



CDHSSPE

T. Do'stmurodov
A. Aloviddinov

Qiziqarli kimyo



T.Do'stmurodov, A.Aloviddinov. Qiziqarli kimyo Oliy o'quv yurtlari talabalari uchun o'quv qo'llanma. - Toshkent, "Akademiyasi", 2005. - 208 b.

Taqrizchilar: k.f.d. professor Q.A.Axmetov
k.f.n. dotsent M.Qurbonov
Oliy toifadagi kimyo o'qituvchisi M.Mo'minova

Ushbu o'quv qo'llanma asosan bakalavrlar tayyorlovchi oliy o'quv yurtlari talabalari uchun mo'ljallangan bo'lib, akademik ijtimoiy, kasb-hunar kollejlari, umumta'lim maktablari o'qituvchilari va o'quvchilariga ham tavsiya qilinadi.

O'quv qo'llanmada kimyo faniga oid qiziqarli tajribalar tafsilotlari, elementlar va muhim kimyoviy birikmalar to'g'risida "Biljasizmi?" nomli qiziqarli ma'lumotlar, talabalar va o'quvchilar nuqtini boyituvchi kimyoviy insseniroykalar, viktorina va topishmoqlar savollari, hay'nvord va krossvordlar hamda ularning javoblari, shuningdek, boshqa foydali maslahatlar berilgan.

So‘z boshi

Mamlakatimiz mustaqillikka erishgandan keyin, ta‘lim tizimida Kadrlar tayyorlash bo‘yicha milliy dastur asosida tub o‘zgarishlar yuz bermoqda. O‘zbekiston Respublikasining “Ta‘lim to‘g‘risida” va “Kadrlar tayyorlash milliy dasturi” Qonunlari talablaridan kelib chiqib, kimyo faniga oid yangi tipdagi darsliklar, o‘quv qo‘llanmalar va boshqa qo‘shimcha adabiyotlar yaratilmoqda. Bulardan ko‘zlangan maqsad, talabalar va o‘quvchilarda kimyo fanini chuqur egallash, topshiriqlarga ijodiy yondoshish, mustaqil fikrlash, o‘z bilimini muntazam ravishda oshirishga intilish hamda kimyoga oid adabiyotlardan foydalanish ko‘nikmalarini rivojlantirish va ushbu soha uchun raqobatbardosh mutaxassislarni tay-yorlashga erishishdan iborat.

O‘quvchilar va talabalar bilan sinfdan yoki auditoriyadan tashqari vaqtlarda amalga oshiriladigan fan to‘garaklari tashkil qilish, ayniqsa, iqtidorli o‘quvchilar va talabalar bilan shug‘ullanishda bu qo‘llanma muhim ahamiyat kasb etadi. Chunki ushbu qo‘llanma o‘quvchilar yoki talabalarni kimyodan mustaqil sur‘atda tajribalar o‘tkazishga jalb etishni va shu yo‘l bilan ularda bu fanga qiziqishini kuchaytirish, uning asoslarini chuqur egallashlariga yordam berishni nazarda tutadi.

Qo‘llanmaga, belgilangan dasturga muvofiq, beriladigan nazariy bilimlar hisobga olingan holda, bir qancha bajarish imkoni bo‘lgan qiziqarli tajribalar, fanga oid ko‘plumotlarni o‘zida mujassamlashtirgan “Bilasisizmi?” nomli bo‘lim kiritilgan. Unda elementlar va muhim kimyoviy birikmalarga oid juda muhim ma‘lumotlar berilgan. Kimyoviy kechalar o‘tkazishda qo‘llanadigan insenirovkalar ham keltirilgan. Bu tadbir o‘quvchi va talabalarning nutqini yaxshilashga va bilimini oshirishga imkon beradi. O‘quvchi va talabalarning mustaqil ishlariga yordam beradigan viktorina va kimyoviy topishmoqlar savollari, chaynvord va krossvordlar ham keltirilgan. Qo‘llanmaning oxirida esa “Kimyo inson xizmatida” rukni ostida foydali maslahatlar berilgan.

Mualliflar mazkur qo‘llanma haqida o‘zlarining tanqidiy fikr va muhohazalarini bildirgan o‘quvchi va mutaxassislardan behad minnatdor bo‘lur edi.

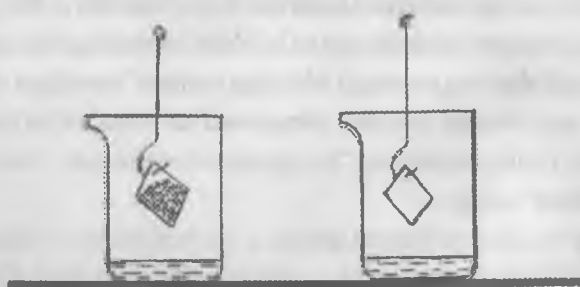
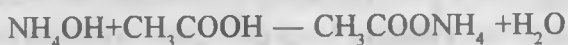
I. Qiziqarli tajribalar

I.I. INDIKATORLAR RANGI O'ZGARISHI BILAN BORADIGAN TAJRIBALAR

I.I.I. RASMNING PAYDO BO'LISHI VA YO'QOLISHI

Asbob va reaktivlar. Bir varaq oq qog'oz, 2ta 0,5 yoki 1 litr hajmli kimyoviy stakan, peroli ruchka, fenolftaleinning suvdagi eritmasi, ammiakning (NH_4OH) konsentrlangan eritmasi, konsentrlangan sirka kislotasi eritmasi.

Bir bo'lak oq qog'ozga fenolftalein eritmasi bilan biror narsaning rasmi chiziladi. Qog'oz simdan yasalgan ilgakka ilinib, birinchi stakandagi ammiak eritmasi bor stakanga tushiriladi (1-rasm). Ko'p vaqt o'tmasdan qog'oz bo'lagida ammiak gazi ta'sirida qizil rangli rasm paydo bo'ladi. Keyin bu rasmlil qog'oz bo'lagini ikkinchi stakanga tushirib, osib qo'yiladi. Ko'p vaqt o'tmasdan rasm yo'qoladi. Bunda ammiak eritmasi sirka kislotasi bilan neytrallamish reaksiyasiga kirishadi, natijada ishqoriy muhit yo'qolgani uchun qizil rangli rasm yo'qoladi.



1-rasm. Rasmning paydo bo'lishi va yo'qolishi.

1.1.2. PURKAGICH XAT YOZADI VA O'CHIRADI

Asbob va reaktivlar. Atir hurkagich (2 ta). Vatman qog'oz. 2% li fenolftaleinning eritmasi. O'yuvchi natriy yoki kaliyning o'ta suyultirilgan eritmasi. Xlorid kislotaning o'ta suyultirilgan eritmasi.

Devorga ilingan katta chizmachilik qog'oz yuzasiga atir purkagich yordamida "Suv" purkalsa, "Xush kelibsiz..." degan so'zlar yoziladi. Keyin yozuv ustiga ikkinchi atir purkagichdan "suv" purkalsa, yozuv o'chib qoladi.

Bu tajribaning siri nimada?

Chizmachilik vatman qog'oziga oldindan fenolftaleinning spirtli eritmasi bilan "Xush kelibsiz..." so'zlari yozilgan bo'ladi. Fenolftaleinning spirti bug'lanib ketgani uchun yozuv ko'zga tashlanmaydi. Birinchi atir purkagich bilan ishqor eritmasi purkaladi, unda fenolftalein rangi qizarib, yozuv paydo bo'ladi. Ikkinchi atir purkagichdan xlorid kislota eritmasi purkalsa, neytrallanish reaksiyasi tufayli yozuv o'chadi.

1.1.3. BIR BUTILKADAN ODDIY SUV VA ANOR SUVI

Asbob va reaktivlar. 2 ta kimyoviy stakan. 1 ta 0,5 litr hajmli polimer suv idishi. O'yuvchi natriyning o'ta suyultirilgan eritmasi. Fenolftaleinning kukuni.

Bu tajribani bajarish uchun stol ustiga 2 ta kimyoviy stakan qo'yiladi (2-rasm). Polimer idishdan birinchi stakanga "suv" quyiladi, ikkinchi stakanga esa anor suvi quyiladi.

Bu tajribaning siri nimada?



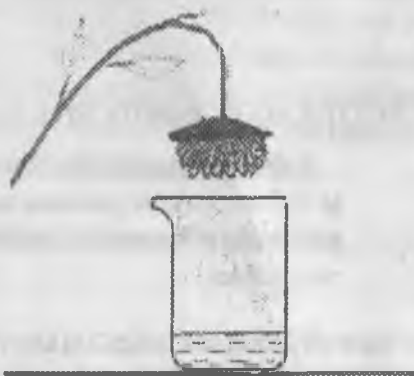
2-rasm. Oddiy "suv" va "anor" suvi.

Birinchi stakan toza, ikkinchisining ostiga ozgina fenolftalein kukuni yopishtirilgan bo'ladi. Polimer idishda esa ishqorning o'ta suyultirilgan eritmasi bor edi. Idishdan birinchi stakanga suv emas, balki rangsiz ishqor eritmasi quyiladi. Ikkinchi idishdagi fenolftalein kukuni esa ishqor eritmasi ta'sirida qizarib, anor suvi ko'rinishiga ega bo'ladi.

1.1.4. NEGA KO'K GUL QIZARADI?

Asbob va reaktivlar. Qog'ozdan tayyorlangan ko'k gul (1 dona). 250 ml hajmli stakan (1 dona). Ko'k lakmus eritmasi. Konsentrlangan sirka kislotasi.

Stakanga ozroq "suv" solib, uning ustiga qog'ozdan tayyorlangan ko'k gul osib qo'yiladi (3-rasm). Ko'p o'tmay gul qizara boshlaydi.



Gul nega qizardi?

3-rasm. Ko'k gulning qizarishi.

Qog'ozdan yasalgan gul ko'k lakmus eritmasiga botirib olinadi. Stakanga esa suv emas, konsentrlangan sirka kislotasi quyiladi. Stakandagi ko'k rangli lakmus kislotaga ta'sirida qizaradi.

1.2. MODDA RANGI O'ZGARISHI BILAN BORADIGAN TAJRIBALAR

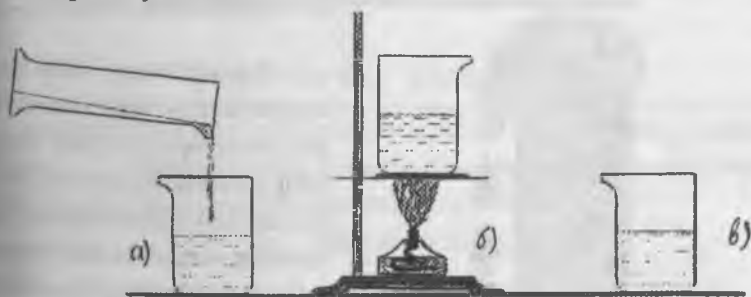
1.2.1. "ALKIMYOVYIY OLTIN" HOSIL QILISH

Asbob va reaktivlar. 100 ml hajmli stakanlar (3 dona). 100 ml hajmli o'lchov silindri (1 dona). 0,5 % li qo'rg'oshin nitrati yoki 0,5% li qo'rg'oshin atsetati eritmasi. 0,5% li kaliy yodid eritmasi.

O'lchov silindri yordamida 20 ml rangsiz eritma olib, stakanga quyiladi. O'lchov silindrini oldin oddiy suv bilan, keyin esa distillangan suv bilan chayqab yuviladi. Keyin boshqa rangsiz eritmadan 40ml o'lchab olib, yana stakanga quyiladi. Ikki rangsiz eritmalarning o'zaro ta'sirlashuvidan qizg'ish-sariq kristallar, ya'ni "alkimyoviy oltin" hosil bo'ladi (4-rasm,a). Cho'kmali eritma qizdirilsa, cho'kma yo'qoladi va eritma rangsizlanadi (4-rasm,b). Eritma sovutilgandan so'ng yana yaltiroq va chiroyli "oltin" zarrachalari hosil bo'ladi (4-rasm,v).

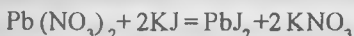
Nega kristallar qizdirish natijasida yo'qoladi va eritma sovutilganda yana paydo bo'ladi?

Bu qanday kristallar?



4-rasm. "Alkimyoviy oltin"ning hosil bo'lishi.

Ikkala rangsiz eritmalarning biri qo'rg'oshin tuzi eritmasi, ikkinchisi esa kaliy yodid eritmasi edi. Eritmalar aralashirilganda almashinish reaksiyasi amalga oshib, qizg'ish-sariq rangli qo'rg'oshin (II)-yodid cho'kmasi hosil bo'ladi:



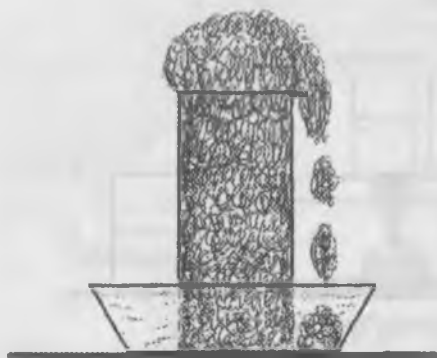
Qo'rg'oshin (II)-yodid sovuq suvda deyarli erimaydi, ammo qaynoq suvda yaxshi eriganligi uchun, eritma qizdirilganda cho'kma yo'qoladi va eritma rangsizlanadi. Eritma sovigandan so'ng yana qo'rg'oshin yodidning qayta kristallanishi sodir bo'lib, chiroyli "oltin" zarrachalar hosil bo'ladi.

I.2.2. NEGA OQ QAND QORAYADI?

Asbob va reaktivlar: Chinni hovoncha dastasi bilan, 100ml hajmli kimyoviy stakan (1 dona). Chinni likopcha yoki kristallizator (1 dona). Shisha tayoqcha (1 dona). 50-100 ml hajmli o'lchov silindri, oq qand bo'lagi yoki shakar (50-60g). Konsentrlangan sulfat kislota. Suv.

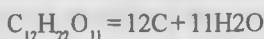
Chinni hovonchada taxminan 50g oq qand yoki shakar ishqalab kukunga aylantiriladi. U chinni kosada yoki kristallizatorlar joylashtirilgan stakanga solinib, shisha tayoqcha bilan aralashtiriladi. Keyin, uning ustiga 25 ml sulfat kislota quyiladi. 2-3 minut vaqt o'tgandan so'ng, qand qorayib, stakanni to'ldirib tashqariga oqib tusha boshlaydi (5-rasm).

Nega bunday hodisa kuzatiladi?

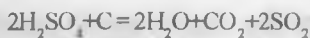


5-rasm. Qandning qorayishi.

Konsentrlangan sulfat kislota suvni tezlik bilan o'ziga biriktiradi. Shuning uchun ham u quritgich vosita sifatida ishlatiladi. Konsentrlangan sulfat kislota hatto organik moddalar molekulasidagi vodorod va kislorod elementlarini suvga aylantirib, o'ziga biriktirib oladi. Shuning uchun, sulfat kislota oldin qandni parchalab ko'mirga aylantiradi. Bunda qandning rangi qorayadi:



Keyin, sulfat kislota bir qism uglerod bilan ta'sirlashib, uglerod (IV)-oksid va oltingugurt (IV)-oksid gazlarini hosil qiladi:

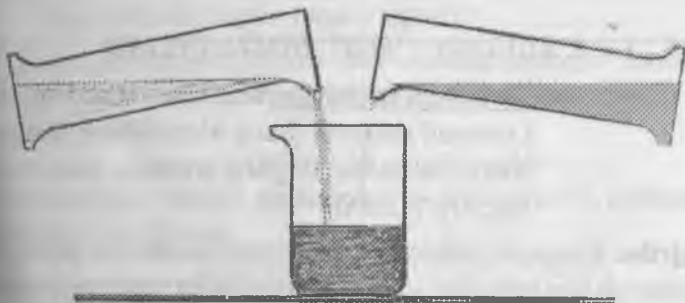


Hosil bo'lgan gazlar qandni g'ovaklashtirib, yuqoriga ko'tarib chiqaradi.

1.2.3. "SUV"NING "QON"GA AYLANISHI

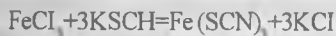
Asbob va reaktivlar. 100ml hajmli o'lchov silindri. 5%li kaliy yoki ammoniy tiotsionat eritmasi (KSCN yoki NH_4SCN), 5%li temir (II)-yoki (III)-xlorid eritmasi.

O'lchov silindri bilan bir oz rangsiz eritma olib stakanga quyiladi, keyin, shuncha miqdorda sarg'ish eritma olib uning ustidan quyilsa aralashma qip-qizil qonga o'xshash rang hosil qiladi (6-rasm). Tajriba uchun qanday eritmalar olingan va qanday modda hosil bo'ladi?



6-rasm. "Suv"ning "qon"ga aylanishi.

Rangsiz eritma kaliy yoki ammoniy tiotsionat eritmasi, sarg'ish eritma esa 5%li temir (III)-xlorid eritmasi edi. Eritmalar aralashtirilganda almashinish reaksiya mahsuloti - qizil rangli temir (III)-tiotsionati hosil bo'ladi:



1.2.4. MIS CHAQADAN KUMUSH TANGA

Asbob va reaktivlar. Mis chaqa. Xlorid kislota eritmasi (1:5). Simob (II)-orsid. Filtr qog'oz. Tigel yoki tosh qisqich (*Simob birikmalari zaharli*).

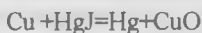
1-tajriba. Sariq mis chaqani qisqich bilan ushlab xlorid kislotaga botirib olib, uning yuzasiga sariq tusli quruq bo'yoq kukuni sepiladi. Keyin

mis chaqa filtr qog' ozi bilan ishqalab tozalansa, yaltiroq kumushga o'xshash chaqa hosil bo'ladi. Bu o'zgarishning sababi nimadan idorat?

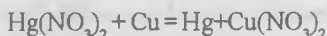
2-tajriba. Bug'latish kosachasiga ozgina simobning biror tuzi eritmasidan olib mis chaqa qisqich bilan ushlab unga botirilsa, ko'zo'ngimizda kumush tanga hosil bo'ladi. Bunday o'zgarishni qanday tushunmoq kerak.

Tajribalardan so'ng qo'l yuvishni unitmang!

Mis metali simobga nisbatan faol bo'lgani uchun, u simob (II)-oksiddan simobni siqib chiqaradi va chaqani yuzasidan qoplaydi (u kumushsimon yaltiroq metall).



Ikkinchi tajribada ham o'rin olish reaksiyasi amalga oshib, qaytarilgan simob metall tanga yuzasini qoplaydi.



1.2.5. SUVDAN "SUT" HOSIL QILISH

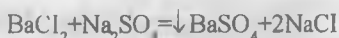
Asbob va reaktivlar. Kimyoviy stakan (4 dona). Limonad shishasi. Bariy xlorid BaCl_2 eritmasi. Natriy sulfat Na_2SO_4 tuzi eritmasi. Glauber tuzi $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$.

1-tajriba. Kimyoviy stakanga limonad shishasidan suv quyib, unga bir chimdim osh tuzi kristallari solib shisha tayoqcha yordamida aralashtirilsa "sut" hosil bo'ladi.

2-tajriba. "Suvli" ikkita stakanni qo'lga olib, ulardagi suv bir vaqtning o'zida bo'sh stakanga ag'darilsa ham "sut" hosil bo'ladi.

Bu tajribalarning siri nimada?

Birinchi tajribada limonad shisha ichida suv emas, tiniq bariy xlorid tuzi eritmasi bor edi. Kristallar osh tuzi emas glouber tuzi kristallari edi. Kimyoiviy almashinish reaksiyasi natijasida suvda erimaydigan bariy sulfat - BaSO_4 hosil bo'ladi. U eritmada oq cho'kma tarzida hosil bo'lgani uchun sutga o'xshash aralashma hosil qiladi:



Ikkinchi tajribada stakanlarda suv emas: birinchisida rangsiz bariy xlorid tuzi eritmasi, ikkinchi stakanda esa natriy sulfat tuzi eritmasi mavjud edi. Bu eritmalar aralashtrilganda almashinish reaksiyasi sodir bo'lib, sutga o'xshash bariy sulfat tuzi suspenziyasi hosil bo'ladi.

1.2.6. KO'KDAN QORA, QORADAN YANA KO'K RANG PAYDO QILISH

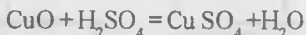
Asbob va reaktivlar. 10 ml hajmli kimyoviy stakan (1 dona). Shisha tayoqcha (1 dona). Probirka ushlagich (1 dona). Probirka (1 dona). Spirt lampasi. Mis (II)-oksid kukuni. Sulfat kislota eritmasi (1:1). Mis (II)-sulfat yoki mis (II)-xloridning to'yingan erinmasi. O'yuvchi natriy eritmasi (5%li).

1-tajriba. Qora rangli kukunni stakandagi qaynoq suvga oz-ozdan solib, shisha tayoqcha bilan aralashtirsa, ko'k rang hosil bo'ladi.

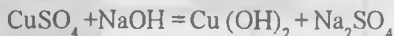
2-tajriba. Probirkadagi ko'k rangli qorishma spirt lampasi alan-gasida qizdirilsa, ko'p o'tmay qora kukun hosil bo'ladi.

Tajribalarda ranglar nega o'zgardi?

Qora rangli kukun mis (II)-oksididir. Stakandagi qaynoq suv esa sulfat kislota eritmasi edi. CuO va H_2SO_4 larning o'zaro ta'siridan ko'k rangli mis (II)-sulfat tuzi eritmasi hosil bo'ladi.



Probirkadagi ko'k rangli qorishma mis (II)-gidroksid bo'lib, u oldindan CuSO_4 ga ta'sir ettirib hosil qilinadi:



$\text{C}_n(\text{OH})_2$ ko'k rangli bo'lib, qizdirilsa qora tusli C_nO hosil qiladi:



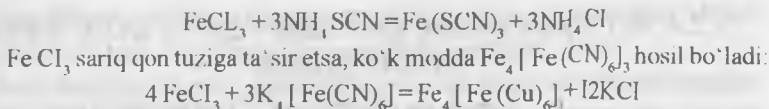
1.2.7. NEGA RASM IKKI XIL RANGDA PAYDO BO'LADI?

Asbob va reaktivlar. Atir purkagich. Filtr qog'oz. Shisha tayoqcha. Ammoniy tiotsionat eritmasi NH_4SCN . Sariq kon tuzi eritmasi $[\text{Fe}(\text{CN})_6]$. Temir (III)-xlorid FeCl_3 tuzi eritmasi.

Atir purkagich yordamida filtr qog'ozga sarg'ish eritma purkalsa, ikki xil rang paydo bo'ladi. Rasmning yarmi qizil, qolgani esa ko'k rangli bo'ladi.

Bu tajribaning siri nimada?

Filtr qog'ozga oldindan shisha tayoqcha yordamida ammoniy tiotsionat tuzi eritmasi va sariq kon tuzi eritmasi bilan biror rasm chizilgan bo'ladi. Atir purkagich-dagi sarg'ish eritma esa FeCl_3 eritmasi bo'lib, uning ta'sirida ammoniy tiotsionat qizil rangli temir (III)-tiotsionatga aylanadi:

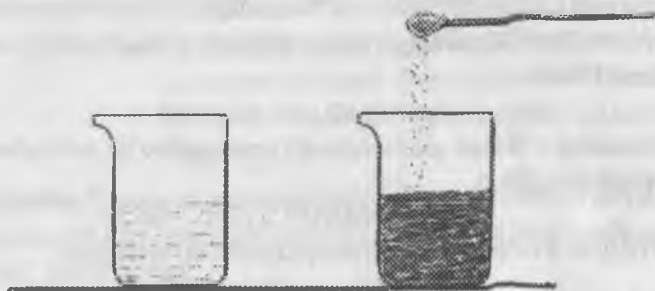


1.2.8. KO'K RANGLI KRISTALLARDAN JIGAR RANG

ERITMA

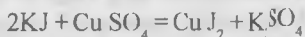
Asbob va reaktivlar. 500 ml hajmli kimyoviy stakan(1 dona). Kaliy yodid KJ eritmasi. Mis kuporosi CuSO₄ · 5H₂O.

500 ml hajmli kimyoviy stakanga rangsiz eritma olib, unga kamroq ko'k kristallardan tashlab aralashtirilsa, ko'p o'tmasdan stakanda jigar rang eritma hosil bo'ladi (7-rasm). Bu tajribaning siri nimadan iborat?

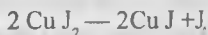


7-rasm. Jigar rang eritmaning olinishi.

Stakandagi rangsiz eritma kaliy yodid KJ eritmasi, ko'k kristallar esa mis kuporosi kristallari edi. Har ikkala modda o'zaro ta'sirlashsa, amashinish reaksiyasi sodir bo'lib, Cu J₂ hosil bo'ladi:



Mis (II)-yodid, beqaror modda bo'lib tezlik bilan parchalanadi va mis (I)-yodid tuzi hamda erkin yod moddasi hosil bo'ladi:



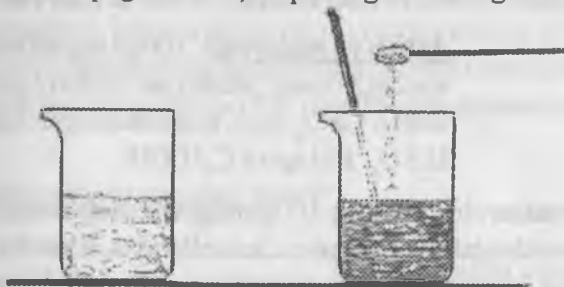
Erkin yod kaliy yodid eritmasida erib, jigar rang eritma hosil qiladi:

1.2.9. RANGSIZ MODDADAN KO'K RANGLI ERITMA

Asbob va reaktivlar. 100ml hajmli kimyoviy stakan (1 dona). Shisha tayoqcha (1 dona). Laboratoriya termometri (1 dona). Suvsiz mis (II)- sulfat CuSO_4 tuzining kukuni.

Bu tajribani bajarish uchun kimyoviy stakan olib, uning yarmigacha suv quyiladi va harorati termometr yordamida o'lchanadi. Keyin stakanga ozroq tuz solib shisha tayoqcha bilan aralashtiriladi. Tuz erib ko'k tusli eritma hosil bo'ladi (8-rasm). Eritmaga termometr solib ko'rilsa, eritmaning isiganligini kuzatish mumkin.

Nega tuz ovqatga solinsa, ovqat rangi ko'k tusga bo'yalmaydi?



8-rasm. Ko'k rangli eritmaning olinishi.

Tuz kukuni osh tuzi bo'lmasdan, u suvsiz mis (II)-sulfatdan iborat edi. Bu tuz suvda eritilganda, qisman gidratlanish reaksiyasi amalga oshib, ko'k rangli mis kuproosi hosil bo'ladi:



Reaksiya natijasida issiqlik ajralib chiqadi.

1.2.10. SARG'ISH MODDADAN YASHIL ERITMA

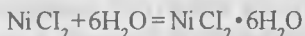
Asbob va reaktivlar. 100 ml hajmli kimyoviy stakan (1 dona). Shisha tayoqcha (1 dona). Suvsiz nikel (II)-xlorid tuzi.

Yarmigacha suvi bo'lgan stakanga sarg'ish tusli modda solinadi. Shisha tayoqcha bilan aralashma aralashtirilsa, yashil rangli eritma hosil bo'ladi (9-rasm).

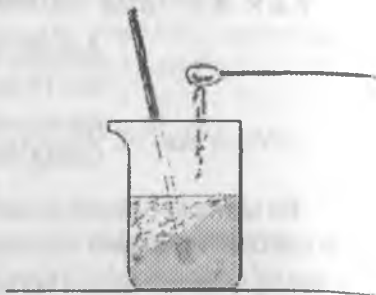
Nega bunday bo'ladi?

9-rasm Yashil rangli eritmaning olinishi.

Sarg'ish modda—suvsiz nikel (II)-xlorid tuzi bo'lib, suvda eritilganda uning molekulari suv molekulari bilan birikib, yashil rangli eritma hosil qiladi:



Bu reaksiya natijasida ham bir oz issiqlik ajralib chiqadi.

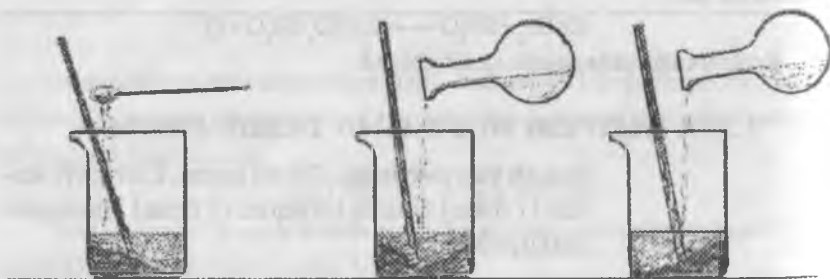


1.2.11. PUSHTI ERITMADAN KO'K ERITMA

Asbob va reaktivlar. 100ml hajmli kimyoviy stakanlar(3 dona). Shisha tayoqcha (3 dona). Kalsiy xlorid CaCl_2 tuzi. Konsentlangan sulfat kislota H_2SO_4 . Etil spirti $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

Uchta stakan olib, ularning 1/4 qismigacha pushti rangli eritmadan quyiladi. Birinchi stakanga ozgina tuz kristallaridan, ikkinchi va uchinchi stakanlarga oz miqdorda rangsiz eritmalardan quyiladi. Eritmalar shisha tayoqchalar yordamida aralashtirilsa, ko'p o'tmasdan uchala stakanda bir xil, ko'k rangli eritma hosil bo'ladi.

Bu tajribaning siri nimadan iborat?



10-rasm. Ko'k rangli eritmalarning olinishi.

Uchta stakanga kobalt (II)-xlorid tuzining to'yingan eritmasidan quyilgan edi. Bu eritmaning rangi pushti bo'ladi, ya'ni kobalt (II)-xlorid 6 molekula suv bilan bog'langan holda bo'ladi. Birinchi stakanga kalsiy xlorid tuzi kristallaridan, ikkinchi stakanga sulfat kislotasi va uchinchi stakanga spirt quyiladi. Bu moddalar kobalt (II)-xlorid tarkibidagi kristalizatsiya suvini tortib oladi va ko'k rangli CoCl_2 hosil qiladi.

1.2.12. SUV KATALIZATOR

Asbob va reaktivlar. 500ml hajmli katta kimyoviy stakan (1 dona). Chinni hovoncha (1 dona). 1 dona tomchilatgich. Yog'och payrahasi (1 dona). Metall tunuka parchasi. Rux yoki aluminiy kukuni. Yod kristallari.

Stakan ostiga ichkaridan ozgina qum solib, uning ustiga tunuka parchasi joylashtiriladi. Tunuka ustiga ozgina modda kukuni to'p holda joylashtirilib, tomchilatgich yordamida bir necha tomchi suv tomiziladi. Natijada, shiddatli reaksiya sodir bo'lib, binafsha rangli tutun hosil bo'ladi (11-rasm).

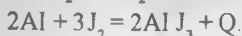
Bu tajribaning siri nimadan iborat?

11-rasm. Binafsha tutun hosil qilish.



Kukun modda – rux yoki aluminiy kukuni bilan yod kukuni aralashmasidan iborat. Bu tajribani bajarish uchun 1g rux yoki aluminiy kukuni 2g yod kukuni bilan aralashtiriladi. Chinni hovonchada oldindan yod kristallari maydalangan

bo'ladi. Kukunlar yog'och payrahasi bilan aralashtiriladi. Suv bu tajribada katalizator vazifasini bajaradi. Suv ishtirokida rux yoki aluminiy kukuni bilan yod orasida ekzotermik reaksiya amalga oshib, ko'p miqdorda issiqlik ajraladi. Issiqlik ta'sirida bir qism yod sublimatsiya (bug'lanib, binafsha rangli tutun hosil qiladi:



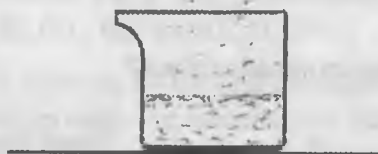
1.2.13. SEHRLI XAT

Asbob va reaktivlar. Oq qog'oz (1 varaq). Hajmi kattaroq kimyoviy stakan (1 dona). Yog' och payrahasi. Mis kuporosi $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ eritmasi. Konsentrlangan ammiak eritmasi.

Kimyoviy stakanga oz miqdorda "suv" quyiladi. Bu stakan ustida oq qog'oz ushlab turilsa, bir ozdan so'ng qog'ozda ko'k rangli yozuv paydo bo'ladi (12-rasm).

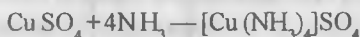
Qanday qilib yozuv paydo bo'ladi?

KOMPLEKS
BIRIKMA



12-rasm. Yozuvning paydo bo'lishi.

Oq qog'ozga oldindan mis kuporosi eritmasi bilan "kompleks birikma..." so'zlari yozilgan edi. Qog'oz qurigandan so'ng, u stakan ustiga chappa qilingan holda qo'yiladi. Stakanda suv emas, ammiakning konsentrlangan eritmasi (NH_4OH) bor edi. Ammiak eritmasidan ammiak gazi ajralib turgani uchun, qog'ozdagi mis kuporosi bilan ta'sirlashib, ko'k rangli kompleks birikma hosil qiladi.



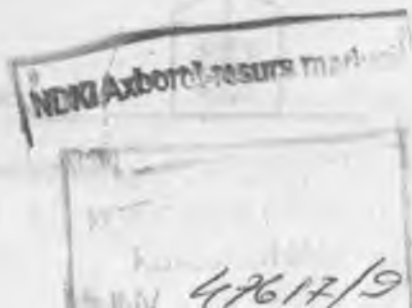
1.2.14. NEGA YOZUV O'CHADI

Asbob va reaktivlar. Qo'l ro'ymol kattaligidagi toza latta. Spirt lampasi. Yog'och payrahasi. Kraxmal eritmasi. Yod eritmasi.

Ko'k rangda "kraxmal" va "yod" so'zlari yozilgan qog'oz spirt lampasi alangasiga tutiladi. Bir necha minutdan so'ng qog'ozning yozilgan joyi latta bilan artilsa, "kraxmal" va "yod" so'zlari o'chib yo'qoladi.

Nega yozuvlar yo'qoldi?

Tajriba oldidan kraxmal va yod eritmaları aralashmasi tayyorlanadi. Buning uchun kraxmal eritmasiga kam miqdorda yod eritmasi ta'sir ettiriladi. Reaksiya natijasida ko'k rangli birikma hosil bo'ladi. Reaksiya mahsuloti issiqlik ta'sirida parchalanadi va yozuv latta bilan artilsa, yozuv yo'qoladi.



1.3. YONISH BILAN AMALGA OSHADIGAN TAJRIBALAR

1.3.1. TEMIR YONADI!

Asbob va reaktivlar. Ingichka po‘lat sim. Metall tayoqcha. Paxta. Bug‘latishtirish kosachasi. Spirt lampasi. Teshikli rezina tiqin. Kislorod gazi olish asbobi. Kislorodli banka (banka ostida ozgina qum bo‘lishi kerak).

Ingichka po‘lat sim spiral shaklida o‘rab metall tayoqcha uchiga bog‘lahadi. Spiral uchiga ozgina paxta joylashtirilib, spirtga botirib olinadi. Spiral uchidagi paxtani spirt lampasi alangasida yondirib, kislorodli bankaga tushirilsa, paxta bilan birgalikda spiral harn yona boshlaydi. Bunda temir sim to‘rt tarafqa oq uchqunlar sochib yona boshlaydi (13-rasm).

1.3.2. IGNA QANDAY YONADI?

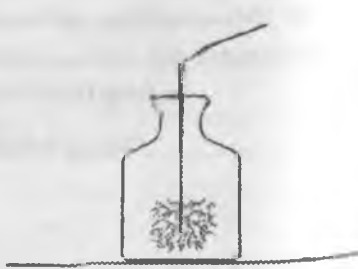
Asbob va reaktivlar. 300ml hajmli banka. Kislorod gazi hosil qilish asbobi. Ingichka igna. Spirt lampasi. Kaliy permanganat $KMnO_4$ tuzi.

Banka kislorod gazi bilan to‘ldirilib, shisha plastinka bilan yopiladi. 1 sm uzunlikdagi gugurt cho‘pi ignaga sanchilib, spirt lampachasi alangasida yoqiladi va kislorodli bankaga tushiriladi. Cho‘pcha yonib bo‘lgandan so‘ng igna yonadi va Fe_3O_4 ga aylanadi (14-rasm).

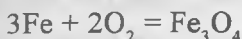
13-rasm. Temirning yonishi.



14-rasm. Ignaning yonishi



Bu tajribada ham igna po'latdan yasalgani uchun, u toza kislorodda qizishi oqibatida yonadi:



1.3.3. "SUV" GULXANNI YONDIRADI!

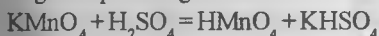
Asbob va reaktivlar. Shisha naycha. Gugurt. Asbest to'ri yoki chinni likopcha. Etil spirti. Konsentrlangan sulfat kislota. Kaliy permanganat tuzi kristallari.

Asbest to'ri yoki chinni likopcha o'rtasiga gugurt cho'pchalaridan gulxan tayyorlab, shisha naycha yordamida 2-3 tomchi "suv" tomizilsa, gulxan yonib ketadi (15-rasm).

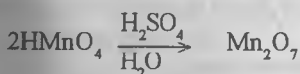
Bu tajribaning siri nimada?

Gulxan ostiga 1-2g KMnO_4 bilan 2-3 tomchi konsentrlangan sulfat kislota ehtiyotlik bilan aralashtirib qo'yilgan bo'ladi. Gulxanni yoqish uchun shisha naycha yordamida 2-3 tomchi etil spirti tomiziladi.

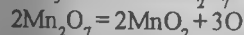
Gulxanning yonishiga sabab, kaliy permanganat sulfat kislota bilan ta'sirlanganda permanganat kislota hosil bo'ladi:



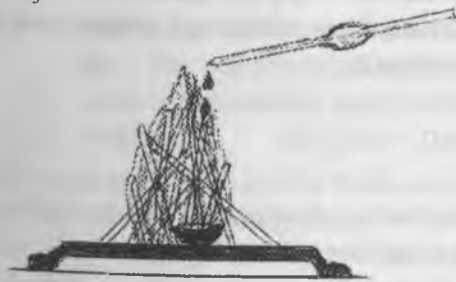
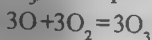
Konsentrlangan sulfat kislota, HMnO_4 dan suvni tortib olib, Mn_2O_7 ga aylanturadi:



Oddiy sharoitda Mn_2O_7 beqaror modda bo'lib, quyidagi moddalarga parchalanadi:



Hosil bo'lgan atomar kislorod (O) molekular kislorod (O_2) bilan bog'lanib, ozon (O_3) hosil qiladi.



15-rasm. Gulxanning yonishi.

Ozon atmosferasida esa spirt, efir, benzin yoki skipidar yonadi. Spirt yonishi natijasida gulxanning gugurt cho'plari ham yonadi.

1.3.4. NEGA QOG'OZ YONIB KETDI?

Asbob va reaktivlar. Chinni yoki metall likopcha. Filtr qog'oz. Suvsiz glitserin $C_3H_5(OH)_3$, Kaliy permanganat $KMnO_4$ tuzi.

Chinni tovoqchaga (likopchaga) bir varaq filtr qog'ozni (oddiy qog'ozni ishlatsa ham bo'ladi) joylashtirib, uning ustiga bir choy qoshiqda qoramtir—binafsha rangli modda solinadi. Uning ustiga bir necha tomchi "suv" tomiziladi. Qog'ozning chetlarini yuqoriga qatlab, aralashma qilib o'rab qo'yiladi. Ko'p o'tmay qog'oz ichida tutun hosil bo'lib, u yonib ketadi (16-rasm).

Tutun qayerdan paydo bo'ladi va nega qog'oz yonib ketadi?

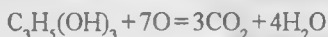


16-rasm. Qog'ozning yonishi.

Qoramtir – binafsha kukun kaliy permanganat tuzi edi. "Suv" esa glitserin edi. Glitserin bilan kaliy permanganat ta'siridan issiqlik ajralib chiqadi. Issiqlik ta'siridan kaliy permanganat parchalanadi:



Atomar kislorod glitserinm oksidlaydi, bunda ham issiqlik ajraladi. Natijada glitserin qog'oz bilan birgalikda yonib ketadi:



1.3.5. NEGA SHISHA TAYOQCHA YONDI?

Asbob va reaktivlar. Shisha tayoqcha. Konserva banka yoki chinni likopcha. Glitserin. Kaliy permanganat kukuni.

Stol ustiga konserva bankasi chappa holda qo'yiladi (chinni likopcha qo'ysa ham bo'ladi). Shisha tayoqcha uchini konserva bankaga yoki likopchaga ishqalasa, tayoqcha uchi yonib ketadi (17-rasm).

Bu tajribaning siri nimada?



17-rasm. Tayoqchanning "yonishi".

Banka ustiga yoki likopcha ichiga taxminan 1g kaliy permanganat kukuni solinadi. Tayoqcha uchini suvsiz glitserin bilan ho'llab, kaliy permanganatga ishqalansa, glitserin yonib ketadi. Bunda ishqalanish natijasida issiqlik chiqib, kaliy permanganat parchalanadi:



Atom kislorod ta'sirida esa glitserin yonib ketadi:

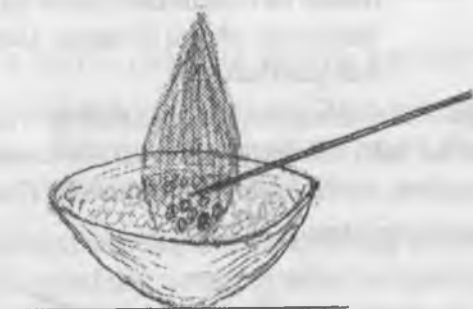


1.3.6. "YONUVCHI" QOR

Asbob va reaktivlar. Chinni likopcha. Spirt lampasi. Yog' och paraxasi. Qor yoki oshxona sovitgichining muz kukuni. Kaliy karbid CaC_2 . Konserva bankasi.

Likopchaga joylashtirilgan konserva bankasining 3/4 qismigacha qor yoki muz kukuni solinadi va uning ichiga 3-4 bo'lak qora tosh joylashtiriladi. Spirt lampasi alangasida yog' och paraxasini yondirib, qor ustiga tutilsa, u birdaniga yonib ketadi va qora tutun hosil qilib yonishni davom etadi (18-rasm).

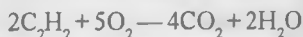
Qor nega yonadi?



18-rasm. Qorning tutab “yonishi”.

Qora tosh kalsiy karbid edi. CaC_2 suv bilan ta'sirlashib atsetilin gazi hosil qiladi: $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2$

Qorga yonib turgan cho'p yaqinlashtirilsa, atsetilin gazi yonadi.



Atsetilen molekulasida uglerodning massa ulushi katta bo'lgani uchun u tutab yonadi.

1.3.7. SEHRLI O'T OLISH

Jihoz va reaktivlar. Paxta bo'lagi. Yog' och payrahasi. Chinni likopcha. Kaliy permanganat KMnO_4 tuzi. Konsentrlangan sulfat kislota. Etil spirti $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

Chinni likopcha ustiga gulxanga o'xshatib yog' och payrahalari terilgan. Tajriba o'tkazuvchi bu gulxan ustidan bir necha marta qo'l kaftini o'tkazsa, ko'p o'tmay gulxan yonib ketadi (19-rasm).

Bu tajribaning sin nimada, nega gulxan yonadi?



19-rasm. Gulxanning yonishi.

Chinni likopcha o'rtasiga qoshiqcha uchida ozgina kaliy permanganat kukuni joylashtiriladi. U sulfat kislota bilan ho'llanadi. Keyin bu aralashma atrofiga yog'och payrahalari gulxan shaklida teriladi. Tajriba o'tkazuvchi ozgina paxtani spirtida ho'llab, barmoqlari orasiga qistiradi. Keyin ho'l kaftini gulxan ustidan o'tkazayotganida bir necha tomchi spirt aralashmaga tomizilsa, gulxan yomb ketadi. Bu tajribada ham kaliy permanganat atomar kislorod chiqaradi. Atomar kislorod esa spirtni oksidlaydi va natijada u yonib ketadi. (1.3.3. tajribaga qarang).

1.3.8. "QORA ILON"

Jihoz va reaktivlar. Chinni likopcha. Qum. Gugurt. Ichimlik soda NaHCO_3 . Shakar kukuni (hovonchada maydalangani). Etil spirti $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

Stol ustida chinni likopcha qumi bilan turibdi. Qum "suv" bilan ho'llanib, u konus shakliga keltiriladi. Keyin qumga yonib turgan gugurt tutilsa u yonadi. Ko'p o'tmay, qum ustidan "qora ilon" o'rmlab chiqadi va likopchada buralib aylanadi.

Bu tajribaning siri nimada?

Haqiqatdan ham likopchada qum bor edi. Qum spirt bilan ho'llanadi va u konus shakliga keltiriladi. Konus ichida chuqurcha qililib, unga 2g soda va 13g shakar kukuni aralashmasi joylashtiriladi. Keyin spirt yondiriladi. Shakar issiqlik ta'sirida erib qiyomga aylanadi. Soda esa parchalanib, CO_2 gazi chiqaradi. Natijada aralashma massasidan "qora ilon" o'rmlab chiqadi. Spirt qanchalik uzoqroq yonsa, "ilon" shunchalik uzunroq bo'lib chiqadi.

1.3.9. FIR'AVN ILONI

Jihoz va reaktivlar. 100-200 ml hajmli kimyoviy stakanlar (3 dona). Shisha voronkacha. 100 ml hajmli o'lchov silindri. Filtr qog'oz. Simob (II)-nitrat tuzi. Kaliy rodanid KSCN tuzi. Distillangan suv.

Rivoyatlarga qaraganda, qadimgi Misr hukmdori fir'avn o'zini Yer yuzasining xudosi deb e'lon qilgan. Buni isbotlash uchun oddiy xalqqa

"mo'jiza" ko'rsatadi va uning ishonchini qozonadi. Fir'avn xalqni maydonga to'plab, 5 ta cho'pni hammaga ko'rsatib, ular uchiga yonub turgan o'tni tutadi. Bir lahzada cho'plardan uzunligi bir necha metrga teng ajdarga o'xshash "ilon" vishillab, o't sochib chiqadi!

Xo'sh, fir'avn haqiqatda ham cho'plarni ilonga aylantirgan edimi?

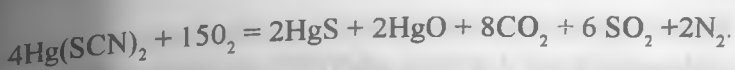
Albatta yo'q. Fir'avn "ilonlari" tashqi ko'rinishi bilan ilonlarga o'xshasa-da uning paydo bo'lishi tamoman boshqa narsa tufayli bo'lgan. Bu simi bilgan har bir kishi bu "mo'jiza"ni amalga oshirishi mumkin. Bu tajribani bajarish uchun oldindan bir stakanga 30 ml distirlangan suv olinib, unda 3,24 g simob (II)- nitrat tuzi eritiladi. Shuncha suvi bo'lgan ikkinchi stakanda 1,94 g kaliy rodanid yoki 1,52 g ammoniy rodanid NH_4SCN tuzi eritiladi. Ikkala stakan eritmalari bo'sh stakanga quyilib aralastirilsa, oq cho'kma hosil bo'ladi.



Hosil bo'lgan aralashma filtrlanadi. Cho'kma filtr qog'ozdaligida 2-3 marta suv bilan yuviladi va havoda quritiladi. Cho'kma xamir holatiga kelgandan so'ng, qog'ozdan qalam qalinligida yasalgan silindrlarga solinib, shisha tayoqcha yordamida zichlanadi. Keyin ehtiyotlik bilan silindr qolip ochilib tayoqchalar yumshoq latta ustiga qo'yiladi va havoda quritiladi. Quritilgan tayoqchalar tajribagacha, tagiga paxta to'shalgan bankaga solinib, banka og'zi bekitib qo'yiladi (aks holda ular havodan suv bug'ini tortib, namiqib qolishi mumkin).

Tajribani bajarish uchun, chinni likopcha ustiga tayoqcha qo'yiladi va uning bir uchi yoqilib tutatiladi. Ko'p o'tmay, tayoqchadan vishillab olachipor "ilon" chiqa boshlaydi. Uzunligi 5 sm bo'lgan tayoqchadan yarim metr uzunlikdagi "ilon" chiqadi.

Tajriba mohiyati quyidagicha tushuntiriladi. Simob (II)- rodanidning yonishi havo kislorodi ishtirokida amalga oshadi. U yonib simob (II)-sulfid, simob (II)- oksid, uglerod (IV)- oksid, oltingugurt (IV)- oksid va erkin azot gazi hosil qiladi. Bunda ketma-ket murakkab reaksiyalar bo'lib o'tadi. Reaksiya tenglamasini quyidagicha yozish mumkin.



Simob (III)- sulfidi HgS va simob (II)- oksidi qattiq moddalar bo'lib, sharsimon pardalar hosil qiladi. Hosil bo'lgan gazlar (CO_2 , SO_2 , N_2) esa pardalardan chiqishga urinadi. Ammo sharsimon pardalar devori ancha mustahkam bo'lib, gazlar undan chiqq olmaydi. Natijada gazlar bosimi tufayli sharlar oldinga harakat qilib ilonga o'xshash shakl hosil qilidi.

1.3.10. ALUMINIYNING YONISHI

Jihoz va reaktivlar. Chinni likopcha yoki pishiq g'isht, spirt lampasi. Po'lat sim. Yog'och payrahasi. Aluminiy kukuni. Oltingugurt kukuni. Gugurt.

Qog'ozda 1g aluminiy kukuni va 1,5g oltingugurt kukuni yaxshilab aralashtiriladi va likopcha yoki pishiq g'isht ustiga to'p qilib joylashtiriladi. Gugurt cho'pini yondirib aralashma ustida biroz ushlab turilsa, u to'rt tarafga uchqun sachratib yona boshlaydi.

Aluminiy va oltingugurt aralashmasim gugurtsiz ham yondirish mumkin. Buning uchun po'lat simning uchini qizarguncha qizdirib, aralashmaga tegizilsa, u yomb ketadi.

Oltingugurt bilan ta'sirlangan temir, mis, rux va boshqa metallar ham aluminiy kabi yonadi.

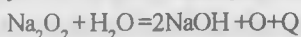
1.3.11. SUV ALUMINIYNI YONDIRADI

Jihoz va reaktivlar. Yog'och payrahasi. Chinni likopcha. Tomchilatgich. Aluminiy kukuni. Natriy peroksid Na_2O_2 . Suv.

Massasi bir xil va biri aluminiy bo'lgan ikki modda kukuni chinni likopchada yog'och payrahasi yordamida aralashtiriladi. Tomchilatgich yordamida bu aralashmaga 2-3 tomchi suv tomizilsa, u yonib ketadi.

Bu tajribaning siri nimada?

Chinni likopchada 1g aluminiy kukuni va 1g natriy peroksid kukuni cho'pchada yordamida aralashtiriladi. Aralashma ustiga 2-3 tomchi suv tomizilsa, ekzotermik reaksiya amalga oshib, natijada atomar kislorod ajralib chiqadi:



Atomar kislorod esa aluminiy kukunini oksidlantirib, uni yondirib yuboradi.

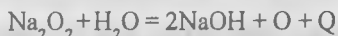
1.3.12. SUV OLTINGUGURTNI YONDIRADI

Jihoz va reaktivlar. Yog'och payrahasi. Chinni likopcha. Tomchilatgich. Spirt lampasi. Chinni hovoncha dastasi bilan. Oltingugurt kukuni. Natriy peroksid. Suv.

Chinni likopchada ozgina sariq modda bilan ozgina oq modda yog'och payrahasi yordamida aralashtiriladi. Bu aralashmaga tomchilatgich yordamida 2-3 tomchi suv tomizilsa, shiddatli reaksiya amalga oshib, aralashma yonib ketadi.

Nega aralashma yonib ketadi?

Sariq modda oltingugurt va oq modda natriy peroksid kukuni edi. Bu tajribani bajarish uchun oldindan oltingugurt va natriy peroksid kukuni yaxshilab quritiladi. Keyin ikkala modda alohida-alohida chinni hovonchada yaxshilab maydalanadi. Taxminan 1g oltingugurt va 1g natriy peroksid kukuni likopchada payraha cho'p yordamida aralashtiriladi va aralashmani to' dalab, ustidan 2-3 tomchi suv tomiziladi. Bunda ekzotermik reaksiya amalga oshib atomar kislorod ajralib chiqadi.



Hosil bo'lgan atomar kislorod oltingugurtni oksidlab, uni yondirib yuboradi.

1.3.13. SUV ARRAMAYDANI YONDIRADI

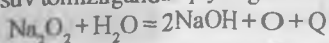
Jihoz va reaktivlar. Chinni likopcha. Tomchilatgich. Arramayda(opilka). Natriy peroksid.

Likopchada ozgina arramayda bilan shuncha miqdordagi tiz aralashtiriladi. Barmoqlar bilan aralashma bosilib zichlanadi va unga 1-2 tomchi suv tomiziladi. Bir necha sekunddan so'ng arramayda yonib ketadi.

Nega arramayda yonadi, bu tajribaning siri nimada?

Tajriba o'tkazishdan oldin, quritgich yoki elektr plitka ustida arramayda yaxshilab quritiladi va buyuklarda saqlanadi.

Likopchada osh tuzi emas, balki natriy peroksid Na_2O_2 kukuni arramayda bilan aralshiriladi. Moddalar bir-biriga tegib turishi uchun aralshma barmoq uchlari bilan zichlanadi. Aralashmaga suv tomizilganda, quyidagicha reaksiya amalga oshadi:



Reaksiya eksotermiyaviy bo'lgani uchun, hosil bo'lgan issiqlik arramaydani qizdiradi. Ajralib chiqqan atomar kislorod esa, uni yondirib yuboradi.

1.3.14. TAYOQCHA "SUV"NI YONDIRADI

Jihoz va reaktivlar. Chinni likopcha. Bug'latish kosachasi. Shisha tayoqcha. Etil spirti. Efir. Konsentrlangan sulfat kislotasi. Kaliy permangan tuzi.

Shisha tayoqchani turli moddalarga ishqalab, kosachadagi "suv"ga tegizilsa u yonib ketadi.

Shisha tayoqcha qaysi moddalarga ishqalanadi va qanday modda bo'lgan. Yonish qanday amalga oshadi?

Bug'latish kosachasida ozgina efir qo'shilgan etil spirti bor edi. Tajribada oldindan kosacha chinni likopchaga joylashtiriladi. Shisha tayoqcha uchini sulfat kislotasi bilan ho'llab kaliy permanganatga tegizilsa, quyidagicha, kimyoviy reaksiya amalga oshadi:



Hosil bo'lgan atomar kislorod efir va spirtni yondirib yuboradi.

1.3.15. YONMAYDIGAN PAXTA

Jihoz va reaktivlar. Bug'latish kosachasi. Chinni likopcha. Tigel ushlagich. Paxta. Etil spirti.

Ozgina paxta tigel ushlagich bilan ushlab kosachadagi "suv"ga botiriladi va yaxshilab ho'llanadi. Paxta kosachadan olinib chinni likopchaga joylashtiriladi va gugurt cho'pi unga tutiladi. Bunda paxta shimgan suv yonib, paxtaning o'zi yonmaydi.

Nega paxta yonmaydi? Bu tajribaning siri nimada?

Bug'latish kosachasida 5ml suv bilan shuncha hajmdagi etil spirti aralash-
tirilgan bo'ladi. Paxta bu aralashmaga botirilganda, u suv va spirt bilan ho'llanadi.

Tigel ushlagich bilan paxtani ushlab, yonib turgan gugurt cho'pi tutilsa, paxtadagi spirt yonadi, u tugashi bilan yonish ham tugaydi. Bunda paxtaga suv ham shimilgan bo'lgani uchun u yonmaydi.

1.3.16. YONMAYDIGAN QO'LRO'MOLCHA

Jihoz va reaktivlar. Bug'latish kosachasi. Bolalar qo'lro'molchasi. Tigel ushlagich. Atseton yoki etil spirti. Suv. Gugurt.

Qo'lro'molcha "suv" bilan ho'llanadi. Uni tigel ushlagich bilan ushlab, yonib turgan gugurt cho'piga tutilsa, ro'molcha o't ichida qoladi.

Bir ozdan so'ng, o't o'chadi, ammo ro'molcha yonmagan bo'ladi.

Bu tajribaning siri nimada?

Avval ro'molcha suv bilan yaxshilab ho'llanadi. Uni ozgina silkitib, keyin kosachadagi atseton yoki etil spirtga botirib yana ho'llanadi. Ro'molchani yana ozgina siqib tigel ushlagich bilan ushlanadi va unga yonib turgan gugurt cho'pi tutiladi. Bunda ro'molcha o't olib ketadi va atseton yoki spirt yonadi. Suv esa ro'molchani yonishdan saqlaydi, chunki ro'molchani yonish issiqligigacha qizishi-ga suv yo'l qo'ymaydi.

1.3.17. YONMAYDIGAN IP

Jihoz va reaktivlar. Bug'latish kosachasi. Qattiq (dag'al) ip. Metall shtativ. Spirt lampasi. To'yingan osh tuzi eritmasi.

Ipni shtativ qisqichiga bog'lab, ostiga spirt lampasi joylashtiriladi va u yoqiladi. Ipning yuzasi go'yo yonadi-yu, o'zi esa yonmaydi va uzilmaydi.

Nega ipning o'zi yonmaydi?

Bu tajribani bajarish uchun oldindan tayyorgarlik ko'riladi. Dag'al ip 2-3 soat davomida osh tuzining to'yingan eritmasiga solib qo'yiladi. Keyin uni shtativ qisqichiga bog'lab havoda quritiladi. Bunda osh tuzi kristallari ipda go'yo "zanjir" hosil qiladi. Spirt lampasi alangasida ip yonadi, ammo uzilib tushmaydi. Chunki tuzdan hosil bo'lgan "zanjir" bunga yo'l bermaydi.

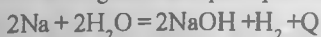
1.3.18. METALL SUVDA YONADI

Jihoz va reaktivlar. 200-250 ml hajmli 1 ta kimyoviy stakan. Shisha voronka. Filtr qog'oz. Natriy metalli. Kaliy metalli. Fenolftalein eritmasi yoki qizil lakmus qog'oz.

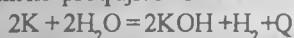
Tajriba bajaruvchi stakandagi suvga qog'ozga o'ralgan narsani tashlab, tezlik bilan stakan ustiga shisha voronkani chappa qilib joylashtiradi. Ko'p o'tmasdan, o'rog'liq qog'oz harakatga kelib yonib ketadi.

Qog'ozda nima bor edi? Yonish qayerdan paydo bo'ldi?

Qog'ozga no'xot kattaligida natriy metalli o'ralgan edi. Oldindan metall oksid qavatdan tozalangan bo'ladi. Natriy metalli suv bilan ta'sirlashib, shiddatli reaksiya amalga oshadi va suvdan vodorod gazi va ko'p miqdorda issiqlik ajraladi:



Ajralayotgan vodorod gazi qog'oz bilan birgalikda natriy metallini harakatga keltiradi va oxirida gaz yonib ketadi. Natriy metalli o'rninga kaliy ishlatilganda, uni qog'ozga o'rash lozim bo'ladi. Bunda ajralgan vodorod gazi qog'ozsiz ham yonib ketadi, chunki bunda issiqlik ko'proq ajraladi:



Ikkala reaksiyada ham suv ishqor eritmasiga aylanadi. Uni fenolftalein yoki qizil lakmus qog'oz bilan sinab ko'rish mumkin.

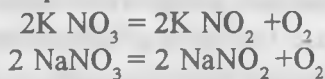
1.3.19. O'YINGA TUSHUVCHI KO'MIR

Jihoz va reaktivlar. Katta probirka. Spirt lampasi. Toshko'mir bo'lakchalari. Oltinugurt donachalari. Tigel yoki probirka ushlagich. Kaliy yoki natriy nitrat tuzi.

Tajribani bajarish uchun probirka shtativga vertikal holatda joylashtiriladi. Unga 2g kaliy yoki nitrat tuzidan solib, spirt lampasi yordamida qizdiriladi. Oldin tuz suyuladi, keyin undan gaz pufakchalar chiqib boshlaydi. O'sha vaqtda payraha cho'pcha cho'g'lantirib probirka og'ziga tutilsa, u yonib ketadi. Tajribani amalga oshirish uchun, cho'g'lantirilgan ko'mir bo'lakchasi probirkadagi suyuqlik gaz chiqarib "qaynayotgan" vaqtda unga tashlanadi. Ko'mir bo'lakchasi har tarafga otilib, go'yo o'yinga tushgandek yona boshlaydi. Shu vaqtda spirt lampasi o'chirilib, uning o'rninga chinni likop-

cha qo'yiladi. Chunki ko'mir-ning yonishi natijasida yuqori harorat vujudga kelib, probirka darz ketishi yoki hatto suyuqlanib uzilib tushishi mumkin. Agar ko'mir yonib tugamasdan probirkaga no'xat kattaligida oltingugurt bo'lakchasi tashlansa, u yuqori alanga berib yonadi va juda yuqori harorat chiqarib, probirka erib likopchaga tushadi.

Kaliy nitrat, natriy nitrat tuzlari qizdirilganda suyuqlanib, keyin parchalanib kislorod gazi chiqaradi:



Reaksiya natijasida ajralayotgan kislorod ko'mir va oltingugurtning yondiradi va yuqori harorat vujudga keltiradi.

1.3.20. OSH TUZI KEROSIN O'RNIDA

Jihoz va reaktivlar: Yog' och payrahalari. Osh tuzi, Gugurt.

Gulxanni yondirish kerak, ammo o'tin ho'l. Bunday holatda, hech vaqt o'tinga kerosin, ayniqsa, benzin sepmaslik kerak. Ho'l o'tin yaxshi yonishi uchun o'tinga bir siqim osh tuzi sepilsa kifoya. O'tin yuqori alanga berib yona boshlaydi.

Bunda osh tuzi qanday yordam beradi?

