



**КИМЈА**

**ВӘ**

**БИОЛОКИЈА ТӘДРИСИ**

*(методик мәсәләләр мәҷмуси)*

ИККИНЧИ БУРАХЫЛЫШ

**АЗӘРБАЈЧАН**  
**МӘКТӘБИ**  
*журналына гәвгә*

Бакы 1967

1956-чы илдан пәшр олунур.

# КИМЈА ВӘ БИОЛОКИЈА ТӘДРИСИ

*(Методик тәгалләр мәчмуәси)*

*Икинчи (13-чү) бұрахылыш*

*„Азәрбајчан мәктәби“  
журналына әлавә*

Бакы — 1967

КИМЈА БӨЛМӘСИ

МҮНДӘРИЧАТ

БӨЛҮК ОКТЯБРЫН 50 ИЛЛИГИ

Сәһ

Кимја бөлмәси.

Вәтәнимиздә гејри-үзви кимјанын мүвәффәғијјәтләри . . . . .	3
Проф. Ә. Әбдүррәһимов — Кәңч кимјачы кадрларын һазырлан- масына диггәти артырмалы . . . . .	17
Һидрокоһника да шүшә лиф . . . . .	20
Кимјачыларын лүғәти . . . . .	20

ЈЕНИ ПРОГРАМ ЛАЈИҢӘСИНИ МҮӘЛЛИМЛӘРИН  
МУЗАҚИРӘСИНӘ ВЕРИРИК

Орта мәктәб кимја курсу програмынын лајиһәси . . . . .	21
Һәҗәт һә заман әмәлә кәлмишдир . . . . .	42
Е. И. Султәлова — «Металларын сәнаједә истәһсалы үсуллары» мәвзунун тәдрисинә даир . . . . .	43
Ән агыр вә бәрк метал . . . . .	47
Б. һ. һәсәнов, М. Ј. Абдуллајев — Елементләрин дөври систе- миндә јешиләкләр . . . . .	48

ЈЕНИ ПРОГРАМ ЛАЈИҢӘСИНИ МҮӘЛЛИМЛӘРИН  
МУЗАҚИРӘСИНӘ ВЕРИРИК

Биолокија бөлмәси.

V—VIII сınıфләр үчүн биолокија програмынын лајиһәси . . . . .	54
---	----

ВӘТӘНИМИЗДӘ ГЕЈРИ-ҮЗВИ КИМЈАНЫН  
МУВӘФФӘГИЈЈӘТЛӘРИ

Сосиалист Вәтәнимиз илдән-илә чичәкләниб, гүдрәтли сәна-  
је өлкәсинә чеврилмиш, сүлһ вә халғлар достлуғунун дајағы.  
елм вә мәдәнијјәт очағы олмушдур.

Совет һакимијјәти гурулдугдан сонра һөкүмәт һалә илк күн-  
ләрдә елмә чох шәрәфли јер вермиш, тарихдә илк дәфә ола-  
рағ елм планлы сурәтдә инкишаф етмәјә вә сосиалист гуручу-  
лугунда иштирак етмәјә башламышдыр. Әһалинин бүтүн тә-  
бәғәләри үчүн тәдрис вә елми мүәссисәләрини гапылары кениш  
ачылмыш, јени истәдадлы алим кадрларынын јетишиб артма-  
сы имканлары јаранмышдыр.

Рус кимјасы классикләринин — М. В. Ломоһосовун, Г. И.  
Гессин, Д. И. Менделеевин, А. М. Бүтлеровун, Н. Н. Бекето-  
вун вә башгаларынын адлары Вәтәнимизи бир чох әсрләр үчүн  
шөһрәтләндирмәсинә бахмәјарағ, өлкәминдә Октјабр ингила-  
бындан әввәл кимја чох зәиф инкишаф етмишди. Елмин ин-  
кишафы сәнајенин инкишафы илә сых әлағәдар олмушдур.  
Русијада ингилабдан әввәл кимја сәнајеси јох дәрәчәдә иди,  
хырда кустар истәһсалатлары чох мәһдуд дәрәчәдә мәһсул  
нөвләри бурахырды, хаммал әксәр һалларда харичдән кәти-  
рилирди вә бу кустар мүәссисәләрини дә саһибләри харичиләр  
иди. Бу һал елми-тәдғигатын вә кәшфләрини парктика илә әла-  
ғәсини кәсирди, онлар истәһсалата тәтбиг олунамурду вә ја ха-  
ричдә истифадә олунамурду.

Елми иш өзү дә агыр шәрантдә инкишаф едирди: кафе-  
раларында кимјачы алимләрини ишләјә биләчәји ала тәдрис  
мүәссисәләри аз иди, тәдғигат апармағ үчүн ишчи вә вәсант  
чатышмырды, Елмләр академијасынын кимја лабораторијасы  
бир академикин ихтијарында иди вә сәңки онун шәхси лабо-  
раторијасы иди, онун бүтүн штафы 2—3 адамдан ибарәт иди

вә бүтүн лаборатор база бир кичик евдә Јерләшрди. Ингилаба гәдәр чәми үч кимјачы-академик вар иди.

Бөјүк Октябр ингилаби күнләриндә өлкөмиз агыр дагынты вәзијәтиндә иди. Ачтыг вә сојуг, харичи мүдахилә, вәтәндаш мүһарибәси кими һадисәләр елми тәдгигатын инкишафына мане олурду. Лакин Совет һөкүмәти илк күнләрдән елми инкишафы гәјгысына галмага башлады. Һәлә вәтәндаш мүһарибәси илләриндә Ленинни тәклифи үзрә ашагыдакы елми-тәдгигат кимја институтлары: ССРИ ХТАС-нын Мәркәзи кимјәви анализ институту, платин вә башга гүјмәтли металл кимја Институту), күбрә институту тәшкил олунду. Елмләр академиясында илк елми-тәдгигат институтлары—физики-кимјәви анализ институту, платин вә башга гүјмәтли металллар институту олмушдур, булар сонра бирләшдирилиб Үмүми вә гејри-үзви кимја институтуна чеврилмишдир. Халг тәсәррүфатынын тәләбаты илә әлагәдар олан мәсәләләр бу елми мүәссисәләр һәлл едирди.

Совет кимјачылары көһнә классик рус мәктәпләринин әһ-әнә вә идејаларыны тавач вә инкишаф етдирмишләр. Менделеевин идејалары сонралар заманәмизин кимјасынын инкишафына тәсир көстәрмишдир. Ингилабдан сонра өз мигјасына вә әһәмијәтинә көрә совет гејри-үзви кимјачыларынын ән бөјүк мәктәпләриндән бири академик Н. С. Курнаковун мәктәби олмушдур. Курнаков Менделеевин мәһлулар һаггындакы вә мәһлуларын физики-кимјәви хәссәләринин онларын тәркибиндән асылы олмасы һаггындакы фикрини инкишаф етдирмишдир. Курнаков вә онун шакирдләр узун илләр әрзиндә мүхтәлиф маддәләрдән — металллардан, дузлардан вә үзви маддәләрдән әмәлә кәлмиш системләрин физики-кимјәви хәссәләринин онларын тәркибиндән асылылығыны тәдгиг етмишләр. Бу, кимјанын јени бөлмәсинин — физики-кимјәви анализин јаранмасына сәбәб олмушдур. Физики-кимјәви анализ вәсикәсилә системни тәркиби, дахили гурулушунун хүсуслијәтләр, онда баш верән кимјәви вә структур дәјишмәләри вә саир әјдәшләшдирәләр.

Н. С. Курнаков вә онун мәктәбинин иши халг тәсәррүфатынын тәләбатындан доғурду вә онун тәлими Совет Иттифагынын тәбии сәрвәтләриндән истифадә едилмәси сәһәсиндә, күбрәләрин истиһсалында металлуркијада вә бир сыра кимјәви мәһсулар алынмасында тәтбиг олунур.

Н. С. Курнаковун илк әсәрләриндән бири дуз ишинә. Крым дузлу кәлләринин вә Одесса көрфәзинин тәдгигинә һәср

олуимушдур. Курнаков тәбии дуз һөвзәләринин әјрәнләнмәсинә Јени үсулла Јанашмыш вә мүәјјән етмишдир ки, онларын тәркиби дәјишилди, әһәтә едән мүһит, иглим, торпаг вә биоложи тәсирләр нәтичәсиндә метаморфизасијага уграјыр.

Дөрд дузун — магнизиум вә натриумун сульфат вә хлоридләринин суда мәһлуларындан һазырланмиш сүн'и гатышыг үзәриндә Курнаков мәһлуларын тәркибинә температур вә гатылығын тәсирини әјрәнмишдир. Бу мәһлулар дуз кәлләриндәки тәбии мәһлуларын имитасијасы иди. Алынмыш һәллаолма диаграмы, дөрд дуздан һәр бирини һансы шәрант дә, һансы температурда вә илин һансы фәслиндә истиһсал етмәјин даһа сәмәрәли олачагыны көстәрди вә тәбии сульфатлы мәһлулардан, о чүмлөдән Гарабогаз-кәл көрфәзи районундакы шорлардан истифадә едилдикдә, башга практик мәсәләләрин һәлли үчүн тәтбиг олунурду. Курнаковун нәзәријәси «совет каллиуму» проблемни илә әлагәдар олараг өзүнү тәмамилә дөғрултду.

Биткиләрин гидаланмасы үчүн чох зәрури олан каллиум Русијада Алманијадан кәтирилирди. Биринчи империалист мүһарибәси илләриндә, каллиум дузлары өлкәјә кәтирилә билмәд. Ејни заманда һәрби сәнајә үчүн дә зәрури олан бу хаммала бөјүк еһтијач һисс едилди вә бу еһтијач Русијада каллиум јатагларынын ахтарылмасы илә марагланмаға вадар етди. Курнаковун һесабламанасы көстәрди ки, Перм заводларында хәрәк дузу истиһсал едиләндә ана мәһлул (тулланач һәмәкә) илә һәр ил 2 милјон тондан 4 милјон тона гәдәр каллиум-хлорид итирилирди. Тәбиәтдә кедән дәјишикликләрин дәрин биллиһисә олмаг Курнакова белә һадисәни ирәличәдән көрүб хәбәр вермәкдә көмәк етди.

1925-чи илдә Совет һөкүмәти «Совет каллиуму» һаггында мәсәлә галдырды. Кеолог П. И. Преображенски Соликамск һөвзәсиндә дәрин ахтарыш апарыб, орада кааллиум јатагларындан истифадә едилмәсинин сәмәрәли олачагыны сүбүт етди. Бу проблемни һәллиндә бир нечә институт иштирак етди. Јатагларын истиһсары вә с'малы илә әлагәдар олан бир чох мәсәләләр каллиумун таразлығына анд Курнаковун әсәрләри әсасында һәлл едилди. 1927-чи ил ноябрын 7-дә илк шахта (гују) газылмага башланды. 1930-чү илдә каллиумун истиһсалы башланды. 1933-чү илдә исе дүнјада ән бөјүк каллиум күбрәләри фабрики ишә салынды. Соликамск каллиуму бүтүн дүнјада мәшһур олду, чүнки бу јатаг — дүнјада ән күчлү јатагдыр.

Н. С. Курнаковун ишлери Урал—Емба районунда да калиум дузларынын олдугуну ираличадан хабар бермэя имкан жаратды ва бурада сонралар полигаллит ( $K_2SO_4 \cdot MgSO_4 \cdot CaSO_4 \cdot 2H_2O$ ) кими ва саир дузларыни при чөкүнтүлери тапылды ки, булардан минерал күбралер истехсалы үчүн истифада олуна билер.

Елми-тэдгигат күбрэ ва инсектофункисидлар институтунда бөжүк ишлер апарылмышдыр. Хүсусан, бурада фосфорлу флизлардан — апатитлардан истифада олунамасы үзөринде тэдгигат апарылмышдыр. 1920-чи илде А. Је. Ферсман ва академик А. И. Карпински Мурманскија кеденде јолда стансијалардан биринде, тәркибинде онларын танымадылары: минераллар олан сүхур нүмуналери тапмышлар, бу сүхур илэ Ферсман чох марагланмышдыр.

1920-чи илден башлајараг Ферсман һэр ил Кола јарымадасына геоложи експедијалар тәшкил етмишдир. Бу јарымада мүхталиф минерал ва флизлар хэзинеси олдуғу ајдынлашмышдыр. Орада апатит-нефелин флизларинин чох галын ва күчлү јатаглары тапылмышдыр. Орта Асијанын фосфоритлери кими, Кола јарымадасынын апатитлери да торпагда олан суда ва зөиф үзви туршуларда һалл олмајан маддалардир. Буна көрө биткилер онлары мәнимсэјэ билмир. Бу апатитлар кәшф олундугда харичи мүтэхәссислар инандырмага чалышырдылар ки, онлары е'мал едиб күбрэ һазырламаг олмаз. Бундан башга, гаршыда Кола јарымадасынын иглими, оранын гүтб ея даирәсинин архасында бош, аһалисиз, донмуш торпагы ва полјар кечали јер олмасы кими чәтинликлар дүрүрду. Бүтүн бу чәтинликлар јалныз сәпет адамларынын ирадеси ва инадлылығы илэ мәғлүб едилэ билди. Чох гыса мүддәтдә, чәми 3—4 илде Кола јарымадасында шәһәрлар ва дәмјрјол стансијалары тикилди, електрик енеркијасы јарадылды, сүхур кимјасы ва металлуркија мүәссисалери, лабораторијалар ва идаралар тәшкил олунду.

Инди апатитлери ва фосфоритлери туршүларла е'мал етмәк ва ја кокс илэ бирликдә көзәртмәклә бир чох гүјмәтли мәһсулар: фосфор, фосфат туршусу, мүхталиф дузлар ва тарлалар үчүн көзал күбрэ алынар.

☆

ССРИ-дә гүдрәтли азот сәнајеси, калиум ва фосфор јатагларынын е'малы чох бөжүк мигјасда күбралер истехсалы

үчүн базадыр. Хибин апатитлариндә, Соликамск калиум дузларындан, Урал мис ва хром флизлариндә, Каратау районундакы фосфоритлардан ва башга тәбии еһтијатлардан истифада олунамасы өлкәмизи һәјат үчүн зәрури хаммал нөвләрини харичдән кәтирмәкдән хилас етди.

1927-чи илде синтетик амонјак истехсал едән илк кичик завод ишә салынды, һазырда исе елми-тэдгигат институтларында плазма шырнагында һавадан азот оксидлери алынмасы, азот 2-оксид синтез етмәк үчүн радиоактив шүаланмадан истифада олунамасы, ади температур ва тәзјигдә һава азотуну бирләшмә һалына кечирмәк үчүн комплекс катализаторлар тәтбиг едилмәси саһаләриндә тэдгигатлар апарылыр. Чох тәсирли күбраләрдән бири олан ва гарамал јеминә гатылан мәһсул кими истифада олуан синтетик карбамин истехсалы чох сүрәтлә артыр. Елмин сон наплијјәтлери карбамини амонјакла карбон газындан синтез етмәјэ имкан верир.

Кимјачыларымызын бир чох ишлери, минерал күбралер истехсалында иштирак едән мүхталиф дуз системләринин физики-кимјави анализинә һәср едилмишдир. Һалә вахты илэ Курнаков өз әмәкдашлары илэ бирликдә, мүхталиф гиде элементләринин фаизи јүксәк олан гаты ва мүрәккәб күбрәлар истехсалы проблеминин һалли илэ алагәдар олараг, фосфор—амонјак—калиум таразлығыны өјрәнмишдир. Мүхталиф дуз таразлыгларынын өјрәнилмәсинә әсасән бир сыра јени истехсал үсуллары јаранмыш ва күбрэ нөвләри артымышдыр. 1959-чу илде Күбрэ ва инсекто-функисидлар институтунда академик С. И. Волфковичин рәһбәрлији илэ апатит концентратыны е'мал етмәјин јени орижинал (һидротермик) үсулу тәртиб олунмушдур. Бу үсул илэ суперфосфата нисбәтән фосфору 1,5—2 дәфә чох олан, флуорсузлашдырылмыш гаты күбралер ва јемләр алынмышдыр. Бу үсул чохлу туршу ва електрик енеркијасы сәрф олунмасыны тәләб етмир — апатит концентратына 2—3 фаиз гүм гатылыб су бухары илэ е'мал олунур. Алынмыш мәһсулда һејванлар үчүн зијанлы флуор ва еләчә дә хаммалы туршу илэ е'мал едәндә суперфосфата дүшә билән гургушун ва арсен олмур. Дикәр тәрәфдән Совет Иттифагы фосфорит ва апатитларда олан флуордан истифада едилә билмәси нүмунәсини кәстәрди. Мәлумдур ки, флуор сәнајенин бир чох саһалери үчүн ләзымдыр. Сон илләрдә бир сыра елми-тэдгигат институтларында, тәркибиндә силициум-флуорид олан газлардан флуор

рид туршусу истексал етмэк үчүн үсуллар тәртиб олунмушдур.

Кимјачылар күбрәләрин тәркибинә микроэлементләр дахил етмәклә мүхтәлиф нөв комплекс күбрәләр һазырламышлар. Белә күбрәлри апатит вә ја фосфоритләри нитрат туршусу илә е'мал едиб, сонра амонјак вә калиум дузу әлавә етмәклә алырлар. Бу заман нитрат туршусу өзү мүрәккәб күбрәнин фајдалы тәркиб һиссәсинә чевриллр.

Һазырда алимләр јени фосфорлу хаммал еһтијатлары ахтарырлар. 1966—1970-чи илләр үчүн бешиллик плана даир Сов.ИКП XXIII гурултајынын директивләриндә мәһсулдарлығы жүксәлтмәк јолу илә кәнд тәсәррүфатынын орта иллик мәһсулуну ондан әввәлки бешиллијә һисбәтән 25 фаиз артырмаг нәзәрдә тутулмушдур. Бунда да ән баш ролу тарлалара кәндәрилән күбрәләрин кејфијјәти ојнамалыдыр. Кимја сәнајеси онларын мигдарыны 2 дәфә артырачагдыр, кимја елми һсә онларын жүксәк кејфијјәтлилијини тә'мин етмәлидир.



Өлкәнин сәнајеләшдирилмәси, ағыр машингајырманын чошгун инкишафы металдан јени кејфијјәтләр тәләб едирди. Курнаков вә онун шакирдләринин метал хәлитәләри саһәсиндәки ишләри, јалһыз ССРИ-дә дејил, бүтүн дүнјада металлуркијанын инкишафы тарихинә јени сәһифәләр ачмышдыр.

Метал хәлитәләринин өјрәнилмәсинә физики-кимјәви анализләрин тәтбиги истәнилән истисмар кејфијјәтләринә малик олан хәлитәләри мәгсәдәмүвафиг вә сәмәрәли сечә билмәк үчүн әлдә әмәли силаһ олмушдур. Хәлитәләр һәртәрәфли өјрәнилмишдир: металланын бир-бири илә бирләшмәсиндә мејдана чыхан ганунаујгунлулар ајдынлашдырылмыш, хәлитәләрин мүхтәлиф хәссәләри (әримә температуру, електрик кејричилији, хүсуси чәкиси, өзлүлүјү, бәрклији, магнит хәссәләри), еләчә дә хәлитәләрин тәбиәти өјрәнилмишдир. Бу тәдгигат нәинки әмәли нәтичәләр вермиш, һәтта сон дәрәчәдә мараглы үмуми нәзәри нәтичәләр чыһхарылмәсына да сәбәб олмушдур. Мә'лум олмушдур ки, ики тип кимјәви бирләшмәләр — кимјанын стехиометрик ганунларына ујгун кәлән, даими тәркибли бирләшмәләр вә дәјишкән тәркибли бирләшмәләр вардыр. Бирләшмәнин бу вә ја башга типә аид олмасы һаггында мүхтәлиф хәссәләрин тәркибиндән асылылығыны көстәрән хүсуси «тәркиб-хәссә» диаграмынын көрүнүшүнә әса-

сән фикир сөјләмәк олар. Бу һсә елми әсаслар үзәриндә јени хәлитәләр алынмәсына имкан вермишдир.

Курнаков мәктәбинин метал хәлитәләринә аид ишләри, әлван металланын филизләрини е'мал едәндә пирометаллуржи просесләри сәмәрәләшдирмәкдә чох мүһүм рол ојнамашдыр. Бир сыра кимја сәнајесиндә катализаторлар кими тәтбиг олунан хәлитәләр, електрик мүгавимәти жүксәк олан хәлитәләр, тәјјарә вә автомобил гуручулуғунда бөјүк әһәмијјәти олан јүнкүл хәлитәләр һазырламышлар. Дәмир-хром-никелли, давамлы јени тип хәлитәләр јарадылмышдыр ки, бунлар жүксәк температурларда ишләдилән мүхтәлиф апаратлары вә онларын ән мүһүм һиссәләринин һазырланмәсына сәрф олунур.

Тәбии вә техноложии просесләри өјрәндикдә, бә'зән өз хәссәләри илә бири-бириндән кәскин сурәтдә фәргләнән бир чох маддәләрин ејни заманда иштиракына тәсадүф едиллр. Физики-кимјәви анализ диаграмлар чәкмәјин мүрәккәб һәндәси үсулларына әл атылмәлы олур. Үмуми тејри-үзви кимја институтунда беш, сәккиз вә һәтта он комплектли системләр тәдгиг олунмуш ки, бу тәдгигат ошар харичи тәчрүбәләри чох керидә бурахмышдыр.

Беләликлә әмәли металлуркијанын тәләбләриндән доғуб ирәлиләмиш физики-кимјәви анализ һазырда ән мүхтәлиф техники мәсәләләри һәлл едир вә Курнаковун өзү дејији кими, тәтбиги вә нәзәри билик саһәләринин һүдудунда — минералокијада, петрографијада, кеолокијада, металлуркијада, тәтбиги вә иншаат механикасында сајсыз һесабыз дәрәчәдә тәтбиг олунур.



XX әсрин техникасы хәлитәләрдән јени вә ән мүхтәлиф хүсусијјәтләр тәләб едир. Тәјјарә, магнит, трансформатор, сурәтликәсән, пасланмајан, одадавамлы хүсуси полад сортлары мејдана чыхмышдыр. Јени хәссәләр полада чохлу вә ја аз мигдарда надир металллар әлавә етмәклә әлдә едиллр. Дәмириш башга металлларла мүхтәлиф хәлитәләри вә еләчә дә тәркибиндә дәмир олмајан надир металланын хәлитәләри мејдана чыхмышдыр. Бунлар һамысы јалһыз надир металллары истексал етмәк үсулларынын мәнимсәнилмәси, надир металллар кимјасынын өјрәнилмәси сајәсиндә әлдә едилмишдир.

Ҳам 20-чи илларда Москва университетинин лабораторияларида, академик Н. А. Кабулковун раёбарлиги ила вольфрам, молибден ва башга надир металлларин кимиясына аниқ тадқиқат башланмишдыр. О заман Һамин тадқиқатдан мағсуд өлкени вәтэн хаммалы ила тә'мин етмәк иди. Ма'лумдур ки, Һамырда хуусен бәрк халиталар ва электрик чиһалары истеһсалында вольфрамат иш көрмәк олмал. Университетин лабораторияларида надир элементларин нитридлери, гидридлери, вольфраматлар ва молибдатларын эмәлә кәлмәен шәранги өйрәнилмишдир. Кимиячылар истеһсалат маһдулларида иана ишум б-оксидин чыхарылмасы үсулларын тақлиф етмишләр. Совет сульфат туршусу сәнајесинә кимиячылар, күкүрт газын өкәндәшдирмә реаксиясы үчүн, жүксәк дәрәжәдә актив ванадиум катализаторлары вермишләр. Соңралар физики кимјани анализ үсулу ила, гымыл ва ја платини олан икәли метал системлар ва тәркибиндә бериллиум олан үчлү системлар өйрәнилмишдир. Икинчи дүја муһарибәсиндә соңра бериллиуму өйрәймәк ишлери даһа чох кенишләниши, бериллиум дузларынын бир сыра тараз системлери ва бериллиумун мүрәккәб флуорлу бирләшмәлери өйрәнилмишдир. Соңунчу бирләшмә өзүндә итрабәиөвишәји шүалары жүксәк дәрәжәдә кечирмә габилитәтинә маликдир.

Дөвләт тәтбиғи кимја институтунда минераллардан ишум, тантал, титан ва надир торнаг элементларинин чыхарылмасы үсуллары тәртиб едилмишдир. Ленинград университетиндә бир сыра металлларын сениум, палладийум, радийум, иридийумун гидроксили ва азотлу бирләшмәләринин өйрәнилмәсинә дәир ишләр апарылмишдыр.

Украјна алими Е. С. Бурксер надир гәләви металлларын литийум, рубидийум ва сезийумун өйрәнилмәен ила мәшғул олмушдур. Ма'лум олдуғу ки, рубидийум ва сезийум фотоэлемент сәнајесиндә тәтбиғ олунур, литийумдан исе јункүл ва бәрк авиация халиталәринин хассаләринин јахшылашдырма үчүн истифадә едилир. Өлкәнидә сәнаје мигјасында литийум алдә етмәк үчүн кифәјәт гәдәр хаммал еһтијаты вардыр, ејни филизләрдән рубидийум ва сезийум да алына биләр. Бә'и калцийум дузларында — карналитләрдә дә аз мигдарда рубидийум ва сезийум вардыр.

Совет кимиячыларынын бәјүк бир групу үчүнчү груп элементларинин өйрәймәклә мәшғул олмушдур. Алимләр вәтэн хаммалыдан бу металллар алмағ үчүн јени мәһбәләр тап-

мыш, онлары бири-бириндән ајырмағ үсулларын тәртиб етмиш, онларын бә'и кимјани хассаләринин ајдылашдырмаш ва онлары тәтбиғ етмәк үчүн јени имканлар алдә етмишләр. Надир торнаг элементләр һәјәтимыла кетдикчә даһа мәһкәм даһил олур: онлардан гара ва алван металлларын хәлитәсинә аз мигдарда алава едилдикдә бу хәлитәләрин кәффијәти јахшылашыр; онлар хуусен оптик шүшалар һазырламағ үчүн лаһымдыр; онлар өз-өзүнә ишығ верән тәркибләрә алава едилмәк үчүн ишләдилир, онлардан табәәтдә истифадә олунур ва и. а.

1931-чи илдә биздә еник сульфидләриндән пә сульфид филизлери јандырыланда алынан тозлардан ишум чыхарылмишдыр. Ишум ва бор хуусен хәлитәләр үчүн ва јарымкечиричиләр техникасында ишләдилир, галлийум — жүксәк температур төрмометрләриндә ва башга чиһаллардә, еләчә дә јарымкечиричи бирләшмәләр синтезиндә тәтбиғ олунур; таллийумдан — радиотехникада истифадә олунур. Һазырда демәк олар ки, дөври системин бүтүн элементлариндән халг тәсәррүфатында кениш сурәтдә истифадә олунур.

