9-sinf kimyo

№1 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Tarkibida 49 g sulfat kislota bo’lgan eritmaga 20 g natriy gidroksid ta’sir ettirildi. Hosil bo’lgan tuzning nomini va massani aniqlang ? |
| NaHSO4 60 g |
| NaHSO4 40 g |
| Na2SO4 60 g |
| Na2SO4 20 g |

№2 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Silan molekulasida kremniy atomining gibridlanishi qanday? |
| Sp3 |
| Sp |
| Spd |
| Sp2 |

№3Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 28% begona jins tutgan 20 g alyuminiy karbid namunasiga mol miqdor suv ta’sir ettirilganda n.sh.da qancha hajm gaz ajralib chiqadi? |
| 6,72 l to`g`ri javob |
| 2,24l |
| 22,4l |
| 33,6l |

№4Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi kislotalarning qaysi biri kuchli kislotalik xossaga ega? |
| HClO4 to`g`ri javob |
| HClO |
| HClO2 |
| HClO3 |

№5 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| K2Cr2O7 molekulasida nechta sigma va pi bog’ mavjud? |
| 10 va 4 |
| 8 va 7 |
| 12 va 2 |
| 10 va 6 |

№6Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qaysi qatorda qutbli kovalent bog’lanishli modda berilgan |
| HCl HBr,H2S |
| H2,O2,Br2 |
| NaCl, NaF, NaBr |
| Na, H2O,CuO |

№7Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Vodorod peroksidida kislorodning oksidlanish darajasi ? |
| -1 |
| +1 |
| +2 |
| -2 |

№ 8 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 10 gr oxaktosh parchalanganda necha litr karbonat angidrid hosil bo’ladi? |
| 2,24 litr |
| 22,4 litr |
| 1,12 litr |
| 5,6 litr |

№ 9 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| K2Cr2O7 molekulasida nechta sigma va pi bog’ mavjud? |
| 10 ta va 4 ta |
| 12 ta va 2 ta |
| 8 ta va 6 ta |
| 8 ta va 7 ta |

№ 10 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 200 gr ohaktosh parchalanishidan n.sh.da 33,6 litr karbonat angidrid hosil bo’lgan.Ohaktosh tarkibida foiz kalsiy karbonat mavjud? |
| 75% |
| 65% |
| 70% |
| 60 |

№ 11 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| CO2ni sifat jihatdan aniqlash tenglamasi |
| Ca(OH)2 +CO2 =CaCO3 +H2O |
| Mg +CO=MgO + C |
| CaCO3 =CaO +CO2 |
| CaCO3 + H2O = Ca(OH)2 +CO2 |

№ 12 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Shisha tarkibida Na2O\*CaO\*6SiO2 necha foiz SiO2 bor? |
| 75,3% |
| 30% |
| 11,7% |
| 13% |

№ 13 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Davriy sistemaning IV-guruhidagi p-elementlar atomlari qanday umumiy electron formulaga ega? |
| Ns2np2 |
| Ns2 np3 |
| Ns2 np5 |
| Ns2 np6 |

№ 14 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 23 gr natriy metalning 200 gr suvda eritilishi natijasida hosil bo’lgan eritmadagi o’yuvchi natriyning konsentratsiyasi % ni toping? |
| 10,3% |
| 1,03% |
| 103% |
| 130% |

№ 15 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 180 gr suvda 90 gr modda erishidan xosil bo’lgan eritmaning massa ulishini aniqlang? |
| 0,33 |
| 0,03 |
| 0,28 |
| 0,38 |

№ 16 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 20 gr 2 % li natriy xloridning eritmasini tayyorlash uchun qancha tuz kerek? |
| 0,4 |
| 4 |
| 40 |
| 44 |

№ 17 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 31 g fosfordan necha gr fosfor (V) oksidi olish mumkin? |
| 71 g |
| 17 g |
| 27 g |
| 77g |

№ 18 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 50 g 2 valentli metal karbonati parchalanganda 11,2 litr karbonat angidridi ajralib chiqdi. Bu moddaning formulasini toping? |
| CaCO3 |
| Na2CO3 |
| MgCO3 |
| K2CO3 |

№ 19 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qaysi tuzlar gidrolizga uchramaydi? 1.kaliy permanganat 2.seziy ftorid 3.ammoniy yodid 4.kumush nitrat 5.alyuminiy xlorid |
| 2,3 |
| 1,5 |
| 1,2 |
| 3,4 |

№ 20 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| C----Si----Ge----Pb elementlarning metalmaslik xossalari qanday o’zgaradi? |
| Susayadi |
| Kuchayadi |
| O’zgarmaydi |
| Kuchayadi so’ngra susayadi |

№ 21 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Teri pigmentatsiyasida, temirni o’zlashtirilishida muhim rol o’ynovchi element? |
| Mis |
| Temir |
| Kalsiy |
| Kaliy |

№ 22 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Xlor atomida nechta d-orbital bor? |
| 5 |
| 4 |
| 3 |
| 2 |

№ 23 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Xlorning jami elektronlarining nechtasi p elektronga tegishli? |
| 11 |
| 6 |
| 8 |
| 12 |

№ 24 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Tarkibida 75% kaliy xlorid bo’lgan 1t kaliyli o’g’itdagi ozuqa modda miqdorini toping? |
| 473,3 |
| 473 |
| 234,5 |
| 34,5 |

№ 25 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Oddiy superfosfat formulasi ….? |
| Ca(H2PO4)2 x CaSO4 x4H2O |
| Ca(H2PO4)2 x CaSO4 |
| Ca(H2PO4)2 x CaSO4 x H2O |
| Ca(H2PO4)2 x 4H2O |

№ 26 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Natriyli selitra tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini aniqlang? |
| 16,4% |
| 16% |
| 14,6% |
| 34,5% |

№ 27 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Asosli oksidni toping? |
| Na2O, BaO, CuO |
| SO, SO3,BaO |
| BaO, ZnO |
| ZnO,Sb2O3 |

№ 28 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Amfoter oksidlar…? |
| ZnO,Sb2O3 |
| BaO, ZnO |
| Na2O, BaO, CuO |
| SO, SO3,BaO |
| № 29 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1  2,17 g simob (II)-oksidi parchalanganda n.sh. da qancha hajm kislorod hosil qiladi? |
| 0,112L |
| 0,12L |
| 112L |
| 0,123L |

№30 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Tarkibida 49g sulfat kislota bo’lgan eritmaga 20g natriy gidroksid ta’sir ettirildi.Hosil bo’lgan tuzning nomini va massasini aniqlang? |
| 6og NaHSO4 |
| 50g NaHSO4 |
| 55 g NaNO3 |
| 60g Na2SO4 |

№ 31 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Bir xil miqdorda olingan quyidagi birikmalarning qaysi birida temir miqdori ko’p? |
| FeO |
| Fe3O4 |
| FeSO4 |
| FeS2 |

№ 32 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 2g natriy gidroksid tutgan eritmani neytrallash uchun necha mol sulfat kislota kerak? |
| 0,025 |
| 0,25 |
| 1 |
| 0,5 |

№ 33 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi tuz lyapis? |
| AgNO3 |
| NaNO3 |
| KNO3 |
| LiNO3 |

№ 34 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qanday kislotalar nordon tuz hosi l qilmaydi? |
| 1 negizli |
| 2 negizli |
| 3 negizli |
| 4 negizli |

№ 35 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ammiakli selitra uchun dastlabki xomashyo nima? |
| Havo va suv |
| Qaldiroq gaz |
| Sintez gaz |
| Suv gazi |

№36 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qaysi tuzlar faqat kation bo’yicha gidrolizga uchraydi? |
| Ammoniy xlorid; rux nitrat |
| Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat |
| Kaliy sulfat; bariy nitrat |
| Natriy atsetat; alyuminiy xlorid |

№ 37 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 70 kg li inson organizmida o’rtacha qancha miqdorda (g) temir bo’ladi? |
| 4,2 |
| 0,018 |
| 200 |
| 6-40 |

№ 38 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi makrobiogen elementlarni toping? |
| H,O,C,N,Ca |
| H,O,K,J |
| H,O,N,C,Na |
| N.O.H.C |

№ 39 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Makkajo’xoridan yuqori hosil olishda ishlatiladigan element qaysi? |
| Zn |
| Co |
| Mo |
| Cu |

№ 40 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi berilganlardan oddiy moddalarni tanlang: 1-glyukoza, 2-grafit,3-mis kuporosi, 4-kislorod, 5-silvinit, 6-azot, 7-ammiak, 8-qora fosfor |
| 2,4,6,8 |
| 1,3,5,7 |
| 2,3,4,5 |
| 3,4,5,6 |

№ 41 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Davriy sistemada nechta davr , nechta qator bor? |
| 7, 11 |
| 7, 10 |
| 8, 11 |
| 7,10 |

№ 42 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 15 gr SiO2 bilan NaOH reaksiyaga kirishib qancha tuz hosil bo’ladi? |
| 30,5 |
| 21,2 |
| 18,4 |
| 26,3 |

№ 43 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Davrlarda element tartib raqamining ortib borishi bilan elementlarning elektrmanfiyligi qanday o’zgaradi? |
| Kamayadi |
| Ortadi |
| O’zgarmaydi |
| Ortadi so’ngra kamayadi |

№ 44 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 49 gr sulfat kislotadagi modda miqdorini hisoblang? |
| 0,5 mol |
| 0,05 mol |
| 1mol |
| 4mol |

№ 45 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| K+ ionida elektronlar soni nechaga teng? |
| 18 |
| 19 |
| 20 |
| 21 |

№ 46 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| So’ndirilmagan ohak suvga solinganda issiqlik chiqadi, qaynaydi bu qanday reaksiya turiga kiradi? |
| Birikish |
| O’rin olish |
| Parchalanish |
| Almashinish |

№ 47 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 0,05 mol CaO tarkibida nechta nechta kalsiy atomi bor? |
| 3,01\*1022 |
| 3,01\*1023 |
| 6,02\*1023 |
| 0,602\*1023 |

№ 48 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Fosforning nisbiy atom massasi 31 ga teng uning tartib raqami 15 ekanligini bilgan holda fosfor atomi yadrosidagi neytronlar sonini toping? |
| 16 |
| 15 |
| 17 |
| 31 |

№ 49 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Elektrmanfiyligi eng yuqori bo’lgan element? |
| F |
| Cl |
| P |
| Ca |

№ 50 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| C+N2= reaksiyaga kirishganda qanday modda hosil bo’ladi? |
| (CN)2 |
| CN |
| CN2 |
| C2N |

