

АЗƏРБАЙЧАН ССР ЕЛМЛƏР АКАДЕМИЈАСЫ
АКАДЕМИЯ НАУК АЗЕРБАЙДЖАНСКОЙ ССР

МƏРУЗƏЛƏР ДОКЛАДЫ

ТОМ XXIV ЧИЛД

7

АЗƏРБАЙЧАН ССР ЕЛМЛƏР АКАДЕМИЈАСЫ НƏШРИЈАТЫ
ИЗДАТЕЛЬСТВО АКАДЕМИИ НАУК АЗЕРБАЙДЖАНСКОЙ ССР

Баки—1968—Баку

МӘ'РУЗЭЛЭР ДОКЛАДЫ

ТОМ XXIV ЧИЛД

№ 7

МАТЕМАТИКА

Г. Д. МЕХТИЕВ

ОЦЕНКИ В КЛАССАХ ОДНОЛИСТНЫХ,
ПСЕВДОАНАЛИТИЧЕСКИХ ФУНКЦИЙ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР Э. И. Халиловым)

В настоящей заметке рассматривается класс функций $W(z) = \sum_{k=1}^{\infty} Z^{(k)}(a_k, 0, z)$, однолистных (F, G) -псевдоаналитических в области $|z| = r < 1$.

Обозначим через D_r класс таких функций.

В теории псевдоаналитических функций доказывается, что любая псевдоаналитическая функция подобна некоторой аналитической функции и обратно.

Из принципа подобия следует, что существует комплекснозначная непрерывная и ограниченная функция

$$S(z) = -\frac{1}{\pi} \int_{D_r} \frac{a(t)W(t) + b(t)\overline{W}(t)}{W(t)(t-z)} d\bar{z}d\eta, \quad (1)$$

такая, что $W(z) = I^{S(z)}f(z)$, где $t = \xi + i\eta$, $f(z)$ подобная аналитическая функция.

Здесь предполагается, что порождающая пара (F, G) является последующей для самой себя.

Теорема 1. Пусть $W(z) \in D_r$. Если комплекснозначная функция $\rho(z) = \frac{a(z)W(z) + b(z)\overline{W}(z)}{W(z)}$ в круге D_r удовлетворяет условию

Гельдера с показателем α , коэффициентом H , то при $0 < r < 1$ и $\lambda > 0$ имеем оценку:

$$\frac{1}{2\pi} \int_0^{2\pi} |W(re^{i\theta})|^\lambda |\dot{W}(re^{i\theta})| d\theta \leq \frac{k_2^{\lambda+1}}{r} \sqrt{\frac{2p(1+\lambda)-2}{l}} \times$$

п58734
Центральная научная
БИБЛИОТЕКА
Академии наук Киргизской ССР

РЕДАКЦИОННАЯ КОЛЛЕГИЯ: Р. Г. Исмаилов (главный редактор), Ш. А. Азизбеков, В. Р. Волобуев, Д. М. Гусейнов, И. А. Гусейнов, М. А. Дадашзаде (зам. главного редактора), М. А. Далин, Ч. М. Джуварлы А. И. Караев, М. А. Кашкай (зам. главного редактора), С. М. Кулиев, М. Ф. Нагев, М. А. Топчибашев, Э. И. Халилов, Г. Г. Зейналов (ответственный секретарь).

Адрес: г. Баку, Коммунистическая, 10. Редакция «Докладов Академии наук Азербайджанской ССР».

$$\times \sqrt{\frac{M(Vr)^{2/p}}{1-r} \int_0^r \frac{M(\rho)^{2\lambda+2-\frac{2}{p}}}{\rho} d\rho + K_2^{\lambda+1}(\lambda+1)N(r, \lambda)(M' + CHr^2)}$$

где положено $K_2 = l^{K_1}$, $N(r, \lambda) = \int_0^r \frac{M(\rho)^{\lambda+1}}{\rho} d\rho$

K_1 — постоянное зависящее только от порождающей пары (F, G) , M' — верхняя грань $|A| + |B|$ в области D_r , A, B — характеристические коэффициенты порождающей пары (F, G) и, наконец,

$$M(\rho) = \max_{|z|=\rho} |f(z)|$$

Доказательство. Рассмотрим интеграл

$$\frac{1}{2\pi} \int_{|z|=r} |W(z)|^p \dot{W}(z) d(F, G)z, \quad (2)$$

где интеграл понимается в смысле Берса.

По свойству псевдоаналитических функций

$$\dot{W}(z) = W_z - A\bar{W} - B\overline{W'} \quad (3)$$

По условию теоремы, в круге D_r $\rho(z)$ удовлетворяет условию Гельдера с показателем α и коэффициентом H . Тогда $S(z)$ имеет в D_r непрерывные частные производные $S_z, S_{\bar{z}}$ и существует такая постоянная C , зависящая только от α , что

$$|S_z(z)| \leq CHr^2,$$

ибо функция S_z удовлетворяет условию Гельдера с показателем α и коэффициентом CH .

Очевидно, что

$$W_z = (S_z f(z) + f'(z)) l^{S(z)} \quad (4)$$

Учитывая вышеизложенные рассуждения и подставляя (3), (4) и (2) и переходя к модулю получаем неравенство (1).