Sepilgan tuz o'tindagi namni shimib uni quritadi, ya'ni tuz kristallari atrofida "quruqlik manbai" vujudga keladi. Shu tufayli o'tin yaxshi yonadi.

1.4. PORTLASH BILAN SODIR BO'LADIGAN TAJRIBALAR

1.4.1. STOLDA PORTLASH

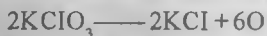
Jihoz va reaktivlar. Choy qutining aluminiy qog'ozini. Uzunligi 1 metr keladigan cho'p. Yog'och payrahasi. Qizil fosfor. Bertole tuzi $KClO_3$.

Stol ustida metall shtativi tagligi ustida yoki pishiq g'isht ustida aluminiy qog'oziga o'ralgan modda turibdi. 1 metrli cho'pni qo'lga olib, qog'ozga o'ralgan moddaga sekin urilsa, portlash solir bo'ladi.

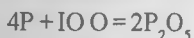
Aluminiy qog'ozida nima bo'lgan. Nega portlash sodir bo'ladi?

Bir bo'lak aluminiy qog'oz ustida kimyoviy qoshqicha uchida ozgina bertole tuzi va ikkinchi qoshiqchada ikki hissa kam qizil fosfor olib, yog'och payrahasi yordamida sekinlik bilan aralashtiriladi. Aralash tirish vaqtida payraha cho'pning ishqalanishiga yo'l qo'ymaslik lozim, aks holda aralashma portlab ketishi mumkin. Aralashmani aluminiy qog'ozini bilan o'rab, shtativ tagligi ustiga qo'yiladi.

Tajribani amalga oshirish uchun moddalardan ko'p miqdorda, olish qat'iyan man etiladi! Chunki katta portlash amalga oshishi mumkin! Urilish ta'sirida bertole tuzi parchalanadi:



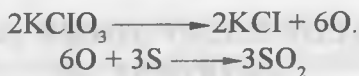
Atomar kislorod fosforni oksidlab, portlashni vujulga keltiradi:



1.4.2. QOG'OZ PORTLAYDI

Jihoz va reaktivlar. Chinni hovoncha. Yog'och tayoqcha. Kaliy xlorat $KClO_3$ (bertole tuzi). Oltin-gugurt kukuni.

Taxminan 1,5g bertole tuzi qog'ozda yaxshilab tuyilgan oltin-gugurt kukuni bilan yog'och tayoqcha yordamida ehtitotlik bilan aralash tiriladi. Aralashma dorixonada qog'ozga o'ralgan kukun holiday doriga o'xshatib o'raladi. O'ralgan qog'oz pishiq g'isht yoki metall shtativ tagligi ustiga qo'yiladi. Qog'oz bolg'acha bilan sekinlik bilan urilsa, u portlaydi va qog'oz yonib ketadi. Bertole tuzi kuchli oksidlovchi bo'lib, zarba ta'sirida parchalanib, atomar kislorod chiqaradi:



Hosil bo'lgan kislorod oltingugurti oksidlaydi. Reaksiya tez va shiddatli kechgani uchun oltingugurt (IV)-oksidi hosil bo'lib, qattiq qiziydi. Ko'p hajmda hosil bo'lgan SO_2 havoni to'liqlantirib, qattiq tovush hosil qiladi va portlash sodir bo'ladi.

1.4.3. STOL USTIDA "VULQON"

Jihoz va reaktivlar. Chinni likopcha. 20-30sm uzunlikdagi po'lat sim. Spirt lampasi. Vulqon otilayotgan joy shakli (oldindan loydan yasalgan bo'ladi). Ammoniy bixromat tuzi $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ (bu tuz oldindan chinni hovonchada maydalangan bo'ladi.)

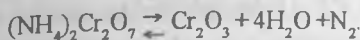
Chinni likopcha ustida yoki bir bo'lak metall tunuka ustiga vulqon maketi joylashtiriladi. Spirt lampachasi alangasida cho'g' holigacha qizdirilgan po'lat simni vulqon maketi uchiga tutub turilsa, ko'p o'tmasdan sim atrofidan tutunga o'xshash moddalar chiqa boshlaydi. Tutun chiqishi kuchaya boshlaydi, keyin o't chiqib, haqiqiy vulqon kabi har tarafga yashil, qora kul sachray boshlaydi (20-rasm).

Vulqon nega uyg'ondi. Bu tajribaning siri nimada?



20-rasm. "Vulqon"ning otilishi.

Vulqon maketi ostiga bug'latish kosachasida 5g ammoniy bixromat tuzi kukuni joylashtirilgan edi. Cho'g' holdagi sim unga tegizilsa, quyidagicha parchalamish reaksiyasi amalga oshadi:



Ajralayotgan suv bug'i va azot gazi shiddat bilan yuqoriga harakatlanadi va o'zi bilan xrom (III)-oksidini ham ko'tarib chiqaradi. Bu oksid xuddi vulqon kuliga o'xshab "vulqon" maketi atrofida to'plana boshlaydi.

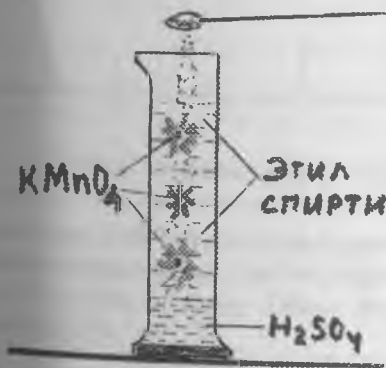
Bu reaksiya ekzotermik reaksiya bo'lib, ko'p miqdorda issiqlik chiqaradi.

1.4.4. SUV OSTIDA MUSHAKBOZLIK

Jihoz va reaktivlar. 100ml hajmli o'lchov silindri. Shisha naycha. Tomchilatgich. Chinni hovoncha. Kimyoviy qoshiqcha. Etil spirti. Konsentrlangan sulfat kislota. Kaliy permanganat tuzi.

O'lchov silindrida toza "suv" bo'lib, unga ozroq jigarrang modda kukuni sepilsa, bir necha sekunddan so'ng suv ostida mushakbozlik boshlanadi. Mushakbozlik borgan sari tezlashadi (21-rasm). Silindri ichidagi hodisa to'plardan o'tilgan mushaklarga o'xshab ketadi.

Bu tajribaning siri nimada?

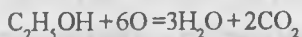


21-rasm. O'lchov silindrida mushakbozlik.

Bu tajribani bajarish uchun o'lovchi silindriga 50ml etil spirti quyiladi. Keyin shisha naychani silindrga tushirib, tomchilatgich yordamida 40ml sulfat kislotasi quyiladi. Silindrga sulfat kislotasi qavatini, uning ustida esa etil spirt qavatini vujudga keladi. Keyin chinni hovonchada ozgina kaliy permanganatni tutilib, qoshiqcha uchida ozroq silindrga solinadi. Ko'p o'tmasdan tuz zarrachalari sulfat kislotasi yuzasiga yetib, kimyoviy reaksiya boshlanadi. Bunda atomar kislorod ajralib chiqadi:



Atomar kislorod kuchli oksidlovchi bo'lib, spirtni oksidlaydi va natijada u yonadi:



Reaksiya natijasida go'yo "suv" ostida mushakbozlik amalga oshadi.

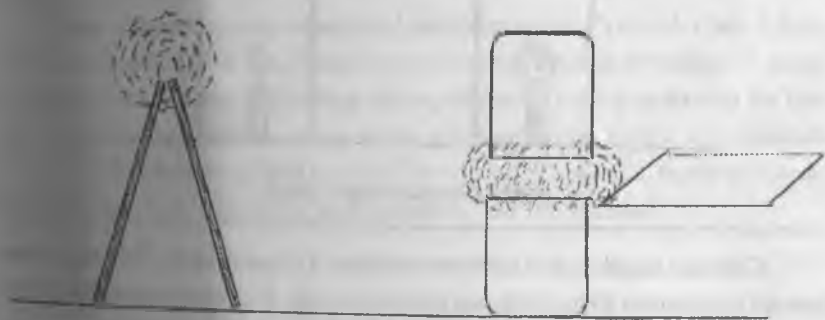
1.5. GAZLAR ISHTIROKIDA BORADIGAN TAJRIBALAR

1.5.1. O‘TSIZ TUTUN

Jihiz va reaktivlar. Shisha tayoqcha. Konsentrlangan xlorid kislota HCl eritmasi, Konsentrlangan ammiak eritmasi NH_3OH .

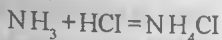
Stol ustida ikkita “suv”li stakan turibdi. Ikkala stakanga ham shisha tayoqcha tushirilgan. Tayoqchalarni stakanlardan chiqarib, bir-biriga yaqinlashtirilsa, ulardan qalin oq tutun paydo bo‘la boshlaydi. Stakanlardagi “suv”larni boshqa idishga quyib, ikkinchi stakan ustiga qog‘oz qo‘yiladi va birinchi stakan qog‘oz ustiga chappa qilib o‘matiladi. Ikkala stakan o‘rtasidagi qog‘oz olinsa, uning o‘rnida tutun hosil bo‘lib, ikkala stakanni to‘ldiriladi (22 rasm, a va b).

Bu tajribaning siri nimada?



22-rasm. Oq tutunning hosil bo‘lishi

Stakanlarda suv emas, balki birinchi stakanda ammiak eritmasi, ikkinchi stakanda esa xlorid kislota eritmasi bor edi. Hosil bo‘ladigan oq tutun ammomy xlorid NH_4Cl kristallari. Bu modda ammiak gazi bilan vodorod xlorid gazi o‘rtasidagi ta’sirlashuv natijasida hosil bo‘ladi.



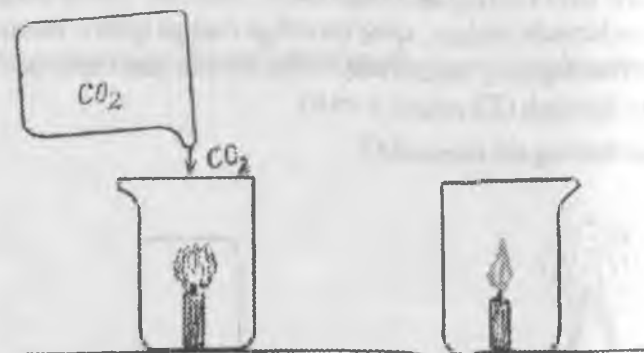
Ammiak gazi konsentrlangan ammiak eritmasidan, vodorod xlorid esa konsentrlangan xlorid kislotadan ajralib turadi.

1.5.2. NEGA SHAMLAR O'CHADI

Jihoz va reaktivlar. 500ml hajmli stakanlar (3 dona). Karbonat angidrid (CO_2) gazi hosil qiladigan asbob. Parafin shammi (2dona). Gugurt.

Bu tajribani bajarish uchun avval birinchi stakan karbonat angidrid gazi bilan to'ldiriladi. Qolgan ikkala stakanga yoqilgan sham joylashtiriladi. Keyin birinchi stakandagi CO_2 gazi suv quygandek ikkinchi stakanga "quyiladi". Ko'p o'tmay sham o'chadi. So'ng, ikkinchi stakandagi gaz uchinchi stakanga quyiladi. Bunda ham sham o'chadi (23-rasm).

Nega shamlar o'chadi? Nega CO_2 suv kabi quyiladi?



23-rasm. Shamlarning o'chishi.

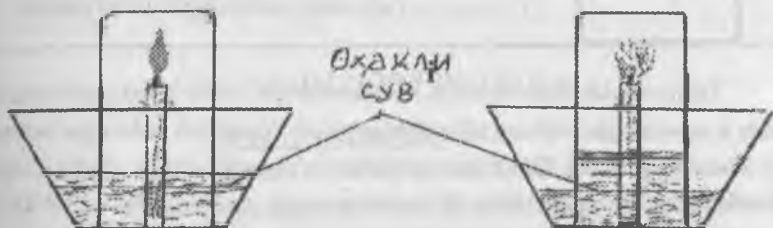
Karbonat angidrid gazi havodan taxminan 1,5 marta og'ir. Shuning uchun ham uni bir idishdan ikkinchi idishga quyish mumkin. Karbonat angidrid yonishga yordam bermagani uchun stakanlardagi yonib turgan shamlarni o'chiradi.

1.5.3. NEGA SUV YUQORIG'A KO'TARILADI

Jihoz va reaktivlar. O'rtacha hajmli chinni likopcha. 5-10 sm uzunlikdagi ishlatilgan sham. 500-1000 ml hajmli kimyoviy stakan. Gugurt. Tiniq ohakli suv (uni tayyorlash uchun so'ndirilgan ohak [$\text{Ca}(\text{OH})_2$] suvda eritiladi va filtrlanadi).

Stol ustiga chinni likopchani qo'yib, uning o'rtasiga sham o'tatiladi. Keyin likopchaga "suv" quyiladi va sham yoqiladi. Shundan so'ng, stakan sham ustiga to'nkariladi. Birozdan keyin, sham yonishi xiralashib, likopchadagi suv stakan ichida yuqoriga ko'tarila boshlaydi. Nihoyat, sham o'chib, loyqalangan suv stakaning taxminan 1/5 qismigacha ko'tariladi (24-rasm).

Nega "suv" yuqoriga ko'tarildi?



24-rasm. "Suv"ning yuqoriga ko'tarilishi.

Sham yonganda karbonat angidrid gazi bilan suv bug'i hosil bo'ladi. Likopchada esa ohakli suv bor edi. Sham yonganda stakan ichidagi havoning 1/5 qismi, ya'ni kislorodi sarflanadi. Shuning uchun, shamning yonish mahsuloti bo'lgan CO_2 ohakli suvga yutilib, uning bo'sh o'rni hajmicha ohakli suv stakanda ko'tariladi. Karbonat angidrid va ohakli suv o'zaro ta'sirlashib, suvda erimaydigan tuz-kalsiy karbonat CaCO_3 hosil qiladi va "suv" loyqalanadi.

1.5.4. TUXUMXO'R GRAFIN!

Asbob va reaktivlar. Oddiy grafın. Kipp apparati yoki CO_2 gazi olish qurilmasi. Marmar bo'laklari. Xlorid kislota eritmasi (1:3). Archilgan butun tu-xum. O'yuvchi kaliy yoki natriyning konsentrlangan eritmasi (u bilan juda ehtiyot bo'lib ishlash lozim!).

Stol ustida grafın turibdi. Grafın og'ziga, uning bo'g'ziga sig'maydigan archilgan tuxum qo'yilgan. Grafın og'zidan tuxumni olib,



kolbadagi suyuqlik grafiga quyiladi va tuxum yana joyiga qo'yiladi. Grafın tuxum bilan sekin chayqatilsa, u tuxumni yuta boshlaydi.

Nega grafın tuxumni yutadi? Bu tajriba-ning siri nimada?

25-rasm. Grafının tuxumni yutishi.

Tajriba quyidagicha bajariladi. Kichiqroq kolbachada o'yuvchi kaliy yoki natriy-ning konsentrlangan eritmasi tayyorlab qo'yiladi. Yaxshilab pishirilgan tuxumning po'chog'ini ehtiyotlik bilan archib (archishda ba'zi joylari buzilsa, tajriba chiqmaydi, bunda tuxumni boshqasi bilan almashtirish zarur), grafın og'ziga qo'yib ko'riladi. Tuxumning 1/3 qismi grafın og'ziga kirishi lozim. Shundan so'ng grafın karbonat angidrid gazi bilan to'ldiriladi. CO₂ gazi to'lganiga ishonch hosil qilgach, grafiga ishqor eritmasi quyiladi va tuxum uning og'ziga joylashtiriladi. Shu ondayoq tuxum ingichkalanib, cho'zilib grafın ichiga kirib keta boshlaydi.

1.5.5. SUVNI PUFLAB LOYQALATISH

Jihoz va reaktivlar. 100ml hajmli kolba. Shisha naycha. Tiniq ohakli suv (ozgina so'ndirilgan ohak suvda eritiladi va filtrlab tayyorlanadi).

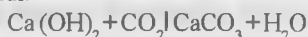
Kolbaning yarmigacha tiniq suyuqlik solib, uning ichiga bukilgan shisha nay tushiriladi. Keyin shisha nayning ikkinchi uchidan sekin puflanadi (26-rasm). Puflash bir necha sekund davom ettirilsa, suyuqlik loyqalanadi va sutga o'xshash oq tusga kiradi. Agar puflash yana davom ettirilsa, bir necha sekunddan keyin oq loyqa suyuqlik yana tiniq suyuqlikka aylanadi.

Nega suv loyqalanadi va yana tiniq holga keladi?

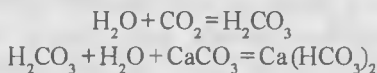


26-rasm. Suvning loyqalanishi.

Havo tarkibida 0,03-0,06 % karbonat anhidrid gazi bo' ladi. Nafas chiqarilgan-dagi havo tarkibida esa taxminan 4% gacha CO₂ gazi bo' ladi. Kolba ichidagi tinq suyuqlik esa suv emas, ohakli suv edi. Ohakli suvda Ca(OH)₂ mavjud. Nafasdan chiqayotgan CO₂ u bilan ta'sirlashib suvda erimaydigan tuz CaCO₃ni hosil qiladi, bunda suyuqlik loyqalanadi.



Puflash davom ettirilsa, CO₂ suvda erib, H₂CO₃ ga aylanadi, u esa CaCO₃ni eritib, yana suyuqlikning tinqlashishiga olib keladi. Bunda suvda eriydigan kalsiy gidrokarbanat tuzi hosil bo' ladi:



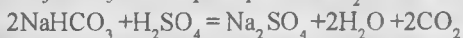
1.5.6. "JAHLDOR" BUTILKA

Jihoz va reaktivlar. Qalin devorli shampän sha-robidan bo'shagan butilka. Bo'g'ziga g'altak ip boylangan probirka. Konsentrlangan sulfat kislota. Ichimlik soda NaHCO₃.

Stol ustida og'zi yopiq butilka turibdi. Butilka yarmigacha qanday-dir suyuqlik bilan to'ldirilgan. Butilka ichida bitta probirka osilgan holda joylashtirilgan. Butilka stol ustida osoyishta turadi. Unga tegilsa yoki qo'zg'atilsa, "jahli" chiqib, o'z tiqinini otib tuboradi. Bunda miltiq otilgan-dek qattiq tovush chiqadi. Tajribani bajarish uchun tajriba o'tkazuvchi sekin kelib, butilkani qo'liga olib juda tezlik bilan bir marta uning og'zini pastga qaratib to'nkaradi va yana ilgarigi holatiga keltirib, stol ustiga qo'yadi-yu, o'zi tez joyiga qaytadi. Bir necha sekunddan so'ng butilka-ning tiqini "poq" etib yuqoriga otilib ketadi va shiftga tegib qaytib tushadi.

Nega bunday hodisa ro'y berdi?

Butilka ichidagi suyuqlik ichimlik soda eritmasi bo'lib, probirka esa yarmi-gacha konsentrlangan sulfat kislota bilan to'ldirilgan edi. Agar butilka to'nkarib yana o'z holiga keltirilsa, probirkadagi kislota to'kilib, soda eritmasi bilan aralasha-di. Reaksiya natijasida juda ko'p miqdorda CO₂ hosil bo' ladi.



Hosil bo'lgan CO₂ gazi shisha ichidagi bosimni kuchaytiradi. Bosim esa prob-irka irg'itadi. Butilka ichidagi siqilgan gaz katta kuch bilan butilka og'zidan otilib chiqar ekan, havoni qattiq to'lqinantiradi. Shunda miltiq otilgani kabi tovush hosil bo' ladi.

1.5.7. OLOV SOCHUVCHI AJDAR

Jihoz va reaktivkar. Loydan yasalgan rangli ajdar qiyofasidagi qurilma. Angishvona. Chinni hovoncha (2ta). Tomchilatgich. Payraha cho‘p. Bertole tuzi (KClO_3). Shakar. Konsentrlangan sulfat kislotasi.

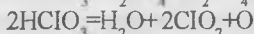
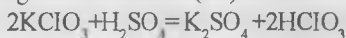
Tajriba bajaruvchi stol ustidagi loydan yasalgan badbashara hayvon qiyofasini ko‘rsatib, tinglovchilarga uni “ajdar” deb tanishtiradi. “Ajdar-ning” katta ochilgan ko‘rimsiz og‘zi tepaga qarab turadi (27-rasm). Tajriba bajaruvchi tomchilatgich yordamida “ajdar” ning og‘ziga qandaydir suyuqlik tomizgan edi, shu ondayoq “ajdar” og‘zidan pishillagan tovush bilan ko‘zni qamashtiruvchi oq yorug‘ alanga otilib chiqadi.

Bu tajribaning siri nimada? Nega “ajdar” olov purkaydi?

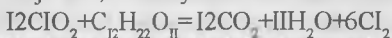


27-rasm. “Ajdar” ning olov purkashi.

Loydan “ajdar” yasalganida, uning og‘iz bo‘shlig‘iga kichkina angishvona o‘rnatiladi. Tajribadan ilgariroq bir hovonchada bertole tuzini, yana bir hovonchada shakarni maydalab, ularning kukunlari qog‘oz ustida cho‘p bilan yaxshilab aralash-tiriladi. “Ajdar” og‘zidagi angishvona, shu aralashma bilan to‘ldiriladi. Shundan keyin aralashmaga bir tomchi konsentrlangan sulfat kislotasi tomizilsa, aralashma o‘t olib “ajdar” ning og‘zidan kuchli alanga otilib chiqadi. Bunda bertole tuzining sulfat kislotaga ta‘siridan xlor (IY)- oksid va atomar klorod hosil bo‘ladi:



Xlor(IY)- oksid kuchli oksidlovchi bo‘lganidan shakarni o‘ksidlaydi va ko‘p issiqlik ajralib, shakar yonib ketadi:



Reaksiya mahsulotlarining hammasi gazsimon moddalar bo‘lganidan ular katta kuch bilan otilib chiqadi.

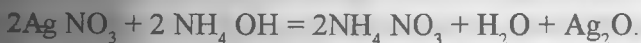
1.6. MODDA HOLATI O'ZGARISHI BILAN BORADIGAN TAJRIBALAR

1.6.1. KUMUSH KO'ZGU

Jihoz va reaktivlar. 100 ml hajmli kimyoviy stakan (4 dona). Shisha voronka. Filtr qog'oz. Probirka. Chinni likopcha (2 dona). Qora bo'yoq. Kumush nitrat AgNO_3 , distillangan suv. Ammiak eritmasi NH_4OH 40% li formaldegid (formalin) yoki glukoza $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$. Ishqor eritmasi. Spirt lampasi. Elektr plitasi.

Ko'zguni hamma ishlatadi, ammo uni qanday tayyorlanishini ko'pchilik bilmaydi. Ko'zgu, oddiy shishaga kumush metali yugirtirib hosil qilinadi. 1 m² ko'zgu tayyorlash uchun 2,5 g kumush metali sarflanadi.

Ko'zgu tayyorlash uchun ikki xil eritma kerak bo'ladi. Birinchisi, kumush (I)- oksidning ammiakdagi eritmasi va ikkinchi eritma formaldegid yoki glyukoza eritmasi. Birinchi eritmani tayyorlash uchun 1 g kumush nitratni 20ml distillangan suvda eritib, unga ozgina ammiak eritmasi qo'shiladi. Natijada qora cho'kma – kumush(I)- oksid hosil bo'ladi:



Cho'kma erib ketguncha ammiak eritmasi qo'shish davom ettiriladi. Keyin eritma filtrlanadi. Filtratga distillangan suv qo'shib uning hajmi 100ml ga etkaziladi.

Ikkinchi eritma quyidagicha tayyorlanadi: 100ml distillangan suvda 0,2g kumush nitrat tuzi eritilib, unga 2,5ml 40% li formalin qo'shiladi.

Shishachaga kumush yugirtirish uchun, u ishqor eritmasida qaynatiladi, keyin konsentrlangan sulfat kislotaga solib ozgina qizdiriladi. Shishacha distillangan suvda yaxshilab yuvilib, uy haroratida quritiladi. Shundan so'ng, shishani toza likopchaga yotqizib, ustidan ikkala eritmadan teng qismlarda quyiladi. Kattaroq likopchada issiq suv olib, uning ustiga shishani likopcha joylashtiriladi. Bir necha daqiqadan so'ng, shisha yuzasida yupqa kumush qavati hosil bo'ladi. Shisha distillangan suv bilan

yuvilib, uy haroratida quritiladi. Keyin kumush qavat ustidan qora bo‘yoq yurgizilib quritilsa, ko‘zgu tayyor bo‘ladi.

1.6.2. SARATONDA SUVNI “MUZLATISH”

Asbob va reaktivlar. 500ml hajmli tagi yassi kimyoviy kolba. 250ml hajmli tagi yassi kolba. Chinni hovoncha. Laboratoriya termometri. Glauber tuzi $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$. Paxta. Shisha tayoqcha.

Stolda suv to‘la kolba turibdi. Kolbaning og‘zi paxta bilan berkitilgan. Kolba og‘zidan paxtani olib, unga ozgina tuz kukunidan sepilsa, ko‘p o‘tmasdan kolba suvi “muzlay boshlaydi”. Odatda suv yuza qismidan muzlaydi, bu erda esa muzlash kolba tubidan boshlanadi.

Nega yoz faslida suv muzlaydi?

Kolbada suv emas, balki o‘ta to‘yingan tuz eritmasi mavjud edi. Bu eritma glauber tuzidan tayyorlanadi. Uning ustiga ozgina glauber tuzi kristallaridan tashlanisa, qayta kristallanish sodir bo‘lib, shu tuzning muzga o‘xshash kristallar to‘ri hosil bo‘ladi.

Glauber tuzining o‘ta to‘yingan eritmasini hosil qilish uchun, kattaroq kolbaga distillangan suv olib, 70-80 darajagacha qizdiriladi. Keyin bu suvda oz-ozdan glauber tuzu solib eritiladi. Bu jarayon tuz erimay qolguncha davom ettiriladi. Nihoyat, eritma boshqa kichikroq qolipga filtrlab o‘tkaziladi va u to‘lgandan so‘ng paxta bilan kolba og‘zi berkitiladi.

1.6.3. SUN‘IY SOVUQLIK HOSIL QILISH

Asbob va reaktivlar. 250 ml hajmli tagi yassi kolba. Qizil lakmus qog‘oz. Ammoniy rodanid NH_4SCN tuzi. Bariy gidroksid $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$.

Kolbaga ikki xil qattiq modda solinib chayqatiladi. Silkinish zarbidan sekinlik bilan reaksiya boshlanadi va qattiq moddalar aralashmasi suyuq holatga o‘tadi. Shundan so‘ng, aralashma shunchalik soviydiki, kolbaning sirti qorga o‘xshash muz qavati bilan qoplanadi. Bundan tashqari, kolba atrofida ammiak gazi hidi paydo bo‘ladi.

Bu tajribaning siri nimada? Nega muzlash sodir bo'ldi?

Kolbaga ammoniy rodanid va 8 mol kristallizatsiyaviy suvi bo'lgan bariy gidroksid moddalari solingan edi. Silkitish natijasida kristallizatsiyaviy suv kristallogidratdan ajralib, ikkala moddani o'zida eritadi. Natijada reaksiya amalga oshib, sovuqlik vujudga keladi. Bunda kolbada aralashma harorati-10°c gacha pasayadi. Kolba tashqarisidagi muz qavati esa havo namining kondensatsiyalamish mahsulotidir. Ammiak esa reaksiya natijasida hosil bo'ladi. Uni hididan yoki ho'llangan lakmus qog'ozini yordamida aniqlash mumkin. Reaksiya tenglamasi quyidagicha bo'ladi:



1.6.4. KIMYOGAR BOG'I

Asbob va reaktivlar O'lchov silindiri (6 dona). 1000-2000 ml hajmli kimyoviy stakan. Temir, mis, kobalt, nikel, marganes va magniy tuzlari. 50% li natriy silikat (Na_2SiO_3) tuzi eritmasi. Sariq kon tuzi $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$. Natriy xromat Na_2CrO_4 . Natriy karbonat tuzi. Tanakor $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$.

50% li natriy silikat tuzi eritmasi tingandan so'ng, oltita o'lchov silindiriga teng miqdorda quyiladi. Birinchi silindirga temir tuzi, ikkinchi stakanga mis, uchinchisiga kobalt, to'rtinchisiga nikel, beshinchisiga marganes va oltinchisiga magniy tuzi kristallaridan tashlanadi. Bir necha minutdan so'ng, har bir silindirda har xil rangli "sun'iy suv o'tlari" paydo bo'ladi. Kobalt tuzlari ko'k tusli "suv o'ti", nikel tuzlari esa chiroyli yashil tusli, temir tuzlari qo'ng'ir yoki qoramtir yashil (metal valentligiga muvofiq), magniy tuzlari esa rangsiz "suv o'tlari"ni vujudga keltiradi.

O'lchov silindirlari o'rnida bitta katta stakan olib, unga 50% li natriy silikat eritmasi solib, ustidan yuqorida keltirilgan tuzlar kristallari biridaniga tashlansa, stakanda chiroyli "kimyoviy manzara" vujudga keladi.

Natriy silikat o'rnida 3-5% li sariq kon tuzi, natriy xromat, natriy karbonat yoki tanakorni ishlatish mumkin.

Bu tajribalarning siri nimada?

Iidishlardagi "suv o'tlari"ning vujudga kelishini quyidagicha izohlash va tushuntirish mumkin. Natriy silikat tuzi eritmasi biror tuz bilan to'qnashganda, uning

kristallari atrofida suvda erimaydigan tuz parda hosil bo'ladi. Bu parda suvni o'tkazadi, ammo eritmani o'tkazmaydi. Kristall atrofidagi parda ichiga suv o'tgandan so'ng, eritmaga aylanadi. Uning hajmi ortgan sarsan bosim vujudga kelib, parda yoriladi. Hosil bo'lgan tuz eritmasi natriy silikat bilan to'qnashadi va yana parda hosil bo'ladi. Bu jarayon ko'z o'ngimizda davom etib, chiroyli manzarani hosil qiladi. "suv o'tlari" go'yo o'saveradi.

1.6.5. MUZLASH NATIJASIDA DA ISSIQLIK CHIQISHI

Asbob va reaktivlar. 100 ml hajmli kimyoviy stakan. Spirt lampasi. Natriy tiosulfat $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$.

Stakanning yarmigacha natriy tiosulfat tuzidan solinadi. 48°C issiqlikda bu tuz o'zining kristallizatsiyaviy shartida erib, suyuq holatga o'tadi. Keyin harorat pasayganda ham bu suyuq tuz o'z holatini o'zgartirmay saqlaydi. Bu ish oldindan tayyorlanib qopqo'yiladi. Stakandagi suyuqlikni tomoshabinlarga ko'rsatib, bildirmasdan an shu tuz kristallaridan bir necha donasi unga tashlanadi. Birdaniga stakandagi suyuqlik "muzlay boshlaydi". Ko'p o'tmay "muz" stakanni butunlay qoplaydi. Bu modda muzga o'xshash bo'ladi. Kristallanish jarayoni issiqlik chiqishi bilan amalga oshgani uchun stakan ancha qiziydi. Uni qopqo'l bilan ushlab ham his qilish mumkin.

1.7. MODDA ZICHLIGIGA BOG'LIQ BO'LGAN TAJRIBALAR

1.7.1. BAJARA OLASIZMI?

Jihoz va reaktivlar. 500ml hajmli shisha butilka. 500ml hajmli shisha banka. Qog'oz. Kerosin. Suv.

Stol ustida bir butilka to'la suvi bilan va bir banka kerosin turibdi (28-rasm). Boshqa hech qanday idish yo'q. Qanday qilib butilkadagi suvni bankaga, kerosinni esa butilkaga o'tkazish mumkin?

O'ylab ko'ringchi, shu ishni bajara olasizmi?



28-rasm. Suv bilan kerosinning o'rin almashishi.

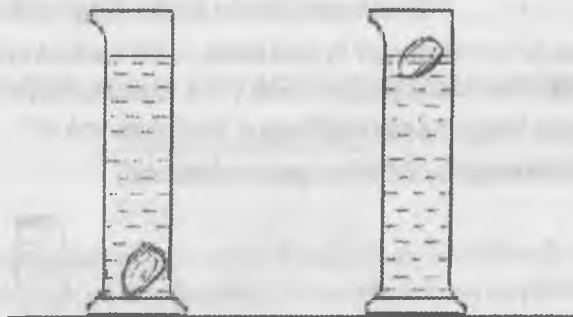
Bu qiyin ish emas. Rasmdan ko'rinib turibdiki, butilka og'zini bir parcha qog'oz bilan berkitib, bankadagi kerosin yuzasiga qo'yiladi va qog'ozni olib tashlab, bir oz vaqt ushlab turiladi. Suvning zichligi kerosinnikidan katta bo'lgani uchun suv butilkadan bankaga, kerosin esa butilkaga o'tadi. Suyuqliklar idishlardan tashqari-ga to'kilmaydi.

1.7.2. SUVGA BOTMAS TUXUM

Asbob va reaktivlar. 500ml hajmli o'lchov silindri (2dona). 2ta tuxum. Kaliy nitrat (KNO_3)ning to'yingan eritmasi. Suv.

Stol ustida ikkita kimyoviy o'lchov silindrida suyuqlik, ularning yoni-

da ikkita tuxum turibdi. Tuxumlarni olib, silindrdagi suyuqliklarga solingan edi, ularning biri tosh suvga cho'kkani sangari cho'kib ketdi, ik-kinchisi esa yog'ochdan yasalgan tuxumga o'xshab suyuqlikning betida qoldi. (29-rasm). Bu tajribaning siri nimada?



29-rasm. Tuximlarning cho'kishi va cho'kmasligi.

Eritmalarning zichligi suvning zichligidan katta bo'ladi. Tuxumning eritmaga botmasligining sababi shunda.

Ayniqsa, eruvchanligi katta bo'lgan kumush nitrat, kaliy yodid, kaliy nitrat, shakar kabi moddalar to'yingan eritmasining zichligi katta bo'ladi. Silindrlarning biri-da suv, ikkinchisida esa kaliy nitratning to'yingan eritmasi bor edi.

II. BILASIZMI?

2.1. KIMYO FANI TARIXI TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.1.1. ... taxminan 100 ming yil ilgari ibtidoiy odamlar ıstısh maqsadida o'tdan foydalanishgan.
- 2.1.2. ... ibtidoiy jamiyatning boshlarida odamlar tabiatda uchraydigan erkin metallardan zeb-ziynat buyumlari, neolit davrida esa ulardan mehnat va ov qurollari tayyorlaganlar.
- 2.1.3. ... ibtidoiy jamiyat davrida ba'zi mineral bo'yoqlar (oxra, umbra va boshqalar) ma'lum bo'gan. Ulardan to'qimalarni ranglashda, g'orlar devoriga rasmlar chizishda foydalanilgan.
- 2.1.4. ... qadimgi misrliklar, armanlar va boshqa qadimgi xalqlar meteorit temirini bilishgan va unga "osmondan tushgan tosh" deb nom berishgan.
- 2.1.5. ... quldorlik jamiyati davrida odamlar metallurgiya bilan tanish edi. Mesopotamiya, Kavkaz, Markaziy Osiyo va Misrda oltin qazib olish va tozalash bilan mashg'ul bo'lganlar. Rudalardan mis, qalay, qo'rg'oshin, kumush va simob hosil qilish yo'llari ma'lum bo'lgan.
- 2.1.6. ... odamlar dastlab metallar orasida misdan foydalangan. Qadimgi metall buyumlar misdan tayyorlangan. Odamlar, tabiatda erkin uchraydigan misdan uy-ro'zg'or buyumlari tayyorlashgan.
- 2.1.7. ... quldorlik jamiyati odamlari mis olish va undan buyumlar tayyorlashni (mis davr), keyinroq mis qotishmalari va bronza buyumlari tayyorlash (bronza davri) bilan tanish bo'lgan. Miloddan oldingi uch minginchi yillikning o'rtalarida "bronza davri" boshlangan.
- 2.1.8. ... miloddan taxminan 1200 yil ilgari Kichik Osiyoda, Armaniston janubida, Misr va Mesopotamiyada rudalardan temir olishni o'zlashtirganlar. Shundan so'ng "temir davri" boshlangan.
- 2.1.9. ... "kimyo" so'zi qadimgi Misr "xyuma" so'zidan olingan bo'lib, ma'nosi tuproq demakdir.
- 2.1.10. ... Iskandar Zulqarnayn (Aleksandr Makedonskiy) vafotidan (miloddan oldingi 323 yilda) keyin uning lashkar boshisi Ptolomey-soter Iskandariya (Misrdagi Nil daryosining quyilish joyida) shahrida

Fanlar akademiyasi tashkil etgan. Bu akademiyada matematik Evklid va mexanik Arximed ijod qilganlar.

- 2.1.11... Aleksandriya akademiyasi taxminan ming yil davomida mavjud bo'lgan. U VII asrga kelib, diniy yurishlar natijasida yo'q qilingan.
- 2.1.12... Aleksandriya akademiyasi olimlari tabiat falsafasiga biror yangilik kiritmagan, ammo metallurgiya, bo'yoqchilik san'ati, dori tayyorlash bilan shugullanib bu sohalarni bir oz rivojlantirgan. Ular alkimyoning vujudga kelishiga sababchi bo'lgan.
- 2.1.13... alkimyo, IV asrdan XVI asrgacha davom etgan. U Misr, Yunon, Arab va o'rta asr alkimyosi davrlariga bo'linadi.
- 2.1.14... VII asrga kelib, islom dini vujudga keldi. Natijada, arablarning istilosi boshlanadi. Ko'pchilik Sharq mamlakatlari va O'rta Osiyo bo'ysundirilib, Misr, Shimoliy Afrika va Ispaniya zabt etiladi. Arablar imperiyasining markazi Damashq, keyin esa Bog'dod bo'lgan. Bu shaharlarda Fanlar akademiyasi tashkil qilingan. Shu vaqtga kelib alkimyo rivojlana boshlagan.
- 2.1.15... birinchi arab alkimyogari (721-815y) Jobir ibn Xayyon bo'lgan (G'arbda uni Geber deyishgan). U Aristotel ta'limotini qabul qilib, simob va oltingugurtdan kumush va oltin olishni o'z oldiga vazifa qilib qo'ygan.
- 2.1.16... Abu-Bakr Muxammad al-Rozi (865-925y.) Jobir ibn Xayyon ishini davom ettirib, tibbiyot va alkimyo bilan mashg'ul bo'lgan. U, o'sha davrda ma'lum bo'lgan moddalarni uch guruhga –tuproq moddalari (minerallar), o'simlik va hayvon moddalariga bo'lgan. Al-Rozi atomni tan olsham Aristotel ta'limotidan voz kechmagan.
- 2.1.17. O'rta Osiyoning buyuk olimi Abu Ali ibn Sino (980-1037-y.) tabib va mashur alkimyogar bo'lgan. U ko'pchilik kimyoviy moddalarni dori sifatida ishlatgan. U Aristotel ta'limotini ma'qul bilib, arablar alkimyosini qat'iyan rad etgan. Uning fikricha oddiy metallardan asil metallar hosil qilib bo'lmaydi.
- 2.1.18... alkimyogarlar temirdan, misdan va kumushdan oltin hosil qilsa bo'ladi deb hisoblagan. Buning uchun falsafiy tosh (iksir) kerak, u topilsa oddiy metallardan asil metallar hosil qilsa bo'ladi deb hisob-

- laganlar. Ular qariyb ming yil davomida falsafiy toshni izlaganlar.
- 2.1.19... G'arbiy Yevropa alkimyosi XII asrdan boshlangan. Ko'pchilik arab alkimyogarlarning asarlari lotinchaga tarjima qilingan. Dastlab G'arbiy Yevropa alkimyogarlari din peshvolari bo'lishgan.
 - 2.1.20... mashhur alkimyogarlarning orasida Buyuk Albert (1193-1280y) ham bo'lgan. U monax, episkop bo'lgan va alkimyo bilan to'la mashg'ul bo'lgan. U asarlarida oddiy metallarga maxsus ishlov va rang berilsa, asil metallarga aylanadi deb ta'kidlagan.
 - 2.1.21... arab alkimyogari Alxid Bexil (12 asr) siydikdan fosforni hosil qilib, unga "karbunkul" deb nom bergan. "Karbunkules" lotincha so'z bo'lib, ma'nosi "ko'miri bor" demakdir.
 - 2.1.22... buyuk ingliz alkimyogari Rojer Bekon (1214-1294 y.) monax bo'lib, bir necha vaqt Parijda va Oksfordda dars bergan. Uning hamkasblari Bekonni jodugar deb hisoblashgan. Bekon "Alkimyo oynasi" nomli kitob yozgan. U kitobida falsafa toshi to'g'risida chalkash fikrlar bayon qilgan.
 - 2.1.23... olimlar oltinni topib, uni rang jihatidan quyoshga, kumushni esa oyga oxshatgan. Keyin alkimyogarlarning mulohaza yuritib qolganlar, chunki o'sha vaqtda yettita sayyora (Quyosh, Oy, Venera, Yupiter, Saturn, Mars va Merkuriy) va yettita metall (oltin, kumush, mis, qalay, qo'rg'oshin, temir, simob) ma'lum edi. Yetti soniga qadimdan odamlar maxsus ahamiyat berganlar. Bu haligacha davom etib kelmoqda. Masalan, haftaning yetti kuni, yetti olam, yetti osmon, bola yettiga kirganda maktabga borishi va hokazo. Haqiqatda esa sayyoralar ham, va metallar ham ko'pchilikni tashkil etadi.
 - 2.1.24... alkimyogarlarning falsafiy toshni qidirib ko'p kashfiyotlar qilgan: spirtlar, chinni, porox, turli kislotalar, ishqorlar, tuzlar, dori-darmonlar, ranglar hosil qilindi; moddalarni olish uchun o'nlab kimyoviy usullari filtrlash, bug'latish, kristallar hosil qilishni o'zlashtirganlar.
 - 2.1.25... XVI asrga kelib, yangi jarayon - tibbiyot kimyosi (yatrokimyo) vujudga keldi. Yatrokimyoning mashhur namoyandasi, nemis olimi Paracelsus (1493-1541y.) bo'lgan. U alkimyogarlarning tarafdori bo'lib, "falsafa toshi" mavjudligiga ishonar edi.

- 2.2.26. ... 1597-yilda nemis olimi va tabibi A. Libaviy tomonidan kimyo tarixida birinchi bo‘lib kimyodan darslik kitobi yozilgan. Bu kitobda oltin, kumush, temir metallari, o‘simliklar shirasi, sharob va boshqa moddalar to‘g‘risida yozilgan edi. Ko‘p yillar davomida bu kitob tabiblar va doridarmon tayyorlovchilar uchun asosiy qo‘llanma bo‘lib kelgan.
- 2.7.27. ... yatrokimyoning buyuk vakili, golland olimi Van Gelmont (1577-1664) edi. U Aristotel va alkimyogarlar ishlarini rad qilib, kimyo tarixida birinchi marta miqdoriy izlanishlar (tadqiqotlar) o‘tkazgan. U ko‘mir yonganda qandaydir “havo” chiqishini aniqlab, unga “o‘rmon havosi” yoki “gaz” deb nom bergan. Uning fikricha, “gaz” yunoncha “xaos” so‘ziga bog‘liq bo‘lib, qadimgi slavyanlar so‘zi “gasit” dan olingan (karbonat angidrid haqiqatda ham ko‘mir yonganda hosil bo‘ladi va olovni o‘chiruvchi hisoblanadi).
- 2.1.28. ... XVI asrda yana bir jarayon – texnika kimyogarlari paydo bo‘lgan. Bu jarayon kimyogarlari turli xil moddalar ishlab chiqarish bilan mashg‘ul bo‘lgan.
- 2.1.29. ... texnika kimyogarlarning buyuk namoyandasi Iogan Rudolf Glouber (1604-1668 y.) bo‘lgan. Glouber natriy sulfat tuzini ajratib olgani uchun, uning hamkasblari bu tuzga “glouber tuzi” deb nom bergan.
- 2.1.30. ... Van Gelmont pnevmatikaviy kimyo (gazlar kimyosi)ga asos solgan olimdir. Gazlar kimyosining namoyandalari Boyl (1660), Mariotta (1667), Volta (1792) va Gey-Lyussak (1802)lar gazlarga oid qonunlarni kashf qilgan edi.
- 2.1.31. ... ingliz olimi Robert Boyl suyuqliklar muhitini (kislotaligi, ishqoriy va neytralligi) aniqlash uchun birinchi marta lakmus qog‘ozini tayyorlab ishlatgan edi. U kimyo faniga “analiz” so‘zini birinchi bo‘lib kiritgan.
- 2.1.32. ... XVIII asming mashhur eksperimentator (tajribakor) kimyogari – shved dori tayyorlovchisi Karl Velgelm Sheele edi. Uning qo‘li qaysi jismga tegmasin, albatta biror narsani kashf qiladi deyishardi. Umri qisqa bo‘lishiga qaramasdan (44 yil umr ko‘rgan) o‘nlab oddiy va murakkab moddalarni kashf qilgan. Karl Sheele ftor, xlor, marganes, molibden, volfram, azot, kislorodni kashf qilgan va glitserin, sianid kislotasi, olma kislotasi, limon kislotasi, sut kislotasini birinchi bo‘lib hosil qilgan hamda ularning xossalarini o‘rgangan. Suyakdan fosforni ajratib olgan.

- 2.1.33. ... yunon faylasuflari Levkip va Demokrit fikricha, butun olam juda mayda bo'linmaydigan zarrachalardan, ya'ni atomlardan va bo'shliq fazodan iborat. Atomlar doimo harakatda bo'ladi.
- 2.1.34. ... XVII asming boshlariga kelib, atom to'g'risidagi ta'limot qaytadan paydo bo'ldi. J. Bruno (1548-1600) atom ta'limotini e'tirof qilib, atomlarning o'zaro birikmasini "molekula" deb atagan ("molem"- lotincha so'z bo'lib, massa, to' da demakdir).
- 2.1.35. ... Robert Boyl o'zining "Shakkok kimyogar" nomli kitobida (1661 y.) olamning asosi to'rt unsurdan (suv, havo, o't va tuproq) iborat degan ta'limotni tamoman rad etgan. Uning fikricha, element oddiy modda bo'lib, "tanachalar" dan iborat (tanacha lotinchasiga "korpuskula" deyiladi). Ular bo'linmaydi. Elementar ko'p, chunki moddalar juda xilma-xildir.
- 2.1.36. ... Robert Boyl metallarni retortada qizdirib, ularning masasasini ortishini kuzatgan. Uning fikricha, "o't moddasi" metall bilan birlashtirib massasi ortadi.
- 2.1.37. ... M.V.Lomonosov korpuskalarni e'tirof etib, fizikaviy hodisalar korpuskalar harakatidan vujudga keladi deb hisoblagan. Uning fikricha, korpuskalar elementlardan (yani atomlar) tarkib topgan.
- 2.1.38. ... M.V.Lomonosov metalga kislotaga bilan ta'sir etib, vodorod gazini hosil qiladi. Uningcha, bu gaz metaldan ajraladi. U yonuvchi gaz bo'lib, Lomonosov uni flogiston (ma'nosi "yonuvchi" demakdir) deb hisoblagan. 20 yildan keyin ingliz olimi Genri Kavendish Lomonosov tajribasini takrorlab, vodorod gazini metaldan ajralmasligini va u flogiston ham emasligini e'tirof etadi. Shunday qilib, Kavendish flogiston nazariyasiga qattiq zarba berdi.
- 2.1.39. ... "Atom" tushunchasini tabiatshunoslik ilmiiga birinchi marta ingliz olimi Jon Dalton 1804-yilda kiritgan. Uning fikricha, har xil elementlar atomlari turli massalarga ega. Shu sababdan ular bir-biridan farq qiladi.
- 2.1.40. ... 1860-yilda Germaniyaning Karlsrue shahrida butunjahon kimyogarlarning yig'ilishi bo'lib o'tadi. Bu yig'ilishda "atom" va molekula tushunchalari to'liq e'tirof etiladi va butunjahon olimlari tomonidan atom-molekular ta'limot qabul qilinadi.

2.2. VODOROD TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.2.1. ... vodorodning yunoncha nomi "xidrogenium" bo'lib, manosi "suv tug'diruvchi" demakdir.
- 2.2.2. ... vodorodni XVI asrning boshlarida nemis olimi Parasels kashf qilgan. 1766-yili ingliz olimi Genri Kavendish ruxni sulfat kislotaga ta'sir ettirib, vodorod gazi hosil qilgan va uning hossalarini o'rgangan. 1783-yilda fransuz olimi Lavuaze suvdan vodorodni hosil qilgan.
- 2.2.3. ... 1932-yilda tabiiy vodoroddan uning izotopi deyeriy (^2H) hosil qilingan. Deyeriy vodorod atomidan ikki marta og'irroqdir.
- 2.2.4. ... 1939-yilda sun'iy ravishda vodorodning yana bir izotopi tritiy (^3H) hosil qilingan. U oddiy vodorod izotopidan uch marta og'ir.
- 2.2.5. 1962-yilda Italiya olimlari vodorodning beqaror yana bir izotopini (^4H) hosil qilishga erishgan.
- 2.2.6. ... 70 kg lik odam organizmining 7 kgini vodorod tashkil qiladi.
- 2.2.7. ... vodorod yer po'stlog'ining 0,88% massasini tashkil etadi va elementlar orasida tarqalganlik jihatidan to'qqizinchi o'rinda turadi. Vodorod quyosh atmosferasining 94 foizini tashkil qiladi.
- 2.2.8. ... Vodorod sayyoralar orasidagi fazoda keng tarqalgan elementdir.
- 2.2.9. ... 50 km balandlikda vodorod havo tarkibining 30% ini, 100 km balandlikda esa 95 % ini tashkil etadi.
- 2.2.10. ... suyuq vodorod suvdan 14 marta yengil. Suyuqliklar orasida eng yengili suyuq vodoroddir.
- 2.2.11. ... ikki hajm vodorod bilan bir hajm kislorod aralashmasi "qaldiroq gaz" deb nomlanadi va u kuchli portlash hossasiga ega.
- 2.2.12. ... kislota eritmalaridan vodorod ioni (H^+) gidroksoniy kationi (H_3O^+) shaklida mavjud bo'ladi.
- 2.2.13. ... ajralayotgan vodorod gazini hidlab ko'rish tavsiya etilmaydi, chunki u zaharli gaz, masalan, AsH_3 bilan ifloslangan bo'lishi mumkin.

2.3. ISHQORIY METALLAR TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.3.1. ... "litiy" yunoncha so'z bo'lib, ma'nosi "tosh" demakdir.
- 2.3.2. ... litiyning zichligi $0,53\text{g}/\text{sm}^3$ ga teng. Metallar orasida eng yengili litiydir. U hatto benzinda ham cho'kmaydi.

- 2.3.3. ... atom energetikasida litiydan tritiy (^3H) olinadi.
- 2.3.4. ... litiy uy haroratida azot bilan birikib, litiy nitrid Li_3N hosil qiladi.
- 2.3.5. ... litiy sterati $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOLi}$ o' ta tezlik bilan ishlaydigan mashinalar uchun surkov moyi sifatida qo'llanadi.
- 2.3.6. ... litiy 1817-yilda A. Arfvedson tomonidan kashf etilgan va 1818 yilda Devi tomonidan elektroliz usulida olingan.
- 2.3.7. ... natriy metalini 1807-yili ingliz olimi Devi suyuqlantirilgan natriy gidroksidni elektroliz qilib olgan.
- 2.3.8. ... natriy peroksid Na_2O_2 suv osti kemalarida kislorod manbai sifatida ishlatiladi:
- $$2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2 + 433\text{kJ}$$
- 2.3.9. ... Natriy gidroksid "kaustik soda" deb ham yuritiladi. Elektrokimyoviy zavodlarda 37%li kaustik soda osh tuzining suvli eritmasini elektroliz qilish usulida olinadi.
- 2.3.10. ... natriy tuzlari alangani sariq rangga bo' yaydi.
- 2.3.11. ... natriy gidroksid suv bug' lari va CO_2 ni tez yutadi va suvda yaxshi erib, ko' p miqdorda issiqlik chiqaradi.
- 2.3.12. ... natriy bromid NaBr tibbiyotda va fotografiyada ishlatiladi.
- 2.3.13. ... "kaliy" arabcha so' zdan olingan bo' lib, ma' nosi potash demakdir.
- 2.3.14. ... kaliy birinchi marta 1807-yilda ingliz olimi G. Devi tomonidan KOH suyuqlanmasini elektroliz qilib olingan.
- 2.3.15. ... kaliy nihoyatda faol va kuchli qaytaruvchi metallidir. Agar kaliy metalli suvga tashlansa, ajralayotgan vodorod o' z-o' zidan yonib ketadi.
- 2.3.16. ... kaliy xlorid, kaliy nitrat, kaliy sulfat va boshqalar kaliy o' g' itlardir. Kaliy nitratdan qora porox tayyorlanadi.
- 2.3.17. ... rubidiy va sezii kaliydan ham faolroq bo' lib, hatto muzga tekkanda ham yonib ketadi.
- 2.3.18. ... quruq havo atmosferasida natriy va kaliy E_2O tarkibli oksidlar, rubidiy va sezii esa E_2O_2 tarkibli peroksidear hosil qiladi.
- 2.3.19. ... kislorod atmosferasida hamma ishqoriy metallar yonadi. Natijada natriy peroksid Na_2O_2 , boshqa ishqoriy metallar esa giperoksidlar (EO_2) hosil qiladi.
- 2.3.20. ... rubidiy va sezii o' ta faol ishqoriy metallar bo' lib, 1860-yilda

R. Bunzen va G. Kirxgoflar tomonidan tahlilning spektral uslubi yordamida kashf qilingan. Bu metallar havoda o'z-o'zidan yonib ketadi.

2.4. BERILLIY, MAGNIY VA ISHQORIY- YER METALLARI TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.4.1. ... beril nomli metall ($3\text{BeO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$) yashil rangga ega, qimmatbaho tosh bo'lib, zumrad deb nomlanadi.
- 2.4.2. ... magniy oksidi (MgO) o'tga chidamli metall bo'lib, undan o'tga chidamli idishlar va tigellar tayyorlandi.
- 2.4.3. ... magniy oksidini magniy xloridning to'yingan eritmasida eritib, magnezal sement hosil qilinadi. Arramayda yoki g'ozapoya maydasini bu sement bilan qorishtirib qoliplarda zichlanib, fibrolit yoki ksilolit nomli issiqlik o'tkazmaydigan qurilish plitalari tayyorlanadi.
- 2.4.4. ... kalsiy, stronsiy va bariy, ishqoriy – yer metallari deb nomlanadi. Qadimda bu metallarning oksidlari “yer”lar (masalan, CaO – kalsiy yeri, BaO – bariy yeri va boshqalar) deb yuritilgan. Ularning suvdagi eritmasi ishqordir.
- 2.4.5. ... kalsiy, stronsiy va bariy metallarini 1809-yilda ingliz olimi Devi elektroliz usulida hosil qilib kashf qilgan.
- 2.4.6. ... ishqoriy – yer metallari alyumotermiya usulida vakuumda hosil qilinadi.
- 2.4.7. ... kalsiyning bug'lanuvchan birikmalari alanga rangini sariq – qizg'ish tusga, stronsiy va radiy esa alanganing o'tkir qizil rangiga, bariy birikmalari esa alanga rangini yashil- sarg'ish tusga kiritadi.
- 2.4.8. ... kalsiy birikmalari qadimdan insonlarga ma'lum bo'lib, qurilishda ishlatilgan(ohaktosh, ganch).
- 2.4.9. ... kalsiy fosfat odam va hayvonlar suyagining asosiy tarkibiy qismi hisoblanadi. Kalsiy ioni qon tarkibida bo'lib, yurak ishini boshqarib turadi.
- 2.4.10. ... kalsiy oksid – so'ndirilgan ohak, kalsiy gidroksid esa so'ndirilmagan ohak deyiladi. Ohak suti hosil qilishda suv o'rniga natriy ishqori eritmasi ishlatilsa, natron ohakgi hosil bo'ladi (uning tarkibi: 80% Ca(OH)_2 , 5% NaOH , 12% H_2O).
- 2.4.11. ... bariy birikmalari zaharli moddalardir. Odam bariy tuzlari

- 2.5.5. ... aluminiy metallar orasida tarqalganlik jihatidan birinchi o' rinda, elementlar orasida esa uchinchi o' rinni egallaydi. Yer po' stlog' ining 8.8% ini aluminiy tashkil etadi.
- 2.5.6. ... aluminiy oksidi Al_2O_3 tabiatda mavjud bo' lib, korund minerali nomi bilan yuritiladi. Agar korundning tarkibida xrom bo' lsa, u yoqut (rubin) deyiladi. Titan va temir bo' lsa, feruza (sapfir) deyiladi. Ular qimmatbaho toshlardir.
- 2.5.7. ... aluminiy faol metall bo' lib, tezda oksid qavati bilan qoplanadi. Oksid qavati zich bo' lib, u na havoni va na suvni o' tkazadi. Shuning uchun ham aluminiy va uning qotishmalaridan tayyorlangan buyumlar zanglamaydi, buzulmaydi va suv bilan ta' sirlashmaydi.
- 2.5.8. ... cho' yan va po' lat buyumlarning zanglashini oldini olish maqsadida ular yuzasi aluminiy bilan qoplanadi.
- 2.5.9. ... aluminiy metali yordamida (qaytaruvchi sifatida) bir necha metallar olinadi. Bu jarayon alyuminoteriya deb ataladi.
- 2.5.10. ... temir oksidi va tabiiy korundni aralashtirib, jilvir qog' oz tayyorlanadi va yaltirativchi stanoklar charxlari yasaladi.
- 2.5.11. ... korund minerali juda qattiq bolib, Moos shkalasi bo' yicha uning qattiqligi 9 ga teng.
- 2.5.12. ... aluminiy ishlab chiqarishni hozirgi zamonaviy usulini 1886-yili, amerikalik olim Koll va fransuz olimi Eru kashf qilgan. Bu usul kriolit ($3NaF \cdot AlF_3$) suyuqlanmasida aluminiy oksidi Al_2O_3 ni eritib, elektroliz qilishga asoslangan. 100 yildan ortiq vaqt davomida bu usul butun jahonda qo' llanilib kelinmoqda.
- 2.5.13. ... suyultirilgan kriolit elektroliz paytida fto' rli birikmalar chiqarib, atmosferani ifloslantiradi va shu bilan ekologiyaga katta zarar etkazadi
- 2.5.14. ... toza aluminiy konstruksiyaviy material sifatida ko' p ishlatiladi. Aluminiyning muhim qotishmalari – dyural va siluminlardir. Dyural yoki dyuraluminiy – bu 4% mis va 96% alyuminiydan iborat qotishma (unda kam miqdorda marganes, magniy va kremniy aralashmasi ham bor) Dyural qattiqlik va mustahkamlik jihatidan yumshoq po' latga o' xshab ketadi. Silumin tarkibida 12- 13% kremniy mavjud. Uni suyultirib, qo' liplarga quyib har xil buyumlar va asboblari yasaladi.

2.6. UGLEROD VA KREMNIY TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.6.1. ... uglerodning lotincha nomi “karbohium” bo'lib, ma'nosi ko'mir demakdir. U yer po'stlog'ining 0.09 foizini tashkil qilsa ham, butun tirik mavjudodning “shohi” hisoblanadi. Uglerod birikmalari hayvonlar va o'simliklar to'qimalarining organik moddalarini hosil qiladi.
- 2.6.2. ... yer yuzida odamlarning bir kecha-kunduzda nafas bilan chiqariladigan CO₂ gazi erkin uglerodga aylantirilsa, 160 million tonnani tashkil etadi.
- 2.6.3. ... yog'och va junning taxminan 50 % ini uglerod tashkil qiladi.
- 2.6.4. ... antrasit, grafit va olmos ugleroddan iborat. Olmos qattiqlik jihatdan moddalar orasida birinchi o'rinda turadi, uning Moos shkalasi bo'yicha qattiqligi 10 ga teng. Ammo grafitning qattiqligi 1 ga teng. Buning sababi, moddalarda uglerodning joylashuvidir.
- 2.6.5. ... alkimyogar Parasels natriy karbonat va sirka kislotasidan foydalanib, birinchi marta gazli suv tayyorlagan edi.
- 2.6.6. ... uglerod (II)- oksidi (CO) “is gazi” ham deyiladi. Is gazi kuchli zahar hisoblanadi. U bilan nafas olinsa, avvaliga odam behol bo'ladi, keyin uyquni keltiradi va behush qilib o'ldiradi. U odamni kisloroddan mahrum qilib zaharlaydi.
- 2.6.7. ... karbonat angidrid (CO₂) gazini bosim ostida suyuq holatga va qattiq holatga aylantirish mumkin. Qattiq CO₂ “quruq muz” ham deyiladi, undan tez buziladigan moddalarni saqlashda foydalaniladi.
- 2.6.8. ... natriy gidrokarbonatning to'yingan eritmasi va konsentrlangan sulfat kislotadan foydalanib, “o't o'chirgich”lar tayyorlanadi. Ikkala moddaning o'zaro ta'sirlashuvidan ko'pikli aralashma hosil bo'lib, o'tni o'chiradi. Aralashma tarkibida karbonat angidrid gazi bo'ladi.
- 2.6.9. ... bir yil davomida yer yuzasidagi hamma o'simliklar taxminan 150 milliard tonna CO₂ni yutib, atmosferaga 400 milliard tonna kislorod chiqaradi.
- 2.6.10. ... “gazga qarshi” (protivogaz) qurilmaning ishlash prinsipi shundan iboratki, qurilmada joylashtirilgan faollantirilgan ko'mir havodagi turli zararli gazlarni o'zida ushlab qoladi.
- 2.6.11. ... kremniyning lotincha nomi “silitsium” bo'lib, ma'nosi “chaqmoq

tosh” dir. Uni 1823-yili shved olimi Y. Berselius kashf qilgan. Kremniy tarqalganlik jihatidan kisloroddan keyin, ikkinchi o‘rinda turadi. U yer po‘stlog‘ining 27.6 foizini tashkil qiladi.