**II-chorak**

№ 1 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Elektronlar soni qaysi formula bilan topiladi? |
| 2N2 |
| N2 |
| 2n+1 |
| 2n |

№ 2 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ion bog’lanishli moddalar berilgan qatorni toping? |
| NaCl,KF,KCl |
| HCl,H2,Cl2 |
| NaCl,CaO,O2 |
| O2,H2,Cl2 |

№ 3 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Elektrmaanfiyligi eng yuqori bo’lgan element qaysi? |
| F |
| Cl |
| O |
| C |

№ 4 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Elektrolitik dissotsiatsiyalanish nazariyasini fanga birinchi bo’lib kiritgan olim kim? |
| S.Arrenius |
| Mendeleyev |
| Kablukov |
| Lomonosov |

№ 5 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Atom tuzilishi quyidagicha bo’lgan qaysi elementning xossasi kuchli ifodalangan? |
| ….5s1 |
| …..4s1 |
| …3s1 |
| …..2s1 |

№6 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qaysi birikmada azotning massa ulushi ko’p? |
| N2H4 |
| NH4 |
| NH4Cl |
| NaNO3 |

№ 7 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Vodorod peroksidida kislorodning oksidlanish darajasi ? |
| -1 |
| +1 |
| +2 |
| -2 |

№ 8 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 10 gr oxaktosh parchalanganda necha litr karbonat angidrid hosil bo’ladi? |
| 2,24 litr |
| 22,4 litr |
| 1,12 litr |
| 5,6 litr |

№ 9 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| K2Cr2O7 molekulasida nechta sigma va pi bog’ mavjud? |
| 10 ta va 4 ta |
| 12 ta va 2 ta |
| 8 ta va 6 ta |
| 8 ta va 7 ta |

№ 10 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 200 gr ohaktosh parchalanishidan n.sh.da 33,6 litr karbonat angidrid hosil bo’lgan.Ohaktosh tarkibida foiz kalsiy karbonat mavjud? |
| 75% |
| 65% |
| 70% |
| 60 |

№ 11 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| CO2ni sifat jihatdan aniqlash tenglamasi |
| Ca(OH)2 +CO2 =CaCO3 +H2O |
| Mg +CO=MgO + C |
| CaCO3 =CaO +CO2 |
| CaCO3 + H2O = Ca(OH)2 +CO2 |

№ 12 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Shisha tarkibida Na2O\*CaO\*6SiO2 necha foiz SiO2 bor? |
| 75,3% |
| 30% |
| 11,7% |
| 13% |

№ 13 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Davriy sistemaning IV-guruhidagi p-elementlar atomlari qanday umumiy electron formulaga ega? |
| Ns2np2 |
| Ns2 np3 |
| Ns2 np5 |
| Ns2 np6 |

№ 14 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 23 gr natriy metalning 200 gr suvda eritilishi natijasida hosil bo’lgan eritmadagi o’yuvchi natriyning konsentratsiyasi % ni toping? |
| 10,3% |
| 1,03% |
| 103% |
| 130% |

№ 15 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 180 gr suvda 90 gr modda erishidan xosil bo’lgan eritmaning massa ulishini aniqlang? |
| 0,33 |
| 0,03 |
| 0,28 |
| 0,38 |

№ 16 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| 20 gr 2 % li natriy xloridning eritmasini tayyorlash uchun qancha tuz kerek? |
| 0,4 |
| 4 |
| 40 |
| 44 |

№ 17 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 31 g fosfordan necha gr fosfor (V) oksidi olish mumkin? |
| 71 g |
| 17 g |
| 27 g |
| 77g |

№ 18 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 50 g 2 valentli metal karbonati parchalanganda 11,2 litr karbonat angidridi ajralib chiqdi. Bu moddaning formulasini toping? |
| CaCO3 |
| Na2CO3 |
| MgCO3 |
| K2CO3 |

№ 19 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Qaysi tuzlar gidrolizga uchramaydi? 1.kaliy permanganat 2.seziy ftorid 3.ammoniy yodid 4.kumush nitrat 5.alyuminiy xlorid |
| 2,3 |
| 1,5 |
| 1,2 |
| 3,4 |

№ 20 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| C----Si----Ge----Pb elementlarning metalmaslik xossalari qanday o’zgaradi? |
| Susayadi |
| Kuchayadi |
| O’zgarmaydi |
| Kuchayadi so’ngra susayadi |

№ 21 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Teri pigmentatsiyasida, temirni o’zlashtirilishida muhim rol o’ynovchi element? |
| Mis |
| Temir |
| Kalsiy |
| Kaliy |

№ 22 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Xlor atomida nechta d-orbital bor? |
| 5 |
| 4 |
| 3 |
| 2 |

№ 23 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Xlorning jami elektronlarining nechtasi p elektronga tegishli? |
| 11 |
| 6 |
| 8 |
| 12 |

№ 24 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Tarkibida 75% kaliy xlorid bo’lgan 1t kaliyli o’g’itdagi ozuqa modda miqdorini toping? |
| 473,3 |
| 473 |
| 234,5 |
| 34,5 |

№ 25 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Oddiy superfosfat formulasi ….? |
| Ca(H2PO4)2 x CaSO4 x4H2O |
| Ca(H2PO4)2 x CaSO4 |
| Ca(H2PO4)2 x CaSO4 x H2O |
| Ca(H2PO4)2 x 4H2O |

№ 26 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Natriyli selitra tarkibidagi ozuqa elementining miqdorini aniqlang? |
| 16,4% |
| 16% |
| 14,6% |
| 34,5% |

№ 27 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Asosli oksidni toping? |
| Na2O, BaO, CuO |
| SO, SO3,BaO |
| BaO, ZnO |
| ZnO,Sb2O3 |

№ 28 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Amfoter oksidlar…? |
| ZnO,Sb2O3 |
| BaO, ZnO |
| Na2O, BaO, CuO |
| SO, SO3,BaO |

№ 29 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| 2,17 g simob (II)-oksidi parchalanganda n.sh. da qancha hajm kislorod hosil qiladi? |
| 0,112L |
| 0,12L |
| 112L |
| 0,123L |

№30 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Tarkibida 49g sulfat kislota bo’lgan eritmaga 20g natriy gidroksid ta’sir ettirildi.Hosil bo’lgan tuzning nomini va massasini aniqlang? |
| 6og NaHSO4 |
| 50g NaHSO4 |
| 55 g NaNO3 |
| 60g Na2SO4 |

№ 31 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Bir xil miqdorda olingan quyidagi birikmalarning qaysi birida temir miqdori ko’p? |
| FeO |
| Fe3O4 |
| FeSO4 |
| FeS2 |

№ 32 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 2g natriy gidroksid tutgan eritmani neytrallash uchun necha mol sulfat kislota kerak? |
| 0,025 |
| 0,25 |
| 1 |
| 0,5 |

№ 33 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi tuz lyapis? |
| AgNO3 |
| NaNO3 |
| KNO3 |
| LiNO3 |

№ 34 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qanday kislotalar nordon tuz hosi l qilmaydi? |
| 1 negizli |
| 2 negizli |
| 3 negizli |
| 4 negizli |

№ 35 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ammiakli selitra uchun dastlabki xomashyo nima? |
| Havo va suv |
| Qaldiroq gaz |
| Sintez gaz |
| Suv gazi |

№36 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qaysi tuzlar faqat kation bo’yicha gidrolizga uchraydi? |
| Ammoniy xlorid; rux nitrat |
| Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat |
| Kaliy sulfat; bariy nitrat |
| Natriy atsetat; alyuminiy xlorid |

№ 37 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 70 kg li inson organizmida o’rtacha qancha miqdorda (g) temir bo’ladi? |
| 4,2 |
| 0,018 |
| 200 |
| 6-40 |

№ 38 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi makrobiogen elementlarni toping? |
| H,O,C,N,Ca |
| H,O,K,J |
| H,O,N,C,Na |
| N.O.H.C |

№ 39 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Makkajo’xoridan yuqori hosil olishda ishlatiladigan element qaysi? |
| Zn |
| Co |
| Mo |
| Cu |

№ 40 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 0,25 mol vodorodda atomlar soni nechta? |
| 1,505\*1023 |
| 6,02\*1023 |
| 12,04\*1023 |
| 3,01\*1023 |

№ 41 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Rux bilan reaksiyaga kirishib sinkat tuzini hosil qiladigan modda qaysi? |
| NaOH |
| H2SO4 |
| NO |
| HCl |

№ 42 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi qatorda faqat ishqoriy metallar kiritilgan? |
| K,Na,Rb |
| K,Na,Ca |
| Li,Fe,Na |
| Ag,Cu,Au |

№ 43 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| KAlO2 tuzidagi alyuminiyning oksidlanish darajasi va foizini aniqlang? |
| +3 27,55% |
| +2 ,27,55% |
| +2,25,75% |
| +4 ,32% |

№ 44 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Reaksiya unumi 90% bo’lganda 5,1 gr Al2O3 ni elektroliz qilib necha gr alyuminiy olish mumkin? |
| 2,43 |
| 2,7 |
| 5,4 |
| 0,51 |

№ 44 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Elektronning massasi nechaga teng? |
| 1/1840 |
| -1 |
| +1 |
| +5 |

№45Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Al atomi yadrosida nechta proton va neytron bor? |
| 13 va 14 |
| 14 va 27 |
| 13 va27 |
| 13 va 13 |

№46Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| . Qaysi birikmadagi azotning oksidlanish darajasi eng yuqori? |
| Barchasi bir xil |
| Ammiak |
| ammoniy xlorid |
| ammoniy gidroksid |

№47. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| 4 gr suv elektr toki ta’sirida parchalanganda qancha miqdor vodorod hosil bo’ladi? |
| 0,22 |
| 3 |
| 4 |
| 5 |

№48 . Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| C ning yuqori oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +4 |
| -2 |
| 0 |
| -4 |

№49. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| O’zbekiston ko’mir zahiralari bo’yicha Markaziy Osiyoda nechanchi o’rinda turadi? |
| 2 |
| 1 |
| 3 |
| 4 |

№. 50 Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Kimyoviy barqaror modda karborundning formulasi qanday? |
| SiC |
| TiC |
| CO |
| SiO |

9-sinf III-chorak

№ 1 . Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3.

|  |
| --- |
| Fosgenning hosil bo’lish reaksiya tenglamasini ko’rsating? |
| CO+Cl2 =СOСl2 |
| CO+ SnO2 =Sn +CO2 |
| CO2+C= 2CO |
| Mg+ CO2=MgO+C |

№ 2. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Keramika nima? |
| Gildan tayyorlangan buyumlar |
| sement ishlab ciqarish uchun xomashyo |
| kalsiy va natriy silikatlarning SiO2 bilan qotishmashi |
| Qum |

