Cd, Ni, Cu;
C). K, Cd, In, Ti;
- D). Au, Mg, Cu, Mn.
94. Cu ni tuzlari eritmasidan siqib chiqara oluvchi metall toplamini ko'rsating:
A). Al, Zn, Fe;
B). Ag, Pb, Zn;
C). Fe, Hg, Sn;
D). Ag, Pb, Fe.
95. Og'ir metallar berilgan qatorni toping.
A). Li, Na, K, Zn;
B). Co, Cd, Ni, Hg;
C). K, Cd, In, Ti;
D). Au, Mg, Cu, Mn.
96. CuSO₄ eritmasidan 2,8 g Fe qancha Cu ni siqib chiqaradi?
A). 3,2 g
B). 6,4 g
C). 0,32 g
D). 0,64 g
97. Qotishmalar-murakkab moddalarning erishidan xosil bo'ladi;
A). Qotishmalar-kristal tuzilishga ega;
B). Qotishmalar-qattiq va yumshoq;
C). oson va qiyin suyuqlanadigan chidamli;
D). barchasi to'g'ri.
98. Metallarni korroziyasi nima?
A). Metallarning turli faktorlar ta'sirida emirilishi;
B). metallarni kislotalar ta'sirida emirilishi;
C). metallarni ishqorlar ta'sirida emirilishi;
D). barchasi to'g'ri.
99. Metallarni korroziyasi eng ko'p qacda uchraydi?
A). xalq xo'jaligida;
B). avtomobilsozlikda;
C). kimyo sanoatida; abob-uskunalarda;
D). barcha javoblar to'g'ri
100. Metallarni korroziyasini qanday oldi olinadi?
A). metallarning sirti bo'yaladi;
B). ingibitorlar qo'shiladi;
C). muhit o'zgartiriladi;
D). barchasi to'g'ri.
101. Metallarning elektrokimyoviy kuchlanish qatorida nima ifodalangan?
A). metallarning aktivlik qatori;
B). bir metallni boshqa metallar ularning birikmalarida siqib chiqarish qobiliyati;
C). metallarning aktivlik qatorini Bekeov.N.N kashf etgan;
D). A va B javoblar to'g'ri.
102. Metallarni quyidagi xossalarga ega:
A). o'ziga xos yaltiroq, qattiq, bolg'alanuvchan;
B). elektr tokini yaxshi o'tkazadi;
C). issiqlikni yaxshi o'tkazadi, bolg'alanuvchan;
D). barchasi to'g'ri
103. Quyidagi reaksiyada Al ning 1 molidan qancha mol Al₂O₃ xosil bo'ladi?
 $4Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$
A). 0,5;
B). 2;
C). 3;

- D). 4.
104. Metall bog' qanday xosil bo'ladi?
 A). Erkin ionlarning b'lishi;
 B). metallarda doim elektronlar ajralishi va birikishi sodir bo'ladi;
 C). metallarda +ionlar va umumiy elektronlar orasida vujudga kelgan kimyoviy bog'lanish metall bog'lanish deyiladi.
 D). barchasi to'g'ri
105. Temir havo kislorodi va suv ta'sirida korroziyalanib, "zang"ni hosil qiladi: $4\text{Fe} + 6\text{H}_2\text{O} + 3\text{O}_2 = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$
 2,24 g temirning zanglashi uchun n.sh.da o'lchangan qancha hajm kislorod kerak?
 A). 67,2 l
 B). 0,672 l
 C). 224 l
 D). 22,4 l
106. Quyidagi moddani $\text{Fe}(\text{OH})_3$ nomlang:
 A). Temir(III) gidroksid;
 B). Zang;
 C). Temirning 3valentli birikmasi.
 D). Barchasi to'g'ri
107. Temirdan tayyorlangan buyumlardan birini ishlatdingiz va nam joyda, ochiq havoda qoldirdingiz. Temir havo kislorodi va suv ta'sirida korroziyalanib, "zang"ni hosil qiladi. Zangni formulasini ko'rsating.
