

“TASDIQLAYMAN”

Toshkent davlat agrar
universiteti rektori

N.Oblomuradov

2026 yil



Toshkent davlat agrar universitetiga Akademik Jusey bitiruvchilarini yakka suhbat
asosida barcha t'lim yo'nalishlarni o'qishga qabul qilish uchun Kimyo fanidan
savollar

1. Vodorod laboratoriyada qanday olinadi?(Ruxga HCl ta'sir ettirib)
2. Oshqozon shirasi tarkibida uchraydigan kislota? (HCl)
3. Metall atomi va bir yoki bir nechta gidrokso guruhlardan iborat murakkab moddalar?(asoslar)
4. Konsentrlangan eritma nima?(erigan modda miqdori yuqori bo'lsa)
5. Bo'r,marmar,ohaktoshning formulasini ayting? (CaCO_3)
6. Anilinni sintez qilgan olim (Zinin)
7. Shakarsimon modda sintezini (Butlerov)
8. Yengil metallar (Li,Na,K,Ca,Al,Mg,Ti,Zn,Sb)
9. Oltin va platinani eritadigan modda (zar suvi)
- 10.XIX asrda nechtagacha ma'lum edi (60 ta)
- 11.lektrokimyoviy korroziyaga uchramaydigan metallar (toza metallar)
- 12.Kuchli metallmas element?(ftor)
- 13.Bosh kvant sonlar belgilari? (K,L,M,N,O,PQ)
- 14.Xlorit kislota formulasi(HClO_2)
- 15.Molekulayar kristall panjaraga misol (CO_2 , quruq muz)
16. F_2 , Cl_2 , Br_2 , J_2 qatorda radius qanday o'zgaradi (ortadi)
- 17.Gipsning formulasi ($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)
- 18.ingibitor nima (moddaning kimyoviy reaksiyaga kirishish imkoniyatini susaytiradi)
- 19.Kimyoviy reaksiya tezligini oshirib o'zi sarflanmay qoladigan moddalar (katalizatorlar)
- 20.Mikrobiogen elementlar (Fe,Mn,Co,Cu,Mo,Zn,F,Br,J,B)
21. KMnO_4 dagi Mn ning valentligi (VII)
- 22.O'simliklarda azot yetishmaganda qanday o'zgarisg bo'ladi (o'sishi kechikadi)
- 23.Fosforning allatropik shakl o'zgarishlari (oq,qizil,qora fosfor)
- 24.Oddiy o'g'it tarkibi (tarkibida faqat birta ozuqa elementi bo'ladi)
- 25.Kuchli zaharli gaz fosgenning formulasi (COCl_2)
26. Asalari zahridagi kislota nomi?(chumoli kislota)
- 27.Metallarni korroziyadan himoya qilishning oddiy usuli (metallar sirtini laklash)
- 28.Osimlik poyasi ,barglari va qush patlari ,hayvon junlarida uchraydigan element (Si)
- 29.Gildan tayyorlangan buyumlarga nima deyiladi (keramika)
- 30.Passiv metallar tabiatda qanday uchraydi (erkin holda Cu,Au,Ag,Hg,Pt)
- 31.Qum tuproq formulasi (SiO_2)
- 32.Gaz holdagi metallmaslar (H_2 , N_2 , O_2 , F_2 , Cl_2)

33. Yarim o'tkazgichlar, quyosh batareyalari ishlab chiqarishda qaysi elementdan foydalaniladi (Se, Te)
34. Quruq muzdan qanday maqsadda foydalaniladi (oziq-ovqat mahsulotlarini sovuq saqlashda)
35. Elektrolitik dissotsiyanish (elektrolitlarning erituvchi ta'sirida eriganda yoki suyuqlanganda ionlarga ajralishi)
36. Qora porox olishda ishlatiladigan element (K)
37. Nima uchun K va Na kerosin ostida saqlanadi (havoda oksid qatlam hosil qiladi)
38. Kir sodasi formulasi ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)
39. Ishqoriy yer metallar atamasi (gidroksidlarining ishqoriyligi va ular oksidlarining qiyin eruvchan oksidlarini yerlar deb atalganligi)
40. Qanday oziq moddalar tarkibida Fe ko'p bo'ladi (olma, anor, behi, sabzavotlar, parranda tuxumi, hayvon jigari, tili, buyragi)
41. Suyak tarkibining asosiy qismini qaysi tuz tashkil qiladi ($\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$)
42. Yorug'lik nuri va issiqlik ta'sirida parchalanadigan kislota (HNO_3)
43. Davriylik (ma'lum intervaldan so'ng ma'lum xossalarning takrorlanishi)
44. Insonlarga dastlab qanday organik moddalar tanish bo'lgan (sirka, vino, shaker, efir moylari, bo'yoqlar)
45. Qaysi konlarda NaCl dan soda ishlab chiqariladi (Qo'ng'iroq)
46. Organizmda brom yetishmaganda qanday kasallik paydo bo'ladi (asab, uyqusizlik)
47. Flatatsiya nima (qattiq jismlarning suyuqlik sirtida qalqib turishi)
48. Qaysi olim uran elementidan Rentgen nuriga o'xshash nurlar chiqishini aniqlagan olim (Bekkerl)
49. Kislarodli kislotalarga misol ($\text{HNO}_3, \text{H}_2\text{SO}_3, \text{H}_2\text{SiO}_3$)
50. Metal yaltiroqligi, plastikliги elektr va issiqlik o'tkazuvchanligi nimaga bog'liq? (Kristal tugunlariga, metal atomlari erkin elektronlari borligi)
51. Daltonitlar nima? (molekulyar tuzilishli moddalar)
52. Ozon qaysi qatlamda hosil bo'ladi? (stratosfera)
53. odda va eritmani farqlang? (modda aniq kimyoviy tarkibga ega, eritma aniq kimyoviy tarkibga ega emas)
54. Modda tarkibini kimyoviy belgilar indekslar yordamida ifodalash-(kimyoviy formula)
55. Insoniyatning bebaho umumiy mulki? (havo)
56. So'ndirilgan ohak formulasi? ($\text{Ca}(\text{OH})_2$)
57. Kimyoviy reaksiya turlari (birikish, parchalanish, o'rin olish, almashinish)
58. Har qanday 1 mol moddada qancha zarracha bo'ladi? ($6,02 \cdot 10^{23}$)
59. Valentlik tushunchasini fanga kiritgan olim? (Franklend)
60. Izobarlarga misol... ($\text{K} 19, 40, \text{Ar} 18, 40$)
61. Radioaktivlik (elementlarning beqaror izotoplari yadrolaridan turli zarrachalar va nurlar chiqarib boshqa yadroga aylanishi)
62. Davriy sistemada nechta S element bor (14 ta)
63. Nordon tuzlarga misol ($\text{NaHCO}_3, \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2, \text{KHSO}_4$)
64. Kuchli elektrolitlarga misol ($\text{NaCl}, \text{HCl}, \text{H}_2\text{SO}_4, \text{HNO}_3, \text{FeSO}_4$)
65. Qaysi xlorli tuzlar suvdan yaxshi erimaydi ($\text{AgCl}, \text{PbCl}_2, \text{CuCl}_2, \text{HgCl}_2$)
66. Palag'da qolgan tuxum hidi keladigan kislota (H_2S -zaharli)