☆

Өлкәнидә мүхтәлиф бица ва гургулар, сәнаје мүәссесалари, электрик стансийалары, гидротехники гургулар, анбарлар, јашајыш бицаларын кениш ишәаты, јоллар чәкилиши ва с. күлли мигдарда, жүксәк кәффијәтли тикити материаллары — семент, әһәнк, киле, кәрпич, шүшә тәләб едилр.

Октябр ишгилабыдан соңра өлкәдә вәтэн хаммалы әсәсында зәриф сәхсы, тәсәррүфат үчүн чини ва фарфор габлар, жүксәк вольту чәрәјан изолјаторлары, оптик-шүшалар истеһсал едән заводларын сәјсәз-һесабсәз корнуелары јүксәлмишдир.

1918-чи илдә өлкәнидә биринчи Дөвләт тәчрүби-силикат институту јарадылмыш ва о замандан етибарән чох көркәмли алимләрдән тутмуш завод лабораторияларынын тәвазәкар коллективләриндәк бәјүк кимиячылар групу силикат сәнајесинин едми әсәсларын јаратмағ үјәриндә чалышмышлар.

ССРИ-дә бир сыра јени сементләр: анһидрит сементи, сульфат-шлак сементи, аг агардычы-алүминат сементи, кенишләни сементләр истеһсал едилмишдир.

Тикити практикасы көстәрмишдир ки, сементлә сүјүн гаршылығлы тәсир заманы һидратлашма процесин кедир ва чохлу истилик алыныр. Бетон күтәси ичәрисиндә температу

рун жүксэлмәси чатлаг эмәлә кәлмәсинә вә бетонун вахтын-дан әвиәл дагылмасына сәбәб олур. Совет алимләри көстәрмишләр ки, истилик чыхмасыны азалтмаг үчүн сементин тәркибиндә калсиум-алюминатын миғдары 5—7 фаизәдәк азалдылмалыдыр. Бә'зи һалларда бетонун мәсамәләриндә кипс эмәлә кәлиб кристаллашыр, онун һәчми артыр вә чатлаглар эмәлә кәлмәсинә сәбәб олур. Д. И. Менделеев адына Москва Кимја-Технологии Институтунда, Семент институту илә бирликдә, П. П. Будниковун рәһбәрлији илә јени кенишләнән семент һазырланмышдыр. Семент бәркијәндә калсиум гидроалюминатла кипсин гаршылыгы тә'сир нәтичәсиндә семент кенишләнир. Кенишләнән семент илк дәфә Москва метросунун тикintisиндә тәтбиг олунашдыр. Һәмчинин јени «АГ» маркалы (анһидрит-килторпагы семент) јени семент дә истәһсал олунашдыр ки, бу семент гыздырыланда сүр'әтлә бәркијир, су сыздырмыр вә дагыдычы суларын тә'сиринә давамлы олур. Ону сүр'әтли нишаат үчүн тәтбиг едиләр.

Бир чох истәһсалатлар: изолјаторлар, оптик чиһазлар, кимја таблары, електровакуум чиһазлары, үз-суваг лөвһәләри, мәншәт габлары вә с. истәһсалаты силикатлар, шүшә вә чини илә әлагәдардыр. Шүшә ән марагы тәдгигат объектләриндән биридир. Шүшәјә демәк олар ки, бүтүн кимјәви элементләр дахил ола биләр.

Үмумиттифаг Елми-Тәдгигат Шүшәчилик Институтунда натриум, калсиум, силициум оксидләриндән; натриум, магниум, бор оксидләриндән вә с. оксидләрдән ибарәт үчлү системләр вә мүхтәлиф оксидләрдән ибарәт дөрдлү системләр өјрәнилмишдир. Нәтичәдә шүшәләрин јени тәркибләри тапылмыш вә шүшәвары оксидләрин комбинасиясында асылы олараг алыначаг шүшәләрин физики-кимјәви хассәләрини ирәличәдән сөјләмәк мүмкүн олмушдыр. Кристаллашма габилитјәти мүстәсна дәрәчәдә аз, кенишләнмә әмсалы кичик, јумшалма температура вә електриккечиричилији жүксәк олан јени шүшә сортлары әлдә едилмишдир.

Биринчи дүнја мүһарибәсинин илк күнләриндә, сүлһ вә һәрби мәгсәдлә ишләјән сәнајә үчүн чох бөјүк әһәмијјәти олан оптик шүшәләрин вәтәнимиздә истәһсал едилмәси мәсәләси кәскин сурәтдә гаршыја гојулду. Шүшә тәркибинин онун оптик хассәләринә тә'сир тәдгиг олунду. 1916-чы илин пајызында шүшә истәһсалы кенишләндирилмәјә башланды

вә о заман онун истәһсал үсулу икилисләрдән көтүрүлдү. Бурахлаш шүшәләр аз миғдарда вә кејфијјәтчә пис иди. 1917-чи ил пигилабы истәһсалатын бу сәһәсини һәмән вәзијәтдә көрдү. 1918-чи илдә шүшә институту тәшкил олунду, сөнмәкдә олан шүшә истәһсалаты, алим вә технологларымызын сә'ји нәтичәсиндә вә өзүмүздә тәртиб олуна јени үсулларын тәтбиги сәјәсиндә 1925-чи илә кими өлкәмиздә жүксәлиб кејфијјәтчә дүнјада биринчи јерләрдән бирини тутмага башлады.

Академик И. В. Гребеншиков микроәсамәли шүшә көшф етди ки, бу, үчкомпонентли системдир:  $\text{SiO}_2\text{—B}_2\text{O}_3\text{—Na}_2\text{O}$ . Бу шүшәјә туршу илә тә'сир едилдикдә натриум вә бор јујулуб чыхарылыр вә демәк олар ки, тәкчә силикат анһидридиндән ибарәт олан, һәр јери мәсамәли скелет галыр.

А. И. Китајгородски јүнкүл изолјасјон материал—пеностекло (көпүк-шүшә) әлдә етмишдир. Буну әлдә етмәк үчүн үјүдүлмүш шүшә илә кокс гатышығы јандырылыр, бу заман шүшәнин ичиндә кокс һиссәчикләринин јанмасы нәтичәсиндә көпүкләнмә баш верир. Сон заманлар исә ситаллар (шүшә-кристаллар) мејдана чыхмышдыр. Бу һалда сахсы материал истәһсалынын јени үсулу тәтбиг олунуб, көврәк аморф шүшә әвәзинә, кристал гурулушу низама салынмыш мөһкәм, бәрк материал әлдә едилмишдир. Бу, хассәләрин јалныз кимјәви тәркибдән дејил, материалын гурулушундан да асылы олду-гунун ајдын сүбутудур. Ситаллар јујулмаға гаршы чох давамлыдыр, бөјүк жүкә дөзүр, чиһазлар вә машын һиссәләри истәһсал етмәк үчүн конструксия ишләриндә вә тикити материалы кими ишләдилә биләр. Онлар ирәличәдән нәзәрдә тутулмуш хәссәләрә малик материаллар кими һазырлана биләр.



Техниканын јени жүксәлиши, мүасир техника үчүн зәрури материалара верилән јени тәләбләр вә демәли, јени проблемләр вә мүхтәлиф билик сәһәләриндән едилән јени тәләбат мүасир елми, о чүмләдән гејри-үзви кимјаны да јени гәјдәтә сәсләнмәјә вадар едир. Гејри-үзви кимја, башга јанашы емләрлә сых гарышмыш, мүрәккәб елм олмушдыр. Мүасир гејри-үзви кимјаны фәргләндирән чәһәт күлли миғдарда јени бирләшмә типләринин — аномал валентлији олан бирләшмәләрин, комплекс вә интерметаллик бирләшмәләрин, јарымке-



чирчилик хассэлэринэ малик бирлэшмэлэрин, гејри-үзви зәнчирлэри олан полимер маддэлэрин синтезидир.

Совет кимјачылары һэлэ ингилабын илк илиэриндэ Платин институту јарандығы вахтдан комплекс бирлэшмэлэрлэ мәшгул олмушлар. Сонралар бу истигамэтдэки тэдгигат үмуми гејри-үзви кимја институтунда давам етдирилмишдир. Үмуми гејри-үзви кимја институту өз фэалијјэтинин илк 20 илиндэ 360-дан чох јени комплекс кимјэви бирлэшмэлэр элдэ едиб онлары атрафлы өјрәнмишдир. Платин, радиум, иридиумун аммакатлары элдэ едимлиш, изомер бирлэшмэлэрин молекул чэкилэри тэјин едилмиш, комплекс бирлэшмэлэрин туршу вэ асасы хассэлэри өјрәнилмишдир.

Мәшһур совет кимјачысы И. И. Черијајев Вернерин үмуми гәбул едилмиш комплекс бирлэшмэлэр нэзэријјэсини тамамлајараг, 1935-чи илдэ транстә'сир һадисэсини кәшф етмишдир. Бу һадисэ комплекс бирлэшмэлэрдэ эвэзетмә реаксиясынын һансы истигамэтдэ кечэчэјини вэ комплексин һэндэси шәклини ирәличэдән дејэ билмәк имканы верир. Буна асасән јени изомерлэр, бир сыра јени бирлэшмэлэр алынмыш, дөрд валентли платиниң беш һэндэси шәкилдэ оптик фэал изомери синтез едилмишдир. Платин группу металлларынын комплекс бирлэшмэлэринин гурулушуну тэдгиг етмәк үчүн Үмуми гејри-үзви кимја институтунда һалокенлэрин, дәмирин, иридиумун вэ санирәнин радиоактив изотопларынын нишанланмыш атомлары тэтбиг олушмушдур.

Метал карбониллэринин — ағыр металлларын карбоксил группу СО илэ бирлэшмэлэринин — чоху кимјэви рабитә типинэ көрә комплекс бирлэшмэлэрэ аид едилә билэр. Элемент-үзви бирлэшмэлэр институтунда совет алимлэри бу мараглы бирлэшмэлэрин элдэ едилмәси вэ истифадә олунамасы проблемлэри үзэриндэ ишләјирлэр. 1940-чы илдэ алимлэрин бир группу волфрам вэ молибден карбониллэринин элдэ етмәк үчүн чох еффектли үсул тәклиф етмишдир. Бу үсул, һәмни металлларын јүксәквалентли хлоридлэринэ тәзјиг алтында редуксияедичи металллар вэ карбон 2-оксидлэ тә'сир етмәкдән ибарәтдир. Волфрам вэ молибден карбониллэриндән мүхтәлиф деталлар үзэриндэ чәтинэријән өртүк эмәлэ кә тирмәк үчүн истифадә олунар; бу мөгсәдлэ карбонил бвхарларынын вакуумда парчаланмасы үсулу тэтбиг едилир.

Алимлэрин бир группу карбониллэрин гурулушу нэзэријјэсини үзэриндэ ишләјир вэ онларын башга саһэлэрдэ тэтбиги им-

канларыны өјрәнирлэр. Карбониллэр радиотехники чифазларыны нүвәси (ич һиссәси), үчүн метал ма'мулаты кејфијјэтинэ нэзарәт үчүн, мотор јаначагында антидетонатор кими вэ и. а. тэтбиг олунар.

Электрониканын тәләбатыны артыг керманиум, силисиум, селен кими јарымкечиричи элементлэр тә'мин едә билирлэр. Бунунла алагәдар олараг сон заманлар кимјачыларыны иши јарымкечиричи бирлэшмэлэр элдэ едилмәсинэ јөнәлдилмишдир. Нисбәтән јахын заманларда (50-чи иллэрин эвваллэриндэ) совет алимлэри индиум-стибиддэ (индиум-антимониддэ)  $JnSb$  јарымкечиричилик тәбиәти олдуғуну мүәјјән етмишлэр. Һазырда 3-чү вэ 5-чи групп элементлэриндән тәшкил олунап,  $A^3 B^5$  адландырылан бир сыра бирлэшмэлэр јарымкечиричилэр техникасында эмәли олараг тэтбиг едилир. Индиум, галлиум, алүминниум вэ борун азот, фосфор, арсен, стибиум, висмутла бирлэшмэлэри чидди сурәтдә стехиометрик тәркибли интерметал бирлэшмэлэрдир. Јарымкечиричилик чәһәтдән бунлар чох мараглы маддэлэр олдуғу ајдынлашмышдыр.

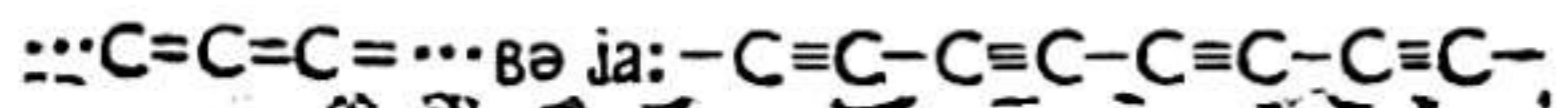
Совет кимјачылары јени јарымкечиричи бирлэшмэлэр синтез едиб онларын хассэлэрини өјрәнмәји давам етдирирлэр. Хассэлэрин тәркибдән асылылығы диаграмлары, мүрәккәбләшдиричи алавэлэрин тә'сир, электрофизики хассэлэр, кристал гәфәс дефектлэри, кимјэви бирлэшмэлэрин сафлығы өјрәнилир. Лабораторияларда мүхтәлиф үсулларла јарымкечиричи бирлэшмэлэр элдэ едир, јени үсуллар ахтарыб тапыр, тәмизләмәк үчүн јенидән фракцион кристаллашдырма эмәлијјаты апарыр, јарымкечиричи бирлэшмэлэрин пәрдәчиклэрини элдэ едирлэр вэ и. а. Артыг ики элементдән ибарәт бинар бирлэшмэлэр синтезиндән мүрәккәб—чохкомплектли бирлэшмэлэр синтезинэ кечмишлэр. Үчкомплектли бирлэшмэлэрин тэдгиги нисбәтән јахын заманларда башланмасына бахмајараг, индидән күлли мигдарда тәчрүби материал топланмышдыр.

Елмин чох кениш кәләчәји олан саһәси—гејри-үзви полимерлэр кимјасыдыр, чүнки белә полимерлэр һазырда кениш тэтбиг олунар, кәләчәкдә исә бир чох саһэлэрдэ тэтбиг едилә билмәси көзләнилир. Әкәр бир элементин—карбонун—полимерлэри о гәдәр чох исә, галан, демәк олер ки, јүз элементин полимерлэри даһа чох вэ даһа мараглы олмалыдыр.

Јахын заманларда совет алимлэри тапышлар ки, гызыл—сианид зәнчирли молекуллардан ибарәтдир. Мүәјјән

сизмишдир ки, ситаллар вә сементләр дә полимер гурулуш-  
лудур. ССРИ ЕА-нын Кристаллография институтунун елми  
ишчиләри сүн'и гырмызы вә көј жагут алмаг үсулуну тәртиб  
етмишләр. Онларын эсасыны алүминимумун полимер оксиди—  
корунд тәшкит едир, ала вәсәи нәә она рәнк верән оксидләрдир.  
Сүн'и гырмызы жагутлардан лазерләрдә, торпачы дэзкаһлары-  
нын кәсәрләри үчүн, сүн'и инәк истеһсалында сапкечирәнләр  
үчүн истифалә олунур. Ленинград алимләри тәбии полимерин  
—асбестин молекулларыны модификасјалашдырыб истилијә  
давамлыгы даһа жүксәк олан сүн'и асбест алмышлар.

Елемент-үзви бирләшмәләр институтунда јени полимер  
бирләшмә—карбин алынмышдыр. Бунун молекуллары јалныз  
карбондан ибарәт олан хәтвари зәнчирдән ибарәтдир:



Бу јени маддә јарымкечиричидир, һәм дә фотокечиричилијә  
маликдир. (үзәринә ишыг дүшәндә онун електрик кециричили-  
ји күчләнир); онун бу габилитјәти бир нечә јүз дәрәчәјә гәдәр  
ғыздырыланда белә зәнфләмир. Лакин бу бирләшмә гејри-  
үзви кимјанын үзви кимја илә һүдуд хәттиндәдир.

Гејри үзви полимерләр һаггындакы елм гејри-үзви кимја-  
нын јени һүдуду олур. О өзү илә үзви кимјанын тәчрүби үсул-  
ларыны—реаксијаларын әринтиләрдә вә гејри-су мәһлулла-  
рында апарылмасы үсулуну кәтирир.

Гејри-үзви кимја чох саһәлидир, һәр бир мүасир елм кими,  
башга елмләрлә сых ғарышыр, белә ки, «сырф» гејри-үзви  
кимја һаггында данышмаг мүмкүн дејил. 50 ил әрзиндә өлкә-  
миздә бу елмин әлдә етдији наилијәтләрин һамысыны әкс ет-  
дирмәк чәтиндир. Јалныз онун ајры-ајры һиссәләриндән исти-  
фадә етмәк олар. Бу дәфинәјә өз гијмәтли әмәјини сәрф ет-  
миш алимләрин һамысынын адыны чәкмәк дә мүмкүн дејил-  
дир. Буна көрә дә адларыны көстәрмәдән нәтичәдә јалныз  
белә демәк олар: өлкәмиз тәбии сәрвәтләрлә зәнкиндир, онун  
халгынын јарадычы гүввәси чох бөјүкдүр, елми-тәдгигат иш-  
ләри үчүн мүстәсна шәраит јарадылмышдыр вә әкәр совет  
гејри-үзви кимјасы өз 50 иллијини бөјүк наилијәтләрлә ғар-  
шылајырса, кәләчәкдә онун наилијәтләри гат-гат артыг ола-  
чагдыр.

(«Химија в школе» журналы, 1966-чы ил, № 6.)

Проф. Ә. ӘБДУРРӘЙМОВ.

## КӘНЧ КИМЈАЧЫ КАДРЛАРЫН ҺАЗЫРЛАНМАСЫНА ДИГГӘТИ АРТЫРМАЛЫ

Бу ил мартын 25—29-да Азәрбајчан ССР сәккизилилик вә  
орта мәктәбләринин, Октябр ингилабынын 50 иллијанә һәср  
олунмуш 6-чы Республика кимја олимпиадасы кецирилмиш  
вә бурада 398 мәктәбли иштирак етмишдир. Олардан 203 нә-  
фәри (51,3%) X синиф шакирдләри, 113 нәфәри (28,5%) IX  
синиф шакирдләри вә 82 нәфәри (20,2%) VIII синиф шакирд-  
ләри иди. Олимпиадаја Азәрбајчанын демәк олар ка. бүтүн  
рајонларындан мәктәблиләр кәлмишди.

Алтынчы кимја олимпиадасынын нәтичәләри көстәрди ки,  
республикамызын бир сыра мәктәбләриндә кимја кадрлары-  
нын јетишдирилмәси вәзијјәти хејли јахшылашмышдыр. Белә  
мәктәбләр сырасында Нахчывандакы 3 нөмрәли мәктәби (мү-  
әллими Лариса Шапран), Кировабад шәһәриндәки 20 нөмрә-  
ли мәктәби (мүәллими Мөһсүн Тағијев), Товуз рајонундакы  
Пушкин адына орта мәктәби (мүәллими Мәһәр Гулијев) вә  
с. көстәрмәк олар.

Тәәссүфлә гејд етмәлијик ки, кимја үзрә тәјагәтли кадрлар  
јетишдирән белә мәктәбләримизин сајы һалә нисбәтән аздыр.  
Олимпиадаја зәнф шакирдләр көндәрән мәктәб вә рајонла-  
рымыз һәләлик чохлуг тәшкит едир. Бир чох мәктәбләрин X  
синиф шакирдләри олимпиада мәсәләләринин һәллиндән вә  
практик мәшғәләләрдән 0—2 балдан жүксәк гијмәт ала билмә-  
мишләр. Ејни һал VIII вә IX синиф шакирдләри арасында да  
мүшаһидә олунмушдур.

Бу вәзијјәт мәктәбләримизин чохунда кимјадан типик мәсә-  
ләләр һәллинә кифәјәт гәдәр фикир верилмәлијини көстәрир.  
Кимјадан орта мәктәб програмы һәр синифдә мүәјјән типик  
мәсәләләрин һәлл етдирилмәсини тәләб едир. Мәсәлән, VII

симиғла шакирдләрә формул үзрә мурәккәб маддәләрни шә-  
рһәтләренәдән аҗры-аҗры элемент атомларынның валентини,  
мурәккәб маддәни тәшкил сәнә элементни фаиләтә мигдарыны  
тәҗрибә етмәлә молекула әхисини һесаблимаға, тәһлик үзрә  
реаксәдә кәтәҗәстәдә алынған маддәләрни чәки һәз мигдары-  
ның һесаблинамасына, фаиләтә мағдүлләри әнд мәсәләләр һәдә  
етмәк өрәдәлмәлдир.

VIII һә IX синиғләрдә бир чәх типик мәсәләләр һәдә етди-  
рильмәлдир. Мәсәлән, күбрәләрдә тәсиредичи маддә мигда-  
рының һесаблинамасы, стехиометрик аналәҗишларын (грам-  
атом, грам-молекула һә грам-әквивәлент) дәрк едилмәси һә бу-  
ғи әсәсында мағдүлләриң моләҗар һә нормал гатылығлары-  
нә әнд мәсәләләриң һәдә етдирилмәси, газ гануңларына һә  
галләриң грам-молекулар һәһиләриңә әнд мәсәләләриң һәдә  
өрәдәлмәлдир. Бу синиғләрдә кимҗәви тәһликләр үзрә һә-  
саблинамалар дәрнәкләшдирилмәли, бәлә ки, тәркибиндә мүәҗҗән  
миғдар гатышығы олан һәммәлын верилмиш мигдарыңдан һә  
гәдәр мағсүл алынған биләчәҗи, маддәриң һәсүси чәкисинә әсә-  
сан һәһми һә әхсина, һесаблинамасы һә с мәсәләләр һәдә ет-  
дирилмәлдир.

Һәһәҗәт, әсәс типик мәсәләләриң һәдәлән өрәдәлдикдән сон-  
ра гарышығ мәсәләләриң һәдә едилмәси гәҗдәсы, бу замән һәм  
ғиҗәви йәд илә, һәм дә стехиометрик үсулла мәсәләләриң һәдә-  
лә үсулу өрәдәлмәлдир. Бәзән гарышығ мәсәләдә ики, бә-  
дән дә үч мәҗһүл кәмиҗәт верилә биләр. Бу замән шакирдләр  
дүҗкүн мүһәкимә дүрүдәрәк икимәҗһүллу мәсәләләр үчүн ики  
риҗәви формул, үч мәҗһүллу мәсәләләр үчүн дә үч формул дү-  
һәдәдә мәсәләни риҗәви йәдә һәдә едә билмәлдирләр. X  
синиғләрдә үәнн кимҗәви әнд еҗин типли мәсәләләр һәдә етди-  
рилмәлдир.

Кимҗә олиМПиадаларыңда тәһлиф олуған һәзәри мәсәләләр  
әһсәрән гарышығ мәсәләләр олуһ һә типик мәсәләләриң һәдәли-  
ни билән шакирдләр бу мәсәләләриң һәдә етмәкдә чәтинлик  
чәһмирләр.

Ғәрибә бурасыдыр ки, кимҗәдән VI республика олиМПиада-  
сында һәзәри мәсәләләриң мүвәфәғиҗәтлә һәдә етмиш бир  
чәх шакирд практик мәшғәләләрдә 10 балдан ән чоху 5—6  
бал топләҗә билмишдир. һәдәбуки, практик мәшғәләләр үчүн  
иһи јүһкүл мәсәлә—чирли маддәни тәһизләмәк һә етикетсә  
ғабләрдә верилмиш 3—4 маддәни тәҗрибә етмәк тәләб олуһур-  
ду. Бәлә јүһкүл практик ишләрдә олиМПиада иштиракчылә-

рының јүһсәк бал топләҗә билмәмәләриң көһтәриһ ки иһи X  
ләриҗиндә шакирдләрә иһәли верилмәләр һә иһиҗәһәһәр мад-  
дәләриң тәҗрибә етмәк үчүн һәрәкәт рәһәһәләр һә өрәдәлмәләр.  
бир чәх маддәләриң үмүһи иһтеһсал үсуллары дөһәһә үһә  
ки, һәч өрәдәлмәһәр. Мәсәлән, олиМПиада иһтиракчыләриң-  
ның әһсәрәҗәти хлоридләри һә сульфатларың тәҗрибә едә бил-  
мишләр, ләкин бромид һә йодидләри, нитратларың тәҗрибә етмәк-  
дә чәтинлик чәһмишләр. һәдәбуки бромид һә йодидләриң тәҗрибә  
етмәкә хлоридләриң тәҗрибә етмәк арыҗиндә дөһәһә олар ки, һәч  
бир фәрг йәддир. Буларын һәр үчүнү тәҗрибә етмәк үчүн кү-  
мүһ-нитрат дүһүңләһ иһтеһфәдә олуһур һә алынған чәһтәтүһү  
рәһки илә хлор, бром һә јод йәдәһәр тәҗрибә едәлә биләһәр. Бу-  
лардан бирини шакирдләриң асан тәҗрибә едәһәр, иһәһини тәҗрибә  
едә билмәмәләриң сүһүт едир ки, маддәләриң тәҗрибә едәһәси  
гәҗдәсы үмүһиләшдирилмиш шәһилдә шакирдләрә чәтдирмә-  
һәр.

Маддәләриң тәһчә тәҗрибә едилмәси дәҗлә, бир чәх иһәс ет-  
җә мағсүлларының (туршуларың, әһсәларың, дүһәларың) лабо-  
раториҗәдә иһтеһсалына әнд үмүһи үсулларың, едәчә дә кәтәҗә  
иһтеһсалының әһсәс принципләри шакирдләрә өрәдәлмәлдир  
ки, оларын көрүһ дәрәһәс кәһиш олуһи, өрәдәлмәләриң асан  
јаддә сахләҗә билсин һә әл аһындә олан маддәләрдән бәһҗә  
кимҗәви бирләшмәләр алмағдә чәтинлик чәһмишләр.

Фихримзиң бир мисәллә әһдәһиләһдирәҗ Орта мәһтәбләрдә  
шакирдләрә дүһ иһтеһсал етмәҗин бир һәчә үсулу, о чүһләдән  
дүһ илә туршуһун гаршылығлы тәһсириндән јәһи дүһ һә јәһи  
туршу; дүһ илә гәләһиләриң гаршылығлы тәһсириндән јәһи дүһ  
һә јәһи әһсәс алынмәсы гәҗдәсы шүһәһәһәс өрәдәлмәһәр, ләкин бу  
замән еҗин әһәлиҗәтиҗ лабораториҗәдә туршуларың һә әһсәлә-  
рың иһтеһсал етмәк үчүн үмүһи үсул олдуғу, көрүһүр ки, әһ-  
дәһиләһдирәһәр һә бунун үчүн дә шакирдләрә мүәҗҗән тур-  
шу һә әһсәсын алынмәсы тәһлиф едилдикдә бәһи шакирдләр  
чәтинлик чәһиһәр.