 A). $\text{Fe}(\text{OH})_3$
 B). Fe_2O_3
 C). FeO
 D). tug'ri javob yo'q
108. Organik kimyoning tuzilish nazariyasi kim tomonidan qachon yaratilgan?
 A). N.D. Zelinskiy 1856 y
 B). A. Kekule 1865 y
 C). V.V. Markovnikov 1860
 D). A.M. Butlerov 1861
109. Organik kimyoning tuzilish nazariyasining hozirgi zamon ta'rifini ko'rsating.
 A). Murakkab zarrachaning kimyoviy tabiati uning tarkibiga, kimyoviy elektron va fazoviy tuzilishiga bog'liq.
 B). Moddaning kimyoviy xossalari ular molekulasida bitta qo'shbog' tungan uglevodorodlar qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
 C). Murakkab zarrachaning kimyoviy tabiati uning tarkibini tashkil etuvchi moddiy zarralarning tabiatiga ularning miqdori va kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi.
 D). B, C
110. Tarkibi va molekulyar massasi bir-xil lekin molekullarning tuzilishi turlicha bo'lgan moddalar qanday ataladi.
 A). Radikallar
 B). Gomologlar
 C). Izomerlar
 D). Monomerlar.
111. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_3$
 n-butan CH_3 izobutan
 bu ikki moddalar o'zaro qanday izomerlar hisoblanadi.
 A). Tuzilish izomerlar
 B). Fazoviy izomerlar
 C). Funktsional grupp izomerlar
 D). konformasion izomerlar.
112. Kimyoviy xossalari jixtadan o'xshash, tarkibi bir-biridan CH_2 gruppaga farq qiladigan birikmalar qanday ataladi.
 A). Izomerlar
 B). Gomologlar
 C). Monomerlar
 D). Radikallar.
113. Alkanlarda izomeriya hodisasi, Alkanlarning qaysi vakilidan boshlanadi?
 A). CH_4
 B). C_2H_6
 C). C_3H_8
 D). C_4H_{10}
114. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ umumiy formulasiga ega bo'lgan uglevodorodlar qanday ataladi?
 A). To'yinmagan uglevodorodlar.
 B). To'yingan uglevodorodlar.
 C). Geterosiklik uglevodorodlar.
 D). Karbosiklik uglevodorodlar.
115. 1 2 3 4 5 6
 $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
 CH_3
 Ushbu uglevodorodni nomlang.
 A). Geptan
 B). 2-Etilgeksan
 C). 2-Metilgeksan
 D). 2-propilgeksan.
116. Izomeriya tushunchasini kimyo faniga kim tomonidan kiritilgan.
 A). Kekule
 B). ~M.A. Konovlov
 C). V.V. Markovnikov
 D). I.Berselius
117. Umumiy formulasi C_nH_{2n} va molekulasida bitta qo'shbog' tungan uglevodorodlar qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
 A). Etilen qatori uglevodorodlar
 B). Asetilen qatori uglevodorodlar
 C). Diyen qatori uglevodorodlar
 D). Metan qatori uglevodorodlar
118. n-butan izomerlar sonini aniqlang.
 A). 1
 B). 2
 C). 3
 D). 4
119. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$
 Ushbu bir atomli spirtini nomlang.
 A). Metil spirti
 B). Propil spirti
 C). Amil spirti
 D). Butil spirti
120. Benzol molekulasidan anilinni sintez qilgan kimyogar olim kim?
 A). A.M. Butlerov
 B). N.N. Zinin
 C). M.G. Kucherov

- D). 4.
104. Metall bog' qanday xosil bo'ladi?
 A). Erkin ionlarning b'lishi;
 B). metallarda doim elektronlar ajralishi va birikishi sodir bo'ladi;
 C). metallarda +ionlar va umumiy elektronlar orasida vujudga kelgan kimyoviy bog'lanish metall bog'lanish deyiladi.
 D). barchasi to'g'ri
105. Temir havo kislorodi va suv ta'sirida korroziyalanib, "zang"ni hosil qiladi: $4\text{Fe} + 6\text{H}_2\text{O} + 3\text{O}_2 = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$
 2,24 g temirning zanglashi uchun n.sh.da o'lchangan qancha hajm kislorod kerak?
 A). 67,2 l
 B). 0,672 l
 C). 224 l
 D). 22,4 l
106. Quyidagi moddani $\text{Fe}(\text{OH})_3$ nomlang:
 A). Temir(III) gidroksid;
 B). Zang;
 C). Temirning 3valentli birikmasi.