Теорема 2. Если регулярная и однолистная функция $f(z)$ удовлетворяет в $|z| < 1$ условию

$$|f(z)| \leq \frac{M|z|}{(1-|z|)^\alpha},$$

где M, α не зависят от r , и если $\rho(z) = \frac{a(z)W(z) + b(z)\overline{W(z)}}{W(z)}$ удов-

летворяет в круге D_r условию Гельдера с показателем α и коэффициентом H , то при $0 < r < 1$ имеем оценку:

$$\frac{1}{2\pi} \int_0^{2\pi} |\dot{W}(r l^{i\theta})| d\theta \leq \frac{K_2 M^*}{(1-r)^\alpha} \quad \alpha > 1,$$

где положено $M^* = M_1 + \frac{M(1-r)(M' + CHr^2)}{\alpha-1}$, $K_2 = l^{K_1}$ и M_1 зависит только от M, α .

Чтобы доказать теорему, достаточно рассмотреть следующий интеграл:

$$\frac{1}{2\pi} \int_{|z|=r} \dot{W}(z) d(F, G)z \quad (5)$$

и повторить рассуждения, изложенные выше приведенной теоремы. Аналогично доказываются следующие теоремы.

Теорема 3. Для функции $W(z) \in D_r$ при $\lambda > 0$ и $0 < r < 1$ имеем оценку

$$\frac{1}{2\pi} \int_0^{2\pi} |W(r l^{i\theta})|^\lambda d\theta \leq K_2^\lambda \int_0^r \frac{M(\rho)^\lambda}{\rho} d\rho,$$

где положено $M(\rho) = \max_{|z|=\rho} |f(z)|$, $K_2 = l^{K_1}$.

Теорема 4. Для функций, принадлежащих классу D_r имеем оценку:

$$|a_n| \leq K K_2 l^n$$

где K, K_2 — положительные постоянные, зависящие только от порождающей пары (F, G) .

Теорема 5. Для функций, принадлежащих классу D_r имеем оценку

$$||a_{n+1}| - |a_n|| \leq l^{n+1} K K_2 \left(\frac{M}{\alpha-1} + M^* \right),$$

где K, K_2 — положительные постоянные, зависящие от порождающей пары (F, G) и

$$M^* = M_1 + \frac{M(1-r)(M' + CHr^2)}{\alpha-1}, \quad \alpha > 1$$

Автор выражает свою признательность доц. Я. А. Исмаилову за руководство и постоянное внимание.

ЛИТЕРАТУРА

1. Bers. L. Theory of pseudo-analytic function, lectur notes (mimeographed) New York University, 1953.
2. Голузин Г. М. Геометрическая теория функций комплексного переменного. „Наука“, 1966.
3. Векуа И. Н. Обобщенные аналитические функции. Физматгиз, 1959.
4. Курант Р. Уравнения с частными производными. „Мир“, 1964.
5. Положий Г. Н. Обобщение теории аналитических функций комплексного переменного. Изд. Киевского ун-та, 1965.
6. Лаврентьев М. А. и Шабат Б. В. Методы теории функций комплексного переменного. „Наука“, 1965.

Институт математики и механики

Поступило 5.V 1967

Г. Д. Мехдијев

Бирвэрэгли псевдоаналитик функцијалар синфиндэ
бэ'зи бэрабэрсизликлэр

ХҮЛАСЭ

Мэгалэдэ $|z| = r < 1$ даирэсиндэ бирвэрэгли (F, G) псевдоаналитик функцијаларына бэхылмыш вэ онлар наггында бир сыра теорем-лэр исбат олуиушдур.

Я. Р. КЕРИМОВ

ИССЛЕДОВАНИЕ СПЕКТРА И РАЗЛОЖЕНИЕ ПО СОБСТВЕННЫМ ФУНКЦИЯМ НЕСАМОСОПРЯЖЕННОГО СИНГУЛЯРНОГО ДИФФЕРЕНЦИАЛЬНОГО ОПЕРАТОРА ВТОРОГО ПОРЯДКА С ОПЕРАТОРНЫМИ КОЭФФИЦИЕНТАМИ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР З. И. Халиловым)

1. Обозначим через H_α множество всех вектор-функций $f(x)$ со значениями из l_2 и для которых интеграл

$$\langle f, f \rangle = \int_0^\infty (f(x), f(x)) l^{-\alpha} dx \quad (1)$$

сходится. Здесь α — неотрицательное постоянное число. Введя в множестве H_α очевидное скалярное произведение мы превратим его в гильбертово пространство.

Обозначим через T диагональную матрицу бесконечного порядка с диагональными элементами вида $l_j(l_j + 1)$, где все l_j — целые числа.

Предположим, что

а) матричная функция $q(x) = \{q_{kj}(x)\}$ ($kj = 1, \infty$); при каждом x из $[0, \infty]$ дает вполне непрерывный оператор в l_2 , $q_{kj}(x) = q_{j,k}(x)$ — комплексные функции и

$$\int_0^\infty \|q(x)\| l^{\alpha} dx < \infty (\alpha > 0); \quad (2)$$

б) T дает ограниченный оператор в l_2 .

Рассмотрим в H_0 граничную задачу, порожденную уравнением

$$-y'' + \frac{1}{x^2} Ty + q(x)y = sy \quad (3)$$

и граничным условием в нуле

$$y(0) = 0. \quad (4)$$

В данной работе в предположениях а) и б) изучена структура спектра граничной задачи (3) — (4) и найден вид разложения по ее собственным функциям. При $T = 0$ получается граничная задача без особенностей в нуле, рассмотренной в работе [1] автора. Там приведены некоторые ссылки к работам, посвященным подобным операторам.