Бүтүн бу чәһәтләриң һәзәрә аларәҗ В. И. Левин әһдәһә Аһәр-  
бәҗән Дөһләт Педагоҗи Институтунун тәһлифи үзрә билә  
«Аһи мәһтәбләрә даһил олмағ иһтәҗәһләр (әһбитүриҗентләр)  
үчүн кимҗәдән методик көһтәриш» әдлә кәһиң әһәр тәрҗәһ ет-  
мишик. һәзәрдә чәдә олан һәһин әһәрдә орта мәһтәбләрдә  
һә кимҗә типик мәсәләләриң һәдә етдирилмәси, тәҗрибә үһәи мад-  
дәләриң тәҗрибә етмәк үчүн һәһси һәрәкәт рәһәһәләриң өрә-  
дәлмәси һә һәһәҗәт, бәзән мүһүм маддәләриң иһтеһсалы үчүн  
һә кимҗә үмүһи үсуллар тәһһиғ едәләһәр һәдә едәһәр һәдә һәдә һәдә

даир мисаллар верилмишдир. Бу юл ила бә'зи мәктәбләримиңдә кимја гәдриениңдә буралылан чәһәтләрнә абитуријентләрә чатдырмагга онларын ани мәктәбләрә дахил ола билмәләрине бир гәдәр көмәк етмәк истәјирик. Ләкин јалныз АПИ-дә бу ил көстәрилән һәмни тәшәббүс, һеч дә кимја мүәллимләринин програмы јеринә јетирмәк мәсулијјәтинин азалтмыр. Кимја мүәллимләрнә програмда көстәрилән бүтүн типик мәсәләләрин һәлл етдирилмәси, бүтүн лаборатор вә практик мәшгәләләрин јеринә јетирилмәси јошу ила шакирдләрдә кимја истәһсалатына аид әмәли вәрдишләр ашыламаг ишиндә онларын үзәрине нә гәдәр чидди мәсулијјәт дүшдүјүнү бир даһа дүшүнмәли, кимја олимпиадаларынын I-чи (мәктәб) турунда өз шакирдләринин даһа диггәтлә сечмәлидирләр. Јухарыда гејд едилмиш чәһәтләрнә вә үмумијјәтлә кимја курсуну јахшы мәнимсәмәмиш шакирдләри рајон (II) туруна көндәрмәмәлидирләр. Рајон турунда исе там гәлиб чыхмајанлары рајон олимпиада комиссијасы республика (III) туруна көндәрмәмәлидир. Биз јалныз бу још ила кимја олимпиадаларыны тәләб олунан јүксәклијә гәлдириб, ондан көзләнилән нәтичәләри әлдә едә билдәрик.

### ЫДРОПОНИКА ВӘ ШҮШӘ ЛИФ

Јапонияда исти шитиләкләрдә торпагы шүшә лифлә өнәз етмәк мәгсәди ила төчрүбә апарылымышдыр. Мә'лум олмушдур ки, шүшә лиф гидропоника үчүн ән јахшы зәминдир. Шүшә лифдә кенши капијлар шәбәкәси әмәлә кәлир ки, бу да һаваны вә ичәрисиндә мүх тәлиф күбрәләр һәлл олунмуш сују өзүндә јахшы сахлајыр. Белә «торпаг» температура давамлы олур вә асанлыгга стерилизә едиләр. Ади торпагда тәрәвәз тохумалары тез-тез хараб олдугу һалда, шүшә лифдә јахшы чүчәрир.

### КИМЈАЧЫЛАРЫН ЛҮГӘТИ

Һазырда кимја терминләри лүгәтина ики милјона гәдәр сөз дахилдир. Бизим күндәлик данышыгга истифада етдијимиз сөз еһтијатнә бу зәнкли кимја лүгәти ила мүгәјисә едилдикдә чох касыб көрүнүр. Чүнки ади данышыгга бизим истифада етдијимиз сөз еһтијатна бир миндән он минә гәдәр сөз дахилдир.

## ҮЧҮН ПРОГРАМ ЛАЈИҺӘСИННӘ МҮӘЛЛИМЛӘРИН МҮЗАКИРӘСИНӘ ВЕРИРИК

Кимја програмынын лајиһәси мүәллимләр, методистләр вә олимпдәр тәрәфиндән мүзакирә олунмаг мәгсәди ила нәшр олунур. Лајиһә һәггәсиндә мәсәләһәт вә тәклифләриниңиз Азәрбајҗан ССР Маариф Назирлијјинин тәдрис-методика шө'бәсинин үнванына көндәрмәјиниз хаһиш олунур.

### ОРТА МӘКТӘБ КИМЈА КУРСУ ПРОГРАМЫНЫН ЛАЈИҺӘСИ

ҮМҮМИ ВӘ ГЕЈРИ-ҮЗВИ КИМЈА

VII сениф

(һәфтәдә 2 сәат, чәми 76 сәат).

#### I. Ил кимјәви анијышлар (23 сәат).

Кимја фәнин. Маддә, маддәләрин хәссәләри, Гарышыглар. Гарышыглары ајырма үсуллары (дүрутма, сүзмә, бухарландырма). Физики вә кимјәви һадисәләр. Кимјәви реаксија, Кимјәви реаксијаларын әлимәтләри. Реаксијаларын әмәлә кәлмәси вә кедини шәраити.

Молекулар вә атомлар. Атом чәкисеи. Кимјәви элементләр. Элементләрин кимјәви ишарәләри. Металлар вә гејри-металлар. Бәсит вә мүрәккәб маддәләр. Гарышыглар вә кимјәви бирләшмәләр.

Атом-молекул нәзәријјәси. Атом-молекул нәзәријјәсинин јарадылмасында М. В. Ломоносовун вә Д. Далтонун ролу.

Маддәләрин тәркибинин сабитлији. Кимјәви формуллар, онларын кејфијјәт вә миғдарча мә'насы. Молекул чәкисеи. Маддәләрин формулларына әсәсэн фәилдә тәркибинин һесабланмасы. Маддә чәкисеинин (күтләсинин) итмәмәси гәнууну вә онун әһәмијјәти. Кимјәви тәңләкләр, онларын кејфијјәтчә вә кәмијјәтчә мә'насы.

Кимјави реаксијаларин типлари: бирлэшмә, парчаланма, аэлетмә. Экзотермик вә эндотермик реаксијалар.

Һәјәтдә кимјави әһәмийјәти.

Демонстрасија тәчрүбәләри. Кимјави һадисәләрә даир мисаллар: гәнди ғыздырдыгда дәјишилмәси, парафини јанмасы, магнизиумун јанмасы. Чивә 2-оксидин парчаланмасы. Күкүрдүн дәмир вә ја синклә бирлэшмәси. Маддә чәкисини итмәси ганунуну тәсдиғ едән тәчрүбәләр. «М. В. Ломоносов вә маддә чәкисини итмәси гануну» кино-филминин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Мүхтәлиф физики хәссәләри олаи маддәләрин (хәрәк дузу, гәнд, алүмининум, синк, дәмир, мис, су, күкүрд вә с.) нәзәрдән кечирилмәси. Физики һадисәләрә мисаллар: шүшә борунун ғыздырылмасы, парафини әридилмәси. Кимјави һадисәләрә даир мисаллар: газ лампасы аловунда мисин ғыздырылмасы, хлорид туршусунун тәбашир вә ја мәрмәрә тәсири. Бәсит вә мүрәккәб маддәләри күмуналәри илә, метал вә гејри-металларла танышлығ. Әсәс мис 2-карбонатин парчаланмасы. Мис 2-хлорид мәһлулундаи мисин дәмирлә әвәз едилмәси.

1-чи практик мәшғәлә. Спирт лампасы (газ лампасы) вә лабораторија штативи илә дәврәимә гајдалары (1 саат).

2-чи практик мәшғәлә. Сүзмәк вә јенидән кристаллашдырма јолу илә дузун тәминләнмәси (1 саат).

## 2. Оксикен. Оксидләр. Јанма (16 саат).

Оксикен. Оксикенин физики хәссәләри Оксикенин кимјави хәссәләри: фосфор, күкүрд, көмүр вә дәмирлә гаршылығлы тәсири. Оксидләшмә. Оксидләр. Оксикенин тәтбиги. Озон. Аллотропија.

Елементләрин валентлији. Елементләрин бирлэшмәләрини формулуна көрә онларин валентлијинин тәјин едилмәси. Валентлија көрә формулларин дүзәлдилмәси.

Һава. Һаванын тәркиби. Тәсирсиз газлар, онларин хәссәләри вә тәтбиги. Бәсит вә мүрәккәб маддәләрин һавада јанмасы. Јанманын башланмасы вә дајандырылмасы шәрәити.

Демонстрасија тәчрүбәләри. Оксикенин физики хәссәләри илә танышлығ. Көмүрүн, күкүрдүн, фосфоруи вә дәмирии оксикендә јандырылмасы. Оксикенин лабораторијада алынмасы. «Оксикен вә онун тәтбиги» кинофилминин көстәрилмәси.

Фосфору вә ја спирти колдак алтында јандырмагла һавада оксикенин олдуғуну тәјин етмәк. Маддәләрин јанма шәрәитини әјдмиләшдыран тәчрүбәләр.

Лаборатор тәчрүбәләр. Оксид күмуналәри илә танышлығ.

3-чү практик мәшғәлә. Оксикенин алынмасы вә хәссәләри (1 саат).

## 3. Һидрокен. Туршулар. Дузлар (15 саат).

Һидрокен. Лабораторијада Һидрокенин алынмасы. Һидрокенин физики хәссәләри. Һидрокенин кимјави хәссәләри: оксикенлә, хлорла, күкүрдлә гаршылығлы тәсири; оксидләрдән металларин редуксија едилмәси. Һидрокенин тәтбиги. Тәбиәтдә Һидрокен.

Туршулар. Туршуларин тәркиби. Туршу галығы һаггында әнләјиш. Туршу галығынын валентлија. Туршуларин үмуми хәссәләри (хлорид туршусу вә сулфат туршусу мисалында): индикаторларин рәнкинин дәјишилмәси. бәзи металлар вә метал оксидләри илә гаршылығлы тәсири. Дәјишмә реаксијасы.

Дузлар. Дузларин тәркиби, онларин адалары. Металларин вә туршу галығларынын валентлијинә әсәсән дузларин формулларинин дүзәлдилмәси.

Демонстрасија тәчүбәләри. Һидрокенин физики хәссәләри илә танышлығ. Һидрокенин һавада вә оксикендә јанмасы. Һидрокенин һава илә гаршығынын парчаланмасы. Һидрокенин күкүрдлә бирлэшмәси. Һидрокенин хлорда јанмасы. Туршу вә дуз күмуналәринин көстәрилмәси. «Һидрокен вә онун тәтбиги» кино-филминин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Сулфат туршусу илә синкин гаршылығлы тәсириндән Һидрокенин алынмасы (Һидрокен вә дуз алындығынын көстәрилмәси). Һидрокенин мис 2-оксид вә ја гурғушун 2-оксидлә гаршылығлы тәсири. Хлорид туршусу вә сулфат туршусунун хәссәләри илә танышлығ: индикаторларин рәнкинин дәјишилмәси, металларла (дәмир, синк, мис) алагәси, метал оксидләри илә гаршылығлы тәсири (дәмир 3-оксид, магнизиум-оксид).

4-чү практик мәшғәлә. Мис 2-оксидлә сулфат туршусунун гаршылығлы тәсириндән көдашын алынмасы (1 саат).

#### 4. Су Эсаслар. Мәһлуллар (18 сәт).

Сујун таркиби. Сујун парчаланмасы вә синтези. Сујун ким-јоши хәссәләри: ба'зи металлларла (натриум, каленум, дәмир) вә оксидләрлә (фосфор, каленум оксидләри) гаршылыгы тә'сирли. Гејри-металларын вә металлларын гидроксидләри.

Эсаслар. Суда һәлл олан эсаслар—гәләвиләр. Гидроксид групу, ошун валентлији, Гәләвиләрин хәссәләри: индикаторларын рәнкини дәјишилмәси, туршуларла гаршылыгы тә'сирли. Нейтраллашдырма реаксиясы. Суда һәлл олмајан эсаслар. Эсасларын таркиби. Металларын валентлијинә көрә эсасларын формулларынын дүзәлдилмәси.

Мәһлуллар. Маддәләрин суда һәлл олмасы. Дојмуш, дојмамыш вә ифрат дојмуш мәһлулар. Бәрк маддәләрин һәллолма габиллијәтинин температурдан асылылыгы. һәллолма заманы истилик һадисәләри. Гидратлашма. Кристалһидратлар. Мәһлулларын гатылыгы. • Гатылыгын фәзлә ифадә олунмасы. Мәһлулларын јашајышда, техникада вә кәнд тәсәррүфатында әһәмијәти.

Демонстрасия тәчрүбәләри. Дистиллә етмәклә сујун тәмизләнмәси. Сујун електрик чәрәјаны вәсәтәсилә парчаланмасы. Елдиометрдә сујун синтези. Сујун натриум вә каленум илә гаршылыгы тә'сирли. Сујун фосфор вә каленум оксидләри илә гаршылыгы тә'сирли. Алынган гидроксидләр мәһлулунын индикаторларла сынаымасы. Нейтраллашдырма реаксиясы.

Амоний-нитраты, Јахычы натриуму вә сульфат туршусуну суда һәлл етдикдә әмәлә кәлән истилик һадисәләри. «Шәһәр сүтәмизләјән стансиясы» кино-филминин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Натриум-гидроксид вә сәнимүш әһәнкин хәссәләри илә танышлыг: онларын суда һәлл едилмәси вә алынган мәһлуларын индикаторла јохланмасы. Нейтраллашдырма реаксиясы. Мис 2- гидроксидин вә дәмир 3-гидроксидин хәссәләри илә танышлыг. Онларын практик оларат суда һәлл олмамасы, туршуларла гаршылыгы тә'сирли. һәллолма габиллијәти мүхтәлиф олан бәрк маддәләри суда һәлл етмәк. Мүхтәлиф температурда маддәләрин һәлл олмасынын дәјишилдијини көстәрән тәчрүбәләр. Көјдашын су-сузлашдырылмасы вә мис 2-сульфатын гидратлашдырылмасы.

5-чи практик мәшғәлә. Мүәјјән гатылыгда дуз мәһлулунын һамырланмасы (1 сәт).

Екскурсиялар (4 сәт).

#### VIII. синиф

(Һәфтәдә 2 сәт, чәми 74 сәт).

#### 1. Гејри-үзви бирләшмәләрин ән мүһүм синифләри. Кимјәви формуллар вә тәнликләр үзрә һесабламалар (18 сәт).

Гејри-үзви бирләшмәләрин ән мүһүм синифләри—оксидләр, туршулар, эсаслар, дузлар.

Эсаси вә туршу оксидләри. Эсаси оксидләрин су илә вә туршуларла гаршылыгы тә'сирли. Туршу оксидләринин су илә вә гәләвиләрлә гаршылыгы тә'сирли. Оксидләрин адлары.

Оқсикенли вә оксикенсиз туршулар. Туршуларын эсаслыгы. Туршуларын металлларла, эсаси оксидләрлә вә эсасларла гаршылыгы тә'сирли.

Суда һәлл олан вә суда һәлл олмајан эсаслар. Эсасларын адлары.

Амфотер оксидләр вә гидроксидләр: онларын туршуларла вә гәләвиләрлә гаршылыгы тә'сирли.

Дузлар, таркиби вә адлары Нормал, турш вә эсаси дузлар. Гејри-үзви бирләшмәләрин синифләри арасында кенетик рабитә.

Грам-атом вә грам-молекул. Газын грам-молекул һәчми (нормал шәраитдә). Авогадро гануну. Формуллар вә реаксия тәнликләри үзрә һесабламалар. Кимјәви реаксияларын истилик эффекти, термохимјәви тәнликләр.

Демонстрасия тәчрүбәләри. Эсаси оксидләрин туршуларла гаршылыгы тә'сирли. Туршу оксидләринин гәләвиләрлә гаршылыгы тә'сирли. Бәсит маддәләрин грам-атомлары вә мүрәккәб маддәләрин грам-молекуллары нүмунәләринин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Синк-оксиди вә синк-гидроксидинин туршу вә гәләви мәһуллары илә гаршылыгы тә'сирли.

1-чи практик мәшғәлә. Экспериментал мәсәләләрин һәлли (1 сәт).

#### 2. Дөври ганун вә Д. И. Менделеевин элементләрин дөври системи. Маддәләрин гурулушу (24 сәт).

Элементләрин тәснифаты. Металлар вә гејри-металлар. Амфотер оксидләр вә гидроксидләр әмәлә кәтирән элементләр. Охшар элемент групплары һаггында анлајыш (гәләви металллар вә һалокенләр мисалында).

Дөври ганун. Кимјәви элементларин дөври системи. Кичик вә бөјүк дөврләр. Элементларин групплар вә ярымгрупплары.

Атомларын гурулуш нәзәријјәси әсасында элементларин дөври системи.

Элементларин сыра нөмрәләр, атом нүвәсинин јүкү. Кичик дөвр элементлар атомларынын электрон өртүкләринин гурулушу. Электрон гурушунун дөври дәјишилмәси, элементларин хассәләринин дөври сурәтдә дәјишилмәсинин әсасы кими.

Ион рабитәси, онун әмәлә кәлмәси механизми. Ионлу кристаллик гәфәс. Ковалент рабитә, онун әмәлә кәлмәси механизми.

Атомлу вә молекуллу кристаллик гәфәсләр. Полјар вә гејри-полјар ковалент рабитә.

Электрон нәзәријјәси әсасында кимјәви элементларин валентлији. Оксидләшмә вә редуксија.

Атом нүвәсинин тәркиби, протонлар вә нейтронлар. Изотоплар. Кимјәви элемент, изотопларын һамысынын бирликдә көтүрүлмәси кими. Кимјәви элементларин чеврилмәси һагында анлајыш. Сүн'и кимјәви элементләр.

Елми-материалист дүнјабахышы, елм вә техниканын инкишафы үчүн дөври ганунун әһәмијјәти. Д. И. Менделеевин һәјаты вә елми фәалијјәти.

Демонстрасија тәчрүбәләри. Натриумун оксидкәндә јанмасы. Натриумун вә калиумун су илә гаршылыгы тәсири (лазыми тәһлүкәсизлик тәдбирләри көрмәклә). Хлор, бром вә јодун металлларла гаршылыгы тәсири. Үчүнчү дөвр элементларинин оксидкәндә гаршылыгы тәсири, алынган оксидларин гидратлашмасы, гидроксидларин хассәләринин тәдгиги.

Хәрәк дузу вә алмаз кристалынын фәза гәфәсинин моделләри. «Д. И. Менделеев вә элементларин дөври системи» кинофильминин көстәрилмәси.

### 3. Һалокенләр (10 саат).

Элементларин дөври системиндә Һалокенларин мөвгеји, онларын атомларынын гурулушу.

Хлор. Хлорун физики хассәләри. Хлорун кимјәви хассәләри: металлларла, Һалокенлә, су илә гаршылыгы тәсири. Хлорун тәтбиги. Тәбиәтдә хлорун бирләшмәләри.

Һалокен-хлорид. онун хассәләри. Һалокен-хлоридин алынмасы. Хлорид-туршусу, онун хассәләри. Хлорид туршусу вә хлоридларин кејфијјәт реаксијасы. Кимјәви реаксија кимјә

рәи газларын һәчми нисбәтләри. Хлорид туршусунун тәтбиги. Хлорун оксидкәндә бирләшмәләри һагында гыса мәлумат.

Флүор, бром, јод. Онларын хассәләринин хлорун хассәләри илә мүсајисәси. Һалокенларин бир-бирини дузлардан ардычылыгыла чыхармалары.

Демонстрасија тәчрүбәләри. Рәнкли маддәларин хлорла рәнксизләшдирилмәси. Һалокен-хлоридин синтези. Бромун суда һәлл олмасы. «Флүор» кинофильминин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләри. Јодун суда вә үзви һәлл-едичиләрдә һәлл олмасы. Јодун сублимасијасы. Јод мәһлулунын нишастаја тәсири. Һалокенларин ардычылыгыла бир-бирини дузлардан чыхармаларынын көстәрән тәчрүбәләри.

2-чи практик мәшгәлә. Хлорид туршусунун алынмасы вә онунла тәчрүбәләри (1 саат).

3-чү практик мәшгәлә. Экспериментал мәсәләларин һәлли (1 саат).

### 4. Оксидкәндә ярымгруппу (20 саат).

Дөври системдә оксидкәндә вә күкүрдүн мөвгеји, онларын атомларынын гурулушу.

Күкүрд. Күкүрдүн физики хассәләри. Күкүрдүн кимјәви хассәләри: металлларла, Һалокенлә, оксидкәндә гаршылыгы тәсири. Тәбиәтдә күкүрд. Һалокен-сульфид. Күкүрд 4-оксид вә күкүрд 6-оксид. Сульфат туршусу. Сульфат туршусунун физики хассәләри. Сульфат туршусунун кимјәви хассәләри: гаты сульфат туршусунун металлара вә үзви маддәләрә тәсири (көмүрләшмә). Сульфат туршусу вә сульфатларын кејфијјәт реаксијасы. Халг тәсәррүфатында сульфат туршусунун әһәмијјәти.

Кимјәви реаксијаларын сүрәти. Реаксија сүрәтинин реаксија кимјәви маддәларин тәбиәтиндән, тохунма сәтһинин бөјүклүјүндән, гатылыгыдан вә температурдан асылы олмасы.

Катализ вә катализаторлар һагында анлајыш. Кимјәви таразлыг, таразлыгынын јерини дәјишмәси.

Контакт үсулу илә сульфат туршусунун истәһсалы. VI групп әсас ярымгрупп элементларинин гыса характеристикасы.

Демонстрасија тәчрүбәләри. Күкүрдүн металлларла, Һалокенлә, оксидкәндә гаршылыгы тәсири. Һалокен-сульфидин алынмасы вә онун хассәләри илә танышылыгы. Күкүрд 4-оксидин алынмасы вә онун хассәләри илә танышылыгы. Күкүрд 4-оксиди катализатор иштиракы илә оксидләш-

дирмэклэ күкүрд б-оксидин алынмасы. Гаты сульфат туршусунун мөяталлара (сник, мис) вэ үзвн маддэлэрэ (селлулоза, ганд) тэ'сири.

Кимјэви редксиянын сүр'этинин реаксияја кирэн маддэлэрин табигиндэн (сникки хлорид-туршусу вэ асетат туршусу илэ гаршылыгы тэ'сири), тохума сэтнинин бөјүклүјүндэн (мүхтәлиф бөјүклүкдә олан данэвэр сникки хлорид туршусу илэ гаршылыгы тэ'сири), гатылыг вэ температурдан (мүхтәлиф гатылыгдә олан хлорид туршусунун, мүхтәлиф температурдә сник илэ гаршылыгы тэ'сири) асылы олдуғуну шәрһ едэн тәчрүбэлэр. «Сульфат туршусунун контакт үсулу илэ истеһсалы» кино-фильминин көстәрмәк.

Лаборатор тәчрүбэлэр. Күкүрд вэ онун табии бирлэшмэлэринин нүмунэлэринин нэзәрдән кечирмәк.

4-чү практик мәшгәлә. Экспериментал мәсәлэлэринин һәлли (1 сәат).

5-чи практик мәшгәлә. Мис купоросунда олан кристаллашма сујунун мигдарча тә'јин едилмәси (1 сәат).

Екскурсиялар (2 сәат).

## IX СИНИФ

(Һәфтәдә 3 сәат, чәми 105 сәат).

### 1. Электролитик диссоциация нэзәријәси (20 сәат).

Мүхтәлиф характерли рабитәси олан маддэлэрин суда һәләкәтлә механизми Электролитик диссоциация. Ионларын һидратлашмәси. Туршуларын, әсәсларын вэ дузларын диссоциациясы. Мәркәзи атомун радиусу вэ валентлијинин дәјишилмәси илэ элементлэрини һидроксидлэри хассәлэринин дәјишилмәси. Ионларын хассәлэри. Диссоциация дәрәчәси. онун электролит мөһлулуунун дурулашдырылмасындан асылылыгы. Гүвәтлик вэ элиф электролитлэр. Сујун диссоциациясы. Ион мүбәдиләси реаксиялары вэ оксидләшмә-редуксия реаксиялары. Электролитлэр арасындакы дәјишмә реаксияларынын ахыра гәдәр кетмәси шәраити. Ионитлэр. Дузларын һидролизини.

Оксидлэр, әселлэр, туршулар вэ дузларын хассәлэринин атом гурулушу тә'лиминә вэ электролитик диссоциация нэзәријәсинә әсәси шәрһ едилмәси.

Мәһсулларын вэ хәлитәлэрини электролизини һаггында аңлајыш.

Демонстрация, тәчрүбэлэри. Маддэлэр вэ онларын мөһлулларынын електрик кечирмәлэринин јохламаг. Ионларын һәрәкәтинин мүшәһидә етмәк.

Гаты вэ дурулашдырылмыш асетат туршусу мөһлулуунун електриккечирмә габилитәлэринин мүгајисә етмәк. Мис 2-хлорид мөһлулуунун электролизини. «Кимја вэ електрик чәрәјаны» кино-фильминин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбэлэр. Электролит мөһлуллары арасында кедән, чөкунту, газ вэ ја аз диссоциация едән маддә әмәлә кәтирән дәјишмә реаксиялары. Дуз мөһлулларыны индикаторларла јохламаг.

1-чи практик мәшгәлә. Экспериментал мәсәлэлэринин һәлли (1 сәат).

### 2. Азот вэ фосфор (28 сәат).

Дөври системдә азотун вэ фосфорун мөвгеји, онларын атомларынын гурулушу. Азот. Азотун физики хассәлэри. Кимјэви хассәлэри: оксикенлә вэ һидрокенлә гаршылыгы тә'сири. Аммонјак. Аммонјакын физики хассәлэри. Аммонјакын кимјэви хассәлэри: јанмасы, су вэ туршуларла гаршылыгы тә'сири, каталитик оксидләшмә. Аммоний-һидроксиди. Аммоний ионунун әмәлә кәлмәси. Аммоний дузлары. Онларын гыздырылдыгда парчаланмасы, гәләвиләрлә гаршылыгы тә'сири. Аммоний ионуну тә'јин етмәк үчүн реаксия.