№ 3 . Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 54 gr kristall soda Na2CO3\*10 H2O dan natriy karbonatning 10%li eritmasini tayyorlash uchun qanday suv kerak? |
| 146 |
| 180 |
| 574 |
| 2 20 |

№ 4. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 60 gr ohaktosh qizdirilganda 32 gr CaO olindi. Ohaktoshdagi CaCO3 ning massa ulushini aniqlang? |
| 95.2 |
| 0,553 |
| 94 |
| 0,84 |

№ 5. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi -2

|  |
| --- |
| C ….Si….Ge….Sn….Pb qatorda elementlarning metalmaslik belgilari qanday o’zgaradi? |
| Kuchayadi |
| o’zgarmaydi |
| susayadi |
| kuchayadi,so’ngra susayadi |

№ 6. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| Silan birikmasining kimyoviy formulasini ko’rsating? |
| SiH4 |
| TiH4 |
| SO |
| to’g’ri javob yo’q |

№ 7.. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. 14.

|  |
| --- |
| Qaysi modda kuchli oksidlovchi? |
| HClO4 |
| HClO3 |
| HCl |
| HClO2 |

№ 8. Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Si – ning yuqori oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +4 |
| -2 |
| +2 |
| ) +3 |

№ 9. . Manba: 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| C ning allootropik shakl o’zgarishlari to’g’ri ko’rsatilgan qatorni ko’rsating? |
| grafit, karbin |
| karbin, ozon, |
| karbin,oq fosfor |
| grafit, olmosq |

№ 10 .Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ichimlik sodasining kimyoviy formulasini ko’rsating? |
| NaHCO3 |
| CaCO3 |
| NaCl |
| NaOH |

№11. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Shisha tarkibidagi Na2O\*CaO\*6SiO2 tarkibidagi CaO ning massa ulushini aiqlang? |
| 11,7 |
| 15,6 |
| 50,4 |
| 10,7 |

№ 12. . Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| AgNO3 ning molekulasida N ning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +5 |
| +4 |
| +3 |
| +1 |

№ 13. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| CuSO4 eritmasidan 2,8 gr Fe qancha Cu ni siqib chiqaradi? |
| 3.2 |
| 3,02 |
| 6,4 |
| 5 |

№ 14. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi qatorda faqat ishqoriy metallar keltirilgan ? |
| K, Na, Rb | |
| K, Na, Ca | |
| Li, Fe, Ca | |
| B, Fe, Al | |

№ 15. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Qaysi tuz eritmasi elektroliz qilinganda katodda metal ajralib chiqmaydi? |
| NaCl |
| AgNO3 |
| CuCl |
| FeSO4 |

№ 16. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-2

|  |
| --- |
| 1s22s22p63s23p1 kimyoviy elektron konfiguratsiya qaysi elementga tegishli? |
| Al |
| Mg |
| Hg |
| Na |

№ 17. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Misni tuzlar eritmasidan siqib chiqara oluvchi metallarni ko’rsating? |
| Al, Zn, Fe |
| Ag, Pb, Zn |
| Pb, Zn, Hg |
| Hg, Ag, Na |

. № 18. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 0,25 mol H2 da nechta molekula bor? |
| 1.505\*1023 |
| 3.01\*1023 |
| 25.05\*1023 |
| 0,7525\*1023 |

№ 19. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Metallarni olinish usullari berilgan qatorni belgilang? |
| Elektrotermik Pirometallurgik gidrometallurgik |
| Pirometallurgik gidrometallurgik |
| Aktiv metallar ta’sirida |
| Oksidlash va qay tarish |

№ 20. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Nodir metallar yozilgan qatorni belgilang |
| Au, Ag, Pt |
| Mo ,Ra, Nb |
| Li ,Na ,K |
| Cd ,Ni ,Hg |

№ 21. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Rangli metallarga nimalar kiradi? |
| Temirdan boshqa metallar |
| Engil metallar |
| Og’ir metallar |
| Noyob metallar |

№ 22. Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| . Projektor va reflektor tayyorlashda qaysi metaldan foydalaniladi? |
| In ,Ag |
| Au ,Fe |
| Al Ba |
| Cu ,Hg |

№23 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Metallarni aktivlik qatorini kim tuzgan? |
| N. Beketov |
| N. Zinin |
| J .Dalton |
| J.Prustli |

№24 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 5.6 gr temirni oksidlash uchun (n.sh.da) necha litr kislorod kerak? |
| 1.49 l |
| 2.43 l |
| 1.18 l |
| * 1. l |

№25 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Elektroliz qonunlarini yaratgan olim kim? |
| M. Faradey |
| A.Lavuaze |
| N.Beketov |
| K.Vinkler |

№26 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Faradey soni nechaga teng? |
| 96500 |
| 965 |
| 9650 |
| 8.314 |

№27 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Chili selitrasini belgilang? |
| NaNO3 |
| KCl |
| NaCl |
| NaNO2 |

№28 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 390 gr kaliy necha mol? |
| 10 mol |
| 7mol |
| 9mol |
| 5mol |

№29 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 23 gr Na suv bilan reaksiyaga kirishganda qancha hajm (n.sh.da)gaz olish mumkin? |
| 11.2 |
| 224 |
| 5.6 |
| 67.2 |

№30 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Kaliy alangani qanday rangga bo’yaydi? |
| Och binafsha |
| Qizil |
| Sariq |
| Ko’k |

№31 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Al2O3\*n H2O ushbu moddaning nomini toping? |
| Boksit |
| Korund |
| Nefelin |
| kaolin |

№32 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Temirning ferrotsen birikmalari qanday kasallikka da’vo? |
| Kam qonlikka |
| Suyak kasalliklariga |
| Nerv kasalliklariga |
| teri kasalliklariga |

№33 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Tarkibida 2.14 % dan ko’p C tutgan Fe va C qotishmasi---? |
| Cho’yan |
| Po’lat |
| Ligerlangan cho’yan |
| Kulrang cho’yan |

№34 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Cr tashqi qavatida nechta electron bor? |
| 6 |
| 8 |
| 3 |
| 4 |

№35 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Mn ning qaysi oksidi kislotali oksid? |
| Marganes (Vll) oksidi |
| Marganes (lV) oksidi |
| Marganes (Vl) oksid |
| Marganes peroksidi |

№36 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Oltin qaysi modda bilan reaksiyaga kirishadi? |
| Zar suvi |
| Mis kuporosi |
| Xlorid kislota |
| Sulfat kislota |

№37 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| . Cr ning amfoter oksidi berilgan qatorni belgilang? |
| Cr2O3 |
| CrO |
| CrO3 |
| CrO4 |

№38 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| K2Cr2O7 da xromning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +6 |
| +5 |
| +4 |
| +3 |

№39 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Sariq qon tuzi tarkibida temirning oksidlanish darajasi nechaga teng? |
| +3 |
| +4 |
| +2 |
| +8 |

№40 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Temir atomida nechta d-elektron mavjud? |
| 6 |
| 7 |
| 8 |
| 4 |

№41 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Temir (lll) gidroksidning ikkinchi nomi nima? |
| Zang |
| Qiziltemirtosh |
| Magnitli temirtosh |
| Qizil qon tuzi |

№42 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Fe(OH)3 qanday rangda ? |
| Qo’ng’ir |
| Sariq |
| Qizil |
| Ko’k |

№43 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| FeS2 -- Quyidagi moddani nomlang? |
| Pirit |
| Gematit |
| Ohaktosh |
| Zang |

№44 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Alkanlar uchun uglerod atomining qanday gibridlanish turi uchraydi? |
| Sp3 |
| sp |
| Sp2 |
| S2p |

45 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Izomerlanish alkanlarda qaysi uglevodorod dan boshlanadi? |
| Butan |
| Etan |
| Metan |
| propan |

№46 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| To’yingan uglevodorod molekulalari qanday geometric shaklga ega? |
| Tetraedrik |
| Rombik |
| Chiziqli |
| yassi |

№47 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi formulalari keltirilgan uglevodorodlarning qaysilari to’yingan? |
| C6H10 |
| C2H2 |
| C8H10 |
| C3H3 |

№48 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Litiy-seziy qatorida kationlarning gibridlanish energiyalari qanday o’zgaradi? |
| Ortadi |
| Kamayadi |
| O’zgarmaydi |
| Avval kamayadi, keyin ortadi |

№49 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Iridiy zar suvida erib . . . . . hosil qiladi? |
| Reaksiya bormaydi |
| JrCl2 |
| JrCl4 |
| JrCl3 |

№50 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Na-K-Rb-Cs qatorida ozonidlarning barqarorligi qanday o’zgaradi? |
| Ortadi |
| Kamayadi |
| O’zgarmaydi |
| Avval ortib, keyin kamayadi |

№46 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Labaratoriyada magniy lentasi yonib ketdi.Yong’inni …….o’chirish kerak? |
| Qum sepib |
| Suv sepib |
| O’t o’chirishdan foydalanib |
| Ichimlik soda sepib |

№47 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Butendan butan qanday qilib olinadi? |
| Gidrogenlash |
| Polimerlash |
| Izomerlanish |
| polikondensatlash |

№48 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi birikmada sp gibridlanish mavjud? |
| Atsitelin |
| Metan |
| Etilen |
| butadiyen |

№50 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| O’zbekistonda nechta metal koni bor? |
| 40 |
| 50 |
| 60 |
| 70 |

9-IV chorak

№1 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Ratsional so’zining ma’nosi nima? |
| Lotincha “ratio” fikrlash, idrok qilish |
| Lotincha “ratio” o’ylash |
| Lotincha “ratio”o’ylamoq |
| Yunoncha “ratio” fikr |

№2 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 0,25 mol alkan tarkibida 9,03\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa, alkanning nomini ko’rsating? |
| Etan |
| Metan |
| Propan |
| butan |

№3 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 32 gr metan yonishidan necha gr CO2 hosil bo’ladi? |
| 88gr |
| 44gr |
| 22gr |
| 24gr |

№4 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Propanda jami nechta sigma bog’I mavjud? |
| 10ta |
| 12ta |
| 8ta |
| 9ta |

№ 5 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 14,4 gr alyuminiy karbid gidrolizidan olingan gazning hajmini toping? |
| 6,72 |
| 67,2 |
| 33,6 |
| 3,36 |

№6 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| CH3COOH dagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasini toping? |
| 0 |
| -4 |
| -3 |
| +3 |

№7 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 0,3 mol etil spirtidagi atomlar soni nechta? |
| 1,6\*1024 |
| 6,02\*1023 |
| 3,01\*1023 |
| 1,2\*1024 |

