

17-168.

OT

АЗЭРБАЙЧАН ССР ЕЛМЛЭР АКАДЕМИЈАСЫ
АКАДЕМИЯ НАУК АЗЕРБАЙДЖАНСКОЙ ССР

МЭРГҮЗЭЛЭР ДОКЛАДЫ

ТОМ XXXI ЧИЛД

10

«ЕЛМ» ИШРИЯЛТАЫ
ИЗДАТЕЛЬСТВО «ЭЛМ»
БАКЫ—1975—БАКУ

МҮЭЛЛИФЛЭР ҮЧҮН ГАЙДАЛАР

1. «Азэрбајчан ССР Елмлэр Академијасыны Мә'рүзэләри»ндә иңәри вә тәчрүби әһәмијјетә малик елми-тәдгигатларын тамамланыш вә һөлә дәрч едилмәмиш истича-ләри һагында гыса мә'лumatлар чап олуунур.

«Мә'рүзэләр»дә механики сурәтдә бир иечә айры-айры мә'лumatлар шәклини салыныш ири һәчмли мәгаләләр, јени факти мә'лumatлардан мәһрум мубаһиса характерли мәгаләләр, мүәјҗид истича вә умумилендириләрсиз көмекчи тәчрүбәләрин тәсвириндән ибарәт мәгаләләр, гејри-принципиал, тәсвири вә ичмал характерли ишиләр, төвсүйә-едилән методу принципчә јени олмајан сырф методик мәгаләләр, набела битки вә һөнәнларын систематикасына даир (елм үчүн хүсуси әһәмијјетә малик тапшыларын тәс-вири истина олмагла) мәгаләләр дәрч едилмир.

«Мә'рүзэләр»дә дәрч олууан мәгаләләр һөмүн мә'лumatларын даһа кепиш шәклиндә башга иешрләрдә чап едилмәси учүн мүэллифины һүргүгүнү элиндән алмыр.

2. «Мә'рүзэләр»ни редаксијасына дахил олан мәгаләләр յалиназ ихтисас үзәр бир иәфәр академикин тәгдиматындан соңра редаксија һөј'әти тәрәфиидән иңәрдән кечириллир. Һәр бир академик илдә 5 әдәддән соң олмамаг шәртилә мәгаләләр тәгдим едә биләр.

Азэрбајчан ССР Елмлэр Академијасыны мүхбири үзвләринин мәгаләләри тәгдиматын гәбул олуунур.

Редаксија академикләрдән хаһиши едири ки, мәгаләләри тәгдим едәркән онларын мүэллифләрдән алымасы тарихини, набела мәгаләнини јерләшдириләчәни бөлмәнин адыны көстәрсүйләр.

3. «Мә'рүзэләр»дә бир мүэллиф илдә 3 мәгалә дәрч етдириләр.

4. «Мә'рүзэләр»дә шәкилләр дә дахил олмагла, мүэллиф вәрәгинин дөрддә бириндән артык олмајараг язы макинасында язылышы 6—7 сәһифә һәчминидә (10000 чап ишарәси) мәгаләләр дәрч едилир.

5. Бүтүн мәгаләләрни иккилис дилиндә хұласаси олмалыдыр; бундан башга, Азэр-Сајчан дилиндә язылсан мәгаләләр рус дилиндә хұласа әлавә едилмәлидир. Рус дилиндә язылсан мәгаләләрни исә Азэрбајчан дилиндә хұласаси олмалыдыр.

6. Мәгаләнини сонунда тәдгигат ишинин јерине јетирилдиши елми идарәнин ады вә мүэллифи телефони иемрәси көстәрилмәлидир.

7. Елми идарәләрда анырылан тәдгигат ишләринин истичәләрини дәрч олуимасы учүн елми идарәнин директорлыгунын ичазеси олмалыдыр.

8. Мәгаләләр (хұласаң дә дахил олмагла) вәрәгии бир үзүндә ики хәтт ара бурахыларын язы макинасында чап едилмәли вә ики нүсхә тәгдим едилмәлидир. Дүстүрләр дәгиг вә аждын язылышы, һәм дә бөյүк һәрфләри алтындан, кичикләрни исә үстүндән (гара гәләмлә) ики хәтт чәкилмәлидир; юнаи әлифбасы һәрфләрини гырмызы гәләмлә даирәжә алмаг лазымдыр.

9. Мәгаләдә ситет кәтирилән әдәбијјат сәһифенни ахырында чыхыш шәклиндә дејил, әлифба гајдасы илә (мүэллифины фамилијасына көр) мәгаләнини сонунда матидәки ис-над иемрәси көстәрилмәкә умуми сијаһы үзәр верилмәлидир. Әдәбијјатын сијаһыны ашағыдақы шәклиндә тәртиб едилмәлидир:

а) китаблар учүн: мүэллифины фамилијасы вә инициалы, китабын бүтөв ады, чилдин иемрәси, шәһір, иешријјат вә иешр или;

б) мачмуәләрдәки (әсәрләрдәки) мәгаләләр учүн: мүэллифины фамилијасы вә ини-циалы, мәгаләнин ады, мачмуәнини (әсәрләрин) ады, чилд, бурахылыш, иешр олуулугу јер, иешријјат, ил, сәһифә;

в) журнал мәгаләләри учүн: мүэллифины фамилијасы вә инициалы, мәгаләнин ады, журналын ады, ил, чилд, иемрә (бурахылыш), сәһифә көстәрилмәлидир.

Дәрч едилмәмиш әсәрләр (несабатлар вә елми идарәләрдә сахланан диссертасија-лар истина олмагла) иснад етмәк олмаз.

10. Шәкилләрни арха тәрәфинде мүэллифины фамилијасы, мәгаләнин ады вә шәклини иемрәси көстәрилмәлидир. Макинада язылышы шәкиллалты сөзләр айрыча вәрәгдә тәг-дим едилир.

11. Мәгаләләрни мүэллифләри Унификасија олуунуш онмиилик тәснифат үзәр мәга-ләләрин индексини көстәрмәли вә «Рефератив журналь» учүн реферат әлавә етмәлидир-ләр.

12. Мүэллифләр мәдәниләрдә, график материалларда вә мәгаләнин мәтирийдә бу вә ја дикәр рәгемләрни тәкраб едилмәсими ѡол вермәлидирләр.

Мәгаләләрни һәчми кичик олдугу учүн истичәләр յалиназ зәрури һалларда вериллир.

13. Ики вә ја даһа чох мәгалә тәгдим едилдикдә онларын дәрчедилмә ардычыллы-гыны да көстәрмәк лазымдыр.

14. Мәгаләләрни корректурасы, бир гајда олараг, мүэллифләре көндәрилмір. Кор-ректура көндәрилдиши тәгдирдә исә յалиназ мәтбәә сәһибләрини дүзәлтмәк олар.

15. Редаксија мүэллифә пулсуз олараг мәгаләнин 15 нүсхә айрыча оттискини верип.

МӘ'РҮЗӘЛӘР ДОКЛАДЫ

ТОМ XXXI ЧИЛД

10



РЕДАКЦИОННАЯ КОЛЛЕГИЯ:

Г. Б. Абдуллаев (главный редактор), Ш. А. Азибеков,
 Г. А. Алиев, В. Р. Волобуев,
 А. И. Гусейнов, М. А. Дадашзаде (зам. главного редактора),
 М. А. Кашкай, А. С. Сумбатзаде, М. А. Топчибашев,
 Т. Н. Шахтахтинский, Г. Г. Зейналов (ответств. секретарь).

МАТЕМАТИКА

Л. Г. ЛАБСКЕР

**О НЕКОТОРЫХ НЕОБХОДИМЫХ УСЛОВИЯХ
СУЩЕСТВОВАНИЯ НАСЫЩЕННЫХ ПОДПРОСТРАНСТВ
В НОРМИРОВАННОМ ПРОСТРАНСТВЕ**

(Представлено академиком АН Азербайджанской А. И. Гусейновым)

Пусть E —вещественное банахово пространство, E^* —сопряженное пространство. Множество $K \subset E$ называется конусом [1,2], если оно замкнуто, $\alpha K + \beta K \subset K$ для любых неотрицательных α и β и $K\Omega = K = \{0\}$, где θ —нуль пространства E . K^+ обозначает [1] множество всех функционалов из E^* , принимающих на конусе K неотрицательные значения. Для $G \subset E$ множество $G^\perp = \{f \in E^* | f|(G) = \{0\}\}$ называется аннулятором множества G . Если $x \in K$ и $f \in [x]^\perp$, то говорят [3, 4], что функционал f проходит через точку x . Точка x конуса называется [3, 4] квазивнутренней, если через нее не проходит ни один ненулевой функционал из K^* , и точкой гладкости, если $x \neq \theta$ и через нее проходит единственный, с точностью до нормы, ненулевой функционал из K^* . Пусть $K_{[m]}$ обозначает [13] множество всех точек гладкости конуса K . Через $K^{(0 < m — целое)}$ обозначим [14] подмножество конуса K , состоящее из ненулевых точек, через каждую из которых проходят лишь m линейно-независимых функционалов из K^* . В частности, $K^{(1)}$ есть квазивнутренность (множество всех квазивнутренних точек) конуса K , а при условии $K_{[1]} \neq \emptyset$ имеем [13] $K^{(1)} = K_{[1]}$.

Подпространство E_0 пространства E назовем [15] насыщенным точками множества K , если формула

$$\|x\|^{(m)} = \sup \{|f(x)| |f \in F(E_0; K^{[m]})\}, x \in E, \quad (1)$$

где $F(E_0; K^{[m]})$ —множество линейных нормированных функционалов из K^* , проходящих через точки пересечения $E_0 \cap K^{[m]}$, определяет некоторую норму на пространстве E .

В случае $m=1$ и $K^{[1]} = K_{[1]}$ это определение совпадает с определением подпространства, насыщенного точками гладкости конуса, введенным М. А. Красносельским, В. С. Клиновым и Е. А. Лифшицем в работах

© Издательство „Элм“, 1975 г.



Адрес: г. Баку, Коммунистическая, 10. Редакция „Докладов Академии наук Азербайджанской ССР“.

[3, 4], в которых в связи с появлением работ П. П. Коровкина [5] и Ю. А. Шашкина [6], исследовалась определенность сходимости последовательностей линейных положительных функционалов и операторов в банаховых пространствах с их сходимостью на некоторых подпространствах, а также вопрос о единственности линейного положительного продолжения единичного оператора. В [15] эти же вопросы изучались

с помощью подпространств, насыщенных точками множества K . Аналогичные понятия точек гладкости единичного шара и насыщенности подпространств этими точками были использованы В. С. Рублевым [7, 8] при изучении сходимости последовательностей нерастягивающих операторов в некоторых пространствах. Некоторые теоремы о насыщенных точках гладкости единичного шара подпространств обобщенных гельдеровых пространств получены М. З. Берколайко [9]. А. М. Рубиновым и С. С. Кутателадзе [10—12] предложен новый подход в частности к изучению связей между точками гладкости и сходимостными явлениями вышеуказанных типа на основе введенного ими понятия супремального генератора и его модификации.

В настоящей статье доказывается теорема, дающая некоторые необходимые условия существования насыщенных точками множества K подпространств в нормированном пространстве.

Теорема. *Если в вещественном нормированном пространстве E с конусом K существует подпространство E_0 , насыщенное точками множества K ($m \geq 1$), то справедливы следующие утверждения:*

$$1^\circ. \dim K^\perp < m,$$

$$2^\circ. \bigcup_{n=0}^{m-1} K^n \neq \emptyset.$$

Доказательство. Докажем утверждение 1° . Допустим противное, т.е. что $\dim K^\perp \geq m$. Если $\dim K^\perp > m$, то, так как

$$K^\perp \subset K^* \cap \{x\}^\perp \text{ для } \forall x \in K, \quad (2)$$

множество K пусто. Поэтому пустым является пересечение $E_0 \cap K$, а значит, и множество $F(E_0; K)$. Следовательно, формула (1) не определяет нормы на E , т.е. подпространство E_0 не является насыщенным точками множества K , что противоречит условию теоремы.

Если же $\dim K^\perp = m$, то

$$\dim K^\perp = \dim L(K^* \cap \{x\}^\perp) \text{ для } \forall x \in K, \quad (3)$$

где $L(K^* \cap \{x\}^\perp)$ —пространство, натянутое на множество $K^* \cap \{x\}^\perp$. В силу (2) K^\perp является подпространством пространства $L(K^* \cap \{x\}^\perp)$, а поэтому из (3) получаем, что

$$K^\perp = L(K^* \cap \{x\}^\perp) \text{ для } \forall x \in K.$$

Отсюда и из (2) имеем:

$$K^\perp = K^* \cap \{x\}^\perp \text{ для } \forall x \in K.$$

Тогда

$$F(E_0; K) = \bigcup \{K^* \cap \{x\}^\perp \cap S^* \mid x \in E_0 \cap K\} = K^\perp \cap S^*,$$

где S^* —единичная сфера в пространстве E^* . Следовательно, для не-нулевой точки x_0 конуса K по формуле (1) будем иметь

$$\|x_0\|^{(m)} = \sup \{\|f(x_0)\| \mid f \in K^\perp \cap S^*\} = 0.$$

Поэтому формула (1) не определяет нормы на E , т.е. подпространство E_0 не является насыщенным точками множества K , что находится в противоречии с условием теоремы.

Итак, утверждение 1° теоремы доказано.

Перейдем к доказательству утверждения 2° . Из насыщенности точками множества K подпространства E_0 следует, что множество $F(E_0; K)$ непусто. Пусть $f_0 \in F(E_0; K)$ и точка $x_0 \in E_0 \cap K$ такая, что $f_0 \in K^* \cap \{x_0\}^\perp \cap S^*$.

Множество $F(E_0; K)$ содержит функционал φ_0 , не проходящий через точку x_0 :

$$\varphi_0 \in \{x_0\}^\perp, \quad (4)$$

либо в противном случае $\|x_0\|^{(m)} = 0$, а так как x_0 —ненулевая точка (это следует из того, что $x_0 \in K$), то формула (1) не определяла бы нормы на E , что противоречило бы насыщенности подпространства E_0 точками множества K . Тогда существует точка $y_0 \in E_0 \cap K$, такая, что $\varphi_0 \in K^* \cap \{y_0\}^\perp \cap S^*$. Рассмотрим точку $z_0 = x_0 + y_0$. Так как $x_0, y_0 \in K$, то $z_0 \in K$. В силу (4) $z_0 \neq 0$. Следовательно, если мы покажем, что

$$\dim L(K^* \cap \{z_0\}^\perp) < m, \quad (5)$$

то тем самым докажем утверждение 2° .

Допустим противное (5). Если $\dim L(K^* \cap \{z_0\}^\perp) \geq m$, то найдутся линейно-независимые функционалы $\psi_1, \psi_2, \dots, \psi_{m+1} \in K^* \cap \{z_0\}^\perp$. Тогда

$$\psi_i(x_0) + \psi_i(y_0) = \psi_i(z_0) = 0, \quad i = 1, 2, \dots, m+1. \quad (6)$$

Так как $x_0, y_0 \in K$, а $\psi_i \in K^*$, $i = 1, 2, \dots, m+1$, то $\psi_i(x_0) > 0$, $\psi_i(y_0) > 0$, $i = 1, 2, \dots, m+1$. Отсюда и из (6) получаем $\psi_i \in \{x_0\}^\perp \cap \{y_0\}^\perp$, $i = 1, 2, \dots, m+1$, и, значит, $\psi_i \in K^* \cap \{x_0\}^\perp \cap \{y_0\}^\perp$, $i = 1, 2, \dots, m+1$. В силу этого можно сделать заключение, что $\dim L(K^* \cap \{x_0\}^\perp) \geq m+1$, которое противоречит принадлежности точки x_0 множеству K .