Азот оксидлэри. Азот 2-оксид вэ азот 4-оксид.

Нитрат туршусу. Нитрат туршусунун физики хассәлэри. Нитрат туршусунун кимјэви хассәлэри: гаты вэ дурулашдырылмыш туршунун металлларла гаршылыгы тә'сири. Нитрат туршусунун дузлары. Нитрат туршусу вэ онун дузларынын тәтбиги.

Фосфор. Фосфат анһидриди. Фосфат (ортофосфат) туршусу. Фосфат туршусунун үч нөв дузлары.

V групун әсәс јарымгруппу элементлэринин гыса характеристикасы.

Минерал күбрәлэр. Күбрәлэрин синифләрә бөлүнмәси вэ хассәлэри.

Азот күбрәлэринин алынмасы. Аммонјакын, нитрат туршусунун вэ аммоний шорасынын истеһсалы. Фосфор вэ калиум күбрәлэринин алынмасы.

Кимја истеһсалаты һаггында үмуми аңлајыш.

Демонстрация тәчрүбэлэри. Електрик гөвсүндә азотун оксидләшмәси. Аммонјакын синтезини вэ парчалан-



масы. Амонякын оксикендә жанмасы. Амонякын каталитик оксидләшмәси.

Нитрат туршусунун нитратлардан алынмасы вә онун хас-сәләри илә танышлыг: гыздырдыгда парчаланмасы, метал-ларла гаршылыгы тә'сири. «Амонякын истеһсалы», «Нит-рат туршусунун истеһсалы» вә «Минерал күбрәләр» кино-филмләринин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүчбәләр. Амонякын алынма-сы вә онунла тәчрүбәләр. Амонийум-гидроксидин хас-сәләри илә танышлыг: гыздырдыгда парчаланмасы, туршуларла гар-шылыгы тә'сири.

Амониум дузларыны гыздырдыгда парчаланмасы. Амо-ниум дузларынын гәләвиләрлә гаршылыгы тә'сири. Орто-фосфат туршусунун, фосфатларын вә гидрофосфатларын хас-сәләри илә танышлыг. Азот вә фосфор күбрәләри илә таныш-лыг.

2-чи практик мәшгәлә. Амониум дузларынын алынмасы (1 саат).

3-чү практик мәшгәлә. Минерал күбрәләрин тә'јини (2 саат).

4-чү практик мәшгәлә. Экспериментал мәсәләләр һәлли (1 саат).

### 3. Карбон вә силициум (17 саат).

Дөври системдә карбон вә силициумун мөвгеләри, онларын атомларынын гурулушу.

Карбон. Карбонун аллотропијасы. Алмазын вә графитин техникада тәтбиги. Көмүр. Адсорбсија. Карбонун кимјәви хас-сәләри: жанмасы, гидрокенлә гаршылыгы тә'сири, метал-ларын редуксија едилмәси.

Метан карбонун гидрокенлә бирләшмәләринин ән садә нүмајәндәси кими.

Карбон 2-оксид вә карбон 4-оксид. Карбон 2-оксидин ким-јәви хас-сәләри: жанмасы, металларын редуксија етмәси, кар-бон 2-оксидин әмәлә кәлмәси шәраити. Карбон 4-оксидин кимјәви хас-сәләри: су вә гәләвиләрлә гаршылыгы тә'сири. Карбон 4-оксидин тәтбиги. Карбонат туршусу. Карбонат тур-шусунун дузлары, онларын үмуми хас-сәләри. Натриум-кар-бонат вә натриум-гидрокарбонат. Карбонат ионуну кејфиј-јәтчә тә'јин етмәк үчүн реаксија. Тәбиәтдә карбонун дөвраны.

Јаначағын әсас нөвләри. Алов вә онун гурулушу. Бәрк-маје вә газ јаначагларын јандырылмасы гајдалары. Кимја-нын енеркетикада ролу.

Силициум. Силициумун физики хас-сәләри, онун оксикен-

лә гаршылыгы тә'сири. Силициум 4-оксид. Силикат туршу-су. Коллоид мәһлулар һаггында аңлајыш. Силикат туршу-сунун дузлары.

Тәбиәтдә силициумун бирләшмәләри. Шушә вә сементин алынмасы.

IV групун әсас јарымгруппу элементләринин гыса харак-теристикасы.

Демонстрасија, тәчрүбәләри. Газларын кө-мүрлә адсорбсијасы. «Карбонун аллотроп шәкилдәјишмәлә-ри» кино-филминин көстәрилмәси. Метанын хас-сәләри илә та-нышлыг: жанмасы, оксикенлә гаршылығынын партламасы. Карбон 2-оксидин алынмасы вә онун хас-сәләри илә таныш-лыг: жанмасы, оксидләрдән металларын редуксија етмәси. «Карбон 2-оксид» кино-филминин көстәрилмәси. Силикат туршусунун алынмасы. Коллоид мәһлулдан шүанын кечмә-си. Силикат туршусу золларынын коагулјасијасы.

Силициум 4-оксидин натриум-гидроксид илә әридилмә-синдән натриум-силикатын алынмасы. «Јанма вә јаначаг», «Тәбиәтдә силициум», «Семент» вә «Шүшә истеһсалы» кино-филмләринин көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Одунчағын термик пар-чаланмасындан көмүрүн алынмасы. Көмүрүн һәлл олмуш маддәләри удмасы. Метал оксидләриндән металларын (гурғу-шунун вә ја мисин) көмүрлә редуксија олунмасы. Карбон 4-оксидин алынмасы вә онун хас-сәләринин: су вә гәләви мәһ-луллары илә гаршылыгы тә'сиринын јохланмасы.

Карбонатларын вә гидрокарбонатларын хас-сәләри илә танышлыг, онларын туршуларла гаршылыгы тә'сири.

Натриум-гидрокарбонаты гыздырдыгда парчаланмасы. Карбонат ионуну кејфијјәтчә тә'јин етмәк үчүн реаксија.

Карбонатлар вә силикатларын мәһлулларынын индикаторла јохланмасы. Аловун гурулушуну өјрәнмәк. Јаначағын мүхтәлиф нөвләри илә танышлыг. Тәбиин силикат нүмунәләри илә танышлыг.

5-чи практик мәшгәлә. Карбон 4-оксидин молекул чәкисинин тә'јин едилмәси (2 саат).

### 4. Металлар (36 саат).

Металлар һаггында үмуми мә'лумат (8 саат).

Дөври системдә металларын мөвгеји. Бөјүк дөвр элемент-ләри атомларынын электрон гылафларынын гурулушу.

Металлик рабита. Металларын үмүмн физики вэ кимјөви хассалэри. Кэркинлик сырасы. Халиталэр. Металларын коррозиясы вэ онун гаршысынын алынмасы. Металларын тэбиэтдэ јайылмасы.

Демонстрация тэчрүбэлэри. Металларын гејри-металлар вэ су илэ гаршылыгы тэсири.

Лаборатор тэчрүбэлэр. Метал нүмунэлэринин нэзэрдэн кечирилмэси. Дузларын металлларга гаршылыгы тэсири. Галајын гурғушунла халитэсинин алынмасы. Халитэ нүмунэлэринин нэзэрдэн кечирилмэси. Металларын коррозиясына вэ коррозиянын гаршысыны алмаға даир тэчрүбэлэр.

6-чы практик мәшгэлэ. Экспериментал мәсалалэр һалли (1 саат).

Гэлэви металлар (3 саат). Дөври системдэ вэ кэркинлик сырасында гэлэви металларын мөвгеји вэ атомларынын гурулушу.

Натриум вэ калиумун физики хассалэри. Кимјөви хассалэри: оксикенлэ вэ су илэ гаршылыгы тэсири. Натриум-гидроксид вэ калиум-гидроксид. Тэбиэтдэ натриумун вэ калиумун бирлэшмэлэри. Натриум вэ калиум бирлэшмэлэринин тэтбиги.

Лаборатор тэчрүбэлэр. Натриум вэ калиум дузларынын аловун рэнкини дәјишмэси. Натриум вэ калиумун ән мүпүм дузларынын нүмунэлэри илэ танышлыг.

Калсиум (5 саат). Дөври системдэ вэ кэркинлик сырасында калсиумун мөвгеји, атомунун гурулушу. Калсиумун физики хассалэри. Калсиумун кимјөви хассалэри: оксикенлэ вэ су илэ гаршылыгы тэсири. Калсиумун оксиди вэ гидроксиди. Калсиумун дузлары. Тэбиэтдэ калсиум-карбонатын чеврилмэлэри. Сујун чодлуғу вэ онун арадан галдырылмасы үсуллары. Сујун иондәјишәнлэрлэ тәмизләнмэси. Калсиум бирлэшмэлэринин тэтбиги.

Икянчи группун әсас јарымгрупп элементлэринин гыса характеристикасы.

Демонстрация, тэчрүбэлэри. Калсиумун хассалэри илэ танышлыг: јанмасы, су илэ гаршылыгы тэсири. Калсиум-оксидинин гидратлашдырылмасы. Сујун чодлуғунун иондәјишәнлэрлэ арадан галдырылмасы. «Әһәнк, онун «стеһсалы вэ тэтбиги», «Иондәјишән гәтранлар вэ онларын тэтбиги» кино-филмлэринин көстөрилмэси.

Лаборатор тэчрүбэлэр. Мармэри көзертмэклэ калсиум оксидинин алынмасы вэ онун гидратлашдырылмасы. Калсиумун тэбии бирлэшмэлэринин нүмунэлэри илэ танышлыг. Калсиум-карбонатын калсиум-гидрокарбоната вэ калсиум-гидрокарбонатын калсиум-карбоната чеврилмэси.

7-чи практик мәшгэлэ. Әһәнкдашынын калсиум-карбонат олдуғунун мүәјјән едилмэси (1 саат).

Алүминиум (5 саат). Дөври системдэ вэ кэркинлик сырасында Алүминиумун мөвгеји, атомун гурулушу. Алүминиумун физики хассалэри. Алүминиумун кимјөви хассалэри: гејри-металларга, суја вэ туршуларга мүнасибәти. Метал оксидлэриндән металын алүминиум вәситәсилэ редуксия олунмасы. Тэбиэтдэ алүминиум. Алүминиумун халиталэри, онларын тэтбиги. Алүминиум оксиди вэ гидроксиди, онларын туршулар вэ гэлэвилэрлэ гаршылыгы тэсири.

III группун әсас-јарымгрупп элементлэринин гыса характеристикасы.

Демонстрация, тэчрүбэлэри. Алүминиумун горујучу оксид пәрдәсинин механики мөһкәмлијинин көстөрилмэси (алүминиум телнин көзертдикдэ оксид пәрдәсиндә әримиш металын әмәлэ кәлмәси). Алүминиумун гаты нитрат туршусуна мүнасибәти. Амалгамалашдырылмыш алүминиум лөвһәсинин оксидләшмэси. Дәмир 3-оксидтән дәмирин алүминиум вәситәсилэ редуксия едилмэси.

Лаборатор тэчрүбэлэр. Алүминиумун туршулар вэ гэлэвилэрлэ гаршылыгы тэсири. Алүминиум вэ онун халиталэринин нүмунэлэри илэ танышлыг. Алүминиум-гидроксидин алынмасы, онун туршуларла вэ гэлэвилэрлэ гаршылыгы тэсири. Алүминиум дузлары мөһкулларынын индикаторла јохланмасы.

Дәмир (8 саат). Дөври системдэ вэ кэркинлик сырасында дәмир мөвгеји, атомунун гурулушу. Дәмирин физики хассалэри. Дәмирин кимјөви хассалэри: оксикенлэ, су илэ вэ туршуларга гаршылыгы тэсири. Дәмирин оксидлэри вэ гидроксидлэри. Металын валентлијинин дәјишилмэси илэ онун гидроксидлэринин хассалэринин дәјишмэси. Дәмирин дузлары. Иквалентли вэ үчвалентли дәмир ионларынын кејфијјәт реаксиялары. Тэбиэтдэ дәмир. Дәмирин халиталэри: чуғун вэ полад, лекирләнмиш поладлар. Дәмирин халиталэри вэ бирлэшмэлэринин тэтбиги.

Дәмирә охшар элементлэр.

**Демонстрация тэчрүбэлэри.** Дәмириң оксиди кендә вә хлорда жанмасы. Дәмириң гаты туршулар мүнәсибәтнин көстәрән тэчрүбэләр.

**Лаборатор тэчрүбэләр.** Чугун вә полад нүмунәләри илә танышлыг. Дәмир 3-оксидни туршуларла гаршылыгы тәсири. Иквалентли вә үчвалентли дәмир гидроксидләринин алынмасы вә онларын туршуларла гаршылыгы тәсири. Үчвалентли дәмир дузларынын амониум-роданитла иквалентли дәмир дузларынын гырмызы гандузу илә гаршылыгы тәсири. Дәмир дузларынын нүмунәләри илә танышлыг, онларын мәнлулларынын индикаторла јохланмасы.

**8-чи практик мәшгәлә.** Металлар мөвзусуна даир експериментал мәсәлләрин һәлли (2 саат).

**Металлуркија (7 саат).** Мүасир техникада металлар. Металларын сәнаје үсулу илә алынмасынын әсас үсуллары. Чугун вә полад истәһсалы. Алүминиумун электролитик үсулла алынмасы. ССРИ-дә металлуркија сәнајесинин инкишафы.

**Демонстрация тэчрүбэләри.** «Домна просеси», «Чугун вә поладың металлуркијасы», «Алүминиумун истәһсалы вә тәтбиги» кино-филмләринин көстәрилмәси.

**Экскурсиялар (4 саат).**

## Х СИНИФ

(Һәфтәдә 3 саат, чәми 105 саат).

**Үзви кимја (80 саат).**

**Жириш (5 саат).**

**Үзви кимја фәнини.** Үзви вә гејри-үзви маддәләр. Үзви маддәләрнин тәркиби, онларын хассәләринин хүсусијјәти. Үзви кимја карбон бирләшмәләрин кимјасыдыр. Тәбиәтдә үзви бирләшмәләр. Синтетик үзви маддәләр. Тәбиәти дәрк етмәкдә вә халг тәсәррүфатында үзви кимјанын әһәмијјәти.

**Үзви бирләшмәләрин кимјәви гурулуш нәзәријјәси.** А. М. Бутлеров нәзәријјәсинин әсас мүддәалары. Кимјәви гурулуш нәзәријјәси молекулларда атомларын бирләшмәсини вә гаршылыгы тәсирини көстәрир.

**Дуз, шахәли вә гапалы зәнчирли карбоһидрокенләр.** Маддәләрнин хассәләринин молекулларын кимјәви гурулушунда асылы олмасы. Изомерија. А. М. Бутлеров нәзәријјәсинин

әһәмијјәти. Кимјәви гурулуш нәзәријјәсинин инкишафы. Үзви маддәләрин фәза гурулушу һаггында тәсәввүр.

**Атомларын бирләшиб молекул әмәлә кәтирмәләринин электрон тәбиәти.**

**Демонстрация тэчрүбэләри.** Метаның вә башга бирләшмәләрин молекулларынын моделләри. «А. М. Бутлеров вә кимјәви гурулуш нәзәријјәси» кино-филминин көстәрилмәси.

## Карбоһидрокенләр (30 сат).

**Дојмуш карбоһидрокенләр.** Тәбиәтдә дојмуш карбоһидро-

кенләр. Карбоһидрокенләрин һомоложи сырасы, һомоложи фәрг, һомологларын үмуми формулу. Һомоложи сырада бирләшмәләрин физики хассәләринин дәјишмәләри. Дојмуш карбоһидрокенләрин кимјәви хассәләри: жанмасы, хлорлашдырылмасы, термик парчаланмасы, изомерләшдирилмәси. Әвәз-етмә реаксияларынын зәнчирвары механизми. Сәрбәст радикаллар һаггында анлајыш. Метал вә онун һомологларыны јаначаг вә кимјәви хаммал кими тәтбиг едилмәси.

**Дојмуш карбоһидрокенләрин һалокенли төрәмәләри һаггында гыса мәлумат.**

**Демонстрация тэчрүбэләри.** Метаның вә башга карбоһидрокенләрин жанмасы. Метаның хлорлашдырылмасы. Метаның парчаланмасы. Дојмуш карбоһидрокенләрин калиум-перманганат мәнлулуна, гәләвиләрә вә туршулар мүнәсибәти.

**Лаборатор тэчрүбәләр.** Карбоһидрокенләрин вә онларын һалокенли төрәмәләринин молекул моделләринин гурашдырылмасы. Карбоһидрокенләрин һалокенли төрәмәләринин нүмунәләри илә танышлыг.

**Дојмамыш карбоһидрокенләр.** Етилен. Физики хассәләри. Гурулуш формулу. Икигат рабитә. Етилен молекулунун электрон гурулушу. Етиленни кимјәви хассәләри: жанмасы, гидрокенлә, һалокенләрлә, һалокенләрин гидрокенли бирләшмәләри илә реаксиялары. Етиленни оксидләшмәси вә полимерләшмәси.

**Етиленни һомоложи сырасы.** Етилен карбоһидрокенләрин физики вә кимјәви хассәләри. Изомерија вә карбоһидрокенләрдә икигат рабитәнин мөвгеји. Деһидратлашма реаксиясы илә етилен вә онун һомологларынын алынмасы. Етилен сырасы карбоһидрокенләринин тәтбиги.

Полиэтилен və полипропилен, онларын гурулушу, физикик кимјэви хассэлэри, тэтбиги. Јүкээкмолекулу бирлэшмэлэр кимјасы һаггында үмуми аңлајыш: мономер, полимер, элементар һалга, полимерләшмэ дәрәжәси, молекул чәкиси, полимерләрин стереорегулар гурулушу.

Диен карбоһидрокенләри һаггында аңлајыш. Табиин каучук, онун гурулушу вэ хассэлэри. Каучук синтези проблеми вэ онун ССРИ-дә һәлл едилмәси. Синтетик изопрен каучуку.

Асетилен. Физики хассэлэри. Асетиленин гурулушу. Үчгәт рабита. Асетиленин кимјэви хассәси. Онун јанмасы, гидроке-ни, һалокенләри вэ һалокенләрин гидрокели бирләшмәлә-рини өзүнэ бирләшдирмәси, оксидләшмәси. Асетиленин кар-бид үсулу илә вэ метандан алынмасы. Асетиленин тэтбиги. Асетиленин һомологлары.

Демонстрасия тәчрүбәләри. Этиленни алын-масы (етил спиртиндән), онун јанмасы, бромлу су, калиум-перманганат мәһлулу илә гаршылыгы тәсири. Полиэтилен-дән, полипропилендән вэ башга полимерләрдән һазырлан-мыш мәмулат нүмунэләрини кәстәрилмәси. Полиэтиленни (полипропиленни) туршулар, гәләвиләрә, оксидләшдиричи-ләрә мүнәсибәти, полимерни диелектрик хассэлэри. Каучук вэ резинни үзви һәлледириләрдә һәлл олмасы. Асетиленин алынмасы (карбид үсулу илә). Асетиленин јанмасы, онун бромлу су вэ калиум-перманганат мәһлулу илә гаршылыгы тәсири. «Каучук» кино-филминин кәстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Каучуку гыздырдыгда тарчаланмасы вэ тарчаланма мәһсулларынын тәдгиг едилмә-си. Полиэтиленлә тәчрүбәләр—тәгриби сыхлығынын тәјини, термопластиклији, јанмасы. Каучук вэ резинни хассэләрини (мөһкәмлији, еластиклији) мугәјисәси.

Сиклопарафинләр. Сиклопарафинләрин гурулушу, тәбиәт-дә танылмасы вэ практик әһәмијјәти һаггында гыса мәлумат.

Ароматик карбоһидрокенләр. Бензол. Бензолун физикик хассэләри. Гурулуш формулу. Бензол молекулунун электрон гурулушу. Бензолун кимјэви хассэләри: әвәзетмә (бромлаш-дырма, нитролашдырма) вэ бирләшдирмә (һидрокели, хло-ру) реаксиялары. Бензолун алынмасы. Бензолун тэтбиги. Гексахлоран зәһәрли үзви маддәләрин нүмајәндәси кими. Бензолун һомологлары. Толуол, онун физики хассэләри. То-луолла оксидләшмә вэ нитролашма реаксиялары. Толуол мисалында атомларын гаршылыгы тәсири һаггында аңла-

јыш. Стирол. Стиролуни полимерләшмәси. Полистирол вэ бу-тадиенстирол каучуку һаггында гыса мәлумат.

Демонстрасия тәчрүбәләри. Бензолун кри-сталлашмасы вэ јанмасы. Бензолун бромлашдырылмасы вэ нитролашдырылмасы. Бензолун хлорла гаршылыгы тәсири (гексахлоранын алынмасы). Толуолун оксидләшмәси. Стиро-луни полимерләшмәси. Полистиролдан һазырланмыш мәму-латын кәстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Бензол һәлледири маддә кими. Бензолун бромлу су вэ калиум-перманганат мәһлулуна мүнәсибәти. Стиролуни бромлу су илә гаршылыгы тәсири. Полистиролла тәчрүбәләр: үзви һәлледириләрдә һәлл олмасы, јанмасы, термопластиклик, деполимерәшмәси.

Карбоһидрокенләрин тәбиин мәнбәләри. Тәбиин вэ нефтлә бирликдә чыхан газлар, онларын тәркиби вэ истифадә едил-мәси.

Нефт. Нефтин тәркиби вэ хассэләри. Нефдән алынған мәһсуллар, онларын тэтбиги. Нефтин фраксиялы дистиллә-си. Нефтин емалында каталитик просесләр (крекинг, аро-матлашдырма).

Даш көмүр. Даш көмүрүн кокслашдырылмасындан алы-нан мәһсуллар вэ онларын тэтбиги.

ССРИ-дә газ, нефт емалы вэ кокс-кимја сәнәјесинин ин-кишафы.

Демонстрасия тәчрүбәләри. Нефтин фракси-јалы дистилләси. Керосинни каталитик крекинг. Даш кө-мүрүн термик тарчаланмасы. «Нефтин емалы» вэ «Кокс-кимја сәнәјеси» кино-филмләринин кәстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләр. Даш көмүрүн кокслаш-дырылмасындан вэ нефтин емалындан алынған мәһсулларын нүмунәләри илә танышлыг.

1-чи практик мәшғәлә. Үзви маддәләрдә карбон, гидроке-н вэ хлорун тәјини. Этиленни алынмасы вэ онунла тәчрүбәләр. Нитробензолун синтези (2 саат).

### Оксикенли үзви бирләшмәләр (33 саат).

Спиртләр вэ феноллар. Етил спирти. Спиртин физикик хас-сэләри. Гурулуш формулу. Спирт молекулунун электрон гу-рулушу. Кимјэви хассэләри: јанмасы, гәләви металллар вэ һа-локенләрин гидрокели бирләшмәләри илә гаршылыгы тә-сири, деһидратлашма реаксиялары (этиленни вэ садә ефирин

эмалэ калмэси). Функционал групп һаггында аңлајыш. Гидроксиладэки гидрокеини мүтәһәрриклијини электрон тәсәвүрләринә әсасән изаһы. Етил спиртини тәтбиги. Етил спиртини сәнаједә синтези.

Дојмуш биратомлу спиртләрин һомоложи сырасы. Молекуллар арасында гидрокеинли рабитә вә онун спиртләрин физики хассәләринә тәсири. Карбон скелетини изомерлији вә функционал группун мөвгеји. Карбоһидрокеинләр вә спиртләр арасында кенетик әлагә.

Етиленгликол вә глицерин—чохатомлу спиртләрин нүмәндәләридир. Онларын физики вә кимјәви хассәләри. Етиленгликолуи вә глицерини тәтбиги.

Фенол. Фенолларын гурулушу. Фенолуи физики хассәләри. Кимјәви хассәләри: натриумла, гәләвиләрлә, бромла гаршылыгы тәсири. Фенол молекулунда атомларын бир-биринә тәсири. Фенолуи тәтбиги.

Демонстрасия тәчрүбәләри. Натриум вәсәтәсилә етил спиртиндән гидрокеини чыхарылмасына дағмилдари тәчрүбә. Етил спиртини гидрокеин-бромидлә гаршылыгы тәсири.

Диетил эфирини алынмасы. Һомоложи сырада дураһи спиртләрин хассәләрини мүгајисәси (суда һәлл олмасы, натриумла гаршылыгы тәсири). Глицерини натриумла гаршылыгы тәсири. Әридилмиш фенолуи натриумла гаршылыгы тәсири. Фенолјатдан фенолуи карбонат туршусу вәсәтәсилә чыхарылмасы. «Синтетик етил спиртини вәсәтәсилә» кино-филмини көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләри. Глицерини суда һәлл олмасы вә мис 2-гидроксиладә гаршылыгы тәсири. Фенолуи әди температурда вә гыздырдыгда суда һәлл олмасы. Фенолуи гәләви мәһлулу вә бромлу су илә гаршылыгы тәсири.

Алдеһидләр. Формалдеһид вә асеталдеһид. Алдеһидләри физики хассәләри. Алдеһидләри гурулушу. Карбонил группу. Алдеһидләри үмуми кимјәви хассәләри: оксидләшмә вә редуксия реаксиялары. Формалдеһиди фенолла поликонденсациясы, фенол-формалдеһид гатранлары. Спиртләри оксидләшдирилмәсиндән алдеһидләри алынмасы. Асетилсини гидратлашмасындән асеталдеһиди алынмасы. Формалдеһиди вә асеталдеһиди тәтбиги. Алдеһидләри һомолож сырасы.

Демонстрасия, тәчрүбәләри. Фенол-формал

деһид гатраныни алынмасы. Кучеров реаксиясы илә асеталдеһиди алынмасы. Фенол-формалдеһид пластик күтләләриндән алынған мәмулат нүмунәләрини нүмајиш етдирилмәси. «Терморектив пластик күтләләри» кино-филмини көстәрилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләри. Формалдеһиди (асеталдеһиди) күмүш оксид вә мис 2-гидроксиладә оксидләшдирилмәси. Спиртин алдеһидә оксидләшмәси.

Карбон туршулары. Бирәсәслы дојмуш карбон туршуларыни һомоложи сырасы, онларын гурулушлары. Карбоксил группу. Туршулары физики хассәләри. Туршулары кимјәви хассәләри: бәзи металлларла, гәләвиләрлә, спиртләрлә гаршылыгы тәсири. Аһидридләри әмалә калмәси. Туршу молекулунда олан атомларын бир-биринә тәсири вә онун электрон тәсәвүрүнә көрә изаһ едилмәси. Формиат туршусунун гурулушу вә хассәләри. Асетат туршусу. Палмитин вә стеарин туршулары. Сабунлар иримолекуллу карбон туршуларыни дузлары кими. Спиртләри вә дојмуш карбоһидрокеинләри оксидләшмәсиндән туршулары алынмасы.