2.6.12. ... tiniq kvars “tog‘ billuri” deb ham ataladi. Uning boshqa, turli xil rangdagi navlari ham mavjud. Masalan, ko‘k rangli billur konga Markaziy Osiyoning Pomir tog‘ida joylashgan. Unga “La‘li badaxshon” deb ham nom berilgan.

2.6.13. ... kremniy ham tabiat (jonsiz tabiat) ning “shohi” hisoblanadi. U qum, tuproq, turli minerallar, silikatlar, alumosilikatlar tarkibiga kiradi. amorf kremniy esa suv o‘tlarida va ayrim suv hayvonlari tarkibida bo‘ladi.

2.6.14. ... kremniy ayrim ro‘zg‘or buyumlari tarkibida ham keng tarqalgan. U shisha, chinni, sopol buyumlar, billur va boshqa buyumlar tarkibida bo‘ladi.

2.6.15. ... insonlar miloddan bir necha asr ilgari kremniy oksidini pishirib shisha olish san‘atini egallagan. Oddiy shishaning taxminiy tarkibi $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ formula bilan ifodalanadi. Shishada Na_2O ni K_2O ga almashtirilsa, qiyin suyuqlanuvchi shisha hosil bo‘ladi. Undan kimyoviy shisha idishlar tayyorlanadi. Shisha tarkibidagi CaO qo‘rg‘oshin (II) – oksidi (PbO) bilan almashtirilsa, billur shisha hosil bo‘ladi.

2.6.16. ... natriy va kaliy silikatlar suvda eriydi va ularning konsentrlangan suvli eritmaları “eruvchan shisha” deyiladi. Silikat elementining tarkibi – natriy silikat Na_2SiO_3 dir.

2.6.17. ... shishadan diametri 0.003 dan 0.012 mm gacha bolgan ingichka tola hosil qilish mumkin. Shishadan “shisha paxtasi” tayyorlanadi. u qurilishda “issilik o‘tkazmaydigan” mahsulot sifatida qo‘llanadi.

2.7. AZOT VA FOSFOR TO‘G‘RISIDA BILASIZMI?

2.7.1. ... azotning lotinch nomi “nitrogenium” bo‘lib, ma‘nosi “selitra hosil qiluvchi” demakdir. Azotni 1772-yilda Rezerford kashf qilgan.

2.7.2. ... azot gazi hajm jihatidan atmosfera havosining 78 foizini va yer po‘stlog‘ining 0,04 foizini tashkil etadi. Azot oqsillar, nuklein kislotalar, xlorofil, fermentlar, garmonlar va ko‘pchilik vitaminlar tarkibiga kiradi. Azot tabiatda nitratlar holida: chili selitrasi NaNO_3 , hind selitrasi KNO_3 , norvegiya selitrasi $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ shaklida uchraydi.

- 27.3. ... azot(I)- oksidi asab tizimiga ta'sir etadi, shuning uchun u "kulduruvchi gaz" deb ham ataladi. Undan yengil jarrohlik amaliyotida foydalaniladi.
- 27.4. ... ammiakning 3% li suvli eritmasi novshadil spirti deyiladi va u tibbiyotda hushga keltiruvchi vosita sifatida ishlatiladi. Ammoniy xlorid NH_4Cl tuzi novshadil deyiladi.
- 27.5. ... suyuq ammiak sovutuvchi qurilmalarda (muzlatgichlarda) sovutuvchi vosita sifatida qo'llanadi. Undan erituvchi sifatida, masalan, ishqoriy metallar va ishqoriy-yer metallarini eritishda foydalaniladi. Natijada, havo rang metalli yaltiroqlikka ega bo'lgan eritma hosil bo'ladi. Metallarning bunday eritmaları yuqori elektr o'tkazuvchanlikka ega.
- 27.6. ... momoqaldiroq vaqtida, havo azoti kislorod bilan birikib, azot oksidlarini (NO , NO_2) hosil qiladi. Azot (II)- oksidi yomg'ir suvida erib, nitrat kislota shaklida tuproqqa tushadi va kationlar bilan bog'lanib, tabiiy selitruga aylanadi.
- 27.7. ... azotli va fosforli o'g'itlar tuproqqa me'yorida berilsa, o'simliklar hosilini oshiradi va sifatini yaxshilaydi, ya'ni paxta tolasining mustahkamligini, uzumda qand miqdorini va kartoshkada kraxmal miqdorini ancha oshiradi.
- 27.8. ... bir gektar yerning 1 metr chuqurligidagi tuprog'ida 12 tonna azot va 6 tonna fosfor mavjud.
- 27.9. ... bir kecha-kunduzda odam organizmiga ovqat bilan 15g azot o'tadi.
- 27.10. ... nitrat kislota va novshadil spirtini VIII asrda arab olimi Jobir ibn Xayyon ta'riflab bergan.
- 27.11. ... fosfor" yunoncha so'z bo'lib, ma'nosi yorug' taratuvchi" demakdir.
- 27.12. ... fosforning 0,1 grami odam organizmi uchun xavfli bo'lsa ham, har bir kishi organizmida 700 gramm fosfor bo'ladi.
- 27.13. ... o'lgan odamning suyagi chirib fosfin PH_3 va difosfin P_2H_4 hosil qiladi. Difosfin o'z-o'zidan havoda yonadi. Qabristonda o't korinishi sinatufaylidir.
- 27.14. ... fosfat angidrid P_2O_5 oq kukun bo'lib, namlikni juda tez o'ziga olishi uchun u gaz va suyuqliklarni quritishda qo'llanadi.

2.8. KISLOROD VA OZON TO 'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.8.1. ... toza kislorodni birinchi bo'lib, shved olimi K.B. Sheele 1772-yilda hosil qilgan. 1774-yilda esa ingliz olimi Ch. Pristli simob (II)-oksidini qizdirib, kislorod hosil qilgan. Ammo Pristli hosil bo'lgan gaz havo tarkibiga kirishini bilmagan.
- 2.8.2. ... 1783-yili fransuz olimi Antuan Loran Lavuazye kislorodning xossalarini o'rganib, uning havo tarkibiga kirishini aniqlagan. U kislorodga "oksigenum" deb nom bergan.
- 2.8.3. ... kislorodning yunoncha nomi "oksigenum" bo'lib, ma'nosi "nordon tug' diruvchi" yoki "kislota tug' diruvchi" demakdir. Bu nom unchalik to'g'ri emas, chunki kislorodsiz kislotalar ham mavjud.
- 2.8.4. ... XIX asrda kislorod bariy peroksidan hosil qilingan. Buning uchun dastlab bariy oksidini ($500-600\text{ }^{\circ}\text{C}$ da) qizdirib bariy peroksid BaO_2 olingan, keyin qizdirish natijada ($700\text{ }^{\circ}\text{C}$ da) bariy peroksid parchalanib, yana bariy oksidi va kislorod hosil bo'lgan.
- 2.8.5. ... 70 kg og'irlikka ega bo'lgan odamning vazni 45 kilogramm kisloroddan iborat.
- 2.8.6. ... odam organizmi bir kecha-kunduzda 750 litr toza kislorodni iste'mol qiladi.
- 2.8.7. ... litosferada kislorod massasi 10^{19} tonnani, gidrosferada $1,5 \cdot 10^{18}$ tonnani, atmosferada $1,2 \cdot 10^{15}$ tonnani va biosferada 10^{12} tonnani tashkil etadi.
- 2.8.8. ... agar atmosfera kislorodining hammasi suyuq holatga aylantirilsa, u yer yuzini 2 metr qalinlikda qoplaydi.
- 2.8.9. ... toshko'mir kukuni, yog'och kukuni va boshqa yonuvchi moddalarning suyuq kislorod bilan aralashmasi oq silikvit deb nomlanadi. U portlash xossasiga ega. Shuning uchun ham u portlovchi modda sifatida qo'llanadi.
- 2.8.10. ... suyuq yoki qattiq kislorod magnitga tortiladi, ya'ni u paramagnit modda hisoblanadi.
- 2.8.11. ... kislorod gazini vodorod bilan yoki atsetilin bilan aralashtirib yoqilsa, harorat $3000\text{ }^{\circ}\text{C}$ ga yetadi. Undan foydalanib metallar kesiladi yoki payvandlanadi.
- 2.8.12. ... "ozon" yunoncha so'z bo'lib, ma'nosi "hidli" demakdir.

Ozon (O_3) ham oddiy modda bo'lib, kislorodning allotropik shakli o'zgarishidir.

- 2.8.13. ... ozon kuchli oksidlovchi. U ko'pchilik metallarni, jumladan, oltin va platinani ham oksidlaydi.
- 2.8.14. ... archazor o'rmonlar havosida ozon miqdori ko'p bo'ladi. Bunday havo o'pka kasalliklari uchun yaxshigina davolovdir. Shuning uchun ham sil kasalini davolaydigan tibbiyot muassasalari atrofiga archa daraxtlari ekiladi.
- 2.8.15. ... ozon oksidlovchi sifatida havoni tozalashda uning ichimlik suvini zararsizlantirishda qo'llanadi.
- 2.8.16. ... tabiatda ozon momaqaldiroq va chaqqin paytida havo kislorodidan va 10-30 km balandlikda ultrabinafsha nurlar ta'sirida kisloroddan hosil bo'lib turadi. Hosil bo'lgan ozon atmosferada (18-35 km balandlikda) ozon qavatini hosil qiladi. U yer yuzasidagi tirik tabiatni ultrabinafsha nurlarning halokatli ta'siridan himoyalab turadi. ozon yer yuzasining haroratini saqlab, uning sovi ketishiga yo'l qo'ymaydi.

2.9. OLTINGUGURT TO'G'IRISIDA BILMASIZMI?

- 2.9.1. ... oltingugurtning" lotincha nomi "sulfurum" bo'lib, ma'nosi "sarg'ish" demakdir. U insoniyatga qadimdan ma'lum. Alkimyogarlarning oltingugurtni asosiy elementlardan biri, deb hisoblagan.
- 2.9.2. ... oltingugurtning yunoncha nomi "tion" bo'lib, ma'nosi "ilohiy" yoki "osmoniy"dir. U yonuvchi modda, qadimda odamlar uni xudobergan sovg'a deb hisoblagan. Shuning uchun ham uning ayrim birikmalarini nomi "tio"dan boshlangan, ya'ni tiosulfat ("oloh bergan sulfat"), tiomochevina, tiospirt va boshqalar.
- 2.9.3. ... ayrim dorilar tarkibida, masalan, streptomisin, norsulfazol, pentisilin, disulfan va boshqalarda oltingugurt mavjud.
- 2.9.4. ... teri kasalliklarini davolashda qo'llanadigan ayrim dorilar oltingugurt va uning birikmalaridan tayyorlanadi.
- 2.9.5. ... oltingugurt yonganda angidrid sulfidi (SO_2) hosil bo'ladi. U hasharotlarni nobud qiladi. Ibtidoiy odamlar "sariq tosh", ya'ni olt-

ingugurtni topib, yashab turgan g'orlarida yoqishgan va shu bilan turli hasharotlarning zararidan saqlanishgan.

- 2.9.6. ... angidrid sulfidi SO_2 oqartiruvchi va dezinfeksiyalovchi modda sifatida konserva ishlab chiqarishda qo'llanadi. Uning yordamida mayiz, o'rik va boshqa mevalar dimlanib quritiladi. Bu tadbir ularni buzilishdan saqlaydi. Bu modda, asosan, sulfat kislotasi ishlab chiqarishda qo'llanadi.
- 2.9.7. ... mazut yoqilganda havoga ko'p miqdorda angidrid sulfid gazi qo'shiladi. U o'simliklarga katta zarar etkazadi, chunki o'simlikning xlorofil moddasini parchalaydi. Shu bilan angidrid sulfid ekologiyaga katta zarar etkazadi.

- 2.9.8. ... oleumning asosiy tarkibi piro-sulfat ($\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$) kislotasi hisoblanadi. Bu kislotaga suv qo'shilsa, u sulfat kislotasiga aylanadi:



- 2.9.9. ... sulfat kislotasi qadimdan ma'lum bo'lgan kislotadir. U bilan alkimyogarlar ishlaganlar, uni ishlab chiqarish esa faqat XVIII asrda yo'lga qo'yilgan.

- 2.9.10. ... tiosulfat kislotaning ($\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$) natriyli tuzi – natriy tiosulfat ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) giposulfit ham deyiladi va fotografiyada qotiruvchi (fiksaj) sifatida qo'llanadi.

2.10. GALOGENLAR TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.10.1. ... “galogen” yunoncha so'z bo'lib, “galos” (tuz) va “genodos” (tug'dirish) so'zlaridan kelib chiqqan. Demak, galogen “tuz tug'diruvchi” degan ma'noni bildiradi.
- 2.10.2. ... galogenlar kushli oksidlovchi bo'lib, ularning elektromanfiyligi eng yuqoridir.
- 2.10.3. “ftor” yunoncha so'z bo'lib, manosi “buzuvchi”, “xloros” esa yashil demakdir. 1816-yili A. Amper birinchi gazga ftor deb nom bergan.
- 2.10.4. ... xlorini birinchi bo'lib, shved olimi K. Sheele 1774-yilda, ftorni esa fransuz kimyogari Muaasan 1886-yilda kashf etgan.
- 2.10.5. ... ftor va xlor zaharli gazlardir. Ular bilan nafas olinganda odam qattiq zaharlanadi. Ftor bilan zaharlanganda, unga qarshi ammiak gazi bilan nafas olish lozim.

- 2.10.6. ... Ftor suv bilan shiddatli reaksiyaga kirishadi, xlor esa suvda erib “xlorli suv” hosil qiladi. Xlorli suvning tarkibi xlorid kislota (HCl) bilan gipoxlorid kislotadan (HClO) iborat. Gipohlorid kislota beqaror modda bo‘lib, tezda parchalanadi va atomar kislorod chiqaradi. U ranglarni yemirib, to‘qimalarni oqartiradi.
- 2.10.7. ... ftor metalmaslar orasida eng faoli bo‘lib, nam sharoitda shishani yemiradi. Uning atmosferasida oltingugurt, fosfor, kremniy tezda yonib ketadi.
- 2.10.8. ... ftorid kislota parafin surtilgan shisha idishlarda, qo‘rg‘oshin, platina yoki maxsus plastmassa idishlarda saqlanadi.
- 2.10.9. ... xlorning natriyli birikmasi bo‘lgan osh tuzi tabiatda keng tarqalgan.
- 2.10.10. ... tish email tarkibida 0,01% ftor mavjud. Agar ichimlik suvi tarkibida ftorning miqdori 1ml/l dan kam yoki ko‘p bo‘lsa, tishning turli xil kasalliklari kelib chiqadi.
- 2.10.11. ... bo‘qoq kasalining kelib chiqishiga sabab, ovqat yoki suvning tarkibida yod moddasining yetarli bo‘lmasligidir. Bu kasallik tog‘li hududlarda yashovchi odamlarda ko‘proq uchraydi, chunki bunday joylarning suvi toza va o‘ta yumshoq bo‘lib, yod birikmalari unda juda kam bo‘ladi.
- 2.10.12. ... 1m³ “o‘lik dengiz” suvuda 4,8kg brom mavjud.
- 2.10.13. ... sanoatda xlor osh tuzining eritmasi elektroliz qilib olinadi. Elektroliz anodida xlor gazi ajralib chiqadi.
- 2.10.14. ... ftor birikmalari ekologiya uchun halokat keltiruvchi moddalardir. Uning birikmalari atmosferaning “ozon qavati” ni yemirib, tirik tabiatga katta zarar yetkazadi. Chunki “ozon qavati” yer yuzidagi tirik organizmlarni quyoshning halokatli ultrabinafsha nurlaridan saqlab turadi.
- 2.10.15. ... “brom” yunoncha so‘z bo‘lib manosi “badbo‘y” demakdir. U 1826-yili dengiz suvidan hosil bo‘lib, kashf qilganlar. Brom va uning bug‘i zaharlidir.
- 2.10.16. ... “yod” yunoncha so‘z bo‘lib, ma’nosi “binafshalangan” de-

makdir. Uni 1811-yilda fransuz olimi Kurtua dengizo'ti (dengiz karami) kulini-
ing tarkibidan ajratib olib, kashf qilgan.

- 2.10.17. ... dengiz suvida yod miqdori juda kam bo'lsa-da, dengiz karami-lami-
nariya yod tuzlarini o'zida to'plash xossasiga ega. Uning kulida 2 foizgacha
yod tuzlari mavjud. Yaqin vaqtgacha yod laminariya kulidan olinardi.
- 2.10.18. ... yod kristallari qizdirilsa, u suyuq holatga o'tmasdan bug'
(gaz) holatiga o'tadi. Bu hodisa sublimatsiya deyiladi.
- 2.10.19. ... kaliy bromid fotografiyada fototasmalar tayyorlashda ishlati-
ladi. Tibbiyotda esa uning suvli eritmasi asabni tinchlantiruvchi dori
sifatida qo'llanadi va qisqacha "brom" deb yuritiladi.

2.11. ASIL GAZLAR TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.11.1. ... geliy, neon, argon, kripton, ksenon va radonlar kimyoviy faolli-
gi juda past elementlardir. Shuning uchun ham ular asil yoki inert gaz-
lar deb yuritiladi.
- 2.11.2. ... 1883-yilda rus olimi Morozov N.A. qamoqxonada yotganida
asil gazlar mavjudligini oldindan aytgan. 1894-98-yillarda ingliz olimlari
Ramzay va Reley havo tarkibida asil gazlarni ajratib, ularni kash qilgan.
- 2.11.3. ... havoning 0,93 foizi argondan, 0,0005 foizi geliydan, 0,0016
foizi neondan, 0,0001 foizi kriptonidan, 0,000008 foizi ksenondan
0,0000000001 foizi radondan iborat.
- 2.11.4. ... XIX asrning oxirida argonning kristallogidratini $Ar_6 \cdot H_2O$ hosil
qilingan. Ko'p o'tmay kripton va ksenonning ham kristallogidratlari
hosil qilindi. Bu kristallogidlar beqaror birikmalardir.
- 2.11.5. ... oxirgi vaqtlarda aniqlanishicha, kripton ksenon va radon fluor
bilan quyidagi birikmalarni hosil qilardi ekan: XeF_6 , KrF_4 , XeF_4 va
 RnF_4 . Bulardan tashqari XeO_3 va $Xe(OH)_6$ lar ham hosil qilingan.
- 2.11.6. ... 1868-yilda fransuz olimi P.Chansen va ingliz olimi Loker qu-
yosh spektrini o'rganib, geliy elementlarini kashf qilgan. "Geliy" yunon-
cha so'z bo'lib, ma'nosi "quyosh" demakdir.
- 2.11.7. ... neon va kripton bilan elektr lampalari to'ldiriladi. Neon qizil
rangni, argon esa ko'k rangni vujudga keltiradi.
- 2.11.8. ... asil gazlar nomlari quyidagicha: geliy-quyosh, neon-yangi, argon

yalqov, kriptov-yashirm, ksenon-begona va radon-shu'la deb tarjima qilinadi.

2.11.9. ... asil gazlar aslida ikki guruhga bo'linadi: birmchisi tipik elementlar, ya'ni geliy; - Neon va argon guruhi, ularning ionlanish potensial yuqori va birikmalari olinmagan. Ikkinchi guruh kripton, ksenon va radonlarni o'z ichiga oladi. Ular metalmaslardir, birikmalari hosil qilingan bu uchala element asil yoki inert gazlar deb ham yuritiladi.

2.12. TEMIR TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.12.1 ... temir insoniyatga miloddan oldin ma'lum bo'lgan. Qadimgi misrliklar va Afrikaning shimoliy qismidagi aholi meteorit temiridan yasalgan buyumlarni ishlatib kelgan.
- 2.12.2 ... temir yer po'stlog'ining 4,7 foizini tashkil qiladi. Tarqalganlik jihatidan kislorod, kremniy va aluminiydan keyin to'rtinchi o'rinni egallaydi.
- 2.12.3 ... temir qonning gemoglobini tarkibiga kiradi. Temir eritrotsit komponenti hisoblanadi. U nafas olish jarayonining katalizatoridir.
- 2.12.4. ... jahonda bir yil davomida 100 million tonna temir ishlatiladi.
- 2.12.5. ... har ming tonna metall ishlab chiqarish uchun 2 ming tonna temir rudasi, ming tonna koks, 400 tonna ohaktosh va 3 ming tonna havo sarflanadi.
- 2.12.6. ... temining 6 valentli birikmalariga ferrat kislota (H_2FeO_4) va ferratlar K_2FeO_4 , $BaFeO_4$ va boshqalar kiradi.
- 2.12.7. ... qotishma tarkibidagi uglerodning massasi 2% dan oshirilsa, cho'yan hosil bo'ladi, undan kam bo'lsa, qotishma po'lat hisoblanadi.
- 2.12.8. ... po'latga 12% xrom qo'shilsa, zanglamas po'lat hosil bo'ladi.
- 2.12.9. ... cho'yan va po'lat ishlab chiqarish bilan qora metallurgiya shug'ullanadi. Boshqa hamma metallar va ularning qotishmalarini rangli metallurgiya ishlab chiqaradi.
- 2.12.10 ... qadimgi Misrda po'lat ishlab chiqarilgan. Xufu nomli ehromdan (miloddan 2900 yil ilgari) po'lat iskana topilgan.
- 2.12.11 ... maxsus po'lat tarkibida 77% temir, 18% volfram, 4% xrom va 1% vannadiy bor. Bunday po'latdan arra, issiqqa chidamli tigellar, temirchilik buyumlari va boshqalar tayyorlanadi.

2.13.D.I MENDELEYEVNING DAVRIY QONUNI VA DAVRIY TIZIMI TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.13.1. ... D.I. Mendeleevdan oldin kimyoviy elementlar sinflanishi bilan Debereyner (1829), G.I.Gess (1849), Shankartua (1864) shug'ullangan. Ammo ular davriy qonunni kashf qila olmagan.
- 2.13.2. ... 1879-yil 17-fevralda Peterburg universitetining professori D.I.Mendeleev nomiga maktub keladi. Unda professordan ishlab chiqarishga kelib, tug'ilgan muammoni yechishda yordam berishi so'ralgan. O'sha maktub orqasiga, u elementlarning atom og'irliklari ortib borishiga muvofiq, ularni joylashtirgan va o'zining birinchi jadvalini tuzgan. Shu munosabat bilan ishlab chiqarish korxonasiga bora olmagan.
- 2.13.3. ... D.I.Mendeleev davriy qonunni isbotlash ustida ishlayotgan vaqtda hammasi bo'lib 63 ta element ma'lum edi. Ko'pchilik elementlarning atom massalari noto'g'ri edi. Davriy qonun elementlarning atom massalarini to'g'ri aniqlashda asos bo'lib xizmat qildi.D.I.Mendeleev 20 elementni atom massasini aniqlagandan keyin , ular davriy sistemada o'z o'rnini topdi.
- 2.13.4. ... D.I.Mendeleev davriy qonuniga asoslanib, kashf qilinmagan uch elementning xossalari oldindan batafsil aytib berdi. Bular ekabor, ekaaluminium va ekasilitsiy edi. 15yil davomida D.I.Mendeleevning hayotlik davrida bu elementlar kashf qilindi. Ekaaluminium Fransiyada kashf qilinib, unga gally deb nom berilgan, ekabor Shvetsiyada kashf qilinib, skandiy deb nomlangan, ekasilitsiy esa Germaniyada kashf qilinib, uning nomini germaniy deb atashgan. Ularning xossalari o'rganilganda, ekabor ekaaluminium va ekasilitsiy xossalari bilan deyarli bir xil bo'lib chiqqan.
- 2.13.5. ... ko'p yillik tajribalar va turli kuzatuvlar shuni ko'rsatadiki, atomning asosiy xarakteristikasi atom massasi emas , balki atom yadrosining musbat zaryadi ekan. Shunga muvofiq, davriy qonunning hozirgi zamon ta'rifi quyidagicha bo'ladi: "Kimyoviy elementlar xossalari, shuningdek, elementlar birikmalari shakl va xossalari atom zaryadining oshib borishiga davriy ravishda bog'liqdir".
- 2.13.6. ... davriy qonun va elementlar davriy sistemasi kimyo fani va kimyo sanoatining muhim masalalarini yechishda asos bo'lib xizmat qiladi.

- 2.13.7. ... elementlar orasida, oddiy sharoitda faqat ikkitasi suyuq holatda bo'ladı. Bu brom va simobdir.
- 2.13.8. ... elementlardan o'n bittasi (H_2 , O_2 , N_2 , F_2 , Cl_2 , He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn) oddiy sharoitda gazsimon moddalardir.
- 2.13.9. ... ba'zi elementlar mamlakatlar nomi bilan ataladi: poloniy – Polsha, skandiy-Skandinaviya, ruteniy-Rossiya, germaniy-Germaniya, galliy va fransiy-Fransiya sharafiga(Fransiyaning qadimgi nomi- Galliydir), ameritsiy-Amerika sharafiga nomlangan

2.14. HAVO TO'G'RSIDA BILASIZMI?

- 2.14.1. ... qadimgi dunyo faylasuflarining ta'kidlashlaricha, havo ko'zga ko'rinmasida, suv va tuproq kabi moddadir. Lukretsiy Kar poemasiga muvofiq, havo shamolni, to'fon va dengiz suvi to'liqlarini vujudga keltiradi. U mayda zarrachalardan iborat bo'lib, ko'zga ko'rinmaydi.
- 2.14.2. ... milodning birinchi ming yilligi oxirida (950 yillarda) yonish va nafas olish havo orqali amalga oshishi, tovush ham havo orqali tarqalishi ma'lum edi.
- 2.14.3. ... atmosfera havosining massasi $5 \cdot 10^{15}$ tonnani tashkil qiladi. Yer yuzidagi havoning 1 cm^2 yerga 1 kg bosim beradi.
- 2.14.4. ... odam bir soatda qariyb 500 litr havo bilan nafas oladi.
- 2.14.5. ... havosiz shamol, bulut, tuman, yomg'ir, qor vujudga kela olmaydi.
- 2.14.6. ... XV asrda Italiyaning buyuk rassomi Leonardo da Vinchi havoning murakkab tarkibga ega ekanligini aytib ketgan.
- 2.14.7. ... Fransiyaning buyuk olimi Antuan Loran Lavuazy flogiston ta'limotiga qattiq zarba berib, bu ta'limotdan kimyo ilmini xalos qildi. Shu vaqtgacha havo va suv oddiy moddalar, ya'ni element deb hisoblashgan. Lavuazy havoning murakkab tarkibga egaligini isbotladi. Suv molekulasini parchalab, vodorod va kislorod hosil qildi. Bu gazlar arlashmasini portlatib, suv tomchilarini hosil qildi.
- 2.14.8. ... 1 m^3 havo 0°C da yer yuzasida 1,3 kg massaga ega, 40 km balandlikda esa unung massasi bor yo'g'i 4 gramni tashkil etadi.

- 2.14.9. ... Havo ayrim gazlarni hosil qilish uchun xom ashyo hisoblanadi . Undan azot va asil gazlar olinadi .
- 2.14.10. ... harakatda bo'lgan havo, ya'ni shamol juda katta yashirm energiya zaxirasiga ega. Yer yuzidagi shamolning bir yillik quvvati 38 million kilovat soatga teng.
- 2.14.11. ... 1804-yilda rus akademigi V.D.Zaxarov birinchi bo'lib atmosferani o'rganish maqsadida havo sharida parvoz qilgan edi.
- 2.14.12. ... havoning tarkibi hajm bo'yicha: azot -78% ni, kislorod-21%ni, asil gazlar - 0,97%ni va uglerod (IY)-oksid -0,03%ni tashkil etadi.

2.15. SUV TO'G' RISIDA BILASIZMI?

- 2.15.1. ... 1783-yilda fransuz olimi A. Lavuazyer vodorod va kisloroddan suv sintez qilib, uning tarkibini aniqlagan edi. Uningcha, suv 88,89% kislorod va 11,11% vodoroddan iborat.
- 2.15.2. ... 4°C da suvning zichligi 1 g/sm³ ga teng, ya'ni 1 g suv 1 ml hajmni tashkil etadi.
- 2.15.3. ... qadimgi kimyogarlar uchun suv asosiy element hisoblanar edi. "Suv hamma narsaning ibtidosi" degan edi Gippokrat (u miloddan oldingi V asrda yashagan).
- 2.15.4. ... qadim zamonlarda suvga ilohiy kuch kabi sajda qilishgan, u hayot va o'limning onasi hisoblagan.
- 2.15.5. ... suv tirik va o'lik tabiatni abadiy harakatlantiruvchi modda bo'lib, u na yonadi, na sinadi, na zanglaydi. U harakatni keltirib chiqaradi va iqlimni boshqaradi. Havo namligi qanchalik ziyod bo'lsa, yog'ingarchilik shuncha ko'p bo'ladi.
- 2.15.6. ... eng arzon elektr quvvati suv tufayli vujudga keladi. Har bir gidroelektr stansiya milliardlab kilovatt soat energiya ishlab chiqaradi. Bundan tashqari, bu stansiyalar havoni ifloslantirmaydi, ammo suv omborlari tufayli havoning namligi doimo ziyod bo'lib turadi.
- 2.15.7. ... Yer sayyorasidagi suvning miqdori $2 \cdot 10^{19}$ tonnani tashkil etadi. Bu okean, dengiz, ko'llar, daryolar, yer osti suvlari, tog' muzliklari, Antarktida va Arktika muzliklari, havodagi bug' suvlaridir.
- 2.15.8. ... suv moddalar tarkibida bo'lganda quyidagicha nomlanadi: 1) kon-

stitutsiyaviy suv – bunday suv modda bilan mustahkam bog‘langan bo‘ladi, masalan, kalsiy gidrokarbonat $[Ca(HCO_3)_2]$ tarkibidagi suv; 2) kristalizatsiyaviy suv – bunday suv modda bilan muayyan stexiometriyaviy nisbatda bog‘langan bo‘ladi. Masalan, tabiiy gips ($CaSO_4 \cdot 2H_2O$) dagi suv kristalizatsiyaviy suvdur; 3) gigroskopiya suvi – ba‘zi moddalar havodagi namni tortib, namiqib qoladi, unday suv gigroskopiya suvi deyiladi.

- 2.15.9. ... qalin bo‘lmagan suv qavati rangsiz, qalin qavati esa havo rang tusda bo‘ladi. Masalan, okean va dengiz suvlari havo rang tusda bo‘ladi. Shuning uchun ham fizikaviy kartalarda okean va dengizlar havo rang tusga bo‘yaladi.
- 2.15.10. ... muzning zichligi $0,92 \text{ g/sm}^3$ ga teng, shuning uchun ham muz suvdan yengil bo‘ladi. Bu tabiat uchun katta ahamiyatga ega. Suv havzalari muzlaganda, muzlash suvning yuza qismida boshlanadi, shuning uchun ham suv ostidagi hayot davom etaveradi.
- 2.15.11. ... hayvon va o‘simliklarning asosiy massasini suv tashkil etadi. O‘rtacha og‘irlikka ega bo‘lgan odam o‘z jismida 4-5 chelak suvni olib yuradi. Baliqlar tanasining taxminan 80 foizi suvdan iborat.
- 2.15.12. ... har yili $1,25 \cdot 10^{14}$ tonna suv bug‘lanib, atmosferaga ko‘tariladi, ular yomg‘ir va qor shaklida yana yerga qaytadi.
- 2.15.13. ... dengiz va okean suvlarida bizga ma‘lum bo‘lgan hamma kimyoviy elementlar mavjud. Masalan, Kaspiy dengizidagi Qorabo‘g‘oz ko‘l qo‘ltig‘i suvidan behisob miqdorda iste‘mol uchun natriy, magniy, kaliy, kalsiy, litiy, brom, yod, oltin, kumush va boshqalarni olish mumkin.
- 2.15.14. ... agar okean va dengiz suvlaridan oltin ajratib olinsa, uning miqdori milliard tonnaga yetgan bo‘lardi.
- 2.15.15. ... qishloq ho‘jaligida eng muhim modda suv hisoblanadi. Suvsiz o‘simliklarda qand, kraxmal, yog‘ va boshqa moddalar hosil bo‘lmaydi. Suvsiz biror urug‘ ko‘karib chiqmaydi va o‘smaydi.
- 2.15.16. ... suv bug‘langanda uning hajmi 1700 marta oshishidan foydalanib, “bug‘ mashinalari” yaratilgan.
- 2.15.17. ... suvni qaynatish yo‘li bilan kasallik tug‘duruvchi bakteriyalarni yo‘q qilish mumkin. Chunki suvning qaynash nuqtasi tirik organizmlar hayotining oxiridir.

- 2.15.18... suv molekulasining vodorod va kislorod parchalanishi 1000°C dan boshlanadi. 2000°C da 13% ga, 5000°C da uning parchalanish darajasi 100% ga teng bo'ladi.
- 2.15.19... bir kecha kunduzda baliq uchun uning og'irligiga teng miqdorda suv zarur. Odam uchun esa uning og'irligining 3 foizicha suv zarur bo'ladi.
- 2.15.20... agar yer shari yuzasi tamoman tekis bo'lganda edi, jahon okeani suvi uni butunlay qoplab olar va suvning chuqurligi 3000 metrni tashkil qilardi.
- 2.15.21... sutda 90%, go'shtda va kartoshkada 75%, tuxumda 72%, meva va sabzavotlarda 90% dan ziyod suv mavjud.

2.16. RADIOAKTIVLIK TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.16.1... 1896-yili fransuz olimi A. Bekkerel birinchi bo'lib, uran birikmalari o'z-o'zidan nur sochishini aniqladi. Bu hodisaga radioaktivlik deb nom berilgan.
- 2.16.2... 1899-yilda er-xotin Mariya va Pyer Kyurilar uran rudalari tarkibidan ikkita radioaktiv moddalarni kashf qilishdi. Uning buttasi poloniy (Mariya Kyuri vatani – Polsha sharafiga) va ikkinchi element radiy (“radius” – nur) deb nomlandi.
- 2.16.3... radioaktivlik va atom tuzilishi sohasidagi buyuk olim Ernest Rezerforddir. U 1990-yildan radioaktivlik hodisasi bilan shug'ullanib, uch xil radioaktiv nurlarni kashf qildi. Soddi nomli olim bilan birgalikda “radioaktiv yeminlash” nazariyasini taklif qilgan. Radioaktivlik jarayonida geliy hosil bo'lishini isbotlagan.
- 2.16.4... Radioaktiv izotoplarni sun'iy ravishda hosil qilish imkoniyatlarini 1934-yilda fransuz tadqiqotchilari Iren va Frederik Jolio Kyurilar kashf qilgan.
- 2.17.5... atom yadrolari o'zgarishini o'rganadigan fan – yadro kimyosidir. Bunday yadro o'zgarishlarida neytron, proton, deytion, elektron, foton va boshqa zarrachalar qatnashadi.
- 2.16.6... 99 va 10-raqamli elementlar eynshtaymy va fermiylarni amerikalik olim Glen Siborg o'z xodimlari bilan birgalikda radioaktiv moddalardan goshil qilgan.

- 2.16.7. ... radioaktivlik yemirilishning oxirgi mahsuloti qo'rg' oshinning tabiiy izotopi ^{206}Pb dir₂ Toriy, uran va aktiniy qo'rg' oshin izotopiga aylanayotganda o'zlaridan alfa va beta nurlar ajratib, bir necha o'zgarishlarga uchraydi.
- 2.16.9. ... bir chelak suvda 4 tonna neft yonganda chiqadigan energiya yashiringan bo'ladi. Chunki har 6 ming vodorod yadrosiga 1 ta deytariy yadrosi to'g'ri keladi. U esa termoyadro reaksiyalarini boshqaruvchi "yoqilg'i" hisoblanadi.

2.17. YONISH TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.17.1. ... Yevropa alkimyogarlari yonish jarayonini, metallarning yonishi va nafas olish jarayonini to'g'ri tushuntira olmaganlar.
- 2.17.2. ... flogiston nazariyasini nemis olimi Georg Enet Shtal (1659-1734-y.) yaratgan. Flogistonning ma'nosi yondiruvchi yoki yonuvchi demakdir.
- 2.17.3. ... flogiston nazariyasiga muvofiq, biror jism qanchalik ko'p flogistonga ega bo'lsa u shunchalik ko'p yonish qobiliyatiga ega bo'ladi.
- 2.17.4. ... yonish nazariyasining hozirgi zamon ko'rinishini fanga fransuz olimi Lavuazye kiritgan.
- 2.17.5. ... havo tarkibiga yonishga yordam beruvchi gaz kirishini VIII asrda yashab o'tgan xitoy olimi Mao-Xea bilar edi.
- 2.17.6. ... gugurt 1805-yilda paydo bo'lgan, u sulfat kislota yordamida yondirilgan.

2.18. OKSIDLAR VA ASOSLAR TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.18.1. ... Oksid "oksigenium" (kislrod) so'zidan olingan. Oksidlar, kimyoviy elementlarning kislrod bilan hosil qilgan birikmalaridir.
- 2.18.2. ... Geliy, neon va argondan boshqa hamma davriy sistema elementlari oksidlar hosil qiladi.
- 2.18.3. ... alkimyogarlari ko'pchilik metall oksidlarini metall "yerlari" deb nomlagan edi. Chunki ko'pchilik metall oksidlari tabiiy mineralarning yonishi (kulga o'xshash) natijasida hosil bo'ladi, bu qoldiqqa o'sha mineralning yoki metallning "yeri" deyilardi. Masalan, tabiiy min-

eral CaCO_3 kuydirilsa, qoldiq CaO qoladi, u kalsiy “yeri” deyilgan. Shuning uchun ham kalsiy stronsiy va bariy ishqoriy yer metallari deb nomlanadi.

- 2.18.4. ... oksidlarning maxsus guruhini peroksidlar tashkil eradi. Peroksidlari kuchsiz kislota namoyon qiluvchi vodorod peroksidi (H_2O_2) ning tuzlari deb tasavvur qilinadi.
- 2.18.5. ... kislorodli kislotalardan suvni ajratib, kislotali oksidni hosil qilish mumkin. Kislota angidridi degan tushunchaning manosi “suvsiz kislota” demakdir. Masalan,



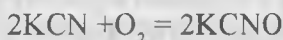
Bu yerda CO_2 – karbonat angidrid deb nomlanadi.

- 2.18.6. ... asosli, kislotali va amfoter oksidlari tuz hosil qiluvchi oksidlar, CO , N_2O , NO , SO va boshqalar tuz hosil qilmaydigan yoki betaraf oksidlar hisoblanadi. Chunki ular suvda erib, kislota hosil qilmaydi va tuzi ham mavjud bo‘lmaydi.
- 2.18.7. ... berilliy va magniy oksidlari o‘tga chidamli bo‘lganliklari uchun ulardan qiyin suyuqlanuvchan metallarni suyuqlantirish, maxsus o‘tga chidamli tigellar va naylar yasaladi.
- 2.18.8. ... gidroksidlar oksidlarning suv bilan kimyoviy birikmalaridir. Metalmas gidroksidlar kislorodli kislotalar hisoblanadi.
- 2.18.9. ... natriy gidroksidi kaustik soda deb ham ataladi, u sovun ishlab chiqarishda, to‘qimachilik sanoatida, neftni tozalashda, viskoz tolasi ishlab chiqarishda va ayrim organik moddalar ishlab chiqarishda qo‘llanadi.
- 2.18.10. ... so‘ndirilgan ohak, ohak xamiri, ohak suti va ohakli suv kalsiy gidroksiddir. Bular qurilish ishlarida ishlatiladi.

2.19. KISLOTALAR TO‘G‘RISIDA BILASIZMI?

- 2.19.1. ... “kislota” ruscha so‘z bo‘lib, ma’nosi “nordon” demakdir. Hamma kislotalar tarkibida vodorod bor. Vodorod ioni H^+ , aniqrog‘i gidroksoniy ioni H_3O^+ nordon mazaga ega.
- 2.19.2. ... nitrat kislota to‘g‘risida xurosonlik tabib va alkimyogar Jobir ibn Xayyon (815y.) ishlarida yozilgan.

- 2.19.3. ... sulfat kislota to'g'risidagi ma'lumot kimyogarlarga XI asrda yashab o'tgan Buyuk Albert asarlaridan ma'lum.
- 2.19.4. ... xlorid kislota alkimyogarlarga XVI asrdan ma'lum bo'lgan. Ular osh tuzi bilan temir kuporosi aralashmasini qizdirib, xlorid kislota hosil qilar edi.
- 2.19.5. ... Rossiyada sulfat kislotani "kuporos moyi", nitrat kislotani "kuchli suv", nitrat va xlorid kislota aralashmasini "shoh shuvi" (yoki "zar suvi") deb nomlashgan.
- 2.19.6. ... ko'pchilik kislotalar tabiatda uchraydi: limon tarkibida limon kislotasi, olmada olma kislotasi, chumolida chumoli kislotasi uchraydi va boshqalar.
- 2.19.7. ... sanoatda natriy xloridga sulfat kislota bilan ta'sir etib, xlorid kislota olinadi. Bu usulni 1665-yilda golland olimi I.R. Glouber ko'rsatgan edi.
- 2.19.8. ... kaliyli selitra bilan konsentrlangan sulfat kislotani 150°C da qizdirib, nitrat kislota hosil qilsa bo'ladi. Bu usulni ham I.R. Glouber taklif qilgan.
- 2.19.9. ... temir (III) – gidroksidi $\text{Fe}(\text{OH})_3$ kislotalik xossasini ham nomoyon qiladi. U qaynoq konsentrlangan ishqorlar bilan ta'sirlashganda ferratlarni, ya'ni ferrat kislota H_2FeO_4 tuzlarini hosil qiladi.
- 2.19.10. ... polimer kislotalar ham mavjud. Masalan, trimetafosfat kislota $(\text{HPO}_3)_3$, tetrametafosfat kislota $(\text{HPO}_3)_4$, geksometafosfat kislota $(\text{HPO}_3)_6$ va boshqalar.
- 2.19.11. ... siamid kislota HSN tuzlari oksidlansa, sianid kislota HSNO tuzlari hosil bo'ladi:



2.20. TUZLAR TO'G'RISIDA BILASIZMI?

- 2.20.1. ... Bir yilda odam 6-7 kg osh tuzini iste'mol qiladi. Odam organizmida 400 grammgacha osh tuzi mavjud. U qon tarkibida bo'lib, me'da osti bezida xlorid kislota hosil bo'lishida sarflanadi.
- 2.20.2. ... agar odam birdaniga 300-500 gr osh tuzini iste'mol qilsa, halok bo'ladi.
- 2.20.3. ... tuzlarning mazasi har xil bo'ladi. Masalan, kaliy xlorid KCl ,

- ammoniy xlorid NH_4Cl va natriy xlorid NaCl tuzlari sho‘r mazaga ega. Berilliy tuzlari va qo‘rg‘oshin atsetat tuzi $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ shirin mazaga ega, ammoniy sulfat $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, temir (II) va (III)-xloridlar esa nordon mazaga ega. Magniy tuzlari esa taxir bo‘ladi.
- 2.20.4. ... 150 yil davomida Elton ko‘lidan 10 mln tonna tuz qazib olinganiga qaramasdan, bu tuzning kamayishi kuzatilmaydi.
- 2.20.5. ... hisoblashlarga qaraganda, har yili okean tubiga 2300 mln tonna tuzlar cho‘kadi (asosan, kalsiy karbonat tuzi).
- 2.20.6. ... agar okean va dengiz suvlari tamoman bug‘latilsa, ularning tubi taxminan 60 metr qalinlikdagi tuz qatlamidan iborat bo‘ladi. Dengiz suvini ichishga yaroqli qilish uchun bir qism dengiz suviga 70 qism distillangan suv qo‘shish kerak bo‘lar ekan.
- 2.20.7. ... Al-Jazoirda ajoyib ko‘l bor. Uning suvi bilan xat yozsa bo‘ladi. Bu ko‘lga ikkita daryocha quyiladi. Ularning biridagi suvda temir tuzlari ko‘p bo‘lib, ikkinchisining suvida esa gumus moddalarini ko‘p bo‘lar ekan. Bu moddalar, ko‘l suvida o‘zaro ta’sirlashib, rangga o‘xshash birikma hosil qilgan ekan.
- 2.20.8. ... suyuq holdagi tuz ham mavjud. Masalan, yuqori karbon kislotalarining kaliyli tuzlari (kaliy stearat, kaliy oleat va boshqalar) suyuq holatda bo‘ladi.
- 2.20.9. ... natriy karbonat (soda) insoniyatga 4 ming yildan buyon ma’lum. Soda qadimdan sopol buyumlarning ranglari va shisha ishlab chiqarishda ishlatilgan edi.
- 2.20.10. ... O‘lik dengiz suvida 22 milliard tonna magniy xlorid, 12 milliard tonna osh tuzi va 4-6 milliard tonna litiy tuzlari mavjuddir.
- 2.20.11. ... yer yuzidagi daryolarning hammasi bir yilda jahon okeaniga 2735 million tonna eriydigan tuzlarni suv bilan quyadi.
- 2.20.12. ... Ammoniy xlorid tuzi novshadil deb ham yuritiladi. U kavsharlash ishlarida, galvanik elementlarda qo‘llanadi.
- 2.20.13. ... tekshirishlar natijasida osh tuzining inson salomatligiga qisman ziyon yetkazishi isbotlangan. Muntazam ravishda ortiqroq osh tuzi iste’mol qilish (ovqatni sho‘r qilib yeyish) qon bosimning oshish kasalligini, buyrak kasalliklarini, qo‘l – oyoq bo‘g‘inlari kasalliklarini keltirib chiqarar ekan.

2.21. ORGANIK BIRIKMALAR TO'G'RSIDA BILASIZMI?

- 2.21.1. ... sun'iy usulda hosil qilingan birinchi organik birikma oqsalat kislotasi $H_2C_2O_4$ hisoblanadi. Uni nemis olimi Vyolyer 1824-yilda sintez qilgan edi.
- 2.21.2. ... ko'pchilik plastmassalar xossalari jihatidan metallar, cho'p va toshdan ustun turadi. Ularning ayrimi po'kakdan 100 marta yengil va ayrimlari eng qattiq metallardan mustahkam bo'ladi.
- 2.21.3. ... hozirgi vaqtda ko'pchilik mamlatlarning kimyo sanoati 30 dan ziyod sintetik tolalar ishlab chiqarmoqda.
- 2.21.4. ... sintetik materiallar ishlab chiqarish uchun tabiiy gaz, neft va toshko'mir asosiy xom ashyo hisoblanadi.
- 2.21.5. ... ilgari 1 tonna kauchuk ishlab chiqarish uchun 31 tonna g'alla yoki 22 tonna kartoshka yoki 30 tonna qand lavlagi ishlatilgan. Hozirgi vaqtda 1 tonna kauchuk ishlab chiqarish uchun 5 tonna tabiiy gaz ishlatiladi, xolos.
- 2.21.6. ... hozirgi vaqtda rezina mahsulotlarning turlari 30 mingdan oshib ketdi.
- 2.21.7. ... kimyo sanoati atsetilindan 3 mingdan ziyod turli moddalar ishlab chiqaradi.
- 2.21.8. ... $1m^3$ mipora nomli plastmassaning og'irligi 15 kilogramni tashkil etadi.
- 2.21.9. ... 1 tonna enant tolasi 1 tonna jundan 10 marta arzonroq turadi.
- 2.21.10. ... xushbo'y moddalar aralshmasi bo'lgan gul moyi (gullarning bargidan olinadi) oltindan uch marta qimmat turadi.
- 2.21.11. ... "eterifikatsiya" yunoncha so'z bo'lib, ma'nosi "efir qilaman" demakdir (eter – efir, faksio – qilaman). "Atir" so'zi ham "eter" so'zidan kelib chiqqan va ma'nosi efir demakdir.
- 2.21.12. ... bir tonna suyuq gazdan 33000 avtomashina shinasini, yoki 10 million juft kalish yoki 1 million sun'iy gazlama olish mumkin.
- 2.21.13. ... metall va qotishmalar o'rnida bir tonna plastmassa ishlatilganda, 6 tonna latun yoki 8 tonna qo'rg'oshin yoki 1 tonna bronza o'rnini bosishi mumkin.
- 2.21.14. ... olimlar noorganik kauchuk ishlab chiqarishga erishganlar, unda uglerod yo'q. Uning molekulasida fosfor, azot va xlor atomlaridan tarkib

topgan. Bunday kauchukning xossalari haqiqiy kauchukning xossalari-ga yaqindir.

2.21.15. ... har yili 50 ming polimer turi kashf qilinadi. Bu bir kecha-kunduzda taxminan 150 polimer yoki har 10 minutda yangi polimer vujudga keltiriladi, degani.

2.21.16. ... hozir plastmassalar hech kutilmagan sohalarda, ishlatib bo'lmaydi deyiladigan joylarda qo'llanilmoqda. Masalan, ebonit, plek-siglas va tekstolitlar zarbga chidamli yoki zarba beruvchi mashinalar detallari (shesternyalar, podshibniklar va boshqalar) tayyorlashda, may-dalovchi ulkan bolg'alar yasashda foydalanilmoqda. Bu mashinalar yordamida granit parmalanadi, betonlar parchalanadi. Bunday mashi-nalarning og'irligi metaldan yasalgan mashinalar o'g'irligidan 5 marta yengilroqdir.

III. KIMYOVIY BIKTORINA

- 3.1. Kimyoviy tajribalar vaqtida qaysi kimyoviy idish ko'proq qo'llanadi?
- 3.2. Qaysi maxsus asbob karbonat angidrid, vodorod va vodorod sulfat gazlarini olishda qo'llanadi?
- 3.3. Suyuqliklarni quyish va filtrlashda qaysi kimyoviy idish qo'llanadi?
- 3.4. Havodagi namni yutuvchi moddalarni quritish va saqlash uchun qaysi kimyoviy idish qo'llanadi?
- 3.5. Eritmalarni qaynatib bug'latishda qaysi kimyoviy idishdan foydalaniladi?
- 3.6. Qattiq moddalarni maydalab kukunlashda qaysi kimyoviy idishdan foydalaniladi?
- 3.7. Suyuqliklarning hajmini o'lchashda qaysi kimyoviy idishlardan foydalaniladi?
- 3.8. Kislorod va azotga o'xshash gazlarni saqlashda qaysi kimyoviy idish qo'llanadi?
- 3.9. O'rta asrlarda yashab ijod etgan markaziy osiyolik mashhur olim, shoir, kimyogar va hakim bo'lgan kishining ismini ayting?
- 3.10. Alkimyogarlarning tabiatda uchramaydigan qaysi "tosh"ni yuzlab yillar davomida qidirganlar?
- 3.11. Qaysi kimyoviy modda og'irlik jihatidan odam organizmida ko'pmiqdorni tashkil etadi?
- 3.12. Benzinni suvga va boshqa moddalarga aylantirib bo'ladimi?
- 3.13. Qaysi "shakar" zaharli bo'lgani uchun iste'mol qilinmaydi?
- 3.14. Me'da osti bezi qaysi kuchli kislotani hosil qiladi va nima uchun?
- 3.15. Atir sepgich yordamida oq qog'ozga qanday "rang" bilan yozish mumkin?
- 3.16. "Suv gazi" nima va u qanday hosil qilinadi?
- 3.17. Og'ir suv tarkibi nimalardan iborat?
- 3.18. Kislorod va vodorod gazlaridan qanday portlovchi aralashma hosil qilish mumkin, u qanday nomga ega?
- 3.19. Generator gazi nima va u qanday hosil qilinadi?
- 3.20. Qaysi 9 ta element yer po'stlog'ining asosiy qismini tashkil etadi?
- 3.21. Qaysi kuchsiz kislota o'ta kuchli zahar hisoblanadi?

- 3.22. Qaysi yashil modda yashil sabzavot ekinlariga sepilsa chigirtka yaqinlashmaydi?
- 3.23. Qaysi gazlar atmosferasida hayvonlar yashay olmaydi?
- 3.24. Qaysi element nomi Yerning lotincha nomiga va qaysi element nomi O'ying yunoncha nomiga to'g'ri keladi?
- 3.25. Agar qozonda moy yonib ketsa, qanday tadbir qo'llash kerak?
- 3.26. Oddiy sharoitda qaysi metall va qaysi metalmas element suyuq holatga bo'ladi?
- 3.27. Hafas olingandagi havo bilan hafas chiqargandagi havo massasi bilan farq qiladi?
- 3.28. Oddiy modda holidagi qaysi element eng yuqori og'irlikka ega bo'ladi?
- 3.29. Nima uchun asil gazlarning biriga yunoncha "yalqov" deb nom berilgan, bu qaysi gaz?
- 3.30. Qaysi elementning nomi "nur" ma'nosini bildiradi?
- 3.31. Qaysi elementlarning nomlari yulduzlar nomi bilan ataladi?
- 3.32. Qaysi kislota jug'rofiy – fizikaviy xaritada dengiz va okeanlar havorang yoki ko'k rang bilan bo'yaladi.
- 3.33. Qaysi kislota "kuponos moyi" nomi bilan yuritiladi?
- 3.34. Qaysi havo bilan simob va etil spirtni qattiq holatga aylantirish mumkin?
- 3.35. Yonish uchun qanday uch sharoit zarur bo'ladi?
- 3.36. Nima uchun suv osti kemalari ichki yonuv harakatlantirgichlar yordamida emas, elektrmotorlar yordamida harakatlanadi?
- 3.37. Qo'l kaftiga bir bo'lak metallni olib yaxshilab ishqalansa, u maska yog'idek erib ketadi. Bu qaysi metall?
- 3.38. Yer sharining qaysi qismida oltinning katta zaxirasi mavjud?
- 3.39. Novshadil "novshadil spirt" dan nimasi bilan farq qiladi?
- 3.40. Qaysi gaz bilan nafas olinsa, odam aksa urib kayfiyati ko'tariladi? Shuning uchun unga "kuldiruvchi gaz" deb nom berilgan. U qaysi gaz?
- 3.41. "Zar suvi" nima va bu nom qayerdan kelib chiqqan?
- 3.42. Qanday moddalar suvda eriydigan shishalar deyiladi? Ularning nomlarini aytib, formulalarini ko'rsating.
- 3.43. Qaysi "suv" da kartoshka cho'kmaydi?

- 3.44. Havo sharlarini to'ldirishda nega vodorod gaziga geliy gazi (u vodoroddan ikki marta og'ir) qo'shiladi?
- 3.45. Suspenziya bilan emulsiya orasida qanday farq bor?
- 3.46. Nima uchun "qattiq suv" da sovun ko'pirmaydi?
- 3.47. Nima uchun distillangan suvni doimo iste'mol qilib bo'lmaydi?
- 3.48. Suyuqliklar orasida eng yengili qaysi?
- 3.49. Qaysi metallarga suv tegsa, yong'in vujudga keladi?
- 3.50. Qaysi modda suv osti kemalari havosidagi karbonat angidrid gazini yutib chiqargani uchun undan foydalaniladi?
- 3.51. Nima uchun kaliy natriyga nisbatan, xlor esa bromga nisbatan faolroq bo'ladi?
- 3.52. Dolomin va volomin nima?
- 3.53. Toshko'mir, neft va tabiiy gazlar nimalardan hosil bo'lgan?
- 3.54. Bo'r, ohaktosh va marmar qanday sharoitda vujudga kelgan va ular nima bilan farqlanadi?
- 3.55. So'ndirilmagan ohaktosh va so'ndirilgan ohaklar nima va ular tarkib jihatdan nima bilan farq qiladi?
- 3.56. So'ndirilmagan ohak qanday qilib so'ndirilgan ohakka aylantiriladi?
- 3.57. Nima uchun so'ndirilmagan ohakni uzoq muddat ochiq havoda saqlab bo'lmaydi?
- 3.58. Qanday qilib tabiiy gips qurilish gipsiga (alebastr) aylantiriladi?
- 3.59. Magnezit va magnezial sement nima va ular qayerlarda ishlatiladi?
- 3.60. Sement ishlab chiqarishda xom ashyo sifatida nimalar ishlatiladi va ishlab chiqarish jarayonni qanday amalga oshiriladi?
- 3.61. Oddiy shisha, optikaviy va xrustal (billur) shishalar tarkibiy xossalari jihatidan qanday farq qiladi?
- 3.62. Qaysi elementlarga hidiga muvofiq nom berilgan?
- 3.63. Qaysi elementlarga rangiga muvofiq nom berilgan?
- 3.64. Odam organizmida qaysi element yetishmasa, u bo'qoq kasaliga uchraydi?
- 3.65. Nima uchun xlor gazi ho'llangan to'qimalarni rangsizlantiradi?
- 3.66. Qaysi kislotani shisha idishlarda saqlab bo'lmaydi va nima uchun?
- 3.67. Nima uchun ftorli suvni hosil qilib bo'lmaydi?

- 3.68. Nima uchun fluor davriy sistemaning yettinchi guruhida joylashganiga qarab, birdan yuqori oksidlanish darajasini namoyon qila olmaydi?
- 3.69. Qaysi "karam" tarbida yod birikmasi bor?
- 3.70. Qaysi gazlar aralashmasini quyosh nuri ostida saqlash xavfli hisoblanadi va nima uchun?
- 3.71. Qaysi ohakdan xlor gazining hidi chiqib turadi?
- 3.72. Tibbiyotda yuqumli og'ir kasallik "vabo" deyiladi. Bu kasallik kimyogarlariga ham ma'lum, chunki ayrim metallar bunday nomli kasallikka uchrashadi. U qaysi metall va uning "vabo" kasali qanday vujudga keladi?
- 3.73. Qanday "sut"ni iste'mol qilish yaramaydi?
- 3.74. Bir holatda yumshoq, boshqa holatda po'lat kabi qattiq bo'ladigan element nomini ayting.
- 3.75. Oldin Quyosh nuridan topilib, keyin yerda kashf qilingan element nomini ayting.
- 3.76. Turli xil sodalar mavjud: kir yuvish sodasi, ichimlik sodasi, kaustik soda, kalsinirlangan soda. Ular qaysi sinf moddalariga mansub? Ularning kimyoviy formulalarini ko'rsating.
- 3.77. Odamning "jig'ildoni qaynaganda", yani oshqozon shirasida xlorid kislotasi miqdori ko'payib ketganda ichimlik soda ishlatilsa, yoki tomoq shamollab yallig'langanda ichimlik soda eritmasi bilan ga'rag'ra qilinsa, kishi sog'ayib ketadi. Bunda ichimlik sodaning roli nima iborat?
- 3.78. Tarkibi vodorod va kisloroddan iborat bo'lgan qaysi modda yonuvchi moddalar bilan aralashganda yong'in chiqarishi mumkin?
- 3.79. Qaysi olimlarning ikki avlodi elementlar davriy sistemasi yuzasidan kashfiyotlar qilib, kimyo tarixida mashhur bo'lgan?
- 3.80. Izobara nima? Atom tuzilishi nazariyasi asosida u qanday tushuntiriladi?
- 3.81. Elementning nisbiy atom massasi va tartib raqamining shu element yadrosi tarkibi bilan qanday bog'liqligi bor?
- 3.82. Qaysi suyuqlantirilgan metall bilan suvni muzga aylantirish mumkin?
- 3.83. Qaysi metall kashf qilingan davrda oltindan ham qimmatliroq baholanib, bir asr o'tgandan so'ng esa yog'ochdan ham arzonroq baholangan?

- 3.84. Nima uchun aluminiy va oltindan yasalgan buyumlar simobga tegsa yemiriladi?
- 3.85. Nima uchun olma kesilganda, uning kesilgan joyi qo'ng'ir tusga kiradi?
- 3.86. Qaysi metall tarqalganlik jihatidan birinchi o'rinda turadi?
- 3.87. Nima uchun rux metali yugurtirilgan chelakda mis kuporosi eritmasini saqlab bo'lmaydi?
- 3.88. Oq tunukani hosil qilish uchun qaysi metall qo'llanadi?
- 3.89. Qaysi metall bilan xat yozish mumkin?
- 3.90. Qaysi metall va qotishma qaynoq suvda suyuqlanadi?
- 3.91. Qaysi metall va nima uchun, elektr o'tkazuvchanligi eng yuqori bo'lishiga qaramasdan undan elektr simlari tayyorlanmaydi?
- 3.92. Qanday rangli metallar umuman rangga ega emas?
- 3.93. Qaysi metall oltindan ham ancha qimmat turadi?
- 3.94. Qaysi metallar eng qattiq va qaysilari eng yumshoq bo'ladi?
- 3.95. Qanday qilib kumushdan vulqon hosil qilish mumkin?
- 3.96. Eng yengil metall va eng og'ir metall nomini ayting.
- 3.97. Qaysi yengil metall yetishmasa, o'simliklar yashil rangga ega bo'lmaydi?
- 3.98. Qaysi metall simi bukilganda, maxsus ovoz chiqaradi?
- 3.99. Portlashni vujudga keltiradigan to'rtta gazning nomini ayting?
- 3.100. Nima uchun vodorod sulfidli suv o'z-o'zidan loyqa?
- 3.101. Qaysi ransiz kukunga suv tomizilsa, ko'p issiqlik ahralib havorang tusga kiradi?
- 3.102. Qaysi sovuq "moy" suvga quyilsa, qaynab ketadi?
- 3.103. Qaysi modda kimyo sanoatining "noni" deb ta'riflanadi?
- 3.104. Ammoniy xlorid va yodning sublimasiyasi nima bilan farq qiladi?
- 3.105. Qaysi qishloq xo'jalik ekinlari azotli o'g'itlarni talab qilmaydi?
- 3.106. Momaqaldiroq vaqtida qaysi kislotada hosil bo'ladi? Kislotaning hosil bo'lish jarayonini tushuntiring.
- 3.107. Qaysi tuzning tiniq va rangsiz eritmasi odam terisini qora rangga bo'yaydi?
- 3.108. Qaysi elementning allotropik shakl o'zgarishi sarimsoq piyoz hiddiga?