Если $\dim L(K^* \cap \{z_0\}^\perp) = m$, то таким же образом можно показать, что базис $\psi_1, \psi_2, \dots, \psi_m$ пространства $L(K^* \cap \{z_0\}^\perp)$ включается в пересечение $K^* \cap \{x_0\}^\perp \cap \{y_0\}^\perp$, и, следовательно, так как

$$\dim L(K^* \cap \{x_0\}^\perp) = \dim L(K^* \cap \{y_0\}^\perp) = m.$$

то будем иметь

$$L(K^* \cap \{x_0\}^\perp) = L(K^* \cap \{z_0\}^\perp) = L(K^* \cap \{y_0\}^\perp),$$

что противоречит (4).

Итак, неравенство (5), а вместе с ним и утверждение 2° доказаны. Теорема доказана.

Замечания. 1. В [15] в качестве примеров были рассмотрены пространства $C_{[a,b]}$ и $L_p (p > 1)$ со специальными конусами $K_{r,a}$, относительно которых утверждалось, что при $0 < m < r$ не существует в этих пространствах подпространств, насыщенных точками множества $K_{r,a}$. Эти утверждения непосредственно следуют из утверждения 1° доказанной теоремы.

2. Конус называется квазивнутренностью не пуста.

Если в E существует подпространство, насыщенное точками гладкости конуса K , то, как следует из утверждения 2° доказанной теоремы, конус K квазителесен. Этот факт использован в [4].

ЛИТЕРАТУРА

1. Крейн М. Г. и Рутман М. А. УМН, 3, вып. 1 (23), 1948, 3—95.
2. Красносельский М. А. Положительные решения операторных уравнений. Физматгиз, 1962.
3. Красносельский М. А., Климов В. С., Лифшиц Е. А. «ДАН СССР», т. 162, 1965, № 2; 4. Климов В. С., Красносельский М. А., Лифшиц Е. А. Тр. Москов. матем. о-ва, т. 15, 1966.
5. Коровкин П. П. «ДАН СССР», 90, 1953.
6. Шашкин Ю. А. «Изв. АН СССР, сер. матем.», 26, 1962.
7. Рублев В. С. «ДАН СССР», т. 184, 1969, № 5.
8. Берколайко М. З. УМН, т. 27, вып. 3, 165, 1972.
9. Кутателадзе С. С., Рубинов А. М. Оптимизация, 3, 20, 1971, 154—158.
10. Кутателадзе С. С., Рубинов А. М. УМН, т. 27, вып. 3, 165, 1972.
11. Рубинов А. М. Оптимизация, 3, 20, 1971, 154—158.
12. Кутателадзе С. С., Рубинов А. М. УМН, т. 27, вып. 3, 165, 1972.
13. Лабскер Л. Г. Тр. Центр. зонального объед. матем. кафедр «Функционал. анализ и теория функций», вып. 2. Калинин, 1971.
14. Лабскер Л. Г. «ДАН СССР», т. 197, 1971, № 6.
15. Лабскер Л. Г. «ДАН СССР», вып. 206, 1972, № 3.

Московский институт
повышения квалификации
руководящих работников и
специалистов МХП

Поступило 2. VII 1973

Л. Б. Лабскер

Дојмуш алт нормаллашмыш фәзада бә'зи зәрури шәртләрин
варлығы нағында

ХУЛАСӘ

Мәгәләдә конус һамарлығы үмүмиләшмиш нәгтәләринин дојмуш алт нормаллашмыш фәззлары үчүн ики зәрури шәрт исбат олунур.

L. G. Labsker

On some necessary conditions of existence of saturated
subspaces in the normed space

SUMMARY

In the normed space two necessary conditions of existence of the subspaces saturated with the generalized points of smoothness of the cone are proved.

АЗЭРБАЙЖАН ССР ЕЛМЛӘР АКАДЕМИЯСЫНЫН МӘРҮЗӘЛӘРИ

ДОКЛАДЫ АКАДЕМИИ НАУК АЗЕРБАЙДЖАНСКОЙ ССР

ТОМ XXXI ЧИЛД

№ 10

1975

БИОФИЗИКА

Чл.-корр. АН СССР Г. Б. АБДУЛЛАЕВ, Х. М. КАСУМОВ,
Ш. В. МАМЕДОВ, А. Г. ФОЙГЕЛЬ

ДЕЙСТВИЕ СОЕДИНЕНИЙ СЕЛЕНА НА ДЫХАТЕЛЬНУЮ ЦЕПЬ МИТОХОНДРИЙ

Несмотря на интенсивно ведущееся в настоящее время изучение влияния селена на биологические структуры, молекулярный механизм его действия все еще не установлен.

В работах последних лет [1—3] показано, что соединения селена принимают участие в регуляции обмена веществ. С этой точки зрения представляет значительный интерес исследование роли селена в трансформации энергии в клетках. Исходя из высокой биологической активности селена можно предположить, что некоторые его соединения могут участвовать в процессах накопления энергии в клетках и действовать на фосфорилирующий путь окисления в митохондриях. С целью выяснения этого вопроса нами рассматривалось действие селенита натрия и селенсемикарбозида на фосфорилирующее окисление в сопрягающих мембранных митохондрий.

Методика

Митохондрии выделяли методом дифференциального центрифугирования при 0°C [4]. Печень, взятую у крысы линии Вистар, гомогенизировали при температуре 0°C в среде, содержащей 0,3 М сахарозы 10 mM три-НCl; pH 7,5. После первого центрифугирования гомогената при 400 g в течение 7—8 мин, полученный супернатант переносили в другие центрифужные пробирки и центрифугировали вторично при 6000 g в течение 15 мин, для осаждения митохондрий. Осадок митохондрий суспензировали с таким расчетом, чтобы 1 мл суспензии содержалось 50—70 мг белка митохондрий. Густую суспензию хранили в стаканчике, погруженному в сосуд со льдом. 3—4 мл выделенных митохондрий инкубировались в закрытой 1-мл ячейке при температуре 20°C в среде следующего состава: 0,3 М сахарозы, 25 mM KCl, 1 mM этилендиаминтетраацетата (ЭДТА), 5 mM K₂HPO₄, 2·10⁻⁷ M ротенона, 10 mM янтарной кислоты (сукцина) и 20 mM три-НCl; pH 7,5. Полярографическим методом, с использованием врачающегося платинового электрода, измеряли скорость потребления кислорода митохондриями [5]. Для опытов были взяты митохондрии с

хорошим дыхательным контролем. Относительная скорость дыхания определялась в процентном отношении скорости поглощения кислорода в присутствии исследуемых веществ к таковой при содержании только одного субстрата.

Результаты и обсуждение

На рис. 1 показана зависимость относительной скорости дыхания митохондрий от концентрации селениита натрия, селенсемикарбозида и сульфита натрия. При малых концентрациях селениита натрия (порядка 10^{-5} — 10^{-4} М) наблюдается увеличение скорости дыхания митохондрий. С повышением концентрации происходит ингибирование дыхания. Сульфат натрия и селенсемикарбозид тех же концентраций оказались неэффективными.

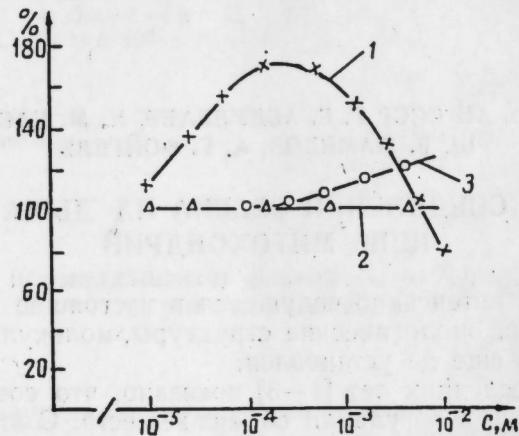


Рис. 1. Зависимость относительной скорости дыхания митохондрий от концентрации исследуемых веществ:

1—селениит натрия; 2—селенсемикарбозид $\text{CH}_5\text{N}_3\text{Se}$; 3—сульфит натрия.

Исходная скорость дыхания митохондрий принята за 100%.

Из рисунка видно, что максимальная скорость дыхания митохондрий доходит до 170—180%, в присутствии же классического разобщителя окислительного фосфорилирования (2,4-динитрофенол—ДНФ) она составляет 300%. Торможение дыхания митохондрий происходит при больших концентрациях ДНФ [6]. Подобный двухфазный характер изменения скорости дыхания можно было бы отнести к идентичному механизму действия этих веществ на дыхательную цепь. Однако в работе Вильсона и др. [7] показано, что максимальная скорость дыхания митохондрий в присутствии различных разобщителей не зависит от их природы. Это означает, что разобщители при концентрациях, вызывающих максимальную скорость дыхания, только шунтируют мембранный потенциал. При больших концентрациях они взаимодействуют с дыхательной цепью.

Тот факт, что селениит натрия не приводит к значительному увеличению дыхания, говорит о том, что он, по-видимому, незначительно влияет на потенциал внутренней мембранных митохондрий. Доказательством этому могут служить данные, полученные на искусственных бимолекулярных мембранах. Исследования показали, что при концентрациях до 10^{-2} М селениита натрия в водном растворе электропроводность мембран, полученных из азолектина или окисленного холестерина, не меняется.

В дополнение к сказанному следует отметить, что на фоне максимальной скорости дыхания, вызванной действием селениита натрия, наблюдается дальнейшее увеличение скорости поглощения кислорода при добавках ДНФ или аденоzinидифосфорной кислоты—АДФ (рис. 2), но скорость окислительного фосфорилирования по сравнению с контролем становится меньше. При ингибирующих концентрациях селениита натрия введение ДНФ приводит к дальнейшему торможению дыхания митохондрий.

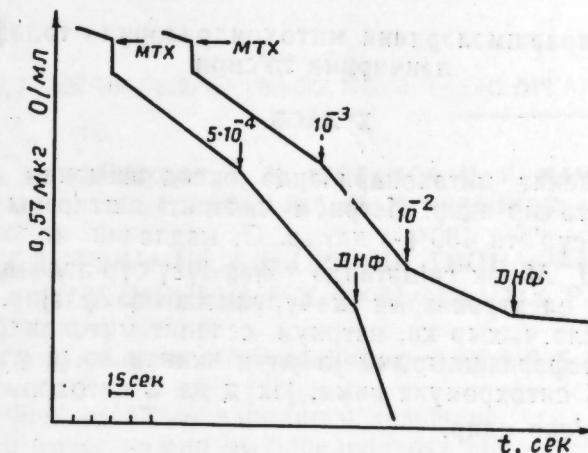


Рис. 2. Кинетика поглощения кислорода митохондриями. Кривые получены при разных концентрациях селениита натрия. Конц-ния ДНФ $3 \cdot 10^{-5}$ М. Стрелками отмечен момент добавления веществ,

Интересно сравнить наши результаты с данными по физиологическому действию соединений селена. Как известно, концентрация селена в крови у здоровых людей и животных составляет величину порядка 10^{-6} — 10^{-5} М/л [8,9]. Из рис. 1 видно, что такая концентрация селена не влияет на фосфорилирующее окисление митохондрий. Однако при дальнейшем увеличении содержания селениита в среде митохондрий наблюдается взаимодействие с системой ферментов в дыхательной цепи. Измерения спектров поглощения цитохрома C в видимой области показали, что в присутствии селенсемикарбозида и сульфита натрия при концентрации 10^{-2} М он восстанавливается. Селениит натрия при тех же концентрациях не взаимодействует с цитохромом C . Возможно, что ингибирование дыхания происходит путем подавления активности сукцинатдегидрогеназы. Этот фермент в дыхательной цепи расположен до цитохрома C_1 .

Таким образом, полученные экспериментальные данные показывают, что селениит натрия действует на второй или третий пункт фосфорилирующего пути окисления в митохондриях, т. е. до цитохрома C_1 или между цитохромом C и кислородом.

ЛИТЕРАТУРА

1. Tsigas D. C., Stadman T. C. Arch. Biochem. Biophys., v. 154, 366, 1973.
2. Rotruck J. T., Pope A. L., Ganter W. E., Swanson A. B., Nafeman D. C., Hoekstraw G. Sci., v. 179, № 4073, 588, 1973. 3. Беренштейн Ф. Я., Аleshko С. Ф., Гидронович В. И. Докл. ВАСХНИЛ, 1969, № 7. 4. Schnell

der W. J. Biol. Chem., v. 176, 250, 1948. 5. Кондрашова М. Н. Докт. дисс. Пущино, 1971. 6. Скулачев В. П. Аккумуляция энергии в клетке. М., 1969. 7. Wilson D. E., Ting H. P., Korelman M. S. Biochemistry, v. 10, 2897, 1971. 8. Абдуллаев Г. Б., Эфендиев З. И., Сафаров Ю. И., Гусейнов Т. М. Багиров Н. М., Байтаева Д. А., Зейналлы Э. М. В кн.: "Селен в биологии". Баку, 1974, 119. 9. Дильтази Г. И. В кн.: "Селен в биологии". Баку, 1974, 132.

Институт физики АН Азерб. ССР,
Институт биологической физики АН СССР

Поступило 20. VI 1975

Г. Б. Абдуллаев, Х. М. Гасымов, Ш. В. Мамедов,
А. Г. Фогель

**Селен бирлэшмэлэринин митохондрийн тэнэфүс
зэнчирийн тэ'сир**

ХУЛАСЭ

Натриум селенит митохондрийн оксидлэшмэний фосфорлашдырычы юлуна тэ'сир едир. Натриум селенит иширахи илэ тэнэфүсүн эн бэйжүүлэх 180%-э чатыр. О, маддэний концентрасијасынын 10^{-5} -дэн 10^{-4} M-дэх гијмэтиндэ тэнэфүсү сүр'этлэндир, 10^{-2} M гијмэтиндэ исэе электронларын көчүрүлмэси зэйфлэжир. Алынмыш нэтичэлээрдэн белэ чыхыр ки, натриум селенит митохондрийн оксидлэшмэний фосфорлашдырычы юлуун икинчи вэ ја үүчинчүү тиссэснэ, јэ'ни ја C₁ ситохромуна кими, яхуд да C₁ ситохрому илэ оксиген арасында тэ'сир едир.

G. B. Abdullaev, Kh. M. Kasumov, Sh. V. Mamedov, A. G. Fogel

Action of selenium compound on mitochondria respiratory chain

SUMMARY

Sodium selenite acts on the phosphorylating path of oxidation in mitochondria. In the presence of sodium selenite the maximum rate of respiration reaches the value of 180 per cent. At the concentrations ranging from 10^{-5} to 10^{-4} M it accelerates the respiration but at those 10^{-2} M it inhibits electron transport in the mitochondria respiratory chain. From the obtained data follows that sodium selenite acts on the second and third points of phosphorylating path of oxidation in mitochondria, i.e. it acts to the point of cytochrome C₁ or between cytochrome C₁ and oxygen.

УДК 622+622.7+622.765+622.765.06+622.7.05.3 НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

А. М. БАЙРАМОВ, С. М. РУСТАМОВ, Н. М. МАМЕДОВА,
Т. Г. ГАСАНОВА, М. М. ГУСЕЙНОВ

**ИССЛЕДОВАНИЕ АДСОРБЦИИ ТИОНАФТЕНАТОВ
НА МИНЕРАЛАХ СУЛЬФИДНЫХ РУД**

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР Г. Б. Шахтахтинским)

Ускоренное развитие народного хозяйства, его неуклонный технический прогресс во многом определяются интенсивностью производства и потребления цветных и редких металлов. Как известно, первой стадией переработки руд цветных и редких металлов являются процессы их обогащения с применением самых разнообразных способов, среди которых видное место занимает метод селективной флотации. В этом аспекте вопрос изыскания и разработки новых, более избирательных видов флотореагентов является актуальным и важным.

В связи с этим нами в последние годы ведутся научно-исследовательские работы по изысканию реагентов на базе нефтепродуктов для флотационного обогащения полиметаллических сульфидных руд.