 D). Barchasi to'g'ri
107. Temirdan tayyorlangan buyumlardan birini ishlatdingiz va nam joyda, ochiq havoda qoldirdingiz. Temir havo kislorodi va suv ta'sirida korroziyalanib, "zang"ni hosil qiladi. Zangni formulasini ko'rsating.
 A). $\text{Fe}(\text{OH})_3$
 B). Fe_2O_3
 C). FeO
 D). tug'ri javob yo'q
108. Organik kimyoning tuzilish nazariyasi kim tomonidan qachon yaratilgan?
 A). N.D. Zelinskiy 1856 y
 B). A. Kekule 1865 y
 C). V.V. Markovnikov 1860
 D). A.M. Butlerov 1861
109. Organik kimyoning tuzilish nazariyasining hozirgi zamon ta'rifini ko'rsating.
 A). Murakkab zarrachaning kimyoviy tabiati uning tarkibiga, kimyoviy elektron va fazoviy tuzilishiga bog'liq.
 B). Moddaning kimyoviy xossalari ular molekulasida bitta qo'shbog' tungan uglevodorodlar qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
 C). Murakkab zarrachaning kimyoviy tabiati uning tarkibini tashkil etuvchi moddiy zarralarning tabiatiga ularning miqdori va kimyoviy tuzilishi bilan belgilanadi.
 D). B, C
110. Tarkibi va molekulyar massasi bir-xil lekin molekullarning tuzilishi turlicha bo'lgan moddalar qanday ataladi.
 A). Radikallar
 B). Gomologlar
 C). Izomerlar
 D). Monomerlar.
111. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_3$
 n-butan CH_3 izobutan
 bu ikki moddalar o'zaro qanday izomerlar hisoblanadi.
 A). Tuzilish izomerlar
 B). Fazoviy izomerlar
 C). Funktsional grupp izomerlar
 D). konformasion izomerlar.

- D). Vaqt birligida neytral holga o'tishi
130. Qaysi elementning metallik xossasi kuchliroq?
 A). Cu
 B). Al
 C). Ag
 D). Mg
131. Quyidagi asoslarning qaysi biri sindirilgan ohak nomi bilan yuritiladi?
 A). Natriy gidroksid
 B). Kaliy gidroksid
 C). Kalsiy gidroksid
 D). Bariy gidroksid
132. Qaysi qatorda asosli xossa kuchli ifodalangan?
 A). Natriy gidroksid
 B). Kaliy gidroksid
 C). Kalsiy gidroksid
 D). Bariy gidroksid
133. Qaysi gidroksid kaustik soda nomi bilan yuritiladi?
 A). Kalsiy gidroksid
 B). Magniy gidroksid
 C). Natriy gidroksid
 D). Kaliy gidroksid
134. Elektr manfiyligi bir – biridan unchalik keskin farq qilmaydigan elementlarning atomlari o'zaro ta'sirlashganida qanday bog'lanish vujudga keladi?
 A). Metall bog'lanish.
 B). Ion bog'lanish.
 C). Qutbli kovalent bog'lanish.
 D). Qutbsiz kovalent bog'lanish.
135. Moddalar massasini saqlanish qonunini kim tomonidan ta'riflangan?
 A). M.Lomonosov.
 B). Lavuze.
 C). Zinin.
 D). M.Lomonosov – Lavuze
136. Harorat har 10°C ga oshganda reaksiyaning tezligi 2 – 4 marta ortishini dastlab kim tajriba asosida ta'riflagan?
 A). Gess.
 B). Raul.
 C). Vant – Goff.
 D). Arrenius
137. Faqat bir yo'nalishda boradigan va reaksiyaga kirishayotgan boshlang'ich moddalar oxirgi mahsulotlarga to'liq aylanadigan reaksiyalarga qanday reaksiyalar deyiladi?
 A). O'rin olish reaksiyasi.
 B). Almashinish reaksiyasi.
 C). Qaytmas reaksiyalar.
 D). Ajralish reaksiyalari.
138. Bir vaqtning o'zida bir – biriga teskari ikki yo'nalishda boradigan reaksiyalarga qanday reaksiyalar deyiladi?
 A). O'rin olish reaksiyasi.
- D). A. Kekule
121. 1854-yili fransuz kimyogari yog'ni sintez qilgan.