рам. Поэтому мы здесь их не приводим. Заметим, что граничные задачи, порожденные конечной или бесконечной системой уравнений с особенностью в нуле; ранее рассмотрены в работах М. Г. Гасимова [2, 3, 4] при других предположениях на T и $q(x)$.

2. О спектре граничной задачи (3) — (4). Положим

$$R_j(x, t, \lambda) = \frac{\pi}{2i} \begin{cases} \sqrt{xt} J_{j+1/2}(\lambda x) H_{j+1/2}^{(1)}(\lambda t), & t > x \\ \sqrt{xt} J_{j+1/2}(\lambda t) H_{j+1/2}^{(1)}(\lambda x), & t < x, \end{cases} \quad (5)$$

где $\lambda = \sqrt{s}$ и $\text{Im} \lambda > 0$. Обозначим через $A(x, t, \lambda)$ ядро резольвенты граничной задачи (3) — (4) в случае, когда $q(x) \equiv 0$. Нетрудно заметить, что $A(x, t, \lambda)$ — диагональная матричная функция с диагональными элементами вида $R_j(x, t, \lambda)$ и, что число $s = \lambda^2$ является собственным значением граничной задачи (3) — (4) тогда и только тогда, когда однородное уравнение

$$f(x) = - \int_0^\infty A(x, t, \lambda) q(t) f(t) dt \quad (6)$$

имеет ненулевое решение $f(x)$ из H_0 . Поэтому изучение дискретного спектра N граничной задачи (3) — (4) сводится к исследованию уравнения (6). Очевидно, что $H_0 \subset H$. Поэтому множество N является подмножеством множества M точек, в которых однородное уравнение (6) имеет отличное от нуля решение из H .

Имеют место следующие утверждения.

Лемма 1. Интегральный оператор с ядром $A(x, t, \lambda) q(t)$ является вполне непрерывным оператором в пространстве H , если только $\text{Im} \lambda > -\varepsilon/2$.

Эта лемма показывает, что уравнение (6) можно рассмотреть при всех λ из области $D_\varepsilon = \{\lambda; \text{Im} \lambda > -\varepsilon/2\}$.

Лемма 2. Для достаточно больших λ из области D однородное уравнение (6) имеет только нулевое решение из H .

С помощью этих двух лемм можно доказать следующее предположение.

Теорема 1. Пусть выполнены условия а) и в). Тогда имеют место следующие утверждения.

1. Множество M ограничено в области и его предельные точки могут находиться только на прямой $\text{Im} \lambda = -\varepsilon/2$;

2. На действительной оси λ граничная задача (3) — (4) не имеет дискретных собственных значений;

3. Подмножество множества M в верхней полуплоскости совпадает с множеством N дискретного спектра граничной задачи (3) — (4), следовательно, граничная задача (3) — (4) имеет конечное число дискретных собственных значений;

4. На действительной оси λ лежит конечное число точек из M , так называемые спектральные особенности граничной задачи (3) — (4).

3. О решении задачи теории рассеяния уравнения (3). Обозначим через $U_0(x, \lambda)$ диагональную матрицу бесконечного порядка с диагональными элементами вида $i^{-1} \sqrt{\frac{x}{\lambda}} J_{j+1/2}(\lambda x)$. Если матричная функция $U(x, \lambda)$ удовлетворяет интегральному уравнению

$$U(x, \lambda) = U_0(x, \lambda) - \int_0^\infty A(x, t, \lambda) q(t) U(t, \lambda) dt, \quad (7)$$

то она удовлетворяет также дифференциальному уравнению (3) и граничному условию (4) и называется решением задачи теории рассеяния (з. т. р.). Имеет место

Теорема 2. Решение $U(x, \lambda)$ уравнения (7) является аналитической функцией λ в полуплоскости D_+ , за исключением, быть может, счетного множества M из теоремы 1, в точках которого $U(x, \lambda)$ имеет полюсы конечной кратности. Квадраты точек $\lambda_1, \dots, \lambda_k$ из M , лежащих в верхней полуплоскости, являются собственными значениями граничной задачи (3)–(4), а точки $\mu_1, \dots, \mu_p$ из M , лежащие на действительной оси — спектральными особенностями. В окрестностях точек λ_j и μ_j функция $U(x, \lambda)$ разлагается в ряд Лорана

$$U(x, \lambda) = \frac{U_{0,j}(x)}{(\lambda^2 - \lambda_j^2)^{m_j}} + \dots + \frac{U_{m_j-1,j}(x)}{(\lambda^2 - \lambda_j^2)} + U_j(x, \lambda) \quad (8)$$

и

$$U(x, \lambda) = \frac{v_{0,j}(x)}{(\lambda - \mu_j)^{n_j}} + \dots + \frac{U_{n_j-1,j}(x)}{\lambda - \mu_j} v_j(x, \lambda) \quad (9)$$

соответственно. Здесь $U_j(x, \lambda)$ и $v_j(x, \lambda)$ соответственно являются аналитическими функциями в точках λ_j и μ_j , $U_{0,j}(x), \dots, U_{m_j-1,j}(x)$ — цепочка из собственных и присоединенных функций задачи (4)–(5), а нормы матриц $v_{0,j}(x), \dots, v_{n_j-1,j}(x)$ не лежат в $L_2(0, \infty)$, но имеют регуляризованные интегралы в смысле работы [4]. Матрицы $U_{s,j}(x)$, $s=0, \dots, m_j-1$, $j=1, \dots, k$ и $v_{s,j}(x)$, $s=0, \dots, n_j-1$, $j=1, \dots, p$ имеют конечное число линейно независимых столбцов.