В статье излагаются некоторые предварительные результаты исследований физико-химического взаимодействия нового, синтезированного нами реагента на нефтяной основе—тионафтената калия (ТНК), с поверхностью минералов сульфидных руд.

Электрохимическим и прямым адсорбционным методом изучено взаимодействие ТНК с поверхностью частиц галенита и халькопирита. Полученные данные сопоставлены с адсорбционным поведением бутилового ксантофената калия (БКК), который широко применяется в практике флотации сульфидных руд.

Научной предпосылкой изучения ТНК в качестве флотореагента послужила экстракционная способность его кислых форм из водной среды по отношению к катионам различных металлов, установленная Р. А. Алекперовым с сотрудниками [1—3]. Наличие сульфогидрильной группы ($-\text{SH}$), обусловливающее образование различных по растворимости поверхностных соединений на сульфидных минералах, содержащих аналогичные анионы (S^{2-}) согласно "химической теории" Тагтарта [4] и "теории растворимости" Сазерленда и Уорка [5], а

также явлений таутомерии в смеси тионафтеновых кислот: R—C(=O)←
↓
SH

$\begin{array}{c} \text{R}-\text{C}=\text{S} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$ [1] позволили предположить, что путем широкой вариации pH и концентрации возможно регулировать избирательность ТНК и устойчивость образуемых ими поверхностных соединений с сульфидами, содержащими катионы переходных металлов с незаполненными и укомплектованными *d*-орбиталами для изолированных атомов.

Сравнительное изучение ТНК и БКК проводилось в трех направлениях: 1) измерение электродного потенциала галенита и халькопирита в растворах ТНК и БКК при различных значениях концентрации, pH среды и предварительной сульфидизации поверхности электродов; 2) исследование статической адсорбции их на упомянутых минералах в тех же условиях; 3) сопоставление данных электрохимических и прямых адсорбционных измерений и проведение некоторых поисковых работ по выявлению возможности использования ТНК в качестве флотореагента.

Величина электродного потенциала исследуемых минералов характеризовалась как разность потенциалов стандартного (хлорсеребряного) и измерительного электродов согласно схеме, принцип которой основан на применении метода нуль индикатора.

Изменение потенциала электрохимической системы в зависимости от концентрации БКК и ТНК представлено на рис. 1.

Во всех случаях при низких концентрациях ($<0,025$ моль/л) наблюдается интенсивный рост значений электродных потенциалов, а при больших, соответствующих, очевидно, областях насыщения поверхности сульфидных минералов, потенциал последних практически остается постоянным, что в большей степени характерно для сплошных электродов. В то же время для порошковых электродов на достоверность получаемых разностей потенциалов сильно влияет их пористость, и из-за диффузии молекул собирателей и повышения адсорбции за счет внутренних поверхностей затухание значений величин φ с ростом концентрации собирателя замедляется. Кроме того, изменение электродного потенциала галенита под действием увеличивающихся концентраций как БКК, так и ТНК происходит в положительной области, а в случае халькопирита кривые φ -*C* из отрицательной области переходят в положительную. Судя по значениям электродного потенциала, ТНК по сравнению с БКК на исследуемых минералах адсорбируется более интенсивно. Так, в случае халькопиритового электрода точка перезарядки на кривых φ -*C* значительно перемещается в сторону низких концентраций ТНК (т. е. от 0,05 для БКК к 0,01 моль/л для ТНК).

Идентичность кривых для БКК и ТНК позволяет принять сходные механизмы для объяснения сущности электрохимических процессов, протекающих на границе раздела сульфидные минералы—водные растворы указанных сульфогидрильных собирателей.

Первые точки на оси ординат показывают, что в момент установления равновесия поверхность галенита в дистиллиированной воде заряжается положительно, а халькопирита—отрицательно. Эти особенности обусловлены окислением поверхности сульфидных электродов.

Поверхность галенита чрезвычайно восприимчива к окислению, и поэтому какой бы "свежей" она не была, на ней в той или иной степени имеется PbSO_4 , растворимость которого в воде по сравнению с PbS значительно больше (40 мг/л против 0,8 мг/л) [6]. Естественно, что при растворении PbSO_4 ионы Pb^{2+} и SO_4^{2-} в раствор переходят в эквивалентных количествах. Однако можно полагать, что при достижении равновесия из-за слабой подвижности гидратированных ионов

SO_4^{2-} их концентрация в диффузном слое будет больше, чем Pb^{2+} и поверхность галенитового электрода зарядится положительно.

В случае халькопиритового (CuFeS_2) электрода, по-видимому, $3\text{FeS} - 3e \rightarrow \text{Fe}_2\text{S}_3 + \text{Fe}^{3+}$. Таким образом, образование и переход ионов Fe^{3+} в раствор способствуют накоплению избытка электронов на поверхности халькопиритового электрода, что и наблюдается в опыте.

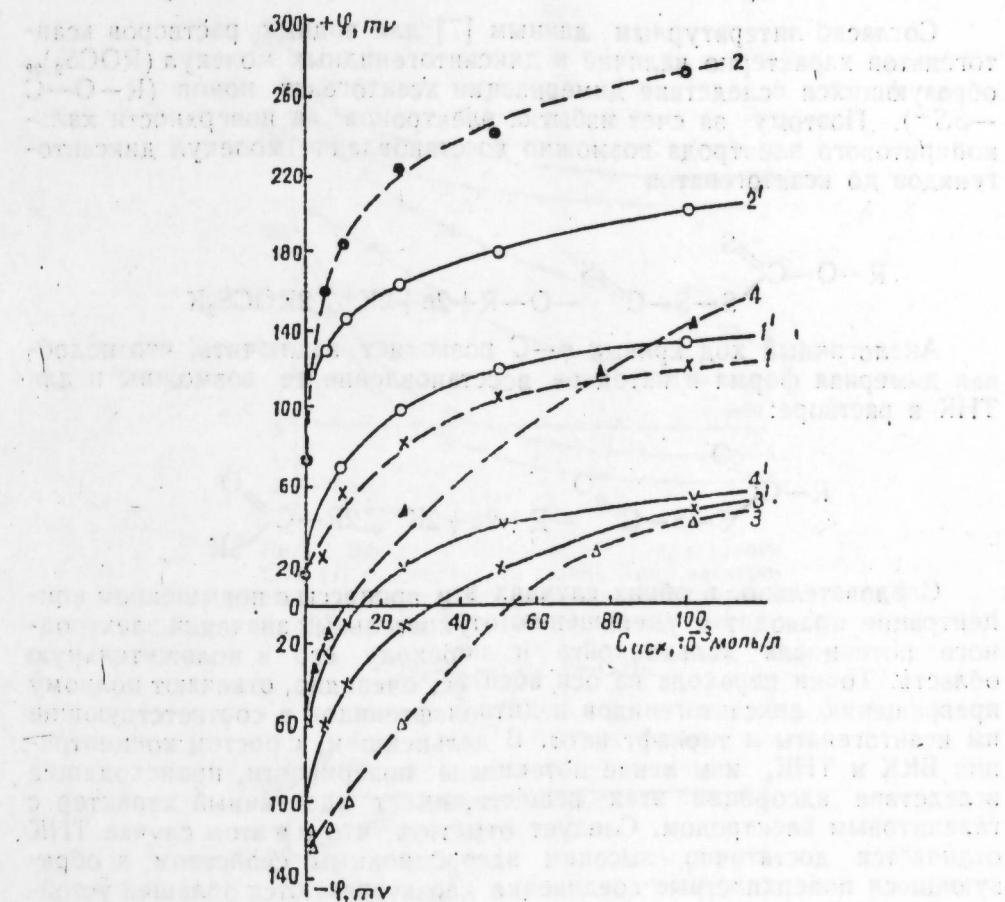
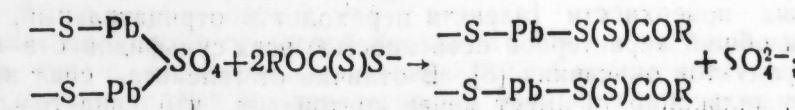
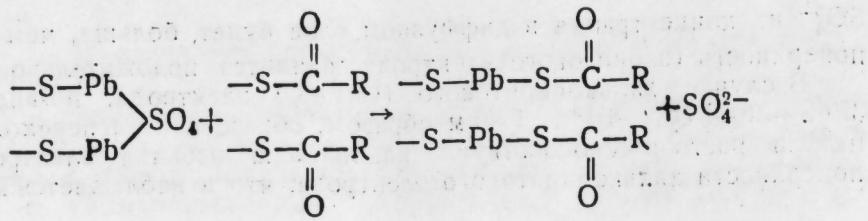


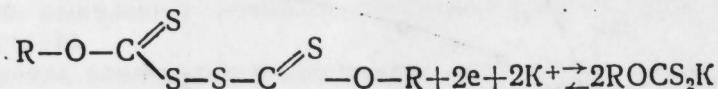
Рис. 1. Изменение электродного потенциала галенита (1, 2, 11, 21) и халькопирита (3, 4, 31, 41) в растворах БКК (1, 11, 3, 31) и ТНК (2, 21, 4, 41) различной концентрации:
1, 2, 3, 4—для порошковых; 11, 21, 31, 41—для сплошных электродов.

Увеличение положительного значения электродного потенциала галенита с ростом концентрации БКК и ТНК можно объяснить образованием в начальной стадии на поверхности минерала сульфида-сульфатов, которые затем под действием адсорбированных ксантофенатов или тионафтенатов превращаются соответственно в сульфида-ксантогенаты и сульфида-тионафтенаты с выделением в раствор ионов SO_4^{2-} :

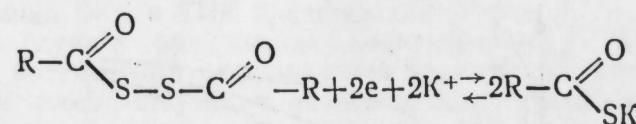




Согласно литературным данным [7] для водных растворов ксанто-генатов характерно наличие и диксантогенидных молекул $(ROCS_2)_2$, образующихся вследствие димеризации ксанто-генат ионов ($R-O-SC-SS-$). Поэтому за счет избытка электронов на поверхности халькокоритового электрода возможно восстановление молекул диксантогенидов до ксанто-генатов

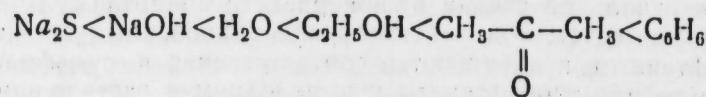


Аналогичный ход кривых $\phi - C$ позволяет заключить, что подобная димерная форма и катодное восстановление ее возможны и для ТНК в растворе:



Следовательно, в обоих случаях эти процессы с повышением концентрации приводят к уменьшению отрицательных значений электродного потенциала халькопирита и переходу его в положительную область. Точки перехода на оси абсцисс, очевидно, отвечают полному превращению диксантогенидов и дитионафтенидов в соответствующие им ксантогенаты и тионафт-наты. В дальнейшем, с ростом концентрации БКК и ТНК, изменение потенциала поверхности, происходящее вследствие адсорбции этих веществ, имеет идентичный характер с галенитовым электродом. Следует отметить, что и в этом случае ТНК отличается достаточно высоким адсорбционным свойством, а образующиеся поверхностные соединения характеризуются большей устойчивостью. В этой связи изучена вымываемость образующихся на поверхности галенита и халькопирита сульфидо-тионафтенатов соответствующих металлов (рис. 2,3) с использованием широкого ассортимента полярных и неполярных растворителей-десорбентов (H_2O , C_2H_5OH , CH_3-C-CH_3 , C_6H_6 , 0,01 и. $NaOH$ и 0,01 и. Na_2S). Показа-

телем вымываемости служила степень снижения значений величины ϕ . Установлено, что с уменьшением полярности взятых жидкостей их десорбирующая способность закономерно возрастает:



причем действие двух последних настолько велико, что положительный заряд поверхности галенита переходит в отрицательный, и это является общей характерной особенностью всех сульфидов без примесей и продуктов окисления [8]. В отличие от галенита, спад кривых $\sigma - \tau$ для халькопирита имеет менее крутой вид, что свидетельствует

о более прочной фиксации ТНК на его поверхности и малой растворимости образующихся соединений типа сульфидо-тионафтенатов. Среди взятых растворителей вода занимает промежуточное положение, однако она согласно значениям ϕ поверхность электродов не ссво-

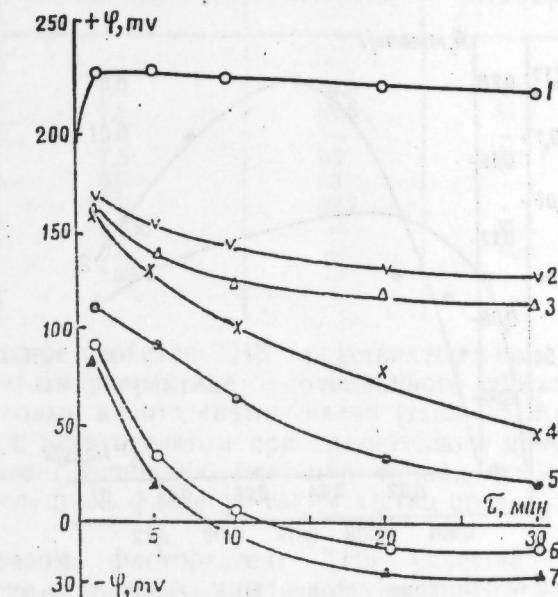


Рис. 2. Эффект вымывания адсорбированного ТНК (1) с поверхности галеникового электрода различными растворителями-десорбентами: 2— N_2S ; 3— $NaOH$; 4— H_2O ; 5— C_2H_5OH ; 6—
 $CH_3-C(=O)-CH_3$; 7— C_6H_6 .

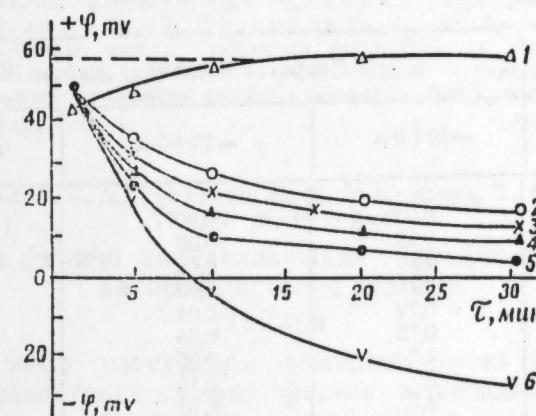


Рис. 3. Эффект вымывания адсорбированного ТНК (1) с поверхности халькопиритового электрода различными растворителями-десорбентами: 2— Na_2S ; 3— NaOH ; 4— $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$; 5— $\text{CH}_3-\overset{\text{C}}{||}-\text{CH}_3$; 6— C_6H_6 .

бождает полностью от адсорбированных ТНК и продуктов взаимодействия его с сульфидными минералами. Следовательно, адсорбция ТНК на сульфидных минералах носит смешанный, т. е. как молекулярный, так и ионообменный, характер.

Таблица 2

Флотореагент	Конц-ия флотореагента, мг/л	Извлечение, %		
		-10+0 μ	-10+5 μ	-5+0 μ
БКК	5,0	83,9	—	—
	7,5	89,6	91,5	73,4
	10,0	—	—	80,1
	7,5	63	87	92,4
	5,0	53	—	—
	20,0	62,2	—	—
	0,005	—	82,8	89,9
	0,5	—	84,8	—
ТНК	0,05	—	—	91,2

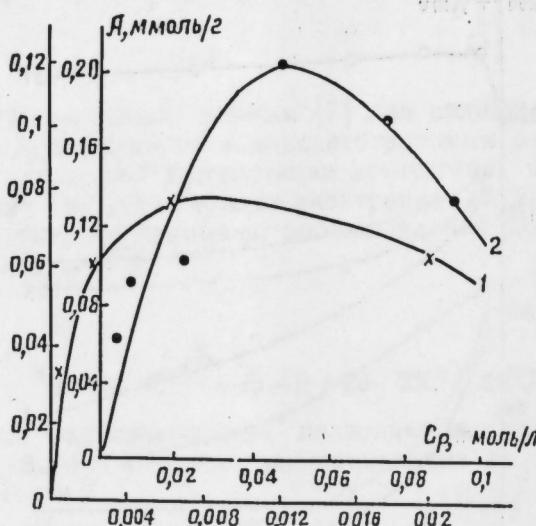


Рис. 4. Изотермы сорбции БКК (1) и ТНК (2) на галените, полученные методом переменных концентраций.