Дојмамыш туршулар вә икиәсәслы туршулар һаггында гыса мәлумат.

Демонстрасия тәчрүбәләри. Асетат аһидридини гидратлашмасы. Стеарин вә олеин туршуларыни гәләви илә гаршылыгы тәсири. Олеин туршусунун бромлу су вә калиум-перманганат мәһлулуна мүнәсибәти. Парафини каталитик оксидләшдирилмәси.

Лаборатор тәчрүбәләри. Карбон туршуларыни нүмунәләри илә танышыгы. Туршулары (формиат, асетат) бәзи металллар, әсәслар вә спиртләрлә гаршылыгы тәсири.

Формиат туршусунун күмүш-оксиди илә оксидләшдирилмәси.

2-чи практик мәшғәлә. Етил-бромиди синтези. Экспериментал мәсәләләри һәлли (2 саат).

Мүрәккәб ефирләр. Јағлар. Ефирләшдирмә реаксиялары. Мүрәккәб ефирләри гурулушу. Ефирләшдирмә реаксиясыни дөнәрлији. Мүрәккәб ефирләри гидролизи. Мүрәккәб ефирләри тәтбиги. Полиэфирли лиф—лавсан мисалында синтетик лифләр һаггында аңлајыш.

Јағлар. Тәбиәтдә јағлар, онларын гурулушу вә хассәләри. Гидро јағларыни организмдә чеврилмәләри. Техникада јағларын гидролизи.

Жагларын гидроксилашдирилмәси. Техникада гита жагларын гита алмажан жагларла эвәз едилмәси проблемни. Синтетик јујучу маддәләр һаггында аилајыш.

**Демонстрация тәчрүбәләри.** Асетат-изобутил (вә ја башгасы) мүрәккәб ефиринин алынмасы. Тохумлардан жагларын чыхарылмасы. «Жагларын е'малы» кино-фильминин көстәрилмәси.

**Лаборатор тәчрүбәләр.** Полиэфир гатраһында сапын алынмасы. Жагларын мүхтәлиф һәлл едичиләрдә һәлл алмасы. Сабуун јујучу хәссәләринин синтетик јујучу маддәләрин хәссәләри илә мүгајнесәси.

**3-чү практик мәшгәлә.** Мүрәккәб ефирләрин синтези. Жаглардан сабуун алынмасы. Сабуунда карбон туршулары олдуғунун тәјини едилмәси (2 саат).

**Карбоһидратлар.** Глюкоза. Физики хәссәләри вә тәбиәтдә тапылмасы. Глюкозанын гурулушу, глюкозанын теклик формасы һаггында аилајыш. Глюкозанын кимјәви хәссәләри: метал гидроксидләри илә гаршылыгы тә'сири, оксидләшмә вә редуксия реаксиялары, ғычғырма. Глюкозанын тәтбиги. Фруктоза глюкозанын изомери кими.

**Сахароза.** Оун физики хәссәләри вә тәбиәтдә тапылмасы. Сахарозанын кимјәви хәссәләри: сахаратларын әмәлә кәлмәси, гидролиз. Сахарозанын алынмасы.

**Нишаста вә селлүлоза** тәбини примолекуллу бирләшмәләр кими. Тәбиәтдә нишаста. Нишастанын гурулушу. Нишастанын кимјәви хәссәләри: јод илә реаксия, гидролиз. Гитадакы нишастанын организмдә чеврилмәләри. Биткиләрдә фотосинтез заманы нишастанын әмәлә кәлмәси. Тәбиәтдә селлүлоза. Селлүлозанын гурулушу. Селлүлозанын кимјәви хәссәләри: гидролиз, мүрәккәб ефирләрин әмәлә кәлмәси. Селлүлоза вә оун төрәмәләринин тәтбиги. Асетат лифи мисәлында сүн'и лифләр һаггында аилајыш.

**Демонстрация тәчрүбәләри.** Глюкозанын ғычғырмасы. Сахарозанын гидролизи. Селлүлозанын гидролизи. Сүн'и лифләрин сапыны алмаг. «Гидролиз спиртинин истеһсалы» вә «Сүн'и лифләр» кино-фильминин көстәрилмәси.

**Лаборатор тәчрүбәләр.** Глюкозанын мис 2-һидроксид вә күмүш оксиди илә гаршылыгы тә'сири. Сахарозанын калсиум-гидроксид илә гаршылыгы тә'сири. Нишастанын гидролизи. Тәбини вә сүн'и лифләрин нүмунәләри илә танышылыг.

**4-чү практик мәшгәлә.** Экспериментал мәсәләләрин һәлли (2 саат).

**Азотлу үзви бирләшмәләр (12 саат).** Аминләр. Аминләрин гурулушу. Амин групу. Аминләр үзви әсәсләр кими. Оларын су вә туршуларла гаршылыгы тә'сири. Аминләрин әсәси хәссә көстәрмәсиндә азотдакы сәрбәст электрон чүтүни ролу. Анилин ароматик аминләрин бир нүмајәндәси кими. Нитробензолдан анилин алынмасы (Н. Н. Зинин реаксиясы). Үзви синтездә анилинин тәтбиги.

**Демонстрация тәчрүбәләри.** Метиламинин (вә башга үчүчү аминин) алынмасы вә оунла тәчрүбәләр: јанмасы, мөһлулуун гәләви хәссәси, дузларынын әмәлә кәлмәси, анилинин оксидләшмәси, парчаларын гара анилинә бојанмасы. Нитробензолун анилинә редуксия олунмасы.

**Лаборатор тәчрүбәләр.** Анилинин хлорид туршусу илә гаршылыгы тә'сири. Анилин-гидрохлорид дузундан анилин ајрылмасы. Анилинин бромлу су илә гаршылыгы тә'сири, хлорлу әһәнк илә реаксия.

**Амин туршулары.** Амин туршуларынын гурулушу. Амин туршуларынын кимјәви хәссәләри. Амин вә карбоксил функцияларынын ујғунашмасы сәбәби. Амин туршуларынын изомеријасы: аминотуршулар, оларын тәбиәтдә әһәмијјәти. Пептидләрин синтези, оларын гурулушу. Синтетик полиамидли лифләрин алынмасы үчүн истифадә едилән амин туршулары.

**Зүлаллар.** Зүлаллар примолекуллу бирләшмәләр кими. Зүлалларын биринчи вә икинчи гурулушлары һаггында аилајыш. Зүлалларын хәссәләри: рәңкли реаксиялар, гидролиз, денатурлашма. Гита маддәләриндәки зүлалларын организмдә чеврилмәләри.

**Зүлалар бир үзви катализаторлар кими.** Зүлаларын әүрәшилмәси вә синтези саһәсиндә навилијјәтләр.

**Демонстрация тәчрүбәләри.** Зүлалларын һәлл олмасы вә чөкдурулмәси. Зүлалларын денатурлашмасы.

**Лаборатор тәчрүбәләр.** Зүлалларын рәңкли реаксиялары. Полнамидли лифләрин нүмунәләри илә танышылыг.

**5-чи практик мәшгәлә.** Гита маддәләриндә зүлалларын жагларын вә карбоһидратларын тәјини. Кечилмиш курс үзрә экспериментал мәсәләләрин һәлли (2 саат).

**6-чы практик мәшгәлә.** Полимер материалларын—пластик күтләләрин, кимјәви лифләрин алынмасы (1 саат)

## Гејри-үзви вә үзви кимјадан биликләрин үмумиләшдирилмәси (20 саат).

Кимјанын әсас анлајышлары, ганунлары вә нәзәријјәләри. Атомларын гурулуш нәзәријјәси әсасында дөври системини групплары вә дөвләри үзрә кимјәви элементләрин хассәләринә үмуми бахыш. Кимјәви рабитә вә гурулуш нәзәријјәси тәлими әсасында гејри-үзви маддәләрин әсас синифләринә үмуми бахыш.

Диалектик-материалист дүнјабахышынын формалашма-сында вә кәинатын елми әсаслар үзрә дәрк едилмәсиндә ким-јанын әһәмијјәти.

Кимја сәнәјесинин хаммал мәнбә'ләри вә мүнһүм мәһсул-лары. Кимја технолокијасынын типик просесләри. ССРИ-дә сәнәјенин мүнһүм сәһәләринин вә кәнд тәсәррүфатынын инки-шафында кимјанын ролу. Кимја вә елми-техники тәрәгги.

Е к с к у р с и ј а л а р (5 саат).

(«Химија в школе» журналы, 1967. № 1.

## ҺӘЈАТ НӘ ЗАМАН ӘМӘЛӘ КӘЛМИШДИР

Бу суала мүнхәлиф заманларда мүнхәлиф дә чаваб верилмиш-дир. Елм инкишаф етдикчә һәјатын әмәлә кәлдији вахт кет-кәдә даһа-узаг кечмишә анд едилмиш вә әввәлләр бир нечә жүз мин ил, даһа-сонра бир нечә милјон ил бундан әввәл әмәлә кәлдији көстәрилмиш-дир. Ләкин сон заманлар башда доктор Д. Мезеролмагла Гарвард-университетинин бир груп алыми ики милјард илдән чох габаг јаша-мыш бактеријаларын шәкилләрини чап етдирмишдир. Һәлә бу азыр-Нобел мүнәфаты алмыш мәшһур бокимјачы алим М. Келвин башга-бир бактерија тапмыш вә онун 2 милјард 700 милјон ил әввәл јаша-мыш олдуғуну мүнәјјән етмишдир. Демәли бу гәдәр ил әввәл һәјат-гармыш.

Е. И. СУЛТАНОВА,

В. И. Ленин адына АПИ-нин  
мүәллими.

## «МЕТАЛЛАРЫН СӘНАЈЕДӘ ИСТЕҢСАЛЫ ҮСУЛЛАРЫ» МӨВЗУСУНУН ТӘДРИСИНӘ ДАИР

Орта мәктәбин кимја курсунда кечилән мөвзулар ичәри-синдә «Металлуркија» мөвзусу хүсуси јер тутур. Чүнки һә-мин мөвзунун тәдриси заманы шакирдләр металлуркија һаг-гында үмуми анлајыш, металларын сәнәјә үсулу илә алынма-сы, дәмирин ән мүнһүм хәлитәләриндән олан чугун вә поладын-истеҢсалы, гара металлуркија мәһсуллары вә онларын халг-тәсәррүфатынын мүнхәлиф сәһәләриндә тәтбиги илә таныш-олурлар. Бу исә мәктәб кимја курсу һәчминдә металлуркија-даир шакирдләрин там тәсәввүр әлдә етмәләри үчүн әсас ја-радыр.

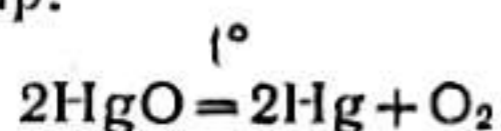
Металлуркија мөвзусунун мүнһүм тәркиб һиссәләриндән-бири «Металларын сәнәједә алынмасы үсуллары»дыр. Бизим-фикримизчә IX синифдә «Металлуркија» бәһсинин кечилмәси-үчүн нәзәрдә тутулмуш 8 саатдан 2 сааты «Металларын сәнә-једә алынмасы үсуллары» мөвзусунун тәдрисинә верилә би-сија олунмасы, гыздырылдыгда металын көмүр тә'сири илә ре-дуксијасы, металын карбон 2-оксид, гидроген вә даһа фәал-метал тә'сири илә редуксијасы, нәһәјәт метал бирләшмәләри-ни электролиз етмәклә металын редуксијасы вә бу заман кәдән-кимјәви вә электрокимјәви просесләрин маһијјәти һаггында-шакирдләрдә ики дәрс сааты мүддәтиндә ајдын тәсәввүр ја-ратмаг олур.

Кимјәви элементләрин 80 фәиздән чох һиссәсини тәшкил-едән металларын әксәријјәти тәбиәтдә мүнхәлиф бирләшмә-

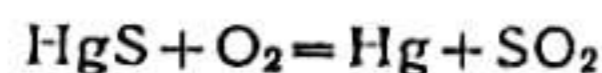
лэр: оксидлэр, сульфидлэр, хлоридлэр, сульфатлар, силикатлар вэ карбонатлар шэклиндэ тапылыр. Тэбнэтдэ тапылан вэ сәнаје мигјасында сәрбәст һалда метал алмаг үчүч иктисадн чәһәтдән фајдалы олан мүхтәлиф минерал хаммал нөвүнә филиз дејилнр.

Металын бирләшмәләриндән (филизләрдән) металы саф һалда чыхармаг үчүн онун ионларына, чатышмијан электронлары бирләшдирмәк лазымдыр. Бурадан ајдын олур ки, металлары бирләшмәләрдән чыхардыгда, онлар редуксија олунур. Металларын филизләрдән алынмасы үчүн тәтбиг едилян үсуллар ашагыдакылардыр:

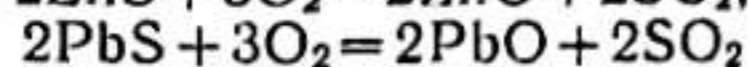
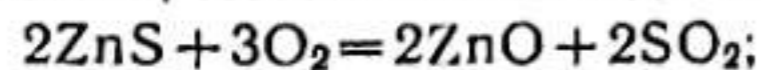
1. Металын бирләшмәсини гыздырдыгда онун редуксија олунмасы. Шакирдләри баша салмаг лазымдыр ки, метал кимјәви чәһәтдән аз фәал олдугда онун иону өзүнә асанлыгла электрон бирләшдирир, башга сөзлә десәк, асан редуксија олунур. Мәсәлән, чивә 2-оксиддән чивәни редуксија етмәк үчүн чивә 2-оксиди гыздырмаг кифајәтдир. Реаксија ашагыдакы тәнлик үзрә кедир:



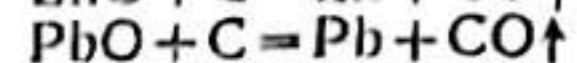
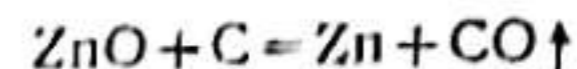
Чивә сәнаједә киновар адланан филиздән бу гајда илә алыныр:



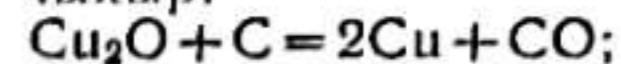
2. Гыздырыдыгда металын көмүр тә'сири илә редуксијасы. Шакирдләрин нәзәринә чатдырылмалыдыр ки, даһа фәал металлары редуксија етмәк үчүн онларын филизләрини тәкчә гыздырмаг кифајәт етмир вә әләвә редуксијаедән маддә лазымдыр. Металлары јахшы редуксија етмәк үчүн истифадә олунан ән мүүм маддәләрдән бири көмүрдүр, чүнки карбон атомлары өз электронларыны чох асанлыгла верә билнр. Мәһв буна көрә дә сәнаједә дәмр вә бир сыра әлван металлары бирләшмәләриндән алмаг үчүн көмүрдән кениш сурәтдә истифадә едилнр. Күкүрдлү филизләрдән, мәсәлән, сниксульфиддән (сфалерит минералындан) вә гургушун 2-сульфиддән (галенит минералындан) мүвафиг металлары алмаг үчүн филиз әввәлчә хүсуси печләрдә һава бурахмагла јүксәк температурда јандырылыр. Бу заман филизин тәркибиндәки күкүрдә јанараг күкүрд газына, метал исә оксидә чеврилнр:



Сонра исә алынмыш оксидләр хүсуси печләрдә көмүрдә бирликдә гыздырылыр:



Мүәллим шакирдләри баша салмалыдыр ки, оксикенли филизләрдән, мәсәлән, гырмызы мис филизиндән— $\text{Cu}_2\text{O}$  (буна куприт дә дејилнр), галај дашындан— $\text{SnO}_2$  вә с. сәрбәст метал алмаг үчүн дә филизи редуксија едирләр. Бу мәгсәдлә мүвафиг филиз көмүрлә гарышдырылараг хүсуси печләрдә кәзәрдилнр. Бунун нәтичәсиндә карбон филизин тәркибиндәки оксикенлә бирләшәрәк карбон 2-оксид әмәлә кәтирир, метал исә сәрбәст һалда чыхыр:

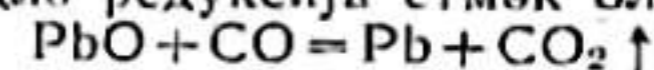


3. Металын карбон 2-оксид тә'сири илә редуксијасы. Мүәллим бу үсулун маһијәтини изаһ етмәздән әввәл домна печиндә редуксијаедичи олараг нәдән истифадә едилдијини шакирдләрдән сорушур. Шакирдләрдән бири VIII синифдә өјрәндији материалә әсәсләнараг бу суала белә чаваб вернр:

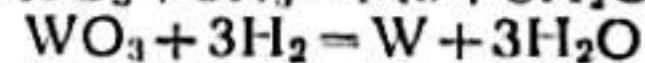
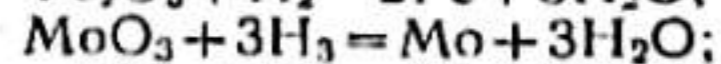
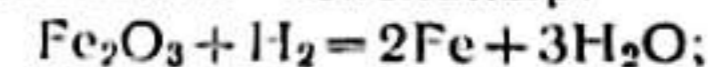
— Домна печиндә чугун алдыгда редуксијаедичи кими карбон 2-оксиддән истифадә олунур:



Шакирдләрин нәзәринә чатдырылмалыдыр ки, күкүрдлү филизләрин јандырылмасындан алынн метал оксидләрини дә карбон 2-оксидлә редуксија етмәк олар:



4. Металын гидрокен тә'сири илә редуксијасы. Шакирдләр гидрокенни чох шиддәтли редуксијаедичи олмасыны һәлә VII синфин кимја курсундан билнрләр. Мүәллим бурада һәмн мәсәлә үзәриндә даһа әтрафлы сурәтдә дајанараг сәнаједә бу үсулдан бир сыра металларын алынмасы үчүн кениш истифадә едилдијини гејд едир. Мәсәлән, тоз һалында саф дәмрн молибден, волфрам вә с. металларын алынмасы гидрокенни редуксијаедичи хәссәсинә әсәсләннр:

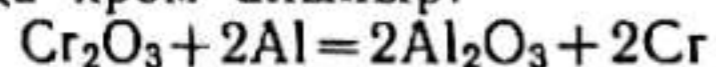


Тәнликләрдән көрүндүјү кими бүтүн бу реаксијаларда металлар редуксија едилнр вә сәрбәст һалда чыхыр, гидрокен исә оксидләшәрәк су әмәлә кәтирир.

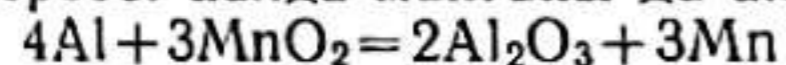
5. Металын даһа фәал метал тә'сири илә редуксијасы. Бу үсулун маһијәти аз фәал металлары онларын оксидләриндән даһа чох фәал металлар вәснәси илә чыхармадан ибарәт-



дир. Мәсәлән, хром 3-оксидин алүминиумла гыздырылмасын-дан сәрбәст һалда хром алыныр:



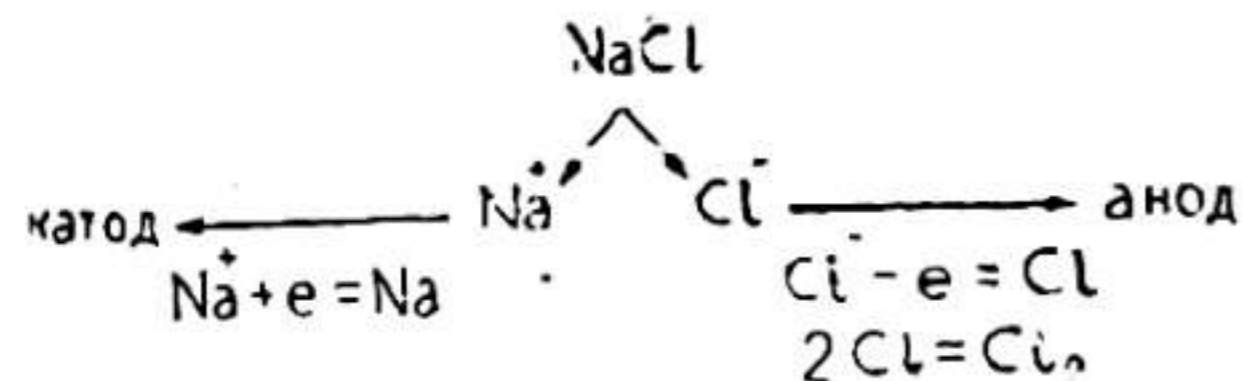
Ејин гайда илә сәрбәст һалда манганы да алмаг олар:



Шакирдларин шүүруна чатдырылмалыдыр ки, метал бирләшмәләриндән онларын башга металлларла редуксия олунамасына металлотермија дејилер. Металлотермија үсулу сон илләрдә кениш мигјасда тәтбиг едилмәјә башламышдыр. һазырда металлотермија әсас етибары илә чәтинәријән металлларын алынмасы үчүн тәтбиг олунур. Бу үсулла метал аларкән оксидләшдиричи олараг алүминиумдан башга силициум, магнизиум вә натриум да көтүрүлә биләр.

Редуксия просеси алүминиум васитәси илә апарылдыгда һәмнин просес алүминотермија адланыр. Алүминотермија үсулу илә һәинки чәтинәријән металллар сәрбәст һалда алыныр, һәмчинин техникада металллары, хүсусән дәмир шејләри да гайнаг етмәк олур.

6. Метал бирләшмәләрини электролиз етмәклә металын редуксия едилмәси. Даһа фәал металллары, мәсәлән, натриум, калиум, калциум, магнизиум, алүминиум вә саирәни сәрбәст һалда алмаг үчүн онларын әримиш бирләшмәләрини (әсасән дузларыны) электролиз едирләр. Металлар бирләшмәләрдә мүсбәт валентлик көстәрдикләри үчүн электролиз просеси заманы онлар катоддан кечән электронлар һесабына редуксия олунур. Мәсәлән, натриум-хлоридин әридилмиш мәһлулуни электролизиндә катодда натриум металы, анодда исә сәрбәст хлор алыныр. Бу просеси схематик олараг ашағыдакы кими көстәрмәк олар:

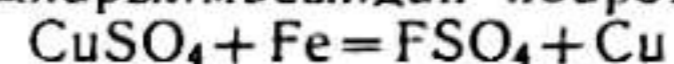


Беләликлә, катодда редуксия, анодда исә оксидләшмә просеси кедир.

Шакирдларин нәзәринә чатдырылмалыдыр ки, электролиз просеси һәмчинин кимјәви чәһәтдән аз фәал олан бә'зи ме-

таллары саф һалда алмаг үчүн дә тәтбиг едилер. Чүнки башга редуксия үсуллары нәтичәсиндә аз вә ја чох дәрәчәдә гатишыглары олан мәһсул алыныр. Буна көрә дә күмүш, мис вә саир металллары саф һалда јалныз электролиз васитәсилә алырлар.

7. гидрометаллуркија үсулу илә металын редуксия едилмәси. Бу үсулун маһијәти әсас етибары илә, аз фәал метал дузларынын суда мәһлулунидан онун даһа фәал метал васитәси илә говулуб чыхарылмасыннан ибарәтдир:



Мәктәбдә апардығымыз мүшаһидә вә тәчрүбәләр көстәрир ки, «Металларын сәнајәдә алынмасы үсуллары» мөвзусу гејд етдијимиз ардычыллыгла тәдрис едилдикдә шакирдләр тәрәфиндән шүүрлу сурәтдә мәнимсәнилер.

## ӘН АҒЫР ВӘ БӘРК МЕТАЛ

Бир шејин ағыр олдуғуну нәзәрә чатдырмаг истәдикдә биз адәтән, «гурғушун кими ағыр» ифадәсиндән истифадә едирик. Әслиндә бу, дүзкүн дејилдир. Чүнки тәбиәтдә гурғушундан да ағыр маддә вардыр. Бу, волфрамдыр. Волфрамын хүсуси чәкиси гурғушундан тәхминән ики дәфә (дәгиг десәк, 1,9 дәфә) ағырдыр. Бунунла белә онун атом чәкиси гурғушунун атом чәкисиндән ашағыдыр (208-јә гаршы 184).

Бәрклији вә чәтин әрмәсинә көрә дә волфрам, һәмчинин онун хәлитәләри металллар сырасында баш јери тутур. Техник чәһәтдән саф волфрам 3410°C температурда әријир вә јалныз 6690 С температурда гайнајыр. Белә температур исә Күнәш сәтһиндәки температура јахындыр.

Волфрам елементи надир металллар сырасына дахил едилер. Јер габығында онун мигдары 0,0055 фанз тәшкил етдији кәстәрилер. Дәһиз сујунда волфрам јохдур. Күнәш спектриндә дә ону тапмамышлар. Буна бахмајараг волфрамын ады башга надир металллардан һеч дә аз мәһһур дејилдир.

Б. Н. ҺӘСЭНОВ,  
кимја елмәри наизәди.  
М. Ј. АБДУЛЛАЈЕВ,  
Азәрбајчан ЕА-нын Гејри-үзви вә  
Физики Кимја Институтунун  
эмәкдашы.

## ЕЛЕМЕНТЛӘРИН ДӨВРИ СИСТЕМИНДӘ ЈЕНИЛИКЛӘР

Орта мәктәбин кимја програмында дәври ганун вә кимјәви элементләрин дәври системинин өјрәнилмәсинә кениш јер верилір. Мүәллим бу мөвзунун тәдриси заманы орта мәктәб дәрслијиндә олан материалы шакирдләрә чатдырмаға сәј едир. Лакин елә һаллар олур ки, мүәллимләр дәври системаид алава әдәбијјатдан истифада едәркән бу саһәдә бир чох јениликләрә раст кәлирләр. Бу јениликләр һаггында исә Азәрбајчан дялиндә, демәк олар ки, јығчам мате́рал јохдур. Мүәллимләрин бу саһәдәки еһтијачыны гисмән тәмин етмәк мәгсәди илә биз бу мәгаләдә дәври системдәки јениликләр һаггында мүхтәсәр дә олса мәлумат вермәји мәгсәдәујгун һеса́б етдик.