Из интегрального уравнения (7) непосредственно вытекает

Теорема 3. Для больших действительных значений λ и при всех x из $[0, \infty]$ имеет место неравенство

$$\|U(x, \lambda)\| \leq \frac{C}{|\lambda|}. \quad (10)$$

В дальнейшем понадобится следующая

Теорема 4. Уравнение (8) разрешимо при $\lambda \rightarrow 0$.

4. О ядре $B(x, t, \lambda)$ резольвенты граничной задачи (4)–(5). Нетрудно убедиться, что ядро $B(x, t, \lambda)$ удовлетворяет следующему интегральному уравнению

$$B(x, t, \lambda) = A(x, t, \lambda) - \int_0^\infty A(x, \xi, \lambda) q(\xi) B(\xi, t, \lambda) d\xi, \quad (11)$$

Из первого утверждения теоремы 1 непосредственно вытекает следующая

Теорема 5. Пусть выполнены условия а) и в). Тогда ядро $B(x, t, \lambda)$ резольвенты граничной задачи (3)–(4) является аналитической функцией λ в области D_+ , за исключением точек множества M , в которых она имеет полюсы конечного порядка. Если $\text{Im} \lambda > 0$ и λ отлично от $\lambda_1, \dots, \lambda_k$, то функция $B(x, t, \lambda)$ — ядро типа Карлемана, т. е.

$$\int_0^\infty \|B(x, t, \lambda)\|^2 dt < \infty \quad (12)$$

при каждом x .

Из этой теоремы следует, что в точках $\lambda_1^2, \dots, \lambda_k^2$ и $\mu_1, \dots, \mu_p$ функция Грина разлагается в ряд Лорана. Обозначим ее главные части в окрестности этих точек через $B_j^{(1)}(x, t, \lambda)$, $j=1, \dots, k$ и $B_j^{(2)}(x, t, \lambda)$, $j=1, \dots, p$ соответственно. Можно показать, что они выражаются через главные части решения задачи теории рассеяния $U(x, \lambda)$ в соответствующих точках. Однако точные формулы для них мы здесь не приводим. Теперь сформулируем теорему об интегральном представлении ядра $B(x, t, \lambda)$.

Предварительно введем обозначение. Среди $\mu_1, \dots, \mu_p$ могут быть симметричные относительно нуля. Предположим, что обозначение введено, так что такие точки находятся в начале и в конце цепочки $\mu_1, \dots, \mu_p$; при этом $\mu_1 = -\mu_p, \dots, \mu_{p_1} = \mu_{p-p_1+1}$, $\mu_1, \dots, \mu_{p_1}$ меньше нуля, а $\mu_{p_1+1}, \dots, \mu_p$ больше нуля.

Теорема 6. Пусть выполнены условия а) и в). Тогда ядро $B(x, t, \lambda)$ представляется в следующем виде:

$$B(x, t, \lambda) = \sum_{j=1}^k B_j^{(1)}(x, t, \lambda) + \sum_{j=1}^{p_1} B_j^{(2)}(x, t, \lambda) + \int_\Gamma \frac{u(x, s) \overline{u(t, s)}}{s^2 \lambda^2} s^2 ds. \quad (13)$$

Здесь Γ — контур, образованный подотрезками полуоси $s \geq 0$ и полуокружностями малого радиуса с центрами в точках $\mu_{p_1+1}, \dots, \mu_p$ в верхней полуплоскости и с центрами в точках $-\mu_{p_1+1}, \dots, -\mu_p$ в нижней полуплоскости, причем последний интеграл в формуле (13) сходится в операторной норме в l_2 равномерно по x и t из $[0, \infty]$.

Из формулы (13) обычным методом можно получить разложение вектор-функций из плотного в H_0 множества по собственным функциям граничной задачи (3)–(4).

Из (13) непосредственно вытекает, что положительная часть действительной оси S совпадает с непрерывным спектром граничной задачи (3)–(4).

Автор выражает благодарность руководителю доктору физико-математических наук М. Г. Гасимову за постановку задачи и советы.

ЛИТЕРАТУРА

1. Керимов Я. Р. ДАН Азерб. ССР*, 1938.
2. Гасимов М. Г. ДАН СССР*, 1965, т. 165, № 2.
3. Гасимов М. Г. ДАН Азерб. ССР*, 1956, № 10.
4. Гасимов М. Г. ДАН СССР*, 1968.

Институт математики и механики

Поступило 10.VIII 1967

Я. Р. Керимов

Өз-өзүнө гошма олмајан ики тәртибли оператор эмсаллы
сингулјар диференсиал операторун спектринин тэдгиги
вә мэхсуси функцијаларына көрә ајрылышы

ХҮЛАСӘ

Тэдгигатда T вә $q(x)$ операторларынын үзәринә бә'зи шәртләр
гојмагла бу

$$-y'' + \frac{1}{x^2} Ty + q(x)y = 5y \quad 0 \leq x < \infty$$

$$y(0) = 0$$

сәрһәд мәсәләсинин сонлу сајда мэхсуси әдәдинин олмасы нсбат едил-
миш вә онун мэхсуси функцијаларына көрә ајрылышынын ачыг ифа-
дәси тапылмышдыр.

