

- A) 196
- B) 36
- C) 100
- 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

"KIMYO"

fanidan yakuniy nazorat uchun

SAVOLLAR TO'PLAMI



Qarshi-2024 yil



“Tasdiqlayman”
“Gidromeliorsiya” fakulteti dekani
“Matematika, jismoniy tarbiya va sport”
kafedrasini mudiri A. Qurbonov
10.12.2024 yil

“Gidromeliorsiya” fakulteti
60811200-Suv xo'jaligi va melioratsiya ta'lim yo'nalishi talabalarini uchun
“Kimyo” fanidan yakuniy nazorat savollari.

11. Kimyoviy element bu ?
A). moddaning oddiy zarrachasi
B). moddaning bo'linmas zarrachasi
C). moddaning mayda zarrachasi
D). yadro zaryadi bir xil bo'lgan atomlar turkumi
2. Molekula bu ?

- A). Birlashgan kimyoviy ko'rinishi
B). Moddaning barcha xossalarga ega kimyoviy jihatdan bo'linmas zarrachasi
C). Moddaning barcha xossalarga ega fizikaviy jihatdan bo'linmas zarrachasi
D). Barcha javoblar to'g'ri

3. Atom tushunchasini qaysi tavsif to'laroq talqin etadi ?

1. muayyan moddaning kimyoviy xossasini o'zida saqlab qoladigan eng kichik zarracha
2. oddiy va murakkab moddalar molekulasi tarkibiga kiruvchi kimyoviy elementning eng kichik zarrachasi
3. har qanday atomning muayyan turi
4. muqab zaryadlangan yadro bilan bir yoki bir necha elektronlardan iborat elektroneytral zarracha

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

4. Eritimlari yoki suyuqlanmalari elektr tokini otkazmaydigan moddalar deyiladi

- 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 tarflanadi ?
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 molekulalar soni bir xil bo'ladi.
C). har qanday gazning bir mol miqdorida 6,0210²³ ta molekula bo'ladi.
D). har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usulda olinishidan qat'iy nazar bir xil.
9. Moddalar massasining saqlanish qonuni qanday tarflanadi ?
A). har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usulda olinishidan qat'iy nazar bir xil.
B). elektrodda ajralib chiqayotgan modda miqdori tok kuchiga to'g'ri proporsional
C). agar ikki element o'zaro bir necha xil birlikma xosil 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 tarflanadi ?
A). kimyoviy reaksiyaga kirishayotgan moddalar massasi, reaksiya natijasida hosil bo'lgan moddalar massasiga teng.
B). har qanday murakkab moddaning tarkibi qaysi usulda olinishidan qat'iy nazar bir xil
C). reaksiya uchun olingan gazlarning va reaksiya natijasida hosil bo'lgan gazlarning hajmlari o'zaro butun sonlar nisbatida bo'ladi.
D). bir xil sharoitda turli gazlarning teng hajmlaridagi molekulalar 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 molekulasi sonini;
B). Molekuladagi atomlar sonini
C). Reaksiya mahsulot sonini;
D). Reaksiya uchun olingan modda miqdorini
13. "Koeffitsient" nima?
A). Modda molekulasi sonini;
B). Molekuladagi atomlar sonini
C). Reaksiya mahsulotidagi atomlar sonini;
D). Reaksiya uchun olingan moddalar sonini
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) 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_5 , Na_2O
 D) NaH , CaO , HCl , $NaCl$
17. Ishqorlar qatorini ko'rsating.
 A) $NaOH$, KOH , $Ca(OH)_2$, $Ba(OH)_2$
 B) $NaCl$, $Sr(OH)_2$, $Ca(OH)_2$, $RbOH$
 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
 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) bertolite 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 kuporosi
 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) flor 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) shamning 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'rni 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 molekulasi 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 · 10⁻²³
 B) 1,66 · 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) ... 4s² 3d⁶
 B) ... 3s² 3p⁶ 4s² 3d⁴
 C) ... 4s¹ 3d⁵
 D) ... 3s² 3p⁶ 4s² 3d⁵

36. Qaysi qatorda faqat ion bog'lanishli moddalar formulasini keltirilgan ?
 A) KCl, NaCl;
 B) CuO, MgO, HCl;
 C) H₂, N₂, O₂;
 D) KCl, FeS, MgO

37. Qaysi qatorda faqat qutbsiz kovalent bog'lanishni xosil qilgan moddalar keltirilgan ?
 A) NaCl, H₂, SO₂;
 B) SO₃, O₂, CaS;
 C) H₂, N₂, O₂;
 D) CuO, CaS, NaCl

38. Nisbiy elektromanfiyligi eng katta elementni aniqlang.

- A) Cl
 B) Br;
 C) J;
 D) I

D) F

39. Qaysi qatorda faqat qutbli kovalent bog'lanishni xosil qiladigan moddalarning formulasini keltirilgan?

- A) H₂, O₂, Cl₂;
 B) HCl, HBr, H₂ S;
 C) NaCl, NaF, NaBr;
 D) K₂S, H₂S, SO₃

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) O₂, F₂, H₂;
 B) Na₂O, CaCl₂, H₂;
 C) HCl, HBr, HI;
 D) HCl, H₂O, MgO