Бөјүк рус алим Д. И. Менделеев 1869-чу илдә элементләрин дәври системи чәдвәлини тәртиб едәркән чәми 63 элемент мәлум иди. Лакин буна бахмајараг Менделеев о вахта кими мәлум олмајан бәзи элементләрин хассәләри һаггында габагчадан мүәјјән фикир сөјләмиш вә сыра нөмрәси 21, 31, 32, 43, 61, 85, 87 вә с. олан элементләрин јерләрини чәдвәлдә бош бурахмышдыр. Буна кәрә дә һәмин элементләри сонрадан кәшф едиб мүвафиг ханаларда јерләшдирмәк лазым иди. Лакин бу элементләрин кәшф едилиб хассәләринин өјрәнилмәси чох да асан олмады. Алимләр бу саһәдә бөјүк чәтинликләрә раст кәдиләр. Буна бахмајараг һәмин элементләрин бәзилә-

ри Д. И. Менделеевин сағлығында, бәзиләри исә онун вәфатындан сонра кәшф едиләрәк чәдвәлдә өз јерләрини тутду. Һазырда кимјәви элементләрин сајы 104-ә чатмышдыр. Белә бир суал мејдана чыхыр: Элементләрин дәври системи чәдвәли нечәнчи элементлә тамамлана чагдыр?

Көстәрмәк лазымдыр ки, сыра нөмрәси 83-дән чох олан элементләр давамлы олмадылары үчүн атом нүвәләри јүнкүл олан даһа јүнкүл элементләрә парчаланырлар. Бу һадисә илк дәфә олараг совет физикләриндән Г. Н. Флеров вә К. А. Петржак тәрәфиндән кәшф едилмишдир. Онлар мүәјјән етмишләр ки, уран изотопупуп  $U^{235}$  атом нүвәси һәтта өзбашына бөлүнүр вә нәтичәдә даһа јүнкүл нүвәләр әмәлә кәлир. Һәм дә бу заман уранын һәр санијәдә  $10^{23}$  атомундан бири бөлүнүр. Буна әсасән дә сон илләрә гәдәр белә бир фикир ирәли сүрүлүрдү ки, куја сыра нөмрәси 100-дән артыг элемент ола билмәз.

Сон илләрдә апарылан елми-тәдгигат ишләри көстәрди ки, атом нөмрәси 100-дән чох олан элементләр алмаг мүмкүндүр. Сон илләрдә 101-чи элемент менделеевиум (Md), 102-чи элемент нобелиум (Nb), 103-чү элемент лауренсиум (Lw) вә 1964-чү илин јајында Москва јахынлығындакы Дубна шәһәриндә һәлә ишарәси мүәјјәнләшдирилмәмиш 104-чү элементин—«Курчатовиумун» синтез едилмәси бу фикри бир даһа сүбут едир.

Бәс һәмин элементләрин алынмасына сәбәб нә олду? Даһа нечә элементин алына биләчәји һаггында дүнја алимләри нә фикирдәдиләр? Бу мәсәләләр тәбии элементләрдән фәргли олараг, анчаг сүн'и элементләрин алынмасына әсасән изаһ олунмаға башланды. Дәври систем чәдвәлинин орта һиссәсиндә јерләшән технесиум, прометиум, астатиум вә франсиум, һәмчинин ахыр һиссәсиндә јерләшән вә сыра нөмрәси 92-дән чох олан сүн'и элементләрин синтези һәмин мәсәләләрин изаһы үчүн имкан јаратды.

Мәлумдур ки, элементләрин атом нөмрәси артдыгча онларын изотоплары аз јашамаг хассәсинә малик олур. Демәли, нисбәтән чох јашаја билән изотоплары алмаг вә онларын хассәләринин өјрәнмәк мүмкүн оларса, онда элементләрин сајынын сон сәрһәддини мүәјјән етмәк олар.

Сон вахтларә гәдәр нисбәтән чох јашаја билән изотоплары алмаг мәгсәди илә үч нөв синтез вариантындан истифада едилирди:

1. Ағыр нүвәли ионларын тәсири илә нүвә реаксиялары апармагла;

2. Пултоншуму нүва реакторларында үзүн мүддөт шүв талаларманла.

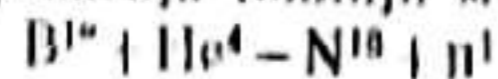
3. Нүва парцлашлары тамына урота түвөтлөт истрон вла шүваландарманла.

Биринчи варианттан илк дөфө олорит 102 чи элемент ва дүрөтшүм, үчүнчү вариантта исе ерштешшүм ва фермиум алачманлар.

Пултоншуму нүва реакторларында шүваландарманла америсишүмүм көпчүсүнө сабаб олду. Бу синтез варианттанан аналит көстөрдик, бела синтез исебетан чоң мигдарла мүг тәлиф истронларан алачманла үчүн бәшүк колочажа миллидир. Ачыг бурада сыра нөмрөсө 102, атом чакисе 260, 202 ва 264 истронларандан үзөтө кетмөк олмач. Лакин бу вариантта алачман истронлар колочажа ачар нөмдөрлөт исе [и] алфа исе сачыларла бомбардыман едилмөк һөдөфлөрүн исеветана тәшкәт ела биләр.

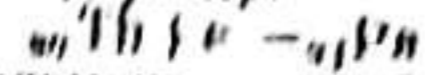
Бүтүн булар көстөрөт ки, дөври систем чөдвөлинида элементлөрүн сагыны чөкөлтмәг үчүн бир чөк имкәт истронларманлар. Лакин алмлар мүфәшәләндирмиләр ки, истандөт сагда элемент алмач мүмкүн олмачаглар. Бу мәсәлә олунла илән олунур ки, һәр һанеса бир јени элементтин истроншүмү алдыда олун истронла дөврү исебетан чоң олмачаглар. Јагыла бу һалда һәмн элементтин бәшн хәссөвлөрүн ерронла биләр ва олун јени элемент истроншүмү олдугу тәсдиг едиләр.

Ән ачар нүвалөрүн ерронламан үзөридикки мүлөсир тәдүгәтлар көстөрмиләр ки, нүвалөрүн парцланиманла и һал мүшәһида олунур. Булардан биринчиси алфа парцланиман, икинчиси бета парцланиман үчүнчүсү электроншүтма (ва ја К гапма), төрдүнчүсү нүвонин өзү өзүна, спонтан бөлүнмө едиләр. Элемент өзүндән бир алфа исебәтик (He) вердикда дөври системда арвал тутдугу јердән ики хәни сага кечир, нүвөсинин јүкү 2 ва атом чакисе 4 һәһил ачлар. Мәсәлә, радий атомундан 1 алфа исебәтик чыкдыда о радий чөвриләр. Бу һал кимјала алфа парцланиман ачлар. Әкени, элемент өзүна бир алфа исебәти бирләндирдикда дөври системда арвал тутдугу јердән ики хәни сага кечир, нүвөсинин јүкү 2 ва атом чакисе 4 һәһил артыр. Алфа бирләндирмә ачланиман бу процесә ачаныдакы реакција танлији мисәл ола биләр:

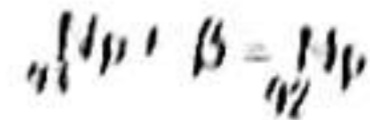


Элемент өзүндән бир бета исебәти (e-) вердикда дөври системда арвал тутдугу јердән бир хәни сага кечир. Демәли, олун

нүвөсинин јүкү бир һәһил артыр, атом чакисе исе дәјишмир. Буна бета парцланиман дејиләр.



Бушүн өсино олорит элемент өзүна бир бета исебәти бирләндирдикда дөври системда арвал тутдугу јердән бир хәни сага кечир ва атом чакисе дәјишмир. Буна бета электроншүтма (ва ја К гапма) дејиләр:



Бәшн элемент ерронламан бирликда ва ја әри-әриманла алфа ва бета исебәтикләри исе тәсир етмәклә ва әкени, элементдән олорит чыхарманла бир элемент башга элемент чөвирмөк олур. Нүвалөрүн парцланиман процесләрүн һанеса бир элементләрүн ерронламан мәһудламанла ва ја артманла илән етмәја кәмөк едиләр?

Мүфәшә едилмиләр ки, бета парцланиман ва ерронламанла электроншүтма процеслөрүн исебәти јавлаш кечир, нүвөсинин јарым парцланиман дөври ерронламан бешлә бириндән чоң олмур. Электроншүтма процесинә кәлдикда исе бу процес әсәсән нүвоја дөври јакан олаи электрон ортушундән нүвөсин электроншүтманла илән олунур.

Нүвалөрүн исебәтман көстөрөт ки, бу процес һәтта ән бәшүк атом нөмрөсә олаи элементләрүн әмәлә кәлмәсинә мане олмур. Демәли, бу үсула чөк бәшүк сыра нөмрөсә олаи элементлар ачлар. Ачыг нүвалөрүн исебәтманла мүфәшә едилмиләр ки, сыра нөмрөсә 137-дән јухары олдугда әмәлә кәлән элементтин нүвөсә әри-әри һөтөлөрдән ибарәт олмачаглар. Буна елмда һөтө-нүво дејиләр. Бу һалда она јенидән электрон тәсир етдикда элемент артыг дөври системдән сага доғру јерүн дәјишмәлидир. Бу да ошү көстөрөт ки, гејд едилмиләр үсулаи элементләрүн сагыны 137-дән јухары чөтдырмаг олмач.

Бета парцланиман процесинә кәлдикда, демәлијик ки, үмүмиләтлә бу процес өз-өзүшүнә элементләрүн мигдарынн мәһудламанламан сабаб ола билмәт, чүнки јухарыда дејилдији кимн, бу процес элементтин сыра нөмрөсинин артманла сабаб олдуғундән олун дөври системда сага кечмәсә имкәннә артырлар. Бурадан бела бир һөтмә чыхар ки, элементләрүн сагынын мәһудламанламан ачыг алфа ва спонтан парцланиман сабаб ола биләр.

Алимлар агыр нүвэлэрин парчаланмасына даир экспериментин вердији ма'луматлары ва нэзэријјэдэн чыхан ганунаујгунлуглары үмумилэшдирмэккэ белэ нэтичэјэ калмишлар ки, сыра нөмрэлэри бөјүк олан ва һалэ кэшф олуномајан элементларин алынмасы үзэриндэ тэдгигат апармаг олар. Бу мүгајисэ үсулу там нэзэри эсас тапа билмэмишдир. Лакин бу гануна эсасэн сыра нөмрэси 110-а гэдэр олан элементларин синтетини еһтимал етмэк олар. Сыра нөмрэси даһа бөјүк олан ва сүн'и јолла алынган элементларин јашамасынын мүмкүн олуомамасы еһтималы да алимлэри марагландырыр.

Мүэјјэн едилмишдир ки, протонларын ва нейтронларын мигдары чүт олан атомлар алындыгдан сонра алфа парчаланмаја ва өз-өзүнэ бөлүнмэјэ ма'руз гала билэрлэр. Бу сәбәбдэн дә оларын јашама мүддэтлэри аз ола билэр. Лакин һәм протон ва нейтронларын мигдары тэк олан атомлар, һәм дә протон ва нейтроналарынын мигдары бирликдэ тэк олан атомларын нүвэлэри даһа јаваш парчаланмалыдыр. Булар көстэрир ки, калэчэкдэ элементларин сајынын артмасы нэинки јухарыдаки ганунаујгунлуглара эсасэн һәлл олуна билэр, ејни заманда кэшф олунамашы элементларин кимјэви хассалэри һаггында габагчадан ма'лумат верилэ билэр.

Нүвэ үзэриндэ тэдгигат апаран алимлэр нэзэри сурэтдэ мүэјјэн етмишлар ки, калэчэкдэ агыр нүвэли атомлары нейтрондан агыр һиссэчиклэрлэ бомбардман етмэккэ даһа агыр элементлар алмаг олар. Һазырда алимлэри бир мәсэлэ даһа чоһ дүшүндүрүр. Сүн'и јолла алынган агыр нүвэли элементлэри дөври систем чөдвалииндэ нечэ јерләшдирмэк лазымдыр? Бу мәсалани изаһ етмэк үчүн чөдвәлдэ элементларин јерләшмәси ганунаујгунлугуну нэзәрдән кечирәк.

Алман алимни Паули ајры-ајры дөврлэрдэ јерләшән элементларин максимум электрон сајыны мүэјјәнләшдирмэк үчүн ашагыдаки формулу еврмишдир:

$$e = 2n^2$$

Бурада  $e$ —электронларын сајы,  $n$  исә дөврүн нөмрәсидир. Бу формула эсасэн һәр бир дөврдэ олан элементларин электронларынын сајыны тапа билэрик. Мәсәлән,  $n = 4$  олдугда  $e = 2 \cdot 4^2 = 2 \cdot 16 = 32$  олар. Демәли 4-чү дөврүн сон элементиндэ максимум 32 электрон ола билэр. Сон вахтлар бу формулу дөврлэ јерләшән элементларин сајыны тапмага тәтбиг етмишлар. Лакин мүэјјән олуномушдур ки, дөврлэр чүт-чүт көтүрүлдүкдэ элементларин дөврләрдәки сајынын ганунаујгун шәкилдэ артмасыни көрмэк олур. Бу формул белэ ифадэ олуиур:

$Z = 2 \cdot n^2$  Бурада  $Z$ —элементин сыра нөмрәси,  $n$  исә баш квант эдәдидир.

I дөвр үчүн  $n = 1$ , II ва III дөврлэрдэ  $n = 2$ , IV—V дөврлэрдэ  $n = 3$ , VI—VII дөврлэрдэ  $n = 4$  олур. Формулда эдәди гијмәтлэри јеринэ гојдугда I дөврдэ  $(2 \cdot 1^2) = 2$ , II—III дөврлэрдэ  $2 \cdot 2^2 = 8$ , IV—V дөврлэрдэ  $2 \cdot 3^2 = 18$  ва VI—VII дөврлэрдэ  $2 \cdot 4^2 = 32$  элемент јерләшмәси ајдын олур. Белэ ризәзи ганунаујгунлуг еһтимал ола билэн VIII—X дөврләрдәки элементларин  $2 \cdot 5^2 = 50$  олачагыны габагчадан көстэрир. Бу дөври ганунун эсас һиссэлэриндэн бирини тәшкәл едир.

Һазырда дөври системдэ олан 7 дөврдән б-сы бу формулу өдәјир. Лакин 7-чи дөврдэ 104-чү элемент дә даһил олмагкә 18 элемент вардыр. Калэчэкдэ VII дөврдә 14 элементин дә эләвэ олуначагы көзләнилир. Һәтта бә'зи алимлэр кэшф олунамашы 105—118-чи элементларин дөври системдә группашмасы һаггында габагчадан дә фикир сөјлөјирлэр. Мәсәлән, В. И. Голдански ва Н. Г. Клјучкинов белэ бир фикирдәдилрләр ки, менделевниумдан сонра јерләшән бә'зи калэчэк элементларин хассалэринин габагчадан верилмәси үчүн еһтимал ола билэр. Онлар көстэрирлэр ки, 102 ва 103-чү элементларин хассалэри лантанондлэр аиләсиндэ олан иттербиум (Yb) ва лүтециума (Lu) охшамасына бахмајараг, һәмин элементлэр актинондлэр аиләсиндэ јерләшмәли ва ону тамамламалыдырлар. Һазырда дөври системин јени формаларыны ишләјән алимлэр дә вардыр. Газан Кимја Техноложии Институтунун эмәкдашы Н. С. Ахметов белэ алимләрдәндир. О, өз чөдвалииндэ һәтта 118-ә гэдэр олан элементин јерлэрини мүэјјәнләшдирә билмишдир.

## БИОЛОКИЈА БӨЛМӘСИ

### V—VIII СИНИФЛӘР ҮЧҮН БИОЛОКИЈА ПРОГРАМЫНЫН ЛАЈИЊАСИ

Ботаника, зоолокија, инсанын физиолокијасы програмларынын лајињәси орта мәктәбдә тәһсилин мәзмунуну мүүҗәһләшдирән мәркәзи комиссия тәрәфиндән верилмишдир. Бу лајињә мүүәллимләр, методистләр вә алимләр тәрәфиндән музақира олунмаг мәгсәди илә нәшр олунур. Лајињә һаггында мәсләһәт вә тәклифләринизни Азәрбајҗан ССР Маариф Назирлијинин тәдрис-методика шөбәсинин үнванына көндәрмәјиниз хаһиш олунур.

#### БОТАНИКА<sup>1</sup>

(V синиф—70 саат)

Кириш (1 саат).

Биткиләрин вә битки өртүјүнүн тәбиәтдә, инсанларын һәјатында вә халг тәсәррүфатында әһәмијјәти. Ботаника биткиләрдән бәһс едән елмдир.

Битки аләмнинин мүхтәлифлији: бактеријалар, јосунлар, көбөләкләр, мамырлар, шибјәләр, ајыдөшәјикимиләр, чилпаг-тохумлулар, чичәкли биткиләр.

#### I. Чичәкли биткиләрлә үмумитанышыг.

(6 саат).

Чичәкли биткиләрин формалары: ағач, кол, от биткиләри—бириллик вә чохилик биткиләр.

<sup>1</sup> Тәдрис-тәчрүбә сәһәсиндә көрүләчәк ишләрини сийаһисы әмәк тәлими програмсында верилмишдир.

Чичәкли биткиләрин органлары: көк, көвдә, јарпаг, чичәк, чичәјин гурулушу (чичәк јатағы, касачыг, тач, еркәкчикләр, дишичик). Чичәк групу. Мејвә вә тохумлар. Тәбиәтдә мејвәләрин вә тохумларын јајылмасы јоллары.

Биткиләрин һәјатында пајыз һадисәләри. Биткиләрин гурунмасы.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) чавлы биткидә чичәјин һиссәләринә бахмаг; 2) чичәк группунун тәјин едилмәси; 3) мејвәдәрлә танышыг—гуру, шигрәли мејвәләр; 4) һербаринин дүзәлдилмәси.

Мүхтәлифшәкилли вә мүхтәлиф јерләрдә битән чичәкли биткиләр, мејвәләрин вә тохумларын јајылмасы, биткиләрин һәјатында пајыз һадисәләри илә таныш олмаг үчүн тәбиәтә екскурсия. Чавлы тәбиәт кушәси үчүн биткиләр, пајлама материалы, һербари вә коллексијалар топламаг.

Фенологи мүшаһидәнин тәшкили.

Практик ишләр: кәнд тәсәррүфат әмәји дәрсләриндә: бәзәк вә башга битки тохумларынын топламасы. Чохилик бәзәк биткиләринә гуллуг едилмәси.

#### II. һүчәјрә (6 саат).

Һүчәјрәнин гурулушу: гылаф, ситоплазма, нүвә, вакуоллар вә һүчәјрә ширәси, пластидләр. Ситоплазманын һәрәкәти. Маддәләрин һүчәјрәјә дахил олмасы. һүчәјрәнин бөлүнмәси вә бөјүмәси. Битки органларынын һүчәјрәли гурулушу. һүчәјрәләрин бир-бири илә әлағәси. Тохума һаггында аңлајыш.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) памидор вә гарпыз һүчәјрәләринә ади көзлә, лупа вә микроскоп васитәсилә бахмаг; 2) соған пәрдәсиндән препарат һазырламаг вә она микроскопла бахмаг; 3) еладеја јарпагларында, габаг јарпагында вә далајычы кичиткәнин түкчүкләриндә ситоплазманын һәрәкәтини мүшаһидә етмәк.

Демонстрасия: 1) лупанын (әл вә штативли) вә микроскопун гурулушу, онлардан истифадә олунмасы; 2) «Битки һүчәјрәси» кино филми.

#### III. Тохум (8 саат).

Тохумларын гурулушу (иکیلәпәли вә бирләпәли биткиләрин тохумлары мисалында). Тохумларын тәркиби. Тохумларын чүчәрмәси үчүн тәләб олунан шәраит. Тохумларын чүчәрмәси. Тохумларын тәнәффүсү. Нишастанын шәкәрә чеврил-

мәси. Чүчәртиләрин гидаланмасы вә бөјүмәси. Тохумлары сәпмә вахты вә онларын торпаға басдырылма дәринлији.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) иктиләпәли вә бирләпәли биткиләрин гурулушуна бахмаг; 2) тохумларын тәркибинин мүүжән едилмәси, буғда үнунда нишаста вә зүлал, күнәбахан вә башга тохумлардан исә јағ алынмасы; 3) тохумдакы ситијат гнда маддәләри илә чүчәртинин гидаланмасынн изаһ етмәк.

Демонстрасия: 1) тохумун һүчәјрәләриндән һазырланмыш преператда нишаста данәләринин микроскоп алтында нәзәрдән кечирилмәси; 2) тәчрүбәләр: а) тохумда су, минерал вә үзви маддәләрин олмасыны тәјин етмәк, б) тохумун чүчәрмәси үчүн су, һава вә истинин әһәмијјәтини ајдынлашдырмаг, в) тохумларын тәнәффүсү (чүчәрмиш тохумларын карбон газы ајырмасы), г) нишастанын шәкәрә чеврилмәси; г) «Тохумун чүчәрмәси» кино-филми.

Тохумларын чүчәрмәсинин мүшәһидәси.

Кәнд тәсәррүфаты әмәји дәрсләриндә практик ишләр: күбрә вермәклә торпағын пәјызда бечәрилмәси. Бәзәк вә башга биткиләрин тохумларынын пәјызда сәпилмәси.

#### IV. Көк (9 саат).

Тохумун рүшәјм көтүјүндән көкүн инкишаф етмәси. Көк системинин типләри (мил вә сачаглы көкләр). Әлава көкләр. Көкүн бөјүмәси.

Вәзифәси илә әлағәдар олараг көкүн харичи вә дахили гурулушу. Көкүн һиссәләри.

Көк үскүјү. Көк борулары вә әмичи телләрин гурулушу. Көкләр васитәсилә су вә минерал дузларын алынмасы. Битки үчүн лазым олан минерал дузлар. Су биткиләри. Торпағын битки үчүн мүһит олмасы. Күбрәләмәнин әһәмијјәти. Торпағын јумшаллдымасынын көкләрин тәнәффүсү вә рүтубәтин сахланмасы үчүн әһәмијјәти. Көкләрин шәкилдәјишмәси. Көкүн әһәмијјәти.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) мил вә сачаглы көкләрин нәзәрдән кечирилмәси; 2) әмичи телләр вә көк үскүјүнә ади көзлә вә микроскоп алтында бахмаг.

Демонстрасия: 1). а) көкүн учдан бөјүмәсини, б) сүјүн көкә дахил олмасыны, в) су биткиләрини, г) биткиләрин мәһсулдарлығына күбрәләрин тәсирини көстәрән (тәдрис-тәчрүбә саһәсиндәки тәчрүбәләрин нәтичәләриндә) тәчрүбәләр.

2. Шәкли дәјишилмиш вә әлава көкләр. 3. Кино-филмләр: «Көкүн гурулушу вә бөјүмәси», «Биткиләрин торпагдан гдаланмасы».

#### V. Зоғ (21 саат)

##### Зоғун гурулушу вә инкишафы (2 саат)

Зоғ һаггында анлајыш. Буғум вә буғумаралары. Јарпаг вә чичәк тумурчуглары, онларын дүзүлүшү вә гурулушу. Тумурчугдан зоғун инкишафы.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) ағачларын будагларында јарпаг вә чичәк зоғларынын дүзүлүшү вә гурулушу; 2) тумурчугдан зоғун инкишафы.

Демонстрасия: 1) мүхтәлиф биткиләрин зоғлары (ағачлар, коллар вә отлар); 2) «Зоғун инкишафы вә бој атмасы» кино-филми.

##### Јарпаг (9 саат)

Јарпағын харичи гурулушу (аја, саплаг, дамарлар). Јарпаг ајасынын мүхтәлифшәкиллилији, дамарланмасы. Садә вә мүрәккәб јарпаглар. Јарпагларын дүзүлүшү.

Јарпағын вәзифәләри илә әлағәдар олараг онун һүчәјрәви гурулушунун хусусијјәтләри: дәрчик вә ағызчыглар, јарпағын ләти (сүтун вә сүнкәршәкилли тохумалар). Хлоропластидләр. Јарпагда дамарларын гурулушу (кечиричи топалар).

Ишыгда јарпагларда үзви маддәләрин әмәлә кәлмәси (фотосинтез). Јарпаглар тәрәфиндә карбон газынын мәнәм-сәнилмәси вә оксикенин ајрылмасы.

Јарпагларын сују бухарландырмасы. Рүтубәтли вә гураг јерләрдә битән биткиләрин јарпаглары. Јарпагларын шәкилдәјишмәси. Јарпагларын өмрү. Хәзан.

Јарпагларын битки үчүн әһәмијјәти. Јашыл биткиләрин тәбиәтдә, иясанын һәјатында ролу вә онларын мүһәфизәси.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) садә, мүрәккәб вә мүхтәлифшәкилли јарпаглар, јарпагларын дүзүлүшүнә вә һүчәјрәви гурулушуна бахмаг; 2) ишыгда јарпагда нишастанын әмәлә кәлмәсинин мүүжән едилмәси.

Демонстрасия: 1) јарпаг мозаикасы вә һелнотропизм; 2) хлорофиллин алынмасы; 3) ајдынлашдырычы тәчрүбәләр: а) јарпагларын ишыгда карбон газыны мәнәмсәмәси вә оксикени ајырмасы, б) јарпагларын сују бухарландырмасы; 4) јарпагларын шәкилдәјишмәси; 5) кино-филмләр: «Јарпағын һүчәјрәви гурулушу», «Биткиләрин сују бухарландыр-

масы», «Яшыл биткилэрин тәбиәтдә вә инсанларын һәјатында ролу» (истәнилдијини сечәрәк).

Исти шитиллијә, оранжерејаја вә ботаника бағына экскурсия<sup>1</sup>.

#### Көвдә (8 саат).

Көвдәнин мүхтәлифлији: дикдуран, сүрүнән, сармашан, көдәлмиш көвдәләр. Көвдәнин узунуна бөјүмәси. Бөјүмә, конусу. Көвдәнин будагланмасы. Будама илә көвдәнин чәтиринә форма верилмәси.

Көвдәнин вәзифәләри илә алагәдар олараг онун дахили гурулушунун хүсүсијјәтләри: габыг, камби, одунчаг, өзәк.

Габыгын зәдаләнмәси илә ағача вурулан зәрәр. Бирләпәли биткилэрин көвдә гурулушунун хүсүсијјәтләри.

Көвдәнин јоғунлашмасы. Одунчагдакы мөвсүм фәргләри. Иллик һалгаларын әмәлә кәлмәси. Ағачларын јашы. Көвдә илә минерал вә үзвиг маддәләрли һәрәкәти. Көк, көвдә вә јарпаглар арасында гаршылыглы алагә.

Көвдәнин әһәмијјәти.

#### Шәкли дәјишилмиш зоғлар (2 саат)

Көкүмсов, көк јумрулары, соғанаглар— шәкли дәјишилмиш зоғлардыр; онларын гурулушу вә әһәмијјәти.