№8 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Ratsional so’zining ma’nosi nima? |
| Lotincha “ratio” fikrlash, idrok qilish |
| Lotincha “ratio” o’ylash |
| Lotincha “ratio”o’ylamoq |
| Yunoncha “ratio” fikr |

№9 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 0,25 mol alkan tarkibida 9,03\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa, alkanning nomini ko’rsating? |
| Etan |
| Metan |
| Propan |
| butan |

№10 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Tirik organizmda siydik hosil bo’lishida ishtirok etadigan element…? |
| Mn |
| Ca |
| Mg |
| K |

№11 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Fosforli o’g’itlar turlaridan birining tarkibida 40% Ca(H2PO4)2 bo’ladi. Bir tonna ozuqa elementi P2O5 bu o’g’itning qancha miqdorida bo’ladi? |
| 4,117t |
| 41,17t |
| 43,17t |
| 78,17t |

№12 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi qatorda elektrmanfiylik qanday o’zgaradi: J,Br,Cl,F,O,N,C,B |
| Avvaliga ortadi ,so’ngra kamayadi |
| Ortadi |
| Kamayadi |
| Kamayadi, ortadi |

№13 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi moddalarning qaysilari faqat oksidlovchi bo’la oladi? |
| KNO3,KMnO4,SO3 |
| KNO3,KNO2,NH3 |
| H2S,Zn,CH4 |
| NH3,Cl2,PH3 |

№14 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Ammiakning mo’l miqdordagi (platina ishtirokida) yoqilishidan olingan mahsilot o’z-o’zidan jigarrangda kiradi. Shu mahsulotning kislorod ishtirokida suvda eritilishidan hosil bo’lgan modaning molekullyar massasini toping? |
| 63 |
| 98 |
| 17 |
| 47 |

№15 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Xlor atomida nechta bo’sh d orbital mavjud? |
| 5 |
| 4 |
| 3 |
| 2 |

№16 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Vodorodning hajmiy ulushi 60% bo’lgan vodorod va azotdan iorat 124g aralashmadagi azot massasini (g) aniqlang? |
| 112 |
| 12 |
| 49,6 |
| 74,4 |

№17 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi berilgan metallardan 1 moldan olib suvga tashlansa ,qaysi biri suvdan ko’proq miqdorda (mol) vodorodni siqib chiqaradi? |
| Al |
| K |
| Na |
| L |

№18 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 46,8% suv bo’lsa aralashma tarkibidagi kristall soddaning massa ulushini toping? |
| 40 |
| 60 |
| 14,8 |
| 38,4 |

№19 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 3,16g kaliy permanganate qizdirilganda 2,24l kislorod olindi. Reaksiya unumini hisoblang? |
| 1 |
| 0,8 |
| 0,9 |
| 0,73 |

№20 Manba 10- sinf organik kimyo 5 -bob qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Benzolni etilbenzoldan qanday farqlash mumkin? |
| Konsentrlangan kaliy permanganate eritmasining ta’siriga qarab |
| Yonganda olovning rangiga qarab |
| Lakmus ta’siriga qarab |
| Kons H2SO4 ga qarab |

№21 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Benzolni 1- marta kim tomonidan koks gazidan ajratib olingan? |
| Faradey |
| Kekule |
| Vyoller |
| Butlerov |

№22 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| NaOH ning 400 gramm 2% li eritmasiga gallogen ta’sir ettirilishidan ajralib chiqqan gaz suv bug’lari bilan birikib ,2,24 litr kislorod ajratadi. Reaksiyaga qaysi gallogen va qancha miqdorda kirishadi? |
| 4,48l F |
| 44,8L Cl |
| 66,7L J |
| 4,48L Cl |

№23 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 1,3 butadiyenni sanoatda Lebedov usuli bo’yicha olishda qaysi katalizatorlardan foydalaniladi? |
| Al2O3va ZnO |
| Al2O3 vaCr2O3 |
| Zn Ova Cr2O3 |
| Al2O3 |

№24 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Qaysi tuzlar faqat kation bo’yicha gidrolizga uchraydi? |
| Ammoniy xlorid; rux nitrat |
| Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat |
| Kaliy sulfat; bariy nitrat |
| Natriy atsetat; alyuminiy xlorid |

№25 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Kationi 3 valentli bo’lgan 5,4 gramm metal havoda qizdirilganda 10,2 gramm shu metalning oksidi hosil qilingan. Qizdirish uchun qanday metal olingan? |
| Al |
| Be |
| Mg |
| Na |

№26Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Yuqori oksidi R2O7 bo’lgan element vodorod bilan tarkibida 0,78% vodorod bo’lgan gazzimon birikma hosil qiladi.Bu qaysi element? |
| J |
| Br |
| H |
| O |

№27 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Krisstal soda 66,94% suv tutadi. Kristallogidrat tarkibida 1 mol Na2CO3 ga necha mol suv to’g’ri keladi? |
| 10 |
| 5 |
| 6 |
| 7 |

№28 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 36 gr alyuminiy karbid gidrolizidan olingan gazning hajmini aniqlang? |
| 16,8 |
| 22,4 |
| 67,2 |
| 2,24 |

№29 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Kumushing quyidagi keltirilgan birikmalardan biri meditsinada “Iyapis” nomi bilan ishlatiladi? |
| AgNO3 |
| AgCl |
| AgBr |
| Ag2O |

№30 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi formula difenilmetanga muvofiq keladi? |
| (C6H5)2CH2 |
| (C6H5)3CH |
| C6H5CH3 |
| (CH3)2 |

№31 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Rux bo’lagi mo’l ishqor eritmasiga tashlanganda quyidagi reaksiya boradi.Xuddi shunday reaksiyani II b guruhdagi boshqa elementlar uchun ham yozish mumkinmi. |
| Yo’q |
| ha |
|  |
|  |

№33 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Geksaxlororan qishloq xo’jaligida insektitsid sifatida ishlatiladi, 3,9 g benzolni geksaxloranga aylantirish uchun qancha hajm xlor kerak? |
| 3,36 |
| 1,68 |
| 0,336 |
| 336 |

№34 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Tsiklogeksandan qanday reaksiya orqali benzol olish mumkin? |
| Degidratlanish |
| Gidrogenlash |
| Degidrogenlash |
| oksidlanish |

№35 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Qaysi uglevodorodni yondirishga 6 mol kislorod sarflanadi? |
| Buten |
| Butan |
| Penten |
| Geksen |

№36 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi birikmalardan etilbenzolni toping? 1.C6H5-C2H5 2.C6H4ClCH3 3.C6H5-C6H5 |
| 1 |
| 2 |
| 3 |
| 1,2 |

№37 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 33,6 litr atsetilendan qancha hajm benzol (r=0,8g/sm3) olish mumkin? |
| 48,75 l |
| 58,25 l |
| 108,15 l |
| 24,36 l |

№38 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Sp2 - holatidagi uglerod atomi uchun qanday valent burchagi tavsifli? |
| 1200 |
| 1050 |
| 1800 |
| 1090 |

№39 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Sanoatda metanning kreking usulida parchalab atsetilen olinadi.0,5 mol metandan qancha litr atsetilin olish mumkin? |
| 5,6 |
| 2,8 |
| 22,4 |
| 6,72 |

№40 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Vodorodga nisbatan zichligi 29 bo’lgan moddaning nechta izomeri mavjud? |
| 2 |
| 3 |
| 4 |
| 5 |

№41 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi sonlarning qaysi biri ushbu formulani qanoatlantirmaydi? |
| 1,5 |
| 5 |
| 3 |
| 2 |

№42 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Agar havoda chang va tutun bo’lmasa , odam ming yil yashashi mumkin degan fikrni qaysi alloma aytib o’tgan? |
| Abu Ali Ibn Sino |
| Abu Rayhon Beruniy |
| Ahmad Al Farg’oniy |
| AlisherNavoiy |

№43 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Metilamin tarkibidagi uglerod atomining oksidlanish darajasini toping? |
| -2 |
| 0 |
| +3 |
| -3 |

№44 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Metiletil molekulasidagi sigma bog’lar sonini toping? |
| 12 |
| 13 |
| 10 |
| 9 |

№45Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Faqat organic birikmalarga xos bo’lgan reaksiya turini belgilang? |
| Polimerlanish, polikondensatlanish |
| Birikish, ajralish |
| Polimerlanish, ajralish |
| Almashinish,birikish |

№46Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Tarkibida –C-O-H=O guruhi bor bo’lgan moddalar ……. Deyiladi? |
| Karbon kislotalar |
| Ketonlar |
| Spirtlar |
| aldegidlar |

№47 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| To’yingan uglevodorodlar berilgan qatorni toping? |
| Alkanlar, sikloalkanlar |
| Alkanlar, alkenlar |
| Alkenlar, alkadiyenlar |
| Alkanlar, aminlar |

№48 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| 39,2 gr metilsiklogeksan yonishidan 123,2 g gaz hosil bo’lgan bo’lsa,ajralgan suv massasini toping? |
| 50,4 g |
| 52,5 g |
| 38,4 g |
| 38,7 g |

№49Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Noma’lum spirtning degidratlanishidan 5,6 g alken va suv hosil bo’lgan bo’lsa, alkenning formulasini aniqlang? |
| C2H4 |
| C3H6 |
| C4H8 |
| C5H10 |

№50 Manba. 9-Kimyo.I.R.Asqarov,N.X.To’xtaboyev,K.G’.G’opirov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Benzol molekulasidagi sigma bog’lar sonini toping? |
| 12 |
| 6 |
| 16 |
| 10 |



O’zbekiston Respublikasi xalq ta’limi vazirligi Navoiy viloyati Qiziltepa tuman xalq ta’limi bo’limiga qarashli 30- umumiy o’rta ta’lim maktab 7 -sinf

*fanidan*

10-sinf kimyo

№ 1 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Kimyoviy tuzilish nazariyasi qachon va kim tomonidan yaratilgan? |
| A.M.Butlerov 1861 |
| Kekule 1845 |
| Kuper 1857 |
| V.V.Markovnikov 1901 |

№ 2 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Metan gamologining vodorodga nisbatan zichligi 15 ga teng uning formulasini toping? |
| C2H6 |
| C3H8 |
| CH4 |
| C4H10 |

№ 3 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Metanda qanday gibridlanish turi uchraydi? |
| Sp3 |
| Sp |
| Sp2 |
| S2p2 |

№ 4 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi uglevodorodda to’rtlamchi uglerod atomi uchraydi? |
| Izobutan |
| Tetrametilmetan |
| Metan |
| Etan |

№ 5 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Alkanlar uchun uglerod atomining qanday gibridlanish turi uchraydi? |
| Sp3 |
| Sp |
| Sp2 |
| S2p |