МЕХАНИКА

К. С. АХВЕРДИЕВ, А. К. НИКИТИН

О НЕСТАЦИОНАРНОМ НЕИЗОТЕРМИЧЕСКОМ ТЕЧЕНИИ
ВЯЗКОГО ГАЗА В КРУГЛОЙ ТРУБЕ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР З. И. Халиловым)

В данной работе приводится решение задачи о нестационарном течении вязкого газа в круглой трубе в предположении, что процесс неизоэнтальпический. При помощи интегральных преобразований Ханкеля и Лапласа определяется поле скоростей, давлений и температур для линеаризованной задачи, которая получается в результате отбрасывания членов, содержащих малые параметры $\varepsilon = r_0/l$, $\varepsilon_1 = (\gamma - 1)M^2$ где r_0 —радиус трубы l —длина трубы, $\gamma = C_p/C_v$ M —число Маха.

ПОСТАНОВКА ЗАДАЧИ

Рассмотрим неустановившееся течение вязкого газа в длинной круглой трубе постоянного сечения, возникающее из состояния покоя. Как известно, в такой постановке задача сводится к совместному решению уравнения Навье—Стокса

$$\rho \frac{d\vec{v}}{dt} = \rho \vec{F} - \text{grad} \left(P + \frac{2}{3} \mu \text{div} \vec{v} \right) + 2 \text{div} (\mu \vec{s}) \quad (1, 1)$$

неразрывности

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} + \text{div} (\rho \vec{v}) = 0 \quad (1, 2)$$

уравнения состояния

$$P = \rho R T \quad (1, 3)$$

и уравнения баланса тепла

$$I C_p \rho \frac{dT}{dt} = \frac{dP}{dt} + 2\mu \vec{s}^2 - \frac{2}{3} \mu (\text{div} \vec{v})^2 + I C_p \text{div} (\lambda \text{grad} T) \quad (1, 4)$$

при граничных и начальных условиях:

$$\vec{v} = 0 \text{ при } r = r_0,$$

$$T = T^*(z) \text{ при } r = r_0,$$

$$P = P_1^* \text{ при } z = 0, P = P_1^{**} \text{ при } z = l,$$

$$\vec{v} = 0, \rho = \rho_1^*(z), P = P_1(z), T = T_1(z) \text{ при } t = 0, \quad (1, 5)$$

где $\rho_1^*, P_1, T_1(z)$ —заданные функции.

К данным уравнениям надо добавить зависимость коэффициента вязкости газа от температуры. Эта зависимость, как известно, для малых скоростей может быть представлена формулой.

$$\frac{\mu}{\mu_*} = \frac{T}{T_*} \quad (1, 6)$$

Здесь

$\vec{v}$ —вектор скорости частиц газа,

μ —динамический коэффициент вязкости,

$\lambda = \frac{\mu C_p}{\sigma}$ —коэффициент теплопроводности,

μ_* —характерная вязкость,

T_* —абсолютная температура,

T_* —характерная температура газа,

ρ —плотность газа,

$\vec{s}$ —тензор скоростей деформаций,

R —газовая постоянная,

C_p —удельная теплоемкость газа при постоянном давлении,

I —механический эквивалент тепла,

σ —число Прандля.

Будем предполагать процесс осесимметричным.

Перейдем к безразмерным переменным по формулам:

$$r' = r_0 \cdot r, z' = l \cdot z, \mu' = \mu_* \cdot \mu, T' = T_* \cdot T, P' = \rho_* R T_*, \rho' = \rho_* \cdot \rho, V_r' = \frac{r_0}{l} U V_r,$$

$$V_z' = U V_z, P_1 = P_* P, t' = t_1 t$$

Здесь величины со штрифом представляют размерные переменные, U —средняя скорость газа.

В цилиндрической системе координат (r, φ, z) получим безразмерные уравнения.

$$\begin{aligned} \varepsilon R_c \rho \frac{\partial V_r}{\partial t} + \varepsilon R_c \rho \left(V_r \frac{\partial V_r}{\partial r} + V_z \frac{\partial V_r}{\partial z} \right) = -A \frac{\partial P}{\partial r} + \varepsilon \frac{\partial \mu}{\partial r} \left(\frac{4}{3} \frac{\partial V_r}{\partial r} - \frac{2}{3} \frac{V_r}{r} - \right. \\ \left. - \frac{2}{3} \frac{\partial V_z}{\partial z} \right) + \varepsilon \mu \left(\frac{4}{3} \frac{\partial^2 V_r}{\partial r^2} + \frac{4}{3r} \frac{\partial V_r}{\partial r} - \frac{4}{3} \frac{V_r}{r^2} + \frac{1}{3} \frac{\partial^2 V_z}{\partial r \partial z} \right) + \varepsilon^3 \mu \frac{\partial^2 V_r}{\partial z^2} + \\ + \varepsilon \frac{\partial \mu}{\partial z} \frac{\partial V_z}{\partial r} + \varepsilon^3 \frac{\partial \mu}{\partial z} \frac{\partial V_r}{\partial z}, \\ R_c \rho \frac{\partial V_z}{\partial t} + \varepsilon R_c \rho \left(V_r \frac{\partial V_z}{\partial r} + V_z \frac{\partial V_z}{\partial z} \right) = -A_1 \frac{\partial P}{\partial z} - \varepsilon^2 \frac{\partial \mu}{\partial z} \left(\frac{2}{3} \frac{\partial V_r}{\partial r} + \right. \\ \left. + \frac{2}{3} \frac{V_r}{r} - \frac{4}{3} \frac{\partial V_z}{\partial z} \right) + \varepsilon^2 \mu \left(\frac{1}{3} \frac{\partial^2 V_r}{\partial r \partial z} + \frac{1}{3r} \frac{\partial V_r}{\partial z} + \frac{4}{3} \frac{\partial^2 V_z}{\partial z^2} \right) + \mu \frac{\partial^2 V_z}{\partial r^2} + \\ + \frac{\mu}{r} \frac{\partial V_z}{\partial r} + \frac{\partial \mu}{\partial r} \frac{\partial V_z}{\partial r} + \varepsilon^2 \frac{\partial \mu}{\partial r} \frac{\partial V_r}{\partial z}, \end{aligned} \quad (1, 7)$$