- 3.109. Nima uchun ammiakli selitrani ochiq havoda saqlab bo'lmaydi?
- 3.110. "Antifriz" nima va u qayerda ishlatiladi?
- 3.111. Qaysi sintez mahsuloti "plastmassa platinasi" deb nomlanadi va nima uchun?
- 3.112. Qaysi spirt badmastlik (alkogolizm) kasaliga qarshi ishlatiladi?
- 3.113. Adsorbtsiya bilan absorptsiya orasida qanday farq bor?
- 3.114. Qaysi eng shirin modda toshko'mirdan hosil qilinadi?
- 3.115. Qaysi gazlar o'simliklar uchun ozuqa hisoblanadi?
- 3.116. "Quruq muz" nima va u qanday hosil qilinadi?
- 3.117. Qaysi kislotaning eritmasi chanqagan vaqtda ichiladi?
- 3.118. Qaysi billur (xrustal) tarkibida qo'rg'oshin bo'lmaydi?
- 3.119. Birinchi "gazga qarshi" (protivogaz) asbobini kim va qachon yaratgan?
- 3.120. Shakar moddasini kim va qachon sintez qilgan?
- 3.121. Organik moddalar tarkibida qaysi elementlar albatta bo'lishi shart?
- 3.122. Qaysi portlovchi modda tibbiyotda qo'llanadi?
- 3.123. Qaysi oyoq kiyimi spirtidan olingan mahsulotlardan tayyorlanadi?
- 3.124. Qaysi tuz kir yuvishda ishlatiladi?
- 3.125. Saxaroza bilan saxaraza orasida qanday farq bor?
- 3.126. Oddiy sharoitda suyuq holdagi tuz mavjud bo'ladimi? U qaysi tuz?
- 3.127. Biror erituvchisiz tuz eritmasini hosil qilib bo'ladimi?
- 3.128. Metallar o'zaro kimyoviy reaksiyaga kirishib, birikma hosil qiladimi?
- 3.129. Qanday qilib rezina naychani chinni hovonchada ishqalab maydalash mumkin?
- 3.130. Stalaktit va stalagmit nima?
- 3.131. Eruvchan shisha nima va u qayerda ishlatiladi?
- 3.132. Koks tutunidan hosil qilinagan qaysi mahsulotni qayta ishlab, o'ta shirin modda hosil qilinadi?
- 3.133. Qaysi kuchli zahar oltin ishlab chiqarishda qo'llanadi?
- 3.134. Qaysi angidrid sanoatda eng ko'p ishlatiladi?
- 3.135. Qaysi oddiy moddada qaytaruvchilik xossasi, ya'ni kimyoviy reaksiyalarda elektron berish hususiyati yo'q?

- 3.136. Elektroforez hodisasi nima?
- 3.137. Qanday kislotalar nordon tuz hosil qilmaydi?
- 3.138. Qaysi kislota kisotalar orasida eng kuchli hisoblanadi?
- 3.139. Qaysi kislota sifat tarkibi jihatidan suv molekulasiga o'xshash bo'lib, oqartirish ishlarida qo'llaniladi?
- 3.140. Misning qaysi oksidining texnikaviy nomi O'rta yer dengizida joylashgan orol nomidan kelib chiqqan?
- 3.141. Nima uchun, kumush nitrat tuzi ichimlik suvida eritilsa, xira oq eritma hosil bo'ladi?
- 3.142. Nima uchun mexanik ustaxonalarda yoki sexlarda moylangan lat-talarni biror joyga to'plab qo'yilmaydi?
- 3.143. Tarkib jihatidan billur shisha oddiy shishadan nimasi bilan farq qiladi?
- 3.144. Bir element atomlari bir-birini oksidlay oladimi?
- 3.145. Qaysi suyuqlikda vodorod gazi eng ko'p miqdorda eriydi?
- 3.146. Kremniyning qaysi birikmasi havoda o'z-o'zidan yonadi?
- 3.147. Qaysi shishani qattiq qizdirib sovuq suvga solinsa, u sinmaydi?
- 3.148. Formalin nima, u qishloq xo'jaligida nima maqsadlarda qo'llaniladi?
- 3.149. Atsetilinni qanday qilib gugurtsiz yondirish mumkin?
- 3.150. Gletsirin bilan gletsirid orasida qanday farq bor?
- 3.151. Etilenglikol nima va u qayerda ishlatiladi?
- 3.152. Nima uchun metallarni kavsharlashda ammoniy xlorid (novsha-dil) tuzi ishlatiladi?
- 3.153. Yonib turgan o'tni qaysi gazlar yordamida o'chirish mumkin?
- 3.154. Qaysi qalay "oziq-ovqat qalayi" deyiladi?
- 3.155. Korund va karborund nima va ular qanday maqsadlarda ishlatila-di?
- 3.156. Qaysi kislota angibirlangan kislota deyiladi?
- 3.157. Nima uchun toshko'mirning katta to'dasi o'z-o'zidan alan-galanishi mumkin? Bu hodisa qanday bartaraf etiladi?
- 3.158. Yong'in xavfi bo'yicha to'la benzin idish havflimi yoki to'la bo'lmagan idishmi?
- 3.159. Nima uchun shamolda yonib turgan gugurt cho'pi o'chadiydi, gul-xan yaxshi yonadi?

- 3.160. Tabiiy gaz, yo'ldosh gazlardan, botqoq va ruda gazidan nimasi bilan farq qiladi?
- 3.161. Tormoz suyuqligi nima va nega uni avtol bilan almashtirib bo'lmaydi?
- 3.162. Qanday oddiy usulda tabiiy shohini sun'iysidan farq qilish mumkin?
- 3.163. Makkajo'xorini kimyoviy qayta ishlab qanday moddalar olinadi?
- 3.164. O'zbekistonda aholi yashaydigan qaysi hududlar qazilma boyliklar nomiga qo'yilgan?
- 3.165. O'zbekistonda kimyo sanoatining qaysi tarmoqlarida Buxoro va Qashqadaryoning Sho'rtan tabiiy gazi xom ashyo sifatida xizmat qiladi?
- 3.166. O'zbekistonda chiqadigan qaysi tabiiy boyliklarning konlari yangi shaharlar qurilishiga sabab bo'lgan?
- 3.167. Eritmada vodorod va gidroksid ionlari borligi qanday aniqlanadi?
- 3.168. Qaysi kislotaga sodam oshqozonida hamma vaqt bo'ladi?
- 3.169. Oksidlovchi sifatida juda ko'p ishlatiladigan qaysi tuz tabiatda uchramagani uchun u sun'iy yo'l bilan olinadi? Uni dastlab qaysi olim hosil qilgan va shuning uchun bu tuz uning nomi bilan ataladi?
- 3.170. D.I.Mendeleyevdan oldin olimlardan kimlar kimyoviy elementlarning klassifikatsiyasini tuzishga urinib ko'rgan?
- 3.171. Aluminiy sulfat tuzi eritmasiga o'yuvchi kaliy eritmasini quya boshlaganda, nima uchun avval oq cho'kma hosil bo'ladi-yu, keyin esa u yo'qoladi?
- 3.172. Qanday qilib, yog'ochni yondirmasdan ko'mirga aylantirish mumkin?
- 3.173. Qanday elementning birikmasi kiprikka surkaladi? U birikmaning formulasini ayting.
- 3.174. Bir elementning erkin holatdagi bir allotropik shakl o'zgarishini kishilar oltindan ortiq pul to'lab sotib oladi, ikkinchi allotropik shakl o'zgarishini esa uydan chiqarib axlathonaga tashlaydi. Ular qaysi elementning allotropik shakl o'zgarishlari va nega ular bir-biridan katta farq qiladi?
- 3.175. Nafas chiqargandagi havo bilan qanday qilib tiniq suvni loyqalatish mumkin?

- 3.176. Nima uchun ko'mir cho'g'ini uzoq vaqt puflasa, kishining boshi aylanadi?
- 3.177. O'sib turgan qaysi o'simliklardan to'gridan-to'gri shakar olish mumkin?
- 3.178. O'zbek olimlaridan qaysi akademik va uning shogirdlari agrokimyo va o'g'itlar muammosi bilan shug'ullanib, mineral o'g'itlarning yangi turlarini yaratib kelmoqdalar?
- 3.179. Qaysi o'zbek akademigi va uning shogirdlari suvda eriydigan polimerlar va sirt-aktiv moddalarni olish va qo'llash bo'yicha ilmiy tadqiqot ishlari olib bormoqdalar?
- 3.180. Qaysi o'zbek akademigi va uning shogirdlari o'simliklarning o'sish joyi va vegetatsiya davriga bog'liq holda ularning hamma organlaridan moddalarni kompleks tadqiq qilish bilan shug'ullanib kelmoqdalar?

IV. KIMIYOVIY INSSENIROVKALAR

4.1 KIMIYOVIY HODISALAR TO'G'RISIDA

Sahna. Stol atrofida 7-sinf o'quvchilari Mirzo va Hadicha o'tirishibdi. Hadicha kartoshka tozalayapti. Stol ustida bir bo'lak non, piyolada suv, yod eritmasi, tomchilatgich turibdi.

Mirzo. Eh, qanday yahshi! Bilasizmi, Hadicha men tabiatni qanchalik yahshi ko'raman?

Xadicha (kartoshka tozalab turgan holda). Nima qilibdi, hamma ham tabiatni yoqtiradi.

Mirzo. Qarang, atrof qanday chiroyli! Oltin kuz, daraxtlarning bargi chiroyli, mana bu hurmo daraxtini ko'ring, faqat qizil mevalar ilib qo'yilgandek! Yoki noto'grimi? Nima bo'ldi, nega xomushsiz?

Xadicha (Ohista, uf tortib). Shu kimyo hech xayolimdan ko'tarilmayapdi.

Qani, aytingchi, nega kimyo o'qituvchisi juda kichik ball qo'ydilar?

Mirzo. To'grida, o'qituvchi javobingizga yarasha ball qo'ydilar! Siz kimyoviy hodisalarni bilmadingiz-ku? Birorta misol ham keltira olmadingiz. Atrofimiz kimyoviy hodisalarga to'la. Har kum, har soatu minutda bu hodisalar bilan uchrashib turamiz.

Xadicha. Kimyo kitobida ular yozilmagan-ku! Qayerdan men ularni bilayin?

Mirzo (Peshonasini barmog'i bilan ko'rsatib). Fikrlash kerak! O'qituvchi aytadilarku, atrofga yaxshilab qarash kerak, hamma joyda kimyoviy hodisalarni kuzatish mumkin (qo'li bilan ko'rsatib), tevarak-atrofimiz ham kimyodir, bilasizmi?

Xadicha. Atrofimiz ham kimyo dedingizmi?! (atrofqa qaraydi). Ey, qo'ying, topibsiz odamingizni. Dars vaqtida o'qituvchimiz kimyoviy tajribalar ko'rsatadilar. Probirkada moddalar rangi o'zgaradi, issiqlik chiqadi yoki gaz ajralib chiqadi. Bular kimyoviy hodisalar, ularni bilaman. Bu yerda (atrofqa qarab) hech qanday hodisalarni ko'rmayapman.

Mirzo. Yoq, mening fikrimcha, bu yerlarda ham kimyoviy o'zgarishlar

mavjud. Ammo probirkadagidek tez amalga oshmaydi. Mana bu azim chinorga qarang. Uning barglari oldin qanday edi ?

Xadicha. Qanday bo'lardi? Oddiy barglar – yashil edi?

Mirzo. Ha, albatta, yashil edi! Hozir-chi? Hozir uning barglari qanday?

Xadicha. Sariq. Hozir kuz-ku. Kuzda hamma o'simliklarning bargi sariq rangda bo'ladi.

Mirzo. Mening fikrimcha, o'simliklarning barglarida ham kimyoviy hodisalar amalga oshadi. Bu to'g'rida qanday fikrdasiz ?

Xadicha. Buni o'qituvchidan so'rash kerak (shu vaqt sahnaga 9-sinf o'quvchisi Tolib kirib keladi)

Tolib. Assalomu aleykum! Nimalar to'g'risida bahslashib turibsizlar?

Mirzo. Biz kimyo fanidan bahslashib turgan edik.

Tolib. Bahslashuv qaysi mavzuga oid ekan?

Xadicha. Men bugun kimyo fanining “kimyoviy hodisalar” mavzusu yuzasidan yetarlicha ball ololmadim. Shu mavzu yuzasidan bahslashib turgan edik.

Mirzo. Tolibjon aka, bitta savolga javob bera olasizmi ?

Tolib. Qani savolingni berchi, javob berishga urinib ko'raman.

Mirzo. Tevarak-atrofga qarab, ko'zimiz mana bu chinorga tushdi. Hozir uning bargi sariq, yozda esa yashil edi. Nega daraxtlarning rangi o'zgaradi ?

Tolib. Bu savolga javob bera olaman. Sizlarga ma'lumki, xlorofil donachalari yashil moddadan iborat. Yashil bargda xlorofil donachalari bo'ladi. Bundan tashqari, bargda boshqa rangli moddalar ham bo'ladi: sariq modda Ksantofie va qizgish modda karotin. Bahor va yoz fasllarida barglarda xlorofil donachalari ko'p bo'ladi, shuning uchun bu fasllarda daraxtlar barglari yashil bo'ladi.

Xadicha. Kuzda barglarning xlorofiliga nima bo'ladi ?

Tolib. Kuzda xlorofil moddasi parchalanish reaksiyasiga kirishadi va uning miqdori juda kamayib ketadi. Agar bargda ksantofil moddasi ko'p bo'lsa, bargning rangi sariq bo'ladi. Karotin moddasi ko'p bo'lsa barg qizgish sariq tusda bo'ladi.

Mirzo Hammasi tushunarli (Hadichaga qarab). Ko'rdingizmi, tabiatda ham kimyoviy hodisalar mavjud bo'larkan.

Tolib. Hadichabonu, siz nega kartoshka tozalayapsiz?

Xadicha. Bu kartoshkadan sho'rva tayyorlaymiz. Oyim tayinlagan edilar.

Tolib. Bu ishingiz yaxshi. Oylarga yordamlashish lozim, keyin vaqtda ovqat tayyorlashni ham o'rganasiz.

Mirzo. Tolib aka, kartoshka bilan ham biror hodisa bo'lishi mumkinmi, men aytmoqchimanki, kartoshkada ham biror o'zgarish bo'lishi mumkinmi?

Tolib. Bo'ladi, albatta. U ham o'simlik mahsuloti. Kartoshka o'simligining bargini kimiyoviy fabrika deyish mumkin.

Xadicha. Eh-ha, bildim, bilaman! Uning bargida karbonat angidrid gazi suv bilan xlorofin yordamida kraxmalga aylanadi.

Tolib. To'g'ri aytdingiz. Ammo bu kraxmal barglarda qolmaydi. U avval suvda eriydigan holatga o'tib, eritma holida ildiz tomon harakatlanadi. Keyin u yana suvda erimaydigan kraxmal holatiga o'tib mana bunday kartoshka mevasiga aylanadi.

Xadicha. Ana qancha kimiyoviy hodisalar!

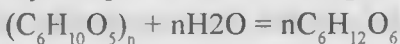
Mirzo. Gapni bo'lmang! Tolib aka davomini ayting.

Tolib. Bilasizlarmi, nega og'iz boshlig'ida shirin maza his qilinadi?

Mirzo (Hadichaga qarab yelkasini qisadi). Yo'q, men bilmayman.

Xadicha. Men ham bilmayman.

Tolib. Bu erda ham kimiyoviy hodisa amalga oshadi. Nonning tarkibi ham asosan kraxmaldan iborat. Og'iz boshligida non maydalanayotganda u so'lak bilan aralashadi va uning ta'sirida kraxmal gidrolizlanadi. Reaksiya natijasida shirin mazali glukoza hosil bo'ladi:



Mirzo. Kartoshka, bug'doy yoki guruch tarkibida kraxmal borligini qanday aniqlash mumkin?

Tolib. Uni aniqlash oson. Kartoshkani olib, unga bir tomchi yod eritmasi tomizilsa, kartoshka ko'k rangga bo'yaladi (u kartoshkani olib, unga tomizgich yordamida bir tomchi yod eritmasi tomizadi va bolalarga ko'rsatadi.)

Xadicha. Ko'k rang qayerdan paydo bo'ldi?

Tolib. Bu ko'k tus rang bo'lmasdan, yod kraxmal bilan ta'sirlashganda ko'k rangli yangi organik modda hosil bo'ladi. Tushunarlimi?

Mirzo. Tushundik.

Xadicha. Yod ta'sirida non ham ko'k tusga kiradimi?

Tolib. Ha, albatta. Mana ko'ring (bir bo'lak non olib suv bilan ho'llaydi va yod eritmasidan tomizadi. Tomizilgan joy ko'k tusga bo'yaladi).

Nonning rangi ham o'zgaradi. Bu shuni ko'rsatadiki, nonning unida ham kraxmal mavjud ekan.

Mirzo. Bu ko'k kargan nonni ham yesa bo'ladimi?

Tolib. Albatta, bir tomchi yod odam organizmiga zarar etkazmaydi (nondan ozgina olib yeydi).

Xadicha. Bu o'zgarishlarni ko'rib olma esimga keldi. Bilasizmi nega kesilgan olma zanglaydi?

Tolib. Bu yerda ham kimyoviy hodisa amalga oshadi. Olma mevasining tarkibida temir elementi mavjud. Olma kesilganda temir elementi oksidlanib, unung jiggar rang birikmalari hosil bo'ladi. Tushunarlimi?

Mirzo. Tushunarli.

Xadicha. Tolib aka, nega bu kartoshkalar qorayib qoldi?

Tolib. Bu erda ham kimyoviy hodisa amalga oshadi. Kartoshka mevasida yana bir modda – tirozinaza mavjud. Kartoshka artilganda uning tirozinasi havo kislarodi bilan ta'sirlanishi qora tusli yangi moddani hosil qiladi. Shuning uchun ham kartoshka artilgandan so'ng qozonga solguncha suv ostida saqlanadi. Suv ostida u o'zgarishga uchramaydi.

Xadicha. Pishgan kartoshka havoda o'zgarmaydi-ku, u oppoqligicha qolaveradi. Nega u o'zgarmasdan saqlanadi?

Tolib. Kartoshkaning pishish jarayonida tirozinaza moddasi parchalanadi, shuning uchun ham pishgan kartoshkada oksidlanish – qaytarilish jarayoni amalga oshmaydi. Yana nimani bilishni xohlaysizlar?

Xadicha. Hozircha kifoya, rahmat sizga!

Mirzo. Ancha vaqtigizni oldik, kechiring bizni.

Tolib. Hechqisi yo'q. Kimyo darsini ham yaxshi o'zlashtiringlar. Chunki tevarak-atrofimiz kimyoviy hodisalarga to'la. Kundalik turmushda, inson bu hodisalarga har kuni va har minutda duch kelib turadi. Tushunarlimi?

Mirzo va Xadicha. (Bir ovozdada). Tushunarli.

Tolib. Hayr bolalar, men ketdim.

Mirzo. (Hadichaga o'g'irilib). Ko'rdingizmi, tabiatda kimyoviy hodisalar qanchalik ko'p.

Xadicha. Ko'rdim. Kelgusi kimyo darsida o'qituvchimizdan iltimos qilib, bu o'zgarishlarning hammasini gapirib bahoimni to'g'rilayman.

Mirzo. Hayr bo'lmasa, men ham ketdim. Uyga borib darslarimni bajaraman.

4.2. BOG'DODLIK DONISHMAND

Sahna. Taxtda shoh o'tiribdi. Uning yonida vazir tik turibdi. Shoh to'g'risidagi xontaxtada qog'ozdan yasalgan oq gullar va shishada sharob turibdi. Shisha yonida 3 ta qadah va atir sepgich ham joylashtirilgan. Yana, kosada suv va piyolada qandaydir rangsiz suyuqlik bor.

Vazir. Eshitishimcha, shahrimizda qandaydir donishmand paydo bo'libdi. U Bog'doddan kelgan va har xil mo'jizalar ko'rsatar emish.

Shoh. (Qarsak chaladi, xizmatkor paydo bo'ladi). Tezlik bilan donishmandni huzurimizga olib kel!

Xizmatkor. Itoat! Podshohi olam! (ta'zim qilib chiqib ketadi) va ko'p o'tmasdan, eski kiyimdagi kekxa kishi bilan kirib keladi.

Shoh. Yaqinroq kel, donishmand! Eshitdim, sen afsungar ekan-san va har xil mo'jizalar ko'rsatar emishsan.

Donishmand. (ta'zim qilib). O ulug' shoh, xudo umringizni uzoq qilsin! Qulingiz, oddiy bir darveshdir!

Shoh. Qani mo'jizalaringni bizga ham ko'rsatchi!

Donishmand. (ta'zim qilib). Itoat! Podshohi olam, ijizat bering, shishadagi sharobdan har kimga mahsus ichimlik quyayin (shoh tasdiqlab bosh qimirlatadi). Donishmand shishadagi sharobni uch qadahga quyadi.

Qadahlarning birida qizil, ikkinchisida sariq va uchinchisida rangsiz ichimlik hosil bo'ladi. Shoh va vazirga birinchi va ikkinchi qadahlarni uzatadi. O'ziga esa suvli qadahni qoldiradi va ichmoqchi bo'ladi.

Shoh. Bu haqiqatda mo'jiza! Bir shishadan ikki hil sharob va suv.

Vazir. Podshohi olam, donishmandga suv ma'qul ichimlik bo'lmasa

kerak. Ruxsat bering, unga ham sharob berayin. Oldin o'zi ichib ko'rsatsin (shoh ma'qul ishorasini qiladi).

Donishmand. (ta'zim qilib. Shoh va vazirning qadahlarini olib). Tashakkur sizga, ulug' podshoh! Ammo men sharob ichmayman (ikkala qadahdagi ichimliklarni o'zining qadahiga quyadi. Hammasi suvga aylanadi).

Shoh. Donishmand, mana bu oq gullarni qizil gulga aylantira olasanmi?

Donishmand. Podshoxi olam, bu oson ish. Men bu gullarga suv sepaman, hudoning qudrati bilan bu gullar qizaradi (shoh xizmatkorga ishora qiladi, u gullarning birini olib ushlab turadi).

Donishmand atir sepgich bilan gulga suv sepadi. Gul qip-qizil tusga kiradi. Shoh gulni olib, aylantirib ko'radi).

Vazir. (shohga qarab). Haqiqatda ham ajoyib hodisalar, agar u haqiqiy afsungar bo'lsa, gulni oldingi holatiga keltirsinchi?

Shoh. Eshitdingmi, chol?

Donishmand. Itoat, podshoxi olam! Faqat menga suv keltirishsin.

Shoh. Donishmandga suv keltirilsin (xizmatkor suv keltiradi. Shoh va vazir qizil gulni yana bir ko'zdan kechirib, donishmandga berishadi).

Donishmand. (qo'lini yuqoriga ko'tarib. Ey hudo! O'zingning qudratingni ko'rsat, bu gulni oldingi holatiga qaytar! Gulni kosadagi suvga botiradi, gul bir lahzada oqaradi. Gulning suvini silkitib tushiradi va vazirga uzatadi).

Shoh. Mana, ishlaring uchun mis chaqalar!

Vazir. Sen afsungar bo'lsang, bu chaqalarni oltin tangalarga aylantirasan.

Donishmand. Mening arzimas ishlarim uchun kumush tangalar ham kifoya. Shohim, chaqalaringizni mana bu suvga soling (shoh chaqalarini hammaga ko'rsatib suvga soladi. Donishmand qo'lini yuqoriga ko'tarib, nimalarnidir o'qiydi. Keyin chaqalarni suvdan olib, latta bilan ishqalab tozalaydi. Chaqalar kumush tangaga aylanadi!).

Donishmand, shoh qarshisida ta'zim qiladi.

Shoh. Donishmand! Sen xazinadagi chaqalarni kumush va oltin tangalarga aylantira olasanmi?

Donishmand. (ta'zim qilib). Podshohi olam! Men bu ishni bajara olaman, ammo hosil bo'lgan tangalar halol bo'lmaydi, ular Sizning xazinangizga zarar keltiradi. Shuning uchun ham Sizdan uzr so'rayman!

Shoh. Ho‘p, boldi ! Senga ruxsat!

Donishmand. (ta‘zim qilib) Tashakkur, podshohi olam!
Ko‘rishguncha! (orqa bilan yurib, sahnadan chiqib ketadi).

TAJRIBALAR TAFSILOTI

Shishada sharob emas, metiloranj eritmasi bor edi. Qadahlarning birinchisi toza, ikkinchisi tagıda ozgina kislota eritmasi va uchinchisida ozgina xlorli ohakning to‘yingan eritmasi bor edi. Shishadan “sharob” quyilganda birinchi qadahda o‘zgarish bo‘lmasdan qizg‘ish tusdagi metiloranj eritmasi o‘zgarishsiz qoladi, ikkinchi qadahda kislota ta‘sirida metiloranj sariq tusga kiradi, uchunchi qadahdagi xlorli ohak metiloranj eritmasini rangsizlantiradi (go‘yo unda suv bo‘lganidek). Qog‘oz gul oldindan yupqa qog‘ozdan tayyorlanib, fenolftalein eritmasiga botirilib, keyin quritiladi. Donishmand gulga atir sepgich yordamida soda eritmasidan purkaydi. Fenolftalein ishqor hosil qiladi. Gulni rangsizlantirish uchun donishmand uni suyultirilgan kislota eritmasiga botirib oladi. Neytrallanish reaksiyasi tufayli gul yana rangsizlanadi. Mis chaqalar suvga emas, balki simobning suvda eriydigan tuzining to‘yingan eritmasiga solingan edi. Mis simobdan aktiv bo‘lgani uchun simob uning birikmasidan siqib chiqariladi va chaqaning sirtiga o‘tirib qoladi. Simob kumushsimon yaltiroq metaldir.

4.3 TUZLAR GIDROLIZI TO‘G‘RISIDA

Sahna. Stol atrofida 9-sinf o‘quvchilari Karim va Zokir kimyo to‘garagida tayyorgarlik ko‘rishayapti. Stol ustida ichimlik eritmasi, texnikaviy soda eritmasi, sovun eritmasi, kir yuvish kukuni, aluminiy xlorid eritmasi, osh tuzi eritmasi, lakmus eritmasi, fenolftalein eritmasi, kolba, probirkalar va bir nechta kimyoviy stakan turibti. Sahnaga 8 – sinf o‘quvchilari Ra‘no va Qobil kirib keladi.

Qobil. Assalomu aleykum !

Karim va Zokir. Vaaleykum assalom! Kelinglar, nima ishlar bilan yuribsizlar?

Ra'no. Nima ish qilayapsizlar? (stol ustidagi reaktivlar va kimyoviy idishlarga qarab). Biror tajriba o'tkazmoqchisizlarmi?

Karim. Kimyo to'garagiga tayyorgarlik ko'rayapmiz? Sizlar bu yerda nima qilib yuribsizlar?

Qobil. Bizlar ham kimyo to'garagiga keldik. Kimyo to'garagida qiziqarli tajribalar o'tkazilishi va unda ko'p savollarga javob olishimizni o'qituvchimiz aytgan edilar.

Zokir. Sizlar ertaroq kelibsizlar. To'garak bir soatdan keyin boshlanadi.

Ra'no. Biz sizlarga halal bermaymiz. Sizlarning ishlaringizni ko'rmoqchi edik.

Karim. Marhamat, ko'ringlar.

Zokir. Sizlar "tuzlar gidrolizi" mavzusini o'tdilaringmi?

Qobil. Ha, eritmalar bilan tanishganimizda, bu mavzuni ham o'tuvdik.

Ra'no. Men bu mavzuni yaxshi tushunmagan edim.

Zokir. Nega? Bu mavzuni qayeriga tushunmagan edingiz?

Ra'no. Tuzlarni eritmalarga indikatorlar bilan ta'sir ettirganimizda, indikatorlar rangi o'zgaragan edi. Indikatorlar rangi ishqor va kislota eritmaları ta'sirida o'zgaradi-ku?

Qobil. Ayrim tuzlar eritmalarida ham kislota yoki ishqor mavjud bo'ladi, ular indikatorlar rangini o'zgartiradi. To'g'ri aytdimmi, Karim aka?

Karim. Bir jihatdan durust. Ammo tuzlar eritmalarida ishqor yoki kislota qayerdan paydo bo'ladi?

Qobil. (Ra'noga qaraydi, ikkalasi yelka qisishadi). Bilmaymiz. Agar bemalol bo'lsa, tushuntirib bersangiz.

Karim. Yaxshi. Hozir tushuntirib beraman.

Zokir. Tegishli tajribalarni o'tkazib isbotlaymiz, keyin durustroq tushunasizlar.

Karim. (Zokirga qarab). Shu bahonada tajribalarni yana bir marta sinab ko'ramiz.

Zokir. Yaxshi, kel o'zing boshla.

Karim. Mayli, sizlar yahshilab diqqat qilinglar. Men sizlarga tushuntiraman. Mana bu texnikaviy soda (stoldan shisha idishdagi eritmani olib ko'rsatadi). Uning formulasi qanday yoziladi?

Ra'no. Bu sodaning formulasi natriy ikki se o uch Na_2CO_3 bo'ladi.

Karim. To'g'ri, bu tuz eritmasida ishqor bo'ladi. Mana uni sinab ko'ramiz (u bu eritmada probirkaga ozgina quyub 1-2 tomchi lakmus eritmasidan tomizadi, eritmaning rangi ko'k tusga kiradi). Ana ko'rdingizmi, lakmus rangi ko'k tusga kirdi. Ishqor eritmasi ta'sirida lakmus rangi ko'k tusga kirishi ma'lum.

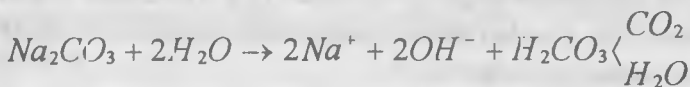
Qobil. Uni boshqa indekator yordamida ham aniqlash mumkinmi?

Zokir. Ha, albatta. Bu eritmaga fenolftalein eritmasidan ta'sir qilinsa u qizil tusga kiradi (Karim boshqa probirkaga ozgina soda eritmasidan quyib, unga bir tomchi fenolftalein eritmasidan tomizadi. Bunda fenolftalein rangining qizarishi kuzatiladi).

Ra'no. Bu eritmada ishqor qanday paydo bo'lishini tushuntirib beringchi?

Karim. Kuchli asos va kuchsiz kislotadan hosil bo'lgan tuzlar gidrolizlanib ishqor hosil qiladi. Bunday tuzlarga: natriy karbonat Na_2CO_3 , kaliy karbonat K_2CO_3 , natriy girdokarbonat Na_2HCO_3 , kaliy gidro karbonat KHCO_3 , natriy silikat Na_2SiO_3 , kaliy silikat K_2SiO_3 , natriy atsetat CH_3COONa va boshqalar misol bo'la oladi. Agar bu tuzlar suvda eritilsa, kuchsiz kislota hosil bo'lib, eritmada ajraladi.

Eritmada esa gidrosil guruh OH ionlari to'planadi. Masalan:



Zokir. Bilasizmi, nega ichimlik soda eritmasi bilan tomoq g'ar-g'ara qilinadi?

Ra'no. (Qobilga qarab). Bilmayman, siz bilasizmi?

Qobil. Men ham bilmayman, ammo yaqinda tomog'im og'riganda ichimlik soda eritmasi bilan g'ar-g'ara qilgan edim. Tuzalib ketdim, ammo sababini bilmayman.

Zokir. Soda eritmasidagi ishqor tomoq yarasini kuydirib davolaydi.

Ra'no. Ishqorlar o'yuvchi bo'ladi. Tomoq g'ar-g'ara qilinganda, ular odamga ziyon etkazmaydimi?

Karim. Gidroliz natijasida ishqorning kuchsiz suvli eritmasi hosil

bo'ladi. Unda ishqorning konsentratsiyasi juda past bo'ladi. Shuning uchun ham u zarar etkazmaydi, balki foyda keltirib davolaydi.

Karim. Kiyim yuvishda qaynoq suvga qo'l solishadi. Nega bunday qilinadi, bilasizlarmi?

Ra'no. Qaynoq suvga qo'l solinsa, kiyim yahshi tozalanadi, ammo u qanday ta'sirga ega, buni bilmayman.

Karim. Qo'l tarkibida kam miqdorda kaliy karbonat K_2CO_3 va litiy karbonat Li_2CO_3 mavjud. Qaynoq suvda qo'ldagi bu tuzlar gidrolizga uchrab, natijada ishqor hosil bo'ladi. Ishqor esa kiyimdagi kirlarni emirib, uni osonlikcha tozalaydi.

Zokir. Ishqorlar suvning qattiqligini ham yo'qotishi mumkin.

Karim. Sovun yumshoq suvda yaxshi erib, oson gidrolizlanadi va ishqor hosil qiladi. Sovun stearat kislotaning tuzidir. Uning tarkibida natriy ioni bo'ladi. Gidroliz vaqtida natriy ishqori hosil bo'ladi.

Ra'no. Biror indikator bilan uni aniqlab bo'ladimi?

Karim. Albatta, bo'ladi. Men hozir uni bajarib ko'rsataman (u, ozroq sovun eritmasidan probirkaga quyib, 1-2 tomchi fenolftalein eritmasidan tomizadi. Bunda eritmaning rangi qizaradi). Mana ko'rdingizmi, fenolftaleinning rangi qizardi. Bu shuni ko'rastadiki, sovun eritmasi tarkibida ishqor bo'lar ekan.

Ra'no. Kir yuvish kukuni ham suvda eriganda ishqor hosil bo'ladimi?

Karim. Hamma kir yuvish vositalari suvda erib gidrolizlanadi. Gidroliz natijasida esa albatta biror ishqor hosil bo'ladi.

Ra'no. Tajriba yo'li bilan bu fikringizni isbotlasa bo'ladimi?

Karim. Albatta, bo'ladi. Mana ko'ring (u ozroq kir yuvish kukunini stakandagi suvda eritadi. Probirkaga ozroq bu eritmadan olib unga 1-2 tomch fenolftalein eritmasidan tomizadi. Eritma rangi pushti tusga kiradi). Marhamat, bu kukunning eritmasida ham ishqor hosil bo'lar ekan. Uning ta'sirida fenolftalein rangi pushti tusga kiradi.

Qobil. Nega ayrim odamlar medasi qaynaganda ichimlik soda iste'mol qiladi?

Zokir. Odam anatomiyasidan sizlarga ma'lumki, me'da osti bezi xlorid kislotasi ishlab chiqaradi. Bu kislotasi me'dada, ovqat hazm bo'lishiga yordam beradi. Agar me'da osti bezi kislotani keragidan ortiq ishlab

chiqarsa, zarda bo'lish holati kuzatiladi. Ichimlik soda iste'mol qilinsa, gidroliz tufayli hosil bo'lgan ishqor kislotani neytrallab yo'q qiladi. Tushunarlimi?

Qobil. Tushunarli. Rahmat sizlarga!

Ra'no. Karim aka, kechirasiz, yana bitta savolim bor edi.

Karim. Marhamat, qani eshitaylik-chi?

Ra'no. Ko'pincha, sabzavot ekinlarini shirincha bossa, ertalab shabnam tushgan paytda, o'simlikka kul sepishadi. Bunda nega shirincha yo'qolar ekan?

Karim. Bu savolga javob berishim qiyin. Ehtimol bu yerda ham gidroliz reaksiyasi amalga oshib, ishqor hosil bo'lar. Chunki kul tarkibida kaliy va litiy karbonat tuzlari mavjud. Ular shabnam suvi bilan ta'sirlashib, ishqor hosil qiladi. Bu ishqorli suv shirinchaning nobud qilsa kerak. Bu savolni o'qituvchimizga berib, aniq javob olamiz. Ma'qulmi?

Ra'no va Qobil. Ma'qul.

Qobil. Mana bu tuz ham (aluminium xlorid tuzi eritmasini ko'rastib) gidrolizlanadimi?

Zokir. Hozir ko'ramiz (bu tuz eritmasidan probirkaga ozroq quyib, unga 1-2 tomchi fenolftalein eritmasidan tomizadi, hech qanday o'zgarish bo'lmaydi). Mana ko'rdingizmi, fenolftalein rangi o'zgarmadi. Endi boshqa indikator bilan ta'sir etamiz (Zokir boshqa probirkaga oziqina tuz eritmasidan olib, unga 1-2 tomchi lakmus eritmasidan tomizadi. Eritma rangi pushti tus oladi). Mana lakmus pushti rangga kirdi, bu eritma qaysi kislota bo'lishi mumkin?

Qobil. Xlorid kislota bo'lsa kerak.

Zokir. To'g'ri. Aluminium xlorid gidrolizlanib, xlorid kislota eritmasini hosil qiladi:



Ra'no. Nega, bu tuz kislota hosil qiladi?

Karim. Kuchsiz asos va kuchli kislotadan hosil bo'lgan tuzlar gidrolizlanib, kislota hosil qiladi. Masalan: $AlCl_3$, $Al_2(SO_4)_3$, $FeCl_3$ va boshqalar gidrolizlanib, kislotali muhitni hosil qiladi.

Qobil. Osh tuzi ham gidrolizlanadimi?

Zokir. Mayli, buni o'zing sinab ko'r. U gidrolizlanadimi yoki yo'q. Ana tuz, undan ozgina olib suvda erit va sinab ko'r (Qobil Ra'no yordamida osh tuzi eritmasi tayyorlaydi. Tuz eritmasiga fenolftalein va lakmus eritmasidan tomizib ko'rishadi, bunda hech qanday o'zgarish bo'lmaydi). Bu tuz gidrolizga uchramas ekanda, biror o'zgarish kuzatilmadi.

Karim. Ha, kuchli asos va kuchli kislotadan hosil bo'lgan tuzlar gidrolizlanmaydi. Bunday tuzlarga NaCl, KCl, NaNO₃, Na₂SO₄ va boshqalar misol bo'la oladi.

Zokir. Ra'no, endi gidroliz jarayoni sizlarga tushunarli bo'ldimi?

Ra'no. Sizlarga rahmat, endi hammasini tushundim. Vaqtida bu mavzuga durustroq e'tibor bermagan ekanman.

Karim. Barakallo, o'z kamchiligini bilish va vaqtida uni tuzatish olijanoblik hisoblanadi. Agar kimyo faniga qiziqishingiz bo'lsa, darslarga ko'proq ahamiyat berib uni o'z vaqtida o'zlashtirib boring.

Zokir. Sizlarni kimyo to'garagiga qatnashishlaringizni maslahat beramiz. To'garakda ko'p narsalarni o'rganish mumkin.

Qobil. Rahmat sizlarga. Bugundan boshlab, kimyo to'garagiga qatnashamiz.

Karim. (Zokirga qarab). Endi hamma narsalarni yig'ishtirish kerak. To'garakning boshlanish vaqti bo'ldi, hali zamon to'garak a'zolari kelishadi. Biz tayyor turishimiz kerak.

4.4. OHAKTOSH VA UNING MAHSULOTLARI BILAN TAJRIBALAR

Sahna. Kimyo kabineti ko'rinishi. Sahna oldida katta laboratoriya stoli, orqada sinf taxtasi joylashtirilgan. Stol ustida ohaktosh bo'laklari Kipp apparati yoki CO₂ olish asbobi, HCl eritmasi, 10 sm uzunlikdagi ishlatilgan sham, shisha idishda 100 ml hajmda konsentrlangan o'yuvchi kaliy yoki natriy eritmasi, og'zining diametri tuxum diametridan kichikroq bo'lgan konussimon kolba, bitta kichikroq chelak, 2 kg miqdorda so'ndirilmagan ohak (yangisi), bitta pishirilgan va 2 ta xom tuxum, yarim chelak suv, bir litrli stakan, tigel ushlagich, stol atrofida 8-sinf o'quvchilari Nasiba, Dilafuz va Shahnozalar tajriba o'tkazishga tayyorlanmoqdalar. Sahnaga shoshilgan holda 7-sinf o'quvchilari Botir bilan Nodir kirib keladi.

Botir. Nasiba opa, o' qituvchimiz qani?

Nasiba. Hozirgina chiqib ketdilar, o' qituvchilar uyida bo'lsalar kerak.

Dilafruz. Muncha hovliqmasanglar?

Shahnoza. Nima ishlaring bor edi?

Botir. Bir nechta topishmoq savollarimiz bor edi, shularni so'rab olmoqchi edik.

Nodir. Sizlar nima ish qilayapsizlar ?

Nasiba. Kimyo to'garagiga tayyorgarlik ko'rayapmiz.

Dilafruz. Qanday savollaringiz bor edi, balki birgalikda javob topamiz.

Botir. 7-“b” sinfida o' qiydigan Naimni bilasiz-ku, o'sha “kim-yo-dan topishmoqlar aytsam topasizlarmi, deb so'rab qoldi. Qani aytchi desak, u “qanday toshdan qanday gaz olib, yonib turgan shamni o'chirish mumkin”, deb so'radi.

Shahnoza. Hammasi shumi?

Nodir. Yo'q, u yana bir necha savol berdi. Biz bu savollarga javob topish uchun kimyo kitobining hamma betlarini varaqlab chiqdik. Ammo bu topishmoqlarining birortasiga ham javob topa olmadik.

Botir. Axiri, o' qituvchimizdan so'rab olishga qaror qilib, bu yerga keldik.

Nasiba. Kimyodan “Oksidlar, asoslar, kislotalar va tuzlar” mavzusi bilan tanishdinglarmi ?

Nodir. Ha, bu mavzularni o'qib chiqdik.

Dilafruz. Unday bo'lsa, bu topishmoqni yechishlaring onson edi-ku.

Nodir. Sizlar bilasizlarmi ? Bemalol bo'lsa, tushuntirib beringlarchi?

Shahnoza. O'tgan kuni Naim biz kimyo to'garagi uchun tajribalar-ni mashq qilayotganimizda qatnashgan edi, shuning uchun bu topishmoqlarning yechimini sizlardan so'ragandir.

Nasiba. Toshidan olingan gaz, bu CO_2 gazi bo'ladi, unday tosh esa ohaktosh yoki marmar tosh bo'ladi. Bu toshlarning tarkibi qaysi mod-dadan iboratligini bilasizlarmi ?

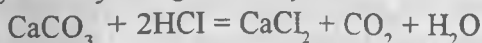
Botir. Ohaktoshning formulasi kalsiy ce o uch CaCO_3 bo'ladi (Nodirga qarab), ammo marmar toshning tarkibi qanday bo'lishini men bilmayman.

Nodir. Men ham bilmayman, undan ham CO_2 gazi chiqsa, marmar-tosh ham karbonat kislotaning biror tuzi bo'lsa kerak.

Nasiba. Marmar toshning ham tarkibi ohaktoshnikidek, ammo u zichlangan va qattiqroq bo'ladi, formulasi ohaktoshnikiga o'xshash CaCO_3 dir.

Botir. Bu toshlardan qanday qilib gaz olish mumkin?

Nasiba. Gaz olish uchun bu toshlarga xlorid kislota bilan ta'sir etiladi. Karbonat angridrid gazi olish uchun maxsus asbob - Kipp apparati ishlatiladi (u, stol ustidagi Kipp apparatini ko'rsatadi). Bu asbob ikki qismdan iborat. Pastki qismining tubiga xlorid kislota quyiladi. Ustki qismmi maxsus varonka tashkil etadi, u orqali kislota quyiladi. Ustki qismining tubiga xlorid kislota quyiladi. Pastki qismining gaz chiqadigan teshigining tiqini olinib, u joydan o'rik donasi kattaligida maydalanган marmartosh solinadi. Keyin apparatni ishlatish uchun kislota yuzasi marmar bo'laklarini ko'madigan qilib kislota quyiladi. Reaksiya boshlanib, CO_2 gazi chiqa boshlaydi (Dilafruzga qarab) Dilafruz, reaksiya tenglamasini yozib ko'rsating (u sahna ortida joylashtirilgan sinf taxtasiga reaksiya tenglamasini yozadi:



Kerakli hajmda CO_2 olingandan so'ng, gaz chiqadigan jo'mrak bekitiladi va asbob ishlashdan to'xtaydi.

Nodir. Nasiba opa, apparatni ishlatib ko'rsatasizmi?

Nasiba. Yaxshi, ishlatib ko'ramiz.

Shahnoza. Yaxshisi CO_2 ning shamni o'chirishini ham ko'rsata qolaylik?

Nasiba. Mayli. Dilafruz, shamni katta stakanga joylashtirib yoqib yuboring (u shamni stakanga joylab, gugurt chaqib yoqadi).

Nasiba. (Kipp aparatining gaz o'tkazuvchi nayini stakanning tubiga cha tushuradi). Apparatni ishlatish va CO_2 gazi hosil qilish uchun gaz o'tkazuvchi nay o'matilgan jo'mrakni ochish kerak (u jumrakni ochadi). CO_2 gazi stakanni to'ldirayapti (ko'p o'tmasdan, sham o'chadi). Mana ko'rdingizmi, sham o'chdi. Demak CO_2 gazi yonishga yordam bermas ekan, u shamni o'chiradi.

Botir. Nega stakan ogzi ochiq bo'lishiga qaramasdan, CO_2 gazi shamni o'chiradi?

Nasiba. Chunki, CO_2 gazining zichligi havoning zichligidan yuqori bo'ladi, ya'ni CO_2 ning zichligi:

$$d_{\text{CO}_2} = \frac{M_{\text{CO}_2}}{M_{\text{havo}}} = \frac{44}{29} \approx 1,52 \text{ ga teng. Demak, bu gaz havodan } 1,5$$

marta og'ir ekan. Shuning uchun stakan og'irni yopmasdan ham, idishni CO_2 gazi bilan to'ldirish mumkin.

Dilafruz. Shu tyfayli ham CO_2 gazini bir idishdan ikkinchi idishga, suvni quygandek, quyish mumkin.

Shahnoza. Xohlasalaringiz, bu ishni ham bajarib ko'rsatamiz.

Botir va Nodir. Albatta, ko'rishni xohlaymiz, agar bema'lol bo'lsa, bajarib ko'rsatsangiz.

Nasiba. Bu tajribani siz (Shahnozaga qarab) bajarib ko'rsata qoling.

Shahnoza. (stakandagi shamni yoqadi va ikkinchi shunday hajmli stakanni Kipp apparatini ishlatib, CO_2 gazi bilan to'ldiradi. Stakanni gaz bilan to'lganligiga ishonch hosil qilish uchun, gugurt cho'pini yoqib stakan og'ziga tutadi. Cho'p o'chib qoladi). Mana, stakanni CO_2 gazi bilan to'ldirdik, endi undagi CO_2 gazini sham yonib turgan stakanga quyamiz (gazli stakanni sham yonib turgan stakanga yaqinlashtirib, suv quyayotgandek qiyshaytirib unga quyadi, ko'p o'tmasdan sham o'chadi). Mana ko'rdingizmi, CO_2 gazi xuddi suvga o'xshash bir idishdan ikkinchi idishga quyilar ekan.

Nodir. Shamli stakanda CO_2 gazi borligini qanday bilish mumkin?

Shahnoza. Bu oson ish, yana gugurt chaqib unga tushuramiz (u gugurtni yoqib, stakan og'ziga tushuradi, cho'p o'chadi). Mana ko'rdingizmi, haqiqatdan ham bu stakanda CO_2 gazi bor ekan.

Dilafruz. Bilasizlarmi, chuqur quduqlarga tushush xafli bo'lar ekan. Unday quduqqa tushgan kishi behush bo'lib qolar ekan. Nima sababdan shunday bo'lishini bilasizlarmi?

Botir. (Nodirga qarab). Men bilmayman, sen bilasanmi?

Nodir. (yelka qisib). Yo'q, men ham bilmayman.

Dilafruz. Karbonat angidrid gazi havodan og'ir bo'lgani uchun u yer yuzidagi chuqurliklar havosini siqib chiqarib, o'rmini egallar ekan. Shuning uchun ham chuqur quduqlar tubida CO_2 gazi mavjud bo'ladi. U nafas olishga yaroqsiz, quduqqa tushgan kishi kislorodsiz va havosizlikdan behush bo'lib qoladi, hamma nobud bo'ladi.

Botir. Mabodo, Kipp apparati bo‘lmasa, qanday qilib CO₂ gazini hosil qilish mumkin?

Shahnoza. Bunday tajribalarni bajarish uchun CO₂ gazidan ko‘p miqdorda kerak bo‘lmaydi. Kam miqdordagi gazni kattaroq probirkada ham hosil qilish mumkin. Buning uchun probirka og‘ziga teshikli tiqin tanlanadi, unga shisha naycha o‘rnatib, rezina nayi unga kiygiziladi. Probirkaga kamroq marmartosh solib, ustiga xlorid kislota quyiladi. Shu ondayoq gaz chiqq boshlaydi, gaz o‘tkazuvchi nayni ulab, xohlagan idishni CO₂ bilan to‘ldirish mumkin.

Botir. Naim yana bitta savol bergan edi (Nodirga qarab). Esingda bomi Nodir?

Nodir. Ha, esimda. Qanday suvni puflab loyqalashtirish mumkin, deb so‘ragan edi.

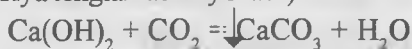
Shahnoza. Shu savolga ham javob topa olmadinglarmi?

Botir. Nodir bilan, kimyo kitobini varaqlayverib, uni eskitirib yubordik, savolni javobini ayta qoling?

Shahnoza. Yaxshi. Bu savolga nazariy javob ham, amaliy javob ham olasizlar (u konussimon kolbaga 50 ml ohakli suvni quyib, ichiga shisha nayni tushuradi (Nodirga qarab). Qani Nodirjon, sekin bu naydan puflashni boshlang (Nodir puflay boshlaydi. Ko‘p o‘tmay “suv” xira tortib loyqalana boshlaydi). Mana ko‘rdingizmi, suyuqlik loyqalandi.

Botir. Ajoyib, bu tajribasining siri nimada?

Shahnoza. Kolbada oddiy suv emas, ohakli suv olingan edi. So‘ndirilgan ohak [Ca(OH)₂] ni suvda eritib, quyib qo‘yilsa, u tinib ohakning erimagan qismi cho‘kadi. Shu tiniq eritma “ohakli suv” hisoblanadi. Unda yetarli miqdorda Ca²⁺ va OH⁻ ionlari mavjud. Nafas tarkibida esa CO₂ gazi bo‘ladi. Ohakli suvga puflanganda quydagicha reaksiya amalga oshib, cho‘kma tushadi va suyuqlik loyqalanadi (u sinf taxtasiga reaksiya tenglamasini yozadi).



Nodir. Nafasda CO₂ qayerdan paydo bo‘ladi?

Shahnoza. Bilasizlarmi, havoning tarkibida 0,03-0,06% CO₂ gazi bo‘ladi. Bunday havo bilan nafas olinganda, havoning kislorodi hujayrada-

gi oksidlanish reaksiyalarida qatnashib, reaksiya mahsuloti bo'lgan CO_2 ga aylanadi. Bu gaz nafas orqali chiqadi.

Botir. Nafas chiqargandagi havoda qancha CO_2 bo'ladi?

Shahnoza. Nafas chiqargandagi havoda taxminan 4% CO_2 bo'lar ekan.

Dilafruz. Bu tajribani yana davom ettirish mumkin. Qani, Botirjon puflashni siz davom ettiring, Nodirjon charchab qolganga o'xshaydi. (Botir puflay boshlaydi. Ko'p o'tmay kolbadagi suyuqlik tiniqlasha boshlaydi va oxiri cho'kma erib ketadi).

Nodir. Cho'kma nega erib ketdi? Endi qanday o'zgarish bo'ladi?

Dilafruz. Sizlarga ma'lum, CO_2 gazi suvda erisa, beqaror karbonat kislotani hosil qiladi. Botirjon puflaganda hosil bo'lgan kislotaga CaCO_3 cho'kmasi, bilan ta'sirlashib uni eritadi. Bu o'zgarishlar quydagi reaksiyalar tufayli amalga oshadi (u sinf taxtasiga reaksiya tenglamalarini yozadi):



Hosil bo'lgan kalsiy gidrokarbonat suvda eruvchan tuz bo'lganidan CaCO_3 yo'qolib (gidrokarbonatga aylanib) suyuqlik yana tiniqlashadi. Tushunarlimi?

Botir va Nodir. Tushunarli, rahmat sizlarga!

Shahnoza. Xuddi shunga o'xshash jarayon tabiatda ham sodir bo'lib turadi. Bunga g'orlarda stalaktitlar hosil bo'lishi misol bo'la oladi.

Nodir. Stalaktitlar nima o'zi (Botirga qarab). Sen bilasanmi?

Botir. (yelka qisib). Yo'q, bilmayman.

Shahnoza. Qish, sovuq paytlarda tommlar shipidan tomchilayotgan suv muz "tayoq"lar hosil qilgandek, g'orlar shipidan tushayotgan to'yingan $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ eritmasi ochiq havoda parchalanib, CaCO_3 ga aylanadi va muz "tayoq"larga o'xshash tosh "tayoq"lar hosil qiladi. Ular fan tilida "stalaktitlar" deyiladi. Tushunarlimi?

Nodir. Tushundik. Endi navbatdagi topishmoq savolini ham, bimalol bo'lsa tushuntirib bersangizlar.

Nasiba. Yaxshi, qani navbatdagi savol nima ekan?

Botir. Olovsiz, elektrsiz, quyoshning issiqligidan ham foydalanmanagan holda, qanday qilib tuximni pishirish mumkin?

Nasiba. Qiziqarli topishmoq ekan. Bu ham CaCO_3 , ya'ni ohak-

toshga bog'liq savol. Qani aytinglarchi, ohak nimadan va qanday olinadi?

Botir. Ohak ohaktoshdan olinadi, to'g'rimi?

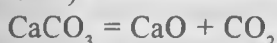
Nasiba. To'g'ri, ammo qanday qilib va qanday sharoitda olinadi?

Nodir. Ohaktosh qizdiriladi, keyin u parchalanib, ohak hosil bo'ladi, topdimmi?

Nasiba. Topdingiz, ammo qizdirish ham har xil bo'ladi, uni uy va laboratoriya sharoitida hosil qilsa bo'ladimi?

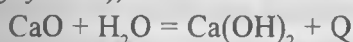
Botir. Bilmadim, biz doim tayyor ohakdan foydalanganmiz.

Nasiba. Ohaktoshni qizdirish uchun taxminan 1000°C harorat kerak. Shuning uchun, ohaktosh maxsus o'choqlarda qizdirib hosil qilinaadi. Bunda ohaktosh parchalanib so'ndirilmagan ohak hosil qiladi va CO₂ gazi havoga chiqib ketadi (reaksiya tenglamasini sinf taxtasiga yozib ko'rsatadi):



Botir. Nega u, so'ndirilmagan ohak deyiladi?

Nasiba. CaO ning texnikaviy nomi so'ndirilmagan ohak, agar u suv bilan ta'sirlashsa kalsiy gidroksid, ya'ni so'ndirilgan ohak hosil bo'ladi, uning reaksiya tenglamasi (sahna to'rida joylashtirilgan sinf taxtasiga yozadi), mana bu tarzda bo'ladi:



Botir. Tenglama oxiridagi Q harfi nimani bildiradi?

Nasiba. Kimiyoviy reaksiyalar albatta issiqlik chiqishi (ekzotermiyaviy) yoki issiqlik yutilishi (endotermiyaviy) bilan boradi. So'ndirilmagan ohakning so'nishi ekzotermiyaviy reaksiyaga misol bo'ladi. Endi topishmoq savolingizni amalda bajarib, unga javob topamiz (stol ustidagi tuxumlarni Botirga ko'rsatib). Ana shu tuxumlardan bitta xomini tanlab bering.

Botir. Bu tuxumlarning pishgani ham bormi?

Nasiba. Tuxumlarning bittasi pishgan, ikkitasi xom?

Nodir. Tuxuming xom-pishig'ini qanday bilsa bo'ladi?

Dilafruz. Shuni ham bilmaysizlarmi?

Nasiba. Tuxuming xom yoki pishig'ini fizikadan bilishlaringiz kerak edi. Birinchidan xom tuxumni stol ustida gildiratib aylantirsangiz, u yahshi aylanmaydi. Pishgan tuxum esa yaxshi aylanadi. Ikkinchidan, xom

tuxumni qo'lda qisib, yorug'likka tutib qaralsa, undan yo'rug'lik o'tib ko'rinadi. Pishgan tuxumdan yorug'lik o'tmaydi.

Nodir. (tuxumlarni stol ustida aylantiradi, keyin yorug'ga tutib ko'radi-da, xomini ajratib, Nasibaga uzatadi). Mana bular xom tuxumlar bo'lishi kerak.

Nasiba. (kichik chelakka taxminan 1,5 – 2 kg so'ndirilgan ohak solib, ustiga xom tuxumlarni qo'yadi, uning ustidan 1-1,5 litr suv quyadi, shu ondayoq suv qaynay boshlaydi). Ko'rayapsizlarmi? Suv qaynayapti. Hozir tuxumlar ham pishib qoladi.

Botir. Bu tajribadan issiqlik hosil bo'lishini bilar edik, lekin tuxum pishirish hech xayolimizga kelmapti-da.

Dilafruz. Suv qaynagandan keyin, tuxum ham pishadida (Nasiba tigel ushlagich yoki pinset yordamida chelakdan tuxumlarni olib, suv bilan yuvadi-da, birini Botirga, ikkinchisini Nodirga uzatadi. Ular tuxumlarni aylantirib, yorug'likka tutib ko'radi va pishganligiga ishonch hosil qiladi. Botir tuxumning po'chog'ini artib, o'tirganlarga ko'rsatadi).

Botir. (sevinib). Juda qoyil-maqom ish bo'ldi-da (qizlar kulishadi).

Nodir. Endi oxirgi topishmoqni ham javobini aytib bersangizlar juda ham minnatdor bo'lar edik.

Nasiba. Ho'sh, qani oxirgi savollaringizni eshitaylikchi?

Nodir. Tuxumni kolba yoki grafin qanday qilib yutadi?

Shahnoza. Bu juda ham oson-ku.

Botir. Sizlarga hammasi oson bolaverar ekan-da.

Nasiba. (Shahnozaga qarab). Qani, Shanoza buni siz tushuntirib bera qoling.

Sahnoza. Xo'p bo'ladi (Nodirga qarab). Bu savolingizga javobni ishqorlarning kimyoviy hossalariidan qidirish kerak. Ishqorlar bilan kislotali oksidlarning o'zaro ta'siridan tuz bilan suv hosil bo'lishini o'zlaringiz yaxshi bilasiz. Masalan, o'yuvchi kaliy bilan kislotali oksid – karbonat angidridning o'zaro ta'siridan kaliy karbonat tizu va suv hosil bo'ladi (Dilafruzdan reaksiya tenglamasini yozishni so'raydi, u tenglamani sinf taxtasiga yozib qo'yadi): $2\text{KOH} + \text{CO}_2 = \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

Botir. Buni biz ham bilamiz. Ammo siz (stol ustidan po'chogi artil-

gan pishgan tuxumni konussimon kolba og'ziga qo'yib) mana bu katta tuxumni og'zi kichik kolba qanday qilib yutishini tushuntirib bersangiz.

Shahnoza. Qarab turing, ko'rasiz (u kolba og'zidan tuxumni olib, kolbaga Kipp apparatidan gaz to'ldiradi va kolba og'ziga yana tuxumni qo'yadi. Tuxum qopqoq bo'lib turadi).

Nodir. Kolbaga nima yubordingiz?

Shahnoza. Kolbani karbonat angidrid gazi bilan to'ldirdim. Mana endi tuxumning qanday yutulganini ko'rasiz.

Botir. Qani kolba tuxumni yutmadi-ku?

Dilafruz. Bugun kolbaning ishtahasi yo'qqa o'xshaydi, oldin bir oz "sirka" berib, ishtahasini ochish kerakmikan?

Shahnoza. To'g'ri aytdingiz (u kolba og'zidagi tuxumni olib, unga shisha idishdagi eritmadan bir oz quyadi-da, tezlik bilan kolba og'ziga tuxumni qo'yadi. Tuxum esa asta-sekin cho'zilib, ingichkalashib, butunligicha kolba ichiga tushib ketadi). Ko'rdingizmi (Botir bilan Nodir sevinib bir-biriga qarashadi).

Botir. Ko'rishga ko'rdik, ammo buning sababini tushuna olmayapmizda.

Shahnoza. Sababini tushunish oson. Kolbani CO_2 gazi bilan to'ldirganimni ko'rdinglar. Uning ustidan sirka emas, balki konsentrlangan o'yuvchi kaliy eritmasini quydim. Karbonat angidrid o'yuvchi kaliy bilan reaksiyaga kirishadi (sinf taxtasidagi tenglamani ko'rsatadi). Kolba ichidagi gaz miqdori kamaygani uchun undagi bosim ham kamayadi. Kolba tashqarisidagi havoning bosimi kolba ichidagi bosimdan katta bo'lgani sababli, havo kuch bilan tuxumning har tomonidan itarib, kolba ichiga kintadi. Tushundingizmi?

Botir va Nodir. Juda yaxshi tushundik.

Botir. Sizlarga ko'p rahmat.

Nasiba. Boshqa topishmoqlaringiz yo'qmi?

Botir. Yo'q. Topishmoq savol bo'lib qolsa, yana uchrashamiz, xo'pmi?

Nasiba. Xo'p. Yaxshisi kimyo to'garagiga qatnashinglar. Unda ko'p savollarga javob olasizlar.

Nodir. Albatta, qatnashamiz.

V. KIMYOVIY TOPISHMOQLAR

- 5.1. Och pushti rangli mis sim spirt lampachasi alangasida qizdirilsa, sim qorayadi. Bu qanday hodisa hisoblanadi? Nega sim qorayadi?
- 5.2. Qaysi elementning mavjudligini D.I.Mendeleyev oldindan aytgan va qanday nomlangan? Ko'p o'tmasdan kashf etilgan bu element qaysi yarim orol nomiga bag'ishlab nomlangan?
- 5.3. Po'lat sim yoki mix nam joyda saqlansa, ko'p o'tmasdan uning yuzasida qo'ng'ir dog'lar paydo bo'ladi. Bu o'zgarishga nima deyiladi? Qo'ngir dog' tarkibi qaysi moddadan iborat?
- 5.4. Mashhur inglis kimyogari R.Boyl, og'zi ochiq retortada metallarni qizdirib, ular massasining ortishini kuzatadi. Shundan so'ng, u "o't moddasi" mavjud degan xulosaga kelib, metallar qizdirilganda bu "modda" metall bilan bog'lanib, uning massasini oshiradi deb hisoblangan. Uning bu xulosasi to'g'rimi? Metallar qizdirilganda, ularga qaysi modda qo'shilib, metallning massasi ortadi?
- 5.5. Rus olimi M.V.Lomonosov og'zi kavsharlangan retortalarda metallarni qizdirib, "o't moddasi" mavjud emasligini isbotladi, chunki yopiq retortada metallar qizdirilganda, ular havoning bir qismini biriktirib massasi ortadi. Lomonosov bu tajribalarga asoslanib, o'zining qaysi qonunini kashf etdi?
- 5.6. Ikki valentli, kumushsimon yaltiroq metall kukuni qizdirib yondirilsa, reaksiya tenglamasiga muvofiq, 80 g metall oksidi hosil bo'ladi. Bu qaysi metall?
- 5.7. Qizil rangli modda kukuni yondirilsa, oq tutun hosil bo'ladi. Bu tutun suvda eritilsa, kislota eritmasi hosil bo'ladi. Qizil kukun qaysi modda edi va qaysi kislota hosil bo'ladi?
- 5.8. Sariq rangli modda kukuni yondirilganda, rangsiz, o'tkir hidli zaharli gaz hosil bo'ladi. U suvda erib kuchsiz, beqaror kislota hosil qiladi. Sariq kukun nima? U yondirilganda, qaysi gaz hosil bo'ladi va suvda eritilganda, qaysi kislotaga aylanadi?