Прямые адсорбционные измерения (рис. 4) подтвердили закономерность того, что разработанный новый флотореагент по отношению к сульфидным минералам обладает большей адсорбционной способностью, чем БКК.

Таблица 1

Расход реагента, мг/л	Скорость осаждения, м.и/сек		
	-10+0 μ	-10+5 μ	-5 μ
0	0,04	0,0077	0,0077
0,0005	0,29	0,08	0,04
0,005	0,58	0,02	0,02
0,05	0,75	0,02	—
0,5	0,72	0,04	—
5,0	0,72	0,05	0,02
10,0	1,5	0,06	0,019
20,0	3,7	0,15	—
40,0	4,6	0,15	0,022

На основании проведенных адсорбционных измерений был разработан реагентный режим и ТНК успешно испытан на реальных объектах. Оказалось, что предлагаемый флотореагент во много раз увеличивает скорость осаждения частиц галенита (табл. 1): для частиц с размером $-40+0\mu$ более чем в 100 раз, а для частиц $-10+5\mu$ и -5μ — соответственно в 20 и 16 раз. Эти данные свидетельствуют о высокой флокулирующей способности нового флотореагента, что имеет практическое значение при флотации высокодисперсных сульфидных минералов.

Собирательное свойство ТНК представлено в сопоставлении с широко применяемым в практике флотационного обогащения сульфидных руд бутиловым ксантофенатом калия (табл. 2). Как видно, ТНК по сравнению с ксантофенатом при сравнительно меньших концентрациях обеспечивает успешную флотацию тонких шламов. Следует отметить, что успешной флотации таких частиц предшествует их флокуляция.

Таким образом, флотореагент ТНК успешно сочетает в себе флокулирующие и собирательные свойства, необходимые для флотации тонкодисперсных (шламовых) сульфидных руд.

ЛИТЕРАТУРА

- Алекперова А. А. Автореф. канд. дисс. Баку, 1971.
 - Алекперов Р. А. Золотов Ю. А. Тионафтеновые кислоты — новые экстракционные реагенты. „Ж. аналит. хим.“, 25, 2283, 1970.
 - Золотов Ю. А., Алекперова А. А. Экстракция селена (IV) и теллура (IV) тионафтеновыми кислотами. „Ж. аналит. хим.“, 26, 133, 1971.
 - Справочник по обогащению полезных ископаемых, под ред. А. Ф. Таггарта, т. III. Металлургиздат, 1952.
 - Сазерленд К. Л., Уорк И. В. Принципы флотации, 1958.
 - Реми Г. Курс неорганической химии. М., Изд-во иностр. лит., 1963.
 - Дуденков С. В., Шубов Л. Я., Митрофанов С. И. и др. Основы теории и практика флотационных реагентов. М., Изд-во „Недра“, 1969.
 - Жданова А. Н. Электрохимическое исследование процессов на поверхности кристаллов сульфидов тяжелых металлов. ЖФХ, вып. 5, т. 28, 1954.
- Институт неорганической и физической химии

Поступило 4. II 1975

А. М. Бајрамов, С. М. Рұстамов, Н. М. Мәммәдова, Т. Һ. Һәсәнова,
М. М. Һүсейнов

Сулфид филизи минералларында тионафтенатлардың
адсорбсијасынын тәддиги

ХУЛАСӘ

Мәғаләдә нефт мәһсуллары әсасында синтез олунмуш калиум тионафтенат реагентинин суlfид филизи минераллары олар галенит вә халкопиритин флотасијасы просесинде кениш тәтбиғедилән калиум бутилксантокенатла мугајисәли адсорбсијасынын тәддиги вериллір.

А. М. Bayramov, S. M. Rustamov, N. M. Mamedova,
T. G. Gasanova, M. M. Guseynov

A study of the thionaphtenate adsorption on the sulphide ore minerals.

SUMMARY

The results of a comparative adsorption study on the petroleum synthesized reagent basis — potassium thionaphthenate, widely used in the potassium butyl quasantogenate mineral flotation on the sulphide ore minerals are given in this paper.

УДК 547, 312 + 547. 271

ХИМИЯ

А. З. ШИХМАМЕДБЕКОВА, Ф. Б. АСКЕРОВ, Л. Н. ВОРОБЬЕВ

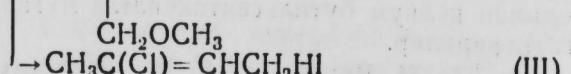
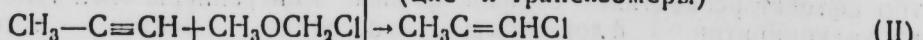
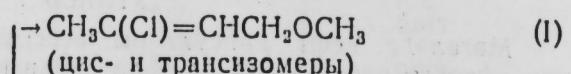
ИССЛЕДОВАНИЕ ПАРОФАЗНОГО ПРОЦЕССА
АЛКОКСИМЕТИЛГАЛОИДИРОВАНИЯ АЛКИЛ- И
АЛКЕНИЛАЦЕТИЛЕНОВ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР А. М. Кулевым)

При исследовании парофазного процесса присоединения α -хлордиметилового эфира к винилацетилену [1] в присутствии $ZnCl_2$ установлено, что в отличие от жидкофазного процесса реакция алcoxиметилгалоидирования проходит как по ениновой системе в 1,4 положении, так и по тройной связи, в соответствии с правилом Марковникова и в обратном направлении. Количество "аномального" продукта меняется в зависимости от условий реакции.

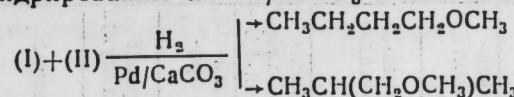
В связи с этим нами выяснились возможность образования "аномального" продукта также при парофазном алcoxиметилгалоидировании метилацетилены и изменение соотношения изомерных продуктов реакции в зависимости от природы соли катализатора.

Исследования показали, что при парофазном присоединении α -хлордиметилового эфира к метилацетилену над катализатором, представляющим собой активированный уголь АГ-3, пропитанный раствором $ZnCl_2$, кроме 1-метокси-3-хлорбутена-2 (I) происходит образование еще двух продуктов: изомера, соответствующего аномальному присоединению α ХЭ в метилацетилену (II), и дихлорида (III), который получается также в жидкофазном процессе [2, 3]:



Разгонкой катализата были выделены две фракции. В низкокипящей фракции ($90-110^\circ C / 760 \text{ мм}$) установлено наличие 2,4-дихлорбутена-2, который идентифицировался с промышленным продуктом. На хроматограмме высококипящей фракции ($37-42^\circ C / 25 \text{ мм}$) видны два сливающихся интенсивных пика (1, 2), характерных для цис- и трансизомеров (I), и один небольшой (3), площадь которого составляла 1/6 площади первых двух (рисунок, а).

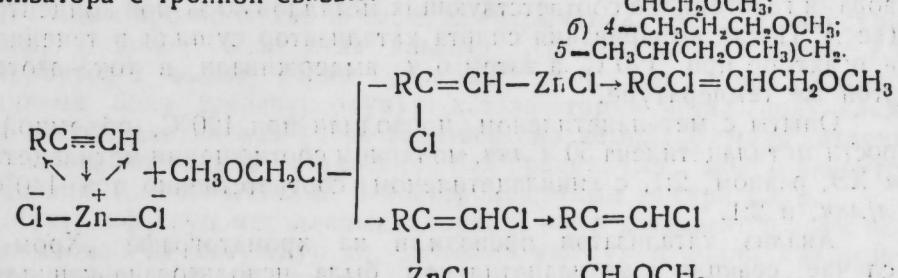
Идентификация пиков 2,3 проводилась продуктом жидкофазного процесса присоединения α ХЭ к метилацетилену. Для идентификации пика 1 фракция $37-42^\circ C / 25 \text{ мм}$ была подвергнута исчерпывающему гидрированию на $Pd/CaCO_3$ в метаноле



Методом ГЖХ и с помощью эталонных образцов в продукте гидрирования выявлены метоксибутан и 2-метоксиметилпропан в соотношении 6:1 (рисунок, б).

Если в результате гидрирования 1-метокси-3-хлорбутена-2 получен метоксибутан, то 2-метоксиметилпропан образуется при наличии в исходной фракции 2-метоксиметил-3-хлорпропена-2. Таким образом, при парофазном ведении процесса наличие "аномального" продукта реакции присоединения α ХЭ к тройной связи обнаруживается в случае не только винил-, но и метилацетилены.

Механизм образования этого продукта при алcoxиметилгалоидировании тройной связи представляется нам через катализаторный комплекс иона металла катализатора с тройной связью:

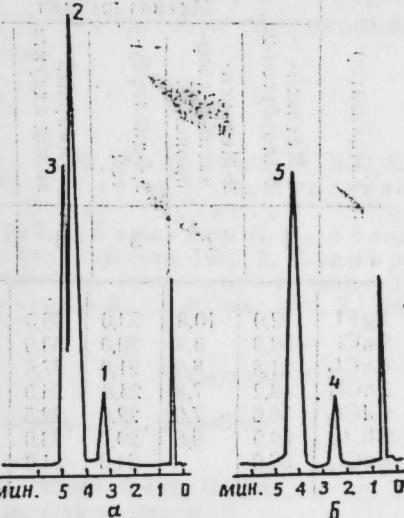


В создании этого комплекса участвуют как донорно-акцепторные свойства заместителя, так и дативное взаимодействие d -электронов металла (4,5). Для выяснения влияния последнего на образование изомерных продуктов реакции парофазного присоединения α ХЭ к винил- и метилацетилену была исследована в присутствии хлоридов различных металлов (таблица).

Из данных таблицы следует, что при парофазном алcoxиметилгалоидировании винил- и метилацетилены активность катализатора увеличивается в ряду с повышением дативного взаимодействия иона металла. Независимо от природы катализатора "аномальный" продукта реакции в случае винилацетилены по сравнению с метилацетиленом получается больше.

Суммарный выход продуктов реакции при использовании в качестве катализатора $SnCl_4$ как для метил-, так и винилацетилены намного меньше такового при других катализаторах. "Аномальный" продукт реакции во всех случаях или вовсе не образуется, или получается в таких малых количествах, что определить его с помощью ГЖХ не удается.

Следует также отметить, что в присутствии $SnCl_4$ присоединение α ХЭ к винилацетилену проходит с образованием значительных количеств 1-хлор-5-метоксипентадиена-2,3 (алленовый продукт).



Влияние природы катализатора на образование изомерных продуктов

Катализатор	Состав катализата, вес. %										
	Метилацетилен					Винилацетилен					
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
AgR1	42,0	10,8	23,0	36,0	4,3:1	40,6	15,3	14,5	24,5	33,6	1,05:1
CuCl	50,0	8,9	20,0	33,0	5,6:1	24,0	24,5	13,0	22,0	30,0	1,88:1
CuCl ₂	51,8	8,6	21,0	37,6	6,2:1	23,0	21,8	12,2	28,5	24,0	1,79:1
ZnCl ₂	48,2	7,8	23,8	26,0	8,9:1	42,0	18,0	10,8	18,9	28,0	1,6 :1
CdCl ₂	56,6	7,0	22,0	22,5	9,2:1	37,5	16,0	9,0	26,0	21,0	1,77:1
BICl ₃	60,0	6,6	20,0	23,0	—	35,0	13,1	7,5	24,0	21,0	1,73:1
SnCl ₄	66,0		24,0	14,0	—	38,0	8,2	—	36,0	9,0	75—65

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Парофазное присоединение α -ХЭ к винил- и метилацетилену проводили на установке, аналогичной той, что описана в работе [6]. Каталлизаторы приготавливали пропицкой угля АГ-3 спиртовыми растворами галогенидов соответствующих металлов 30 %-ной концентрации (вес.). После выпаривания спирта катализатор сушили в течение 12 ч в реакторе при 120°C, а затем 6 ч выдерживали в токе азота при этой же температуре.

Опыты с метилацетиленом проводили при 120°C , объемной скорости метилацетиlena 50 л/лкч , молярном соотношении метилацетилен: α ХЭ, равном 2:1, с винилацетиленом соответственно при 140°C , 75 л/лкч и 2:1.

Анализ катализаторов проводили на хроматографе „Хром-2“. В случае реакции с метилацетиленом была использована капиллярная колонка длиной 50 м, диаметром 0,5 мм; температура 120°C (для фракции 37–42°C/25 мм) и 70°C (для фракции 90–110°C/760 мм); давление гелия 1,8 ати. В случае винилацетилена анализ проводили на колонке длиной 1,6 м, диаметром 4 мм при температуре 95°C, давлении азота 0,55 ати. Адсорбентом в обоих случаях служил 15 %-ный ПЭГА на сферахроме.

Необходимый для идентификации эталонный образец (2-метоксиметилпропан) был получен действием α -бромдиметилового эфира на реактив Гриньяра, приготовленный из 2-бромпропана. После соответствующей обработки, сушки и отгонки растворителя ректификацией из колонки с числом теоретических тарелок 40 был выделен 2-метоксиметилпропан с т. кип. 54—56°C (760 мм); d_4^{20} 0,7364; n_D^{20} 1,3770; MR_D 27,75; выч. 27,05. $C_5H_{12}O$. Найдено, %: C 68,38; 68,49; H 13,97; 13,18. Вычислено: C 68,20; H 13,64.

Аналогично из α -бромдиметилового эфира и реагента Гриньяра, приготовленного из 1-бромпропана был получен 1-метоксибутан с константами, соответствующими литературным данным [7].

Дихлорид (III) идентифицировался с промышленным продуктом 2,4-дихлорбутеном-2.

Идентификация изомерных метоксихлорпентадиенов устанавливалась так же, как описано в работе [1]. Гидрирование фракции 37—

42°C/25 мм (3 г) проводили на катализаторе Pd/CaCO₃ (2 г) в растворе метанола до прекращения поглощения H₂. Хроматограммы продуктов гидрирования и предельных эфиров—эталонов—снимали на хроматографе „Цвет-1“ (адсорбент 10 %-ный ПЭГА на сферохроме; температура 28°C, давление гелия 0,4 ати).

ЛИТЕРАТУРА

1. Шихмамедбекова А. З., Воробьев Л. Н., Аскеров Ф. Б. ЖОРХ, 1975, № 1. 2. Мкрян Г. М., Гаспарян С. М., Волина Э. А., Копланян С. Е. "Арм. хим. ж.", XXIII, 1970, № 5, 419. 3. Шихмамедбекова А. З., Воробьев Л. Н., Аскеров Ф. Б. ЖОРХ, 1975, № 2. 4. Берсукер И. Б., Аблов А. Б. Химическая связь в комплексных соединениях. Кишинев, 1962. 5. Яцимирский К. В., Васильев В. М. Константы нестабильности комплексных соединений. Изд-во АН СССР, 1959. 6. Воробьев Л. Н., Петров А. А. ЖОРХ, 1966, 2, 1568. 7. Словарь орг. соединений, III, 639.