$$P = T \rho, \mu = T, r \frac{\partial \rho}{\partial t} + \varepsilon \frac{\partial}{\partial r} (r \rho V_r) + \varepsilon \frac{\partial}{\partial z} (r \rho V_z) = 0,$$

$$R_c \rho \frac{\partial T}{\partial t} + R_c \rho \left(V_r \frac{\partial T}{\partial r} + V_z \frac{\partial T}{\partial z} \right) = \frac{R_c (\gamma - 1)}{\gamma} \frac{\partial P}{\partial t} + \frac{R_c (\gamma - 1)}{\gamma} \times$$

$$\begin{aligned} & \times \varepsilon \left(V_r \frac{\partial P}{\partial r} + V_z \frac{\partial P}{\partial z} \right) + \varepsilon^2 \varepsilon_1 \mu \left[\frac{4}{3} \left(\frac{\partial V_r}{\partial r} \right)^2 + \frac{4}{3} \left(\frac{V_r}{r} \right)^2 + \frac{4}{3} \left(\frac{\partial V_z}{\partial z} \right)^2 + \right. \\ & + 2 \frac{\partial V_z}{\partial r} \frac{\partial V_r}{\partial z} - \frac{4}{3} \frac{V_r}{r} \frac{\partial V_r}{\partial r} - \frac{4}{3} \frac{\partial V_r}{\partial r} \frac{\partial V_z}{\partial z} - \frac{4}{3} \frac{\partial V_z}{\partial z} \frac{v_r}{r} \left. \right] + \varepsilon_1 \mu \left(\frac{\partial V_z}{\partial r} \right)^2 + \\ & + \varepsilon_1 \varepsilon^4 \mu \left(\frac{\partial V_r}{\partial z} \right)^2 + \frac{1}{\sigma} \left(\frac{\partial v}{\partial r} \frac{\partial T}{\partial r} + \frac{\mu}{r} \frac{\partial T}{\partial r} + \mu \frac{\partial^2 T}{\partial r^2} \right) + \frac{\varepsilon^2}{\sigma} \left(\frac{\partial \mu}{\partial z} \frac{\partial T}{\partial z} + \mu \frac{\partial^2 T}{\partial z^2} \right). \end{aligned}$$

Граничные и начальные условия при этом запишутся в такой форме:

$$\begin{aligned} & V_r = 0, V_z = 0, T = T_0^* \text{ при } r = 1, \\ & V_r = 0, V_z - \text{ограниченная функция при } r = 0, \\ & P = P_1^* \text{ при } z = 0, P = P_1^{**} \text{ при } z = 1; \\ & V_r = 0, V_z = 0, \\ & \rho = \rho_1(z), P = P_1(z), T = T_1(z) \text{ при } t = 0. \end{aligned} \quad (1, 8)$$

$$\text{Здесь } A = R_e / M^2, A_1 = \frac{R_e}{M^2} \cdot \varepsilon, M^2 = \frac{u^2 \rho^*}{\gamma P^*}, (\gamma - 1) M^2 = u^2 / (C_p T^*),$$

$$R_e = \rho^* u r_0 / \mu^*, \gamma = C_p / C_v.$$

Пренебрегая в уравнениях (1, 7) членами, содержащими ε и ε_1 , получим следующую линейризованную систему уравнений:

$$\begin{aligned} & \frac{\partial P}{\partial r} = 0, \quad \frac{\partial \rho}{\partial t} = 0, \\ & R_e \rho \frac{\partial V_z}{\partial t} = -A_1 \frac{\partial P}{\partial z} + \mu \frac{\partial^2 V_z}{\partial r^2} + \frac{\mu}{r} \frac{\partial V_z}{\partial r} + \frac{\partial \mu}{\partial r} \frac{\partial V_z}{\partial r}, \end{aligned} \quad (1, 9)$$

$$P = T \rho, \quad v = T,$$

$$R_e \rho \frac{\partial T}{\partial t} = \frac{R_e (\gamma - 1)}{\gamma} \frac{\partial P}{\partial t} + \frac{1}{\sigma} \left(\frac{\partial \mu}{\partial r} \frac{\partial T}{\partial r} + \frac{\mu}{r} \frac{\partial T}{\partial r} + \mu \frac{\partial^2 T}{\partial r^2} \right).$$

А граничные и начальные условия (1, 8) останутся без изменения.