- 5.9. Havo rang tusli eritmaga tozalangan temir mix tashlansa, ko'p o'tmasdan u pushti rangga kiradi. Bu o'zgarish qaysi tur reaksiyaga mansub? Havo rang eritma va pushti rangli yangi modda nima?
- 5.10. Modda massasi 180 grammga teng. U shu moddaning 10 molini tashkil etadi. Bu qaysi modda?
- 5.11. Ohakli suvdan qaysi gazsimon modda o'tkazilganda, suv xiralashib oq cho'kma tushadi? Ohakli suvdan qaysi gaz o'tkazilgan edi? Oq cho'kma nima?
- 5.12. Kichik kolbaga bir bo'lak oq toshdan solib, uning ustidan kislota eritmasi quyilsa, reaksiya natijasida gaz ajralib chiqadi. Bu gaz havodan og'ir bo'lib, yonib turgan gugurt cho'pini o'chiradi. Oq tosh va hosil bo'lgan gaz nima?
- 5.13. Ingliz olimi J. Pristli linza yordamida quyosh nurini to'plab, sariq rangli oksid kukunini qizdirib, gaz hosil qilgan. Pristli bu gazni havo bo'lsa kerak deb o'ylagan, ammo u tajribani davom ettirib, hosil bo'lgan gaz shamni yonishini yaxshilaganini kuzatgan, ya'ni bu gaz yonishga yordam berishini aniqlagan. Pristli kashf etgan bu gaz nima edi?
- 5.14. Ingliz olimi G. Kavendish "yonuvchi havo"ni to'plab, uning havo emasligiga ishonch hosil qilgan. Bu gaz oddiy modda bo'lib, toza holda tinch yonadi, havo bilan aralashsa portlab yonadi. Bu qaysi gaz?
- 5.15. Bir guruh murakkab moddalar mavjud bo'lib, eritmalari nordon mazaga ega, ko'k lakmus eritmasini qizartiradi. Ular qaysi kimyoviy birikmalar guruhiga mansub?
- 5.16. Bir guruh o'yuvchi murakkab moddalar mavjud bo'lib, ular neyt-rallanish reaksiyasiga kirishib, tuz va suv hosil qilishadi hamda fenolftalein rangini pushti tusga kiritadi. Ular qaysi kimyoviy birikmalar guruhiga mansub?
- 5.17. Gazlardan birini suvda eritib maxsus ichimlik tayyorlanadi. U juda kuchsiz kislota eritmasi bo'lib beqaror birikmadir. Qaysi gaz olingan va u suvda eritilsa, qaysi kislota eritmasi hosil bo'ladi?

- 5.18. Kichikroq kolbachaga suvdek tiniq eritmada ozgina olib u orqali shisha naycha yordamida bir qancha vaqt puflansa eritma xiralashadi. Olingan tiniq eritma nima va u bilan qaysi gaz ta'sirlashib, eritma xiralashadi?
- 5.19. Tomoq og'riganda ichimlik soda eritmasi bilan g'ar-g'ara qilinadi. Bu yerda sodaning nimasi tomoqni davolaydi?
- 5.20. Me'dadagi ovqatni yaxshi hazm bo'lishini me'da osti bezi ajratadigan kuchli kislota ta'minlaydi. Bu qaysi kislota va nega u ovqat hazm bo'lishini tezlatadi?
- 5.21. Kishi zarda bo'lganida ichimlik soda iste'mol qiladi va zarda bosiladi. Zarda nimadan kelib chiqadi va nega ichimlik soda iste'mol qilinadi?
- 5.22. Boksitni ($Al_2O_3 \cdot nH_2O$) suyuqlanish haroratini pasaytirish uchun kriolit nomli mineral qo'shiladi. Boksitni suyuqlantirib elektroliz qilinganda, aluminiiy metalli hosil bo'ladi va havoga zaharli gazlar aralashmasi chiqib, atrof-muhitga katta zarar etkazadi. Zaharli gazlar qaysi elementning birikmalari hisoblanadi?
- 5.23. Qizg'ish-sariq moddaga xlorid qo'shib qizdirilsa, sarg'ish yashil gaz hosil bo'ladi. Bu gaz o'tkir hidli bo'lib, zaharlidir. Qizg'ish-sariq modda va hosil bo'lgan gaz nima?
- 5.24. Qaysi gaz suvda erib ikki xil kislota hosil qiladi. Hosil bo'lgan kislotalarning biri kuchli va ikkinchisi kuchsiz elektrolit hisoblanadi. Kislotalarning biri beqaror birikma, u parchalanib atomar kislorod hosil qiladi. Shuning uchun bu kislota va uning tuzlari to'qimalarni rangsizlantirish xossasiga ega. Suvda erigan gaz nima va u qanday ikki xil kislota hosil qiladi?
- 5.25. Gazlardan biri suvda erib kuchli kislota hosil qiladi. Erish vaqtida uning tarkibi o'zgaraydi, y'ani gaz va hosil bo'lgan kislota bir xil kimyoviy formulaga ega. Kumush nitrat eritmasi ta'sirida oq cho'kma hosil qiladi. Bu qaysi gaz va qanday kislota hosil bo'ladi?
- 5.26. Momaqaldiroq paytida, havoda qaysi kislota paydo bo'lib tuproqni o'g'itlaydi?

- 5.27. Gazlarning bir turida metallar kislorod ishtirokisiz alangalanib yonadi va tegishli tuzni hosil qiladi. Bu tuzlarning suvdagi eritmasi kumush nitrat tuzi eritmasi bilan ta'sirlashganda, oq cho'ma hosil qiladi. Bu qaysi gaz?
- 5.28. Har qanday gazning 1 moli bir xil sharoitda bir xil hajmni egallaydi va ularda molekular soni bir xil bo'ladi. Bularning hammasini qaysi qonun tishuntirib beradi?
- 5.29. To'qimalar va qog'ozni oqartirish uchun hamda ichimlik suvini zararli mikroblardan tozalash maqsadida zaharli gaz ishlatiladi. Bu gazning ta'siri suvli muhitda amalga oshadi. Bu qaysi gaz?
- 5.30. Agar biror idishda yod qizdirilsa, u suyuqlashmasdan bug' holatiga o'tadi va idish devoriga o'tirib, kristal holatga qaytadi. Qattiq moddalarning suyuqlashmasdan gazsimon holatga o'tishiga nima deyiladi?
- 5.31. Organizmda elementlardan biri yetishmasa odam bo'qoq kasaliga uchraydi. Bu element organik birikma shaklida qalqonsimon bezda to'planadi. Bu qaysi element?
- 5.32. Galogenlardan birini hosil qilish uchun "dengiz karami" - laminariyadan foydalaniladi. Buning uchun bu suv o'ti to'planib quritiladi. Keyin uni yoqib, kulidan shu galogen ajratib olinadi. Bu qaysi galogen?
- 5.33. Archa o'rmonlari havosida bir gaz to'planadi. Bu havo bilan sil kasaliga uchragan bemorlar nafas olsa, ularning sog'ayib ketishi tezlashar ekan. Bu qaysi gaz?
- 5.34. Ko'pchilik kimyoviy elementlar tuzilishi va xossalari turlicha bo'lgan bir necha oddiy moddalar hosil qiladi. Bu hodisaga nima deyiladi? Hosil bo'ladigan moddalarga-chi?
- 5.35. Bitta elementning yadro zaryadlari bir xil, lekin massa sonlari turlicha bo'lgan atomlar turlariga nima deyiladi?
- 5.36. Qaysi tuz odam organizmida kechadigan hayotiy jarayonlarda muhim ahamiyatga ega? U fermentlar faolligini va qon me'yorini ta'minlaydi. Tibbiyotda bu tuzning suyultirilgan eritmasi sun'iy qon-plazma sifatida ishlatiladi. Gap qaysi tuz haqida ketayapti?

- 5.37. Qaysi metall biologik ahamiyati nuqtai nazaridan eng muhim metallardan hisoblanadi? U xlorofil tarkibida muhim hayotiy vazifani bajaradi. Bu qaysi metall?
- 5.38. Qaysi element suyak tarkibida muhim hayotiy vazifani bajaradi?
- 5.39. Qaysi element odam organizmida gemoglobin hosil qilish va to'qimalarga kislorodni yetkazib berish vazifasini bajaradi?
- 5.40. Quruq mevalarni buzilishdan saqlash maqsadida sariq rangli moddadan hosil qillinadigan gaz ishlatiladi. Bu gaz bilan ishlangan quruq mevalar oltin kabi tovlanib turadi. Bu qaysi gaz?
- 5.41. Minerallardan biriga HCl eritmasi ta'sir ettirilsa, palag' da tuxum hidiga o'xshash hid taratib, gaz hosil bo'ladi. Bu gaz suvda eritilsa kuchsiz kislota hosil qiladi. Gap qaysi gaz haqida ketayapti?
- 5.42. Mineral kislotalardan biri shakarga yoki tarkibi oksigen, gidrogen va karbondan tarkiblangan boshqa organik moddaga ta'sir ettirilganda, u ko'mirga aylanadi. Bu hodisaning sababi shuki, kislota shakar tarkibidagi gidrogen va oksigenni suv birikmasi tarzida, karbon esa ko'mir shaklida ajralib oladi. Bu qaysi kislota?
- 5.43. Kimyoviy reaksiyada ishtirok etib, uning tezligini o'zgartiradigan va reaksiya oxirida kimyoviy jihatdan o'zgarmay qoladigan moddalarga nima deyiladi?
- 5.44. Bir xil sharoitda va bir vaqtning o'zida qarama-qarshi ikki tarafga boradigan kimyoviy reaksiyalar qanday nomlanadi?
- 5.45. Kimyoviy reaksiya vaqtida qancha reaksiya mahsuloti hosil bo'lsa, bir vaqtning o'zida shuncha modda dastlabki moddalarga aylanib tursa, bu jarayonga nima deyiladi?
- 5.46. Suvdagi eritmalar yoki suyuqlanmalari elektr oqimini o'tkazadigan moddalarga nima deyiladi?
- 5.47. Suvda eritilganda yoki qizdirib suyuqlantirilganda elektrolitning ionlarga parchalanishi qanday ataladi? Bu hodisani kim birinchi bo'lib aniqlagan edi?

- 5.48. Suvli eritmalarda gidrogen ioni (H^+) suv molekulasiga bilan bog'lanib qaysi ionni hosil qiladi?
- 5.49. Ayrim oksid va gidroksidlar borki, ular kislotalarda ham, ishqorlarda ham erib, tuz va suv hosil qiladi. Bu oksid va gidroksidlar qanday nomlanadi?
- 5.50. Natriy karbonat Na_2CO_3 eritmasiga fenolftalein eritmasidan tomlizilsa, u pushti rangga bo'yaladi. Nima sababdan soda eritmasi fenolftaleinni qizartiradi?
- 5.51. Temir (III)-xloridning suvli eritmasi ko'k lakmusni qizil tusga kiritadi. Odatda, ko'k lakmusni kislotalar qizil tusga kiritar edi. Nega bu hodisa temir (III)-xlorid eritmasi bilan ham amalga oshadi?
- 5.52. Havo tarkibida massa jihatidan 75% ni tashkil etuvchi nafaol gaz mavjud bo'lib, uning nomi "selitra tug'diruvchi" manosini anglatadi. Bu qaysi gaz?
- 5.53. Hamma yashil o'simliklar ildizi orqali tuproqdan suv, barglari orqali havodan karbonat angidrid CO_2 gazi va oksigen gazini yutadi. Quyosh energiyasi ta'sirida hujayralarda suv va CO_2 birikib, organik modda hosil qiladi. O'simlikdagi bu jarayonga nima deyiladi?
- 5.54. Xom ashyo sifatida havo va tabiiy gazni qo'llab, o'ta muhim birikma hosil qilinadi. Undan nitrat kislota va mineral o'g'itlar ishlab chiqariladi. Gap qaysi modda ustida ketayapti?
- 5.55. Odam hushidan ketganda, unga qaysi modda hidlatilsa, hushiga keladi?
- 5.56. Ikkita tayoqchani ikki suyuqlikka botirib olib, bir-biriga yaqinlashtirilsa, oq tutun hosil bo'ladi. Bu tutun kimyoviy tarkibi jihatidan tuzlar sinfiga mansub, uning suvdagi eritmasi kumush nitrat tuzi eritmasi bilan oq cho'kma hosil qiladi. Suyuqliklar qanday moddalar bo'lgan va qaysi tuz hosil bo'ladi?
- 5.57. Rangsiz, suyuq holatdagi modda past bosimda bug'latilsa, sovuqlik hosil qiladi. Shuning uchun ham bu modda sovitgich qurilmalarida qo'llanadi.

Oddiy sharoitda bu modda gazsimon holatda bo'ladi. Suvda juda yaxshi eriydi va maxsus spirt hosil qiladi. U tibbiyotda hushga keltiruvchi vosita sifatida ishlatiladi. Gap qaysi modda ustida ketayapti?

- 5.58. Tibbiyotda kayfiyatni ko'taruvchi maxsus gaz ishlatiladi. Bu rangsiz gaz bo'lib, ozgina hidga va shirin mazaga ega. Asab sistemasiga ta'sir etib kayfiyatni ko'targani uchun ilgarilari u "kuldiruvchi gaz" nomi bilan yuritilar edi. Bu qaysi gaz?
- 5.59. Mineral kislotalardan biri kuchli kislota bo'lishiga qaramasdan metall ta'sirida gidrogen gazini ajratmaydi. Bu qaysi kislota?
- 5.60. Tutovchi kislotalardan birini qizdirib unga cho'g'langan cho'p tushirilsa, kuchli alanga berib yonadi. Agar kislota aramayda yoki yog'och payrahalariga tomizilsa, ular ham yonib ketadi. Bu qaysi kislota?
- 5.61. Ehtiyotsizlik bilan amaliy mashg'ulotni bajargan talabanning qo'l terisi sarg'ayib qoldi. Teriga mineral kislotalardan biri tegsa, uning oqsili o'tkir sariq rangli birikmaga aylanadi. Bu qaysi kislota?
- 5.62. Sanoat ishlab chiqarishida mineral kislotalardan biri juda ko'p ishlatiladi. Uning qadimiy nomi "kupos moyi"dir. Bu qaysi kislota?
- 5.63. Qishloq xo'jaligida ko'p ishlatiladigan ayrim tuzlar suvda eritilganda sovuqlik hosil qiladi, ya'ni hosil bo'lgan eritma harorati tushib ketadi. Qaysi tuzlar bunday xossaga ega?
- 5.64. Probirkaga oz miqdorda tuzlardan biri solib qizdirilsa, u suyuladi Keyun qaynay boshlaydi. Shu payt unga no'xat kattaligida cho'g'langan ko'mir bo'lakchasi tashlansa, u alanganadi va har tarafga harakatlanib, probirka devorlariga urilib yonadi. Bu qiziqarli tajriba "o'yinga tushuvchi" ko'mir deb nomlanadi. Probirkada qaysi tuz qizdirildi? Nima uchun ko'mir bo'lakchasi alanganib yonadi?
- 5.65. Elementlardan biri hayotning hamma jarayonlarida juda muhim ahamiyatga ega. Mashhur rus giokimyogari A.E.Fersman bu elementni "hayot va tafakkur elementi" deb nomlagan. Bu qaysi element?
- 5.66. Qizil rangli oddiy moddaning gidrogenli birikmalari uchuvchan birikmalardir. Ular organik moddalarning qoldiqlarini chirishidan hosil

bo'ladi. Ular havoda o'z-o'zidan alanganish xossasiga ega. Kechasi eski go'rlardan o't ko'rinish shunga bog'liq. Tabiatning bu hodisa-sini tushunmaganlar unga "ajina chirog'i" deb nom bergan. Qizil rangli modda va uning gidrogenli birikmalari nima?

- 5.67. Suyak tarkibida fosfor elementi tuz shaklida bo'lib, suyakning shakllanishini ta'minlaydi va suyak mustahkamligini oshiradi. Bu qaysi tuz?
- 5.68. Respublikamizning ayrim ekinzor yerlari sho'rlangan bo'ladi. Tuproq sho'rini yo'qotish uchun unga ohak yoki ohaktosh kukuni sepiladi. Buning natijasida kislotaligi kamayib, u yumshaydi, kovakligi ortadi, namlanishi va havo o'tkazishi yaxshilanadi. Bu muhim tadbir qanday nomlanadi?
- 5.69. Mineral o'g'itlar ishlab chiqarish zavodlarida gazlardan biriga nitrat kislotaga ta'sir ettirib, selitralardan biri hosil qilinadi. Bu qaysi selitra? Nitrat kislotaga qaysi gaz ta'sir ettirilgan edi?
- 5.70. O'simlik mahsulotlari yonganda hosil bo'lgan kul, sifatli mahalliy o'g'it hisoblanadi. Kul tarkibida qaysi oziq element mavjud?
- 5.71. Qattiqligi jihatidan kimyoviy moddalar ichida birinchi o'rinda turadigan modda mavjud. Uning yordamida shishalar kesiladi, tog' jinslari parmalanadi, mashinasozlikda metallar kesiladi va ularga sayqal berishda foydalaniladi. Bu qaysi modda? Nega u o'ta qattiq bo'ladi?
- 5.72. Oddiy moddalardan birining kukuni yumshoqligi tufayli yuqori va past haroratlarda ishlaydigan mexanizmlar uchun surkov moyi sifatida ishlatiladi. Undan qalam o'zaklari va inert elektrodlar ham tayyorlanadi. Bu qaysi modda?
- 5.73. Qora bo'yoq tabiiy gazdan tayyorlanadi. Bu bo'yoqning tarkibi qaysi oddiy moddadan iborat?
- 5.74. Oddiy moddalardan biri zararli qo'shimchalardan tozalash maqsadida shakar va spirt ishlab chiqarishda qo'llanadi. Dorixonalarda u "karbolen" nomi bilan sotiladi va me'dadagi zararli moddalarni yo'qotish uchun bemorga ichiriladi. U havodagi zararli qo'shimchalarni ushlab

qolish xossasiga ega bo'lgani uchun undan "gazga qarshi" (protivogaz) asboblari tayyorlangan. Gap qaysi modda ustida ketayapti?

- 5.75. Qattiq yoqilg'ining bir turi chala yonganda rangsiz va hidsiz gaz hosil bo'ladi. Bu zaharli gaz, "is gazi" deb ham yuritiladi. U bilan nafas olinganda, odam zaharlanadi. Avtomobillar bu gaz bilan havoni ifloslantiradi. Bu qaysi gaz?
- 5.76. Gazlardan biri nisbatan oson suyuq holatga o'tadi. Uning bug'lanishi natijasida juda ko'p issiqlik yutiladi va u qorsimon qattiq holatga o'tadi. U issiqlik ta'sirida suyuq holatga o'tmasdan, birdaniga bug' holatga o'tadi. Shuning uchun ham u "quruq muz" deb ataladi va oziq-ovqat mahsulotlarini sovuq holda saqlash uchun qo'llanadi. Bu qaysi gaz?
- 5.77. Qaysi kislota eritmasi salqinlatuvchi ichimlik sifatida iste'mol qilinadi? Bu kislota eritmasi gaz va suvdan hosil qilinadi. Bu qaysi kislota eritmasi?
- 5.78. Karbonatlardan biri so'ndirilmagan ohak ishlab chiqarishda qo'llanadi. Undan tashqari, bu karbonat tuproqning meliorativ holatini yaxshilashda ham ishlatiladi. Bu qaysi karbonat?
- 5.79. Karbonatlardan biri sovun va shisha ishlab chiqarishda, turmushda esa kir yuvish uchun qo'llanadi. Bu qaysi karbonat?
- 5.80. Nordon tuzlardan biri dorixona va oziq-ovqat do'konlarida sotiladi. Uni zarda bo'lgan kishilar iste'mol qiladi. Bu tuz qandolatchilikda va non mahsulotlari tayyorlashda ham ishlatiladi. Bu qaysi nordon tuz?
- 5.81. Elementlardan biri tarqalganligi jihatdan yer po'stlog'ining massa jihatidan taxminan to'rttdan bir qismini tashkil etib, kisloroddan keyin ikkinchi o'rinda tiradi. Bu qaysi element?
- 5.82. Kremniy birikmalaridan biri juda qattiq bo'lib, bu jihatdan u olmosga yaqin turadi. Moos shkalasi bo'yicha uning qattiqligi 9ga teng. U korborund nomi bilan ham yuritiladi. Bu qaysi modda?
- 5.83. Oddiy moddalardan biri yorug'lik energiyasini elektr energiyaga ay-

lantirish maqsadida yarim o'tkazgich sifatida "quyosh batareyalari" da ishlatiladi. Tabiatda tarqalganlik jihatdan ikkinchi o'rinda turadi. Bu qaysi modda?

- 5.84. Qog'oz yelimi tarkibi tuzdan iborat bo'lib u suvda eruydi. Uning boshqachacha nomi "eruvchan shisha", chunki tashqi ko'rinishi shishaga o'xshash bo'ladi. Bu qaysi tuz?
- 5.85. Odatdagi deraza oyinasining tarkibi $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$ dan iborat. Oddiy shisha tarkibidagi natriy oksid qaysi oksid bilan almashtirilsa, qiyin suyuqlanadigan shisha hosil bo'ladi? Undan kimyoviy idishlar va boshqa buyumlar tayyorlanadi.
- 5.86. Billur shisha nurni sindirish xususiyatiga ega. Shuning uchun optikada linzalar, prizmalar, billur idishlar tayyorlashda qo'llanadi. Shisha tarkibidagi qaysi oksid nima bilan almashtirilsa, billur shisha hosil bo'ladi?
- 5.87. Metallarning biri oddiy sharoitda suyuq holatda bo'ladi. Uning bug'larini kuchli zahar, o'zi o'lchov asboblari qo'llanadi. Bu qaysi metall?
- 5.88. Metall orasida suyuqlanish harorati eng past (28°C) va eng yuqori bo'lgan (3410°C) metall mavjud. Ular qaysi metall?
- 5.89. Metallar orasida zichligi eng past bo'lgan va eng yuqori bo'lgan metallarning nomini ayting.
- 5.90. Qadimdan insoniyatga bronza qotishmasi ma'lum bo'lgan. Undan kosalar, ko'zalar va boshqa idishlar tayyorlangan. Hozir ham texnikada bronza qotishmalari ko'p ishlatiladi. Bu qotishma qaysi metallardan tashkil topgan?
- 5.91. Yengil metallardan biri yonganda ultrabinafsha nurlariga boy shu'la hosil qiladi. Shunga ko'ra u fotografiyada va feyerverklar tayyorlashda ishlatiladi. U qaysi metall?
- 5.92. Mosh kattaligidagi yumshoq metall bo'lakchasi stakandagi suvga tashlansa, shiddatli reaksiya borib ko'p issiqlik chiqadi. Bu issiqlik ta'sirida ajralayotgan gaz yonib ketadi. Qaysi metall olingan edi?

- 5.93. Havo rangli eritmaga toza mix tashlansa, ko'p o'tmasdan mixning yuzasi qizg'ish pushti qavat bilan qoplanadi. Qaysi metall tuzining eritmasi olingan edi? Bu o'zgarishda qaysi tur reaksiya amalga oshadi?
- 5.94. Tuz eritmalaridan biriga sariq chaqalar tashlansa, ko'p o'tmasdan ular kumushsimon oq yaltiroq tangalarga aylanadi. Bu tajribada qaysi metallning tuz eritmasi olingan edi?
- 5.95. Temir va mis plastinkalarini o'z turlari eritmalariga tushirib ular bir-biriga elektr o'tkazgich vositasida bog'lansa, galvanik element hosil bo'ladi. Bu yerda qaysi metall oksidlanadi va qaysi biri qaytariladi? Elektronlar qaysi metall tomon harakatlanadi?
- 5.96. Mis (II)-xlorid tuzining suvli eritmasi elektroliz qilinganda, katod va anodda qaysi moddalar hosil bo'ladi?
- 5.97. Osh tuzining suvdagi eritmasi elektroliz qilinsa, elektrodalarda qaysi moddalar hosil bo'ladi va elektroliz idishida qaysi murakkab modda to'planadi?
- 5.98. Osh tuzining suyuqlanmasi elektroliz qilinganda katodda metall, anodda esa och-yashil tusli gaz hosil bo'ladi. Hosil bo'lgan moddalar nima?
- 5.99. Bitta mixga mis simi, ikkinchi mixga rux plastinkasini ulab osh tuzi eritmasiga tushirilsa, qaysi mix yemirilib korroziyalana boshlaydi?
- 5.100. Aluminiy faol metall hisoblanadi, ammo undan yasalgan elektr simlari va boshqa buyumlar korroziyalanadi. Buning sababi nima?
- 5.101. Kalsiy, stronisiy, bariy va radiylar bir-biriga juda o'xshash bo'ladi. Ular ishqoriy –yer metallari deb nomlangan. Bu nom nimadam olingan?
- 5.102. Magniy oksidi 30%li magniy xlorid tuzi eritmasi bilan aralashtirilsa, u xas-cho'plarini yopishtirish xususiyatini namoyon qiladi. U qurilishda maxsus sement sifatida ksilolit (arramayda taxtalari) va fibrolit (yog' och payrahallari taxtasi) nomli issiq va sovuq saqlovchi quri-lish materiallari yasashda qo'llanadi. Bu sement qanday nomlanadi?
- 5.103. Tabiatda ko'p uchraydigan oq tosh qattiq qisdirilsa, havodan 1,5 marta og'ir bo'lgan va yonib turgan o'tni o'chiradigan gaz ajratadi. Oq tosh nima va u qizdirilganda qaysi gaz ajralib chiqadi?

- 5.104. Ohak toshlari suvga tashlansa, ohak xamiri hosil bo' ladi va ko' p issiqlik ajraladi. Ohak toshi va ohak xamiri qanday tajribaviy nomlarga ega?
- 5.105. Tiniq shaffof ohak suvidan CO_2 gazi o'tkazilsa, ohakli suv xira tortib loyqalanadi. Bu eritmadan CO_2 o'tkazish davom ettirilsa, suv yana tiniqlashdi. Nega ohakli suv loyqalanadi va keyin yana tiniqlashadi?
- 5.106. Ohakli suvni ikki idishga solib birinchisidan hosil bo'lgan cho'kma erib ketguncha CO_2 gazi o'tkaziladi. Keyin, bu tiniq eritma ikkinchi idishdagi eritmaga quyilsa qanday hodisa kuzatiladi?
- 5.107. Yangi imorat oqlanganda ohak suti qanday o'zgarishga uchraydi va nega bu imorat ichidagi havo namligi ancha yuqori bo' ladi?
- 5.108. Siz har kuni ishlatadigan oq tusli qattiq modda bor. U karbonat kislotaning tuzi hisoblanadi. U qadimgi dengiz chig'anog'li hayvonlarning cho'kishi natijasida hosil bo'lgan. Bu qaysi modda va uning texnikaviy nomi nima?
- 5.109. Insoniyatga qadimdan ma'lum bo'lgan kristallogidrat mavjud. U qurilish materiali sifatida imoratning pardozlash ishlarida qo'llanadi. Bu qaysi modda va uning texnikaviy nomi nima?
- 5.110. Suvni qaynatib keyin u bilan kiyim yuviladi. Bu usulda suvning qaysi qattiqligi yo'qotiladi?
- 5.111. Aluminiy nisbatan faol metall. Aluminiydan yasalgan choy qaynatish idishlari va qozonlarda har kuni suv qaynatiladi, ovqat pishiriladi, ammo ularda biror o'zgarish bo'lishi kuzatilmaydi. Go'yoki aluminiyga hatto yuqori haroratda ham na oksigen va na suv ta'sir etadi. Buning sababi nimada?
- 5.112. Aluminiy metali yuzasini simob ostida qirib suvga tushirilsa, nima kuzatiladi?
- 5.113. Aluminiy gidroksidi suvda erimaydigan asos hisoblanadi. Ammo u kislotalarda ham, ishqorlarda ham eriydi. Asos ishqorda erishi mumkinmi? Nega $\text{Al}(\text{OH})_3$ ishqor eritmasida eriydi?
- 5.114. Aluminiyning tabiiy oksidi qiyin suyuqlanuvchan mineral bo'lib, tabiiy

birikmalar orasida qattqlik jihatidan olmosdan keyin ikkinchi o' rinda turadi. Undan silliqplatuvchi charxlar, qayroq toshlar va me-tallni qayta ishlovchi boshqa vositalar yasaladi. Bu mineral qanday nomga ega?

- 5.115. Metallar simobda erib, qattiq yoki suyuq qotishmalar hosil qiladi. Bu qotishmalar qanday nomlanadi?
- 5.116. Ayrim qattiq moddalar o' z yuzasiga gazsimon moddalarni shimib oladi. Bunday moddalar gazsimon moddalarni bir-biridan ajratishda, gazlarni quritishda va tozalashda (gazga qarshi asbobda) qo' llanadi. Shimuvchi moddalar va yutish jarajoni qanday ataladi?
- 5.117. Ishqoriy metallardan biri havoda yonganida sarg' ish kukun hosil qiladi. U jun, shoyi, poxol va to' qimalarni oqartirishda ishlatiladi. Undan oksigen olish mumkin. U kuchli oksidlovchi hisoblanadi. Bu qaysi modda?
- 5.118. Bu moddaning suvli eritmasi o' tkir hidga ega. Tibbiyotda u hushga keltiruvchi vosita sifatida va qishloq xo' jaligida suyuq o' g' it sifatida ishlatiladi. Bu qaysi modda?
- 5.119. Atmosferada maxsus gaz qavati bo' lib quyoshdan kelayotgan va yer yuzidagi tirik organizmlar uchun halokatli bo' lgan ultrabinafsha nurlanishni ushlab qolib, yer qobig' ini sovib ketishdan saqlaydi. Bu gaz qavati qaysi gazdan iborat?
- 5.120. Tarkibida oltingugurt birikmasi bo' lgan tabiiy suv shifobaxsh hisoblanadi. U teri kasalliklarini davolaydi. Bu birikma rangsiz, juda zaharli gaz. Uning hidi xuddi palag' da tuxum hidiga o' xshaydi. Suvda oltingugurtning qaysi birikmasi erigan bo' ladi?
- 5.121. XIX asrning boshlarida ma' lum bo' lgan hamma moddalar kelib chiqishiga ko' ra ikki guruhga bo' lingan: mineral moddalar va organik maddalar. O' sha vaqtning ko' p olimlari organik moddalar faqat tirik organizmlarda "hayot kuchi" yordamida hosil bo' lishi mumkin deb hisoblagan. Bunday qarash qanday nomlanadi?
- 5.122. Qaysi nemis olimi ikkita organik moddani sintez qilib, vitalastik qarashning noto' g' riligini isbotladi?

- 5.123. Qanday moddalar organik moddalar deb ataladi?
- 5.124. Qaysi nazariya asosida organik kimyo fanining alohida bir tarmog' i sifatida tez rivojlana boshladi va shu tufayli qisqa fursatda juda ko'p organik birikmalar sintez qilindi hamda kimyoviy sanoatining butunlay yangi sohalari paydo bo'ldi?
- 5.126. Tarkibi ikki elementdan iborat, tabiatda juda ko'p uchraydigan organik birikmalar mavjud. Ularning tarixiy saqlanib qolgan nomi parafinlardir. Ular organik birikmalarning qaysi turiga mansub?
- 5.127. To'yingan karbogidrid formulasidan bir atom gidrogen chiqirib tashlansa, qolgan atomlar guruhi nima deb ataladi?
- 5.128. Juftlashmagan elektronga va shuning uchun ham foydalanmagan valentlikka ega bo'lgan zarrachalar o'ta faol bo'ladi. Bunday zarrachalar qanday nomga ega?
- 5.129. To'yingan karbogidridlar galogenlar bilan yuqori harorat yoki nur ta'sirida reaksiyaga kirishadi. Bunda ketma-ket o'zgarishlar sodir bo'lib, reaksiya davom etaveradi. Bu qanday reaksiya va unga qaysi olim asos solgan?
- 5.130. Qora bo'yoq asosan tabiiy gazdan hosil qilinadi. Bu ish qanday amalga oshiriladi?
- 5.131. Molekularida hamma karbon atomlari yopiq zanjir hosil qiladigan to'yingan karbogidridlar qanday ataladi?
- 5.132. To'yingan karbogidridlardan bir turi, asosan, ba'zi bir neftlar tarkibida bo'ladi. Ularning ikkinchi nomi-neftenlar ham shundan kelib chiqqan. Ularning bir necha turini birinchi marta Moskva universitetining professori V.V. Markovnikov neftdan ajratib, o'rgangan. Bu qaysi karbogidridlar?
- 5.133. Umumiy formulasi C_nH_{2n} bo'lgan, molekulasida karbon atomlari o'rtasida bitta qo'shbog' bo'lgan karbogidridlar qanday ataladi?
- 5.134. Ochiq zanjirli to'yingan karbogidrid molekulasidan ikkita gidrogen atomi uzib olinsa, qolgan atomlar guruhi qanday nomlanadi?

- 5.135. Qaysi to'yingan karbogidrid azotga o'xshash rangsiz, deyarli hid-siz, havodan bir oz yengil, suvda yomon eriydigan, molyar massasi bir xil bo'lgan gaz?
- 5.136. Ko'pgina bir xildagi molekullarning birikib ancha yirik molekula hosil qilish jarayoniga qanday reaksiya deyiladi?
- 5.137. Umumiy formulasi $C_n H_{2n-2}$ bo'lgan, molekullarida ikkita qo'shibog' bo'lgan organik birikmalar qanday nomlanadi?
- 5.138. Qaysi olim tomonidan va qachon sanoatda sintetik kauchik ishlab chiqarish maqsadida etil spirttdan butadien olish usuli ishlab chiqilgan?
- 5.139. XX asrning boshlarida rezina ayrim o'simliklarning sut shirasidan olinar edi. Bunday o'simliklar ko'proq Janubiy Amerikada o'sadi. Bu qaysi o'simlik?
- 5.140. Kauchukka me'yorida to'ldirgich sifatida qaysi modda qo'shib qizdirilsa, u rezinaga aylanadi. Bu jarayonga nima deyiladi? Agar to'ldirgich modda me'yoridan ortiqcha qoshib qizdirilsa, noelastik qattiq modda hosil bo'ladi. U nima deb ataladi?
- 5.141. Umumiy formulasi $C_n H_{2n-2}$ bo'lgan, molekullarida bitta uch bog' bo'lgan, to'yinmagan organik moddalar nima?
- 5.142. Kavsharlash ishlarida sun'iy toshlardan biriga suv ta'sir ettirib, oksigenda yonganda yuqori harorat beruvchi gaz olinadi. Qaysi toshdan qanday gaz olinadi?
- 5.143. Molekulasida benzol halqasi yoki yadrosi bor, ba'zilar hushbo'y hidga ega bo'lgan karbonning gidrogenli birikmalari qanday karbogidridlar deyiladi?
- 5.144. Toshko'mir smolasidan ko'miri koklashda hamda neftni haydashda hosil bo'ladigan gazlardan qaysi karbogidridlar olinadi?
- 5.145. Aromatli karbogidridlarni ayrim xlorli hosilalari o'simliklarni himoya qilishda ishlatiladi. Masalan, ulardan biri bilan g'alla urug'larini qattiq qorakuya kasalligiga qarshi dorilanadi. Bu qaysi modda?

- 5.146. Toklardagi kuya (filloksera) kasalligiga qarshi ikki qo'sh bog'li qaysi karbogidridning xlorli hosilasi qo'llanadi?
- 5.147. O'simliklar va hayvon zararkunandalarga qarshi kurashda ishlatiladigan kimyoviy vositalar nima?
- 5.148. Agrokimyo amaliyotida, zararli hasharotlarga qarshi va yovoyi o'tlarga hamda zamburug' kasalliklariga qarshi kurash vositalari qanday nomlanadi?
- 5.149. Neft tarkibidagi karbogidridlarni parchalab, molekulasida karbon atomlarining soni kam bo'lgan karbogidridlar olish jarayoni qanday nomlanadi?
- 5.150. Organik moddalarning yuqori haroratga havo ishtiroksiz parchalanishi qanday ataladi?
- 5.151. To'yingan karbogidrid radikaliga gidroksil guruh bog'lansa, organik birikmalarning qaysi sinfi kelib chiqadi?
- 5.152. Berilgan sinf moddalarning kimyoviy xossalari xarakterini ifodalovchi atomlar guruhi (kimyoviy reaksiyalar shu guruh ishtirokida boradi) qanday guruh deyiladi?
- 5.153. Spirtlar tarkibiga muvofiq, bir, ikki va uch atomli spirtlar guruhiga bo'linadi. Ular bir-biridan nimasi bilan farq qiladi?
- 5.154. Spirtning bitta vakili shirinroq ta'mli, qiyomsimon rangsiz suyuqlik bo'lib, juda zaharli modda hisoblanadi va avtomobillar uchun antifriz sifatida qo'llanadi. Bu qaysi spirt?
- 5.155. Molekulasi uchta gidroksil guruhga ega bo'lib, shirinroq ta'mli, qiyomsimon rangsiz suyuqlikdan portlovchi modda olinadi. Bundan tashqari, tibbiyot va to'qimachilik sanoatida ishlatiladi. Bu qaysi spirt?
- 5.156. Molekulalarda gidroksil guruhlar benzol yadrosi bilan birikkan atomarli karbogidridlar hosilalari qanday nomlanadi?
- 5.157. Fenilgidroksidning birinchi vakili plastmassa, bo'yoq, dori, portlovchi moddalar ishlab chiqarishda va uning suvdagi eritmasi disinfeksiyalash vositasi sifatida ishlatiladi. Bu qaysi modda?

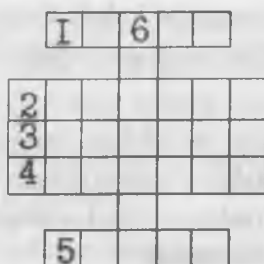
- 5.158. Organik birikmalarning qaysi sinfi vakillari bilan sifat reaksiya sifatida “kumush ko‘zgu” reaksiyasi o‘tkaziladi?
- 5.159. Funktsiyonal guruhi karbonil bo‘lgan qaysi moddaning formalin deb ataluvchi 40% li eritmasi teri oshlashda qo‘llanadi?
- 5.160. Molekularida karbogidrid radikali yoki gidrogen atomi bilan birikkan, bir yoki bir necha karboksil guruh bo‘lgan organik moddalar qanday ataladi?
- 5.161. Molekularida to‘yingan karbogidrid radikali yoki gidrogen atomi bilan birikkan bitta karboksil guruh bo‘lgan organik moddalar qanday nomlanadi?
- 5.162. Qaysi kislota qichitqi o‘tda va ignabargli archada bo‘ladi. Qichitqi o‘tning kuydirishi - bu kislolaning yallig‘lantirish ta’sirining natijasidir. Bu qaysi kislota?
- 5.163. Qaysi karbon kislotasi bilan “kumush ko‘zgu” reaksiyasini o‘tkazish mumkin?
- 5.164. Qaysi karbon kislolaning 3-9% li suvdagi eritmasi ta‘m beruvchi va konservalovchi vosita sifatida ishlatiladi?
- 5.165. Karbon kislotalarning spirtlar bilan reaksiyalari natijasida suv ajralib chiqishi bilan hosil bo‘ladigan organik moddalarga nima?
- 5.166. Qaysi organik moddalar gul va mevalarda bo‘ladi hamda ularning o‘ziga xos hidini belgilaydi?
- 5.167. Karbon kislotalarning spirtlar bilan ta’sirlashuvidan murakkab efirlar hosil bo‘ladi. Bu qaysi tur reaksiyaga mansub?
- 5.168. Salqinlatuvchi ichimliklar, konfetlar va boshqa ovqat mahsulotlari ishlab chiqarishda qo‘shimcha sifatida va parfyumeriyada qaysi organik moddalar ishlatiladi?
- 5.169. Fransuz olimi E. Shevrel qaysi moddalarni suv bilan (ishqoriy muhitda) qizdirib, ularning parchalanishi va glitserin hamda turli karbon kislotalar hosil bo‘lishini aniqladi?

- 5.170. Fransuz olimi M. Bertlo 1864-yilda glitserinni yuqori molekularli karbon kislotalar bilan qizdirib qaysi murakkab modda va suvni hosil qildi?
- 5.171. O‘simlik moylari tarkibida to‘yinmagan karbon kislotalar murakkab efirlari bo‘lganligi uchun ular qaysi tur reaksiyaga uchratilsa qattiq yog‘ hosil bo‘ladi?
- 5.172. Glukoza, saharoza va kraxmallar organik moddalarning qaysi sinfini tashkil etadi?
- 5.173. “Karbonsuv” nomining kelib chiqish sababi nimada?
- 5.174. Glukoza, fruktoza va ribozalar qaysi tur karbonsuvlarga mansub?
- 5.175. Karbonsuv molekulasida beshta gidroksil guruh va bitta aldegrid guruh bor, u bir vaqtning o‘zida ham ko‘p atomli spirt, ham aldegid, yani aldegid spirtidir. Bu karbonsuvning nomi nima?
- 5.176. Monosaxaridlarga mansub karbonsuv molekulasida beshta gidroksil guruh va bitta keton $C=O$ guruhi bor. U ketonspirt hisoblanadi. Bu qaysi monosaxaridning ta‘rifi?
- 5.177. Qaysi dorivor shirinlikning tarkibi glukoza va fruktoza aralashmasidan iborat?
- 5.178. Qaysi karbonsuv sof holda yashil o‘simliklarning deyarli hamma organlarida uchraydi. Ayniqsa, u uzum sharbatida ko‘p, shuning uchun ba‘zan uzum shakari ham deyiladi?
- 5.179. Monosaxaridlardan biri qimmatli oziqa mahsuloti hisoblanadi. U organizmda murakkab biyokimyoviy o‘zgarishlarda uchraydi va oson hazm bo‘lgani uchun, u tibbiyotda quvvat beruvchi doru sifatida ishlatiladi. Bu qaysi monosaxarid?
- 5.180. Pentozalarning ayrim vakillari katta e‘tiborga ega. Chunki ular nukleyin kislotalar tarkibiga kiradi. Ular geksozalar kabi ochiq zanjirli va yopiq zanjirli bo‘lishi mumkin. Bu qaysi pentozalar?
- 5.181. Glukoza va fruktoza aralashmasidan asal hosil bo‘lsa, ular molekularli qoldiqlarining o‘zaro birikmasidan nima hosil bo‘ladi?

- 5.182. Donli ekinlar tarkibiga kiradigan, tabiiy polimer hisoblanuvchi, gidrolizlanganda monosaxrid hosil qiluvchi uglevod nomini toping.
- 5.183. Kraxmal qizdirilganda, suvda qisman eruvchan oraliq mahsulotlar hosil bo' ladi. Bu modda ovqat hazm qilish organlarida gidrolizlanib, hazm bo' luvchi glukozaga aylandi. Bu mahsulot nima ?
- 5.184. Organizmda glukozaning ortiqchasi qanday moddaga aylanadi va zahira modda sifatida to' planadi ?
- 5.185. Paxta tolasi tabiiy polimer hisoblanuvchi moddadan tashkil topgan. Yog' ochda u tahminan 50% ni tashkil qiladi. U tolasimon birikma. Bu qaysi modda ?
- 5.186. Sellulozaga sirka kislota ta'sir ettirilganda eterifikatsiya reaksiyasi tufayli triatsetilsellyuloza hosil bo' ladi. Undan qanday ipak olinadi ?
- 5.187. Molekulasida uglevodorod radikali bilan bevosita birikkan bitta yoki bir necha nitroguruh bo' lgan moddalar nima ?
- 5.188. Ammiak molekulasidagi bitta yoki bir necha vodorod atomi uglevodorod radikaliga almashingan hosilalari nima ?
- 5.189. Tarkibida azot bo' lgan qaysi organik birikmalar tuzilishi va xossalari jihatidan ammiakka o' xshash bo' ladi ?
- 5.190. 1842-yilda rus olimi N.N.Zinin nitrobenzolni cho' yan qirindisi va xlorid kislota ishtirokida qaytarib, amaliy ahamiyatga ega bo' lgan qaysi aminni hosil qilgan ?
- 5.191. Molekularida aminoguruh – NH_2 va karboksil guruhlar – COOH bo' lgan azotli organik birikmalar nima?
- 5.192. Halqalarida uglerod atomlari bilan bir qatorda boshqa elementlarning atomlari ham mavjud bo' lgan birikmalar qanday birikmalar deyiladi?
- 5.193. Molekulari murakkab tarkib va tuzilishga ega bo' lgan azotli yuqori molekular organik moddalar nima ?

- 5.194. Molekulari murakkab tarkib va tuzilishga ega bo'lgan azotli yuqori molekular organik moddalarga konsentrlangan nitrat kislota ta'sir ettirilganda ular sariq rangga bo'yaladi. Bu reaksiya ular tarkibida aromatik aminokislotalarning qoldiqlari borligini isbotlaydi. Bu murakkab modda nima?
- 5.195. Tarkibida q'osh bog' va uch bog' mavjud bo'lgan ko'pchilik organik modda molekulari o'zaro ta'sirlashib, bitta katta molekularni hosil qiladi. Bu qaysi reaksiya tufayli amalga oshadi va hosil bo'lgan katta molekula nima deb ataladi?
- 5.196. Polimerlardan biri suvdan birmuncha yengil, elastic, qo'l bilan ushlanganda parafinni eslatuvchi yog'liq modda kabi tuyuladigan, 110 °C da yumshaydigan modda. Bu qaysi polimer?
- 5.197. Formaldegid smolaga turli to'ldirgichlar (yog'och uni, ip-gazlama, shisha tola, turli bo'yoq va boshqa narsalar qo'shib fenolformaldegid plastmassalar tayyorlanadi. Ular nima deb ataladi?
- 5.198. Ba'zi sintetik kauchuklar turli xil monomerlarni birlashtirib polimerlash natijasida hosil qilinadi. Bu hodisa qanday polimerlash deyiladi?
- 5.199. Sintetik tolalardan birini ishlab chiqarish uchun aminokislotalarning ba'zi hosilalaridan foydalaniladi. Undan hosil qilingan gazlamalar ishqalanganida deyarli o'zgarmaydi va gijimlanmaydi. Ulardan tikilgan kiyimlarga issiq dazmol bosib bo'lmaydi. Bu qaysi sintetik tola?
- 5.200. Sintetik tolalardan biri o'z tarkibi jihatidan tereftal kislota va etilenglikolning murakkab efidir. Uning tolalari junga qo'shilganida yuqori sifatli gazlama va trikotaj tayyorlanadi. U shuningdek, transporter lentalar, kamar, parda, yelkan va hokozolar ishlab chiqarishda ham ishlatiladi. Bu qaysi tola?

Kimyoviy chaynvord va krossvordlar



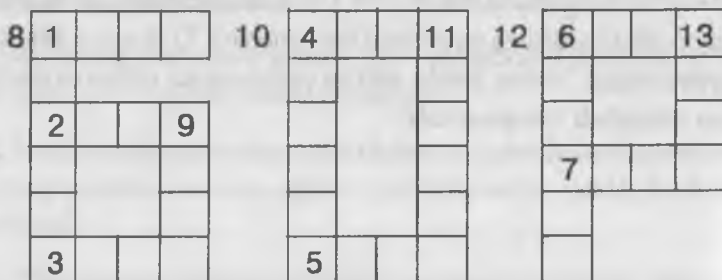
30 – rasm

Eniga (30-rasm)

1. Sintetik tola. 2. Davriy sistemaning IV – guruh bosh guruhcha elementi. 3. Atom yadrosining atrofida 6 elektron aylanuvchi element. 4. Efedra o‘simligi alkaloidi. Sintetik usulda ham olinadi. U markaziy nerv sistemasini qo‘zgatishi, tomirlarni qisqartirishi mumkin. U gipotoniyaga, bronxiyal astmaga, ko‘kyotalga, narkotiklardan zaharlanishga qarshi ishlatiladi. 5. Temirning mkel bilan qotishmasi (unda 36% li nikel bo‘ladi) O‘lchov tasmalari, geodeziya simlari, o‘lchov asboblari, qismlari tayyorlanadi. Harorat o‘zgaranda ularning o‘lchamlari o‘zgarimasdan saqlanadi.

Bo‘yiga (30-rasm)

6. O‘zbekiston FA akademigi, sirt-aktiv moddalar bo‘yicha ilmiy izlanishlar olib borgan taniqli olim.



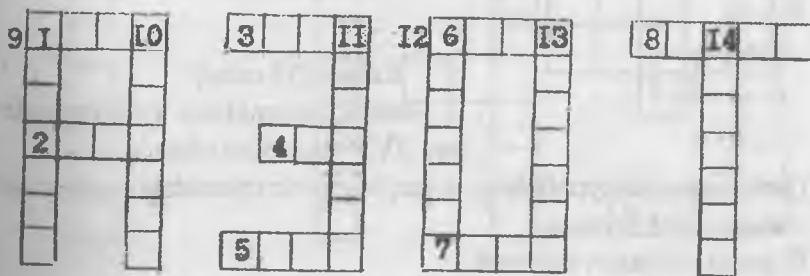
31 – rasm

Eniga (31-rasm)

1. Oksidlovchilar orasida birinchi raqamli element.
2. Karbonat kislotaning natriyli tuzlarining umumiy nomi.
3. Kserogel hisoblanuvchi taom, g'ovak tuzulishiga ega.
4. Musbat zaryadlangan yadro bilan manfiy zaryadlangan elektronlardan tarkib topgan elektroneytral zarracha.
5. Suyuq yoqilg'ilar olinadigan tabiiy qazilma boylik.
6. Natriy tetraboratining ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) texnikaviy nomi, tanakor ham deyiladi.
7. Asil gazlardan biri.

Bo'yiga. (31-rasm)

8. Ortofosfat kislota o'rta tuzlarining umumiy nomlanishi
9. Havoning ko'p qismini tashkil etuvchi gaz.
10. Aminopropion kislotaning boshqacha nomi.
11. Aluminiy-sulfat mineralining texnikaviy nomi. Undan o'ta o'tga chidamli buyumlar va qurilish materiallari tayyorlanadi.
12. Misning qalay bilan hosil qilgan qotishmasi, u insoniyatga qadimdan ma'lum.
13. Ammiak tarkibidagi bir yoki bir necha vodorod atomlarining organik radikallar bilan almashilgan hosilasi.



32 – rasm.

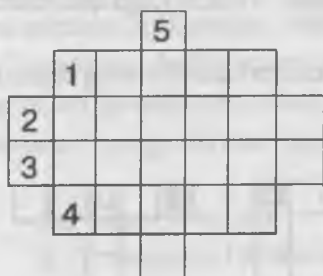
Eniga (32-rasm)

1. Doimiy tok manbaining musbat qutbiga ulangan elektrod.
2. Tabiiy mineral bo'yoq (tuproq qo'shilgan temir gidroksidlar aralashmasi)
3. Uch bog'li to'yinmagan uglevodorodlarning birinchi vakilining sistematik nomentklatura bo'yicha nomlanishi.

4. Dars paytida qo‘llanadigan karbonat.
5. Tabiatda eng ko‘p tarqalgan moddaning lotincha nomi.
6. Kislородning allotropik shakl o‘zgarishi.
7. Asil gaz.
8. VIII guruh yonaki guruhcha elementi.

Bo‘yiga (32-rasm)

9. Noorganik radikal tuzlarida bir valentli metall rolini o‘ynaydi. Donor-akseptor bog‘lanish vositasida hosil bo‘ladi.
10. Portlovchi modda, tarkibi nitroglitsermdan iborat.
11. Nitrozilsulfat kislotaning sulfat kislotadagi eritmasi.
12. Havoning beshdan bir qismini tashkil etuvchi gaz, yunoncha so‘zdan olingan, to‘liq nomi.
13. Misning nikel bilan qotishmasi (25-35 % Ni) ozgina marganes, temir va ruh qo‘shimchalari bor, reostatlarda ishlatiladi.
14. IV guruh asosiy guruhcha elementi.



33 – rasm.

Eniga. (33-rasm)

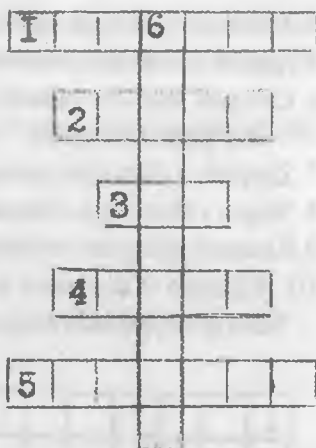
1. Sintetik poliamid tola. Etilen va uglerod (IV) – xloriddan olinadi.
2. Qattiq jism yoki suyuqliklarning gaz, bug‘ yoki eritmadagi erigan moddalarni yutish hodisasi.
3. III guruh radioaktiv elementi.
4. 20 % atrofida ortiqcha sulfat angdrid yutgan sulfat kislotaning texnikaviy nomi.

Bo‘yiga (33-rasm)

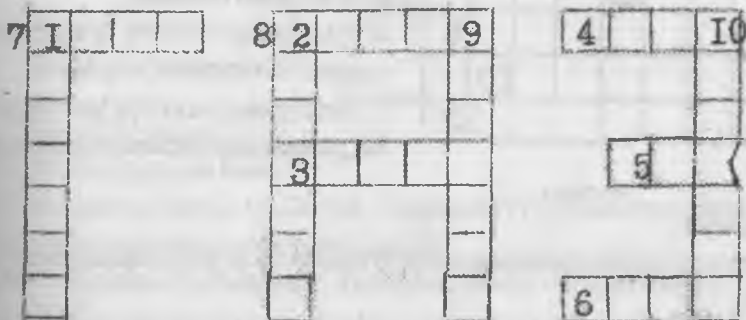
5. O‘zbekiston FA akademigi, mineral o‘g‘itlar yuzasidan ilmiy tadqiqot ishlari olib borgan taniqli o‘zbek olimi.

Eniga (34-rasm)

1. Aktinidlar oilasiga mansub sun'iy ra-vish-da olingan radioaktiv element.
2. Tabiiy radioaktiv element, aktinidlar oilasiga mansub.
3. Modda holati.
4. Tabiatda tropik o'simliklar tarkibida ko'p bo'ladi. Sintetik turi esa polimerlar shaklida bo'ladigan murakkab moddalarning umumiy nomlanishi.
5. III guruh asosiy guruhcha radioaktiv elementi.

**Bo'yiga. (34-rasm)**

6. Yadro reaksiyalari bilan shug'ullangan rus olimi sharafiga nomlangan radioaktiv element.

**Eniga (35-rasm)**

1. Suyuq yoqilg'ilar ajratib olinadigan qazilma boylik.
2. G'ovak tuzilishli vulqon shishasi. O'tga chidamli kimyoviy inert modda.
3. Organik geterotsiklik birkma, toshko'mir smolasida va ayrim efir moylarida uchraydi. U parfumeriya va farmatsevtika sanoatida ishlatiladi.

4. Aktinidlar guruhiga mansub tabiiy radioaktiv element.
 5. I guruh yonaki guruhcha elementi.
 6. Galogen, faqat bir valentli birikmalar hosil qiladi.
- Bo'yiga. (35-rasm)**
7. Zaryadsiz elementar zarracha.
 8. Yuqori yoki quyi molekular birikmalarning umumiy nomi.
 9. Kraxmal gidrolizini tezlatuvchi ferment.
 10. Ammiak va ammoniy tuzlariga ta'sir etganda qizil qo'ngir cho'kma hosil qilishda ishlatiladigan reagentning nomi.

I					2
		8			
	12				
7		14			3
				9	
				13	
6					
	11				4
				10	
					5

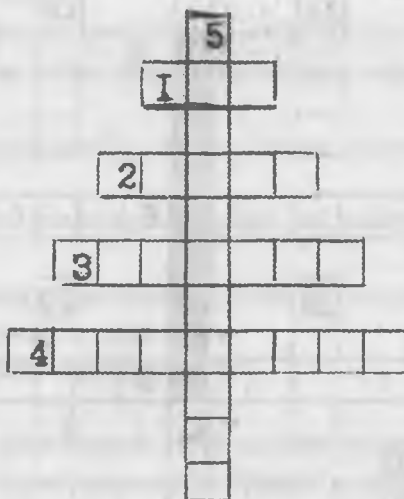
36-rasm

4. Galogen.
5. Elektrolit molekularining suvda eriganda ionlarga parchalanish hodisasi.
6. Har xil qo'shimchali kvarsning mayda zarrachalarini zich o'sishidan hosil bo'lgan cho'kma, tog' jinsi.
7. Suvda juda yaxshi erituvchi, havodan deyarli ikki marta yengil bo'lgan, rangsiz, o'ziga hos o'tkir hidli gaz.
8. Katalizator ishtirokida kimyoviy reaksiyalar tezligini o'zgarish hodisasi.
9. Nitrobirikmalarni qaytarib aniline hosil qilgan rus olimi.
10. Tamaki barglarida bo'ladigan alkaloid, kuchli zahar.
11. Poliakrilonitrildan olinuvchi sintetik tola.

Aylanmasiga (36-rasm)

1. Eruvchining erituvchidan va dispers vazaning dispers muhitda o'z-o'zicha teng tarqalish hodisasi.
2. Atomning tarkibiy qismi, atom massasi va zaryadini belgilaydi.
3. Zichligi eng yuqori bo'lgan ogir metall, platina oilasi elementlariga mansub.

12. O'ziga xos hidli, qattiq kristalik modda, benzolga o'xshash xossaga ega va toshko'mir smolasidan olinadi. U kuyadan saqllovchi kimyoviy vosita hisoblanadi.
13. Aromatik nitrobirikma, achchiq bodom hidli moysumon suyuqlik. Anilin olishda ishlatiladi.
14. Misning ruh bilan qotishmasi.



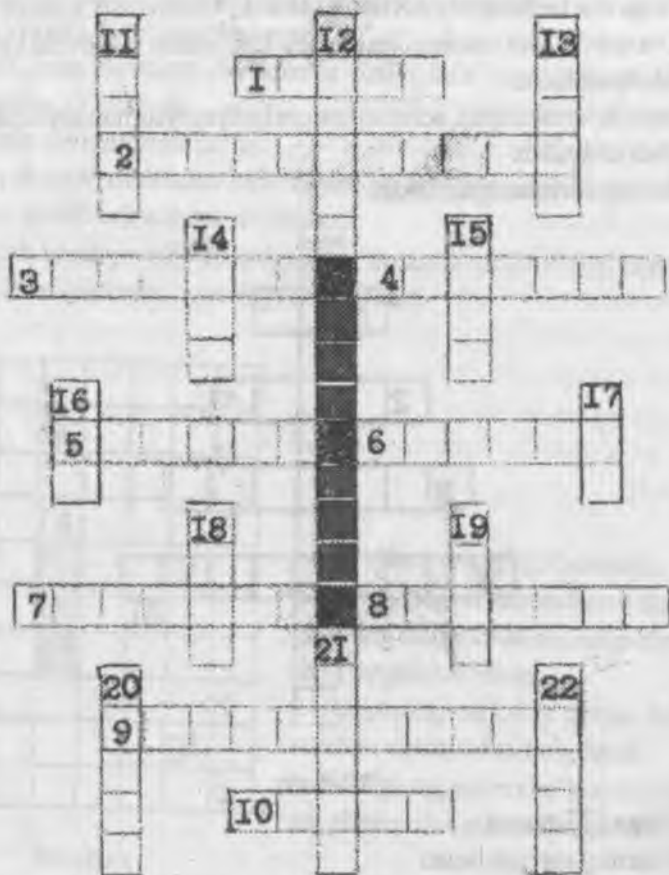
37-rasm

Eniga (37-rasm)

1. Moddaning agregat holati
2. Sintetikaviy poliamid tola, etilen va uglerod (IV) - xloriddan olinadi.
3. Qattiq eritmalarining umumiy nomlanishi.
4. Oddiy moddalar hamda tuzlar, kislotalar, asoslar va orgtehnikaviy moddalarning gidratlanishi natijasida hosil bo'ladigan qattiq yoki suyuq moddalar.

Boyiga (37-rasm)

5. Kimyoviy reaksiyalar tezligini o'zgarturuvchi moddalar.



38- rasm.

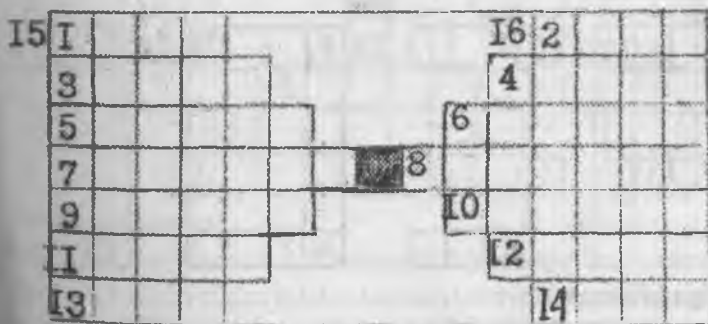
Eniga (38-rasm)

1. Kristall qumtuproq mineralining tabiatda keng tarqalgan modifikatsiyasi.
2. Kimiyoviy reaksiya tezligini o'zgartiradigan modda.
3. Isitmani tushuruvchi va og'irliqni bosuvchi dori.
4. Me'da osti bezining garmoni. Uglevodlar almashinuvini boshqaradi. qondagi qand me'yorini saqlovchi oddiy oqsil hisoblanadi.
5. VIII guruh yonaki guruhcha elementi.
6. Ko'k rangli kristall modda, ko'pchilik organik erituvchilarda kam eriydi. Bo'yoq sifatida ishlatiladi.