АГУ им. С. М. Кирова

Поступило 4. II 1975

А. З. Шыхмәммәдбәјова, Ф. Б. Эскәров, Л. Н. Воробьев

Алкил вэ алкениласетинлэрин бүхар фазасында алкохсиметилнэаллокенлэшдирілмәсі

ХУЛАСА

Мәгаләдә метиласетиленин вә виниласетиленин мұхтәлиф катализаторлар иштиракында алcoxсиметилнааллскенләшдирилмәсі апарылыш вә тә'жин едилмишидир ки, метиласетилендә дә виниласетилендә олдуғу кими процес бухар фазасында апарылдығда „нормал“ мәһсулла жаңашы, „аномал“ мәһсул да алыныр. Арапыл мәһсул оларға 2,4-дихлорбутен-2 әмәлә көлір. „Аномал“ мәһсулун әмәлә кәлмәсі механизми белә тәсәвүр олуунур: катализаторун метал иону алкил вә ja алкениласетиленин үчгат работәси илә комплекс әмәлә кәтирир. Бу комплексин әмәлә кәлмәсінә hем радикалын, донор-аксектор хассәсінин, hем дә металын d-електронларынын тә'сирі олур.

Мұхтәлиф групп металларын хлоридлә рини катализатор кимі иш-тәтдикдә мә'лүм олмуш дурки, „аномал“ мәһсүлүн әмдел көлмәсінә катализаторын тәбиғети тә'сир көстәрми. Реаксија виниласетиленлә кетдикдә „аномал“ мәһсүл метиласетилене нисбәтән дағы соң алдыңыр

A. Z. Shichmamedbekova, F. B. Askerov, L. N. Vorob'ev

The investigation of paraphase process of alcoxymethyl - haloladdition of alkyl-and alkenyl-acetylenes.

SUMMARY

The trend of paraphase process of Alcoxymethyl halloidation of methylacetylene was investigated, and the effect of catalyst nature on the formation of isomeric products of reaction was studied. It was established, as in the case of vinylacetylene, that paraphase process proceeds to give the "anomol" reaction product.

It has been shown that the catalytic nature does not influence the amount of the "anomalous" reaction product. The amount of the "anomalous" product is always greater in the case of vinylacetylene as compared with that of methylacetylene.

УДК 551.21

ПЕТРОХИМИЯ

А. М. ИМАНОВ, А. Г. СЕИДОВ
**ОБ ОПРЕДЕЛЕНИИ СОСТАВА СТЕКЛА В
 ВУЛКАНОКЛАСТИЧЕСКИХ ПОРОДАХ**

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР А. Д. Султановым)

В производстве строительных материалов и изделий широкое применение получили вулканокластические породы. Они используются в качестве активной, минеральной добавки к цементу, для получения местного вяжущего наполнителя различных материалов, искусственного пористого заполнителя, ячеистых бетонов и пр. Для выявления более эффективных газонивидностей пород, с точки зрения положительного влияния их на технологические процессы и свойства конечного продукта, необходимо глубокое и всестороннее исследование вулканокластических образований.

Установлено [1], что состав стекла оказывает существенное влияние на строительно-технические свойства, стойкость и формирование структуры цементного камня. В связи с этим в зависимости от значения цемента рекомендуется использование активных добавок с учетом состава стекла. Последнее имеет большое значение в технологии изготовления искусственного пористого заполнителя из пород вулканокластического происхождения. Коэффициент и температура вспучивания, а также вспучивание одних пород в пиропластическом состоянии, в других после расплавления в значительной мере зависят от состава стекла. Обломки вулканического стекла нередко встречаются в осадочных породах различного возраста, и установление его состава имеет определение научно-практическое значение для решения некоторых литологических вопросов. Однако эта задача не всегда легко осуществима, в особенности если породы подвергаются изменениям.

В данной статье рассматриваются возможность и методика определения состава вулканического стекла в различных породах с использованием нетрохимических методов исследования [2–5] согласно показателям, приведенным в таблице. В зависимости о структурно-текстурных особенностей, и химико-минералогического состава и -элемента измененности вулканокластических пород вполне достаточно определение лишь некоторых данных.

В вулканических породах, не затронутых гидрогохимическими изменениями, для выявления природы стекла наиболее достоверным

Показатели	Состав вулканического стекла		
	Кислый	Средний	Основной
Содержание, % SiO ₂	75—75	65—52	52—45
Al ₂ O ₃	10—16	15—18	12—17
Сумма CaO, MgO, K ₂ O, Na ₂ O	8—12	11—15	17—22
Светопреломление	1,4901,516	1,517—1,568	1,569—1,620
Уд. вес, г/см ³	2,10—2,45	2,46—2,74	2,75—3,0
	2,33—2,50	2,51—2,67	2,68—2,85
Структура породы	Вулканическая	Кристаллолитовулканическая	Литокристаллолактическая
Содержание стекла, %	>90	60—30	<30
Номера платноклазов	0—30	30—60	60—90
Цветные минералы	Биотит, роговая обманка	Пироксены, оливин	Сапидин
Другие минералы	Кварц		Монтмориллонит, анальцим, хромит и другие минералы
Продукты преобразования стекла			Игольчатые, шестоватые, серпентиновые, бесформенные
Форма обломков стекол			Водолинистые, ячеистые, скоблуповатые
			Каплеобразные, волосовидные

методом является химический, заключающийся в установлении содержания кремнезема, глиноzemа и других окислов. Если порода подверглась изменениям в силу значительного освобождения из неупорядоченной структурной сетки стекла элементов с низким ионным потенциалом и меньшим энергетическим коэффициентом (щелочные и щелочноземельные), соотношение окислов также станет другим, и поэтому определение химического состава не даст полного представления о составе стекла. В данном случае самым надежным будет определение показателя светопреломления свежих обломков.

Значения удельного веса и плотности стекла также являются одними из диагностических факторов при установлении его природы. Чем меньше удельный вес и плотность стекла, тем выше содержание кремнезема.

Состав стекла может быть установлен и посредством микроскопических исследований. Вулканокластические породы кислого состава характеризуются главным образом витрокластической структурой, а следовательно, и высоким содержанием стекла. Пирокластический материал среднего и основного составов, накопившийся вдали от вулканического очага, также приобретает витрокластическую структуру. Однако благодаря хорошей дифференциации основной магмы связанные с ней пирокластические породы имеют большей частью кристаллолитокластическую структуру и состоят главным образом из обломков минералов и синхроничных лав. Для пород среднего состава характерна смешанная литокристалловитрокластическая структура.

Определив структуру и минералогический состав синхроничных обломков лав, а также установив номера плагиоклазов, получают точный состав стекла. При этом можно использовать количество и сочетание цветных минералов. Значительный процент биотита и роговой обманки свидетельствует о кислом составе вулканокластической породы, а наличие пироксенов, оливина и амфиболов указывает на основной состав. Сочетание биотита, роговой обманки и пироксенов характеризует средний состав пирокластической породы. Если обнаружение кварца в породе—признак ее кислого состава, то выявление сандинита—среднего тряхитового состава стекла.

О составе вулканического стекла в породах в той или иной степени можно судить по его цвету и форме. Обычно оно бесцветное, прозрачное. Примесь железа, большей частью содержащаяся в основных породах, окрашивает его в красный цвет различной интенсивности. Обломки вулканического стекла кислого состава в основном бывают игольчатые, шестоватые, серповидные или бесформенные. Каплеобразные и волосовидные обломки характерны для стекла основного состава. Вулканическое стекло среднего состава имеет большей частью ячеистую, волокнистую и склеруповатую форму.

Продукты преобразования пирокластического материала также могут служить одним из диагностических признаков при определении состава стекла. Известно, что при разложении в соответствующей гидрохимической обстановке и климатических условиях кислых пирокластических пород получаются глины из каолиновой группы, а средних и основных—из монтмориллонитовой. При одинаковых условиях среды кислые вулканические стекла переформировываются в высококремнеземистые цеолиты (клиноптилит, морденит и др.), а основные и средние—в цеолиты с относительно низким содержанием кремнезема. В зависимости от условий среды из кислого стекла образуются и кремнистые минералы (опал, халцедон, α -критобаллит и др.).

Различие в химико-минералогическом составе и физико-механических свойствах вулканического стекла предопределяет неодинаковую растворимость кислого, среднего и основного стекла в воде, кислотах и щелочах. Поэтому, выявив содержание растворимого кремнезема и глиноzemа—основных окислов стекла, можно судить о его составе. Так, например, растворимость в соляной кислоте глиноzemа кислых стекол меньше, с увеличением же основности она повышается в 2—3 раза.

Таким образом, с использованием приведенных данных становится возможным определение состава вулканического стекла, а зная состав и количество стекла в породах, легко установить область их эффективного использования.

ЛИТЕРАТУРА

1. Иманов А. М. Влияние состава вулканического стекла на некоторые свойства цемента. Мат-лы VIII общед. сессии НИИ Зак. республик по строительству, т. III. Тбилиси, 1973.
2. Заварецкий А. Н. Введение в петрохимию изверженных пород. М., Изд-во АН СССР, 1950.
3. Логвиненко Н. В. Введение в методику исследования осадочных пород. Изд. Харьков. ун-та, 1957.
4. Малеев Е. Ф. Вулканокластические горные породы. М., Госгеолтехиздат, 1963.
5. Сироткин К. М. Определитель минералов. М., "Высшая школа", 1970.

Институт геологии
им. И. М. Губкина

Поступило 23.X 1974

Э. М. Иманов, А. Г. Сейидов

Вулканокласт сүхурларда шүшәнин тәркибинин тә'јин етмәк јоллары нағында

ХУЛАСЭ

Вулканокласт сүхурларда шүшәнин мигдарыны вә тәркибинин тә'јин етмәниң һәм қеоложи-литологи, һәм дә технологи баһымдан бөյүк әһәмијәти вардыр. Лакин чох вахт шүшәнин тәркибинин дәжишмәсі онун тәркибинин тә'јин етмәк мәсәләсінни чәтилләшdirir. Бунлар нәзәрә алышарал, мәгәләдә шүшәләрни тәркибинин тә'јин етмәниң јоллары көстәрилмишdir.

А. М. Imanov, A. G. Seidov

On determination of glass composition in volcano-clastic rocks

SUMMARY

The possibility and technique of the determination of volcanic glass composition in different rocks, which are necessary for the solution of some lithological and technological questions, are considered.

A series of glass indexes allowing the determination of glass are given in the table.

УДК 566

ПАЛЕОНТОЛОГИЯ

С. М. АСЛАНОВА

НЕКОТОРЫЕ ДАННЫЕ ПРЕПАРИРОВАНИЯ ОСТАТКОВ ИСКОПАЕМЫХ ПОЗВОНОЧНЫХ ЖИВОТНЫХ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР К. А. Али-Заде)

Изучение ископаемых остатков животных требует в первую очередь определения их таксономического положения. Этому почти всегда предшествует камеральная обработка объекта, которая начинается в полевых условиях (грубомеханическая) и заканчивается в лаборатории (скрупулезное препарированием). Ознакомление с методикой обработки микро- и макрофауны показало, что она фактически сведена к механическим способам отделения фауны от вмещающих ее пород. Что же касается споро-пыльцевого анализа, то при обработке материала пользуются в основном методом физической химии.

Исследование остатков позвоночных животных, пожалуй, в каждом отдельном случае требует применения индивидуальной методики обработки. Общим для всех случаев является механическое отделение костных остатков от породы с последующим покрытием укрепляющими веществами. В случае нахождения остатков в рыхлых породах их обрабатывают путем отмачивания в воде или в растворителях. Так, препарирование костных остатков из биагадинских битумов велось с применением бензина и керосина.

Нередко препарирование костного материала ведется методами, заимствованными из медицины. Так, при изучении костных остатков из монолитов пользуются рентгеноскопией (Гаджиев, 1961), в случае снятия копий — зубопротезным материалом: сиэлоном, стадонтом, протакрилом (Гаджиев, 1961; Кузнецов, Бирюков, 1969). Препарирование палеонтологических объектов производится с помощью ультразвука (Фонин, 1968; Иваник, Маслун, Фещук, 1971).

Судя по литературным данным последних лет, палеонтологи все чаще пользуются услугами химии. Известна методика отбора органических остатков из отмытого осадки с использованием тяжелой жидкости — смеси бромоформа и спирта (Иваник, 1971). Для выделения мелких ископаемых беспозвоночных и позвоночных из сланцев, аргиллитов и известняков применяется смесь амина 220 и метиламилового спирта. Обработка ведется под тягой (Lund, 1970).

Описанная фауна Перекишкуля из отложений майкопской серии характеризуется сильной огипсованностью костных остатков (Асла-

нова, 1969). Способы препарирования указанного материала, применяемые нами до последнего времени, нельзя считать совершенными. Обработка костных остатков заключалась в кратковременном отмачивании в воде (при длительном отмачивании кости крошились) и в покрытии одним из скрепляющих препаратов (в большинстве случаев kleem BФ-2). Получить чистую поверхность на ископаемых костях не удавалось. Механическая обработка с помощью скальпеля нарушила целостность кости. Сохранность материала не позволяла применять также известные химические методы препарирования.

При изучении позвоночных Перекишкуля мы воспользовались химическим методом обработки костных остатков, примененным Харрисом (1971) к огипсованным остаткам позвоночных из верхнемеловой свиты Рима. Сущность его заключается в растворении гипса в 10—20%-ном растворе хлористого аммония без нарушения целостности кости. Метод Харриса нами был несколько изменен. Ввиду особенности сохранности костного материала увеличена концентрация раствора хлористого аммония (до 25%). Этим способом препарировались костные остатки, принадлежащие к разным систематическим группам позвоночных (Pisces, Reptilia, Mammalia). Продолжительность нахождения в растворе костных остатков и результат препарирования были различными, что объясняется особенностями структуры костной ткани и неодинаковой степенью фоссилизации. Самые хорошие результаты получены на костях китообразных, самые неудовлетворительные на костях рыб.

Отпрепарированный таким способом костный материал был более доступен для изучения морфологических признаков ископаемых животных: стали заметнее детали анатомического строения (швы, места прикрепления мышц и др.). Изменившийся цвет костей под влиянием раствора восстанавливался промыванием в воде.

Применение и проверка метода химического препарирования костного материала из олигоценовых отложений Перекишкуля, импрегнированного и инкрустированного гипсом, оказались эффективными. Химическая препарировка глицерином, предложенная также Харрисом, на нашем материале дала худшие результаты.

ЛИТЕРАТУРА

1. Агаларова Д. А., Джагаров Д. И., Халилов Д. М. Справочник по микрофауне третичных отложений Апшеронского полуострова. Баку, 1940.
2. Асланова С. М. Перекишкульская фауна высших позвоночных майкопской свиты. Канд. дисс., 1969.
3. Гаджиев Д. В. Эльдарская верхнесарматская гиппарионаовая фауна. Автореф. докт. дисс., 1961.
4. Кузнецов В. В., Бирюков М. Д. Применение зубопротезных материалов для снятия копий с палеозоологических объектов. «Палеонтол. ж.», 1969, № 3, 134.
5. Иваник М. М., Маслун Н. В., Фещук О. В. Методика выделения органических остатков из отложений менингитовой свиты Предкарпатья. «Палеонтол. сб.», 1971, № 7, 98.
6. Фонин В. Д. Применение ультразвука в препарировании палеонтологических объектов. «Бюлл. МОИП, отд. геол.», 1968, № 2, 154.
7. Lund R. A. new technique for chemical preparation of fossils. «J. Paleontol.», 1970, 44, № 3, 578.
8. Harris Sohn M. Chemical preparation of gypsum encrusted vertebrate material. «J. Paleontol.», 1971, 45, № 2, 350.

Музей им. Зардаби

Поступило 14. XI 1973

С. М. Асланова

**Фәгәрәли һөҗүнләрүн газынты галыгларынын препарат
налына салынмасына даир бә'зи мә'лumat**

ХУЛАСӘ

Мәгәләдә Мајкоп чөкүнүләриндә ашкара чыхарылмыш кипсләшмиш сүмүк галыгларынын Јени үсулла ишләнмәсендән бәһс едилир.