№ 6 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Izomerlanish alkanlarda qaysi uglevodorod dan boshlanadi? |
| Butan |
| Etan |
| Metan |
| Propan |

№ 7 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| To’yingan uglevodorod molekulalari qanday geometric shaklga ega? |
| Tetraedrik |
| Rombik |
| Chiziqli |
| Yassi |

№ 8 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi formulalari keltirilgan uglevodorodlarning qaysilari to’yingan? |
| C6H10 |
| C2H2 |
| C8H10 |
| C3H3 |

№ 9 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Litiy-seziy qatorida kationlarning gibridlanish energiyalari qanday o’zgaradi? |
| Ortadi |
| Kamayadi |
| O’zgarmaydi |
| Avval kamayadi, keyin ortadi |

№ 10 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| Iridiy zar suvida erib . . . . . hosil qiladi? |
| Reaksiya bormaydi |
| JrCl2 |
| JrCl4 |
| JrCl3 |

№ 11 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Na-K-Rb-Cs qatorida ozonidlarning barqarorligi qanday o’zgaradi? |
| Ortadi |
| Kamayadi |
| O’zgarmaydi |
| Avval ortib, keyin kamayadi |

№ 12 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Labaratoriyada magniy lentasi yonib ketdi.Yong’inni …….o’chirish kerak? |
| Qum sepib |
| Suv sepib |
| O’t o’chirishdan foydalanib |
| Ichimlik soda sepib |

№ 13 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Butendan butan qanday qilib olinadi? |
| Gidrogenlash |
| Polimerlash |
| Izomerlanish |
| Polikondensatlash |

№ 14 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi birikmada sp gibridlanish mavjud? |
| Atsitelin |
| Metan |
| Etilen |
| Butadiyen |

№ 15 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| O’zbekistonda nechta metal koni bor? |
| 40 |
| 50 |
| 60 |
| 70 |

№ 16 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ishqoriy metallar qatorini ko’rsating? |
| Li,Na,K,Rb |
| Cu,Mg,K,Rb |
| Li,Na,K,Ag |
| Ca,Sr,Ba,Mg |

№ 17 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| 12 gr magniyning to’liq yonishidan qancha gr magniy oksidi hosil bo’ladi? |
| 20 |
| 30 |
| 24 |
| 40 |

№ 18 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Benzoldan anilinni olgan olgan olim kim? |
| N.N.Zinin |
| A.M.Butlerov |
| F.Vyoler |
| M.Bertlo |

№ 19 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Butanni izomerlar soni nechta? |
| 2 |
| 3 |
| 4 |
| 6 |

№ 20 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| C6H6+Br2=C6H5Br +HBr ushbu reaksiyaning qaysi turiga kiradi? |
| Almashinish |
| Birikish |
| O’rin olish |
| Parchalanish |

№ 21 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| CH3COOH dagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasini toping? |
| 0 |
| -4 |
| -3 |
| +3 |

№ 22 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,3 mol etil spirtidagi atomlar soni nechta? |
| 1,6\*1024 |
| 6,02\*1023 |
| 3,01\*1023 |
| 1,2\*1024 |

№ 23 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ratsional so’zining ma’nosi nima? |
| Lotincha “ratio” fikrlash, idrok qilish |
| Lotincha “ratio” o’ylash |
| Lotincha “ratio”o’ylamoq |
| Yunoncha “ratio” fikr |

№ 24 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,25 mol alkan tarkibida 9,03\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa, alkanning nomini ko’rsating? |
| Etan |
| Metan |
| Propan |
| Butan |

№ 25 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 32 gr metan yonishidan necha gr CO2 hosil bo’ladi? |
| 88gr |
| 44gr |
| 22gr |
| 24gr |

№ 26 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov - qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Propanda jami nechta sigma bog’I mavjud? |
| 10ta |
| 12ta |
| 8ta |
| 9ta |

№ 27 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| 14,4 gr alyuminiy karbid gidrolizidan olingan gazning hajmini toping? |
| 6,72 |
| 67,2 |
| 33,6 |
| 3,36 |

№ 28 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| CH3COOH dagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasini toping? |
| 0 |
| -4 |
| -3 |
| +3 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,3 mol etil spirtidagi atomlar soni nechta? |
| 1,6\*1024 |
| 6,02\*1023 |
| 3,01\*1023 |
| 1,2\*1024 |

№ 30 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ratsional so’zining ma’nosi nima? |
| Lotincha “ratio” fikrlash, idrok qilish |
| Lotincha “ratio” o’ylash |
| Lotincha “ratio”o’ylamoq |
| Yunoncha “ratio” fikr |

№ 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,25 mol alkan tarkibida 9,03\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa, alkanning nomini ko’rsating? |
| Etan |
| Metan |
| Propan |
| Butan |

№32 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Tirik organizmda siydik hosil bo’lishida ishtirok etadigan element…? |
| Mn |
| Ca |
| Mg |
| K |

№33 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Fosforli o’g’itlar turlaridan birining tarkibida 40% Ca(H2PO4)2 bo’ladi. Bir tonna ozuqa elementi P2O5 bu o’g’itning qancha miqdorida bo’ladi? |
| 4,117t |
| 41,17t |
| 43,17t |
| 78,17t |

№34 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qatorda elektrmanfiylik qanday o’zgaradi: J,Br,Cl,F,O,N,C,B |
| Avvaliga ortadi ,so’ngra kamayadi |
| Ortadi |
| Kamayadi |
| Kamayadi, ortadi |

№10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi moddalarning qaysilari faqat oksidlovchi bo’la oladi? |
| KNO3,KMnO4,SO3 |
| KNO3,KNO2,NH3 |
| H2S,Zn,CH4 |
| NH3,Cl2,PH3 |

№36 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| Ammiakning mo’l miqdordagi (platina ishtirokida) yoqilishidan olingan mahsilot o’z-o’zidan jigarrangda kiradi. Shu mahsulotning kislorod ishtirokida suvda eritilishidan hosil bo’lgan modaning molekullyar massasini toping? |
| 63 |
| 98 |
| 17 |
| 47 |

№37 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Xlor atomida nechta bo’sh d orbital mavjud? |
| 5 |
| 4 |
| 3 |
| 2 |

№38 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Vodorodning hajmiy ulushi 60% bo’lgan vodorod va azotdan iorat 124g aralashmadagi azot massasini (g) aniqlang? |
| 112 |
| 12 |
| 49,6 |
| 74,4 |

№39 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| Quyidagi berilgan metallardan 1 moldan olib suvga tashlansa ,qaysi biri suvdan ko’proq miqdorda (mol) vodorodni siqib chiqaradi? |
| Al |
| K |
| Na |
| L |

№ 40 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| Mis kuporosi va kristall soda aralashmasi tarkibida 46,8% suv bo’lsa aralashma tarkibidagi kristall soddaning massa ulushini toping? |
| 40 |
| 60 |
| 14,8 |
| 38,4 |

№41 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| 3,16g kaliy permanganate qizdirilganda 2,24l kislorod olindi. Reaksiya unumini hisoblang? |
| 1 |
| 0,8 |
| 0,9 |
| 0,73 |

№42 Manba 10- sinf organik kimyo 5 -bob qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Benzolni etilbenzoldan qanday farqlash mumkin? |
| Konsentrlangan kaliy permanganate eritmasining ta’siriga qarab |
| Yonganda olovning rangiga qarab |
| Lakmus ta’siriga qarab |
| Kons H2SO4 ga qarab |

№43 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Benzolni 1- marta kim tomonidan koks gazidan ajratib olingan? |
| Faradey |
| Kekule |
| Vyoller |
| Butlerov |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| NaOH ning 400 gramm 2% li eritmasiga gallogen ta’sir ettirilishidan ajralib chiqqan gaz suv bug’lari bilan birikib ,2,24 litr kislorod ajratadi. Reaksiyaga qaysi gallogen va qancha miqdorda kirishadi? |
| 4,48l F |
| 44,8L Cl |
| 66,7L J |
| 4,48L Cl |

№10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| 1,3 butadiyenni sanoatda Lebedov usuli bo’yicha olishda qaysi katalizatorlardan foydalaniladi? |
| Al2O3va ZnO |
| Al2O3 vaCr2O3 |
| Zn Ova Cr2O3 |
| Al2O3 |

№46 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Qaysi tuzlar faqat kation bo’yicha gidrolizga uchraydi? |
| Ammoniy xlorid; rux nitrat |
| Kalsiy karbonat ;kaliy sulfat |
| Kaliy sulfat; bariy nitrat |
| Natriy atsetat; alyuminiy xlorid |

№ 47 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| Kationi 3 valentli bo’lgan 5,4 gramm metal havoda qizdirilganda 10,2 gramm shu metalning oksidi hosil qilingan. Qizdirish uchun qanday metal olingan? |
| Al |
| Be |
| Mg |
| Na |

№10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Yuqori oksidi R2O7 bo’lgan element vodorod bilan tarkibida 0,78% vodorod bo’lgan gazzimon birikma hosil qiladi.Bu qaysi element? |
| J |
| Br |
| H |
| O |

№ 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Krisstal soda 66,94% suv tutadi. Kristallogidrat tarkibida 1 mol Na2CO3 ga necha mol suv to’g’ri keladi? |
| 10 |
| 5 |
| 6 |
| 7 |

№ 50 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| 36 gr alyuminiy karbid gidrolizidan olingan gazning hajmini aniqlang? |
| 16,8 |
| 22,4 |
| 67,2 |
| 2,24 |

II-chorak

№ 1 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Kumushing quyidagi keltirilgan birikmalardan biri meditsinada “Iyapis” nomi bilan ishlatiladi? |
| AgNO3 |
| AgCl |
| AgBr |
| Ag2O |

№ 2 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi formula difenilmetanga muvofiq keladi? |
| (C6H5)2CH2 |
| (C6H5)3CH |
| C6H5CH3 |
| (CH3)2 |

№ 3 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Rux bo’lagi mo’l ishqor eritmasiga tashlanganda quyidagi reaksiya boradi.Xuddi shunday reaksiyani II b guruhdagi boshqa elementlar uchun ham yozish mumkinmi. |
| Yo’q |
| Ha |
|  |
|  |

№ 4 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Geksaxlororan qishloq xo’jaligida insektitsid sifatida ishlatiladi, 3,9 g benzolni geksaxloranga aylantirish uchun qancha hajm xlor kerak? |
| 3,36 |
| 1,68 |
| 0,336 |
| 336 |

№ 5 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Tsiklogeksandan qanday reaksiya orqali benzol olish mumkin? |
| Degidratlanish |
| Gidrogenlash |
| Degidrogenlash |
| Oksidlanish |