7. Sut shakari. U glukoza va galaktoza malekulasi qoldiqlaridan tashkil topgan.
8. VIII guruhning eng qimmatli metali.
9. Natural kauchukka o'xshash, xossasi jihatidan butadiyen kauchugidan ustun turuvchi mahsulot.
10. VII guruh yonaki guruhcha elementi.

Bo'yiga (38-rasm)

11. Yengil, qattiq mayda kovakli kremniyli tog' jinsi, unda 90% gacha amorf qumtuproq bo'ladi. Uning toza navlari yaxshi adsorbent hisoblanadi.
12. Elektr manbaining manfiy qutbiga ulangan elektrod tomon harakatlanuvchi ion.
13. Tarkibida gidroksil guruh tutuvchi organik birikmalarning umumiy nomi.
14. Galogen.
15. Tarkibi geksozalar aralashmasidan iborat shirin modda.
16. I guruh yonaki guruhcha metali.
17. III guruh bosh guruhcha elementi.
18. Galogen.
19. Aktinoidlar guruhiga mansub tabiiy radioaktiv element.
20. Gorchitsa hidiga ega bo'lgan suyuqlik. U zaharli modda, etilendan olinadi.
21. Maxsus to'yinmagan uglevodorodlarni vulkanlab olinadigan elastik mahsulot.
22. III guruh asosiy guruhcha elementi.



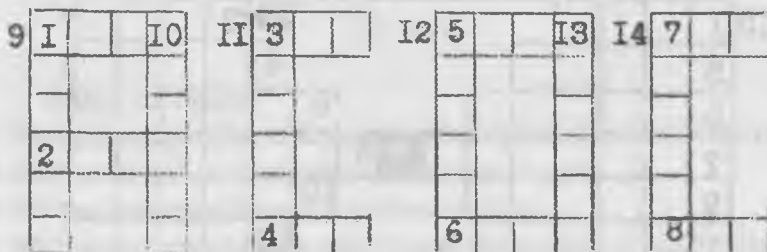
Eniga (39-rasm)

1. Suvning ruscha nomi.
2. Radioaktivlik bilan shug'ullangan fransuz olimi yoki radioaktiv birlik.
3. VII guruh radioaktiv elementi.
4. Ishqoriy metall.
5. III guruh elementi.
6. Zaharli gaz, CO bilan Cl_2 ni ko'mir ishtirokida qizdirib olinadi.
7. Murakkab moddalar sinfining nomlanishi.
8. Kraxmalning gidroliz reaksiyasi katalizatori, ferment.
9. Sintetik tola, polivinilxloridni xlorlab perxlorvinil smolasi olinadi, undan esa tola tayyorlanadi.
10. Musbat zaryadli elementar zarracha.
11. Suvda eriydigan asoslarning nomlanishi.
12. Sulfid rudalardan ayrim rangli metallar olishdagi oraliq mahsulotning nomi.
13. Qattiq holatdagi mahalliy yoqilg'i turi.
14. Kimiyoviy elementning hamma xossalarini o'zida saqlovchi eng kichik elektroneytral zarracha.

Bo'yiga (39-rasm)

15. Karbonatlar oilasiga mansub yashil tusli mineral.
16. Murakkab moddalar sinfi, ulardan tuzlar hosil bo'ladi.

40 - rasm



Eniga (40-rasm)

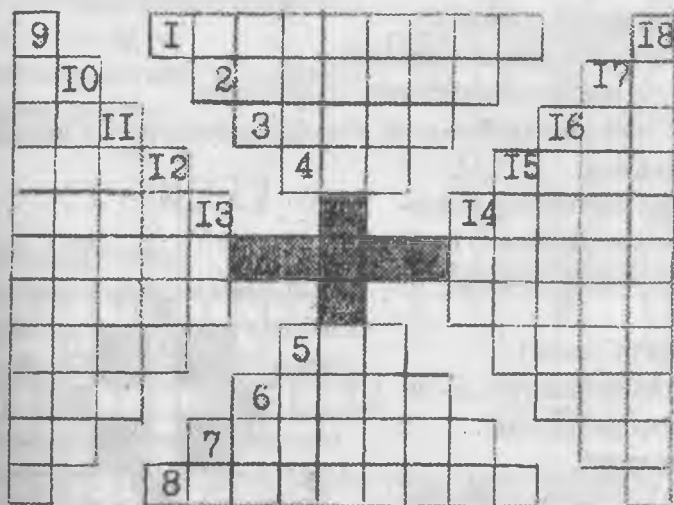
1. Noelektrolit eritmalariga oid qonun yaratgan fransuz olimi.
2. Kislarodning allotropik shakl o'zgarishi.
3. I guruh elementi.

4. Tarkibi metall atomi va kislota qoldig' idan iborat murakkab modda
5. Karbonat kislotaning natriyli tuzlarining umumiy nomi.
6. Portlandsiment tarkibiga kiruvchi asosiy mineral.
7. Havo namligini vujudga keltiruvchi murakkab moddaning qattiq holati.
8. II guruh elementi.

Bo'yiga (40-rasm)

9. Ribonuklein kislota tarkibiga kiruvchi pentoza guruhi monosaxaridi.
10. Yog'och tarkibining 30% ni tashkil etuvchi aromatik murakkab modda.
11. Aluminiy silikat $3Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$ minerali. Undan o'tga chidamli g'ishtlar va boshqa materiallar ishlab chiqariladi.
12. Zaharli simob tuzi, suvda va boshqa erituvchilarda eriydigan oq kukun.
13. Fosforli mineral. Kola yarim orolining Hibin tog'ida katta koni mavjud.
14. Karbonat kislota tuzi. Qurilishda va santexnikada ishlatiladi.

41- rasm.



Eniga. (41-rasm)

1. Oksidlanish, polimerlanish, korroziyalanish reaksiyalarini sekinlashtiruvchi yoki bunday reaksiyalarga barham beruvchi moddalar.
2. Eritmadagi anionlarni yutuvchi, qattiq holatdagi suvda erimaydigan anionlar almashuvchi moddalar.
3. Magniy silikat $3MgO \cdot 4SiO_2 \cdot H_2O$ ning texnikaviy nomi.

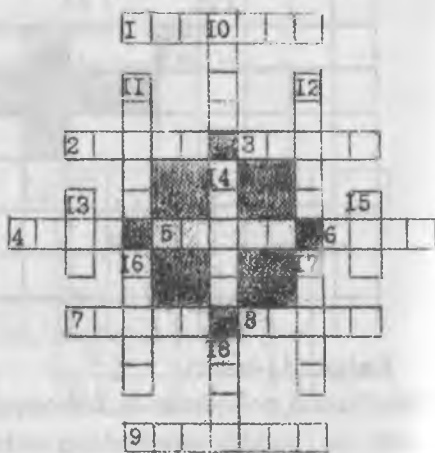
4. Galogen.
5. II guruh elementi.
6. Kaliy karbonatning texnikaviy nomi.
7. Sellulozani natriy gidroksidning suyultirilgan eritmasidagi konsentrlangan eritmasi. Undan tola va sun'iy charm ishlab chiqariladi.
8. Oddiy moddalar va tuzlar, kislotalar, asoslar hamda organik moddalarning suv bilan hosil qilgan birikmalari.

Bo'yiga (41-rasm)

9. Karbonat kislota tuzlarining umumiy nomlanishi.
10. Qattiq yoki suyuq moddalar yuzasiga erigan yoki gazsimon moddalarni yutilishi.
11. Ishqoriy-yer metalli.
12. Temir kolchedanining boshqacha nomi. Undan oltingugurt, temir kuprosi, sulfat kislota va boshqa moddalar olinadi.
13. I guruh elementi.
14. Suvning gazsimon holati
15. II guruh yonaki guruhcha elementi.
16. Kalsiy va magniyning karbonati, qo'shaloq tuz.
17. Yuqori molekullari polisaxa-rid, o'simlik hujayrasi qobi-g'ining asosiy tarkibiy qismi.
18. Kasallik tugduruvchi mikro-organizmlarni kimyoviy moddalar vositasida yo'qotish.

Eniga (42-rasm)

1. Temir oksidlaridan biri, tabiatda tarqalgan mineral.
2. Ishqoriy metall.
3. Karbon kislotaning boshqacha nomi. U aromatik oksibirikma.
4. Kislorodning allotropik shakli o'zgarishi.
5. IV guruh yonaki guruhcha elementi.
6. Qadimdan ma'lum bo'lgan qurilish materiali, pardozlash ishlarida



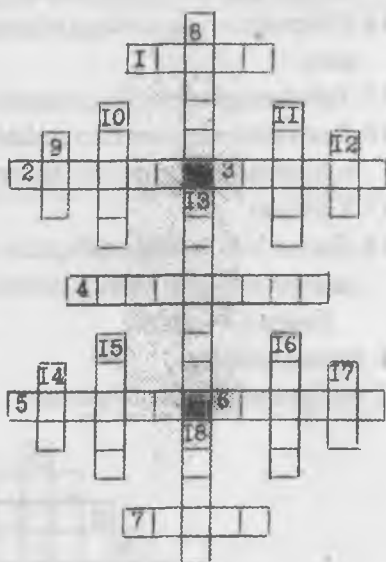
42 - rasm.

qo'llaniladi.

7. I guruh yonaki guruhcha elemnti.
8. Ishqoriy metall.
9. Suyuq yoqilg'i, neftdan olinadi.

Bo'yiga. (42-rasm)

10. Murakkab moddalar sinfining umumiy nomlanishi.
11. Misning ruh bilan qotishmasi.
12. O'z ionlarini eritmadagi ionlar bilan almashtirish qobiliyatiga ega bo'lgan, suvda erimaydigan qattiq moddalar.
13. III guruh elementi.
14. To'yingan uglevodorod tabiiy gazining asosiy qismi.
15. I guruh elementi.
16. Qadimdan ma'lum bo'lgan VIII guruh metali.
17. Neft haydalganda qoladigan qoldiq, og'ir neft yoqilg'isi
18. Atomning zaryadini va massasini belgilaydigan qism.



Eniga. (43-rasm)

1. Silikatlar sinfiga oid mineral, har xil rangda bo'ladi. O'tga chidamli keramik materiallar sifatida ishlatiladi
2. V guruh asosiy guruhcha elementi.
3. Pishirilgan zich suv va gazni o'tkazmaydigan keramik material. Kao-lin kvars va dala shpati aralashmasini kuydirib olinadi.
4. Azotning kuchli kislota tuzlarining umumiy nomlanishi.
5. Metilbenzolning boshqacha nomi. Benzol analogi.
6. Nikelning xrom bilan qotishmasi (60-80% nikel va 10-25% xrom).
7. Kimiyoviy tarkibi juda murakkab bo'lgan o'simliklar shirasida, ayniqsa, tropik o'simliklar shirasida ko'p bo'ladi. Sintetik usulida ham hosil qil-

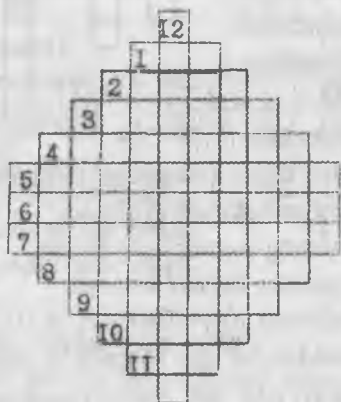
inadigan polimerlarning umumiy nomlanishi. Ularga har xil to'ldirgichlar qo'shib plastmassa tolalar va kauchuklar olinadi.

Bo'yiga. (43-rasm)

8. Kulrang tusli, yengil qattiq mayda kovoqli kremniyli tog' jinsi. Tarkibida 90% amorf qum tuproq bo'ladi.
9. Hamma vaqt ishlatiladigan murakkab modda. U bo'lmasa tirik organism mavjud bo'la olmaydi.
10. Radioaktiv yemirilishda ajraladigan musbat zaryadli nur nomi.
11. Aluminiyning mis magniy marganes kremniy va temir bilan qotishmasi.
12. III guruh elementi.
13. Temir mineralining keng tarqalgan turi. Undan cho'yan eritib olinadi, mineral pigment va emallar tayyorlanadi.
14. Elektrolitlarning suvdagi eritmasidagi zaryadli zarrachalarning umumiy nomi.
15. Tarkibning doimiylik qonunini yaratgan mashhur fransuz olimi.
16. Xom ashyo materiallari aralashmasi masalan, temir rudasi, flyuslar va koks aralashmasining umumiy nomlanishi.
17. Galogen.
18. Karbol kislotaning boshqacha nomi. Aromatik oksibirikma, plastmassa kapron tola va boshqalar ishlab chiqarishda qo'llaniladi.

Eniga (44-rasm)

1. I guruh elementi.
2. Asil gazlarga mansub element.



44- rasm.

3. Tarkibi 95-98 % kvartdan iborat tog' jinsi. Dinas nomli o'tga chidamli g'ishtlar tayyorlashda ishlatiladi.
4. Tez harakatlanuvchi kuchli oqimga ega bo'lgan zaryadli zarrachalar hosil qiluvchi apparat.
5. Suvda erimaydigan oddiy oqsillar, ular o'simlik va hayvon to'qimalarida uchraydi.
6. Kimyoviy reaksiya tezligini o'zgartiradigan modda.
7. Suyuqliklar qovushqoqligini o'lchaydigan asbob.
8. Qattiq moddalarni qizdirib, suyuq holatga aylantirilgan holati.
9. Karbonatlar sinfiga mansub mineral. U yaxshi tusda bo'lib suyultirilgan kislotalarda yaxshi eriydi va mis metali olishda qo'llanadi.
10. Karbol kislotaning boshqacha nomi. U aromatik oksibirikma hisoblanadi.
11. Elektr oqimi o'tkazish vositasi.

Bo'yiga (44-rasm)

12. Moddalarning suv bilan ta'sirlashib turli hil birikmalar hosil qilish jarayoni.

VII. FOYDALI MASLAHATLAR

1.1 DOG'LARNI KETKAZISH USULLARI

7.1.1 DAZMOL DOG'INI TOZALASH

- 1... Dazmollashdan sarg'aygan paxta yoki kanop to'qima joyini sovuq suv bilan ho'llab xlorli ohak eritmasi (bir stakan suvga bir choy qoshiq xlorli ohak kukuni qo'shib tayyorlanadi) bilan ishqalab tozalansa dog' yo'qaladi.
- 2... Ochiq rangli kanop ko'yлак, dasturxon va sochiq dazmollashda biroz sarg'aygan bo'lsa, ular qatiqning sariq suviga 5-6 soat solinib, keyin yuvulsa dog' yo'qoladi.
- 3... Dazmollashda to'qima ko'proq sarg'aygan bo'lsa, dog' joyi vodorod peroksid (pergidrol nomi bilan dorixonalarda sotiladi) eritmasi bilan ho'llanib, biroz quyosh nurida yoki kuchli yorig'lik ostida ushlab turiladi va sovuq suv bilan yuviladi. Shu tadbirdan so'ng dog' yo'qoladi.
- 4... Dazmollashda kuygan joylardagi dogni piyoz yordamida ham tozalash mumkin. Buning uchun, piyozni kesib, dog'langan joy u bilan yaxshilab ishqalandi. Bir ozdan so'ng, sovun bilan yuvilsa dog' yo'qoladi.
- 5... Agar dazmol tagi o'ta issiqlikdan dog'langan yoki ifloslangan bo'lsa lattani sirka kislotasi (sirka) bilan ho'llab, ishqalanadi, natijada dazmol toza bo'ladi.
- 6... Agar dazmol tagi zanglagan bo'lsa yoki biror narsa yopishgan bo'lsa, karton qog'oz yoki biror qattiq qog'oz yuzasiga osh tuzi sepib, dazmolning zanglagan joyi ishqalanadi, natijada dazmol tozalanadi.
- 7... Oq jundan tayyorlangan to'qima dazmoldan sarg'aygan bo'lsa, teng miqdorda aralashtirilgan 3%li vodorod peroksid va 5%li novshadil spirti (dorixonalarda sotiladi) bilan dog' joyi ho'llanadi va issiq dazmol bilan quritiladi. Agar dog' hajmi kichik bo'lsa dog' joyi tanokor eritmasi (1 litr suvda 2 choy qoshiq tanokor kukuni eritiladi) bilan yuvilib, suvda chayqalsa dog' yo'qoladi.
- 8... Agar shoxi to'qimada dazmolning sariq dog'i paydo bo'lsa, tezlik bilan ichimlik soda, suv bilan ho'llanib uni dog'langan joyi ishqalanadi.

Soda qurigandan so'ng jun tozalagich bilan tozalanadi va sovuq suv bilan chayqaladi.

- 9... Zang dog'ini yo'qitish uchun dog' joyiga bir bo'lak yangi kesilgan limon bo'lagi dokaga yoki nam shimgich qog'ozga o'rab qo'yiladi va uning ustidan qizigan dazmol yurgiziladi (dazmol xarorati to'qima turiga mos bo'lishi lozim).
- 10... Zang dog'ini sirka kislota eritmasi (ikki qoshiqcha kislota bir stakan suv bilan aralashtirib tayyorlanadi) bilan ham tozalash mumkin. Buning uchun, dog' joy 3-5 minut davomida 80°Cda isitilgan kislota eritmasida ushlab turiladi. Shundan keyin, to'qimani biroz novshadal spirt qo'shilgan (2 litr suvga 1 qoshiqcha novshadil spirt qo'shiladi) issiq suv bilan yuvilsa dog' yo'qoladi.
- 11... Oq ko'ylak va boshqa oq rangli kiyimlardagi zang dog'ini tozalash uchun, dog' joyini limon kislotasining to'yingan eritmasi bilan ho'llab, ustiga osh tuzi kukuni sepiladi va bir kecha-kunduz davomida qo'yib qo'yiladi. Shundan so'ng, tuzni suv bilan tozalab kiyim yuviladi.
12. Tabiiy oq to'qimalardagi zang dog'ini 2% li xlorid kislota eritmasi bilan osonlikcha tozalash mumkin. Buning uchun, zang joyi bu eritma bilan ho'llangan latta yoki tish tozalagich yordamida tozalanadi. Keyin, biroz novshadil spirt qo'shilgan suv yordamida yuviladi.

7.1.2. MOY YOKI YOG' DOG'INI TOZALASH

- 1... Ozigina osh tuzini novshadil spirtida eritib, uning yordamida shoxi to'qimadagi moy dog'ini jo'qotish mumkin.
- 2... To'qimadagi moyli yangi dog'ga bo'r kukuni sepib, 2-4 soatdan so'ng kiyim jun tozalagichi bilan tozalansa, dog' yo'qoladi.
- 3... Shoxi to'qimadagi moy dog'ini yo'qotish uchun, dog' joyi yarim qoshiq novshadil spirt, bir qoshiq glitserin va bir qoshiq suvdan aralashtirib tayyorlangan eritma bilan ho'llanadi va 5-10 minut o'tgandan so'ng, issiq suv bilan yuviladi.
- 4... Eski yog' dog'ini olein kislota bilan ho'llab, 0,5-1 soat davomida qo'yib qo'yiladi. Keyin, yog' dog'i bor joyni o'tmas pichoq bilan sekin

- qirib, biror organik erituvchi (toza benzin, atseton va hokazo) bilan tozalanadi.
5. ... Kiyim yoqasini yog'li dog'dan tozalash uchun, yarim qoshiq osh tuzini uch qoshiqcha novshadil spirtida eritib tayyorlangan eritma bilan paxtani ho'llab dog' joyi ishqalansa, dog' yo'qoladi.
 6. ... Palto, plash, kostyum va boshqa kiyimlarning yoqasini tozalash uchun, novshadil spirt (I qism spirt bilan 3 qism suv aralashmasi) eritmasidan foydalaniladi. Buning uchun, yoqa ostiga, albatta, toza latta qo'yish lozim. Yumshoq boshqa lattani novshadal spirt eritmasi bilan ho'llab yoqa tozalanadi. Keyin, lattani bir necha marta suvda ho'llab yoqadagi hosil bo'lgan ko'pik yo'qotiladi va quritiladi.
 7. ... Jun to'qimalardagi moy dog'larini yo'qotish uchun magneziiy kukuni (magniy oksidi kukuni)ni benzin bilan aralastirib, dog' joyi yaxshilab ho'llanadi va quriguncha qo'yib qo'iladi, keyin kiyim jun tozalagich yordamida tozalanadi (magniy oksidi dorixonalarda sotiladi).
 8. ... Yangi hosil bo'lgan moy dog'i joyiga kraxmal yoki tish yuviladigan kukun qizdirib sepiladi. Kukunni qoqib tashlab, undan yana sepiladi va sekin ishqalanadi. Keyin, dog' joyi kiyim jun tozalagich bilan tozalansa, dog' jo'q bo'ladi.
 9. ... Baliq yog'i dog'ini jo'qotish uchun, bir stakan suvda bir qoshiq sirka kislota aralastirib tayyorlangan eritmani ishlatish mumkin. Latta yoki paxtani bu eritma bilan ho'llab, dog' joyi ishqalansa dog' yo'qoladi.
 10. ... Oq rangli yoki ochiq rangli to'qimalardagi moy dog'larni bo'rkukuni va benzindan tayyorlangan "xamir" yordamida ketgazish mumkin. Buning uchun, moy dog'i joyiga "xamir" qalin qavatda surkaladi va bir necha soat davomida qo'yib qo'yiladi. Keyin, quri-gan "xamir" kiyim jun tozalagich bilan tozalanadi. Agar dog' bir surkashda toza bo'lmasa, dog' joyiga yana 2-3 marta bo'r "xamir"i surkaladi.
 11. ... Agar shoxi to'qimada yoki kulrang jun to'qimada moyning yangi dog'i paydo bo'lsa, dog' junga bir necha qavat qo'l artgich qog'oz (salfetka) yoki bosma qog'oz (promakashka) qo'yilib, issiq dazmol bilan dazmollansa dog' yo'qoladi.
 12. ... Kiyim yoqasi dog'i, mo'yndan tayyorlangan bosh kiyim (telpak) va

boshqalarni dog' lardan tozalash uchun toza lattani kir yuvish kukunidan ozroq qo'shilgan benzin bilan ho'llab do'g ketgaziladi.

13. ... Agar kitob varag'ida moy dog'i paydo bo'lsa, dog' joyiga bo'r kukunidan sepib, ustiga oq qog'oz qo'yib dazmollansa dog' yo'qoladi. Kitob varag'idagi dog'ni bo'r va benzindan tayyorlangan yoki yarim stakan suv bilan bir qoshiq kraxmaldan tayyorlangan atalasimon bo'tqa yordamida ham tozalash mumkin. Buning uchun, dog' joyiga tayyorlangan bo'tqa qalinroq qilib surkaladi va qurigandan so'ng toza latta bilan artiladi.

7.1.3.SIYOH DAN QOLGAN DOG'INI TOZALASH

1. ... Limon kislotasi siyoh dog'ini yaxshi tozalaydi. Buning uchun, siyoh dog'ini limon kislotasi eritmasi bilan ho'llab va ishqalab, so'ngra issiq suv bilan yuvish lozim. Eski siyoh dog'i 6% li limon kislotasi eritmasi bilan tozalanadi. Buning uchun, eritmani bir oz isitib, dog' joyi bir necha marta eritma bilan ishqalansa, dog' to'la eriydi. Shundan so'ng, kiyim yuviladi va suv bilan chayqaladi.
2. ... Yangi siyoh dog'ini issiq yangi sut bilan yoki qatiq yordamida tozalash mumkin. Buning uchun, siyoh dog'i bir necha minut issiq yangi sutda yoki qatiqda ushqalab turiladi va yuviladi.
3. ... Kiyimning qizil rang tekkan joyiga gorchitsa "xamiri" surkab, bir kecha-kunduzga qo'yib qo'yiladi, keyin suv bilan yuvilsa dog' yo'qoladi.
4. ... Agar kitob varag'lari siyoh bilan ifloslangan bo'lsa, dog' joylari vodorod peroksid bilan ho'llanadi va uni ho'llangan paxta yordamida ishqalab tozalanadi. Keyin, kitob varaqlari orasiga bosma qog'ozidan 2-3 qavat qo'yib, kitob yopib qo'yilsa, dog' toza bo'ladi.
5. ... Agar gilamga siyoh to'kilgan, tezlik bilan siyoh to'kilgan joyga bir siqim osh tuzi sepiladi. Bunda tuz siyohni shimib oladi.
6. ... Charmdan tikilgan oyoq kiyim, sumka, qo'lqop va boshqa buyumlarga siyoh tegsa, osh tuzi yordamida tozalanadi. Buning uchun, dog' tekkan joyga qalin qilib namlangan osh tuzi qo'yib, ikki kun mobaynida saqlanadi. Keyin, tuzni qoqib tashlab, uning o'mi spirt bilan ho'llangan latta yordamida artiladi va yaltiraguncha bahmal latta bilan ishqalanadi.

7.1.4. HAR XIL RANG DOG‘LARINI TOZALASH

1. ... Paxtani skipidar bilan ho‘llab, uning yordamida qozonqora dog‘ini yo‘qotish mumkin.
2. ... Paxtani novshadil spirt bilan ho‘llab, uning yordamida pashsha yog‘i dog‘larini tozalash mumkin.
3. ... Yangi meva dog‘ini kiyimdan issiq suv yordamida tozalash mumkin. Agar dog‘ eskirgan bo‘lsa, uni sirka kislota (bir stakan suv va 1,5 qoshiqcha sirka aralashmasi) yoki limon kislotasi (bir stakan suv va bir qoshiqcha limon kislota aralashmasi) eritmasi bilan tozalash mumkin. Bunday eski dog‘ni tozalashda faqat suvdan foydalanmaslik lozim, chunki suv dog‘ni yanada qotirishi mumkin.
4. ... Ochiq rangli kiyimlarda ko‘k o‘tdan dog‘ paydo bo‘lsa, salitsil spirt yordamida tozalash mumkin. Buning uchun, paxtani spirt bilan ho‘llab, dog‘ joyi ishqalanib tozalanadi va suv bilan chayqaladi.
5. ... Yarim qoshiqcha novshadil spirti bilan 2 qoshiqcha glitserin aralashtirib tayyorlangan eritma bilan paxtani ho‘llab, choy dog‘i yoqotiladi.
6. ... Teng hajmda 3% li vodorod peroksid bilan 2% li novshadil spirtni aralashtirib, bu eritma yordamida xna dog‘ini ketkazish mumkin. Buning uchun, 20 minut davomida dog‘li joy eritmaga botirib qo‘yiladi.
7. ... Agar rangli paxta, kanop va jun to‘qimalarda tuxum dog‘i paydo bo‘lsa, dog‘ o‘miga 15-20 minut davomida ısıtilgan glitserin surkab qo‘yiladi. Keyin, glitserin bilan ho‘llangan latta yordamida dog‘ joyi ishqalab tozalanadi va suv bilan yuviladi.
8. ... Agar oq rangli paxta, kanop va yun to‘qimalardan tayyorlangan kiyimda tuxum dog‘i paydo bo‘lsa, u bir qism novshadil spirt va 10 qism suvdan tayyorlangan eritma yordamida tozalanadi. Buning uchun, avval dog‘ joyi eritma bilan ho‘llanadi, keyin shu eritma bilan ho‘llangan latta yordamida ishqalab tozalanadi.
9. ... Agar, oq rangli paxta yoki kanop to‘qimalarda qonning eski dog‘i bo‘lsa, uni bir qoshiqcha novshadil spirtni bir stakan suvda aralashtirib tayyorlangan yoki bir qoshiqcha tanakorni bir stakan suvda eritib tayy-

orlangan eritmalar yordamida tozalash mumkin. Agar dog' bu eritmalar yordamida ham toza bo' lmasa, unda vodorod peroksidning 50-60°S da isitilgan eritmasidan foydalaniladi. Buning uchun, bu eritmaga ho' llab olingan latta bilan dog' joyi yaxshilab ishqalanadi va kiyim kamgina sirka kislota qo' shilgan suv bilan chayqaladi.

10. ... Qizil sharob yoki sharbat tekkan joyga tezlik bilan osh tuzi sepib, bir ozdan so' ng suv bilan, keyin sovunlab yuvilsa, dog' yo' qoladi.
11. ... Ochiq rangli paxta, jun va shoxi to' qimalarida yod dog' i paydo bo' lsa, dog' joyini giposulfit eritmasi (bir qoshiqcha giposulfit bilan bir stakan suv aralashmasi) bilan tozalash mumkin (giposulfit do' konlarning foto bo' limlarida qotiruvchi-fiksay sifatida sotiladi). Buning uchun, tayyorlangan eritma bilan ho' llangan paxta yordamida dog' joyi ishqalanadi, keyin suv bilan yuviladi
12. ... Yod tegib dog' langan joyni suv bilan ho' llab, yangi kesilgan xom kartoshka bilan yaxshilab bir necha marta ishqalansa ham dog' yo' qoladi.

7.1.5. TER DOG' LARINI TOZALASH

1. ... Mo' ynadan tayyorlangan kiyimlardagi moy yoki ter dog' larini ketkazish uchun novshadil spirt va osh tuzidan tayyorlangan eritmalardan foydalaniladi. Eritma, 0,5 litr suvga 3 qoshiqcha tuz va 1 qoshiqcha novshadil spirt qo' shib tayyorlanadi. Toza lattani, bu eritma bilan ho' llab dog' joyi ishqalab tozalanadi.
2. ... Har xil rangdagi shoxi, paxta va kanop to' qimalaridagi ter dog' larini osh tuzi eritmasi (bir stakan suvga bir qoshiq tuz solib tayyorlanadi) bilan tozalash mumkin. Buning uchun, eritma bilan ho' l langan paxta yordamida dog' joyi ishqalanadi va keyin suv bilan yuviladi.
3. ... Oyoq kiyimlardagi ter dog' i osh tuzi, novshadil spirt va tanakordan (bir stakan suvda 1 qoshiqcha tuz, 1 qoshiqcha spirt va 1 qoshiqcha tanakor eritiladi) tayyorlangan eritma yordamida tozalanadi. Keyin suv bilan yuviladi.
4. ... Rangli jun to' qimalardagi dog' sirka kislota yoki limon kislota eritmasi yordamida tozalanadi (bir qoshiqcha sirka yoki limon kislotani yarim

stakan suvda eritib tayyorlanadi).

5. ... Oq rangli jun, shoxi va paxtali to'qimalardagi ter dog'larini giposulfit (tiosulfat) eritmasi yordamida tozalash mumkin (bir stakan suvda 1 qoshiqcha giposulfitni eritib tayyorlanadi). Buning uchun, toza lattani eritma bilan ho'llab dog' joyi ishqalab tozalanadi va issiq suv bilan chayqab tashlanadi (giposulfit do'konlarning foto bo'limlarida sotiladi).
6. ... Jundan to'qilgan kiyimlardagi teri dog'lari osh tuzining to'yingan eritmasi yordamida ishqalab tozalanadi. Bunda ham dog' yo'qolmasa toza benzin yordamida tozalanadi.

7.1.6. KIMYO HOLATINI SAQLASH YOKI YAXSHILASH CHORALARI

1. ... Oq jun to'qimalarni yuvishdan oldin 2 soat davomida kir yuvish kukunidan tayyorlangan (10 litr suvga 2 qoshiq kukun solib tayyorlanadi) eritmada saqlansa va keyin yuvilsa, tez va yaxshi toza bo'ladi.
2. ... Patli sochiq yoki uy kiyimini yuvib, bir oz sho'r suvda qaynatilib, quritilib dazmollansa, ular muloyimlashib ko'pchib turadi.
3. ... Chitdan to'qilgan kiyimlarni yuvib, tanakorli suvda chayqab olib quritilsa, o'zining tovlanishini saqlaydi. Chitdan yoki shox ipdan to'qilgan kiyimlarni yuvib, qaynoq tuzli eritmada chayqab olib quritilsa, kiyim yumshoq bo'ladi (5 litr suvda 3-4 qoshiq osh tuzi eritilib tuz eritmasi tayyorlanadi).
4. ... Agar trikotaj kiyimlarini yuvgandan so'ng glitserinli suvda (ikki litr suvda bir qoshiq glitserin eritib tayyorlanadi), keyin esa novshadil spirtli suvda (2 litr suvda bir qoshiqcha spirt eritiladi) qaynatib quritilsa, kiyim yumshoq bo'ladi va ko'pchib turadi.
5. ... Asil shoxining tovlanishini saqlash uchun, shoxi kartoshka suvida ho'llanadi (xom kartoshkani qirib, uning shirasini issiq suvga aralastirib eritma tayyorlanadi) va 3 soatdan so'ng suvda qaynab quritiladi. Shundan so'ng, u yap-yangi holatga keladi.
6. ... Jelatinni suvda eritib, bu eritmadan kamgina suvga qo'shib, unda shoxi kiyimlar chayqalsa, shoxi kiyim yumshoq bo'ladi va uning elastikligi saqlanadi.

7.2. KIMYO INSON XIZMATIDA

1. ... Agar yangi charm oyoq kiyimi oyoqni siqsa, poyabzal ichini sirka yoki atir bilan ho'llab, darrov kiyib olib, 2-3 soat davomida, quriguncha uyda yurish kerak. Natijada, oyoq kiyimi siqmaydigan bo'ladi.
2. ... Laklangan oyoq kiyimining xiralashgan joyini kesilgan bosh piyoz bilan yaxshilab ishqalab, yumshoq latta bilan sayqal berilsa, u yana yaltirab oldingi holatini tiklaydi.
3. ... Laklangan charm oyoq kiyimi, sumka va boshqa charm jihozlarining elastikligini uzoqroq saqlash uchun, ularga vaqti-vaqti bilan bir dona tuxum sarig'idan, 3 qoshiq skipidar va 1 qoshiqcha paxta moyi yaxshilab aralashtirib tayyorangan aralashmadan surkab turish lozim.
4. ... Charmdan tayyorlangan buyumlarning yaltirab jilolanib turishini xohlasangiz, ularga yupqa qilib, vazelin surkab, keyin tuxum oqidan surib, latta bilan sayqal bering.
5. ... Ikki qism paxta moyi va bir qism skipidarni aralashtirib tayyorlangan aralashma bilan yumshoq lattani ho'llab laklangan mebel artilsa, u yana yaltirab yap-yangi holatga keladi.
6. ... Gilamni tozalash uchun, uning yuzasiga bir necha siqim osh tuzi kukuni sepiladi. Keyin, 1 litr suvga yarim qoshiqcha kir yuvish kukuni solib qaynatiladi va bu eritma bilan supirgi ho'llab gilam yuzasi supuriladi. Gilam yuzasidagi qolgan tuzni chang yutgich bilan yoki supurgi bilan qoqib tozalanadi.
7. ... Supurgi uzoqroq xizmat qilishi uchun, yangi supurgini 2-3 soat davomida qaynoq sho'r suvda saqlab, keyin quritiladi.
8. ... Gilamdagi siyoh dog'i limon shirasi bilan ho'llanib, yumshoq latta yordamida ishqalansa, toza bo'ladi.
9. ... 10 qism yog'och kukunini bir qism benzin bilan ho'llab, gilamdagi yog'och dog'i ishqalansa, dog' yo'qoladi (sintetik gilamlarni bu usulda tozalash mumkin emas, chunki benzin va boshqa organik erituvchilar gilam materialini yemiradi).
10. ... Sho'r suvga kamroq limon shirasidan tomizib, u bilan gilam tozalansa,

gilamning o'chgan rangi tiklanadi. Shundan so'ng, yumshoq lattani sirka kislotasi eritmasi bilan ho'llab gilam tozalansa, uning rangi ochiladi (faqat tabiiy materialdan tayyorlangan gilamlar shu usulda tozalanadi).

11. ... O'ta ifloslangan gilamlarni tozalash uchun gilamni soda yoki novshadi spirt bilan yumshatilgan suv bilan ho'llab, bir necha vaqt qo'yib qo'yiladi. Keyin skipidar qo'shilgan sovun-soda eritmasi (1 litr sovun-soda eritmasiga 30 gramm skipidar qo'shib eritma tayyorlanadi) bilan kiyim jun tozalagich ho'llanib, gilam yuzasi ishqalanib tozalanadi. Shundan so'ng, gilam issiq suvda, keyin esa sovuq suvda yuviladi.
12. ... Agar gilamning pati yotgan bo'lsa, u joyni 3-5 minut davomida suv bug'ida ushlab turiladi. Keyin, gilamning pati yotgan joyini orqa qismi gilam qoqgich bilan qoqilsa pat turadi. Shundan so'ng, quriguncha gilamni orqa qismiga qizigan dazmol suriladi.
13. ... Oyna yuzasiga pashsha o'tirmasligi uchun, piyozni ikkiga bo'lib, oyna yuzasi ishqalanib tozalanadi, keyin yumshoq latta bilan yahshilab artiladi. Piyozdagi fitonsidlarga pashsha yaqinlashmaydi.
14. ... Agar deraza oynasi, bir chimdim ultramarin kukuni (sinkasi) solingan suv bilan lattani ho'llab tozalansa, u yoqimli havo rang tusda tovlanib turadi.
15. ... Deraza romini bo'yashdan oldin, deraza shishasi ikkiga bo'lingan piyoz bilan ishqalanadi. Bunda, shishaga tekkan rangni osonlikcha tozalash mumkin. Bu maqsad uchun sirka kislotasi eritmasidan ham foydalanish mumkin, buning uchun lattani eritma bilan ho'llab shisha artiladi.
16. ... Agar shisha idishlar yuvilgandan so'ng, kamroq osh tuzi solingan suv bilan chayqab olinsa, idishning jilolanib tovlanishi yaxshilanadi.
17. ... Kartoshka po'sti bilan suvda qaynatilgandan so'ng, suvni tashlab yubormang. Bu suv shisha, chinni va sopol idishlarni yaxshi tozalaydi.
18. ... Sirli kastyul yoki tovaning tagi ovqat pishirishda qorayib tozalinishi qiyin bo'lmasligi uchun, ovqat pishirishdan oldin idish biroz qizdirilib sovun surkaladi.
19. ... Sirka kislotasi (bir stakan suvga 1 qoshiqcha sirka qo'shiladi) eritmasi bilan termos yuvilsa, uning yoqimsiz hidi yo'qoladi.
20. ... Nikellangan idishlar bir qoshiqcha sirka eritmasi va bir qoshiqcha

osh tuzidan tayyorlangan eritma bilan ishqalab yuvilsa, ular yaxshi tozalanadi.

21. ... Agar nikellangan idishda qoramtir dog'lar paydo bo'lgan bo'lsa, idishning dog' joylariga biror moydan surkab bir necha kun qo'yiladi. Shundan keyin, yumshoq lattani novshadil spirt eritmasi bilan ho'llab dog' joyi ishqalanib tozalanadi.
22. ... Agar sirli qozonda ovqat kuyib, tagiga olgan bo'lsa, uni tozalash qiyin bo'ladi. Bu vaqtda, qozonchaga osh tuzining to'yingan eritmasi solinib, kechasi qoldiriladi. Ertalab esa u qaynatiladi, buning natija-sida idish osonlik bilan tozalanadi.
23. ... Ba'zan piyolaninig ichida choydan yoki qahvadan dog' hosil bo'ladi. Paxtani sirka eritmasi bilan yoki osh tuzining to'yingan eritmasi bilan ho'llab, piyolaning ichi ishqalab tozalansa, dog' yo'qoladi.
24. ... Mis va latun idishlarni sayqallash (yaltiratish) uchun, 30g 10% li novshadil spirtidan, 15g bor kukunidan va 50g suvdan foydalaniladi. Yumshoq va qalin lattani yuqorida keltirilgan aralashma bilan ho'llab, idish yuzasi ishqalab tozalanadi.
25. ... Aluminiyli idish qoraygan bo'lsa, 15g tanakor, 5g 10% li novshadil spirt va 0,5 litr suvdan foydalanib tozalanadi. Buning uchun, lattani bu aralashma bilan ho'llab, idish yuzasi ishqalanib yuviladi. Keyin idish issiq suv bilan yaxshilab yuviladi. Ammo oshhona idishlarini bu usulda tozalash taqiqlanadi, chunki tanakor zaharli modda!
26. ... Kumush idishlar yoki kumush bezaklar o'ta qorayib qolgan bo'lsa, ular avval sovun eritmasi yoki kir yuvish kukuni eritmasi bilan yuviladi. Keyin issiq natriy giposulfit eritmasi bilan yuvilsa (100g suvga 20g giposulfit eritib, eritma tayyorlanadi), kumush buyum yuzasining tovlanishi tiklanadi.
27. ... Kumush buyumlar ustki qismi qoraygan bo'lsa, ular avval issiq sovun eritmasida yuviladi, keyin esa bir necha tomchi novshadil spirti tomizilgan bo'r kukuniga yumshoq lattani tegizib buyum yuzasi toza bo'lguncha ishqalanadi. Natijada qora dog' yo'qoladi.
28. ... Agar oshxona pichog'i zanglagan bo'lsa, unga toza paxta moyi

- surkab, yarim soat qo‘yib qo‘yiladi, keyin esa jilvir (najdak) qog‘ozi bilan ishqalab tozalanadi, bunda zang tamoman yo‘qoladi.
29. ... Oshxonaning kumush asboblarini tozalash uchun, bir necha tomchi novshadil spirt tomizilgan tish yuvish kukunidan foydalaniladi. Buning uchun, yumshoq lattani kukunga tegizib, buyum yuzasi ishqalab tozalanadi.
30. ... Oshxona asboblarini baliq va piyoz hididan tozalash uchun, asbobni alangada biroz ushlab, sovunli sovuq suvda yuvish kerak. Baliqni kesgandan so‘ng, pichoqni yuvib, osh tuzi bilan ishqalansa, baliq hidi yo‘qoladi.
31. ... O‘tmas bo‘lib qolgan oshxona pichog‘ini osh tuzining eritmasida yarim soat ushlab, keyin charxlansa, u osonlikcha tez charxlanadi.
32. ... Oltin bezaklarni tozalashda, ular avval novshadil spirtli sovun eritmasi bilan (bir stakan suvga yarim qoshiqcha spirt qo‘shiladi) yuviladi, keyin toza suv bilan chayqab, toza va yumshoq latta bilan ishqalab tozalanadi, bunda ularning tovlanishi tiklanadi.
33. ... Tabiiy marvariddagi yog‘dog‘larini tozalash uchun, u avval issiq sovun eritmasida yuviladi va suvda yaxshilab chayqab quritilsa, toza bo‘ladi.
34. ... Lab bo‘yog‘i bilan qog‘ozni bo‘yab, bu qog‘oz yordamida ko‘zsiz uzuk ishqalab tozalansa, uning tovlanishi tiklanadi.
35. ... Agar, ari yoki asalari chaqsa, chaqqan joyga namlangan tuz qo‘yiladi. U og‘riqni va shish hosil bo‘lishini sekinlashtiradi.
36. ... Agar, biror hasharot chaqib, tanada kichik jarohat pajdo bo‘lsa, teriga novshadil spirt eritmasidan (teng qismdagi spirt va suv aralashmasi) yoki soda eritmasi (bir stakan suvga yarim qoshiqcha soda eritmasi qo‘shib tayyorlanadi) dan surkaladi.
37. ... Uy o‘simliklarining gullashinni tezlatish uchun 51 g kaliyli selitra va 13 g ammoniy sulfat kristallari 500ml distillangan suvda eritiladi. 3 litr suvga 10-15 tomchi hosil qilingan eritmadan tomizib, u bilan o‘simlik vaqti-vaqti bilan sug‘oriladi. Natijada o‘simlik tez rivojlanadi va gullaydi.
38. ... Uzilgan gullarni yaxshi saqlash uchun, ular magniy sulfat, kaliy nitrat tuzlarining suyultirilgan eritmalariga solib qo‘yiladi. Ko‘pchilik o‘simliklar shakarning o‘ta suyultirilgan eritmalarida yaxshi saqlanadi. Butalari kaliy permanganatning suyultirilgan eritmasiga solib qo‘yilsa, u bir oygacha

- saqlanishi mumkin. 8% li glukoza eritmasiga yangi uzilgan lola guli solib qo'yilsa, u ikki barobar ko'p saqlanadi.
39. ... Kimyoviy usulda sovuqlik hosil qilish va istalgan vaqtda undan foydalanish mumkin. Buning uchun, yarim stakan suvda 60g ammiakli selitra eritiladi, bunda harorat 27°S gacha pasayadi. Agar yarim stakan suvga 100g ammiakli selitra va 100g suvsizlantirilgan soda solinsa, sovuqlik yanada oshadi. Bular vositasida ichimlik suvi va boshqa salqin ichimliklarni sovitish mumkin.
40. ... Bir chelak suvga 1-3 qoshiq 25% li novshadil spirt qo'shib, suvning qattiqligini jo'qotish mumkin.
41. ... 10 litr suvga bir qoshiq 25% li novshadil spirt qo'shib, bunday suvda iflos kiyimlar qaynatilsa, ular yaxshi tozalanadi.
42. ... Bir chelak suvga 1-2 qoshiq 25% li novshadil spirt qo'shib, bu suv bilan ranglangan pol, eshik va dereza romlari yuvilsa, ular yaxshi tozalanadi.
43. ... Bir litr suvga ikki qoshiq novshadil spirt qo'shib, u bilan gilam ho'llab tozalansa, uning rangi ochiladi.
44. ... Novshadil spirt bilan ho'llangai latta yordamida nikel va kumush buyumlari ishqalanib tozalansa, ularning jilolanishi tiklanadi.
45. ... Bir qoshiq novshadil spirtga ikki qoshiq vodorod peroksid qo'shib, bu aralashma bilan zelenka dog'ini tozalash mumkin. Tozalangan joyni, keyin ho'l latta bilan ishqalab takroran tozalash lozim.
46. ... Bir litr suvga bir qoshiq novshadil spirt qo'shib, bu eritmaga, bir soat davomida qattiq supurgi botirib qo'yilsa u yumshaydi.
47. ... Agar jundan to'qilgan narsalarning rangi mustahkam bo'lmasa, ularni yuvishdan oldin 10 litr suvga ikki qoshiq kir yuvish kukuni va 1 qoshiq novshadil spirt qo'shilgan eritma bilan ho'llab, tezlik bilan issiq suvda yuviladi.
48. ... Tovaga bir necha tomchi sirkadan tomizib qizdirilsa, uning bug'lari oshxonadagi yoqimsiz hidlarni yo'qotadi.
49. ... Jun kurtka yoki jun kostyum yoqasi ifloslangan bo'lsa, uni isitilgan sirka bilan ho'llangan latta yordamida ishqalab tozalash mumkin.
50. ... Archilmagan kartoshka qaynatilayotgan suvga bir necha tomchi sir-

- ka tomizilsa, kartoshkaning po'sti yonilmaydi, kartoshkada qora dog'lar hosil bo'lmaydi va uning ta'mi yaxshilanadi.
51. ... Kosa va boshqa idishlar saqlanadigan shkafda hasharotlar paydo bo'lsa, shkafning ichki devorlari va tagi sirka eritmasi bilan yuviladi. Shundan keyin, hasharotlar yo'qoladi.
 52. ... Sabzavot pishirilayotgan suvga kamroq sirka yoki limon kislotasi qo'shilsa, ulardagi S vitamini buzulmaydi.
 53. ... Kavob go'shtiga sirka yoki limon kislotasidan sepib, 2-3 soat saqlansa, kavob va boshqa taomlar yumshoq va xushtam bo'lib pishadi.
 54. ... Tuxum oqsilini tez ko'pirtirish uchun, unga bir chimdim osh tuzi solish kifoya qiladi.
 55. ... Jigar qovurilayotgan bir vaqtda tuz sepilmasa, u yumshoq va shirali bo'lib pishadi.
 56. ... Uydagi chumolilarni jo'qotish uchun, ularning uyasiga va yo'lga tuz sepilsa kifoya qiladi.
 57. ... Qo'lro'molchani ikki soat davomida sho'r suvga botirib (bir litr suvga bir qoshiq tuz olinadi) qo'yilsa, uni osonlikcha yuvib tozalash mumkin.
 58. ... Rangli kiyimlarni bir necha minut davomida sho'r suvda saqlab, keyin yuvilsa, kiyimning rangi chiqmaydi.

7.3. KIMYO LABORATORIYASIDA XAVFSIZLIK TEXNIKASI

Kimyoviy laboratoriyalarda olib boriladigan tajribalar va qo'llanadigan reaktivlar kishi organizmi uchun ma'lum darajada zaharlidir. Shuning uchun laboratoriyada ishlaganda ko'rsatilgan qoida va xavfsizlik choralariga rioya qilish talab qilinadi:

1. Zaharli moddalar bilan qilinadigan tajribalarni morili shkafda bajaring.
2. Ajralib chiqayotgan gazlarni yaqindan turib hidlamang. Agar gazni hidlash lozim bo'lsa, ehtiyot bo'lib, havoni qo'lingiz bilan idish og'zidan o'zingiz tomon yelpitib ohista hidlang.
3. Kuchli kislotalarni, ayniqsa, konsentrlangan sulfat kislotani suyultirishda suvni kislotaga quymasdan, kislotani suvga jildiratib ohista quyning.

4. Reaktivlarni quyganda ular yuzingizga yoki qo'lingizga sachramasin.
5. Suyuqlik qizdirilayotganida uning holatini kuzatishda idish ustiga engashib qaramang. Chunki suyuqlik birdan sachrab ketishi mumkin.
6. Probirkaga biror modda, ayniqsa, suyuq holdagi modda solib, qizdirayotganingizda uning og'zini o'zingizga yoki yoningizda turgan kishiga qaratmang.
7. Ko'z va qo'lingizga biror kimyoviy modda sachrasa, zararlangan joyini darrov suv bilan yaxshilab yuvib tashlang va shifokorga murojaat qiling.
8. Vodorod va shunga o'xshash gazlarni yoqishdan oldin, ularning tozaligini yaxshilab tekshirish lozim. Aks holda baxtsiz hodisalar yuz berishi mumkin.
9. Simob va uning bug'i kuchli zahardir. Shuning uchun u bilan ishlaganda juda ehtiyot bo'lish lozim. Ba'zi vaqtlarda simob to'kilishi yoki simobli termometrlar sinishi mumkin. Bunday holatlarda albatta o'qituvchi yoki laborantga murojaat qilish va tegishli choralar ko'rilishi lozim.
10. Simob va shunga o'xshash zaharli moddalar bilan ishlagandan so'ng albatta qo'lingizni yuvishni unutmang.
11. Suvli eritmalar va umuman suyuqliklarning mazasini totib ko'rish qat'iy man etiladi.
12. Oson o't oluvchi moddalar bilan qilinadigan tajribalarni o'tdan uzoqroqda yoki maxsus morili shkaflarda olib borish lozim.
13. Benzin, spirt, efirlar bilan ishlayotganda o't chiqib qolsa, hech vaqt suv bilan o'chirishga urinmang. Bunday alangani qum sepish yoki maxsus vositalar yordamida o'chirish lozim.
14. Terining biror joyi kuyib qolsa, u yerni kaliy permanganatning kuchli eritmasi bilan ho'llang, so'ng tegishli surkama moylardan surkang va albatta shifokorga murojaat qiling.
15. Gazlar bilan ishlayotganingizda zaharlanib qolsangiz, darhol toza havoga chiqing va tezlik bilan shifokorga murojaat qiling.
16. Elektr asboblari bilan ishlayotganingizda ularning izolyatsiyasiga e'tibor bering. Ular yaxshi izolyatsiyalangan bo'lishi lozim.
17. Isitish, bug'lanish va juda yuqori temperaturada suvsizlantirish ishlarini tegishli asboblarda olib borish kerak.

18. Natriy va kaliy metallari bilan ishlaganingizda esa qolgan metall bo'laklarini maxsus idishlarga to'plang.
19. Kumushning ammiakli tuz eritmasini uzoq vaqt saqlash mumkin emas. Chunki vaqt o'tishi bilan undan portlovchi modda - kumush qaldirog'i hosil bo'lishi mumkin. Shuning uchun bunday eritmalarni kerakli vaqtda tayyorlash va foydalanish lozim.

7.4. LABORATORIYADA BIRINCHI YORDAM KO'RSATISH

1. Agar, teriga (qo'l, bet va boshqa joylarga) konsentrlangan kislota (nitrat, sulfat, xlorid, sirka kislota) to'kilsa, darhol o'sha joy suv oqimi bilan 3-4 minut yuviladi, so'ngra kaliy permanganatning 3% li eritmasiga (taninning spirtidagi eritmasidan ham foydalanish mumkin) botirilgan paxta qo'riladi. Kuchli shikastlangan bo'lsa, bemor tezda shifokorga murojaat qilishi lozim.
2. Agar teriga ishqor to'kilgan bo'lsa, avval suv bilan ozroq vaqt (toki silliq ta'sir tuyulishi to'xtaguncha) yuvish kerak. So'ngra kaliy permanganatning 3% li eritmasi (yoki taninning spirtli eritmasi) shimdirilgan paxta qo'yib bog'lash lozim.
3. Agar ko'zga kislota yoki ishqor sachrasa, ko'zni yaxshilab suv bilan yuvish, so'ngra tezda shifokorga murojaat qilish kerak.
4. Agar teriga issiq narsalar (masalan, issiq shisha, issiq metall) tegib kuydirsa, kuygan joyini kaliy permanganatning 3% li eritmasi (yoki taninning spirtidagi eritmasi) bilan yuvib, so'ngra maxsus surkama moy surkash kerak.
5. Fosfor ta'siridan kuyganda o'sha joyga mis (II)-sulfatning 2% li eritmasi bilan ho'llangan paxta qo'yib bog'lash kerak.
6. Xlor, brom, vodorod sulfid, uglerod (II)-oksid (is gazi) bilan zaharlanib qolinsa, bemorni tezda ochiq havoga chiqarib, shifokorga murojaat qilish kerak. Mishyak, simob va zian birikmalari bilan zaharlanganda ham tezda shifokorga murojaat qilish lozim.

VIII. VIKTORINA KIMYOVIY TOPISHMOQ VA KIMYOVIY CHAYNVORD HAMDA KROSSVORD SAVOLLARINING JAVOBLARI

8.1. VIKTORINA JAVOBLARI

- 3.1 Kimyoviy tajribalarda eng ko'p ishlatiladigan asbobning nomi probirkadir.
- 3.2 Karbonat angidrid, vodorod va vodorod sulfid gazlarini olishda Kipp apparati qo'llaniladi.
- 3.3 Suyuqliklarni quyish va filtrlashda voronka nomli asbob qo'llaniladi.
- 3.4 Havodagi namni yutuvchi moddalarni quritish va saqlash uchun eksikator nomli kimyoviy idish qo'llaniladi.
- 3.5 Eritmalarni qaynatib bug'latishda bug'latish kosachasi ishlatiladi.
- 3.6 Qattiq moddalarni maydalab kukunlashda dastali hovonchalardan foydalaniladi.
- 3.7 Suyuqliklarning hajmini o'lchashda o'lchov silindirlari, menzurkalar va o'lchov stakanlaridan foydalaniladi.
- 3.8 Kislrorod va azotga o'xshash suv bilan t'asirlashmaydigan gazlar gazometr nomli asbobda yig'iladi va saqlanadi.
- 3.9 Abu Ali Ibn Sino o'rta asrlarida yashab o'tgan markaziy osiyolik mashhur olim, shoir, kimyogar va hokim bo'lgan.
- 3.10 Alkimyogarlarni, tabiatda uchramaydigan "falsafa toshi"ni yuzlab yillar davomida qidirganlar. Ular, bunday tosh yordamida oddiy metallardan qimmatbaho metallar hosil qilish orzusida yashab ijod qilganlar.
- 3.11 O'rta yoshdagi odam organizmida besh chelakka yaqin suv bo'ladi.
- 3.12 Benzin yoqilganda suv bug'i va karbonat angidrid gaziga aylanadi.
- 3.13 Qo'rg'oshin (II) – azetat $Pb(CH_3COO)_2$ tuzuning mazasi shirin bo'lgani uchun u qo'rg'oshin "shakari" deb yuritiladi. Ammo bu tuz juda zaharli bo'lganidan, uni iste'mol qilish mutlaqo mumkin emas.
- 3.14 Me'da osti bezi kuchli xlorid kislotani hosil qiladi va u me'daga tushib ovqat hazm qilish jarayonini tezlashtiradi.
- 3.15 Atir purkagich yordamida oq qog'ozga har xil rangda xat yozish

mumkin. Masalan: a) oq qogozga oldin fenolftaleining spirtidagi eritmasi bilan xat yozib quritiladi. Fenolftalein rangsiz bo'lgani uchun qog'ozda yozuv ko'rinmaydi, so'ngra unga purkagich bilan suyultirilgan ishqor yoki soda eritmasi purkalsa, oq qogozda pushti rangli xat paydo bo'ladi: b) oq qog'ozga sariq kon tuzi $K_4[Fe(CN)_6]$, ammoniy rodanid NH_4SCN tuzi, fenol C_6H_5OH eritmalari bilan xat yozib quritiladi. So'ngra temir (III)-xlorid 'e C_{13} eritmasi purkalasi, sariq kon tuzidan ko'k, ammoniy rodaniddan qizil, fenoldan binafsha rangli xatlar paydo bo'ladi: c) kraxmalning suyultirilgan kolloid eritmasiga kaliy yodidning eritmasi qo'shib, shu eritma bilan oq qog'ozga xat yozib quritiladi. So'ngra xlorli suv purkalsa, ko'k rangli xat paydo bo'ladi: d) oq qog'ozga suyultirilgan sulfat kislota bilan xat yozib, qog'oz sekin qizdirilsa, qora rangli xat paydo bo'ladi va hokazo.

- 3.16 Cho'g'langan ko'mir ustidan qizdirilgan suv bug'i o'tkazilganda uglerod suv tarkibidagi vodorodni erkin holatgacha qaytaradi:

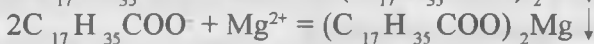
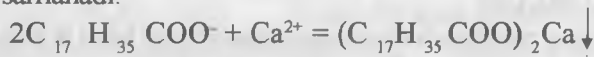


- 3.17. Og'ir suv tarkibi D_2O molekularidan tarkib topgan. Suvni uzoq vaqt elektroliz qilib og'ir suv olinadi. Deyteriy (D) vodorodning ikkinchi izotopidir.
- 3.18 Ikki hajm vodorod bilan bir hajm kislorodning aralashmasi qaldiriq gaz deyiladi. Bu aralashma o'toldirilganda qattiq portlaydi.
- 3.19 Tarkibi uglerod (II) – oksid va azot hamda ozroq miqdorda karbonat anhidrid va boshqa qo'shimchalar bo'lgan gazlar aralashmasiga generator gazi deyiladi. U generator pechida hosil qilinadi.
- 3.20 Geokimyogar A.P.Vinogradovning yer po'stlog'ining o'rtacha kimyoviy tarkibi jadvaliga muvofiq, eng ko'p tarqalgan element – kislorod yer po'stlogi massasining 47.2% ni tashkil etadi, so'ngra kremniy – 27.6, aluminium – 8.80, temir – 5.10, kalsiy – 3.60, natriy – 2.64, kalsiy – 2.60, magniy – 2.10, vodorod – 0.15%.
- 3.21 Siyanid kislota HCN kuchsiz kislota bo'lsa ham, juda kuchli zahar hisoblanadi.
- 3.22 Parij yashili deb ataluvchi mis (II) – atsetat-arsenit $Cu(CH_3COO)_2 \cdot Cu_3(AsO_3)_2$ yashil tusli zaharli modda bo'lib, u qishloq xo'jaligi

- zararkunandalariga qarshi kurahda ishlatiladi. Agar yashil sabzavot ekinlariga pari yashili sepilsa unga chigirtka va boshqa hasharotlar tegmaydi.
- 3.23 Karbonat angidrid va azot gazi zaharsiz bo'lsa ham, ular ichida hayvonlar halok bo'ladi, chunki hayvonlar kislorodsiz yashay olmaydi.
- 3.24 Tellur elementining nomi, yeming latincha nomi – Tellusga, selen elementining nomi, Oyning lotincha nomi – seleneyga to'g'ri keladi.
- 3.25 Qozonda moy yonib ketsa, qozon qopqog'i bilan uni yopib, biror latta bilan berkitish kerak.
- 3.26 Oddiy sharoitda simob metali va brom metallmasi suyuq holatda bo'ladi.
- 3.27 Nafas olingandagi havoda 0.03-0.06% karbonat angidrid gazi, nafas chiqargandagi havoda esa 4% atrofida bu gaz bo'ladi.
- 3.28 Oddiy modda holidagi osmiy metali eng yuqori og'irlikka ega. Uning zichligi $22,63 \text{ g/cm}^3$ ga teng.
- 3.29 Asil gazlardan "argon" elementining nomi yunoncha so'zdan olingan bo'lib, ma'nosi "argos" – "faoliyatsiz" y'ani yalqov ma'nosini anglatadi.
- 3.30 "Radiy" elementining nomi lotincha so'zdan olingan bo'lib, "radius" – nur demakdir.
- 3.31 Uran elementi Uran yulduzi nomi bilan, neptuniy Neptun yulduzi nomi bilan, plutoniy Pluton, palladiy kichik Palladiy, seriy esa kichik Serrori yulduzi nomi bilan ataladi.
- 3.32 Suv rangsiz modda, ammo qalin qatlamdagi suv havo rang tusda tovlanadi. Shuning uchun jug'rofiy-fizikaviy kartada dengiz va okeanlarni belgilashda havo rang yoki ko'k ranglardan foydalaniladi.
- 3.33. Dastlab, sulfat kislotasi kuporoslaridan, masalan, temir kuporosidan ($\text{Fe SO}_4 \cdot 7\text{H}_2 \text{O}$) olingani uchun unga "kuporos moyi" deb nom berilgan. Shuning uchun, uning texnikaviy nomi haligacha saqlanib qolgan.
- 3.34. Suyuq havo bilan simob va etil spirtini qattiq holatga aylantirish mumkin. Chunki suyuq havo yuqori sovuqlikka ega, uning ta'sirida suyuq holatdagi simob va etil spirti qattiq holatga o'tadi.
- 3.35 Yonish uchun: a) yonuvchi moddaning bo'lishi; b) kislorod bo'lishi; v) yonish mahsulotlari reaksiya zonasidan chiqib keta oladigan bo'lishi kerak bo'ladi.