Лаборатор мәшғәләләр: 1. а) көвдәлэрин мүхтәлифлијинә, б) ағач будагынын дахили гурулушуна (макроскопик вә микроскопик) бахмаг. 2) Көтүјүнә көрә ағачын јашынын тәјин едилмәси. 3. Одунчагда су вә минерал маддәлэрин һәрәкәтини ајдылашдыран тәчрүбәләрлә танышыг. 4) Көк јумрулары, соғанаглар вә көкүмсовларын гурулушунун өјрәнилмәси.

Демонстрация: 1. а) һалга вурулмуш будагларда үзвиг маддәлэрин һәрәкәти, б) зоғун учдан бөјүмәсини (нохуд вә башга биткинин чүчәртиси үзәриндә), ајдылашдыран тәчрүбәлэрин нәтичәси. 2. Биткилэрин чәтиринин формалашмасы. 3. Зоғун бир илдә узунуна нә гәдәр бөјүмәсиния тәјин едилмәси. 4. Кино-филмләр: «Көвдәнин гурулушу вә онда маддәлэрин һәрәкәти», «Көвдәлэрин мүхтәлифлији», «Биткилэрин бөјүмәси».

Гыш вахты ағачлар, коллар вә отларла таныш олмаг үчүн мешәјә вә парка экскурсия.

<sup>1</sup> Экскурсия, шәраити олан мәктәпләрдә апарылыр.

Практик ишләр: кәнд тәсәррүфат әмәји дәрсләрдә: басдырмаг үчүн чиликларын һазырланмасы.

#### VI. Чичәкли биткилэрин векетатив чхалмасы

(3 саат).

Тәбиәтдә вә биткичиликдә биткилэрин билаваситә зоғлар вә көкләр васитәсилә чоҳалдылмасы (шәкли дәјишилмиш зоғларла, көвдә вә көк чиликлар илә, далдырма илә, колу бәлмәк вә чалаг етмәклә)

Лаборатор мәшғәләләр: отаг биткилэринин чиликларлә чоҳалдылмасы.

Демонстрация: 1) векетатив чоҳалтманын мүхтәлиф үсуллары; 2) «Векетатив чоҳалма» кино-филми.

Тәбиәтдә вә тәдрис-тәчрүбә саһәсиндә векетатив чоҳалтманын мүхтәлиф үсулларыны мүшаһидә етмәк.

Практик ишләр: кәнд тәсәррүфат әмәји дәрсләрдә: јазда чичәкли бәзәк биткилэринин сийлмәси.

#### VII. Чичәк вә мејвә (11 саат).

Чичәк—тохумла чоҳалма органыдыр. Чичәјин гурулушу чичәк саплагы, чичәк јатагы, чичәк јанлыгы. (каса вә тәч), еркәкчикләр, дишичик (јахуд дишичикләр). Бирчынсли вә иккинчынсли чичәкләр. Бяревли вә икневли биткиләр. Еркәкчи вә дишичијин гурулушу. Тозчуг вә јумуртачыгын гурулушу. Чичәк групу вә онун биоложи әһәмијјәти. Чарпаз тозланма (күләк вә һәшәратла). Өз-өзүнә тозланма. Сүн'и тозланма. Тозчугун ағызчыгын үзәриндә чүчәрмәси вә тозчуг борутунун бөјүмәси. Мајаланма. Тохум вә мејвәнин әмәлә кәлмәси. Мејвәлэрин мүхтәлифлији: гуру вә ширәли, бир вә чоҳтохумлу, ачылан вә ачылмајан.

Мүхтәлиф биткиләрдә тохум вә мејвәлэрин миғлары.

Чичәк, мејвә вә тохумларын тәбиәтдә вә инсанын һәјатында әһәмијјәти.

Лаборатор мәшғәләләр: 1. а) бирчынсли вә иккинчынсли чичәкләрә (отаг биткилэри, тез чичәкләјән ағачлар вә коллар үзәриндә), б) еркәкчикләрә вә дишичијә бахмаг. 2. Мејвәлэрин мүхтәлиф типлэринә бахмаг.

Демонстрация: 1) чүчәрән тозчуга; 2) тозчуг вә јумуртачыгын гурулушуна микроскопда бахмаг. 3) сүн'и тозланма пријомлары; 4) кино-филмләр: «Биткилэрин тозланмасы», «Чарпаз тозланма», «тохум вә мејвәлэрин јайылмасы» (истәнилдијини сечәрәк).

Тез чичэкклээн вэ башга биткилэр үзэриндэ мүшәһидә (феноложии мүшәһидәнни давамь).

**Практик ишләр:** кәнд тәсәррүчат әмәји дәрсләриндә: тохумларын чүчәрмәсинин тә'јини вэ мэдәни битки тохумларыннын әкилмәси.

### VIII. Битки—там организмдир (5 саат)

Биткинин һүчәјрәли гурулушу. Битки организми мүхтәлиф органларын иши илә әлагәдар олараг һүчәјрә вэ тохуманын гурулушундакы хүсусијјәтләр. Органлар арасында гаршылыгы әлагә. Биткинин јералты вэ јерүстү һиссәләри арасындакы һисбәт.

Битки организмнин әсас һәјат вәзифәләри: гидаланма, тәнәфүс, бөјүмә вэ инкишаф, чохалма. Биткиләрин һәрәкәти. Биткиләрин һәјат шәраити (су, һава, ишыг, исти, минерал дузлар.) Биткиләрин тәбиәтдә биркә јашајышы. Биткиләрин һәјатында мөвсүм һадисәләри. Биткиләр јазда.

Биткиләрин горуимасы вэ битки сәрвәтинин артырылмасы.

Биткинин мүхтәлиф ишыгланма, гидаланма, рутубәт вэ температур шәраитиндә (лобја вэ башга биткиләри бечәрмәклә) бөјүмәсини кәстәрән тәчрүбәләрин нүмајиш етдирилмәси.

«Биткиләрин јазда һәјаты» мөвзусунда тәбиәтә екскурсија.

**Јај тапшырыглары:** мәктәбин тәдрис тәчрүбә саһәсиндә тәчрүбәләрин гојулмасы, биткиләрдән һербари һазырланмасы, биткиләр үзәриндә феноложии мүшәһидәнни апарылмасы.

### VI сениф (48 саат).

#### 1. Чичәкли биткиләр вэ онларын тәснифаты (20 саат).

Јабаны' вэ мэдәни биткиләр, онлардан халг тәсәррүфатында вэ инсанын һәјатында истифадә олунмасы.

Чичәкли биткиләрин тәснифаты: икиләпәли вэ бирләпәлиләр сенифи.

Икиләпәлиләр сенифи. Хаччичәклиләр, күлчичәклиләр, пахлалылар, бадымчанчичәклиләр вэ мүрәккәбчичәклиләр фәсиләләри.

Бирләпәлиләр сенифи. Сусәнчичәклиләр вэ тахыл биткиләри фәсилләләри.

Верилән фәсиләләрин мүһүмм чинс вэ нөвләрини фәргләндирән әсас әламәтләр, онларын биоложи хүсусијјәтләри вэ

халг тәсәррүфат әһәмијјәти. Бу фәсиләләрин тәсәррүфат әһәмијјәтли, јабаны битән, бәзәк үчүн олан типик нүмајәндәләри Башга фәсиләләрдән олан, јерли, шәраитдә кениш бечәрилән нүмајәндәләрлә танышыг.

Битки систематикасы һаггында елементар анлајыш, бөлкү (нөв, чинс, фәсилә, синиф). Битки адларынын бејнәлхалг олмасынын әһәмијјәти.

**Лаборатор мәшғәләләр:** 1) биткинин морфоложи тәһлили; мүхтәлиф фәсиләләрин вэ онлара мәнсуб олан чинс вэ нөвләр үчүн хас олан әламәтләрин мүгајисәси; 3) биткиләрин тә'јин едилмәси.

**Демонстрасија:** 1) чанлы вэ һербаридәки биткиләрин. 2) тәдрис-тәчрүбә саһәсиндә бечәрилән фәсиләләрин нүмајәндәләри үзәриндә апарылан тәчрүбәләрин нәтичәләри.

Биткиләрин мүхтәлифлији илә таныш олмаг үчүн тәбиәтә екскурсија. Фәсиләләри вэ әсас битки группарыны өјрәнмәк үчүн материалын топланмасы.

**Практик ишләр:** Кәнд тәсәррүфат әмәји дәрсләриндә: мәһсулуи топланмасы, чохиллик биткиләри басдырмаг вэ онлара гуллуг едилмәси үзрә тәдрис-тәчрүбә саһәсиндә пајыз ишләринин көрүлмәси.

### • II. Биткиләрин әсас группары (21 саат).

#### I. Битки аләминин мүхтәлифлији (1 саат).

Битки группары: бактеријалар, јосунлар, көбәләкләр, шибјәләр, мамырлар, ајыдөшәјикимиләр, чилпагтохумлулар (ијнә-јарпаглылар), өртүлүтохумлулар.

Биткиләрин мүхтәлифлији илә таныш олмаг үчүн ботаника багына вэ ја өлкәшүнаслыг музејинә екскурсија.

**Бактеријалар (3 саат).** Бактеријаларын гурулушу вэ һәјаты. Бактеријаларын чохалмасы. Бактеријаларын һавада, торпагда, суда вэ чанлы организмләрдә јайылмасы. Гычгырдычы вэ чүрүдүчү бактеријалар. Хәстәликтәрәдән бактеријалар вэ онларла мүбаризә. Дини адәтләр јолухучу хәстәликләри јәјән бир васитә кими. Пахлалы биткиләрин көкләриндә симбиоз јашајан јумру бактеријалары. Бактеријаларын тәбиәтдә, тиббидә, кәнд тәсәррүфатында вэ сәнаједә ролу.

**Демонстрасија:** 1) гидалы мүһитдә, рәикләнишиш препаратларда микроскопла бактеријалара бахмаг; 2) «Бактерија» кино-филми.

**Јосунлар (3 саат).** Бирһүчәјрәли јосунлар (хламидомина-



да, хлорелла, пневрококк). Саншөкилли Јосунлар. Јосунларын гејри-чинеи ва чинеи чохаимасы. Јосунларын суда ва гуруда Јајалмасы. Дани Јосунлары. Јосунларын табиатда ва тасарруфатда әһәмијәти.

**Лаборатор мәшғәләләр:** микроскопда Јосунларын нүмајәндәләри илә таһышлаг бәрһүчәјрәли ва саншөкилли Јосунлар (хламидомнада, пневрококк, хлорелла, улотрикә, спирокира).

Дани Јосунларын нүмајини етдиримәси.

**Көбәләкләр (3 сәт).** Көбәләкләрин үмуми характеристикасы ва онлары башга биткиләрдән фарғәндирәи ишанәләр. Папағлы көбәләкләр, онлары гурулушу, спорларла чохаимасы ва гидаланмасы. Мешәдә көбәләкләрин һәјәт шаранги. Көбәләкләрин биткиләрин көкләри илә әлағәси (микориза). Јејилән ва заһарли көбәләкләр. Киф көбәләкләри. Маја көбәләкләри. Биткиләрдә хәстәлик тәрәдәи паразит көбәләкләр. Көбәләкләрин табиатда ва тасарруфатда ролу.

**Лаборатор мәшғәләләр:** 1) мукор, пенсиллум, маја көбәләкләринә (микроскоп вәтәндә); 2) папағлы көбәләкләрин мејвә һиссәләринә бахмаг; «Көбәләкләр» кино-фильминин нүмајини етдиримәси.

**Шибјәләр** симбиоз организмләрдир (1 сәт). Шибјәләрин гурулушу. Гидаланмасы. Чохаимасы.

Дивар шибјәси, Јарпағохинар ва көлшөкилли шибјәләр. Шибјәләрин табиатда ва тасарруфатда әһәмијәти. Дашларын үстүндә битән өртүк көбәләкләрини, Јарпағшөкилли (золот-Јанка), көлшөкилли (клюдонја, сентарија) шибјәләрини нүмајини етдиримәси.

**Мамырлар (2 сәт).** Јаһыл мамырлар. Гуш кәтанынын гурулушу ва чохаимасы. Торф мамыры ва онун әмәлә кәтирдилә хәстәлик. Торфун әмәлә кәлмәси. Торфун табиатда ва тасарруфатда ролу.

**Лаборатор мәшғәләләр:** 1) гуш кәтанынын үмуми гурулушуна, 2) торф мамыры Јарпағынның һүчәјрәли гурулушуна (микроскопда); 3) мешәдә битән Јаһыл мамырлар бахмаг. «Мамырлар» кино-фильминин нүмајини етдиримәси.

**Гыжыкимиләр (3 сәт).** Ајыдошәји (гыжылар). Гурулушу ва чохаимасы. Мајаланма. Ајыдошәјини инкишафы. Гатыргугуруу. Гурдајагылар. Гызынты һалында таһылан гыжыкимиләр ва даш көмүрүн әмәлә кәлмәси. Гыжыкимиләрин табиатда ва тасарруфатда ролу.

**Лаборатор мәшғәләләр:** 1) ајыдошәјини чү-

чәртиси ва спорун микроскопда; 2) ајыдошәјини спор даһыјан биткисино (еркәк ајыдошәји, страус лаләји ва с.), 3) гатыргугуруу ва гурдајагыны бахмаг.

**Чылапгохумлулар (2 сәт).** Дини ва еркәк гозларын (шам ва Ја күкиар гозларынның гурулушу ва чохаимасы. Тозчуг. Јумуртачыг. Тозчугун чүчәрмәси, тозчуг борусунун бојумәси ва мајаланма. Дини чылапгохумлулар үчүн характерик әләмәтдир. Чылапгохумлуларын Јајалмасы, биолокијасы, онлары табиатда ва тасарруфатда әһәмијәти.

**Лаборатор мәшғәләләр:** 1) ади шамы, күкиарын ва башга чылапгохумлунын будагында ијнә Јарпағларын гурулушу ва дүзүлүшүнә; 2) шам ва күкиарын еркәк ва дини гозларынның; 3) тозчуғлар, 4) ијнәЈарпағын кәсијинә (микроскопда); 4) шамы, Јахуд башга чылапгохумлунын гозларынның ва тохумларын бахмаг.

«Чылапгохумлулар» кино-фильминин нүмајини етдиримәси.

## II. Өртүлүтохумлулар (чичәкли биткиләр) (2 сәт).

Башга груп биткиләрә инебәтән мүвәир флорада өртүлүтохумлуларын үстүн әләмәси. Јер үзәриндә өртүлүтохумлуларын мүхтәлиф Јаһыјын шарантинә ујгунашмасы.

«Өртүлүтохумлу биткиләр» ва «ҺәшарәтЈејән биткиләр» кино-фильмләринин нүмајини етдиримәси.

## III. Јер үзәриндә битки әләминин инкишафы (4 сәт).

Судан гуру Јаһыјын тәрзинә кәчмәси ва тарихи инкишаф процесин илә әлағәдар олараг биткиләрин гурулушунун тәдричәи мүрәккәбләшмәси.

Биткиләрин гуруда инкишафынын әсә мәрһәләләри (Јосунлар дөврү, гыжыкимиләр, чылапгохумлулар ва өртүлүтохумлулар).

Битки әләминин инкишафы һағгында дини баһышларын әсәси әләмәси.

Модәни биткиләрин әмәлә кәлмәси. Јени битки сортлары Јетиндирмәкдә совет алимләринин иштијәкләри.

Биткиләрин әсә группарынның натурал нүмунәләрини, таблалары ва гызынты һалында таһылан биткиләрин галығларын нүмајини етдирмәк.

## IV. Битки группары (4 сәт).

Битки группары һағгында аһлајын. Биткиләрин биркәЈаһыјын тәрзинә ујгунашмасы: Јер үстү ва Јералты Јаруслар.

инкишафын мүхтәлиф вахтлары. Группарын дәјишилмәси. Битки группары ландшафтын һиссәсидир.

Биткиләрин әсас типләринин—тундра, мешә, чәмән, бозгыр, сәһра, батаглыг, су биткиләринин гурулушунда вә биолокијасындакы характерик чәһәтләр, онларын јашадыгы мүһитлә әләгәси вә тәсәррүфат әһәмийјәти.

Битки өртүјүнүн мүһафизәси. Тәбиәтин горунмасы һаггындакы ганунла танышлыг.

ССРИ-ин битки өртүјүнү вә ајры-ајры битки группарыны характеризә едән кино-филмләрин иҗади етдирилмәси.

Мәктәбин јерләшдији әразидә характер олан—мешә, чәмән, батаглыг, бозгыр, сәһра—битки группары илә таныш олмаг үчүн јазда экскурсија.

Јај тапшырыглары. Тәбиәтдә биткиләрин әсас группарынын һәјатыны мүшәһидә етмәк. Мәктәбјаны тәдрис-тәчрүбә саһәсиндә тәчрүбәләрин гојулмасы вә онларын үзәриндә мүшәһидәнин апарылмасы.

## ЗООЛОКИЈА

VI синиф—(21 саат).

Кириш (1 саат).

Зоолокија—һејванлардан, онларын гурулушу, јајылмасы, һәјат тәрзиндән, һејван организмдә кедән һәјат просесләриндән бәһс едир. Һејванларын мүхтәлифлији (јерли мисаллар үзәриндә). Биткиләр вә һејванларын охшар чәһәтләри вә фәргләри.

Халг тәсәррүфаты, инсанларын һәјаты вә сағламлыгы үчүн һејванларын әһәмийјәти: а) фајдалы һејванлар, (ов әһәмийјәтли һејванлар, ев һејванлары вә зәрәрли һејванлары мәһв едән һејванлар), онларын чохалдылмасы, сәмәрәли истифадә едилмәси вә горунмасы, б) зәрәрли һејванлар: хәстәликтәрәдән вә хәстәлији кечирән һејванлар, фајдалы биткиләрин зијанверичиләри. Тәбиәти горумаг һаггында ганун.

### I. Ибтидан һејванлар (4 саат).

Ибтиданларын кәшфи. Евклена һејванлара вә биткиләрә мәхсус хүсусийјәтләри өзүндә әкс етдирән тәкһүчәјрәли һејвандыр.

Амөб. Бәдәнинин формасы. Ситоплазма. Нүвә. Һәрәкәти. Гычыгланмасы. Гидасы. Тәнәффүсү. Ифразаты. Чохалмасы.

Инфузор—тәрлик бир гәдәр мүрәккәб гурулушлу тәкһүчәјрәли һејвандыр.

Ибтиданларын мүхтәлифлији. Малјарија паразити малјарија хәстәлијинин тәрәдичисидир. ССРИ-дә күтләви хәстәлик олан малјаријанын ләғв едилмәси. Даг сүхурларынын әмәлә кәлмәсиндә чанаглы гарынајаглыларын әһәмийјәти.

Ибтиданларын тәкһүчәјрәли һејванлар кими характеристикасы.

Микроскоп алтында чанлы ибтиданларын (инфузор вә ја амөбүн), таблода вә кино-филмдә ибтиданларын иҗади етдирилмәси.

### II. Багырсагбошлуғлулар (3 саат).

Ширин су гидрасы садә гурулушлу чохүчәјрәли ибтидан һејвандыр. Харичи көрүнүшү. Шүалы симметрија. Дахили гурулушу (икигат һүчәјрәли гурулушу, һүчәјрәләрин мүхтәлифлији). Тохума һаггында анлајыш. Гидранын гидаланмасы. Тәнәффүсү. Гычыгланмасы. Рефлексләр. Рекенерасија. Чинси вә гејр-чинси чохалмасы. Тәкһүчәјрәли һејванлардан фәрги. Гидранын инкишафында тәкһүчәјрәли мәрһәлә.

Дәһиздә јашајан багырсагбошлуғлулар һаггында гыса мәлүмат (медузлар, мәрчан полипләр). Багырсагбошлуғлуларын характеристикасы.

Чанлы гидранын препарат, шәкил, табло вә кино-филмдә иҗади етдирилмәси.

### III. Ибтидан гурдлар (3 саат).

Лентшәкилли гурдлар. Лент гурду (донуз, јахуд өкүз лент гурду). Харичи гурулушу. Икијанлы симметрија. Түфејли һәјата ујгушлашмасы. Гидаланмасы. Чохалмасы. Инкишаф дөврләри вә саһибини дәјишмә һаггында анлајыш. Јолухмадан мүһафизә јоллары.

Ехинокок һаггында гыса мәлүмат. Јумуру гурдлар. Аскаридда. Јашадыгы мүһит. Харичи көрүнүшү. Аскариданын чохалмасы вә инкишафы. Мүһафизә јоллары. Быж гурд. Јолухмасы вә мүһафизә јоллары.

Түфејли гурдлардан инсанлары вә ев һејванларыны хилас етмәјә даир академик К. И. Скрјабинини вә онун шакирдләрини ишләри.

Түфејли гурдлара анд јаш препаратларын, шәкил вә кино-филмин иҗади етдирилмәси.

#### IV. Һәлгәви гурдлар (3 саат).

Сохулчан Һәлгәви гурдларын али нүмајәндәси кими. Јашадыгы мүнит. Харичи вә дахили гурулушу. Органлар системи: һәм, гандөвраны, ифразат, синир системинин бир гәдәр жүк-сәк тәшкили. Торпагың јумшалдылмасында сохулчаның әһәмијјәти.

Чохгыллы дәннз гурдлары (пескожил, перенс). Онлары сохулчандан фәргләндирән әсас чәһәтләр. Сәнаје әһәмијјәтли балыгларың гидаланмасында чохгыллы дәннз гурдларының әһәмијјәти.

Лаборатор мәшгәләләр: сохулчаның харичи гурулушунун нәзәрән кечирилмәси; онун һәрәкәти вә гычылаң-маја гаршы реаксияларының мүшаһидә едилмәси.

Тәшриһ олуңмуш сохулчаның, она аңд препаратларың, шәкил вә таблоларың нүмајиш етдирилмәси.

#### V. Јумшагбәдәнлиләр (2 саат).

Гарынајаглы јумшагбәдәнлиләр. Сәдәф илбиз. Онларың әһәмијјәти. Харичи гурулушу (бәдәнин формасы, ајаг, чанаг), һәрәкәти, јашадыгы мүнит. Чылпаг илбиз. Онун харичи көрүнүшү, јашадыгы мүнит вә зәрәри.

Икитајлы јумшагбәдәнлиләр. Дишсиз мидја (јахуд башга нөв) харичи гурулушу (ајаг, мантија бошлугу, гәлсәмәләр), һәрәкәти, јашадыглары мүнит.

Башајаглы јумшагбәдәнлиләр һаггында гыса мә'лумат (осминог, каракатисләр). Каракатисләрин ракетвары һәрәкәти.

Јумшагбәдәнлиләрин үмуми характеристикасы.

Чанлы јумшагбәдәнлиләрин, онлара аңд препарат, шәкил вә таблоларың нүмајиш етдирилмәси.

Лаборатор мәшгәләләр: јумшагбәдәнлиләрин чанагларының нәзәрән кечирилмәси.

#### VI. Бугумајаглылар.

(5 саат + 1 саат дәрәдәнкәнар екскурсия үчүн).

Хәрчәнккимиләр. Ибтидан хәрчәнккимиләр. Дафинја, јахуд дәннзәдә јашајан күрәкајаглылар. Балыгларың гидасында онларың әһәмијјәти.

Чај хәрчәнки: харичи гурулушу, хитин өртүјү. Ајаглар вә бәдәнин бугумлара бөлүнмәси, јашадыгы мүнит.

Һөрүмчәккимиләр. Һөрүмчәјин харичи көрүнүшү Һөрүмчәк тору вә онун гурулушу.

Кәнәләр: харичи көрүнүшү. Түфејли кәнәләр. Кәнәләр мүхгәлиф хәстәликләрин төрәдичиләридир. Кәнә енсифалити. Мешә кәнәси—енсифалит хәстәлијинин кечиричисидир. Инсаның кәнәләрин һүчумундан мүһафизә едилмәси.

Һәшәрат. Ири бөчәјин, јахуд башга ири һәшәратын харичи вә дахили гурулушу, чохалмасы вә инкишафы.

Кәнд тәсәррүфатына вә јашыл биткиләрә зәрәрверән һәшәрат (јерли мисаллар үзәриндә).

Һәшәрат үзәриндә мүшаһидә апармаг мәгсәди илә тәбиәтә екскурсия. Зәрәрверичи һәшәратлардан биткиләри горумаг мәгсәди илә әмәли ишләр.

Лаборатор мәшгәләләр: ири һәшәратын харичи гурулушу илә таңышлыг.

Тәшриһ олуңмуш һәшәратын, ентомологи коллексияның (өлкәшүнаслыг музејиндә, јахуд мәктәбдә олан), һәшәратын биолокијасына вә зәрәрверичи һәшәратла мүбаризәјә аңд рәңкли шәкилләрин нүмајиш етдирилмәси.

Јај тапшырыглары: тәбиәтдә һәшәратлар үзәриндә мүшаһидә: јашадыгы мүнит, мүхтәлифлији, мигдары. Коллексия вә дәрәдә пајлама материалы үчүн һәшәратын топланмасы. Топлама үсуллары, мүвәггәти сахлама вә етикетләрин јазылмасына аңд тә'лимат.

#### ЗООЛОКИЈА

#### VII синиф (70 саат).

#### I. Бугумајаглылар (арды—10 саат).

Јај ишләринин јекунлашдырылмасы вә һәшәратын гурулушунун тәкрары (шакирдләрин јај тапшырыгы материалы үзәрә).

Фәјдалы һәшәрат. Ипәкгурду кәпәнәји әһилләшдирилмиш һәшәрата мисал кими. Арылар. Ары аиләси вә онун һәјәти Арыларда инстинкт. Бал вермәкдә вә биткиләрин тозландырылмасында арыларын әһәмијјәти. Башга һәшәратлары гыраң һәшәратлар (јыртычы бөчәкләр, гарышгалар, минчиләр). Зијанверичи һәшәратларың биоложи мүбаризә јоллары илә гырылмасы.

Горхулу хәстәликләрин төрәдичиләринин дашыјан һәшәрат: отаг милчәји, агчаганад, битләр, бирәләр. Инсанларың буңлардан мүһафизә олуңмасы тәдбирләри.

Бугумајаглыларың үмуми әләмәтләри. Бугумајаглыларла һәлгәви гурдларың охшар вә онлары бир-бириндән фәргләнди-

рэн атамэтлэр; бугумајаглыларын бир гэдэр али гурулуша малик олмасы.

Јајда шакирдлэрин топладыглары материалларын сэркнел, препаратларын, коллексијаларын, табло вэ кино-филмлэрин нүмајиш етдирилмэси.