№ 6 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Qaysi uglevodorodni yondirishga 6 mol kislorod sarflanadi? |
| Buten |
| Butan |
| Penten |
| Geksen |

№ 7 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Quyidagi birikmalardan etilbenzolni toping? 1.C6H5-C2H5 2.C6H4ClCH3 3.C6H5-C6H5 |
| 1 |
| 2 |
| 3 |
| 1,2 |

№ 8 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| 33,6 litr atsetilendan qancha hajm benzol (r=0,8g/sm3) olish mumkin? |
| 48,75 l |
| 58,25 l |
| 108,15 l |
| 24,36 l |

№ 9 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Davriy qonunning hozirgi zamon ta’rifiga ko’ra : Kimyoviy elementlarning xossalari shuningdek ular birikmalarining shakl va xossalari elementlar ………. Bilan davriy ravishda bog’liqlikda bo’ladi. Ta’rifda tushib qoldirilgan so’zni toping? |
| Yadro zaryadlari |
| Atom massalari |
| Neytronlar soni |
| Atom og’irliklari |

№ 10 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Davr ichida element atom nomerining ortishi bilan elementlarning |
| Atom radiuslari kamayadi,elektrmanfiyliklari ortadi |
| Atom radiuslari ortadi, elektrmanfiyliklari kamayadi |
| Atom radiuslri ham,elektrmanfiyliklari ham kamayadi |
| Ikkalasi ham ortadi |

№ 11 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Davriy sistemaning III A va III b guruhlari …….o’z ichiga oladi |
| 37 elementni |
| 5 elementni |
| 9elementni |
| 23 elementni |

№ 12 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Qanday elementlar zarrachalari atomning umumiy massasasida asosiy rol o’ynaydi? |
| Faqat protonlar |
| Protonlar va elektronlar |
| Neytronlar va elektronlar |
| Protonlar va elektronlar |

№ 13 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Qaysi spirt antifriz sifatida ishlatiladi? |
| CH2OH-CH2OH |
| C-CHOH |
| CHOH-CHOH-CHOH |
| CH2OH-CHOH-CH2OH |

№14 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Butanol oksidlansa nima hosil bo’ladi? |
| Spirt |
| Aldegid |
| Sirka kislota |
| Formalin |

№ 15 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Ikkilamchi spirt oksidlansa nima hosil bo’ladi? |
| Keton |
| Aldegid |
| Kislota |
| Propan |

№ 16 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Past temperaturada qotadigan aralashmalar tayyorlashda nimadan foydalaniladi? |
| Glitserin |
| Etilen |
| Propilen |
| Dixloretilen |

№ 17 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Propanda nechta sigma bog’ bor? |
| 10 |
| 8 |
| 12 |
| 11 |

№ 18 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Birlamchi spirtlar Zn,Cukatalizatori ishtirokida qizdirilsa (300-4000) nima hosil bo’ladi? |
| Aldegid |
| Kislota |
| Keton |
| Chumoli etilefiri |

№ 19 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Ikkilamchi spirt Cu,Zn katalizatori ishtirokida qizdirilsa nima hosil bo’ladi? |
| Keton |
| Aldegid |
| Moy aldegid |
| Spirt |

№ 20 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Aldegidlar boshqa moddalardan qaysi reaksiya yordamida aniqlanadi? |
| Kumush oksid |
| Spirt |
| Kaliy permanganate |
| Birikish |

№ 21 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| CH3COOH dagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasini toping? |
| 0 |
| -4 |
| -3 |
| +3 |

№ 22 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,3 mol etil spirtidagi atomlar soni nechta? |
| 1,6\*1024 |
| 6,02\*1023 |
| 3,01\*1023 |
| 1,2\*1024 |

№ 23 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ratsional so’zining ma’nosi nima? |
| Lotincha “ratio” fikrlash, idrok qilish |
| Lotincha “ratio” o’ylash |
| Lotincha “ratio”o’ylamoq |
| Yunoncha “ratio” fikr |

№ 24 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,25 mol alkan tarkibida 9,03\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa, alkanning nomini ko’rsating? |
| Etan |
| Metan |
| Propan |
| Butan |

№ 25 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 32 gr metan yonishidan necha gr CO2 hosil bo’ladi? |
| 88gr |
| 44gr |
| 22gr |
| 24gr |

№ 26 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| Propanda jami nechta sigma bog’I mavjud? |
| 10ta |
| 12ta |
| 8ta |
| 9ta |

№ 27 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| 14,4 gr alyuminiy karbid gidrolizidan olingan gazning hajmini toping? |
| 6,72 |
| 67,2 |
| 33,6 |
| 3,36 |

№ 28 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-2

|  |
| --- |
| CH3COOH dagi uglerod atomlarining oksidlanish darajasini toping? |
| 0 |
| -4 |
| -3 |
| +3 |

№ 29 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,3 mol etil spirtidagi atomlar soni nechta? |
| 1,6\*1024 |
| 6,02\*1023 |
| 3,01\*1023 |
| 1,2\*1024 |

№ 30 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Ratsional so’zining ma’nosi nima? |
| Lotincha “ratio” fikrlash, idrok qilish |
| Lotincha “ratio” o’ylash |
| Lotincha “ratio”o’ylamoq |
| Yunoncha “ratio” fikr |

№ 31 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,25 mol alkan tarkibida 9,03\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa, alkanning nomini ko’rsating? |
| Etan |
| Metan |
| Propan |
| Butan |

№32 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Tirik organizmda siydik hosil bo’lishida ishtirok etadigan element…? |
| Mn |
| Ca |
| Mg |
| K |

№33 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| C5H10 formulasiga mos keluvchi nechta alkenlar bo’lishi mumkin? |
| 5ta |
| 7ta |
| 8ta |
| 4ta |

№34 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| C7H16 formulaga mos keluvchi izomerlarning nechtasida to’rtlamchi uglerod atomi bo’ladi? |
| 3ta |
| 1ta |
| 2ta |
| 4ta |

№35 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| 28% bekorchi jins tutgan 20 gr alyuminiy karbid namunasiga mo’l miqdor suv ta’sir ettirilganda qancha hajm gaz ajralib chiqadi? |
| 6,72 |
| 11,2 |
| 22,4 |
| 1,12 |

№36 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Asosiy zanjirda to’rtta uglerod atomi tutgan va molekulyar massasi 114 bo’lgan to’yingan uglevodorodning sistematik nomenklaturaga ko’ra nomlang? |
| 2,2,3,3-tetrametil butan |
| 1,1,2,2 tetrametilbutan |
| 2-etil 3,3,dimetil butan |
| 1,2,3,4,tetrametil butan |

№37 Manba: 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Benzolga 50-60 gradusda konsentrlangan nitrat kislota ta’sir ta’sir ettirilganda qanday modda hosil bo’ladi? |
| Nitrobenzol |
| Malein kislota |
| Ftal kislota |
| Dinitrobenzol |

№38 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| 200 gr 71% li natriy sulfat eritmasida necha gramm natriy ioni bo’ladi? |
| 4,6 |
| 14,2 |
| 7,1 |
| 142 |

№39 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| N.sh.da 5,6 litr etilendagi vodorod atomlari soni nechta? |
| 6,02\*1023 |
| 3,82\*1023 |
| 2,42\*1023 |
| 1,5\*1023 |

№40 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov K. darajasi-2

|  |
| --- |
| 3,01\*1024 ta temir atomi n.sh.da o’lchangan qancha G’.G’opirov qiyinlik hajm xlor bilan reaksiyaga kirishadi? |
| 168 |
| 22,4 |
| 112 |
| 672 |

№41 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Suvsiz sirka kislota qanday ataladi? |
| Muz sirka kislota |
| Sirka kislota |
| Etilxlorid |
| Sirka essentsiyasi |

№42 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Uzum vinosini ochiq havoda qoldirsa, oksidlanib nimaga aylanadi? |
| Sirka kislotaga |
| Etil spirtiga |
| Butilen |
| Chumoli kislotaga |

№43 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Chumoli kislotaning o’ziga xos xususiyat inimada? |
| Oksidlanganda CO2 |
| Oksidlanganda CO |
| Ishqoriy xossaga ega |
| Qaytarilishiga |

№44 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| CO2 ning suvdagi eruvchanligiga nima ta’sir etadi? |
| Gazning o’tish tezligi |
| Bosim |
| Temperature |
| Katalizator |

№45 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi moddalar kumush bir oksidining ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi? 1.etanol 2.sirka kislota 3.glyukoza 4.saxaroza 5.etilatsetat 6.etilformiat |
| 1,3,6, |
| 2,4,5 |
| 1,3 |
| 2,4 |

№46 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| O3 va O2 aralashmasi elektronlar soni 24 bo’lib, ualrning massasi 2:1 ni tashkil etsa, aralashma massasini toping? |
| 48 |
| 30 |
| 24 |
| 32 |

№47 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi ortib borishda joylashtirilgan? |
| K,Ca,Sc,Ti,V |
| K,ca,V,Ti,Sc |
| I,Br,Cl,F,N |
| Nb,Zr,Y,Sr,Sc |

№48 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| 8 gr metal oksidini qaytarish uchun 2,24 litr vodorod sarf bo’ldi.Oksidining formulasini toping? |
| ZnO |
| NiO |
| CuO |
| FeO |

№49 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan/ |
| Azot,oltingugurt,xlor,fosfor |
| Natriy,alyuminiy,kobalt,azot |
| Rubidiy,azot,kislorod,vodorod |
| Xlor,azot ,kislorod,litiy |

№50 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. qiyinlik darajasi-1

|  |
| --- |
| 1mol temir (II) G’opirov gidroksidini havo va suv ishtirokida oksidlab,te.mir(III) gidroksidiga aylantirish uchun qancha litr havo kerak(havo tarkibida kislorodning hajm ulushi 0,2)? |
| 14 |
| 7 |
| 56 |
| 28 |

10-sinf III-chorak

№ 1 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi ortib borishda joylashtirilgan? |
| K,Ca,Sc,Ti,V |
| K,ca,V,Ti,Sc |
| I,Br,Cl,F,N |
| Nb,Zr,Y,Sr,Sc |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

2.Qachon reaksiya qaytmas bo’ladi ?

|  |
| --- |
| Cho’kma tushsa |
| Suv hosil bo’lsa |
| Gaz ajralsa |
| Barcha javob to’g’ri |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

3Qaytar reaksiya berilgan qatorni toping ?

|  |
| --- |
| N2+H2=NH3 |
| NaOH+HCl=NACl+H2O |
| C+O2=CO2 |
| CaO+CO2=CaCO3 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