РЕШЕНИЕ ЛИНЕАРИЗОВАННОЙ СИСТЕМЫ УРАВНЕНИЙ

Найдем решение системы уравнений (1, 9) удовлетворяющее начальным и граничным условиям (1, 8).

Из первого и второго уравнений системы (1, 9) следует, что $P = \varphi(z, t)$, $\rho = \varphi_1(z, r)$. (2, 1)

Последнее уравнение системы (1, 9) легко преобразуется к следующему виду:

$$\frac{\partial}{\partial r} \left(r T \frac{\partial T}{\partial r} \right) = \frac{R_e \sigma}{\gamma} \rho \frac{\partial T}{\partial t} r. \quad (2, 2)$$

После двукратного интегрирования с учетом (2, 1) получим:

$$T^2 = \frac{R_e \sigma}{2\gamma} \frac{\partial P}{\partial t} (r^2 - 1) + T^{*2}(z), \quad (2, 3)$$

отсюда имеем:

$$P^2 = \frac{R_e \sigma}{2\gamma} \rho^2 \frac{\partial P}{\partial t} (r^2 - 1) + \rho^2 T^{*2}(z). \quad (2, 4)$$

Из соотношений (2, 1), (2, 3) и (2, 4) следует, что

$$P = \varphi(z), \quad \rho = \varphi_1(z), \quad T = T^*(z). \quad (2, 5)$$

Применяя к третьему уравнению системы (1, 9) преобразование Лапласа и пользуясь начальными условиями (1, 8) на основании формул (2, 5) получим следующее выражение:

$$s R_e \varphi_1(z) Z = -A_1 \varphi'(z) + T^*(z) \left(\frac{\partial^2 Z}{\partial r^2} + \frac{1}{r} \frac{\partial Z}{\partial r} \right), \quad (2, 6)$$

где

$$Z = s \int_0^\infty V_z e^{-st} dt.$$

Применим к уравнению (2, 6) преобразование Ханкеля^[2] по r с конечными пределами. Для этого умножим его на $r I_0(\xi_1 r)$ и проинтегрируем по r от 0 до 1.

Здесь ξ_1 — корень уравнения $J_0(\xi_1) = 0$.

Введя обозначение $Z_0 = \int_0^1 r Z J_0(\xi_1 r) dr$, с учетом граничных условий (1, 8) получим уравнение:

$$s R_e \varphi_1(z) Z_0 = -A_1 \varphi'(z) \cdot \frac{1}{\xi_1} I_1(\xi_1) - \xi_1^2 Z_0 T^*(z). \quad (2, 7)$$

Разрешая уравнение (2, 7) относительно Z_0 , получим:

$$Z_0 = - \frac{A_1 \varphi'(z) J_1(\xi_1)}{\xi_1 R_e \varphi_1(z)} \cdot \frac{1}{s - a}, \quad (2, 8)$$

$$\text{где } a = - \xi_1^2 T^*(z) / R_e \varphi_1(z).$$

Пользуясь формулой обращения для преобразования Ханкеля, найдем:

$$Z = - \frac{2 A_1 \varphi'(z)}{R_e \varphi_1(z)} \sum_i \frac{J_0(r \xi_i)}{\xi_i J_1(\xi_i)} \cdot \frac{1}{s - a}. \quad (2, 9)$$

Применяя к (2, 9) формулу обращения для преобразования Лапласа [3], окончательно получим:

$$V_z = \frac{2 A_1 \varphi'(z)}{T^*(z)} \sum_i \frac{J_0(r \xi_i)}{\xi_i^3 J_1(\xi_i)} \left[e^{\frac{-\xi_i^2 T^*(z) t}{R_e \varphi_1(z)}} - 1 \right] \quad (2, 10)$$

Найдем массовый секундный расход газа в произвольном сечении трубы. Имеем:

$$Q = \frac{4\pi A_1 r_0^2 \mu \rho^* \varphi' \left(\frac{z}{e} \right) \varphi_1 \left(\frac{z}{e} \right)}{T^* \left(\frac{z}{e} \right)} \sum_i \left[\frac{e^{\frac{-\xi_i^2 \frac{1}{\mu} T^* \left(\frac{z}{e} \right) t}{R_e \varphi_1 \left(\frac{z}{e} \right)}} - 1 \right] \frac{1}{\xi_i^4}.$$

ЛИТЕРАТУРА

1. Снедон И. Преобразование Фурье. ИЛ., 1955.
2. Прудников А. П., Диткин В. А. Справочник по операционному исчислению. Высшая школа, 1965.

Институт математики и механики

Поступило 14. XII 1967

Изотермич олмајан өзлү газын даирэви боруда
гэрарлашмамыш һәрәкәтинә даир

ХҮЛАСӘ

Мәгаләдә изотермич олмајан өзлү газын даирэви боруда гэрарлашмамыш һәрәкәтинә бахылмышдыр: $\varepsilon = r_0/l$ вә $\varepsilon_1 = (\gamma^{-1})M^2$ (r_0 —борунун радиусу, l —борунун узунлуғу, M —Мах әдәдидир). Кичик параметрләрн нәзәрә алынмајан хәттиләшдирилмиш мәсәлә үчүн Ханкел вә Лаплас интеграл чеврилмәси васитәсилә сүр'әтләрин, кәркинликләр вә температурларын пәјланмасы тәјин олунур.