- 3.36 Suv osti kemalari ichki yonish harakatlantiruvchilari bilan yurgiziladigan bo'lganda birinchidan unga ko'p miqdor kislorod (havo) kerak bo'lar, ikkinchidan yonish mahsulotlari pufak bo'lib suv betiga chiqar va ko'pik hosil qilib, kemanding qayerdaligini dushmanga sezdirib qo'ygan bo'lar edi.
- 3.37. Ishqoriy metallardan seziiy oson suyuqlanadigan metall. U 28°C da suyuqlanadi. U qo'l kaftiga olib ishqalansa, kaft harorati ta'sirida erib ketadi.
- 3.38. Oltinning katta konlari Janubiy Afrikada, Alyaskada, Kanadada va Avstraliyada mavjud. Dengiz va okean suvlarida ham oltinning katta zahirasi mavjud.
- 3.39. Ammoniy xlorid NH_4Cl tuzi – "novshadil" nomi bilan yuritiladi, ammoniy gidroksid esa "novshadil spirt"idir.
- 3.40. Azot (I)-oksidi bilan nafas olinsa, odam aksa urib, kayfiyati ko'tariladi. Shuning uchun bu gazga "kuldiruvchi gaz" deb nom berilgan.
- 3.41. Bir hajm konsentrlangan nitrat kislota va uch hajm konsentrlangan xlorid kislota aralashmasi "zar suvi" deb ataladi. "Zar suvi" hamma metallarni, shu jumladan qadim zamonlarda metallar shohi deb atalgan oltinni ham o'zida eritadi. Shuning uchun "zar suvi" degan nom olgan.
- 3.42. Natriy va kaliy silikat tuz (Na_2SiO_3 va K_2SiO_3) lari suvda eriydi. Ular qattiq holatda shishaga o'xshash bo'lganligi uchun "eruvchan shisha" nomi bilan yuritiladi.
- 3.43. Tuzli suvda kartoshka botmaydi, unga suv quyib suyultirilsa kartoshka botadi. Ba'zi dengizlarning suvida ham kartoshka botmaydi.
- 3.44. Avvalgi vaqtlarda havo sharlari va aerostatlar vodorod gazi bilan to'ldiriladi edi. Bunday sharlar, ayrim vaqtlarda portlab, baxtsiz hodisalarni keltirib chiqaradi edi. Agar vodorodga geliy gazi qo'shib sharlar to'ldirilsa yong'in yoki portlash xafvi tug'ilmaydi.
- 3.45. Dispers faza (erigan modda) qattiq holatda, dispersiyaviy muhit (erituvchi) esa suyuq holatga bo'lgan dag'al dispers sistemaga suspenziya deyiladi. Bir-biri bilan aralashmaydigan ikki suyuqlikdan iborat suyuq mikroheterogen dag'al dispers sistemaga emulsiya deyiladi.
- 3.46. Kir yuvilganda qattiq suv gazlamalarning sifatini yomonlashtiradi va

ko'p sovun ishlatishga to'g'ri keladi, sovun Ca^{2+} va Mg^{2+} kationlarini bog'lashga sarflanadi.



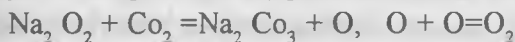
va ko'pik shu kationlar to'liq cho'kkandan keyingina hosil bo'ladi.

3.47. Tabiiy suv tarkibida inson organizmi uchun kerak bo'lgan tuzlar mavjud bo'ladi. Distillangan suvda bu tuzlar bo'lmaganligi uchun uni doimo iste'mol qilish yaramaydi.

3.48. Suyuqliklar orasida eng yengili vodoroddur. Vodorod gazi – 253°C da suyuq holatga o'tadi. Uning zichligi $0,069 \text{ g/sm}^3$ ga teng bo'lib suvdan 14,5 marta yengildir.

3.49. Ishqoriy metallardan kaliy rubidiy va seziiy metallariga suv tegsa yong'in chiqadi, chunki ular suv bilan ta'sirlashganda ko'p miqdorda issiqlik ajraladi va ajralayotgan vodorod yonib ketadi.

3.50. Suv osti kemalari havosidagi CO_2 gazini kamaytirib, kislorod gazini ko'paytirish maqsadida natriy peroksid tuzidan foydalaniladi:



3.51. Kaliy atomining radiusi natriynikidan kattaroq, uning valent elektroni oson ajraladi. Shuning uchun u natriyga nisbatan faolroqdir. Xlorning atom radiusi esa bromnikidan kichikroq, u tashqaridan bitta elektronni osonroq qabul qiladi. Shuning uchun bromga nisbatan xlor faolroq bo'ladi.

3.52. Dolomit magniy rudasi bo'lib, tarkibida kalsiy va magniy karbonat CaCO_3 MgCO_3 bo'ladi. Volomiit esa volfram, kobalt, nikel va xrom metallari karbidlarining qotishmasidan iboratdir.

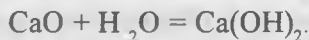
3.53. Qazilma ko'mir qadimgi o'simliklar olamining qoldiqlaridan, neft va gaz esa qadimgi hayvonot olamining qoldiqlaridan hosil bo'lgan.

3.54. Bo'r – oq rangli, yumshoq quyqadan hosil bo'lgan tog' jinsi. Ohaktosh – qadimgi dengiz hayvonlarining qoldig'idan hosil bo'lgan tog' jinsi. Marmar esa qattiq kristall tuzilishiga ega, u magmaning asta-sekin sovishidan hosil bo'lgan.

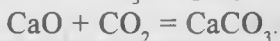
3.55. Karbonat kislota (H_2CO_3) ning kalsiyli tuzi ohaktosh (CaCO_3)dir. Ohaktosh kuydirilsa so'ndirilmagan ohakka (CaO) aylanadi:

$CaCO_3 \xrightarrow{900^\circ C} CaO + CO_2$. So'ndirilgan ohak kalsiy gidroksid $[Ca(OH)_2]$ dir.

3.56. Kalsiy oksid (so'ndirilmagan ohak)ni suv bilan ta'sirlatib (so'ndirib) so'ndirilgan ohak hosil qilinadi:



3.57. So'ndirilmagan ohak (CaO) uzoq muddatda ochiq havoda qolsa, havodan CO_2 gazini yutib $CaCO_3$ tuziga aylanadi va ishdan chiqadi:



3.58. Tabiiy gips $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ 150-170° C atrofida qizdirilsa 1,5 molekula kristallizatsiya suvini yo'qotib qurilish gipsi ($CaSO_4 \cdot 0,5H_2O$)ga aylanadi:



3.59. Magniy karbonat $MgCO_3$ tabiatda magnezit minerali shaklida uchraydi. MgO ning to'yingan magniy xlorid tuzi eritmasidagi aralashmasi magnezial sement nomi bilan ma'lum. U yog'och qipig'i, g'o'zapoya qipig'i va boshqa shunga o'xshash materiallarni bog'lab, qurilish materiallari (DSP,DVP, Fibrolit, ksilolit va boshqalar) tayyorlashda ishlatiladi.

3.60. Sement ishlab chiqarish uchun xom ashyo sifatida ohaktosh va gil yoki ularning tabiiy aralashmasi bo'lgan mergel qo'llaniladi.

3.61. Oddiy shisha toza kvarts SiO_2 , soda Na_2CO_3 o'miga potash K_2CO_3 qo'llanilsa, kimyo laboratoriyasida ishlatiladigan o'tga chidamli shisha olinadi. Ohaktosh $CaCO_3$ o'miga qo'rg'oshin (II)-oksid ishlatilsa "billur" shisha olinadi. Uning numi sindirish xususiyati kuchli bo'lganligi uchun billur idishlar tayyorlanadi.

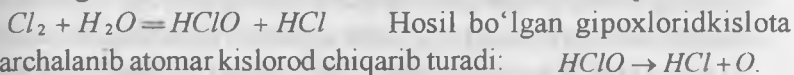
3.62. Bromning bug'lari o'tkir, yoqimsiz, qo'lansa hidga ega bo'lgani uchun unga "brom" nomi berilgan. Brom yunoncha so'z- "bromos" dan olingan bo'lib, ma'nosi "qo'lansa hidli" demakdir.

3.63. Xlor gazi sarg'ish-yashil rangda bo'lgani uchun unga "xlor" nomi berilgan. "Xlor" yunoncha so'z bo'lib "xloros" - yashil demakdir. Yod bug'lari binafsha rangga ega, shuning uchun yod (yunoncha "yodos"- binafsha) nomi berilgan.

3.64. Odam organizmida yod elementi yetishmasa, bo'qoq kasaliga uchraydi.

Shuning uchun, odatda osh tuziga yod birikmalari qo‘shib sotuvga chiqariladi.

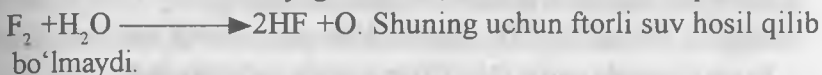
3.65. Xlor gazi suv bilan ta‘sir lashib ikki xil kislota hosil qiladi:



Atomar kislorod ranglarni yemirib, oqartirish xossasiga ega.

3.66. Ftorid kislota (HF) ni shisha idishlarda saqlab bo‘lmaydi, chunki u shishani yemirish xususiyatiga ega. Bu vaqtda shisha tarkibidagi SiO_2 ftorid kislotada erib, gazsimon kremniy (IV) – ftorid SiF_4 hosil bo‘ladi:
 $\text{SiO}_2 + 4\text{HF} = \text{SiF}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$.

3.67. Ftor suv bilan reaksiyaga kirishib, atomar kislorod chiqaradi:



3.68. Ftor atomida bitta toq elektronli orbitali bo‘lganligi va bo‘sh orbitallarga ega bo‘lmaganligi uchun I dan yuqori oksidlanish darajasini namoyon qila olmaydi.

3.69. Limonariya nomli dengiz suv o‘tini “Dengiz karami” deb ham atashadi. Uning tarkibida yod birikmasi ko‘p bo‘ladi. Bu o‘simlik kulidan yod moddasi ajratib olinadi.

3.70. Vodorod va xlor gazlari aralshmasi quyosh nuri ta‘sirida portlashi mumkin, chunki vodorod bu aralshmada 20%dan ko‘p hajmni tashkil qilsa, portlashga olib keladi.

3.71. Xlorning kislorodli birikmasi bo‘lgan “xlorli ohak” dan xlor gazi kelib turadi, chunki u havoda parchalanib xlor gazi chiqaradi.



3.72. Odatdagi oq qalay (β -qalay) + 13,2°C dan yuqorida barqaror bo‘lib, u-33°C gacha sovitilsa, kul rang tusli α qalayga aylanadi. Bu vaqtda qalayning solishtirma hajmi 25,6% ortib ketadi, natijada qalay buyum sirti sho‘rlanib uvalanadi. Bu hodisa “qalay vabosi” nomini olgan. Shuning uchun qalay buyumni juda sovuq joyda qoldirish yaramaydi. Bunday nom berilishining sababi shundaki, β -qalayning α -qalayga aylanishi α -qalay ishtirokida juda tez boradi, go‘yo “kasal” tez yuqqandek.

3.73. So‘ndirilgan ohak $[\text{Ca}(\text{OH})_2]$ ning suv bilan aralshmasiga “ohak suti” deyiladi. Uni iste‘mol qilib bo‘lmaydi.

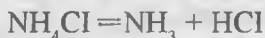
- 3.74. Uglerodning allotropik shakl o'zgarishlaridan grafit yumshoq, chunki uning kristall panjarasida uglerod aromlari qavat-qavat joylashgan, ikkinchi allotropik shakl o'zgarishi olmos esa o'ta qattiq bo'ladi, chunki uning kristall panjarasida uglerod atomlari boshqa to'rtta uglerod atomi bilan bir xil bog'langan bo'ladi.
- 3.75. Geliy elementi oldin quyosh nuri spektridan topilgan, keyin esa havodan ajratib olingan. Shuning uchun "geliy" so'zi yunonchadan olingan bo'lib, "gelios" - quyosh demakdir.
- 3.76. Natriy karbonat Na_2CO_3 - texnikaviy soda, natriy gidrokarbanat NaHCO_3 - ichimlik sodadir. Kristall soda $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ tarzida bo'ladi. Suvsiz Na_2CO_3 ga esa kalsinirlangan soda deyiladi. Texnikaviy o'yuvchi natriy (NaOH) ga kaustik soda deyiladi.
- 3.77. Ichimlik soda NaHCO_3 suv bilan gidrolizlanish reaksiyasiga kirishadi. Natijada o'yuvchi natriy ya'ni natriy ishqori hosil bo'ladi.
- $$\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$$
- Hosil bo'lgan natriy ishqori jig'ildonni qaynayotgani xlorid kislotani neytrallaydi yoki yallig'langan tomoqni kuydirib davolaydi.
- 3.78. Tarkibi vodorod va kisloroddan iborat peroksid H_2O_2 yonuvchi moddalar, masalan, arramayda, oltingugurt, ko'mir kukuni va boshqalar bilan aralashganda yong'in chiqarishi mumkin. Chunki vodorod peroksid parchalanganda atomar kislorod chiqarib turadi:
- $$\text{H}_2\text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{O}$$
- Atomar kislorod esa yondirish xossasiga ega.
- 3.79. Kyurilar oilasining ikki avlodi, yani Mariya Skladovskiya Kyuri, Pyer Kyuri, Iren Jolis Kyuri va Fredirik Jolio Kyuri radioaktivlik xossasi va atom tuzilishi to'g'risidagi ta'limotlari bilan D.I. Mendeleyevning davriy sistemasini mustahkamladilar va rivojlantirdilar.
- 3.80. Nisbiy atom massalari bir xil, ammo kimyoviy xossalari turlicha bo'lgan atomlar izobaralar deb ataladi. Masalan, Ar^{40} , K^{40} yoki Fe^{54} , Cr^{54} kabilar izobaralardir. Izobara hodisasiga atomlar yadrosidagi proton ham neytronning ham soni har xil bo'lishi sabab bo'ladi.
- 3.81. Atom yadrosidagi proton va neytronlar massasining yig'indisidan nisbiy atom massasi kelib chiqadi, protonlar soni esa elementning tartib raqamini belgilaydi.

- 3.82. Sovitilgan suyuq simob suvga quyilsa, shu ondayoq suv muzlab qoladi.
- 3.83. Aluminiy metalining 1827- yilda bir kilogramining narhi 1200 so'm. 1899-yilda esa bir so'm bo'lgan. Hozirgi vaqtda aluminiydan yasalgan buyumlar yog' ochdan yasalganida arzon turadi.
- 3.84. Simob va uning birikmalari aluminuy sirtida oksid parda hosil bo'lishiga yo'l qo'ymaydi, shu sababli aluminiy tez oksidlanib yemiriladi va ishdan chiqadi. Shuning uchun aluminiydan yasalgan buyumlarni simobdan ehtiyot qilish zarur. Oltin esa simob bilan qotishma, ya'ni amalgama hosil qiladi. Bunda simob ta'sirida oltin buyum yemiriladi.
- 3.85. Olma mag'zining tarkibida temir tuzi bo'ladi. Olma kesilgan vaqtda havo kislorodi va suvning ta'siridan qo'ng'ir tusli temir (III) – gidrok-sidi hosil bo'ladi.
- 3.86. Aluminiy metali tarqalganlik jihatidan birinchi o'rinda turadi, u yer qobig'ining 7,45%ini tashkil qiladi.
- 3.87. Chelakning rux qavati bilan simob mis kuporosi eritmasi orasida oksidlanish – qaytarilish reaksiyasi amalgam oshadi. Bunda, rux metali misga nisbatan faol bo'lgani uchun u mis ionlariga elektron berib misni qaytaradi, o'zi ionlanib eritmaga o'tadi va yemiriladi.
- 3.88. O'q tunuka hosil qilish uchun temir tunuka yuzasiga qalay metali yugirtiriladi.
- 3.89. Qo'rg'oshin metalining atomlari bir-birini bo'sh tortib turgani uchun u bilan oq qog'ozga surkalsa qog'oz betida qora chiziq qiladi. Chunki qo'rg'oshinning mayda zarrachalari qora rangli bo'ladi. Shuning uchun qo'rg'oshin metali parchasi bilan qog'ozga xat yozish mumkin. Qadim zamonlarda qo'rg'oshindan xat yozishda foydalanganlar.
- 3.90. Suyuqlanish temperaturasi 100 gradusdan past bo'lgan metall va qotishmalar qaynoq suvda suyuqlanadi. Bunday metallardan fransiy 23°C da suyuqlanadi, seziy 28°C da, kaliy 63°C da va natriy 97,7°C da suyuqlanadi. Oson suyuqlanadigan qotishmaga vud qotishmasi misol bo'la oladi. Uning tarkibida 50% vismut, 25% qo'rg'oshin, 12,5 qalay va 12,5 kadmiy bo'ladi. Bu qotishma 70°C atrofida suyuq holatga o'tadi.
- 3.91. Eng yaxshi elektr o'tkazuvchi metall kumushdir, ammo kumush tabiatda kam uchragani va qimmatbaho bo'lgani sababli elektr o'tkazgich sifatida keng miqyosda ishlatilmaydi.

- 3.92. Temir, marganes va xromdan boshqa hamma metallar texnikada rangli metallar deyiladi. Ammo ulardan faqat oltin (sariq) va mis (to‘q pushti) rangli bo‘lib, qolganlari rangli emasdir.
- 3.93. Metallardan eng qimmatlisi radiydur, chunki uni ajratib olish ko‘p mehnat talab qiladi. Masalan, radiyga boy bo‘lgan bir tonna uran rudasi tarkibida atiga 0.2 g radiy bo‘lishi aniqlangan.
- 3.94. Metallardan eng qattig‘i xrom hisoblanadi. Mooc shkalasi bo‘yicha uning qattiqligi 9 ga teng. Eng yumshoq metallar ishqoriy metallardir.
- 3.95. Suyultirilgan kumush ko‘p miqdor kislorodni o‘zida eritib olish xossasiga ega. Kumushni ochiq havoda qizdirib suyuqlantirilgandan keyin uni sovita boshlasa, erigan kislorod qaytib chiqishga intiladi, ammo kumush beti qota boshlagani uchun kislorod uni turtib yuqori ko‘tariladi. Nihoyat biror joyi teshilib, otilib chiqa boshlaydi va o‘zi bilan cho‘g‘langan kumush zarrachalarni ham olib chiqadiki, bu vulqon otilishini eslatadi.
- 3.96. Eng yengil metall litiy bo‘lib, uning zichligi 0.53 g/sm^3 ga teng. Eng og‘ir metall osmiy bo‘lib, uning zichligi 22.5 g/sm^3 ga teng.
- 3.97. Xlorofil donachalari tufayli o‘simliklar yashil rangda bo‘ladi. Xlorofil magniy metali bo‘ladi. Magniysiz xlorofill, xlorofilliz yashil o‘simlik bo‘lmaydi.
- 3.98. Qalaydan yasalgan metall sim tezlik bilan bukilsa, unda o‘ziga xos qisirlagan tovushlar chiqadi, buni qalayning “nolishi” deyiladi. Bunga sabab shuki, qalay bukilganda uning kristallari o‘z o‘rnidan qo‘zg‘aladi.
- 3.99. Vodorod va metan gazi havo bilan yoki kislorod gazi bilan aralashsa, portlash sodir bo‘lishi mumkin.
- 3.100. Eritmadagi vodorod sulfid vaqt o‘tishi bilan asta – sekin havodagi kislorod hisobiga oksidlanib, oltingugurt ajraladi. Ajralgan oltingugurtning kichik zarrachalari eritma ichida muallaq turib qoladi, natijada eritma loyqalanadi.
- 3.101. Mis kuporosi $\text{Cu SO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ qizdirilib suvsizlantirilsa, oq kukun hosil bo‘ladi. Ana shu sovutilgan kukunga suv tegsa, ko‘p issiqlik chiqib, yana kristallanadi va ko‘k tusga kiradi.
- 3.102. “Kuporos moyi” nomli konsentrlangan sulfat kislota suv ustidan quyilsa, u suvda erib, juda ko‘p issiqlik chiqaradiki, hatto suvni qaynatib yuboradi.

3.103. Sulfat kislota kimyo sanoatining barcha sohalarida ishlatilgani uchun, u kimyo sanoatining “noni” deb ataladi.

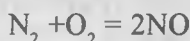
3.104. Ammoniy xlorid sublimatsiyasi kimyoviy hodisadir:



Chunki u qizdirilganda ammiak va vodorod xlorid gaziga parchalanib, havoda yana birikib ammoniy xlorid molekularini hosil qiladi. Yod sublimatsiyasi esa fizikaviy hodisadir.

3.105. Dukkakli ekinlar: no‘xat, loviya, beda va soya singari o‘simliklar azotli o‘g‘it talab qilmaydi, chunki ularning ildiz tuganaklarida yashovchi mikroorganizmlar havodagi erkin azotni o‘zlashtirib, o‘simliklarni azot birikmalari bilan ta‘minlab turadi.

3.106. Momaqaldiroq vaqtida yashin ta‘sirida yuqori harorat vujudga kelib, havoning azoti kislorod bilan bog‘lanadi.



Hosil bo‘lgan azot (II) – oksid o‘z–o‘zidan havoning kislorodi bilan bog‘lanib azot (IV) – oksidga aylanadi:



Hosil bo‘lgan NO_2 yomg‘ir suvida kislorod ishtirokida erib nitrat kislota-ni hosil qiladi:



Hosil bo‘lgan nitrat kislota yomg‘ir suvi tuproqqa tushib, natriy kaliy yoki ammoniy ionlari bilan bog‘lanib selitralar hosil qiladi:



3.107. Kumush nitrat tuzi eritmasi kishi badaniga tegsa, terini qoraytiradi, chunki yorug‘lik ta‘sirida u parchalanib qo‘ng‘ir – qoramtir tusli kumush (I) – oksidga aylanadi.

3.108. Fosforning allotropik shakl o‘zgarishi bo‘lmish oq fosfor sarimsoq piyoz hidiga ega bo‘ladi.

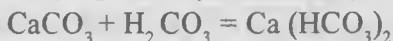
3.109. Ammiakli selitra NH_4NO_3 quyosh nuri issiqlik ta‘sirida parchalanib, ammiak gazi havoga chiqib ketadi, nitrat kislota esa tuproqqa shimiladi, undan tashqari ammiakli selitra gigroskopik modda bo‘lib, havo bug‘i, shudring va boshqalar ta‘sirida erib, yerga shimilib o‘z quvvatini yo‘qotadi. Shuning uchun ammakli selitrani yopiq va quruq joyda saqlash lozim.

- 3.110. “Antifriz” nomi yunoncha va inglizcha soʻzlardan olingan boʻlib yunoncha “anti” – qarshi, inglizcha “fraiz” – maʼnosini soʻzlarini anglatadi. Ular suyuqliklar boʻlib, juda past temperaturalarda muzlaydi. Shuning uchun past temperaturalarda ishlaydigan qurilmalarda va ichki yonuv harakatlantiruvchilarni sovitishda ishlatiladi. Antifriz va boshqa moddalarning suv bilan aralashmasi ishlatiladi.
- 3.111. Fenolformaldegid smolasiga har xil toʻldiruvchilar qoʻshib tayyorlangan plastmassalarga fenoplastlar deyiladi. Platinaga oʻxshash kimyoviy chidamli shishaplastga “plastmassa platinosi” deyiladi?
- 3.112. Doimiy ravishda spirtli ichimlik ichadigan kishilarni davolashda shifokorlar ularga novshadil spirti hidlatadilar va uni 3-5 tomchidan bir necha marta ichiradilar.
- 3.113. Adsorbsatsiyada qattiq moddalar oʻz yuzasiga suyuq va gazsimon moddalarni yutadi. Adsorbsatsiyada esa qattiq jismning butun hajmi boʻylab yutilish sodir boʻladi.
- 3.114. Diabet kasaliga uchragan kishilarga shifokorlar parhez qilishni buyuradilar va saxarin moddasini shakar yoki qand oʻrnida isteʼmol qilishni tavsiya etadilar. Saxarin eng shirin modda boʻlib, u toshkoʻmimi quruq haydash mahsulotlaridan olinadi. Saxarin shirin taʼm bersada organism uchun foydasizdir.
- 3.115. Oʻsimliklarga inson tomonidan yetkasizib beriladigan oziqlik moddalar oʻgʻit deyiladi. Oʻsimliklar karbonat angidrid gazi bilan oziqlanadi. Oʻsimlikka qoʻshimcha ravishda karbonat angidrid gazi berilsa, hosildorlik oshadi. Ammiak gazi ham oʻsimliklar uchun oziqa hisoblanadi, ammo uni oʻsimliklar gaz holatida oʻzlashtira olmaydi. Uni suvda eritib, maxsus mashinalar yordamida oʻsimlikka beriladi.
- 3.116. Karbonat angidrid gazi qattiq sovitilsa, avval suyuq holatga, keyin qattiq holatga oʻtadi. Uni “quruq muz” deb atashadi. Buning sababi shuki, u suyuq holga kelmasdan bugʻlanib ketadi, yaʼni har doim quruq boʻladi.
- 3.117. Yoz oylarida kishilar, koʻchada chanqoqni qondirish uchun gazli suv ichadilar. Bu suv karbonat kislotaning suvdagi eritmasidir.
- 3.118. Odatdagi billur shishalarning tarkibida qoʻrgʻoshin boʻladi. Ammo togʻ billuri tarkibida qoʻrgʻoshin boʻlmaydi. U kvartsning bir koʻrinishi boʻlib, tarkibi kremniy (IV) – oksididan iborat.

- 3.119. Birinchi gazga qarshi niqob (protivogaz) ni rus olimi N.D.Zelinskiy 1915-yilda, birinchi jahon urushi vaqtida zaharli gaz ishlatilganidan keyin kashf etgan edi.
- 3.120. Shakar moddasini dastlab 1861-yilda buyuk rus kimyogari A.M. Butlerov sintez qilgan edi.
- 3.121. Organik moddalar tarkibida uglerod bilan vodorod elementlari bo'lishi shart.
- 3.122. Kuchli portlovchi modda bo'lgan nitrogletsirin tibbiyotda yurak kasalligi va boshqa kasallikalni davolashda qo'llaniladi.
- 3.123. Rezinadan qilinadigan oyoq kiyimlari spirtidan tayyorlanadigan kauchuk rezinasidan tayyorlanar edi. Ma'lumki, rus akademigi S.V.Lebedev dunyoda birinchi bo'lib 1930-yilda etil spirtidan sintetik kauchuk hosil qilgan. Kauchukdan esa rezina hosil qilinadi. Hozirgi vaqtda sintetik kauchuklar olish uchun, asosan, neft gazlaridan va neftni qayta ishlash mahsulotlari tarkibida bo'ladigan uglevodorodlardan foydalaniladi.
- 3.124. Yuqori molekular organik kislotalarning tuzlari, ya'ni sovun kir yuvishda ishlatiladi. Masalan, natriy stearat $C_{17}H_{35}COONa$ tuzi qattiq sovundur.
- 3.125. Saxaroza qand lavlagi yoki shakar qamish shakaridir. Saxaroza esa shakarni gidrolizlab, glukoza va fruktozaga aylantirishda organik katalizator bo'lib xizmat qiladi.
- 3.126. Kaliyli sovun, ya'ni kaliy stearat $C_{17}H_{35}COOK$ tuzi oddiy sharoitda sovuq holatda bo'ladi.
- 3.127. Besh molekula kristallizatsiya suviga ega bo'lgan natriy giposulfat, olti molekula kristallizatsiya suviga ega bo'lgan kalsiy xlorid singari kristallogidrat tuzlari hech qanday erituvchi qo'shmasdan qizdirilsa, suyuqlanib o'ta to'yingan tuzli eritma hosil bo'ladi. Bu eritma tinch qo'yilsa, uzoq vaqtgacha turadi.
- 3.128. Metallar bir-biri bilan o'zaro kimyoviy intermetall birikmalar yoki metalidlar hosil qiladi. Metallidlarning ko'pchiligi muhim texnikaviy ahamiyatga ega. Masalan, metallid $SmCo_5$ kuchli magnitlar tayyorlash uchun eng yaxshi material hisoblanadi. Metallid Nb_3Ge elektrni o'ta o'tkazuvchanlik xossasi jihatidan birinchi o'rinda turadi.

3.129. Bir idishga past darajada muzlovchi suyuqlik (-94°C da muzlovchi atseton) quyib, uning ichiga ikki—uch bo‘lak no‘xat kattaligidagi “quruq muz” tashlansa, suyuqlik juda sovib ketadi. Endi unin ichiga bir bo‘lak rezina naycha tushirilsa, u bir necha sekund ichida muzlab mo‘rt bo‘lib qoladiki, uni hovonchaga solib bimalol maydalash mumkin. Shuningdek, suyuq havo ichiga tushirilgan rezina naycha ham muzlab, qotib qoladi, uni oson yanchish mumkin.

3.130. Suvda bo‘ladigan karbonat kislota ohaktoshlarga kimyoviy ta‘sir etib, uni suvda oson eriydigan kalsiy bikorbanatga aylantiradi:



Bu eritmada g‘orlar tepasidagi yoriqlardan o‘ta turib, undagi kalsiy bikorbanat tuzi, havo ta‘sirida asta—sekin parchalanib kalsiy karbonatga aylanadi:



Bu jarayon, bikarbonatli eritmaning uzoq vaqt g‘or shıpidan tomib turishi natijasida amalga oshadi va tayoqcha shaklidagi sumalaklar hosil bo‘ladi. Bu tayoqchalarga stalaktit deyiladi. G‘or tubiga tomayotgan tomchilardan ham kalsiy karbonat ajralib, pastdan stalaktitlarga tomon ustunchalar shaklidagi tayoqchalar hosil bo‘lib, yuqoriga ko‘tariladiki, bular stalagmitlar deb ataladi. Stalaktit va stalagmitlar tarkibida erigan bikorbanat bo‘lgan suvning bug‘lanishi va karbonat kislotaning ajralib chiqishi natijasida hosil bo‘ladi.

3.131. Kaliy va natriyning silikat kislota bilan hosil qilgan tuzlari (Na_2SiO_3 va K_2SiO_3) qattiq moddalar bo‘lib, suvda yaxshi eriydi. Ular ko‘rinishidan shishaga o‘xshash bo‘lganligi uchun eruvchan shisha deyiladi. Eruvchan shisha silikat yelimi sifatida, o‘tga chidamli bo‘yoqlar tayyorlashda va boshqa maqsadlarda ishlatiladi.

3.132. Koks tutuni juda murakkab aralashma bo‘lib, uning tarkibidagi aralashmalarning biri toluol $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$ dir. Toluolni murakkab kimyoviy qayta ishlash natijasida eng shirin modda bo‘lmish saxarin olinadi.

3.133. 1843-yilda Rossiyalik kimyogar P.R. Bagration sianid tuzlari eritmasi kislorod ishtirokida oltin eritish xossasiga ega ekanligini aniqlagan edi. Shundan keyin konlardagi oltinni sianid tuzlarining eritmasi

yordamida qumdan ajratib olinib boshlandi. Buning uchun natriy sianid NaCN yoki kaliy sianid KCN tuzi eritmasiga oltinli qumni solib, undagi oltin zarrachalari suvda eruvchan kompleks tuzga aylantiriladi. Bu eritma filtrlab qumdan ajratiladi –da, unga rux ta'sir ettirib yoki elektroliz qilib oltinni cho'krtirib olinadi. Sianid kislota ham, uning tuzlari ham juda kuchli zaharli moddalardir.

- 3.134. Sanoatda eng ko'p ishlatiladigan angidridlar karbonat va sulfat angidrididir. Har yili million tonnalab soda va sulfat kislota ishlab chiqariladi. Shakar ishlab chiqarish uchun ham kop miqdor karbonat angidrid sarf qilinadi. Limonad, gaz suvlar tayyorlash uchun sanoatning boshqa sohalarida karbonat angidrid ishlatiladi.
- 3.135. Ftor – eng tipik metalmas, unda qaytaruvchilik, yani kimyoviy reaksiyalarda elektron berish hususiyati yo'q. Qolgan barcha metallmaslar qaytaruvchilik xossalarini namoyon qiladi.
- 3.136. Tashqi elektr maydoni ta'sirida suyuq yoki gazsimon muhitda zaryadlangan zarrachalarning harakatlanishiga elektroforez deyiladi. Elektroforez torfni va ayrim bo'yoqlarni suvsizlantirib quritishda, kimyoviy sanoat uchun kaolin va boshqa tuproqlarni tozalashda, lateksdan kauchukni cho'kdirishda va boshqa maqsadlarda ishlatiladi.
- 3.137. Bir asosli kislotalar (HCl , HBr , HNO_3 , HClO_4) nordon tuz hosil qilmaydi.
- 3.138. Perxlorat kislota HClO_4 hamma kislotalar ichida eng kuchli kislota hisoblanadi. Uning dissotsilanish darahasi eng yuqoridir.
- 3.139. Vodород peroksid – kuchsiz kislota. U raketa texnikasida kuchli oksidlovchi sifatida, to'qima va mo'ynalarni oqartirishda, 3% li eritmasi esa tibbiyotda dezinfeksiyalovchi vosita sifatida, oziq-ovqat sanoatida konservalovchi vosita sifatida ishlatiladi.
- 3.140. Mis (I)-oksid Cu_2O ning katta koni O'rta yer dengizida joylashgan Kipr orolida mavjud bo'lib, bu oksid shu orol nomi sharafiga kuprit deb nomlangan.
- 3.141. Ichimlik suvini zararli mikroorganizmlardan tozalash uchun u xlorlanadi. Kumush nitrat tuzi ichimlik suvida eritilsa, kumush ionlari suvdagi xlor ionlari bilan bog'lamb, suvda erimaydigan tuz-kumush xlorid oq cho'kmasini hosil qiladi va suv xira tortadi.

3.142. Moylangan lattalar to‘dasi, sekin oksidlanish oqibatida yonib ketishi mumkin. Yong‘in chiqmasligi uchun moylangan lattalar bir joyga uyib qo‘yilmaydi.

3.143. Oddiy shisha tarkibidagi CaO qo‘rg‘oshin (II)-oksid PbO bilan aralashtirilsa billur shisha hosil bo‘ladi. Ikkala shishaning boshqa tarkibiy qismlari bir xil bo‘ladi.

3.144. Oksidlovchi va qaytaruvchi vazifasini ayni zarrachalarning o‘zlari bajaradigan disproporsiyalanish reaksiyalari ham mavjud. Buning uchun



misol bo‘la oladi. Bu yerda oksidlovchi ham Mn^{6+} , qaytaruvchi ham Mn^{6+} dir. Reaksiyaning mohiyati shundaki, Mn^{6+} bilan Mn^{6+} o‘zaro ta‘sir etganida elektronlar biridan ikkinchisiga o‘tib, birining oksidlanish darajasi oshadi, ikkinchisniki esa pasayadi.

3.145. Oddiy suyuqliklarda vodorod amalda erimaydi, yoki juda oz eriydi. Ammo qizdirib suyultirilgan temir, nikel va palladiyda juda yaxshi eriydi.

3.146. Kremniyning vodorodli birikmasi bo‘lmish monosilan havoda o‘z-o‘zidan yonib ketadi:



3.147. Kvars shishani cho‘g‘ holiga keltirib, suvga botirilganda ham sinmaydi, chunki issiqdan kengayish koeffitsenti juda kichikdir.

3.148. Formalin – chumoli aldegid yoki formaldegidning suvdagi 40%li eritmasidir. Uning suyultirilgan eritmasi (1:2) bilan donli ekinlar urug‘ va chigit ekishdan oldin ho‘llanib zararkunandalarning sporalari yo‘qotiladi.

3.149. Stakanni xlor gazi bilan to‘ldirib (xlor havodan taxminan 2,5 marta og‘ir gaz), atsetilin chiqayotgan gaz o‘tkazuvchi naycha uchi stakanga tushirilsa yoki xlor va atsetilin naylar uchi bir–biriga yaqinlashdirilsa, atsetilen o‘z-o‘zidan yonib ketadi.

3.150. Glitse $\text{HOCH}_2 - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH}$ uch atomli spirtlarning oddiy vakili. Glitserinlar esa glitsirin va yog‘ kislotalarning efridir, yani yog‘ yoki moylarga glitsiridlar deyiladi.

3.151. Etilenglikol $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_2\text{OH}$ oddiy ikki atomli spirt. Uning suv bilan aralashmasi antifriz sifatida, plastmassalar ishlab chiqarishda su‘niy tolalar hosil qilishda, kimyoviy sintezlar (erituvchilar, port-

- lovchi moddalar va boshqalar) da, tamakichilik, to'qimachilik va sanoatning boshqa sohalarida ishlatiladi. U zaharli modda.
- 3.152. Novshadil yoki ammoniy xlorid NH_4Cl kavsharlashda qo'llanilishining sababai shuki, u metall sirtidagi oksid pardani yo'qotadi va metallga yaxshi payvandlanadi.
- 3.153. Yonib turgan o'tni yonishga yordam bermaydigan gazlar, ya'ni karbonat angidrid, sulfid angidrid gazlari va kuchli azot oqimi bilan o'chirish mumkin.
- 3.154. Tarkibida 1% li qo'rg'oshin bo'lgan qalayga "oziq-ovqat qalayi" deyiladi. U konserva bankalari tayyorlashda va boshqa oshxona buyumlari tayyorlashda qo'llaniladi. Tarkibida 1% dan ko'p qo'rg'oshin bo'lgan qalayga texnikaviy qalay deyiladi va u kavsharlashda, qotishmalar tayyorlashda ishlatiladi.
- 3.155. Suvsiz tabiiy aluminiy oksid (Al_2O_3) ga korund deyiladi. U kulrang mineral bo'lib qattqlik jihatidan olmosdan keyingi ikkinchi o'rinda turadi. Karborund (SiC) – kremniy karbid bo'lib, koks va kvars qumini elektr pechlarda pishirib su'niy ravishda olinadi. Korund va lorborundlar sanoatda abraziv (silliqlovchi) material sifatida ko'p ishlatiladi.
- 3.156. Xlorid kislotani metallar bilan ta'sirlashuvini sekinlashtirish maqsadida, unga formalin yoki boshqa moddalar (ingibitorlar) qo'shiladi. Ingibirlangan xlorid kislotani po'lat idishlarda tashish va uzoq vaqt davomida saqlash mumkin.
- 3.157. Oddiy haroratda toshko'mir kislorod bilan issiqlik chiqarib sekin oksidlanadi. Toshko'mirning zich katta to'dasi ichida esa, ajralayotgan issiqlik to'planib, yong'in chiqishiga, ya'ni oksidlanish reaksiyasi yonish reaksiyasiga aylanishi mumkin. Shuning uchun ham toshko'mir katta to'da holida saqlanmaydi. Yong'inning oldini olish maqsadida har xil choralar ko'riladi.
- 3.158. To'la bo'lmagan benzinli idishda bug'i bilan havo aralashmasi hosil bo'ladi. Bu aralashma biror uchqun ta'sirida ham portlashi mumkin. Shuning uchun xavfsizligi bo'yicha, benzin bilan to'ldirilgan idishga nisbatan to'la bo'lmagan idish xavfliroq.

- 3.159. Yonib turgan gugurt cho‘pining kichkina yuzasini shamol tez sovutadi, gulxandagi o‘tin cho‘plarining yuzasi katta bo‘lganligi uchun uni shamol sovuta olmaydi. Shuning uchun gugurt cho‘pi tez o‘chadi, gulxanning esa yonishi havo ko‘p o‘tishi tufayli tezlashadi.
- 3.160. Tabiiy gaz tarkibida 95% gacha metan CH_4 va kam miqdorda etan C_2H_6 , propan C_3H_8 va butan C_4H_{10} va juda kam miqdor benzin bug‘lari bo‘ladi. Tabiiy gaz mustaqil va alohida konlar hosil qiladi. Yo‘ldosh gazlar esa neft qavatining yuza qismida hosil bo‘lib, unda 75% atrofida metan, qolgan qismini esa etan, propan, butan gazlari hamda gazolin nomli yengil benzin bug‘lari tashkil etadi. Botqoq gazi esa, havosiz joyda maxsus bakteriyalar ta‘sirida o‘simlik qoldiqlarining chirishi natijasida hosil bo‘ladi. Uning tarkibida 70% gacha metan va boshqa gazlar aralashgan karbonar angidrid CO_2 gazi bo‘ladi. Ruda gazi esa toshko‘mir hosil bo‘lish jarayonida vujudga kelib, u ham gazlar aralashmasidan iborat. Bu gaz shaxta havosi bilan aralashib xavfli portlovchi aralashmani hosil qiladi.
- 3.161. Tormoz suyuqligi glitserin yoki kastor moyi (40-50%) va spirt yoki atseton aralashmasidan iborat. Gidravlik tormozga ega bo‘lgan avtomobillarning tormoz qurilmasiga quyiladi. Bu suyuqlik -40 va -50°C sovuqlikda ham muzlaydi, issiqlikda bug‘lanmaydi va rezina detallarini yemirmaydi. Uni avtol bilan almashtirib bo‘lmaydi, u tormoz qurilmasini ishdan chiqaradi.
- 3.162. Tabiiy shohi tolasi kuydirilsa, kuygan soch hidi seziladi, sun‘iy shohi tolasi kuydirilsa, qog‘oz yoki paxta to‘qimasi kuyigi hidi chiqadi.
- 3.163. Makkajo‘xori – nafaqat don, silos, non, sut va go‘sh, balki kimyo sanoatining qimmatli xom ashyosi ham hisoblanadi. Undan vona spiriti, sivush moylari va boshqalar olinadi.
- 3.164. Buxoro viloyatidagi Gazli, Samarqand viloyatidagi Og‘alik (ohaklik), Farg‘ona viloyatidagi Oltingugurt, Toshkent viloyatidagi Oltintopgan aholi punktlari qazilma boyliklar nomiga qo‘yilgan.
- 3.165. Buxoro sintetik tola ishlab chiqarish zavodi, Navoiy kimyo kombinati, Chirchiq kimyo kombinati, Qashqadaryo kimyo majmuasi, Samarqand superfosfat zavodi va boshqalar uchun Buxoro va Qashqadaryoning Sho‘rtan tabiiy gazlari xom ashyo bo‘ladi.

- 3.166. Sobiq Sho'ro hukumati davrida O'zbekiston tabiiy qazilma boyliklaridan ko'proq foydalanish maqsadida yangi konlar ochildi va ularning yonlarida shu kon mahsuloti asosida ishlaydigan sanoat joylashgan yangi shaharlar paydo bo'ldi. Masalan, Ohangaron havzasidan katta toshko'mir koni topilib, shu joyda Ohangaron shahri, Qurama tog'laridan topilgan rangli metall rudalari chiqadigan konlarni ishga solish bilan unda Olmaliq shahri, Gazlidan chiqadigan tabiiy gaz tufayli Gazli va Navoiy shaharlari, Qizilqum etagida oltin koni topilgani tufayli Zarafshon shahri va shularga o'xshash Bekobod va Quvasoy shaharchalari va boshqalar vujudga kelgan. Mustaqillik davrida esa bu qazilma boyliklar, masalan Muborak hefti, Sho'rtan tabiiy gaz tufayli Muborak kabi shaharchalar tashkil topib yana ko'rkamlashib, obodonlashmoqda.
- 3.167. Eritmada vodorod va gidroksil ionlari borligi indikatorlar (lakmus eritmali ko'k va qizil lakmus qog'ozlari, universal lakmus qog'oz, genalfaleinning spirtidagi eritmasi, metiloranj eritmasi va boshqalar) yordamida hamda fizikaviy qurilma "pN metr" asbobi yordamida aniqlanadi.
- 3.168. Sog'lom odam oshqozonida hamma vaqt xlorid kislota eritmasi bo'ladi. Bu kislotani me'da osti bezi ishlab chiqaradi va oshqozonda ovqat hazm bo'lishini ta'minlaydi.
- 3.169. Xlorat kislotaning kaliyli tuzi KClO_3 kuchli oksidlovchi bo'lib tabiatda erkin holda uchramaydi. Qaynoq ishqor eritmasi (KOH) ga xlor yuborish yo'li bilan bertole tuzi KClO_3 olinadi;
- $$6 \text{KOH} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 5 \text{KCl} + \text{KClO}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$$
- uni dastlab 1786-yilda fransuz kimyogari Bertolle kashf qilgan va uning sharafiga bertole tuzi nomini olgan.
- 3.170. 1789-yilda A. Lavuazye kimyoviy elementlarning birinchi klassifikatsiyasini yaratdi, u barcha oddiy moddalarni to'rt guruhga (metallaslar, metallar, kislota tadikallari va "oksidlar") ga ajratdi. 1812-yilda Berselius barcha elementlarni metallar va metalmaslarga ajratdi. Bu klassifikatsiya dag'al va noaniq edi, lekin shunga qaramasdan haligacha o'z kuchini yo'qotmay kelmoqda.
- 1829-yilda Debereyner uchta-uchta elementdan iborat o'xshash elementlarning guruhlarini tuzdi va ularni triadalar deb atadi. Har qaysi triadada

o'rtadagi elementning atom massasi ikki chetdagi elementlarning atom massalari yig'indisining ikkiga bo'linganiga teng. O'sha vaqtda ma'lum bo'lgan elementlardan faqat yettita triada tuzish mumkin edi.

Fransuz olimi Shankurtua elementlar atom massalarini ortib borishiga muvofiq spiral bo'ylab ularni joylashtirib ko'rdi. Bunda elementlar spiraldan bir ustunda joylashishini kuzatdi.

1865-yilda ingliz kimyogari Nyulends ma'lum bo'lgan elementlarni atom massalari ortib borishiga muvofiq joylashtirib, har 7 elementdan keyin o'xshash element to'g'ri kelishini kuzatdi.

1864-69-yillar davomida nemis olimi L. Meyer 44 elementdan iborat jadvalni taqdim etdi. U oxirgi jadvalni 1869-yil dekabr oyida e'lon qildi. Bu vaqtga kelib, D.I. Mendeleev tomonidan davriy qonun (1-mart 1869-yil) kashf etilgan edi.

- 3.171. Aluminiy sulfat tuzi eritmasiga ishqor ta'siridan dastlab suvda erimaydigan aluminiy gidroksidi iviqlari hosil bo'ladi. Ammo aluminiy gidroksidi amfoter gidroksidi bo'lganligi uchun keyingi qo'yilgan ishqor bilan ta'sirlashib, natriy metallyuminat tuzini hosil qiladi. Bu tuz suvda erib ketadi va iviq yo'qoladi.
- 3.172. Yog'och konsentrlangan sulfat kislota ichiga tushirilsa u yonmasdanoq ko'mirga aylanadi. Chunki, yog'och sellyuloza moddasidan tashkil topgan bo'lib u tabiiy uglevoddir. Sulfat kislota undagi vodorod va kislorodni suv tarzida o'ziga yutadi, uglerod esa ko'mir tarzida qoladi.
- 3.173. Surma elementining sulfid birikmasi "surma" nomi bilan kiprikka surkaladi. Uning formulasi $Sb_2 S_3$ dir.
- 3.174. U ugleroddir. Uglerodning shakl o'zgarishlaridan biri bo'lgan oltimos oltindan qimmat turadi. Ikkinchisi qurum bo'lib pechkalar vaqti-vaqtida tozalanganda qurum chiqarib tashlanadi.
- 3.175. Kishi nafas chiqarganda karbonat anhidrid gazni ham chiqaradi. Hafas havosining 4-5% ini CO_2 tashkil etadi. Bu havo ohakli tiniq suvni loyqalatadi
- $$Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 + H_2O$$
- 3.176. Olovni puflaganda nafasdan chiqayotgan karbonat anhidrid gazi cho'g'langan ko'mir bilan ta'sirlashib, is gazi CO ni hosil qiladi. Uglerod (II)- oksid yoki is gazi juda zaharli gaz bo'lib, nafas olganda

havo bilan o'pkaga kirib, zaharlay boshlaydi. Bosh aylanishi esa zaharlanish boshlanganligining belgisidir.

- 3.177. Qayin daraxti tanasining po'stlog'i tilib qo'yilsa, undan shirin shira oqadi, uni qaynatib shakar olish mumkin. Shuningdek, yantoqning bir xil navi o'z yaprog'i orqali chiqaradigan shira, quyosh issiqligi ta'sirida kristallanib, shakari qotib qoladi. Uni silkitib – silkitib yug'ib olish mumkin. Nurota tumanining aholisi yantoq shakaridan qadim zamonlardan beri foydalanib keladilar.
- 3.178. O'zbekiston Fanlar akademiyasining akademigi M.N. Nabiyev va uning shogirdlari mineral o'g'itlarning fizikaviy kimyosi bilan shug'ullanib, o'g'itlarning yangi samarali turlarini yaratib kelmoqdalar
- 3.179. O'zbekiston Fanlar akademiyasining akademigi K.S. Axmedov va uning shogirdlari suvda eriydigan polimerlar va sirt – aktiv moddalarni sintez qilish va ularni xalq xo'jaligida qo'llash bo'yicha tadqiqot ishlari olib bormoqdalar.
- 3.180. Akademik S.Yu. Yunusov va uning shogirdlari o'simliklarning o'sish joyi va vegetatsiya davriga bog'liq holda ularning hamma organlaridagi moddalarni kompleks tadqiq qilish bilan shug'ullanib kelganlar va shug'ullanib kelmoqdalar.

8.2. KIMYOVIIY TOPISHMOQLAR JAVOBLARI

- 5.1. 375°C haroratgacha qizdirilgan mis simi oksidlanib, qora rangli CuO ni hosil qiladi. 375°C dan yuqori haroratda qizil tusli Cu_2O hosil bo'ladi.
- 5.2. 1871-yilda D.I.Mendeleyev kashf etilmagan elementni "ekabor" deb nomlab, uning xossalarini oldindan aytgan va 1879-yilda bu element Nilson tarafidan kashf etilib, Skandinaviya yarim oroli sharafiga "skandiy" deb atalgan.
- 5.3. Nam joyda temir buyumlar zanglaydi, ya'ni korroziyalanadi. Qo'ng'ir dog', temirning havo kislorodi va suv ta'sirida hosil qilgan $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ yoki $\text{Fe}(\text{OH})_3$ birikmasidan iborat.
- 5.4. Metallar qizdirilganda oksidlanib, havo kislorodi bilan bog'lanadi va massasi ortadi.

- 5.5. Lomonosov o'zining tajribalarida tarozini qo'llab "moddalar massasining saqlanishi qonunini" kashf qildi.
- 5.6. Bu kimyoviy reaksiya quyidagicha tenglamaga ega bo'ladi:
- $$2\text{Me} + \text{O}_2 = 2\text{MeO}$$
- Ikki mol MeO 80g massaga ega bo'lsa, bir moli 40 g bo'ladi. Demak, metallning nisbiy atom massasi: $40 - 16 = 24$ ga teng. Bu magniy metaliga to'g'ri keladi.
- 5.7. Fosforning allotropik shakl o'zgarishlaridan biri qizil fosfordir. U yonganda oq tutun fasfor(V)-oksid P_2O_5 hosil bo'ladi. U suvda erib ortofosfat kislota H_3PO_4 hosil qiladi.
- 5.8. Sariq rangli modda kukuni, bu oltingugurt. U yonganda oltingugurt (IV)-oksid SO_2 gazini hosil qiladi.
- 5.9. Mis kuporosi eritmasi havo rang tusda bo'ladi, unga temir mix tashlansa, temir moddasi misdan faol bo'lgani uchun, temir mis birikmasidan uni siqib chiqaradi va mixning yuzasini qoplaydi. Mis metali pushti rangga ega.
- 5.10. Modda massasi 180 grammga teng bo'lib, u 10 molni tashkil qilsa, bu modda bir molining massasi $180 : 10 = 18$ g bo'ladi. Demak, bu modda suvdir, chunki $\text{Mr}(\text{H}_2\text{O}) = 18$.
- 5.11. Ohakli suvdan CO_2 gazi o'tkazilganda, suv xiralashib, oq cho'kma CaCO_3 hosil bo'ladi. Bu tuz suvda erimaydi.
- 5.12. Oq tosh, ohaktosh yoki marmar tosh bo'lib, kislota ta'sirida erib, CO_2 gazini ajratadi. CO_2 havodan 1,5 marta og'ir bo'lib, u yonishga yordam bermaydi va yonib turgan gugurt cho'pini o'chiradi.
- 5.13. Pristli simob oksidi (HgO) ni qizdirib kislorod gazini hosil qilgan.
- 5.14. Dastlab vodorod gazini "yonuvchi havo" deb nomlashgan G.Kavendish vodorod hosil qilib, uning xossalarini o'rgangan. Toza vodorod yonib, ko'p issiqlik ajratadi, havo bilan aralashsa portlaydi.
- 5.15. Ular kislotalardur. Ularning tarkibida vodorod (H^+) yoki gidroksoniy (H_3O^+) ioni bo'lganligi uchun nordon mazaga ega va bu ion ko'k lakmusni qizartiradi.
- 5.16. Ular ishqor eritmalaridur, asoslar sinfiga mansub. O'yuvchanlik xossasiga ega. Ular bilan o'ta ehtiyot bo'lib ishlash lozim!
- 5.17. Karbonat angidrid CO_2 gazi suvda eritilsa "gazli suv" hosil bo'ladi.

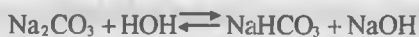
Bu suv tarkibida kuchsiz karbonat kislota bo' ladi.

- 5.18. Tiniq eritma ohakili suv bo' lib, uning tarkibi $\text{Ca}(\text{OH})_2$ bo' lganligi uchun, u nafas havosining CO_2 gazi bilan ta'sirlashib suvda erimaydigan CaCO_3 tuzi hosil qiladi. U oq tusli bo' lib, tiniq ohakli suv xiralashadi.
- 5.19. Ichimlik sodasi suvda eritilganda, u gidrolizlanib, o' yuvchi natriy NaOH hosil qiladi. U esa tomoqning yallig' langan joylarini "kuydinb" davolaydi.
- 5.20. Me' da osti bezi kuchli xlorod kislota HCl ni hosil qiladi, bu kislotada me' dadagi da' gal ovqat mahsulotlarini eritib, parchalab hazm bo' lishini tezlashtiradi.
- 5.21. Me' da osti bezi ko' proq xlorid kislota hosil qilsa, kishida zarda paydo bo' ladi. Ichimlik sodasi gidrolizlanib, natriy gidriksid hosil qilgani uchun, bu modda xlorid kislotani neytrallab, kislota miqdorini kamaytiradi va zarda bosiladi.
- 5.22. Boksitning suyuqlanish haroratini pasaytirish uchun kriolit ($3\text{NaF} \cdot \text{AlF}_3$) minerali qo' shiladi. Bunda, 900°C atrofida boksit suyuqlanadi. Elektroliz jarayonida havoga fluor birikmalari gaz holida o' tadi va atrof-muhit ekologiyasiga katta ziyon etkazadi.
- 5.23. Kaliy dixromat $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, qizg' ish-sariq rangga ega bo' lib, unga xlorid kislota qo' shib qizdirilsa, sarg' ish-yashil tusli xlor gazi hosil bo' ladi. U o' tkir hidli bo' lib, zaharlidir.
- 5.24. Xlor gazi suvda erib xlorid (HCl) kislota va gipoxlorid (HClO) kislota hosil qiladi. Gipoxlorid kislota kuchsiz va beqaror kislota bo' lib, u va uning tuzlari parchalanganda atomlar kislorod hosil bo' ladi. Atomar kislorod esa ranglari yemirib rangsizlantirish xossasiga ega.
- 5.25. Vodorod xlorid (HCl) gazi suvda erib xlorid (HCl) kislotani hosil qiladi. U kuchli kislota. Gaz va kislotaning tarkibi bir xil bo' lib, kimyoviy formulasi HCl dir.
- 5.26. Momaqaldiroq paytida chaqmoq bo' lib, yuqori harorat ta'sirida havo azoti va kislorod bog' lanib azot (II) – oksid (NO) ni hosil qiladi. U esa o' z-o' zidan oksidlanib qo' ng' ir tusli azot(IV)-oksid (NO_2) ni hosil qiladi. Bu gaz esa yomg' ir tomchilarida erib nitrat kislota (HNO_3) ni hosil qiladi. Hosil bo' lgan kislota esa yomg' ir tomchilari bilan tuproqqa singib, biror selitrage aylanib tuproqni o' g' itlaydi.

- 5.27. Xlor gazida metallar kislorod ishtirokisiz alanganib yonadi va tegishli xloridni hosil qiladi. Masalan, xlor gazida temir yonib, temir (III)-xloridni hosil qiladi: $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$.
- 5.28. Avagadro qonuni, bu qonunga muvofiq bir xil sharoitda (bir xil harorat va bir xil bosimda) va baravar hajmda olingan turli gazlarning molekullari soni o'zaro teng bo'ladi.
- 5.29. Hlor gazi suv bilan ta'sirlashib xlorid va gipoxlorid kislota hosil qiladi: $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HClO} + \text{HCl}$. Gipoxlorid kislota esa parchalanib atomar kislorod chiqaradi. Atomar kislorod esa ranglarni yeminb rangsizlantiradi va mikroblarni nobud qilish xossasiga ega.
- 5.30. Bu hodisaga sublimatsiya deyiladi.
- 5.31. Organizmda yod elementi yetishmasa, odam buqoq kasaliga uchraydi. Shuning uchun osh tuziga bu elementning biror tuzi kerakli miqdorda qo'shilib savdoga chiqariladi.
- 5.32. Dengiz o'ti laminariya kulining tarkibida yod moddasi ko'p bo'ladi. Bu modda ko'proq shu suv o'ti kulidan olinar edi.
- 5.33. Aniqlanishicha, archa o'simligi havoga ozon (O_3) gazi chiqarar ekan. Ozon gazi esa beqaror bo'lib molekular va atomar kislorodga parchalanadi. Ozon aralashgan havo bilan nafas olinganda atomar kislorod ta'sirida kasallik tez tuzalar ekan.
- 5.34. Bu hodisaga allotropiya deyiladi. Hosil bo'ladigan moddalar esa allotropik shakl o'zgarishlar yoki modifikatsiyalar deyiladi.
- 5.35. Bunga izotoplar deyiladi. Masalan, kislorodning massa sonlari 16,17,18 bo'lgan izotoplari bor: 1600, 1700, 1800.
- 5.36. Natriy xlorid, ya'ni osh tuzi. 8 8 8
- 5.37. Magniy metali xlorofil tarkibida bo'lib, muhim biologik ahamiyat kasb etadi.
- 5.38. Kalsiy, magniy kabi biologik ahamiyati nuqtayi nazaridan eng muhim elementdur. Odam suyagining asosiy qismi kalsiy fosfatdan iborat.
- 5.39. Bu temir elementidir, uning eng muhim funksiyalaridan biri eritrotsitlar tarkibidagi oqsil –globin bilan birikib gemoglobin hosil qilish va to'qimalarga kislorodni yetkazib berishdan iborat.
- 5.40. Oltingugurt yondirilganda oltingugurt (IV)-oksidi hosil bo'ladi. SO_2

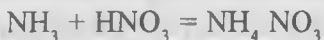
bilan ishlov berilgan quruq mevalar buzulmasdan uzoq saqlanadi.

- 5.41. Temir (II) – sulfidga suyultirilgan HCl yoki H_2SO_4 ta'sir ettirilsa vodorod sulfid gazi hosil bo'ladi. Uning hidri xuddi palag'da tuxum hidiga o'xshaydi. Bu gaz suvda eritilganda kuchsiz sulfid kislotasi hosil bo'ladi.
- 5.42. Konsentrlangan sulfat kislotasi organik moddalardan – shakar, qog'oz, yog'och, tola va hokazolardan suv elementlarini tortib olib, ularni ko'mirga aylantiradi.
- 5.43. Kimyoviy reaksiya tezligini o'zgartiradigan va o'zi reaksiyalarda sarflanmaydigan va oxirgi mahsulotlar tarkibiga kirmaydigan moddalarga katalizatorlar deyiladi.
- 5.44. Bir vaqtning o'zida bir-biriga teskari ikki yo'nalishda boradigan reaksiyalar qaytar reaksiyalar deyiladi.
- 5.45. Reaksiyaga kirishayotgan moddalar sistemasining to'g'ri va teskari reaksiyalarining tezligi o'zaro teng bo'lgan holatiga kimyoviy muvozanat deyiladi.
- 5.46. Bunday moddalar elektrolitlardir.
- 5.47. Elektrolitning ionlarga parchalanishi dissotsiyatsiya deyiladi.
- 5.48. Bunda gidroksoniy ioni hosil bo'ladi: $H^+ + H_2O = [H_3O]^+$.
- 5.49. Bunday oksid va gidroksidlar amfoter oksid va amfoter gidroksidlar deyiladi. Chunki ularda, ham asosli va ham kislotali oksid va gidroksid xossalari mavjud.
- 5.50. Natriy karbonat va gidroksidlar ishqoriy muhit hosil qiladi va fenolftaleinni pushti rangga kiritadi:

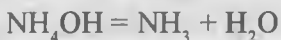


- 5.51. Temir (III) – xlorid suvda eriganda kislotali muhit hosil qiladi, shu sababdan lakmus qizaradi: $FeCl_3 + HOH = FeOHCl_2 + HCl$.
- 5.52. Azot gazi havoning massa jihatidan 75 % ni tashkil etadi, u nefaol gaz bo'lib, uning lotincha nomi "nitrogenium", ya'ni "selitra tug'duruvchi" ma'nosini anglatadi.
- 5.53. Bu jarayonga fotosintez deyiladi.
- 5.54. Havoni suyuq holatga aylantirib azot gazi ajratib olinadi. Tabiiy

gaz tarkibidagi metan (CH_4) ni parchalab toza vodorod gazi olinadi. Tabiiy gaz tarkibidagi metan (CH_4) ni parchalab toza vodorod gazi olinadi. Azot bilan vodorodni maxsus sharoitda bog'lab ammiak gazi olinadi: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$. Ammiakni oksidlab NO_2 ga aylantiradi. Uni suvda eritib nitrat kislota hosil qilinadi. Nitrat kislotaga esa ammiak gazini biriktirib, ammiakli selitra hosil qilinadi:



5.55. Hushdan ketgan odamga novshadil spirt hidlatiladi. Novshadil spirt beqaror modda bo'lib o'zidan ammiak gazi ajratib turadi:



Demak, ammiak gazi odamni hushiga keltiradi.