41S22S22P63S23P1 kimyoviy elektiron konfiguratsiyaga qaysi elementga tegishli ?

|  |
| --- |
| Al |
| Cu |
| Fe |
| Ca |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

5.Qaysi javobda piritning formuuulasi to’g’ri keltirilgan ?

|  |
| --- |
| FeS2 |
| FeS |
| FeSO4 |
| Fe3O4 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

6.C2H14 tarkibli moddaning necg=hta izomeri bor ?

|  |
| --- |
| 5 |
| 6 |
| 4 |
| 3 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

7.Vulkanlash nima.

|  |
| --- |
| Kachikni oltingugurt bilan qo’shib qizdirib rezinaga aylantirish jarayoni |
| Kauchikdan oltingugurtni ajratib olish |
| Kauchikda bir nechta qo’shbog’larning birikishi |
| AvaCjavoblar |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

8. Diyen uglevodlarning umumiy formulasi ni ko’rsating ?

|  |
| --- |
| CN H2N+2 |
| CNH2N+2 |
| CNH2N |
| CNH2N+6 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

8 Aromatik uglevodlarningCatom lari orasidagi kimyoviy bog’laruzunligi nechaga teng ?

|  |
| --- |
| 0.139 |
| 0.133 |
| 0.154-0.134 |
| 0,3140 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

9.Birlamchi spirtlar bilan ikkilamchi spirtlarning oksidlanishida qanday farq bor ?

|  |
| --- |
| birlamchi spirtdan kislota ,ikkilamchi spirtdan keton hosil bo’ladi |
| farq yo’q |
| birlamchi spirtlar oksidlanadi ,ikkilamchi spirtlar oksidlanamaydi |
| to’g’. jav.yo’q |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

10. 2,8 etilenga necha gram brom ta’sir etishi mumkin?

|  |
| --- |
| 20.Uglerotning allatropik shakl o’zgarishi  Olmos,grafit  Pista ko’mir  Qo’ng’ir ko’mir  Faqat olmos |
| 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov  21.quyida keltirilgan qaysi qatordagi gazlar havodan yengil ? |
| Metan,amiak |
| Karbonat angidirit  Vodorot ,metan  Vodorot, etan |
| 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov  22.Kislota xamda ishqor bilan reaksiyaga kirishadigan oksidning nomi ? |
| Uglerot (4) oksid |
| Magniy oksid |
| Uglerot (2) oksid |
| Aluminiy oksid |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

23.sulfat va nitrat kislotalarining tegishli angidritlari formulalarini aniqlang .

|  |
| --- |
| SO3va N2O5 |
| SO3vaN2 |
| SO2va N2O5 |
| SO2 va N2O3 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

24.Xlor atomining 37CI izotopida nechta proton ,neytron va electron bo’ladi ?

|  |
| --- |
| 20 p,17 n, 17 e |
| 17p,20n,17e |
| 17p,17n,20 e |
| 17p,17n ,17e |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

25.quyidagi elementlar H;O;F;S;CI qatorida eng yuqori electron manfiylikda ega bo’lgan elementning nomi ?

|  |
| --- |
| F |
| O |
| S |
| CI |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

26.f – pog’onachada ko’pi biln nechta electron bo’lishi mumkin?

|  |
| --- |
| 14 |
| 2 |
| 8 |
| 5 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

27.6- guruhga taluqli element oksidlardan birining tarkibida 50 % kislorot bor shu element oksidining formulasini aniqlang

|  |
| --- |
| SO2 |
| SO3 |
| Cr2O3 |
| SeO |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

28.Quyidagi qaysi birikmada kislorot +2 oksidlanish darajasiga ega ?

|  |
| --- |
| F2O |
| H2O |
| CI2O7 |
| CH4 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

29.Alyumeniy sulfatto’liq dissotsiatsiyalanganda nechta ionga parchalanadi?

|  |
| --- |
| 5 |
| 1 |
| 2 |
| 4 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

30.Quyidagi qaysi elektrolit dissosiatsiyalanganda ionlarga eng ko’p parchalanadi?

|  |
| --- |
| Temir (III) - sulfat |
| Natriy gidroksidi |
| Sulfat kislotasi |
| Kaliy sulfat |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

31.Quyidagi qaysi kislota 3 bosqichda dissotsiatsiyalanadi?

|  |
| --- |
| H2 BO3 |
| H NO3 |
| A2SO4 |
| A2 SiO3 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov 32.Quyidagilarning qaysi birida S ning oksidlanish darajasi -2ga teng?

|  |
| --- |
| H2S |
| SO |
| SO2 |
| SO3 |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

33.Dissotsiatsiyalanganda kation sifati faqat vodorod ioni hosil qiladigan murakkab moddalarga nima deyiladi?

|  |
| --- |
| Kislotalar |
| Asoslar |
| Tuzlar |
| Oksidlar |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

34.3d54s1 elektron formulasi bilan tugaydigan elementni aniqlang?

|  |
| --- |
| Xrom |
| Vanadiy |
| Marganes |
| Temir |

10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov

35.49g sufat kislotadagi modda miqdorini hisoblab toping?

|  |
| --- |
| 0,5 mol |
| 2 mol |
| 1 mol |
| 1,5 mol |

36. . Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3. Tuzning 200Cdagieruvchanligi 25gatengbo’lsa, 200gto’yinganeritmadashutuzdannechagrammbo’ladi?

|  |
| --- |
| 40g |
| 45g |
| 35g |
| 30g |

37. Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3. .Quyidagi suyuqliklarning qaysilari eliktrolitlar hisoblanadi

1)cpirt 2)osh tuzining suvdagi eritmasi ; 3)shakarning suvdagi eritmasi; 4)benzol; 5) xlorid kislota eritmasi.

|  |
| --- |
| 2 va 5 |
| 1 va 2 |
| 3 va 4 |
| Faqat |

38.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3. Natriy sulfat eritmasi elektroliz qilinganda;

|  |
| --- |
| Katodda vodorod, anodda kislorod |
| Katodda kislorot, anodda vodorod |
| Katodda natriy gidroksid, anodda vodorod |
| Katodda vodorod, anodda H+ |

39. .Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3. 1,5 molgazholidagikislarodnormalsharoitdaqanchahajmniegallaydi?

|  |
| --- |
| 33,6 l |
| 5,6 l |
| 11,2 l |
| 22,4 l |

40.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

|  |
| --- |
| 10 g Zn vodorod xlorid bilan reaksiyaga kirishganda necha litr H2ajralib chiqadi ? |
| 3.44 |
|  |
| 300 |
| 320 |
| 340 |
|  |
|  |
|  |

41.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

**Fe, FI va Cr atsetatlari kaerda ishlatiladi?**

Tukimachilikda

Yengil sanotda.

Meditsinada

Polimer zavodida.

42.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

**“Yarmedyanka” nima?**

Mis atsetat

Kurgoshin atsetat

Ammoniy atsetat.

is gazi

43.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

**СН3 – (СН2)3 – СООН – kislotaning nomini ayting**

Valerian kislota

А. Propion.

В.Sirka.

Moy kislota

44.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

**R – C ОО R1 bu formula kaysi moddaning umumiy formulasi?**

Murakkab efir

Tuyingan

Tuyinmagan.

Benzol.

45.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

**Eterefikatsiya reaktsiyasi deganda nimani tushunasiz?**

Murakkab efir xosil bulishi

Kayta aminlanish

Dikarboksillanish.

suv xosil bulishi.

47.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

C-Si-Ge-Sn-pb qatorida elementlarning metalmaslik xossalari . . . . . . . . .

susayadi

ortadi

ortadi, so`ngra susayadi

o`zgarmaydi

48.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

Metal karbonati (bilan) kislota bilan ishlov berilganda hosil bo`ladi . . . . . . . . . .

СО (г)

C (кат)

02 (г)

СО2(г)

49.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

**Konlardan birida olinadigan ko`mir-tarkibida-: 0-82,2% H-4,6% -1,0% 0-4% -1,2% H2O-1,0% kul – 6,0% bir kilo bunday kumirning tonishi uchun kerak bo`ladigan havo xajmi . . . . . . . . . . . . . . . tashkil qiladi.**

1,5 m3

1,7 m3

7,5 m3

8,5 m3

50.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

10. Eng kuchli oksidlovchi . . . . . . . . . . . . . . . . . . . .

SiO2

Co2

GeO2

SnO2

10 -sinf –IV chorak

1.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

11. Disilaning yonishi kimyoviy reaktsiya tenglamasida koefitsentlar qiymatlariga teng bo`ladi.

2,6,4,5

1,3,2,3.

1,6,2,6.

2,7,4,6.

2 .Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

Laboratoriyada borish olish uchun quyidagi reaktsiyadan foydalaniladi . . . . . . . . . . . . . . . .

Na2B4O7+Ca 

B2O3+Mg

B2H6  
 Na2B4O7+k

3.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

Boranlar (borning vodorodli birikmalari) quyidagi reaktsiya natijasida olinadi:

Mg3B7 bilan HCl ning o`zaro tasiridan

elementlar sintezidan  
 birikmalarni vodorod bilan qaytarib

K2SO4 o`zaro ta`siridan

4.Fan: Kimyo.S.Masharipov,A.Mutalibov,E.Murodov,H.Islomova.Qiyinchilikdarajasi-3.