S. M. Aslanova

Some facts about preparation of fossil remains of vertebrate animals

SUMMARY

There is a new method of camera working up of the most gypsum encrusted remains of bones from Maikop series in this information.

АЗӘРБАЙЧАН ССР ЕЛМЛӘР АКАДЕМИЯСЫНЫН МӘРҮЗӘЛӘРИ

ДОКЛАДЫ АКАДЕМИИ НАУК АЗЕРБАЙДЖАНСКОЙ ССР

ТОМ XXXI ЧИЛД

№ 10

1975

УДК 582. 962

БОТАНИКА

В. Г. ГӘЗӘНФӘРОВА, Э. Ш. ИБРАһИМОВ

ОРТА БАҒАЈАРПАҒЫНЫН (PLANTAGO MEDIA L.)
НАХЧЫВАН МССР-ДӘ ЯЈЫЛМАСЫНА ДАИР

(Азәрбајчан ССР ЕА академики М. К. Абуталибов тәгдим етмишди)

Нахчыван МССР-ин јүксәк дағ чәмәнләринин битки өртүйүнү өјрәнмәк мәгсәди илә апарылан кеоботаники тәдгигатлар (1970—73) вә Нахчыван МССР-дә яјылан баға јарлагларын нөв тәркибинин дәгигләшдирилмәси нәтичесиндә. әрази үчүн мә'лум олан бағајарпағы нөвләриндән әлавә, бу вахтадәк мә'лум олмајан орта бағајарпағы (*Plantago media* L.) үөвү ашкар едилшишdir.

Чинсин ССРИ әразисиндә яјылмыш 27 нөвүндән Гафгаз флорасында 16, Азәрбајчан флорасында исә 14 нөвүнә тәсадүф олунур.

Әдәбијјат мә'лumatларына көрә ("Флора Азербайджана", 1957) Нахчыван әразисиндә беш нөв бағајарпағы мә'лумдур. *P. media*-нын Нахчыван үчүн гејд едилмәсini бахмајараг (Л. И. Прилипко, 1939), нербари материалы чатышмадығындан "Азәрбајчан флора"сында нәмин нөв рәйон үчүн гүйгүй олуммамышды.

Бизим (В. Г. Гәзәнфәрова, 1971) әvvелләр апағдығымыз тәдгигатлар нәтичесиндә нәмин әразидә беш бағајарпағы нөвүнүн яјылдығы тәсдиғ олумушду. Лакин әдәбијјатда мә'лум олан нөөләй ии тәңгиди тәһили заманы нөв вә нөвдәхүли мұхтәлифлікләр ии приоритетә көрә дүзкүнлүйүнә фикир верилмиш вә бә'зи дәйишикликләр едилмәккә јанашы, бир йени форма тәсвир олумушду (*Plantago atrata* Hoppe ssp. *spadicea* (Wall.) Pilger var. *gracilis* Pilger f. *pilosa* Gazanf.).

Нахчыван МССР үчүн дәгигләшдирилмиш таксонлар ашағыдакыларды: *Plantago major* L.; *P. maritima* L. ssp. *salsa* (Pall.) Rech.; *P. atrata* Hoppe ssp. *spadicea* (Wall.) Pilger var. *gracilis* Pilger, *P. atrata* Hoppe ssp. *spadicea* (Wall.) Pilger var. *gracilis* Pilger f. *pilosa* Gazanf., *P. atrata* Hoppe ssp. *spadicea* (Wall.) Pilger var. *lata* Pilger, *P. atrata* Hoppe ssp. *spadicea* (Wall.) Pilger var. *angustifolia* (Boiss.) Pilger; *P. lanceolata* L. var. *lanceolata*, *P. lanceolata* L. var. *glabra* (Pilger) Gazanf., *P. lanceolata* L. var. *dubia* (L.) Wahlenb.; *P. minuta* Pall.

Бу мәгаләдә исә нәмин рајон үчүн әлавә олараг йени бир бағајарпағы нөвүнүн (*P. media* L.) тапылмасына дайр мә'лumat верилир. *Plantago media* L.—Орта бағајарпағы.

чох мүсбәт әлемәтләрә үаликдир. Һибридләшdirмә үсулу илә *Polonicum* нөвүнүн башга тетраплоид нөвләрлә биологи мүгасибәтини өјрәнмәк вә бу әсасда мәһсүлдар формалар алып селексија ишиндә истифадә етмәк мәсәләси гарышмызыда мәгсәд кими гојулмушдур. Бунун үчүн 1971—1973-чү илләрдә Азәрбајҹан ССР ЕА Кенетика вә Селексија Институтунун Гарабағ Елми-Тәдгигат Базасында тәчрүбә ишләри апармышыг. Гарабағын иғлини гүру вә мұлајим истидир. Атмосфер чөкүнтуләринин мигдары 400—450 мм-дир, һаванын нисби нәмлини 60%-э чатыр. Бу зонада илин яј фәслиндә даһа чох шәрг вә әнүбшәрг күләкләри әсир. Тәчрүбә базасынын торпаглары ачыг шабәлыды олуб киғејт гәдәр мүнбидтир.

Тәдгигат ишимиздә буғданын ашағыдақы нөв мүхтәлифликләрингә истифадә етмиши:

1. *T. Polonicum* L. v. *Mustafaevii* Jakubz, v. *pseudo-Martinari* Flaksb.
2. *T. durum* Desf. v. *hordeiforme* (Host) Korg., v. *affine* Korg., v. *leuco-melan* Al, v. *duro-compactum*.
3. *T. turgidum* L. v. *nigrobarbatum* (Desv) Korg.
4. *T. dicoccum* Schranc, v. *farrum* Bayle.
5. *T. dicoccoides* Aagone, v. *arabicum*.

Полоникум буғда нөвүнә (*T. Polonicum*) илк дәфә 1651-чи илдә И. Баугин (J. Bauhin) ботаника бағында тәсәдүф олунмушдур. Морисон (Morison) ону 1683-чү илдә *T. poloniae* ады илә Оксфорд бағында сәпмишdir. 1961-чи илдә Плјукине (Pluket) онун адны дәжишdirәк „*T. Polonicum*“ гојумушдур. Бу нөв Полша буғдасы адландырылмасына бахмајараг, һәмин өлкәдә бечәрилмир. Полоникум буғда нөвү сүнбулун формасына, пулчуг өртүйүнүн узунлуғуна вә дәнләринин ирилигинә қорә дикәр нөрәләрдән кәскин сурәтдә фәргләнir.

Бәрк буғда нөвү (*T. durum*) Азәрбајҹанда кениш яјылмышдыр. Бураја бир сыра әлемәтләrinә қорә бир-бириндән фәргләнән формалар вә нөв мүхтәлифликләри дахилдир. Бу нөвүн 30-а яхын нөв мүхтәлифији И. Д. Мустафајев тәрәфиндән республикамызын мүхтәлиф зоналарындан топланмышдыр.

Түркидум буғда нөвүнүн (*T. turgidum*) нигробарбатум (v. *nigrobarbatum*) нөв мүхтәлифији илк дәфә Азәрбајҹанда 1915-чи илдә мүәյјән едилмишdir. Гылчыглары гара рәңкли, дәни гырмызы, сүнбулү ағ, пулчуг өртүйү түксүздүр.

Республикамызыда пәринч буғдасынын (*T. dicoccum*) 7 нөв мүхтәлифији ашқар едилмишdir. Пәринч буғдасы орта бојлу, сүнбулләри хырда вә тәз сынан, пулчуг өртүйү исә түксүздүр.

Тәчрүбәмиздә һибридләшdirмә иши үмуми методики гајдада апарымышдыр: ана биткинин сүнбулләри ахталанмыш вә ахталанмадан 2—3 күн соңра ата биткинин тозлары илә тозландырылмышдыр. Ахталанмыш вә тозланмыш сүнбулләр там јетишмә дөврүндәк изолатор алтында сахланмышдыр. Там јетишмә дөврүндән соңра тозланмыш чичәкләре вә әмәлә кәлмиш дәнләрә қорә комбинасијалар үзән һибридләшмәнин мүвәффәгијәти мүәйјән едилмишdir.

Биткиләrin бүтүн инкишаф фазаларында (чүчәрмә, колланма, борунун әмәлә кәлмәси, чичәкләнмә, сүд, мум вә там јетишкәнлик дөврләри, вә с.) феноложи мүшәниләләр апарымышдыр. Там јетишмиш биткиләр көкүндән чыхарылараг лабораторија шәрантindә әла-мәтләринә қорә (биткинин һүндүрлүjү, мәһсүлдар колланма, сүнбулүн узунлуғу, чәкиси, сүнбулдә олан сүнбулчүкләrin мигдары, дәни мүтләг чәкиси вә шүшәварији), анализ едилмишdir. Көстәрилән әламәләрдән башга һибридләрдә сүнбул пулчуғунун формасы вә сүнбулүн сыйхығы тәсвир едилмишdir.

Апардығымыз тәдгигат көстәрир ки, һибрид биткиләrin биринчи наслында бојларынын һүндүрлүjүнә қорә һетерозислик мүшәнидә едилir. Бәзи комбинасијеларда һибрид биткиләrin боју һәр икى валидејнә нисбәтән бир гәдәр һүндүрдүр. Мәсәләn, *T. polonicum* v. *Mustafaevii* x *T. durum* v. *hordeiforme* һибридинин биринчи наслында биткиләrin боју 152 см, валидејнләрдә исә 145 см вә 150 см, яхуд *T. durum* v. *leucomelan* x *T. polonicum* v. *Mustafaevii* һибридинин биринчи наслында биткиләrin боју 160 см, валидејн формаларда исә 140 см вә 145 см олумушдур.

Феноложи мүшәниләләр көстәриләр ки, *T. polonicum* нөвүнүн башга тетраплоид буғда нөвләри илә һибридләри векетасија мүддәтинин узунлуғуна қорә валидејнләр арасында аралыг вәзијјәт тәшкүл едир.

1-ЧИ ЧӘДВӘЛ

T. Polonicum L. нөвү илә дикәр тетраплоид буғда нөвләринин чарпазлашмасы заманы дәнбағлама фанзи

Иибрид комбинасијалар	Төзөлүштөрдөн көнбакчалык	Аралык	Негизги	Иибридләшмә мүвәффәгијәти (%—±)
1. <i>T. Polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i> X <i>T. durum</i> v. <i>hordeiforme</i>	372	122	32,9±4,2	
2. <i>T. durum</i> v. <i>hordeiforme</i> X <i>T. polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i>	408	83	20,3±4,3	
3. <i>T. Polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i> X <i>T. durum</i> v. <i>affine</i>	440	40	8,0±4,3	
4. <i>T. durum</i> v. <i>affine</i> X <i>T. polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i>	428	37	8,6±4,7	
5. <i>T. Polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i> X <i>T. durum</i> v. <i>leucomelan</i>	456	42	9,2±4,4	
6. <i>T. durum</i> v. <i>leucomelan</i> X <i>S. polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i>	400	85	21,3±4,4	
7. <i>T. Polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i> X <i>T. durum</i> v. <i>duro-compactum</i>	425	80	18,8±4,4	
8. <i>T. durum</i> v. <i>duro-compactum</i> X <i>T. polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i>	400	50	12,5±4,6	
9. <i>T. Polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i> X <i>T. turgidum</i> v. <i>nigrobarbatum</i>	374	61	16,2±4,7	
10. <i>T. turgidum</i> v. <i>nigrobarbatum</i> X <i>T. polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i>	407	79	19,4±4,4	
11. <i>T. Polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i> X <i>T. dicoccum</i> v. <i>farrum</i>	300	66	22,0±5,3	
12. <i>T. dicoccum</i> v. <i>farrum</i> X <i>T. polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i>	428	65	15,1±4,4	
13. <i>T. Polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i> X <i>T. dicoccoides</i> v. <i>arabicum</i>	390	139	35,6±4,0	
14. <i>T. dicoccoides</i> v. <i>arabicum</i> X <i>T. polonicum</i> v. <i>Mustafaevii</i>	352	67	19,0±4,8	

Іибридләрин, биринчи иәслиндә сүнбүлләрин узунлуғу валидеји формаларда иисбәтән хејли бөյүкдүр. Мәс. T. Polonicum v. Mustafaevill x T. turgidum v. nigrobarbatum һибридидән сүнбүлләрин узунлуғу 13,4 см, валидејиләрдә исә мұвағығ олараг 7,6 см вә 11,4 см-дир.

2-чи чәдвәл

T. Polonicum L. Неву илә дикәр тетраплоид бүгда иөвләри һибридләринин ба'зи әлемәткәрмани анализ иәтичеләре

Сыра №-си Валидеји формалар вә комбинацијалар	Бекстрија мудалын (күнде)	Биткини нүндиүр. (м.з.)	Сүнбүлләр күндиүр (м.з.)	Сүнбүлләр олан сүнбүлләр дәрж	Динни шакиси (сәз)
1. T. polonicum v. Mustafaevill	240	145	11,4	23,6	60,6
2. T. durum v. hordeiforme	283	150	8	25	50
3. T. polonicum v. Mustafaevill x T. durum v. hordeiforme	240	152	12,3	25,5	61,6
4. T. durum v. affine	235	140	12,3	22,3	65,6
5. T. polonicum v. Mustafaevill x T. durum v. affine	236	140	12,9	23,8	65,8
6. T. durum v. leucomelan	240	140	7,2	23	54
7. T. polonicum v. Mustafaevill x T. v. leucomelan	238	160	12	27,5	63,1
8. T. turgidum v. nigrobarbatum	240	158	7,6	19,4	47,6
9. T. polonicum v. Mustafaevill x T. turgidum v. nigrobarbatum	240	158	13,4	23,6	63,6
10. T. dicoccum v. farrum	243	110	7	18	43,6
11. T. polonicum v. Mustafaevill x T. dicoccum v. farrum	242	145,3	12,7	23,7	61,6
12. T. dicoccoides v. arabicum	230	136	10	21,6	43,2
13. T. polonicum v. Mustafaevill x T. dicoccoides v. arabicum	238	146	11,7	24	61,3

2-чи чәдвәлин рәгәмләриндән көрүнүр ки, һибридләрин биринчи иәсил биткиләри сүнбүлдә олан сүнбүлчүкләrin мигдарына вә мин дәннин чәкисинә көрә јүксәк көстәричиләре малик валидејиләре даһа жаҳындыры.

Бүтүн һибрид биткиләрдә сүнбүлчүк пулчугунун узунлуғу өзүнүү доминант бир әлемәт кими көстәрмишdir. Белә ки, бүтүн комбинацијаларда сүнбүлләрин узун пулчуглу олмасы ашкар едилмишdir.

Кенетика вә Селексија Институту

Алымнышдыр 29. VII. 1974

T. M. Babaeva

The results of the interbreeding T. polonicum with others sorts of tetraploid wheats

SUMMARY

By the hybridization of the T. polonicum with others sorts of tetraploid wheats, the success in the setting of hybrid grains fluctuated from 8,0 till 35,6%.

By the hybrids of the first generations we observed the heterosis according to both high of the plants and length of the ear.

By the length of the vegetative period, the hybrids of the first generation, with parental forms, was intermediate.

Т. М. Бабаева

Результаты скрещивания T. polonicum с другими видами тетраплоидных пшениц

РЕЗЮМЕ

При гибридизации T. polonicum с другими видами тетраплоидных пшениц удача в завязываемости гибридных зерен колебалась от 8,0 до 35,6%. У гибридов первого поколения наблюдался гетерозис по высоте растений и длине колоса. По длине вегетационного периода гибриды первого поколения по сравнению с родительскими формами были промежуточными.