 A). M.Berlio
 B). A.Kekule
 C). F.Vyoler
 D). A.V.Kolbe
122. Organik moddalar yondirilganda qanday moddalar hosil bo'ladi?
 A). H_2 , O_2
 B). CO_2 , H_2O
 C). CO_2 , H_2
 D). CO , H_2O
123. Ion bog'lanishga ega bo'lgan moddani tanlang?
 A). NaCl
 B). H_2O
 C). HCl
 D). O_2
124. Kovalent bog' tabiatiga ega bo'lgan moddani aniqlang?
 A). NaCl
 B). KF
 C). Na_2SO_4
 D). O_2
125. Qotishma nima?
 A). Suyuqlantirilgan metallar eritmasi
 B). Suyuqlantirilgan metallar eritmasi
 C). Suyultirilgan metallarda boshqa metallar, metallmaslar, murakkab moddalar erishidan hosil bo'lgan eritma
 D). Tuzlarni eritmasi
126. Korroziya nima?
 A). Metallarni tuzlari
 B). Metallarning tovarak atrofida muhit ta'sirida yemirilishi
 C). Metallarni vorododli biktirmasi
 D). Metallarni kislorodli biriktirmasi
127. Ingibitor nima?
 A). Korroziya jarayonini tezlashtiruvchi
 B). Korroziya jarayonini sekinlashtiruvchi
 C). Korroziyani o'zgartirmaydi
 D). Neytral tuz
128. Quyidagi xossalarning qaysilari elementga tegishli?
 A). Yadro zaryadi
 B). Qaynash temperaturasi
 C). Mo'rtlik
 D). Atom radiusi
129. Kimyoviy reaksiya tezligi nima?
 A). Vaqt birligida temperaturaning o'zgarishi
 B). Vaqt birligida konsentratsiyani o'zgarishi
 C). Vaqt birligida bosimni o'zgarishi

- B). Almashtirish reaksiyasi.
C). Qaytar reaksiyalar.
D). Qaytmas reaksiyalar.
139. Sulfat kislotalarining tuzilish formulasi nechta kimyoviy bog' mavjud?
A) 8
B) 9
C) 10
D) 12
140. Elektroliz qonunlari qaysi olim tomonidan yaratilgan?
A). M.Faraday
B). M.Lomonosov.
C). I.Mendeleev
D). N.Bor.
141. Eng qattiq metall bu - ... ?
A) Cr
B) Ba
C) Fe
D) Ag
142. Bu metall xona haroratida (25°C) suyuq holatda bo'lib, undan bosim va haroratni o'lchashda foydalaniladi. Bu qaysi metall?
A) Li
B) Na
C) Hg
D) Al
143. Suyak tarkibidagi metall bu - ... ?
A) P
B) Ca
C) Mg
D) Fe
144. Atmosferaga ajralib chiqayotgan qaysi gaz global isish muammosini keltirib chiqarmoqda?
A) O₂
B) CO₂
C) H₂
D) O₃
145. Lampochka ichidagi spiral qaysi metall bilan yasalgan?
A) Magniy
B) Temir
C) Volfram
D) Kumush
146. Eng yengil metall bu - ... ?
A) Natriy
B) Xrom
C) Lity
- D) Bariy
147. Yer yuzida eng ko'p tarqalgan element?
A) Oltin
B) Kislorod
C) Temir
D) Kalsiy
148. Yonish jarayoni qanday jarayon?
A) Fizik
B) Kimyoviy
C) Fizik-kimyoviy
D) Yonish jarayoni
149. Eng og'ir metall bu - ... ?
A) Temir
B) Osmiy
C) Xrom
D) Oltin
150. Eng qimmat metall qaysi?
A) Oltin
B) Kumush
C) Osmiy
D) Kaliforniy
151. Nitrat kislotalarining molekulyar massasi necha gramga teng?
A) 85
B) 98
C) 63
D) 36,5
152. Etilenning molekulyar massasi necha gramga teng?
A) 30
B) 28
C) 16
D) 44
153. Amiakning molekulyar massasi necha gramga teng?
A) 63
B) 17
C) 18
D) 44
154. Ohaktoshning molekulyar massasi necha gramga teng?
A) 196
B) 36
C) 100