Asl gazlardan geliydan radionlarga o`tgan sari reaktsiya moyilligi qanday o`zgaradi?

o`zgarmaydi

kamayadi  
 kuchayadi, so`ngra kamatadi

kamayadi, so`ngra kuchayadi

№5 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Labaratoriyada magniy lentasi yonib ketdi.Yong’inni …….o’chirish kerak? |
| Qum sepib |
| Suv sepib |
| O’t o’chirishdan foydalanib |
| Ichimlik soda sepib |

№6 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Butendan butan qanday qilib olinadi? |
| Gidrogenlash |
| Polimerlash |
| Izomerlanish |
| Polikondensatlash |

№7 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi birikmada sp gibridlanish mavjud? |
| Atsitelin |
| Metan |
| Etilen |
| Butadiyen |

№8 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov. Qiyinchilik darajasi

|  |
| --- |
| O’zbekistonda nechta metal koni bor? |
| 40 |
| 50 |
| 60 |
| 70 |

№9 Manba10-Kimyo.A.Mutalibov,E.Murodov,S.Masharipov Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 36 g aluminiy karbid gidrolizlanganda hosil bo’ladigan gaz hajmini aniqlang? |
| 16,8 |
| 22,4 |
| 3,36 |
| 4,48 |

№10 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 23 g etil spirti natriy bilan ta’sirlashib necha hajm vodorod gazi ajralib chiqadi? |
| 5,6 |
| 22,4 |
| 1,12 |
| 11,2 |

№11 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Sirka kislotadagi uglerod atomining oksidlanish darajasining yig’indisi nechaga teng? |
| 0 |
| +2 |
| +5 |
| +6 |

№12 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Izomeriya tushunchasini kimyo faniga kim tomonidan kiritilgan? |
| I.Berselius |
| A.M.Butlerov |
| F.Vyoller |
| N.N.Zinin |

№13 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Molekuladagi atomlar soni ortib borishi bilan …… |
| Izomerlar soni ortib boradi |
| Izomerlar soni |
| Izomerlar soni o’zgarmaydi |
| Oldin ortadi, keyin kamayadi |

№14 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| 48 gr metanning yonishidan necha gramm CO2 hosil bo’ladi? |
| 132 gr |
| 134 gr |
| 102 gr |
| 212 gr |

№15 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Metandan 15000 temperaturada 78 gr atsetilen olingan bo’lsa, sarflangan metan hajmini aniqlang? |
| 201,6 |
| 125 |
| 104 |
| 216 |

№16 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-1

|  |
| --- |
| Propandagi birlamchi uglerod atomlari sonini toping? |
| 6 ta |
| 8ta |
| 4ta |
| 10ta |

№17 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,75 mol alkan tarkibida 18,06\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa ushbu alkanning nomini ayting? |
| CH4 |
| C2H4 |
| C3H8 |
| C2H2 |

№18 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 2-metilbutandagi birlamchi uglerod atomlari sonini toping? |
| 9 |
| 7 |
| 8 |
| 10 |

№19 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Alkenlarda necha xil izomeriya uchraydi? |
| 3 |
| 2 |
| 4 |
| 1 |

№20 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Etil spirtidan 1,3 butadiyenni olgan olim kim? |
| Lebedov |
| Kucherov |
| Lomonosov |
| Vyoler |

№21 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 108 gr alyuminiy karbid gidrolizlanganda hosil o’ladigan gaz hajmi va hosil bo’ladigan cho’kma massasini toping? |
| 50,4 litr va 234 gr |
| 50,4 litr va 324 gr |
| 22,4 litr va 234 gr |
| 116 litr va 243 gr |

№22 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Natriy atsetat yetarli miqdorda NaOH bilan ta’sirlashganda 22,4 litr gaz ajralgan bo’lsa , necha gramm tuz sarflanganligini toping? |
| 82 |
| 41 |
| 20,5 |
| 33 |

№23 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 41 gr natriy atsetat yetarli ,iqdorda NaOH bilan ta’sirlashganda hosil bo’ladigan gazning hajmi qancha? |
| 11,2 |
| 22,4 |
| 5,6 |
| 33,6 |

№24 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Natriy propionate yetarli miqdorda NaOH bilan ta’sirlashganda 11,2 litr gaz ajralgan bo’lsa necha gramm tuz sarflanganligini toping? |
| 48 |
| 23 |
| 34 |
| 24 |

№25 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 129 gramm metilxlorid hosil bo’lishi uchun necha gramm metan talab etiladi? |
| 40,87 |
| 42,87 |
| 23,34 |
| 45,05 |

№26 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 44,8 litr siklopropan tarkibidagi C atomining massasini toping? |
| 72 |
| 36 |
| 34 |
| 18 |

№27 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 0,25 mol alkan tarkibida 9,03\*1023 ta vodorod atomi bo’lsa, alkanning nomini ko’rsating? |
| Etan |
| Metan |
| Propan |
| Butan |

№28 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Tirik organizmda siydik hosil bo’lishida ishtirok etadigan element…? |
| Mn |
| Ca |
| Mg |
| K |

№29 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| C5H10 formulasiga mos keluvchi nechta alkenlar bo’lishi mumkin? |
| 5ta |
| 7ta |
| 8ta |
| 4ta |

№30 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| C7H16 formulaga mos keluvchi izomerlarning nechtasida to’rtlamchi uglerod atomi bo’ladi? |
| 3ta |
| 1ta |
| 2ta |
| 4ta |

№31 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 28% bekorchi jins tutgan 20 gr alyuminiy karbid namunasiga mo’l miqdor suv ta’sir ettirilganda qancha hajm gaz ajralib chiqadi? |
| 6,72 |
| 11,2 |
| 22,4 |
| 1,12 |

№32Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Asosiy zanjirda to’rtta uglerod atomi tutgan va molekulyar massasi 114 bo’lgan to’yingan uglevodorodning sistematik nomenklaturaga ko’ra nomlang? |
| 2,2,3,3-tetrametil butan |
| 1,1,2,2 tetrametilbutan |
| 2-etil 3,3,dimetil butan |
| 1,2,3,4,tetrametil butan |

№33 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Benzolga 50-60 gradusda konsentrlangan nitrat kislota ta’sir ta’sir ettirilganda qanday modda hosil bo’ladi? |
| Nitrobenzol |
| Malein kislota |
| Ftal kislota |
| Dinitrobenzol |

№34 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 200 gr 71% li natriy sulfat eritmasida necha gramm natriy ioni bo’ladi? |
| 4,6 |
| 14,2 |
| 7,1 |
| 142 |

№35 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| N.sh.da 5,6 litr etilendagi vodorod atomlari soni nechta? |
| 6,02\*1023 |
| 3,82\*1023 |
| 2,42\*1023 |
| 1,5\*1023 |

№36 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 3,01\*1024 ta temir atomi n.sh.da o’lchangan qancha hajm xlor bilan reaksiyaga kirishadi? |
| 168 |
| 22,4 |
| 112 |
| 672 |

№37 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Suvsiz sirka kislota qanday ataladi? |
| Muz sirka kislota |
| Sirka kislota |
| Etilxlorid |
| Sirka essentsiyasi |

№38 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Uzum vinosini ochiq havoda qoldirsa, oksidlanib nimaga aylanadi? |
| Sirka kislotaga |
| Etil spirtiga |
| Butilen |
| Chumoli kislotaga |

№39 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Chumoli kislotaning o’ziga xos xususiyat inimada? |
| Oksidlanganda CO2 |
| Oksidlanganda CO |
| Ishqoriy xossaga ega |
| Qaytarilishiga |

№40 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| CO2 ning suvdagi eruvchanligiga nima ta’sir etadi? |
| Gazning o’tish tezligi |
| Bosim |
| Temperature |
| Katalizator |

№41 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Quyidagi qaysi moddalar kumush bir oksidining ammiakdagi eritmasi bilan reaksiyaga kirishadi? 1.etanol 2.sirka kislota 3.glyukoza 4.saxaroza 5.etilatsetat 6.etilformiat |
| 1,3,6, |
| 2,4,5 |
| 1,3 |
| 2,4 |

№42 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| O3 va O2 aralashmasi elektronlar soni 24 bo’lib, ualrning massasi 2:1 ni tashkil etsa, aralashma massasini toping? |
| 48 |
| 30 |
| 24 |
| 32 |

№43 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi ortib borishda joylashtirilgan? |
| K,Ca,Sc,Ti,V |
| K,ca,V,Ti,Sc |
| I,Br,Cl,F,N |
| Nb,Zr,Y,Sr,Sc |

№44 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 8 gr metal oksidini qaytarish uchun 2,24 litr vodorod sarf bo’ldi.Oksidining formulasini toping? |
| ZnO |
| NiO |
| CuO |
| FeO |

№45 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| Qaysi qatorda faqat metalmaslar keltirilgan/ |
| Azot,oltingugurt,xlor,fosfor |
| Natriy,alyuminiy,kobalt,azot |
| Rubidiy,azot,kislorod,vodorod |
| Xlor,azot ,kislorod,litiy |

№46 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 5,6 gr siklobutanning yonishidan necha gr CO2 hosil bo’ladi? |
| 4,4 |
| 2,2 |
| 44 |
| 22 |

№47 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 14 gr siklopentandan necha gramm pentan olish mumkin? |
| 14,4 |
| 14,2 |
| 18,4 |
| 22,4 |

№48 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 10 litr noma’lum alkinni yondirish uchun 70 litr kislorod sarflandi.Boshlang’ich uglevodorni aniqlang va uning barcha izomerlari soni nechta? |
| Pentin 3ta |
| Pentin, 2ta |
| Butin,4ta |
| Butin 3 ta |

№49 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 20,16 litr atsetilendan 18,72 g benzol hosil bo’lgan bo’lsa, reaksiya unumi qancha? |
| 80 |
| 85 |
| 75 |
| 70 |

№50 Manba. 10-Kimyo.A.Mutalibov , E Murodov, S.Masharipov, H.Islomova Qiyinchilik darajasi-3

|  |
| --- |
| 19,5 gramm benzolning temir (III) xlorid katalizatori ishtirokida 40 gr brom bilan reaksiyasidan hosil bo’ladigan moddalar massasini hisoblang? |
| 39,25, 2025 |
| 24,25 54,25 |
| 25,34, 45,12 |
| 54,23 23,12 |

Ushbu kimyo fanidan tuzilgan test varianti O‘zbekiston Respublikasi Vazirlar Mahkamasining 2017-yil 6- apreldagi 187-son qarori bilan tasdiqlangan umumiy o‘rta ta’limning davlat ta’lim standarti hamda umumiy o‘rta ta’limning 7- sinf –kimyo fani bo‘yicha malaka talablari asosida tuzilgan bo‘lib, Test tuzishda Davlat Ta`lim Standartlariga mos bo`lgan 7- sinf kimyo

darsligidan, mavzulashtirilgan testlardan foydalanilgan. O`quvchilardan monitoring olish uchun barcha talablarga javob beradi.

Metodbirlashma rahbari: Qalandarova .G

A’zolari:

: Kimyo fani o’qituvchisi : Norov. M

Nasullayeva. M

Tohirova .S

Ushbu geografiya fanidan tuzilgan test varianti O‘zbekiston Respublikasi Vazirlar Mahkamasining 2017-yil 6- apreldagi 187-son qarori bilan tasdiqlangan umumiy o‘rta ta’limning davlat ta’lim standarti hamda umumiy o‘rta ta’limning - sinf geografiya fani bo‘yicha malaka talablari asosida tuzilgan bo‘lib, Test tuzishda Davlat Ta`lim Standartlariga mos bo`lgan - sinf geografiya

darsligidan, mavzulashtirilgan testlardan foydalanilgan. O`quvchilardan monitoring olish uchun barcha talablarga javob beradi.

Metodbirlashma rahbari: Qalandarova .G

A’zolari:

: Geografiya fani o’qituvchisi : Z. Kamolova

F. Achilova

M.Salimova