АРХЕОЛОГИЯ

А. Б. НУРИЈЕВ

ШАМАХЫ РАЙОНУНДАН ТАПЫЛМЫШ ТЭСВИРЛИ
КҮМҮШ КӘМӘР

(Азэрбајҹан ССР ЕА академики Ә. Ә. Элизадә төгдүм етмишди)

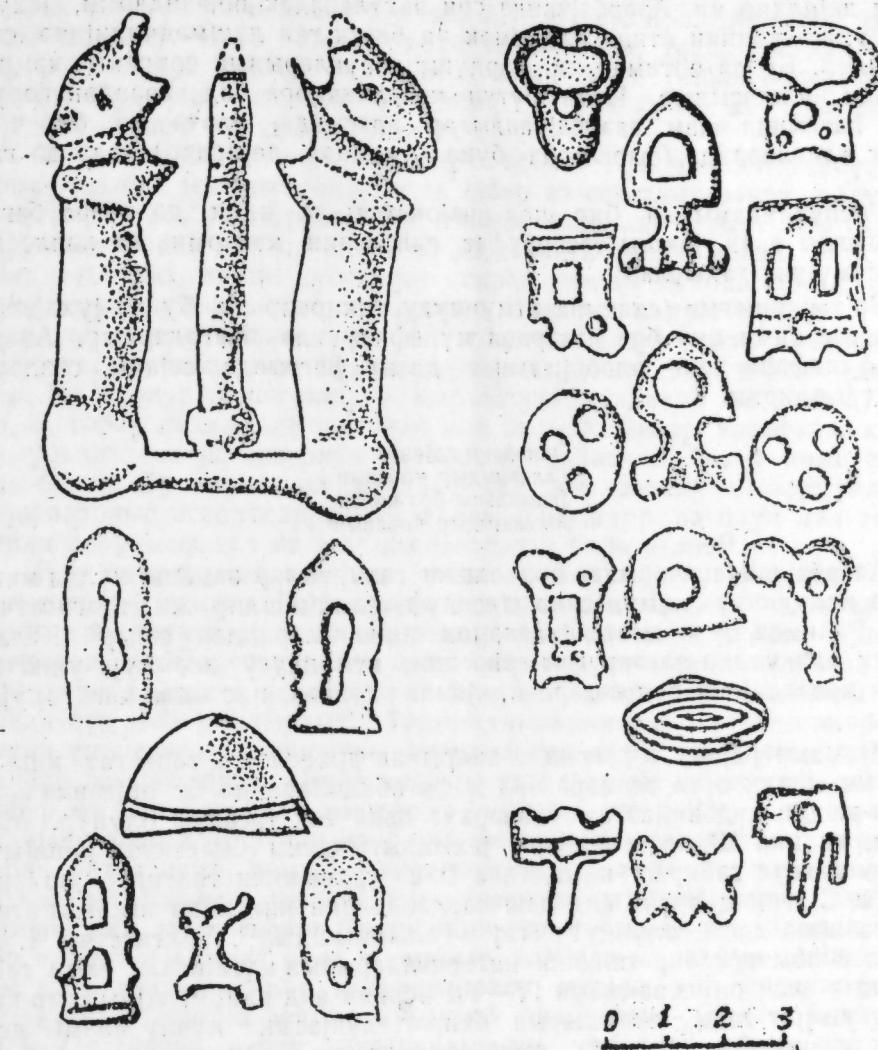
Шамахы районунун Бағырлы вә Һачыгәдири кәндләри әразисинде Шәркән гәбиристанлыгында 1964-чү илдә дәрјача јеринин иншасы заманы дәғылмыш күп гәбирләrin бириндән дикәр мәдди-мәдәнијјэт нүмүнәләри илә јанаши, бир әдәд тэсвири тогга кәмәри дәашкар едилмишdir. Һәмин тэсвирдә үз-үзә дајанмыш ики ит верилмишdir. Гәлибдә текмә үсулу илә һазырланмыш бу нүмүнә албан метал сәнәткарлыгынын ән инчә нүсхәләриндән биридир. Тэсвириң hәр икисиндә һејванын ағзы ачыгдыр. Уста ону санын һүрдүү анда тэсвир етмишdir. Итләrin боғезында халта да верилмишdir.. Габаг аяглары кичик чыхыглар васитәсилә тэсвир едилмиш, дәл аяглары исә тогганын бәркитмә милинә йапыштырылмышдыр. Габарыг верилмиш үст һиссәдән фәргли олараг алт һамардыр. Үст сәтһиндә кичик чызма изләриниң иди дә сезмәк мүмкүндүр. Тогга башынын узуны (баш һиссәсіндән дал аяға тәрәф) 3,9 см, ени 3 см, галынлығы исә 0,5 см-дир (бах табло).

Тэсвир едилән итләр бир нөв мұасир Гафгаз ити чинсләринә охшаыр. Күчлү вә бөјүк, овчулуг вә һејвандарлыгда иисанын досту, јағына гаршы сон дәрәчә амансыз олан албан итләри һаггында илк мәлумата антик мүәллифләrin җазыларында тәсадүф едирик¹.

Азэрбајҹан әризисинде апарылмыш археологи газынтылар заманы Тунч дөврүндән башламыш илк орта әсрләре гәдәр узун бир муддәти әнатә едән абидаләрдә итлә әлагәдар материаллара тәсадүф олунур².

¹. Плиний Старший. VII, 4; Валерий Флакк, Аргонавтика. VI; Страбон. География кн. XI, 4,5.

². Т. А. Буянов. Земледелие и скотоводство в Азербайджане в эпохе бронзы. Бакы, 1957, сән. 87 һенә онун. Азэрбајҹанда маддарлыгын иикишафы тарихинди. Бакы, 1969, сән. 58—65; Г. М. Асланов, Р. М. Вахидов, Г. И. Ионе. Древний Мингечаур. Баку, 1969, табло XVI, шәк. 6; Н. И. Раев. Искусство Кавказской Албании с древнейших времен до VIII века. Автореферат докторской диссертации на соискание ученой степени доктора искусствоведения. Баку, 1968, сән. 53; Т. И. Голубкина. Археологические обследования и раскопки кувшинных погребений в Азербайджане в 1953 гг. Изв. АН Азерб. ССР. № 1. Бакы, 1959, сән. 27; С. М. Газиев. Археологические раскопки в Мингечауре. МКА. т. II, Баку, 1951, сән. 109—110. Т. И. Голубкина. О зооморфной керамике из Мингечаура. МКА. т. II, Баку. 1951, сән. 109—110; Т. И. Голубкина, М. М. Расулов. О связах древних Кавказских албаниев со странами древнего мира. Уч. записки АГУ им. С. М. Кирова. Бакы, 1966, № 6, сән. 77. Р. М. Вахидов. Минкәчевир III—VIII әсрләрдә. Бакы, 1960, сән. 77; Б. Б. Пиотровский. Археология Закавказья Л., 1949. сән. 77.



Табло

Бә'зи тәдгигатчылар һәмин һејвала әлагәдар әшәяны җәмә кими гәбул едәрәк, ону тәсәрүфатдакы ролу илә бағлајылар. Мәлуматтар ки, ән гәдим заманлардан башламыш һәндүйдәк истәр көчәри маддар, истәрсә дә отураг-әкинчи таҗфалағын тәсәрүфатынын мүһафизә едилмәсіндә ит иисанын ән җаҳын көмәкчиси олмушдур. Мәһбубина көрә дә ашкар едилән гәдим мадди-мәдәнијјэт нүмүнәләри арасында ит фигуру тэсвиринин амулет ролуна оғнамасы һаггында фикир сөјләнілмәси һеч дә тәсадүфи дејилдир³.

Әһлиләшмиш ев һејвандарынын ән гәдимләриндән олан итин тохунулмазлығы һаггында сонралар бир чох дини китаблara хүсуси маддә дә дахил едилмишdir. Мәсәлән, Зәрдүштүн дини китабы олан Авестаынын XIII китабында дејилир ки, ити өлдүрән шәхсә иисаны өлдүрәндән даһа чидди чәза верилмәлидир.⁴ Ити 7 јашына кими пак гызы յемләмәлидир, чүники о, сүрүнү бүтүн бәлалардан горујур.⁵ Тәсадүф җемләмәлидир,

³ С. А. Плетнева. От кочевий к городам. М., 1967, сән. 172—176.

⁴ А. О. Маковельский. Авеста. Бакы, 1960, сән. 132.

⁵ Ҙенә орада, сән. 75.

дүфи дејилдир ки, Азэрбајчанда сон вахтларадәк һејвандарын, Іахуд да отураг сакинин итини өлдүрмәк эи бөյүк ган дүшмәнчилигинә сәбәб олур. Бу да еңтимал ки, Зәрдүшт гануналарынын сонракы чәмиј-јәтдәки ин'икасыдыр. Итин бүтүн көзәл тикләри бәд нәзәрдән горумасы нағында инам азэрбајчанлыгар арасында, еләчә дә бир чох Шәрг өлкәләриндә (фарсларда буна „сәкдид“ дејирләр) һәлә дә галыр⁶.

Республикамызын бир чох рајонларында инди дә көзәл баға, Іарашиглы евни, Іахши тәсәррүфат саһесинин кәнарына ит кәлләсисини сүмүјүнү тахырлар⁷.

Бә'зән ушағын Іахасына итмүнчугу тикирләр ки, бу да Іухарыда дејиллиji кими, ону бәд нәзәрдән мұһафизә илә әлагәдардыр. Азэрбајчан шифаһи халг әдәбијатында да ит нағында сајачы сөзләре тәсадүф едирик:

Әлиндәки дејәнәк
Галханидыр чобанын
Јанындакы боз көпек
Јолдашидыр чобанын⁸

Азэрбајчанда апарылан археологи газынтылар заманы күлли мигдарла итмүнчугу нүмүнәсінә тәсадүф едилмишdir ки, тәдгигатчы А. В. Рәһимов бу әlamәти архаизмин нишанәләриндән сајыр⁹. Кәллә сүмүјү мәһисулдар тәсәррүфат саһесини, итмүнчугу исә кујт ушағын бүтүн көзәллијини бәд нәзәрдән, Іаман көздән, пис әмәлдән горуячагды.

Шамахы рајону әразисинде апарылан архесложи тәдгигат ишләри з маы илк орта әсрләрә аид дәфи абидаләриндә бу һејвендә әлагәдәр мадди-мәдәнијәт нүмүнәләринә даһа чох тәсадүф олуңур. Мәсәлән, инилики Шамахы шәһәри Іахынылығындақы Хыныслы Іашајыш Јеринә мәхсус гәбирист илыгда апарылан археологи тәдгигат ишләри заманы С сапи дөврүнә аид даш сәрдабәләрин икисинде инсанла итин бир гәбирдә дәфи олуңдуғу гејдә алынышдыр¹⁰. Тәдгигатчы Ч. Э. Хәлилов һәмни гәбир типинин материалларынын мұғајисәли елми тәһлилиниә әсасен ону ерамызын IV—VII әсринә аид едири¹¹. Айдындыр ки, бу хүсусијәт гәдим инсанларын ахирәт дүијасына күчлү инамы даи ирәли кәлир. Өлү Іанында дәфи олуңан ит куја ахирәтдә һәмни щәхси гара гүввәләрдән горуячагдыр. Бу әлмәт чох күман ки, Сасаниләгин ибадәт етдикләри Зәрдүшт вә Мәзәк дини тәсәввүрүнән ирәли кәлән әлмәт олуб, онун Албания әразисинде ҟајылмасы илә әлгәдардыр¹². Ч. Э. Хәлилов д'ш гуту гәбирләрдән сыйныш һејкәлләрин ғашкар едилмәсии дә Албания әразисинде зәрдүштлик вә мәзәк измини ҟајылмасы илә әлагәләндирри¹³. Бурадан белә нәтичә чыхыр ки, ит, ирәлидә гејд етдијимиз кими, мұһафизә рәмзиdir. Се-

⁶ А. Борисов, В. Г. Луконин. Сасанидские геммы, с. 36—37.

⁷ Бу, Шамахы рајонунда даһа тез-тез нәзәрә чарып.

⁸ Э. Ахундов. Сајачы сөзләр. Әдәбијат мәчмуәси. Азэрб. ССР ЕА Низами адына Әдәбијат вә Дил Институтунуң әсрләри, XI чилд, Бакы. 1957, с. 240.

⁹ А. В. Рәһимов, Азэрбајчанда тапылыш амулет вә талесманлар. Азэрбајчан Тарихи музейиниң әсрләри. VII ч. Бакы, 1965.

¹⁰ Дж. А. Халилов. Раскопки на городище Хыныслы. Памятники древней Кавказской Албании. С. 1 М., 1962, с. 217.

¹¹ Ч. Э. Халилов. Көстәрилән әсәри с. 217—220; Іенә онун Хыныслы гәдим Іашајыш Јерин. „Азэрбајчан ССР ЕА Ҳәберләри“ № 3, 1959, с. 39.

¹² Ч. Э. Халилов. Хыныслы гәдим Іашајыш Јерин. с. 38—41; Іенә онун, Хыныслы даһ һејкәлләри. Азэрбајчан ССР ЕА Мәрүзәләри“, № 11, 1960, с. 1125—11.8; Раскопки на городище Хыныслы. Памятники древней Кавказской Албании. С. 1, 1961, с. 214—220; Борисов А., Луконин В. Г. Сасанидские геммы. Ленинград, 1963, с. 36.

¹³ Ч. Э. Халилов. Хыныслы даһ һејкәлләри, с. 1128.

майтик сирләрин ачылыши заманы онун бу вәзиғаси өз-өзүнә ајдымлаштырылмыр. Мәңг буна көрә дә о, Австрада, Іухарыда дедијимиз-кими, өз экспиции мұһафизәчи кими тапмышдыр. Албан әскәрләринин белини гуршајан тоггадакы бу тәсвири дә чох күман ки, мұһафизәчи амулети вәзиғесини дашымышдыр.

Мүтәхәссисләрин башга бир гисми ит рәсмиини тәсәррүфатда мұһафизә илә Іанаши¹⁴, боллуг, етибар вә сајыглыг рәмзи олдуғуны көстәрир¹⁵. Мә'лумдур ки, Хыныслыда апарылан газынтылар заманы бирликдә ашкар едилән инсан вә ит скелети боллуг рәмзи ола билмәз; шуббәсиз, һәмни хүсусијәт ахирәт дүија инамла бағлы олуб, руһи мұһафизәчиси ролуну ојнајыр. Белә ки, ахирәт дүијада һәмни ит өлүнү Іанаши кәлән, онун пак руһиңу корлајан гара гүввәләрдән горуячаг вә тәбии ки, бурада мұһафизә рәмзи кими чыхыш едәчәкдир. Ит боллуг рәмзи олдуғу мәсәләсінә кәлдикдә исә, мә'лумдур ки, о, гәбир дахилиндә иштирак едә билмәз. Дикәр тәрәфдән, кәмәр өлмүш шәхсии Іанаши онун шәхси мүлкијәти вә бәзәни кими дахил ола биләр. Бу онула әлагәдардыр ки, өлән шәхсии тәсәррүфатында һејвандарлыг әсас тәсәррүфат саһеси олмушшур вә онун мал-дөвләтинин горуимасында ит әсас васитәләрдән бири имиш¹⁶.