- 67.Mineral o'g'itlar (tuproq eritmasida NH_4^+ , NO_3^- , H_2PO_4^- , K^+ ionlariga ajraladigan moddalar)
- 68.Fosforni hayot va tafakkur elementi deb ta'rif bergan olim (Fersman)
- 69.Kaliy o'simliklar hayotida qanday rol o'ynaydi (fotosintez jarayonini tezlashtiradi)
- 70.Adsorbsiya nima (yuzasida yutilish jarayoni boruvchi modda)
- 71.Shishaga qizil rangni qaysi oksid beradi (Cu_2O)
- 72.Xlorofil donachalari tarkibidagi element (Mg)
- 73.Dastlab sintez qilingan organik modda (mochevina, oksalat kislota (Vyoller))
- 74.Kuldiruvchi gaz formulasi (N_2O)
- 75.Metallarning atrof muhit bilan ta'sirlashishi natijasidagi yemirilish (korroziya)
- 76.Ohakli suv orqali CO_2 gazi o'tkazilsa nima o'zgarish bo'ladi (loyqalanadi
 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$)
- 77.Benzolni formulasi? (C_6H_6)
- 78.Eng kuchli qaytaruvchi faol metall (seziy)
- 79.Elektrokimyoviy kuchlanishlar qatorini tuzgan olim (Beketov)
- 80.Qaysi metallar qon bosimi yurak muskullarining ishini meyyorlashtiradi (Na, K)
- 81.Nodir metallar (Ag, Au, Pt, Ra, Pd)
- 82.Qora porox olishda ishlatiladigan element (K)
- 83.Quyosh nurini elektr energiyaga aylantiruvchi o'tkazgichlar qaysi elementdan tayyorlanadi (Si li o'tkazgichlar)
- 84.Aktivlangan ko'mirdan foydalanib protivagazni yaratgan olim (Zelenskiy)
- 85.Ionlanish energiyasi (elektronning atomdan ajralishi uchun zarur energiya)
- 86.Intermetall qotishma (elektronmanfiyliklari bir-biridan keskin farq qiladigan elementlar orasida hosil bo'ladi CuZn , Cu_3Al)
- 87.Samalyotsozlikda ishlatiladigan qotishma (dyur alyuminiy Al, Cu, Mg, Mn, Fe, Si)
- 88.Elektr tokini yaxshi o'tkazuvchi moddalar (Ag va Cu)
- 89.Eng bolg'alanuvchi metal (Au)
- 90.Qaysi metallardan juda yupqa ip tayyorlash mumkin (Au)
- 91.Eng qiyin suyuqlanadigan metal (W)
- 92.Eng qattiq metal (W)
- 93.Eng yumshoq metallar (Na, K, Li)
- 94.Barcha metallar (qaytaruvchilardir)
- 95.Vodoroddan chapda turgan metallar kislotalardan vodorodni siqib chiqaradi o'ngda turgan metallarchi (ajratolmaydi)
- 96.109 elementdan nechitasi metal (87)
- 97.Qadimdan ma'lum bo'lgan metallar (Au, Ag, Cu, Fe, Sn, Pb, Hg)
- 98.Passiv metallar tabiatda qanday uchraydi (erkin holda Cu, Au, Ag, Hg, Pt)
- 99.Faol metallar qay holda uchraydi (tuzlar holida)
100. Metallarni ajratib olish usuli necha xil (3 xil)

Kafedra mudiri



Z.Z. Mirvaliyev