42. Quyidagi moddalardan qaysilarida Donor-akseptor bog'lanish mavjud ?.

1. H₂O, 2. CO 3. NH₄Cl 4. NH₄NO₃ 5. CuSO₄
 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) H₂ SO₄, CaO, SO₂;
 B) FeCl₂, HCl, HBr;
 C) FeCl₂, NaCl, KCl;
 D) To'g'ri javob yo'q

45. Kimyoviy reaksiya turlari necha xil bo'ladi?

- A) kimyoviy reaksiyalar qaytmas va qaytar reaksiyalarga bo'linadi;
 B) reaksiya natijasida cho'kma yoki gaz hosil bo'lishi bilan boradigan reaksiyalar qaytmas 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. $A_{(g)} + B_{(g)} = A_2B_{3(g)}$ 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'yingan;
- C). o'ta to'yinga;
- 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). 1 l 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 erityvchida 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'kini 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;
- C). 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, seziiy
- B). uglerod, kremniy, germaniy, qo'rg'oshin, qalay
- C). natriy, magniy, alyuminiy, fosfor, xlor
- D). yod, brom, xlor, fluor, vodorod

65. Quyidagi eritmalaridan 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 birikmalarning qaysi birida

vodorod manfiy oksidlanish darajasiga ega?

- A). vodorod sulfid
B). natriy gidroksid
C). ammiak
D). kaliy 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 parchalanganda 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). Aralashtirib 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 qattqlikka ega bo'lgan s;
C). doimiy qattqlikka ega bo'lgan suv;
D). barchai to'g'ri.

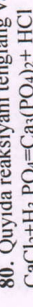
78. Suvning qattiq bo'lishiga sabab?

- 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 koefisientlar 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.Mendelev;
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 qismi 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 suv ning 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'kadi, yo cho'kmaydi.

84. Suv quyidagi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi:

- A). ishqorlar bilan;
B). kislotalar bilan;
C). metallar va metalmaslarning oksidlari 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 qilinadi;
B). sanoat chiqindilari oqizilgan suvlar tozalanadi;
C). xonadonlardan chiqqan iflos suvlar toza suvga oqizilmaydi;
D). barcha javob to'g'ri

90. Metalmaslar 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 to'plamini 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. Metallar 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. Metallar korroziyasi eng ko'p qacda uchraydi?

- A). xalq xo'jaligida;
B). avtomobilsozlikda;
C). kimyo sanoatida; abob-uskunalada;
D). barcha javoblar to'g'ri

100. Metallar korroziyasini qanday oldi olinadi?

- A). metallarning sirti bo'yaladi;
B). ingibitrlar 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 Beketov.N.N kashf etgan;
D). A va b javoblar to'g'ri.

102. Metallar 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'lgan 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'rifi ko'rsating.
A). Murakkab zarrachaning kimyoviy tabiati uning tarkibiga, kimyoviy elektron va fazoviy tuzilishiga bog'liq.
B). Moddaning kimyoviy xossalari ular molekulasida tarkibiga va kimyoviy tuzilishiga bog'liq.
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 gruppalar izomerlar
- D). konformasion izomerlar.
112. Kimyoviy xossalari jixatdan 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'yinagan uglevodorodlar.
C). Geterosiklik uglevodorodlar.
D). Karbosiklik uglevodorodlar.
115. $\begin{matrix} 1 & 2 & 3 & 4 & 5 & 6 \\ \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & & & & & & & \text{CH}_3 \end{matrix}$
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. Konovalev
C). V.V. Markovnikov
D). I.Berselius
117. Umumiy formulasini C_nH_{2n} va molekulasida bitta qo'shbog' tutasan uglevodorodlar qaysi qatorida 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 spirtning 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). A. Kekule
121. 1854-yili fransuz kimyogari yog'ni sintez qilgan.
A). M.Bertho
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 metallmaslar 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 atrofdagi muhit ta'sirida yemirilishi
C). Metallarni vodorodli bikirmasi
D). Metallarni kislorodli birikmasi
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
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 sundirilgan ohak nomi bilan yuritiladi?
A). Natriy gidroksid
B). Kaliy gidroksid
C). Kaltsiy gidroksid
D). Bary gidroksid
132. Qaysi qatorda asosli xossa kuchli ifodalangan?
A). Natriy gidroksid
B). Kaliy gidroksid
C). Kaltsiy gidroksid
D). Bary gidroksid
133. Qaysi gidroksid kaustik soda nomi bilan yuritiladi?
A). Kaltsiy 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'riflagan?
A). M.Lomonosov.
B). Lavuze.
C). Zinin.
D). M.Lomonosov – Lavuze
136. Harorat har $10^\circ C$ 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). Almashtirish 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.
- B) Almashinish 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.Faradey
- 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'zlashda 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 metallardan yasalgan?

- A) Magniy
- B) Temir
- C) Volfam
- D) Kumush

146. Eng yengil metall bu - ... ?

- A) Natriy
- B) Xrom
- C) Litiy
- 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?