Илк орта әсрләрдә һејванд әсәми тәсвири олунаң абидаләрә даһа чох тәсадүф едилир. Гејд олунаң дөврә бир тәрәфдән Мәзәк вә Зәрдүшт динләринин ҟајылмасы¹⁷, дикәр тәрәфдән исә илк орта әсрләрдә тотемизм дини тәсәввүрләри әlamәтләринин өз экспиции түрк тајфаларына мәхсус мәдәнијәт Гафгаз вә Загафгазија халглары арасында сүр'этлә ҟајылмасы¹⁸. Тәдгигатчыларын бир группу кәмәр үзәриндә тотемләрин тәсәввүрләрин верилмәсии түрк тајфалары үчүн сәчијәви әлемәт сајыр¹⁹. Буна көрә дә тотем—рәмз вә амулет олан бу фигур өз саһибини гара вә шәр гүввәдән, пис иијәт, бәд әмәлдән горуячагдыр. Кәмәр һәм дә бәзәк шејидир. О, һәм баһалы, парылтыверән метал кими, һәм дә көзәл тәртибатына көрә ону дашијан шәхси бәзәјир. Гәдим түрк тајфалары арасында парылты вермә хүсусијәттинин өзү дә мұһафизә рәмзи кими гәбул едилрди²⁰. Демәли, ашкар едилмиш нүмүнә рәмз вә амулет олмагла о дөврүн динини, бәзәк вә мүхтәлиф сәнәт инчәликләрини, мүрәккәб техноложи үсула һазырламасы илә ўуксәк албан сәнәткарлығыны, гәбирдән ашкар едилмәсни илә гејд олунаң дәфи адәт вә мәрасимини, мә'нәви мәдәнијәти әкс етдирирсә, кејимин бир һиссәси олан тогганын бәзәк кими истифадә олуимасы дөврүн етнографијасы нағында гијматли мә'лumat верири.

Бир гәдәр дә кәмәрин дөврү нағында. Ирәлидә гејд етдик ки, нүмүнә дағылыш күп гәбирдән тапылышдыр. Мә'лумдур ки, сон

¹⁴ А. Борисов, В. Г. Луконин. Көстәрилән әсәри, с. 35.

¹⁵ Р. В. Кинжалов, В. Г. Луконин. Памятники культуры Сасанидского Ирана, 1960, с. 14, рис. 10.

¹⁶ Н. И. Рзаев. Искусство Кавказской Албании с древнейших времен до VIII века, стр. 5.

¹⁷ Бах: Ч. Э. Халилов. Раскопки на городище Хыныслы. Памятники древней Кавказской Албании. с. 220; Іенә онун. Хыныслы даһ һејкәлләри, с. 1127; З. И. Ямпольский. Статуэтка, найденная на территории Кавказской Албании. КСИИМК, № 60, 1955, с. 156; К. В. Тревер. Очерки по истории и культуре Кавказской Албании М., 1959, с. 292.

¹⁸ М. И. Артаманов. История Хазар. Л., 1962, с. 405; История Дагестана, т. I, 1967, с. 130; З. М. Буятов. Азербайджан в XII—IX вв. Баку, 1965, с. 52—55; С. А. Плетнева. Көстәрилән әсәри, с. 185.

¹⁹ С. А. Плетнева. Көстәрилән әсәри, с. 174.

²⁰ Іенә орада, с. 175.

²¹ С. М. Газиев. Минкәчевир күп гәбирләри албому, Бакы, 1960; Т. И. Гокина. Материалы к истории албанских племен Кавказа по данным кувшинных похороний Азербайджана (II в. до н. э.—III в. н. э.). Автореферат кандидатской диссертации, Тбилиси, 1962 г.

вахтларадәк мүтәхәссисләр Азәрбајҹан күп гәбирләри дөврүнү, һәр ики ераның кечиди, даһа дөгрусы, ерамыздан габаг II вә ерамызын Шәр辛勤әндәк етмишләр²¹. Лакин Шамахы рајону әразисинде, олан Хыныслы²² вә Шәркән²³ абидәләриндән ашкар едилмиш күп гәбирләринә әсасән дејә биләрик ки, белә дәфи адәти ерамызын VI—VII әсрләринәндәк давам етмишdir. Бизим тапдығымыз дағылмыш күп гәбирдән ашкар едилмиш мадди-мәдәнијәт јадикарлары да тоггаусту бәзәкләрдән, бир нечәси исә тогга үстүнә Јапышдырылмыш дикәр әшјадан ибартый.

Азәрбајҹаның илк орта әср абидәләриндә һәмин материалларын охшарларына тәсадүф олунур²⁴. Наггында бәһс етдијимиз бәзәк нүмүнәләри илә ejni дөвр тәбәгәсиндән ашкара чыхарылан күп гәбирләрдән Сасани һәкмдарлары I Хосров (531—579) вә II Хосровун (590—628) адына кәсилмиш күмүш пуллар тапылмыштыр ки, бу да ерамызын VI вә VII әсрләrinin әvvәllәrinә илә едилir²⁵. Мәһз буна кәрә дә һәмин нүмүнәләри гәбир материаллары илә үмумиләшдириб ерамызын VI—VII әсрләrinә илә етмәк мүмкүндүр. Албанијада металишләмәнин инкишафының иәзәрә алараг²⁶, наггында данышдығымыз тогга бәзәк материалларының јерли истеңсалын мәһсулу олмасына даир фикир сөјләмәк олар.

Наггында бәһс етдијимиз тогга кәмәри вәзиfәсими јеринә јетирән бу әшja, онун назырламасына сәрф едилмиш јүксек сәнәткарлыг зәкасы, күмүш мә'мулатына мәхсус дәғиг симметрия, өзүнәмәхсус зөвг вә сәрраф уста көзү, мүрәккәб вә сүр'әтли технологи фәндләр, назырламадакы бәднилик вә көзәл тәртиbat бир даһа субут едир ки, бу нүмүнә тогем тәсәввүрүндән сонракы динә дахил олмуш, атәшпәрәстликдә бир нөв символа чеврилмиш вә иәһајәт, сонракы әсрләрдә халгымызын гәдим мә'нәви мәдәнијәtinin ән јахши нишанәси олараг мәишәтдә архаизмини мүһафизә едә билмиш вә бөյүк сәнәт јадикары кими бу күнәдәк галмыштыр.

Мә'лумдур ки, кәләчәк тәдгигат мәсәләнин даһа дәриндән өјрәнилмәси үчүн даһа објектив вә тутарлы елми дәлилләр верә биләчәkdir.

Тарих институту

Алымыштыр 2. IV 1970

А. Б. Нуриев

Пряжка с зооморфным изображением из Шемахинского района

РЕЗЮМЕ

При проведении строительных работ на территории селений Багирлы и Гаджыкадирли Шемахинского района в разрушенном кувшинном погребении найдены поясные предметы, в том числе серебряная пряжка с изображением собаки. Пряжка представляет собой барельефный четырехугольный предмет с сохранившимися тремя сто-

²¹ Ч. Э. Хәлилов. Хыныслы археологи экспедициясынын 1962-чи ил неса баты. Азәр. ССР ЕА Тарих институтунун елми архиви, Фонд 1, сиј. II, иш 5288 сән. 29.

²² А. Б. Нуриев. Новые данные о датировке культуры кувшинных погребений Азербайджана. Материалы сессии, посвященной итогам археологических и относительных исследований 1964 г. в СССР (тезисы докладов), Баку, 1965, сән. 114—116.

²³ Р. М. Ванидов. Минкәчевир III—VIII әсрләрдә. Бакы, 1961, сән. 82.

²⁴ А. Б. Нуриев. Көстәрилән эсәри, сән. 114—115.

²⁵ Р. М. Ванидов. Көстәрилән эсәри, сән. 63; К. В. Тревер. Көстәрилән эсәри, сән. 333; Г. М. Асланов, Т. И. Голубкина, Ш. Т. Садыхзаде. Каталог золотых и серебряных предметов из археологических раскопок Азербайджана. Баку, 1956.

ронами. Две из них—в виде изображений животных, по-видимому, собак с раскрытыми пастьями, на каждой голове—по одному глазу и одному уху. На шее обеих собак—ошейник; от сильного сдавливания им шеи шерсть вместе с кожей собралась складками. Задние части туловищ закруглены и соединены продольной узкой пластиной, от середины которой отходит язычок пряжки в виде заостренной палочки с обломанным концом. Четвертая сторона пряжки не сохранилась.

Сравнительные анализы позволяют отнести пряжку к предметам символам оберега. Она должна была защищать своего хозяина от злых духов. По нашему мнению, этот сюжет берет свое начало от зороастризма.

Найденные в кувшинном погребении предметы дают возможность датировать пряжку сасанидским периодом, т. е. IV—VII вв. н. э.

Результаты анализов подтверждают ее принадлежность к продуктам албанского металлообрабатывающего ремесла.

МҮНДЭРИЧАТ

Ријазијјат

Л. Б. Л а б с к е р. Дојмуш алт нормаллашмыш фәзада бә'зи зәрури шәрттәрин варлығы нағында	3
Биофизика	
И. Б. А б д у л л а ј е в, Х. М. Г а с ы м о в, Ш. В. М ә м м ә д о в, А. Г. Ф о ѡ к е л. Селен бирләшмәләринин митохондриләринин тәнәффүс зәичирина тә'сири	7
Гејри-ұзви кимја	
А. М. Б а й р а м о в, С. М. Р ү с т ә м о в, Н. М. М ә м м ә д о в а, Т. И. Қ ә с ә н о в а, М. М. Ғ ү с е й н о в. Сулфид филизи минералларында тиоафтенатларын адсорбсијасының тәндиги	11
Кимја	
А. З. Ш ы х м ә м м ә д б ә ј о в а, Ф. Б. Ә ск ә р о в, Л. Н. В о р о б ё в. Алкил вә алкениласициләрин бухар фазасында алcoxиметилгаллокенләшдирилмәси	18
Петрокимја	
Ә. М. И м а н о в, А. Қ. С е ј и д о в. Вулканокласт сүхурларда шүшәниң ізрекибини тә'жин етмәк јоллары нағында	22
Палеонтолокија	
С. М. А с л а н о в а. Фәгәрәли һөјваниларының газынты галыгларының препарат нальна салынmasына даир бә'зи мә'лumat	26
Ботаника	
В. Г. Г ә з ә и ф ә р о в а, Ә. Ш. И б р а һ и м о в. Орта бағајарпағының (<i>plantago media L.</i>) Нахчыван МССР-дә язылмасына даир	29
Селексија	
Т. М. Б а б а ё в а. Бугда нөвү илә башга тетраплоид буғда нөвләринин чарпазлашма иәтичәләри	31
Археологија	
А. Б. Н у р и ё в. Шамахы рајонундан тапылмыш тәсвирили күмүш кәмәр	36

СОДЕРЖАНИЕ

Математика

Л. Г. Л а б с к е р. О некоторых необходимых условиях существования насыщенных подпространств в нормированном пространстве	3
--	---

Биофизика

Чл.-корр. АН СССР Г. Б. А б д у л л а ј е в, Х. М. Қ а с ү м о в, Ш. В. М а м е д о в, А. Г. Ф о й г е л ь. Действие соединений селена на дыхательную цепь митохондрий	7
--	---

Неорганическая химия

А. М. Б а й р а м о в, С. М. Р ү с т ә м о в, Н. М. М ә м м ә д о в а, Т. Г. Г а с а н о в а, М. М. Ғ ү с е й н о в. Исследование адсорбции тиоафтенатов на минералах сульфидных руд	11
--	----

Химия

А. Я. Ш ы х м а м е д б е к о в а, Ф. Б. А ск ә р о в, Л. Н. В о р о б ё в. Исследование парофазного процесса алcoxиметилгалондирования алкил- и алкенилацетиленов	18
--	----

Петрохимия

А. М. И м а н о в, А. Г. С е н д о в. Об определении состава стекла в вулканокластических породах	22
---	----

Палеонтология

С. М. А с л а н о в а. Некоторые данные препарирования остатков ископаемых позвоночных животных	26
---	----

Ботаника

В. К. Қ а з а н ф а р о в а, А. Ш. И б р а ғ и м о в. О распространении среднего (<i>Plantago media L.</i>) в Нахичеванской АССР	29
--	----

Селекция

Т. М. Б а б а ё в а. Результаты скрещивания <i>T. polonicum</i> с другими видами тетраплоидных пшениц	31
---	----

Археология

А. Б. Н у р и ё в. Пряжка с зооморфным изображением из Шемахинского района	36
--	----

ПРАВИЛА ДЛЯ АВТОРОВ

1. В «Докладах Академии наук Азербайджанской ССР» помещаются краткие сообщения, содержащие законченные, еще не опубликованные результаты научных исследований, имеющих теоретическое или практическое значение.

В «Докладах» не публикуются крупные статьи, механически разделенные на ряд отдельных сообщений, статьи полемического характера без новых фактических данных, статьи с описанием промежуточных опытов без определенных выводов и обобщений, работы непринципиальные, описательного или обзорного характера, чисто методические статьи, если предлагаемый метод не является принципиально новым, а также статьи по систематике растений и животных (за исключением описания особо интересных для науки находок).

Статьи, помещаемые в «Докладах», не лишают автора права последующей публикации того же сообщения в развернутом виде в других изданиях.

2. Поступающие в «Доклады» статьи рассматриваются Редакционной коллегией только после представления их академиком по специальности. Каждый академик может представить не более 5-ти статей в год.

Статьи членов-корреспондентов Академии наук Азербайджанской ССР принимаются без представления.

Редакция просит академиков при представлении статьи указывать дату получения ее от автора, а также наименование раздела, в котором статья должна быть помещена.

3. В «Докладах» публикуется не более трех статей одного автора в год.

4. В «Докладах» помещаются статьи, занимающие не более четверти авторского листа — около 6—7 страниц машинописи (10 000 печатных знаков), включая рисунки.

5. Все статьи должны иметь резюме на английском языке; кроме того, статьи, написанные на азербайджанском языке, должны иметь: резюме на русском языке и наоборот.

6. В конце статьи должны быть указаны название научного учреждения, в котором выполнена работа, и номер телефона автора.

7. Опубликование результатов работ, проведенных в научных учреждениях должно быть разрешено дирекцией научного учреждения.

8. Статьи (включая и резюме), должны быть напечатаны на машинке через два интервала, на одной стороне листа и представляются в двух экземплярах. Формулы должны быть вписаны четко и ясно, при этом прописные буквы должны быть подчеркнуты (черным карандашом) двумя черточками снизу, а строчные — сверху, буквы греческого алфавита надо обводить красным карандашом.

9. Цитируемая в статье литература должна приводиться не в виде подстрочных сносок, а общим списком (подбор), в алфавитном порядке (по фамилии автора), в конце статьи с обозначением ссылки в тексте порядковой цифрой. Список литературы должен быть оформлен следующим образом:

а) для книг: фамилия и инициалы автора, полное название книги, номер тома, город, издательство и год издания;

б) для статей в сборниках (трудах): фамилия и инициалы автора, название статьи, название сборника (трудов), том, выпуск, место издания, издательство, год, страница;

в) для журнальных статей: фамилия и инициалы автора, название статьи, название журнала, год, том, номер, (выпуск), страница.

Ссылки на неопубликованные работы не допускаются (за исключением отчетов и докторских, хранящихся в научных учреждениях).

10. На обороте рисунков должны быть указаны фамилия автора, название статьи и номер рисунка. Отпечатанные на машинке подписи к рисункам представляются на отдельном листе.

11. Авторы статей должны указывать индекс статьи по Унифицированной десятичной классификации (УДК) и прилагать реферат для «Реферативного журнала».

12. Авторы должны избегать повторения одинаковых данных в таблицах, графиках и в тексте статьи.

Ввиду небольшого объема статей выводы помещаются лишь в необходимых случаях.

13. В случае представления двух или более статей одновременно необходимо указывать желательный порядок их помещения.

14. Корректура статей авторам как правило не посыпается. В случае посылки корректуры допускается лишь исправление ошибок типографии.

15. Редакция выдает автору бесплатно 15 отдельных оттисков статьи.

Сдано в набор 9/IX 1975 г. Подписано к печати 11/X 1975 г. Формат бумаги 70×108^{1/16}. Бум. лист. 1,37. Печ. лист. 3,85. Уч.-изд. лист. 3,21. ФГ 08150.
Заказ 250. Тираж 750. Цена 40 коп.

Типография „Красный Восток“ Государственного комитета Совета Министров
Азербайджанской ССР по делам издательств, полиграфии и книжной торговли.
Баку, ул. Ази Асланова, 80.

40 гәп.
коп.

Индекс
76355