### II. Һејванларын системаатикасы (4 саат).

Өјрэнилмиш онурғасыз Һејванларын мүхтэлифлији. Зооложи систематиканын вэзифэлэри—систематикада чох мүхтэлиф олан нөвлэрин гајдаја салынмасы.

Зоолокијада нөв систематик ваһид кими (Һәмчиннин, ботаникада). Күндүз кәпәнәклэринин мүхтэлиф нөвлэри (жерли мисаллар үзэриндә). Ејни нөвдән олан Һејванларын бир гурулушда олмасы. Ареал һаггында анлајыш. Нөвлэрин мүхтэлиф систематик категоријаларда бирләшдирилмэси—чинс, анлә, дэстә, синиф, тип (өјрэнилмиш бугумајаглылар типинин мисаллары үзэриндә).

К. Линнеј Һејван вэ биткилэрин елми систематикасынын эсасыны гојандыр.

Систематикаја анд хүсуси таблоларын вэ һәшэрәт коллексијаларынын нүмајиш етдирилмэси.

### III. Дәриситиканлылар типн (2 саат).

Дәниз улдузу. Дәниз кирписи. Дәриситиканлыларын шүалы симметрияја малик олмасы. Јашајыш мүһити. Һәјәт тәрзи.

Јаш (јахүд гуру) препарат вэ таблоларын нүмајиш етдирилмэси.

### IV. Хордалылар типн.

Кириш (1 саат).

Типин характеристикасы вэ онун тәркиби. Лансетик онурғалыларын әждадына јахын олан форма кими.

Лансетикин таблосу вэ јаш препаратынын нүмајиш етдирилмэси.

### V. Балыглар синфи (10 саат).

Гығырдаг скелетли балыглар. Көпәк вэ сивригујруг балыг. Харичи гурулушу. Плаконд пулчуглар. Гығырдаг скелет.

Гығырдагсүмүклү балыглар (нәрә балыг). Онларын хүсусијјәти вэ әһәмијјәти.

Пәнчәүзкәчли балыг, мүасир вэ газынты һалында тапыланлар.

Сүмүклү балыглар (ханы балыг вэ башга јерли нүмајәндләр). Харичи гурулушундакы эсас хүсусијјәтләр. Сүмүклү балыгларын дахили гурулушу: скелет, синир системи, һәм вэ гаи дөвраны системи, үзмә говугу, гәлсәмәләр. Ифразат органлары. Маддәләр мүбадиләси һаггында илк мә'лумат. Чохалмасы вэ инкишафы. Шәрти рефлексләр һаггында илк мә'лумат.

Сүмүклү балыгларын мүһүм дәстәлэри: сијәнәккимиләр, карпкимиләр, трескакимиләр вэ с. (жерли шәраитә ујғун олар).

Ики-үч дәстәнин нүмајәндлэри үзэриндә балыгларын һәјәти һаггында үмуми мә'лумат вермәк: мүхтэлиф јашајыш шәраитинә ујғунлашма, гидаланма, чохалма, күрүтөкмә, мүхтэлиф балыгларын күрүсүнүи хүсусијјәтлэри, мәһсулдарлығы, балыгларын инкишафы, миграсијасы.

Балыгларын сәнајә әһәмијјәти вэ балыгчылыг сәнајеси. Сијәнәк, гызыл балыг, треска, камбала. Балыгчылығын чографијасы вэ техникасы. Балыг сәрвәтлэринин горунмасы вэ ондан истифадә едилмәси. Балыг заводлары. Сазан вэ карп (ев карпы чинслэри). Балыг'әмтәә истеһсалы. Бәзәк (аквариум) балыглары.

Лаборатор мәшгәләләр: 1) чанлы балыг үзэриндә мүшаһидә вэ онун харичи гурулушунун өјрәнилмәси; 2) балыгын тәшриһ едилмәси.

Сүмүклү балыгын скелетинин, мүхтэлиф балыгларын препаратларынын, таблоларын вэ кино-филмлэринин нүмајиш етдирилмәси.

### VI. Суда-гуруда јашајанлар синифи (5 саат).

Гурбага (һәр һансы нөв). Гурбаганын харичи вэ дахили гурулушунун хүсусијјәтлэри. Тәнәффүсдә дәринин әһәмијјәти. Гурбаганын чохалмасы вэ инкишафы (чөмчәгујруг, онларын балыгларә охшарлығы). Гидаланмасы. Гышламасы. Башга суда-гуруда јашајанлар (гуру гурбагасы).

Тритонлар. Гујруглу вэ гујругсуз суда-гуруда јашајанлар. Башызиреһли—өлмүш суда-гуруда јашајанлар. Онларын пәнчә үзкәчли балыглардан әмәлә кәлмәси.

Суда-гуруда јашајанлар синфинин вэ она дахил олан дәстәлэрин үмуми әламәтлэри.

Чанлы гурбага вэ тритонун, таблоларынын нүмајиш етдирилмәси вэ гурбаганын тәшриһ едилмәси.

## VII. Сүрүнөлөр сифи (4 саат).

Картанкөз (Һәр һансы һөн). Харичи гурулушунун хуеуең-жәтләр. Гуру јашајыш тәрзинә ујгуулашмасы. Чоһалмасы. Иланлар: суиланы, күрзә (вә башга јерли һөвләр). Харичи көрүнүшү. Суиланы илә күрзәнин фәрғи. Зәһәр вәдләр, зәһәр ишләр вә күрзә зәһәри. Илан зәһәрини тә'сир. Зәһәрли илан санчыда илк јардым.

Башга мүасир сүрүнөләр: тысбага вә тимсаһлар. Сүрүнөләрни үмуми аламәтләр. Газыты һадында танылан сүрүнөләрни мүхтәлифлији. Сүрүнөләрни суда-гуруда јашајанлардан әмәлә кәлмәси.

Чанды картанкөз, зәһәрәңз илан, тысбаганын, јаш препаратларынын, шәкил вә таблоларынын нүмајиши етдирилмәси.

## VIII. Гушлар сифи.

(11 саат + 1 саат дәрәдән харич тәбиәтә екекуреңја үчүн).

Гушларын харичи вә дахили гурулушу (ушағлар таныш олан гушлар үдәриндә үмумиләшдирилмиш шәкилдә). Умага ујгуулашма вә сүрүнөләрдә мүгајисәдә даһа мүкәмәл гурулушлу олмасы. Истиганы олмасы вә маддәләр мүбәдиләсини интенсивлији. Гушларын чоһалмасы вә ичкишафы.

Илк гуш. Гушларын сүрүнөләрдән әмәлә кәлмәси.

Довагушу (тиленләр). Оларын гурулушундакы хуеуең-жәтләр. Јајылмасы. Биолокијасынын бә'зи хуеуеңжәтләр.

Пинкииләр. Гурулушу. Антарктиданын сәрт шәрәитиндә оларын јашајышынын хуеуеңжәтләр.

Учан (дөшүтнәли) гушлар. Оларын мүхтәлифлији. Дөшүтнәли гушларын бә'зи дәстәләр (јерли шәрәитә ујгуу олар).

Гушларын ики-үч дәстәсини мисалында оларын јашајыш тәрзи: мүхтәлиф јашајыш шәрәитинә ујгуулашмасы, гиталаймасы, чоһалмасы вә ичкишафыны илә етмәли.

Гушларын һајатында мөвсүм һадисәләр: көчмәси, јува гиәмәси. Гушларын даиранынын мүрәккәблији.

Һәшәрәтлә гиталанан гушларын әһәмијјәти. Гушларын чәлб едилмәси вә горуимасы (ғышда јемләмә, сүни јуваларын һазырланмасы вә јерләшдирилмәси).

Ев гушлар: тојуг, өрдәк, газ, һиндтојугу. Тојугуи мәшһәји вә чинсәри. Никубәсија дөврү.

Јерли гушларла таныш олмағ үчүн тәбиәтә, өлкәшүнәс-лығ музејинә екекуреңја.

Лаборатор мәшһәләләр: гушун харичи гурулушуна, ләләк вә ескелетинә баһмағ.

Демонетраеңја: 1) гушун тәшриһ едилмәсинә, 2) ескелетинә; 3) гушларын биолокијасы, чәлб едилмәси вә горуимасына анд кино-филмләрни нүмајиши етдирилмәси.

## IX. Мәмәлиләр сифи (13 саат).

Мәмәлиләрин харичи көрүнүшү вә дахили гурулушу (довшан, пиник, јахут башга мәмәли һејван мисалы үдәриндә).

Ибтидан мәмәлиләр. Јумуртлајан мәмәлиләр (өрдәкбурун). Јумуртлајан мәмәлиләрдә сүрүнөләр арасында ошар-лығ. Мәмәлиләрин гәдим сүрүнөләрдән әмәлә кәлмәси.

Кисәлиләр. Кенгуру: гурулушунун вә ичкишафынын хуеуеңжәтләр, јајылмасы вә кисәлиләрин мүхтәлифлији.

Али мәмәлиләр – мүасир онурғалы һејванларын прогрессив групу олмасы. Оларын мүхтәлифлији. Дәстәләр һағгында ичмәл мә'луматы.

Һәшәрәтјәһәләр: кириш, көстәбәк, јерешан.

Һәшәрәтјәһәләрни әһәмијјәти. Мүхтәлиф дәрәкли һәшәрәтләр гырмағда фајдасы.

Јарасалар. Гурулуш хуеуеңжәтләр. Ултрасәс, әкссәлә. Мүхтәлифлији. Чоһалмасынын биолокијасы. Ғышләмә. Әһәмијјәти. Чәлб едилмәси вә горуимасы.

Кәмиричиләр. Гурулуш хуеуеңжәтләр. Нөкләрни вә фәрдләрни чоһлуғу. Кәмиричиләрни халғ тәсәррүфатында вә иһсанларын һајатында әһәмијјәти.

Ов әһәмијјәтли кәмиричиләр. Ондатра. Синчаб, довшанлар.

Чәл кәмиричиләр кәлб тәсәррүфатынын дәрәвәричиләри вә хәстәликләри јајанлардыр: сичанлар, сүбүлгыраулар. Зәрәвәричи чәл кәмиричиләринә гаршы мүбаризә вә олардан мөһсулуи горуимасы.

Ев кәмиричиләрини дәрәри (сичан вә сичовуа). Олар иһсан үчүн гөрхулу олан мүхтәлиф хәстәликләрин (микробларын) кечиричиләри ир.

Јыртычы мәмәлиләр. Чанавар. Ону һејванлардығ рајонларында дәрәри вә ону гырма үсәлләри. Ғәлү вә ичмәл

түлкүсү. Онларын жаылмасы, һәјат тәрзинин хусусијјәтләри вә ов әһәмијјәти. Самур — бизим өлкәмиздә әһәмијјәтли ов һејваныдыр. Вәһши һејвандарлыг.

**Күрәкајаглылар** — жарым су һәјат тәрзи олан јыртычы һејванлардыр. Онларын ов әһәмијјәти.

**Балинакимиләр** (дишли вә дишсиз). Онларын һәјат тәрзинин хусусијјәтләри. Делфинләр. Делфинләрин һәјаты һаггында јени мә'луматлар. Кошолот — дишли балиналарын әң бөјүүдүр. Золаглы балина. Совет балина овлама флотилјасы. Балина овунун чографијасы вә техникасы.

**Чүтдырнаглылар.** Чөлдонузу—ев донузларынын әчдадыдыр. Ев донузунун вәһши донуздан фәргләнмәси. Инәк вә өкүз. Онларын вәһши турдан әмәлә кәлмәси. Чинсләрин мүхтәлифлији. Гојунлар, кечи вә онларын вәһши әчдады. Әһли-ләшдирилмиш вә вәһши шимал маралы.

**Тәкдырнаглылар.** Ат вә онун вәһши әчдады.

**Хортумлулар** — фил, мамонт.

**Приматлар.** Әнтәр мејмунлар аиләси. Инсанабәнзәр мејмунлар аиләси.

**Мәмәлиләр** синфинин үмуми характеристикасы.

Јерли өлкәшүнаслыг музејинә вә ја һејванханаја экскурсија.

**Лаборатор мәшгәләләр:** шакирдләрә мәмәлиләрин харичи әламәтләринә көрә, хусусән диш нишанәләри үзрә тә'јинәдилмә вәрдишләринин ашыланмасы (таблолар, мәктәбдәки коллексијалар вә өлкәшүнаслыг музејиндәки нүмунәләр үзәриндә).

**Демонстрација:** 1) мәмәли һејванын тәшриһи, скелети вә кәлләси, 2) таблолар, биолокијаја аид кино-филмләр.

#### **Х. Мүхтәлиф тәбии шәраитдә һејванларын һәјаты.**

(5 саат).

Јер үзәриндә һејванларын зоналар үзрә бөлүнмәси (гуруда вә океанларда)

Дәнисләрин дәриңлијиндә, океанларын ачыг һиссәләриндә, саһил бојунда вә ширин су һөвзәләриндә һејванларын һәјаты.

Гуруда јашајанларын зоналар үзрә бөлүнмәси. Тундра вә арктика саһилиндә јашајанларын характерик нүмајәндә-

ләри. Тајгада јашајанлар. Мүхтәлиф тәбии шәраитдә јашајан һејванларын хусусијјәтләри (степдә, сәһрада, дағларда)

**Демонстрација.** 1) хәритәләр (ландшафт, кеоботаника хәритәси вә ја ССРИ-нин тәбии зоналар хәритәси); 2) ССРИ-нин мүхтәлиф зоналарында јашајан һејванларын шәкилләри олан таблолар; 3) өлкәшүнаслыг музејиндә вә мәктәбдә сахланылан јерли шәраитдә јашајан һејванлар аид коллексијалар.

#### **ХII. Јер үзәриндә һејванлар аләмнин инкишафы.**

Һејванлар аләмнин мүхтәлифлији — һејван типләринин обзор шәклиндә тәкрары. Һејванлар аләмнин тарихи инкишафыны көстәрән дәлилләр: мүгајисәли-анатомик, ембриоложи, полионтоложии дәлилләр (өјрәнилмиш материал үзрә). Һејван нөвләринин әмәлә кәлмәси вә дәјишмәзлији һаггында дини бахышларын елмә зидд олмасы.

Һејванлар аләмнин тәк һүчәјрәлиләрдән чоһүчәјрәлиләрдән аилләрә доғру инкишафынын әсас мәрһәләләри

Онургалыларын синифләри арасында гаршылыглы алагә. Гоһумлуғларынын һејванларын тәбии систематикасында әкс олунмасы.

Үзви аләмни инкишафы һаггында Дарвин тә'лими: сүн'и вә тәбии сечмә һаггында аялајыш; шәраитә ујғунлашманын инсбилији вә онун инкишафда әмәлә кәлмәсинин тарихи характери; әламәтләрин араланмасы тәбии сечмәнин нәтичәсидир.

### **ИНСАНЫН ФИЗИОЛОКИЈАСЫ**

**VIII синиф (70 саат).**

**Кириш (1 саат).**

Физиолокија организмн ишләмәси һаггында елмдир. Онун анатомија вә кикијена илә алагәси. Инсанын анатомија, физиолокија вә кикијенасы һаггында билијин әһәмијјәти.

#### **I. Инсан организмн һаггында үмуми мә'лумат (8 саат).**

Инсан организмнин гурулушу вә ишләмәси илә үмуми танышлыг. Инсан организмн гурулушунун мәмәли һејван ор-

ганизминин гурулушу илэ мүгајисэ едилмэсн. Инсан бэдәни-нин үзвн вэ гејри-үзвн маддэләри.

Организмләрнн һүчејрәли гурулушу. һејванн һүчејрәниин үмуми гурулушу: ситоплазма, цүвә, харичи мембрана, митохондриләр, рибосомлар. һүчејрәниин әсас һајат һүсусијјәтләри. һүчејрәниин бөлүнмәсн.

Тохумларын әсас типләри (епители, бирләшдиричи, әзәлә вэ синир тохумалар) вэ онларын һүсусијјәтләри.

Органлар арасында һүморал вэ синир әлагәсн.

Синир системинин гурулушу: онурға вэ баш бејин, периферик синир системи. Синир һүчејрәсиндә ојанма вэ тормозланма. Мәркәзәгачан вэ мәркәздәнгачан синирләр. Ресепторлар. Рефлекс. Рефлекс гөвсн.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) микроскопда бахмаг: а) инсанын ағыз бошлуғундакы селикли гишанын һүчејрәсинә, б) тохумлара анд препаратлара; 2) әзәлә вэ синир тохумаларынын һүсусијјәтини ајдынлашдырмаг (гурбағанын дал әтрафларында).

Демонстрасия: 1) гурбағанын дал әтрафларында мүдафиә рефлексн гөвсү; 2) рефлексләрин тормозланмасы; 3) кино-филмләр: «Чанлы организмн һүчејрәләри», «Синир вэ әзәлә тохумасынын физиоложи һүсусијјәтләри».

## II. һәрәкәт органлары (8 саат).

Сүмүк-әзәлә системинин әһәмијјәти. Скелетин гурулушу һаггында үмуми мә'лумат. Дик јеримәклә әлагәдар олараг онун гурулушундакы һүсусијјәтләр.

Сүмүкләрнн гурулушу. Сүмүкдә үзвн вэ гејри-үзвн маддәләр. Сүмүкләрнн бирләшмәсн: һәрәкәтсиз, јарымһәрәкәтли ојнаглар. Сындыгда, бурхулдугда илк јардым.

Әзәлә, онларын гурулушу вэ иши. Инсанын әзәлә системи һаггында үмуми мә'лумат. Бәдәни вертикал вәзијјәтдә сахлајан әзәлә групу. Ојнагларын һәрәкәти. Әзәлә фәалијјәтиндә рефлекс. һәрәкәтләрин әлагәләндирилмәсн вэ бунда бејинчијин ролу. Әзәләләрин ишинә ритмин вэ јүкүн тә'сири. Ушаглар вэ јенијетмәләрдә сүмүк-әзәлә системинин һүсусијјәтләри.

Сүмүк-әзәлә системинин нормал инкишафына бәдән тәрбијәсн вэ идманын тә'сири. Онурғанын әјилмәсн вэ јастыпән-

чәлијин гаршысыны алмагда тәсһиһедичи гимнастика. Дүзкүн отурмаг, дүзкүн иш вәзијјәти вэ дүз дуруш.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) пајланмыш сүмүкләрдә онларын гурулушунун ивәрдән кечирилмәсн; 2) кирәксизләшдирилмиш вэ јандырылмыш сүмүјүн һүсусијјәтини ајдынлашдырмаг; 3) ритмин вэ јүкүн әзәләниин ишләмәснә кәстәрдији тә'сири ајдынлашдырмаг.

Демонстрасия: 1) инсанын скелети, 2) сүмүкләрин ишинә кәсикләри; 3) ачылмыш ојнаг; 4) диз рефлекс; 5) кино-филмләр: «Ојнаглар», «Әзәләниин ишләмәсн».

## III. Ган (5 саат)

Ганын әһәмијјәти. Тохума мајеси вэ онун әһәмијјәти. Ганын тәркиби. Ганын лахталанмасынын әһәмијјәти. Газ мүбадиләсиндә еритроцитләрин ролу. Ган азлыгы. Лејкоситләри вәзифәси. Ганын мүдафиә әһәмијјәти һаггында И. М. Мечниковун ишләри. Јолухучу хәстәликтәрәдичиләр: бактеријалар вэ вируслар. Тәбии вэ сүн'и иммунитет. Ган групплары вэ ганкөчүрмә һаггында аңлајыш.

Лаборатор мәшғәлә: инсан вэ гурбаға ганынын тәзә вэ бојадылмыш препаратларына микроскопда бахмаг.

Демонстрасия: 1) лахталанмыш ган; 2) веноз ганын артериал гана чеврилмәсн; 3) ганын лахталанмасы вә јујулмуш фибрилләр; 4) кино-филмләр: «Ганын гурулушу вэ тәркиби», «Иммунитет».

## IV. Ган дөвраны (5 саат).

Ган дөвранынын әһәмијјәти. Бөјүк вэ кичик ган дөвраны. Артеријалар, капилјарлар вэ веналар. Лимфа, онун әмәлә кәлмәсн вэ дөвраны. Үрәк, онун гурулушу вэ иши. Үрәкдә автотомия. Нәбз вэ онун тәјин едилмәсн. Ган тәзјинги. ган дамарларынын мүхтәлиф јерләриндә ганын сүр'әти. Ганәхма заманы илк јардым. Үрәјин ишләмәсн вэ ган дамарларынын синир вэ һүморал тәнзим едилмәсн. Үрәјин мәшғәтдирилмәсн. Бәдән тәрбијәсн вэ идманын ган-дамар системинә тә'сири.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) мәмәли һејван үрәјин гурулушунун өјрәнилмәсн; 2) адриналин, өд вэ никотинин үрәјин ишләмәснә тә'сириин кәстәрән тәчрүбәләр (гурбағанын үрәјиндә); 3) гурбағанын үрәјиндә ганын һәрә-





## VIII. Дәри (3 саат).

Дәриниң гурулушу. Онуң горујучу әһәмийјәти. Петилијни тәһзим едилмәсиндә дәриниң ролу. Күивурма, јанма вә доңмада илк јардым.

Организмиң мөһкәмләндирилмәсиниң әһәмийјәти. Мөһкәмләндирмәниң тәбиғи факторлары вә оңлардан истифада. Дәриниң кикијенәси вә палтар.

## IX. Дахили секресија вәзиләри (2 саат).

Дахили секресија вәзиләриниң әһәмийјәти. Һормонлар һаггында аңлајыш (галханвары вәзиниң Һормону, Һипофиз вәзиниң Һормону, адреналин, кортизон вә инсулин мисаллары үзәриндә). Организмдә һуморал рекулјасијаның ролу. Дахили секресија вәзиләри ишиниң позулмәси нәтижәсиндә баш верән хәстәликләр.

Демонстрация: 1) адриналиниң һејваның көз бәбәјинә тәсири; 2) «Дахили секресија вәзиләри» кино-филми.

## X. Синир системи вә һисс органлары (15 саат).

Синир системиниң әһәмийјәти. Синир системи фәалијјәтиниң рефлектор характери.

Мәркәзи синир системиниң мүхтәлиф шө'бәләриниң гурулушу вә иши. Бејниң али шө'бәси—јарымшарларын габыгы. Һисс үзвләри һаггында И. П. Павловун ишләри. Тохунма һисси. Көрмә. Көзүн гурулушу. Көзүн ишыгы һисс едән апараты. Көрмәниң кикијенәси. Ешитмә. Ешитмә органының гурулушу вә кикијенәси. Дәри-әзалә һиссијаты.

Ғоһу вә дад. Оталит апараты вә јарымданрә каналлары. Бәдәниң бошлугда истигамәтләnmәси.

Али синир системи һаггында елмиң инкишафында И. М. Сеченовун ролу.

Шәрти рефлексләр һаггында И. П. Павлов тәлими. Шәрти рефлексләриң әмәлә кәлмәси. Шәрти рефлексләриң: тормозланмәси. Мүхтәлиф охшар гычыгландырычылар. Шәрти вә шәртсиз рефлексләр. Рефлексләр — һејваның давраһышының әсасыдыр.

Һисаның али синир системиниң хусусијјәтләри. Харичи мүһитиң дәрк едилмәсиндә һисс үзвләриниң әһәмийјәти. Била-

васита вә сөз шәрти гычыгландырычылар. Данышмағын фәһми етсәси.

Шүүру вә тәфәккүрү руһун тәләһүрү кими изаһ едәләр. Иң баһышларың әсәсиәллығы. Хурафат вә мөһүмәтиң зарәри. Јуху вә Јухукөрмә.

Зейни әмәјни кикијенәси. Күнүн режим. Әмәк вә истираһәтиң режим. Јухунун кикијенәси. Түтүн вә алкоголь етшир системинә тәсири.

Лаборатор мәшғәләләр: 1) препарат вә мулјажлар үзәриндә баш бејниң гурулушунун өјрәнилмәси, 2) һејваның јарымшар көзүнә баһмағ; 3) көзүн тор гышасында кор дәкәниң таһылмәси.

Демонстрация: 1) гурбағаның онурга бејниңдә шәртсиз рефлексләр; 2) мүхтәлиф һејванларда шәрти рефлексләриң әмәлә кәлмәси вә тормозланмәси; 3) кино-филмләр: «Баш бејниң гурулушу вә иши», «Көрмә органы», «Ешитмә органы», «Шәрти рефлексләр», «Һејванларын давраһышы», «Рефлексләриң тормозланмәси».

## XI. Һисан организминиң инкишафы (3 саат).

Ҷинс һүчәјрәләр вә оңларын инкишафы. Мәјаланма Ирси хусусијјәтләриң кечирилмәсиндә хромосомларын ролу Ирси хәстәликләр һаггында аңлајыш.

Ембрионун инкишафы. Ембрионун гидаланмәси. Ембрион инкишафының илк дөврүндә һисаның ембриону илә онургалы һејванларын ембриону арасында охшарлығ.

Ушағ вә јенијетмә организмләри инкишафының хусусијјәтләри. Бәдәниң нормал инкишафы вә мөһкәмләnmәсиндә бәдән тәрбијәси вә идманың әһәмийјәти. Әмәк вә сағламлығ.

### Јекуи (1 саат).

Организм—там ваһид кими. Бүтүн органларын фәалијјәтиңиң әлағәләндирилмәси (һуморал вә синирләр вәсәтәсилә рекулјасија, өз-өзүнә рекулјасија). Организм вә мүһит

(«Биологија в школе» журналының 1967-чи ил, 1-чи нөмрәсиндә тәрчүмә едилмишдир)

Р е д а к с и я н е ј а т и: Е. Абдуллајев, М. Ахундов, А. Вәли-  
задә, Ә. Әбдүррәһимов (редактор), Р. Әлијев, Г. Ибадзадә, Ә. Имам-  
әлијев (редактор мұавини).

Корректору: Ә. Күлүзадә.

---

Чапа имзаланмыш 24/VII-1967-чи ил. Кағыз форматы  $60 \times 84\frac{1}{16} = 2,5$   
кағыз вәрәги, 4,65 чап вәрәги.

ФГ 10099

Сифариш № 3287

Тираж 3400

---

Редаксиянын үиваны: Бақы, Низами күчәси, ев № 58, 3-чү мәртәбә.  
тел.: 3-13-45.

---

Бақы шәһәри, «Коммунист» нәшријатынын мәтбәәси.

15 годъ

76415

---

**ПРЕПОДАВАНИЕ ХИМИИ И БИОЛОГИИ**

**(Методический сборник)**

**Выпуск II**

**Приложение к журналу  
«АЗЕРБАЙДЖАН МЕКТЕБИ»**

**Баку — 1967**



Scanned with  
MOBILE SCANNER