5.56. Suyuqliklarning biri konsentrlangan xlorid kislota, ikkinchisi esa novshadil spirtidir. Ikkala suyuqlik ham beqaror moddalar bo'lib, tegishli gazlar ajratib turadi, ya'ni xlorid kislota vodorod xlorid HCl gazini, novshadil spirt esa ammiak NH_3 gazini ajratadi. Tayoqchalar bir-biriga yaqinlashtirilsa, ular birikib oq tutun ammoniy xlorid tuzi NH_4Cl kristallarini hosil qiladi: $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$.

5.57. Yuqori bosimda suyuq holatga aylantirilgan ammiak gazi, past bosimda bug'latilsa 23,5 kJ/mol issiqlik yutiladi. Suyuq ammiakni past bosimda bug'lantirish yo'li bilan sun'iy sovuq hosil qilinadi. Ammiakni sovitgichlarda ishlatish uning ana shu xossasiga asoslangan. Suvda erib ammoniy gidroksid, ya'ni novshadil spirt hosil qiladi. Tibbiyotda u hushga keltiruvchi vosita sifatida ishlatiladi.

5.58. Azot (I)- oksidi bilan nafas olinganda, u nerv sistemasiga ta'sir etib, xush kayfiyat beradi va uning ta'siridan foydalanib yengil jarrohlik ishlar bajarilar edi. Shuning uchun unga "kulduruvchi gaz" deb nom berishgan.

5.59. Nitrat kislota kuchli oksidlovchi bo'lgani uchun metallar bilan ta'sirlashganda vodorod ajratib chiqarmaydi, balki azot oksidlarigacha, hatto azot gazi, ammiak va ammoniy tuzlarigacha qaytariladi.

5.60. Konsentrlangan nitrat kislota qizdirilganda (ayniqsa, yorug'lik ta'sirida) qisman parchalanadi: $4\text{HNO}_3 = 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$ Ajralayotgan kislorod cho'g'langan cho'pni yondirib yuboradi.

5.61. Konsentrlangan nitrat kislota oksidlarga ta'sir ettirilganda, ular sanq

rengga bo'yaladi. Bu reaksiya oqsil tarkibida aromatik aminokislotalarning qoldiqlari borligini isbotlaydi. Bunga ksantoprotein reaksiyasi deyiladi.

5.62. Sulfat kislota sanoatda ko'p ishlatiladi. Qadimda u, "kuporos moyi" nomi bilan atalgan. Chunki undan mis, ruh va temir kabi kuporoslar olingan.

5.63. Nitrat kislotalarning ayrim tuzlari, masalan, selitralar suvda eriganda issiqlikni yutib eritma haroratini tushirib yuboradi va sun'iy sovuqlik vujudga keltiradi.

5.64. Probirkaga natriy yoki kaliy nitrat tuzi olingan edi. U suyuqlanib parchalandi va kislorod gazi chiqara boshladi:



Cho'g'lanmagan ko'mir bo'lagi kislorod ta'sirida alangalanib yonadi va chiqayotgan gaz pufakchalari ta'sirida ko'mir bo'lakchasi har tarafga go'yo o'yinga tushayotgandek bo'lib ko'rinadi.

5.65. Fosfor elementi inson organizmining harakatlanish, oziqlanish, ko'payish, nafas olish va fikrlash faoliyatida faol ishtirok etadi. Shu-ning uchun, akademik A.E. Fersman fosfori "hayot va tafakkur elementi" deb atagan.

5.66. Qizil modda, bu qizil fosfor bo'lib, vodorod bilan birikmasi fosfin PH_3 , kalsiy fosfidga suv ta'sir etishi natijasida hosil bo'ladi. Uning tarkibida oz miqdorda difosfin P_2H_4 bo'lganda, u havoda o'z-oz'idan alangalanadi. Balchiqda va eski g'orlarda kechasi ko'rinadigan "chi-roqlar" fosfor gidridlarining o'z-o'zicha alangalanishidan kelib chiqadi.

5.67. Suyak tarkibida kalsiy fosfat $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ tuzi bo'lib, u suyak mustahkamligini ta'minlaydi.

5.68. Bu tadbirga tuproq melioratsiyasi deyiladi, ya'ni tuproqning meliorativ holatini yaxshilash maqsadida unga ohak yoki ohaktoh kukuni sepiladi.

5.69. Ammiak gaziga nitrat kislota ta'sir ettirilsa, azotga boy ammiakli selitra hosil bo'ladi: $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{NH}_4\text{NO}_3$.

5.70. Kul tarkibida oziq element hisoblanuvchi kaliy mavjud, odatda kaliy kul tarkibida karbonat shaklida bo'ladi. Shuning uchun, o'simlik kuli kaliyli o'g'it sifatida ishlatiladi.

5.71. Uglerodning allotropik shakl o'garishi bo'lmish olmosning qattiqligi Moos shkalasi bo'yicha 10 ga teng. Uning kristall panjarasida har bir uglerod atomi to'rtta boshqa uglerod atomi bilan bir xil bog'lanishga ega bo'lgani uchun u o'ta qattiq bo'ladi.

- 5.72. Uglerodning ikkinchi allotropik shakl o'zgarishi grafit bo'lib, uning Moos shkalasi bo'yicha qattiqligi I ga teng. U yumshoq va silliq bo'lgani uchun yuqori va past haroratlarda qotmaydigan surkov moyi sifatida ishlatiladi. Undan, elektr oqimini o'tkazish xususiyati bo'lgani tufayli inert elektrodlar tayyorlanadi. Uning yumshoq bo'lishiga sabab, uglerod atomlari o'zaro bog'lanib, qavat-qavat joylangan bo'lishidir.
- 5.73. Tabiiy gazning asosiy qismi metan gazidan iborat. U havosiz joyda qizdirilsa uglerod va vodorodga parchalanadi. Hosil bo'lgan uglerod qora bo'yoq tayyorlashda, kauchukka qo'shib rezina tayyorlashda va boshqa sohalarda qo'llaniladi.
- 5.74. Pista ko'mir yoki faollantirilgan ko'mir, oddiy modda bo'lgan ugleroddan iborat bo'lib, u aralashmalardagi rangli qo'shimchalarni, havodagi zaharli gazlarni yutish (adsorblash) xossasiga ega. Shuning uchun, shakarni oqartirish, spirtlarni zararli qo'shimchalardan tozalash va havoni zaharli gazlardan tozlashda faollantirilgan ko'mirdan foydalaniladi.
- 5.75. Ko'mir chala yonganda uglerod (II)-oksid CO hosil bo'ladi. U rangsiz va hidsiz gaz. Is gazi deyilishiga sabab, unga aralashgan ayrim qo'shimchalar hid beradi. Uning bilan nafas olganda CO gemoglobin bilan oson birikadi va gemoglobinning kislorod tashishiga halal beradi. Shu tufayli u o'ta zaharli gaz hisoblanadi.
- 5.76. Karbonat angidrid gazi CO₂ bosim ostida sovutilsa, osonlik bilan suyuq holatga o'tadi. U bug'latilganda shunchalik ko'p atrofda issiqlik yutadiki, natijada bu suyuqlik sovib, qattiq muz holatiga o'tadi. U atrofni sovitib suyuq holatga o'tmasdan gaz holatiga o'tadi. Shuning uchun uni "quruq muz" deb atashadi.
- 5.77. Karbonat angidrid gazi CO₂ bosim ostida suvda eritilsa, gazli suv hosil bo'ladi. U kuchsiz karbonat kislota eritmasidir.
- 5.78. Ohaktosh, ya'ni kalsiy karbonat CaCO₃ so'ndirilmagan ohak CaO ishlab chiqarishda (CaCO₃ $\xrightarrow{\quad}$ CaO + CO₂) va tuproqning kislotaligini yo'qotishda qo'llaniladi.
- 5.79. Natriy karbonat, ya'ni soda Na₂CO₃ - sovun va oddiy shisha ishlab chiqarishda va kir yuvishda ishlatiladi.

- 5.80. Ichimlik soda, ya'ni natriy gidrokarbonat dorixona va do'konlarda sotiladi. Me'da osti bezi xlorid kislotani ko'p ishlab chiqarganda, uni neytrallash uchun ichimlik soda iste'mol qilinadi. Chunki u gidrolizlanib, natriy gidroksidi hosil qiladi va kislotani neytrallab tuz va suvga aylantiradi:
- $$\text{NaHCO}_3 + \text{HOH} = \text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3; \quad \text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$$
- Undan tashqari, u gidrolizlanganda CO_2 gazi chiqarib xamirni ko'pirtirgani uchun non mahsulotlari tayyorlashda ham ishlatiladi.
- 5.81. Kremniy, kislaroddan keyin yerda eng ko'p tarqalgan elementdir. U yer po'stlogi massasining 27,6% ni tashkil etadi.
- 5.82. Kremniyning uglerod bilan birikmasi kremniy karbid SiC bo'lib, u karborund ham deyiladi. Karborund ichki tuzilishi jihatidan olmos tuzilishiga o'xshab ketadi. Shuning uchun, u olmos kabi qattiq moddadir.
- 5.83. Kremniydan yarim o'tkazgich sifatida foydalaniladi. Undan yorug'lik energiyasini elektr energiyasiga aylantiradigan quyosh batareyalari (kosmik kemalardagi radioqurilmalarni ta'minlash uchun) tayyorlanadi.
- 5.84. Qog'oz yelimi tarkibi asosan natriy silikat Na_2SiO_3 dan iborat. U suvda erigani va tashqi ko'rinishi shishaga o'xshagani uchun, unga eruvchan shisha deb ham nom berilgan.
- 5.85. Qiyin suyuqlanadigan shisha olish uchun boshlang'ich aralashmaning tarkibi o'zgartiriladi. Soda Na_2CO_3 o'rniga potash K_2CO_3 ni ishlatib (bunda natriy oksid Na_2O o'rnida K_2O mavjud bo'ladi) qiyin suyuqlanadigan shisha olinadi. Undan esa kimyoviy idishlar va boshqa shisha buyumlar yasaladi.
- 5.86. Shisha tarkibidagi CaO qo'rg'oshin (II)-oksid PbO bilan almashtirilsa qimmatli billur shishasi hosil bo'ladi.
- 5.87. Simob metali oddiy sharoitda suyuq holatda bo'lib, uning bug'lari kuchli zahar hisoblanadi. Termometr va boshqa o'lchov asboblarida ishlatiladi.
- 5.88. Seziy metali 28°C da, volfram metali esa 3410°C da suyuqlanadi. Shuning uchun volfram metali elektr lampochkasining tolasini tayyorlashda qo'llaniladi.
- 5.89. Litiy metalining zichligi eng past bo'lib, $0,53 \text{ g / sm}^3$ ga teng, u

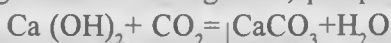
- suvdan 2 marta yengil metall, osmiy metali esa o'ta katta zichlikka ega, uning zichligi $22,61 \text{ g / sm}^3$ ga teng.
- 5.90. Misning ko'pchilik qotishmalari mavjud. Masalan, aluminiy, marganesli bronza, berilliyga ega bronza, jez (Cu varuh), neyzilber va boshqalar. Qadimdan ma'lum bo'lgan bronza tarkibida misdan tashqari qalay metali bo'lgan.
- 5.91. Magniy metalining kukuni katta yorug'lik bilan shu'la taratib yonadi.
- 5.92. Kaliy metali suv bilan shiddatli reaksiyaga kirishib, ko'p issiqlik chiqaradi va vodorod gazi ajratadi. Issiqlik shunchalik katta bo'lib, hatto ajralayotgan vodorodni yondirib yuboradi.
- 5.93. Mis kuporosi eritmasi havo rang tusga ega bo'ladi. Misga nisbatan temir faol metal bo'lgani uchun misni uning birikmasidan siqib chiqaradi. Qaytarilgan mis mix yuzasini qoplaydi. U pushti rangga ega. Bu jarayonda o'rin olish reaksiyasi amal qiladi.
- 5.94. Simob tuzi eritmasiga mis chaqalar tashlansa, mis simobga nisbatan faolroq metall bo'lgani uchun, simobni uning tuzidan siqib chiqaradi. Mis chaqalar yuzasi simob metali bilan qoplangani uchun, chaqalar go'yo "kumush" tangalarga aylanadi.
- 5.95. Temir metali misdan faol bo'lgani uchun elektronlar temir plastinkadan mis plastinka tomon harakatlanadi. Bunda temir atomlari elektronlar yo'qotib oksidlanadi, mis tuzi yoritmasidan mis ionlari esa mis atomigacha qaytariladi. Shunday qilib, temir plastinka yemirilib, temir ionlari eritmaga o'ta boshlaydi. Mis plastinka esa yo'g'onlashib o'sa boshlaydi.
- 5.96. Eritmadagi mis kationi suvga nisbatan oson qaytarilgani uchun, katodda mis hosil bo'ladi. Anodda esa oksidlanish sodir bo'lib, xlor gazi hosil bo'ladi.
- 5.97. Eritmadagi natriy ionlari suvga nisbatan qiyin qaytarilganligi uchun, katodda vodorod gazi hosil bo'ladi.
- $$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$$
- 5.98. Elektroliz jarayonida katodda natriy metali, anodda esa yashil tusli xlor gazi hosil bo'ladi.
- 5.99. Temir misdan faol bo'lgani uchun, undan mis metali tomon elek-

tronlar oqa boshlaydi, natijada mix yemirilib korroziyalana boshlaydi. Ikkinchi mixda ruh faol metal bo'lgani uchun, u yemirilib mix korroziyalanishdan saqlanadi. Bu elektro kimyoviy korroziya turi bo'lib, metall buyumni yemirilishdan saqlash uchun ularga faolroq metall, masalan, ruh parchalari o'rnatib quyiladi. Ular o'rtasida elektro kimyoviy korroziya sodir bo'lib, ruh parchasi yemiriladi, lekin asosiy buyum saqlanib qoladi. Bu protektorlash deb ataladi.

- 5.100. Aluminij metali faol metal bo'lib, u havoda juda tez oksidlanib, uning sirti zich parda bilan qoplanadi, bu parda metallga juda mahkam yopishgan bo'lib, aluminijni havoda suv ta'sirida yemirilishdan saqlaydi.
- 5.101. "Ishqoriy-yer metallari" atamasining kelib chiqishi shundaki, bu metallarning oksidlari (alkimyogarlarning aytishicha "yerlari") ishqoriy reaksiyaga ega.
- 5.102. Bu magnezial sementdir. Magniy xloridning 30% li eritmasi magniy oksidi bilan qorishtirish natijasida magnezial sement hosil bo'ladi. Magnezial sement yuqori-molekular modda, uning formulasini $n\text{MgO} \cdot m\text{MgCl}_2 \cdot p\text{H}_2\text{O}$ shaklida yozish mumkin. Uning oddiy formulasi MgOHCl .
- 5.103. Tabiatda ko'p uchraydigan oq toshning bir turi ohaktosh bo'lib, u $900-1000^\circ\text{C}$ atrofida qizdirilsa, parchalanib CO_2 gazi ajratadi. U havodan $44/29 = 1,5$ marta og'ir gaz bo'lib, yonib turgan o'tni o'chirish xossasiga ega.
- 5.104. Ohak toshini so'ndirilmagan ohak va xamirini so'ndirilgan deyiladi.
- 5.105. Ohakli suvdagi kalsiy gidroksidi bilan CO_2 ta'sirlashib, suvda erimaydigan CaCO_3 tuzini hosil qiladi va ohakli suv loyqalanadi: $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$. Ohakli suvdan CO_2 o'tkazish davom ettirilsa, CO_2 suvda erib karbonat kislota hosil qiladi:
- $$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$$
- Hosil bo'lgan kislota esa CaCO_3 ni eritib, suvda eriydigan tuzga aylantiradi; $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{CO}_3 = \text{Ca(HCO}_3)_2$. Natijada ohakli suv yana tinniqlashadi.
- 5.106. Ikkala idishda ham tiniq ohakli suv bor edi. Birinchi idishdagi ohakli suvdan CO_2 o'tkazilsa, dastlab cho'kma hosil bo'lib, eritma

xiralashadi: $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$, keyin esa cho'kma karbonat kislotada erib ($\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$), entma yana tiniqlashadi; ($\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{CO}_3 = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$). Chunki bunda suvda eriydigan kalsiy gidrokarbonat hosil bo'ladi. Ikkala idishdagi tiniq eritmalar bir-biriga qo'shilsa, yangi eritma yana xiralashadi, chunki yana suvda erimaydigan CaCO_3 cho'kmasi hosil bo'ladi; $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 = 2\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$. Suvning muvaqqat qattiqligini kimyoviy usulda yo'qotishda bu reaksiyadan foydalaniladi.

- 5.107. Ohak suti kalsiy gidroksiddan iborat, u bilan devor oqlanganda havoning CO_2 gazi ohak bilan bog'lanib, qattiq modda CaCO_3 ga aylanadi:

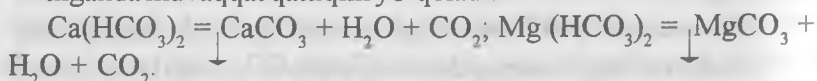


Bu reaksiyada ajralgan suv uy havosini ancha vaqt nam ushlab turadi.

- 5.108. Siz har kuni ishlatadigan oq modda bo'rdir. Bo'r amorf tuzilishli, uning tarkibida qadimgi malyuskalarning toshga aylangan chig'anoqlarining qoldig'i uchraydi.

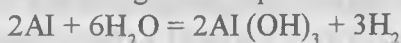
- 5.109. Kristallogidratlardan biri, ganch nomi bilan insoniyatga qadimdan ma'lum. Uning tarkibi $\text{CaSO}_4 \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$ dan iborat. U suv bilan qorishtirilsa, o'ziga suv molekulasini bog'lab gips toshiga aylanadi. Shuning uchun u muhim qurilish materiali hisoblanadi.

- 5.110. Suvning qattiqligi ikki xil bo'ladi. Suv tarkibida kalsiy va magniy gidrokarbonatlari ko'p bo'lsa, muvaqqat qattiqlik, kalsiy va magniy sulfatlari, xloridlari ko'p bo'lsa, doimiy qattiqlik deyiladi. Suv qaynatilganda muvaqqat qattiqlik yo'qoladi:



- 5.111. Aluminiy metali sirtida yupqa va zich oksid parda hosil bo'lib, u metallni korroziyalanishdan saqlaydi. Unga hatto qizdirilganda ham na kislorod va na suv ta'sir etadi.

- 5.112. Simob ostida himoya pardasidan tozalangan aluminiy metali suv bilan ta'sirlashib vodorod gazini chiqaradi:



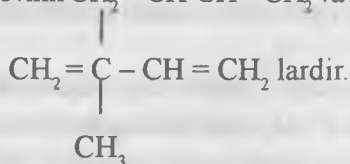
- 5.113. Aluminiy gidroksid – haqiqiy amfoter gidroksiddir. U kislotalarda ham, ishqorlarda ham eriydi. Ishqorlarda eriganda gidroksokomplekslar hosil qiladi:



- 5.114. Aluminiy oksidning bir necha shakl o'zgarishlari mavjud, bulardan muhimlari $-Al_2O_3$ va $\beta-Al_2O_3$ dir. $-Al_2O_3$ nihoyatda barqaror va u korund mineralini tashkil qiladi. Uning qattiqligi Moos shkalasi bo'yicha 9 ga teng.
- 5.115. Simob ko'p metallarni eritadi. Bunday eritmalar amalgamalar deb ataladi. Amalgamalar odatdagi haroratda suyuq yoki yumshoq bo'lishi bilan boshqa qotishmalardan farq qiladi.
- 5.116. O'z yuzasidan gazlarni va ayrim suyuqliklarni yutuvchi qattiq moddalarga adsorbentlar deyiladi. Yutish jarayoniga esa adsorbsiya hodisasi deyiladi.
- 5.117. Natriy metali havoda yonganida, asosan, natriy peroksid Na_2O_2 hosil qiladi. U kuchli oksidlovchilar qatoriga kiradi. Odatda, natriy peroksid turli to'qimalarni oqartirishda qo'llaniladi. Chunki u gidrolizlanganda hosil bo'ladigan vodorod peroksid H_2O_2 buyumlarni oqartiradi: $Na_2O_2 + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2O_2$ Hosil bo'lgan vodorod peroksid beqaror modda bo'lgani uchun, u parchalanib atomar kislorod hosil qiladi:
 $H_2O_2 = H_2O + O$. Atomlar kislorod esa ranglarni yemirib, to'qimalar va mo'ynalarni oqartirish xossasiga ega.
- 5.118. Ammiak suvda erib, ammiakli suv hosil qiladi. U beqaror birikma bo'lib, ammiak gazining hidim taratib turadi. Hushsiz bemorga u hidlatilsa, bemor hushiga keladi, qishloq ho'jaligida ammoniy gidroksid suyuq azotli o'g'it sifatida ishlatiladi.
- 5.119. Atmosferada ozon hosil bo'lishida Quyoshdan kelayotgan hayot uchun halokatli ultrabinafsha nurlar ushlanib qoladi: hosil bo'lgan ozon infraqizil nurlarni yutib, Yer qobig'ini sovib ketishdan saqlaydi. Binobarin, atmosferada ozon qavatining bo'lishi yerdagi hayot uchun katta foyda keltiradi.
- 5.120. Tabiatda vodorod sulfid H_2S ba'zi shifobaxsh mineral suv manbalarida va oz miqdorda vulkan gazlari tarkibida uchraydi. Vodorod sulfid-rangsiz. Juda zaharli gaz. Uning hidi xuddi palag'da tuhum hidiga o'hshaydi. Aniqrog'i bu hid vodorod sulfidning hididir, tuxum oqsili chiriganda vodorod sulfid gazi hosil bo'ladi.
- 5.121. Bunday qarash vitalistik qarash deb nom olgan, bu so'z lotincha "vitas"- "hayot" so'zidan kelib chiqqan.

- 5.122. Vitalistlar qarashiga nemis kimiyogari F.Vyoler katta zarba berdi. U birinchi bo'lib anorganik moddalardan organik moddalarni: 1824-yilda oksalat kislotasi $C_2O_4H_2$ ni, 1828-yilda mochevina N_2H_4CO ni hosil qildi. Oksalat kislotasi o'simliklarda uchraydi, mochevina esa inson va hayvonlar organizmida hosil bo'ladi.
- 5.123. Tirik organizmlarda hosil bo'ladigan va sintez qilib olinadigan, tarkibida uglerod bor birikmalarga organik moddalar deyiladi.
- 5.124. Rossiyalik buyuk olim A.M. Butlerov 1861-yilda organik birimlarning kimyoviy tuzilish nazariyasini yaratdi. Uning asosida organik kimyo fanining alohida bir tarmog'i sifatida tez rivojlana boshladi va qisqa fursatda juda ko'p organik birikmalar sintez qilindi.
- 5.125. Bir nechta moddalarning tarkibi hamda molekula massasi bir hil bo'lib, lekin molekularining tuzilishi bilan farqlanadigan hodisaga izomeriya deyiladi.
- 5.126. Uglevodorodlar – ikki element, ya'ni uglerod va vodoroddan tashkil topgan organik birikmalardir. Bunday birikmalar juda ko'p. Alkanlar – to'yingan uglevodorodlarning xalqoro nomenklatura bo'yicha nomlanishi. Parafinlar – to'yingan uglevodorodlarning tarixiy saqlanib qolgan nomi. Boshqa uglevodorodlarda ular nisbatan kamroq faollikka ega.
- 5.127. To'yingan uglevodorod formulasidan bir atom vodorod chiqarib tashlanadi, deb faraz qilinsa, qolgan atomlar guruhi radikallar deb ataladi. Radikallarning nomi shu uglevodorod nomidagi-an suffiksini –il bilan almashtirishdan hosil bo'ladi. Masalan, metall CH_3 -, etil CH_3-CH_2 -, propil $CH_3-CH_2-CH_2$ - va hokazo.
- 5.128. Bunday zarrachalar erkin radikallar deb nomlanadi.
- 5.129. Ketma-ket zanjirli o'zgarishlar sodir bo'ladigan reaksiyalar zanjirli reaksiyalar deyiladi. Zanjirli reaksiyalar nazariyasini ishlab chiqishda Nobel mukofoti laureati, akademik N.N. Semyonovning ishlari katta rol o'ynaydi.
- 5.130. To'yingan uglevodorodlar havosiz joyda qattiq qizdirilganda ($1000^\circ C$ dan yuqori), ular parchalanadi: $CH_4 \longrightarrow C + 2H_2$. Hosil bo'lgan uglerod (qora qurumga o'xshash modda) erituvchilarda eritilib qora bo'yoqqa aylantiriladi.

- 5.131. Molekuladagi hamma uglerod atomlari ochiq zanjir hosil qiladigan to'yingan uglevodorodlardan tashqari, yopiq zanjirli siklik tuzi-lishga ega bo'lgan uglevodorodlar ham bor. Ular sikloparafinlar yoki sikloalkanlar deyiladi.
- 5.132. Sikloparafinlar, asosan, ba'zi bir neftlar tarkibida bo'ladi. Sikloparafinlarning ikkinchi nomi – neftenlar shundan kelib chiqqan. Besh va olti a'zoli sikloparafinlar birinchi marta neftdan ajratib olingan va Moskva universitetining professori V.V.Markovnikov tomonidan o'rganilgan.
- 5.133. Bunday uglevodorodlar etilen qatori uglevodorodlari yoki alkenlar deb ataladi.
- 5.134. To'yingan uglevodorod molekulasidan 2 ta vodorod atomi uzib olinsa, qolgan atomlar guruhiga etilen qatori uglevodorod deyiladi.
- 5.135. Etilen – rangsiz gaz, deyarli hidsiz, havodan bir oz yengil, suvda yomon eriydi. $M(C_2H_4) = 28g/mol$.
- 5.136. Ko'pgina bir xildagi monomerlarning birikib, ancha yirik polimer hosil qilish jarayoniga polimerlanish reaksiyasi deyiladi.
- 5.137. Dien uglevodorodlarga. Umumiy formulasi $C_n H_{2n-2}$, molekulari ikkita qo'shbog' bo'lgan organik birikmalar kiradi. Ikkita qo'shbog'li uglevodorodlar juda ko'p. Amaliy ahamiyatga ega bo'lganlari 1.3 – butadiyene yoki devinil $CH_2 = CH - CH = CH_2$ va 2-metil-1,3-butadiyen yoki izopren



- 5.138. Sanoatda butadiyen ishlab chiqarish 1932-yilda boshlangan. Butadiyenni etil spirtidan olish usuli akademik S.V.Lebedev tomonidan ishlab chiqarilgan.
- 5.139. Tabiiy kauchuk ba'zi o'simliklarning sut shirasida bo'ladi. U ko'proq Braziliyada o'sadigan geveya daraxtidan olinadi.
- 5.140. Kauchuk 130-140°C haroratgacha oltingugurt bilan qizdirilsa (vulkanlash o'tkazilsa) oltingugurt atomlari ba'zi bir qo'shbog' larga birikadi va rezina hosil bo'ladi. Agar vulkanlash rezina hosil qilish uchun

kerakligidan ortiqcha olingugurt qo'shilsa, noelastik qattiq mahsulot – ebonit hosil bo'ladi.

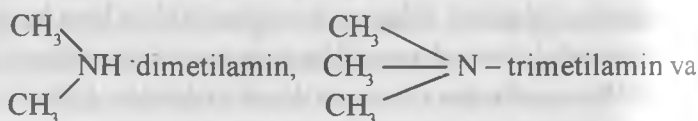
- 5.141. Bunday moddalarga atsetilin qatori uglevodorodlar deyiladi, ular ham diyen uglevodorodlari kabi o'ta to'yinmagan holatda bo'ladi.
- 5.142. Atsetilin gazi kavsharlashda sun'iy tosh kalsiy karbidga suv ta'sir ettirib olinadi. Atsetilon kislorodda yonganda alanganing harorati 3150°C ga yetadi. Shuning uchun u metallarni payvandlashda va qir-qishda ishlatiladi.
- 5.143. Ularning molekulari halqali tuzilishga ega, molekulasida benzol halqasi bo'ladi. Bundan tashqari ularning ba'zilar xushbo'y hidga ega. Shuning uchun ularning ilgarigi tarixiy nomi aromatli uglevodorodlar saqlanib qolingan.
- 5.144. Aromatli uglevodorodlarning eng muhim manbalari toshko'mir smolasi va ko'mimi koklashda (piroliz) hamda neftni haydashda hosil bo'ladigan gazlardir.
- 5.145. Benzolning xlorli hosilasi geksaxlorbenzol C_6Cl_6 bilan g'alla urug'lari dorilanadi.
- 5.146. Geksaxlorbutadiyen (1,3 butadiyen molekulasidagi vodorod atomlari xlor bilan almashtirilgan mahsulot) $\text{CCl}_2 = \text{CCl} - \text{CCl} = \text{CCl}_2$ toklardagi filloksera (kuya) ga qarshi kurashda qo'llaniladi.
- 5.147. O'simlik va hayvonlar kasalliklari va zararkunandalariga qarshi kimyoviy vositalar (zaharli moddalar) umumlashtirilgan iborada pestitsidlar deyiladi.
- 5.148. Insektitsidlar – zararli hasharotlarga qarshi kurash vositalari, gerbitsidlar – yovvoyi o'tlarga qarshi kurash vositalari fungisidlar – zamdurug' kasalliklariga qarshi kurash vositalari ishlatiladi.
- 5.149. Neftdan olinadigan benzinning miqdorini (u odatda 20%ni tashkil etadi) uzun zanjirli uglevodorodlarni, masalan, mazutdagi uglevodorodlarni molekula massasi nisbatan kichik bo'lgan uglevodorodlarga parchalash yo'li bilan anchagina ko'paytirish (65-70% gacha) mumkin. Bunday jarayon kreking deyiladi.
- 5.150. Neft havo ishtirokisiz qizdirilsa, 700°C va undan yuqori haroratda piroliz sodir bo'ladi. Neftning pirolizida asosan aromatli uglevodorodlar olinadi. Shuning uchun bu jarayon neftni aromatlash deyiladi.

- 5.151. Tarkibida uglerod va vodoroddan tashqari kislorod ham bo'lgan ko'pgina organik moddalar ma'lum. Bunday birikmalarning birinchi sinfi - spirtlar sinfidir. Ularga bitta gidroksil guruh bog'langan bo'lsa bir atomli spirt deyiladi.
- 5.152. Berilgan sinf moddalarning kimyoviy xossalari xarakterini funksional guruhlar ifodalaydi.
- 5.153. Molekulasida bitta gidroksil guruhi tutgan spirtlar – bir atomli, ikkita gidroksil tutganlari ikki atomli va uchta gidroksil guruh tutganlari uch atomli spirtlar deyiladi.
- 5.154. Etilenglikol – shirinroq tamli. Qiyomsimon rangsiz suyuqlik, juda zaharli va qish paytlarida avtomobillarning radiatorlariga solinadigan muzlamaydigan suyuqliklar tayyorlashda ishlatiladi.
- 5.155. Glitserin molekulasida uchta gidroksil guruhga ega bo'lib, u shirinroq tamga ega, qiyomsimon rangsiz suyuqlik. Glitserin nitroglitserin va dinamit olish uchun parfyumeriya va tibbiyotda terini yumshatuvchi yog' upalar tayyorlashda va to'qimachilik sanoatida matolarni yumshoq va mayin qilishda ishlatiladi.
- 5.156. Bular fenollardir, masalan, benzol formulasidan bir atomli C_6H_5OH fenol, ikki atomli fenol $C_6H_4(OH)_2$ - pirokateksin, uch atomli fenol $C_6H_3(OH)_3$ - 1,2,3 benzoltriol va boshqalarni hosil qilish mumkin.
- 5.157. Fenol fenolformaldegid plastmassalar, bo'yoqlar, dorilar, trinitrofenol portlovchi moddasi ishlab chiqarishda qo'llaniladi. Fenolning suvdagi eritmasi dezinfeksiyalash xossalari ega.
- 5.158. Molekulasida karbonil $\begin{array}{c} O \\ \diagup \\ C \\ \diagdown \\ H \end{array}$ guruhi bo'lgan aldegidlar uchun sifat reaksiya "kumush ko'zgu" reaksiyasidir.
- 5.159. Chumoli aldegid yoki metalning 40%li suvli eritmasi keng qo'llaniladi. U formalin deb ataladi. Formalinning ishlatilishi oqsillarning ivitish xossasiga asoslangan. Masalan, teri sanoatida formalinning oshlash ta'siri oqsilning ivishi bilan tushuntiriladi. Oqsilning ivishi natijasida teri qotadi va chirimaydigan bo'ladi.
- 5.160. Karbon kislotalar – molekularida uglevodorod radikali yoki vodorod atomi bilan birikkan bir yoki bir necha karboksil guruh bo'lgan organik moddalardir.

- 5.161. Bunday kislotalar, bir asosli to'yingan karbon kislotalar deyiladi.
- 5.162. Chumoli kislota chumolida, qichitqi otda va ignabargli archada, ta'siri bo'ladi. Qichitqi o'tning kuydirishi chumoli kislotaning yallig'lantirish ta'sirining natijasidir.
- 5.163. Chumoli kislota molekula tuzilishining o'ziga xos xususiyatiga ko'ra aldegidlarga o'xshash oson oksidlanadi, ya'ni "kumush ko'zgu" reaksiyasini beradi.
- 5.164. 3-9% li sirka kislotaning suvdagi eritmasi tam beruvchi va konservalovchi vosita sifatida ishlatiladi.
- 5.165. Bunday organik moddalarga murakkab efirlar deyiladi.
- 5.166. Murakkab efirlar gullarda, mevalarda bo'ladi va ularning o'ziga xos hidini belgilaydi. Masalan, nokda izopentil efir, ananasda moy kislotaning butil efiri bo'ladi va hokazo.
- 5.167. Murakkab efirlar hosil bo'ladigan reaksiyalar etirifikatsiya reaksiyalari deyiladi (lotinchadan "ester" — efir).
- 5.168. Murakkab efirlar salqin ichimliklar, konfetlar va boshqa ovqat mahsulotlari ishlab chiqarishda qo'shimcha sifatida hamda parfyumeriyada ishlatiladi.
- 5.169. Yog'lar suv bilan ta'sirlanib gidrolizlanganda, ularning parchalanishi natijasida glitserin va turli karbon kislotalar hosil bo'lishini aniqladi.
- 5.170. Glitserin bilan karbon kislotalar o'zaro ta'sir ettirilsa eterifikatsiya sodir bo'lib, murakkab efir bo'lgan yog' va suv hosil bo'ladi.
- 5.171. O'simlik moylari tarkibida to'yinmagan kislotalarni gidrogenlash reaksiyasiga uchratilsa, qattiq yog' hosil bo'ladi. Shu usul bilan o'simlik moyidan qattiq yog' - margarin olinadi.
- 5.172. Uzum shakari - glukoza, qand lavlagi shakari - saxaroza va kraxmal hamda sellulozalar bitta oilani tashkil qilib, karbonsuv (uglevod) lar nomi bilan yuritiladi.
- 5.173. "Uglevod" degan nom, bu sinf birikmalarining ko'pini kimyoviy tarkibi $C_n(H_2O)_m$ umumiy formula bilan ifodalanganligidan kelib chiqqan. Uglevodorodlarni keyinchalik tekshirish bu nomning aniq emasligim ko'rsatdi, masalan, formaldegid, CH_2O sirka kislota $C_2H_4O_2$ lar boshqa sinf vakillaridir.

- 5.174. Monosaxaridlar molekulari da to'rttadan o'ntagacha uglerod atomlari bo'lishi mumkin. Monosaxaridlar hamma guruhlarining nomi, shuningdek, alohida vakillarining nomi - o'za bilan tugallanadi. Shu-ning uchun monosaxaridlar molekulasidagi uglerod atomlari soniga ko'ra tetroza, pentoza, geksoza va hokazolarga bo'linadi.
- 5.175. Glukoza molekulasida beshta gidroksil guruh va bitta aldegid guruh bor. U aldegidspirtidir.
- 5.176. Fruktoza molekulasida spirtlarga xos bo'lgan ON va ketonlarga xos bo'lgan C=O funksional guruh bor. Shuning uchun fruktoza ketonspirtidir.
- 5.177. Asal ming dardga davo hisoblanadi, u asosan, glukoza bilan fruktoza aralashmasidir.
- 5.178. Glukoza sof holda yashil o'simliklarning deyarli hamma organlarida uchraydi. Ayniqsa u uzum sharbatuda ko'p, shuning uchun glukoza ba'zan uzum shakari ham deyiladi.
- 5.179. Glukoza monosaxarid bo'lib, u qimmatli oziqa mahsulotidir. U organizmda oson hazm bo'lgani uchun, tibbiyotda quvvat beruvchi dori sifatida ishlatiladi. Glukoza qandolatchilikda ham keng qo'llanadi (marmelad, caramel, pryaniklar va boshqalar tayyorlanadi).
- 5.180. Pentozalardan riboza va dezoksiribozalar katta e'tiborga ega. Chunki ular nuklein kislotalar tarkibiga kiradi.
- 5.181. Glukoza va fruktoza molekulari qoldiqlarining o'zaro birikmasi saxaroza deyiladi.
- 5.182. Kartoshka tarkibida 20% gacha, bug'doy donida 70% gacha, guruhda esa 80% gacha kraxmal bo'ladi, u tabiiy polimer bo'lib, tarkibi $(C_6H_{10}O_5)_n$ dan iborat. Kraxmal oson gidrolizlanadi va glukoza ga aylanadi.
- 5.183. Kraxmal qimmatli oziq mahsulotidir. Uning hazm bo'lishini yengillash tirish uchun kraxmalli mahsulotlar yuqori haroratda qizdiriladi, y'ani kartoshka pishiriladi, non yopiladi. Bu sharoitda kraxmal qisman gidrolizlanadi va suvda eruvchan dekstrinlar hosil bo'ladi. Dekstrinlar me'dada yana gidrolizlanib, hazm bo'ladigan glukoza ga aylanadi.

- 5.184. Ortiqcha glukoza glikogenga (hayvon kraxmaliga) aylanadi. Glikogen zaxira, ayniqsa jigarda ko'p (10% gacha) bo'ladi. Organizmda glikogen zaxira modda hisoblanadi. Glukoza hujayralarda sarflangan sari glikogen glukozaga aylanib turadi.
- 5.185 Paxta tolasi – bu deyarli toza selluloza (98% gacha). Zig'ir va kanop tolalari ham, asosan, sellulozadan iborat, selluloza tolasimon modda. Suvda ham, organik erituvchilarda ham erimaydi.
- 5.186. Eterifikatsiya mahsuloti bo'lmish triatsetilselluloza dixlormetan va etanol aralashmasida eritiladi. Hosil bo'lgan yopishqoq eritma file-ra orqali juda ko'p teshikchalari bo'lgan temir qalpoqchalardan bosilib o'tkaziladi va atsetat ipak hosil bo'ladi.
- 5.187. Tarkibida azot bo'lgan ba'zi organik birikmalar mavjud. Bu birikmalar tarkibida uglevodorod radikali bilan bevosita birikkan nitroguruhlar bor. Ular introbirikma deyiladi.
- 5.188. Ammiak molekulasidagi vodorod atomlarining uglevodorod radikali-ga almashingan hosilalariga aminlar deyiladi. Masalan, $\text{CH}_3\text{-NH}_2$ - metilamin



boshqalar.

- 5.189. Aminlar molekularining tuzilishi ammiak molekulasini tuzilishiga o'xshash bo'lgani uchun bu moddalarning xossalari ham bir-birinikiga o'xshaydi. Ammiak ham, aminlar ham asos xossalari ega moddalardir.
- 5.190. Aminlardan eng ko'p amaliy ahamiyatga ega bo'lgan amin – aromatik amin – anilindir. Sanoatda anilinning olinishi nitrobenzolning qaytarilish reaksiyasiga asoslangan. Bu reaksiyani dastlab rus olimi N.N.Zinin qo'llagan. Nitrobenzol cho'yan qirindisi va xlorid kislotasida hosil bo'ladigan atomar vodorod ta'sirida qaytariladi va anilin hosil qiladi.
- 5.191. Bunday birikmalar aminokislotalar deyiladi. Bu sinfning eng sodda vakili – aminoetan yoki aminosirka kislotadir. Aminokislotalar-

- ning ahamiyati juda muhim, chunki hayot jarayonlarida eng katta rol o'ynaydigan oqsillarning molekulari aminokislotalardan tuzilgan.
- 5.192. Ular geterotsiklik birikmalardir. Azotli geterotsiklik, ya'ni hалqalarida uglerod atomlaridan tashqari azot atomlari mavjud bo'lgan organik birikmalar muhim biologik ahamiyatga ega.
- 5.193. Ular oqsillardir. Oqsillar tarkibiga uglerod, vodorod, kislorod va azot kiradi. Ko'pchilik oqsillar tarkibida yana oltingugurt ham bor ba'zilarida fosfor, temir va boshqa elementlar ham uchraydi.
- 5.194. Oqsillar – molekulari murakkab tarkib va tuzilishga ega, ularga konsentrlangan nitrat kislota ta'sir ettirilsa, oqsillar sariq rangga bo'yaladi. Bu reaksiya ksantoprotein reaksiyasi deyiladi.
- 5.195. Tarkibida qo'sh bog' yoki uchbog' mavjud bo'lgan moddalar monomerlar, reaksiyaga esa polimerlanish reaksiyasi deyiladi. Hosil bo'lgan bitta katta molekuladan iborat modda esa polimer deb ataladi.
- 5.196. Polietilen suvdan bir oz yengil, uning zichligi $0,92\text{g} / \text{sm}^3$ ga teng elastik, yupqa qavat holatida, rangsiz, 110°C da yumshaydi.
- 5.197. Ular fenoplastlardir. Masalan, fenolformaldegid smolasi shimdirilgan va yuqori haroratda presslangan ip gazlamaga tekstolit, smola shimdirilgan paxta yulindirlari, gazlama chiqindilari voloknit, fenolformaldegid smola shimdirilgan shisha tola yoki shisha mato shishaplast deyiladi va hokazo.
- 5.198. Bunday polimerlanish sopolimerlanish deyiladi.
- 5.199. Sintetik tola hisoblanuvchi bu tola – kapronidir. Uni ishlab shiqarish uchun aminokislotalarning ba'zi hosilalari, masalan, kaprolaktamdan foydalaniladi. Undan to'qilgan gazlamalar kislotalar ta'sirida yemiriladi, yuqori haroratga chidamsiz bo'lgani sababli ulardan tikilgan kiyimlarga issiq dazmol bosib bo'lmaydi.
- 5.200. Bu tola lavsandidir. Undan yuqori sifatli gazlama va trikotaj tayyorlanadi.

8.3. KIMYOVIY CHAYNVORD VA KROSSVORD JAVOBLARI

30 – rasm.

Eniga. 1. Enant. 2. Kremniy. 3. Uglerod. 4. Efedrin. 5. Invar

Bo'yiga. 6. Axmedov.

31 – rasm.

Eniga. 1. Ftor. 2. Soda. 3. Tort. 4. Atom. 5. Heft. 6. Bura. 7. Neon.

Bo'yiga. 8. Fosfat. 9. Azot. 10. Alanin. 11. Mullit. 12. Bronza. 13. Amin.

32 – rasm.

Eniga. 1. Anod. 2. Oxra. 3. Etin. 4. Bo'r. 5. Akva. 6. Ozon. 7. Neon. 8. Nikel.

Bo'yiga. 9. Ammoniy. 10. Dinamit. 11. Nitroza. 12. Oksigen. 13. Nikelin. 14. Kremniy

33 – rasm.

Eniga. 1. Enant. 2. Sorbsiya. 3. Aktiniy. 4. Oleum.

Bo'yiga. 5. Nabiyev.

34 – rasm.

Eniga. 1. Berkliy. 2. Toriy. 3. Gaz. 4. Smola. 5. Aktiniy.

Bo'yiga. 6. Kurchatoviy.

35 – rasm.

Eniga. 1. Neft. 2. Penza. 3. Indol. 4. Uran. 5. Mis. 6. Ftor.

Bo'yiga. 7. Neytron. 8. Polimer. 9. Amilaza. 10. Nessler.

36 – rasm.

Aylanasiga 1. Diffuziya. 2. Yadro. 3. Osmiy. 4. Yod. 5. Dissotsiatsiya
6. Yashma. 7. Ammiak. 8. Kataliz. 9. Zinin. 10. Nikotin. 11. Nitron. 12. Naftalin
13. Nitrobenzol. 14. Latun.

37 – rasm.

Eniga. 1. Bor. 2. Argon. 3. Kislota. 4. Xloridlar.

Bo'yiga. Koagulyatsiya.

38 – rasm.

Eniga. 1. Kvars. 2. Katalizator. 3. Aspirin. 4. Insulin. 5. Iridiy. 6. Indigo.
7. Laktoza. 8. Platina. 9. Poliizopren. 10. Reniy.

Bo'yiga. 11. Opoka. 12. Kation. 13. Spirt. 14. Brom. 15. Asal. 16. Mis. 17. Bor.
18. Xlor. 19. Uran. 20. Iprit. 21. Rezina.

39—rasm.

Eniga. 1. Mol. 2. Kyuri. 3. Astat. 4. Litiy. 5. Iantan. 6. Fosgen. 7. Asoslar.
8. Amilaza. 9. Xlorin. 10. Proton. 11. Ishqor. 12. Shteyn. 13. Torf. 14. Atom.

Bo'yiga. 15. Malaxit. 16. Kislota.

40—rasm.

Eniga. 1. Raul. 2. Ozon. 3. Mis. 4. Tuz. 5. Soda. 6. Alit. 7. Muz. 8. Rux.

Bo'yiga. 9. Riboza. 10. Lignin. 11. Mullit. 12. Sulema. 13. Apatit. 14. Marmar.

41—rasm.

Eniga. 1. Ingibitor. 2. Anionit. 3. Talk. 4. Yod. 5. Rux. 6. Potash. 7. Viskoza. 8. Gidratlar.

Bo'yiga. 9. Karbonatlar. 10. Adsorbsiya. 11. Kalsiy. 12. Pirit. 13. Mis. 14. Bug'. 15. Simob. 16. Dolomit. 17. Selluloza. 18. Dezinfeksiya.

42—rasm.

Eniga. 1. Gematit. 2. Litiy. 3. Fenol. 4. Ozon. 5. Titan. 6. Gips. 7. Kumush. 8. Seziy.
9. Kerosin.

Bo'yiga. 10. Asos. 11. Latun. 12. Ionit. 13. Bor. 14. Metan. 15. Mis.
16. Temir. 17. Mazut. 18. Yadro.

43—rasm.

Eniga. 1. Topaz. 2. Surma. 3. Farfor. 4. Nitratlar. 5. Toluol. 6. Nixron. 7. Smola.

Bo'yiga. 8. Opoka. 9. Suv. 10. Alfa. 11. Dyural. 12. Bor. 13. Gematit. 14. Ion.
15. Prust. 16. Shixta. 17. Yod. 18. Fenol.

44—rasm.

Eniga. 1. Mis. 2. Radon. 3. Kvarsit. 4. Siklotron. 5. Globulinlar. 6. Katalizator.

7. Viskozimetr. 8. Suyuqlanma. 9. Malaxit. 10. Fenol. 11. Sim.

Bo'yiga. 12. Gidrolizlanish.

Ba'zi kimyoviy elementlarning yaxlitlangan nisbiy atom massalari (Ar)

Element	Kimi-yoviy belgisi	Ar	Element	Kimi-yoviy belgisi	Ar	Element	Kimi-yoviy belgisi	Ar
Azot		14	Kaliy	K	39	Rubidiy	Rb	85,5
Aluminiy	Al	27	Kalsiy	Ca	40	Qo'rg'oshin	Pb	207
Argon	Ar	40	Kislorod	O	16	Selen	Se	79
Barry	Ba	137	Kobal't	Co	59	Oltinugurt	S	32
Berilliy	Be	9	Kremniy	Si	29	Kumush	Ag	108
Bor	B	11	Kripton	Kr	84	Skandiy	Sc	45
Brom	Br	80	Ksenon	Xe	131	Stronsiy	Sr	88
Vanadiy	V	51	Lantan	La	139	Surma	Sh	122
Vismut	Bi	209	Litiy	Li	7	Talliy	Ti	204
Vodorod	H	1	Magniy	Mg	24	Tantal	Ta	181
Volfram	W	184	Marganes	Mn	55	Tellur	Te	128
Galliy	Ga	70	Mis	Cu	64	Titan	Ti	48
Gafniy	Hf	179	Molibden	Mo	96	Uglerod	C	12
Geliy	He	4	Mishyak	As	75	Uran	u	238
Germaniy	Ge	73	Natriy	Na	23	Fosfor	p	31
Temir	Fe	56	Neon	Ne	20	Ftor	F	19
Oltin	Au	194	Nikel	Ni	59	Xlor	Cl	35,5
Indiy	In	115	Niobiy	Nb	93	Xrom	Cr	52
Yod	I	127	Qalay	Sh	119	Seziy	Cs	133
Ittriy	Y	89	Platina	Pt	195	Rux	Zn	65
Kadmiy	Cd	112	Simob	Hg	201	Sirkoniy	Zr	91

Elementlarning nisbiy elektromanfiyliklari

Davdar	I guruh	n guruh	m guruh	IV guruh	V guruh	VI guruh	vn guruh	vm guruh	vm guruh	vm guruh
1	H 2,10									He
2	Li 0,97	Be 1,47	B 2,01	C 2,50	N 3,07	O 2,50	F 4,10			-
3	Na 1,01	Mg 1,23	Al 1,47	Si 1,74	P 2,1	S 2,6	Cl 2,83			Ar
4	K 0,9	Ca 1,04	Sc 1,20	Ti 1,32	V 1,45	Cr 1,56	Mn 1,60	Fe 1,64	Co 1,70	Ni 1,75
	Cu 1,75	Zn 1,66	Ga 1,82	Ge 2,02	As 2,20	Se 2,48	Br 2,74			Kr
5	Rb 0,89	Sr 0,99	Y 1	Zr 1,22	Nb 1,23	Mo 1,30	Tc 1,36	Ru 1,42	Rh 1,45	Pd 1,35
	Ag 1,42	Cd 1,46	In 1,49	Sn 1,77	Sb 1,82	Tl 2,01	Pb 2,21			Xe
6	Cs 0,86	Ba 0,97	*	Hf 1,23	Ta 1,33	W 1,40	Re 1,46	Os 1,52	Ir 1,55	Pt 1,44
	An 1,42	Hg 1,44	Tl 1,44	Pb 1,65	Bi 1,67	Po 1,67	At 1,90			Rn
7	Fr	Ra	**							

* Lantanoidlar: 1,08 - 1,44

** Aktinoidlar: 1,00 - 1,20

Tuzlarning turli temperaturalarda eruvchanligi
(100 g suvda eriydigan moddaning grammlari hisobida)

t°,c	NaCl	NaNO ₃	Na ₂ SO ₄ · 10H ₂ O	KNO ₃	K ₂ Cr ₂ O ₇	(NH ₄) SO ₄	3uSO ₄ 5H ₂ O
0	35,5	72,7	4,5	13,1	4,68	70,1	15,5
10	35,7	79,9	9,6	21,2	7,75	72,7	15,1
20	35,9	87,6	19,2	31,6	12,48	75,4	19,4
25	36,0	91,6	27,9	37,9	15,0	76,9	22,3
30	36,1	96,1	40,8	46,0	18,2	78,1	24,4
40	36,4	104,9	48,4	63,9	25,9	81,2	30,5
50	36,8	114,1	46,6	85,5	-	84,3	37,6
60	37,2	124,7	45,3	110,1	45,56	87,0	46,3
70	37,5	-	44,1	137,5	-	90,6	56,8
80	38,1	149,0	43,3	108,8	73,1	94,1	69,7
90	38,7	-	42,7	204,9	-	97,8	86,0
100	39,4	176,0	42,3	243,6	100,0	102,0	107,1

*Kislota va ishqor eritmalarining
zichligi va massa ulushi ω (15^oC da)*

W (%)	Eritma zichligi. g/sm ³						
	H ₂ SO ₄	HNO ₃	HCl	CH ₃ COOH	KOH	NaOH	NH ₃
4	1,027	1,022	1,019	1,005	1,033	1,046	0,983
8	1,055	1,044	1,039	1,011	1,065	1,092	0,967
12	1,083	1,068	1,059	1,017	1,100	1,137	0,953
16	1,112	1,093	1,079	1,023	1,137	1,181	0,939
20	1,143	1,119	1,100	1,028	1,176	1,176	0,926
24	1,174	1,145	1,121	1,034	1,217	1,268	0,913
28	1,205	1,171	1,142	1,039	1,263	1,310	0,903
32	1,238	1,198	1,163	1,044	1,310	1,352	0,893
36	1,273	1,225	1,183	1,048	1,358	1,395	0,884
40	1,307	1,251	-	1,052	1,411	1,437	-
44	1,342	1,277	-	1,056	1,460	1,478	-
48	1,380	1,303	-	1,060	1,511	1,519	-
52	1,419	1,328	-	1,063	1,564	1,560	-
56	1,460	1,351	-	1,066	1,616	1,601	-
60	1,503	1,373	-	1,069	-	1,643	-
64	1,547	1,394	-	1,071	-	-	-
72	1,640	1,429	-	1,074	-	-	-
76	1,687	1,445	-	1,075	-	-	-
80	1,732	1,460	-	1,076	-	-	-
84	1,776	1,474	-	1,074	-	-	-
88	1,808	1,486	-	1,073	-	-	-

FOYDALANILGAN ADABIYOTLAR

Asosiy adabiyotlar

1. R.Avezov, M.R. Avezov. Qiziqarli kimyo. "O'qituvchi" nashriyoti, 1973.
2. Nosirov I. Achoiboti kimyo. Nashriyoti "Irfon", 1986.
3. Valibekov I.V. Mo'jizahoi kimyo. Nashriyoti "Maorif", 1986.
4. Yusupov M. Sayri olami rangho. Nashriyoti "Irfon", 1985.
5. Опаловский А.А. Планета Земля глазами химика. Москва, "Наука", 1990.
6. Юдин А.М. Химия в нашем доме. Москва, "Химия", 1989.
7. Гофман К. Можно ли сделать золото? Ленинград, "Химия", 1987.
8. Журнал Химия и жизнь", N13, 1965.
9. Шкурко М.И. Занимательные опыты по химии. Народная асвета", 1968.
10. Чертков Ч.Н, Жуков П.Н. Химический эксперимент с малым количеством реактивов. Москва. Просвещение", 1989.
11. Axmerov K., Ikromov A. Maishiy kimyo. Toshkent, "O'zbekiston", 1984.
12. Добровольский В.В. Химия Земли. Москва, "Просвещение", 1988.
13. Шкурко Д. Забавная химия. Ленинград, "Детская литература", 1976.
14. Федоров-Давыдов Г.А. Монеты - свидетели прошлого. Москва, МГУ, 1985.

MUNDARIJA

SO‘Z BOSHI	3
1. QIZIQARLI TAJRIBALAR	
1.1. INDIKATORLAR RANGI O‘ZGARISHLARI BILAN BORADIGAN TAJRIBALAR	
1.1.1. Rasmning paydo bo‘lishi va yo‘qolishi	4
1.1.2. Purkagich xat yozadi va o‘chiradi	5
1.1.3. Bir butilkadan oddiy suv va anor suvi	5
1.1.4. Nega ko‘k gul qizaradi?	6
1.2. MODDA RANGI O‘ZGARISHI BILAN BORADIGAN TAJRIBALAR	
1.2.1. “Alkimyoviy oltin” hosil qilish	7
1.2.2. Nega oq qand qoraydi?	8
1.2.3. “Suv”ning “qon” ga aylanishi	9
1.2.4. Mis chiqadigan kumush tanga	9
1.2.5. Suvdan “sut” hosil qilish	10
1.2.6. Ko‘kdan qora, qoradan yashilga ko‘k rang paydo qilish	11
1.2.7. Nega rasm ikki xil rangda paydo bo‘ladi	11
1.2.8. Ko‘k rangli kristallardan jigarrang eritma	12
1.2.9. Rangsiz moddadan ko‘k rangli eritma	13
1.2.10. Sarg‘ish moddadan yashil eritma	13
1.2.11. Pushti eritmadan ko‘k eritma	14
1.2.12. Suv katalizator	15
1.2.13. Sehrli xat	16
1.2.14. Nega yozuv o‘chadi?	17

1.3. YONISH BILAN AMALGA OSHADIGAN TAJRIBALAR

1.3.1. Temir yonadi!	18
1.3.2. Igna qanday yonadi?	18
1.3.3. "Suv" gulxanni yondiradi!	19
1.3.4. Nega qog'oz yonib ketdi?	20
1.3.5. Nega shisha tayoqcha yondi?	21
1.3.6. Yonuvchi qor	21
1.3.7. Sehri o'tolish	22
1.3.8. "Qora ilon"	23
1.3.9. Fir'avn iloni	23
1.3.10. Aluminiyning yonishi	25
1.3.11. Suv aluminiy ni yondiradi	25
1.3.12. Suv oltingugurt ni yondiradi	26
1.3.13. Suv arramaydani yondiradi	26
1.3.14. Tayoqcha "suv" ni yondiradi	27
1.3.15. Yonmaydigan paxta	27
1.3.16. Yonmaydigan qo'lro'molcha	28
1.3.17. Yonmaydigan ip	28
1.3.18. Metall suvda yonadi	29
1.3.19. O'yinga tushuvchi ko'mir	29
1.3.20. Osh tuzi kerosin o'mida	30

1.4. PORTLASH BILAN SODIR BO'LADIGAN TAJRIBALAR

1.4.1. Stolda portlash	31
1.4.2. Qog'oz portlaydi	31
1.4.3. Stol ustida vulqon	32
1.4.4. Suv ostida mushakbozlik	33

1.5. GAZLAR ISHTIROKIDA BOLADIGAN TAJRIBALAR

1.5.1. O‘tsiz tutun.....	35
1.5.2. Nega shamlar o‘chadi?.....	36
1.5.3. Nega suv yuqoriga ko‘tariladi?.....	36
1.5.4. Tuxumxo‘r grafin.....	37
1.5.5. Suvni puflab loyqalantrish.....	38
1.5.6. “Jahldor” butilka.....	39
1.5.7. Olov sochuvchi ajdar.....	40

1.6. MODDA HOLATI O‘ZGARISHI BILAN BORADIGAN TAJRIBALAR

1.6.1. Kumush ko‘zgu.....	41
1.6.2. Saratonda suvni muzlatish.....	42
1.6.3. Sun‘iy sovuqlik hosil qilish.....	42
1.6.4. Kimiyogar bog‘i.....	43
1.6.5. Muzlash natijasida issiqlik chiqishi.....	44

1.7. MODDA ZICHLIGIGA BOG‘LIQ BO‘LGAN TAJRIBALAR

1.7.1. Bajara olasizmi?.....	45
1.7.2. Suvga botmas tuxum.....	45

IL BILASIZMI?

2.1. Kimyo fani tarixi to‘g‘risida bilasizmi?.....	47
2.2. Vodorod to‘g‘risida bilasizmi?.....	52
2.3. Ishqoriy metallar to‘g‘risida bilasizmi.....	52
2.4. Berilliy, magniy va ishqoriy-yer metallari to‘g‘risida bilasizmi?.....	54
2.5. Bor va aluminiy to‘g‘risida bilasizmi?.....	55
2.6. Uglorod va kremniy to‘g‘risida bilasizmi?.....	57
2.7. Azot va fosfor to‘g‘risida bilasizmi?.....	58

2.8. Kislorod va ozon to'g'risida bilasizmi?.....	60
2.9. Oltungugurt to'g'risida bilasizmi?.....	61
2.10. Galogenlarlar to'g'risida bilasizmi?.....	62
2.11. Asil gazlar to'g'risida bilasizmi?.....	64
2.12. Temir to'g'risida bilasizmi?.....	65
2.13. D.I.Mendeleyevning davriy qonuni va davriy sistemasi to'grisida bilasizmi?.....	66
2.14. Havo to'g'risida bilasizmi?.....	67
2.15. Suv to'g'risida bilasizmi?.....	68
2.16. Radioaktivlik to'g'risida bilasizmi?.....	70
2.17. Yonish to'g'risida bilasizmi?.....	71
2.18. Oksidlar va asoslar to'g'risida bilasizmi?.....	71
2.19. Kislotalar to'g'risida bilasizmi?.....	72
2.20. Tuzlar to'g'risida bilasizmi?.....	73
2.21. Organik birikmalar to'g'risida bilasizmi?.....	75

III. KIMYOVIY VIKTORINALAR.....77

IV. KIMYOVIY INSSENIROVKALAR

4.1. Kimyoviy hodisalar to'g'risida.....	86
4.2. Bog'dodlik donishmand.....	90
4.3. Tuzlar gidrolizi to'g'risida.....	92
4.4. Ohaktosh va uning mahsulotlariga oid tajribalar.....	97

V. KIMYOVIY TOPISHMOQLAR.....106

VI. KIMYOVIY CHAYNVORD VA KROSSVORDLAR.....126

VII FOYDALI MASLAHATLAR

7.1. Dog‘larni ketkazish usullari.....	140
7.2. Kimyo inson xizmatida.....	147
7.3. Kimyo laboratoriyasida xavfsizlik texnikasi.....	152
7.4. Laboratoriyada birinchi yordam ko‘rsatish.....	154

VIII VIKTORINA, KIMYOVIY TOPISHMOQ, CHAYINVORD VA KROSSVORD SAVOLLARINING JAVOBLARI

8.1. Viktorina javoblari.....	155
8.2. Kimyoviy topishmoqlar javoblari.....	175
8.3. Kimyoviy chaynvord va krossvord javoblari.....	196
Ilova.....	198
Foydalanilgan adabiyotlar.....	202