ВЫЧИСЛИТЕЛЬНАЯ ТЕХНИКА

М. А. ГУЛИЕВ

К ПРИБЛИЖЕННОМУ РЕШЕНИЮ И ЭЛЕКТРИЧЕСКОМУ
МОДЕЛИРОВАНИЮ ЗАДАЧИ О ТЕЧЕНИИ ЖИДКОСТИ
В МНОГОСЛОЙНОЙ СРЕДЕ, РАЗДЕЛЯЕМОЙ
ЛОКАЛЬНО-ПРОНИЦАЕМОМИ ЗОНАМИ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР З. И. Халиловым)

При решении задач о течении жидкости в пласте со слабопроницаемой кровлей часто предполагалось, что давление, поддерживаемое над перемычкой кровли пласта является постоянным [2, 4, 5, 6]. Предположение о постоянстве давления, поддерживаемого над перемычкой, хотя облегчает решение задачи, но может, в некоторых случаях, ограничить практическую применимость полученных результатов. Поэтому немаловажное значение приобретает вопрос отбрасывания этого ограничения.

Пусть имеются два пласта с коэффициентами k_1 и k_2 , которые разделяются локально-проницаемыми зонами шириною $(b_2 - b_1)$ и $(b_4 - b_3)$. Параметры верхнего пласта снабжены индексом 1, а нижнего индексом 2. Перемычка между пластами с локально-проницаемыми зонами имеет коэффициент проницаемости k_{12} и мощность b_{12} . Далее полагаем, что и кровля верхнего пласта с параметрами k_{11} и b_{11} имеет локально-проницаемую зону шириною $(a_2 - a_1)$. Подошва нижнего пласта непроницаема. Оба пласта имеют контур питания с постоянным давлением P_n . На „забое“ галереи верхнего пласта поддерживается постоянное давление P_s , а в нижнем пласте откачки нет.

Точное решение этой задачи связано с интегрированием дифференциальных уравнений в частных производных второго порядка при сложных граничных условиях. Ниже она решается с применением приближенных методов [3] и электрического моделирования [1].

Пусть закон распределения в верхнем пласте имеет вид

$$P_1 = P_n - (P_n - A_1) \left(1 - \frac{x}{l}\right) + (P_s - A_1) \left(1 - \frac{x^2}{l^2}\right), \quad (1)$$

который удовлетворяет граничным условиям

$$\begin{aligned} P_1 &= P_n \text{ при } x = l, \\ P_1 &= P_s \text{ при } x = 0. \end{aligned} \quad (2)$$

l — расстояние между эксплуатационной и нагнетательной галереями.
В нижнем пласте закон распределения давления описывается уравнением

$$P_2 = P_n - (P_n - A_2) \left(1 - \frac{x^2}{l^2}\right), \quad (3)$$

удовлетворяющим условиям

$$P_2 = P_n \text{ при } x = l, \quad (4)$$

$$\frac{dP_2}{dx} = 0 \text{ при } x = 0.$$

Для определения расходов, приходящихся на единицу длины контуров питания в верхнем и нижнем пластах и эксплуатационной галереи, нужно исходить из (1) и (3).

Тогда

$$Q_{1u} = \frac{k_1 \cdot h_1}{\mu} \cdot \left[\frac{P_n - A_1}{l} - \frac{2 \cdot (P_n - A_1)}{l} \right], \quad (5)$$

$$Q_{2u} = \frac{k_2 \cdot h_2}{\mu} \cdot \frac{2 \cdot (P_n - A_2)}{l}, \quad (6)$$

$$Q_{1s} = \frac{k_1 \cdot h_1}{\mu} \cdot \frac{P_n - A_1}{l}. \quad (7)$$

Количество жидкости, перетекающей через локально-проницаемую зону верхнего пласта, определяем

$$Q_{1y} = \frac{k_{r1}}{\mu \cdot b_{r1}} \cdot \left[(P_0 - P_s)(a_2 - a_1) - \frac{(P_n - A_1)(a_2^2 - a_1^2)}{2 \cdot l} + \frac{(P_s - A_1)(a_2^3 - a_1^3)}{3 \cdot l^2} \right], \quad (8)$$

где P_0 — постоянное давление, поддерживаемое над локально-проницаемой зоной верхнего пласта.

Переток жидкости между пластами находим

$$Q_{2y} = \frac{k_{r2}}{\mu \cdot b_{r2}} \cdot \left[(A_2 - P_s)(b_2 - b_1 + b_4 - b_3) - \frac{(P_n - A_1)(b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2)}{2 \cdot l} + \frac{(P_n - A_2 + P_s - A_1)(b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)}{3 \cdot l^2} \right]. \quad (9)$$

Так как

$$Q_{1s} - Q_{1u} = Q_{1y} + Q_{2y} \quad (10)$$

и

$$Q_{2y} = Q_{2u}, \quad (11)$$

то из (6) и (9) имеем

$$A_2 = \frac{2P_n - \alpha_2^2 \cdot l \cdot \left[\frac{(P_n + P_s - A_1)(b_2^2 - b_1^2 - b_4^2 + b_3^2)}{3l^2} - \frac{2 + \alpha_2^2 \cdot l \cdot (b_2 - b_1 + b_4 - b_3) - (P_n - A_1)(b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2)}{2 \cdot l} - P_s(b_2 - b_1 + b_4 - b_3) \right] - \frac{\alpha_2^2(b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)}{3 \cdot l}}{2 + \alpha_2^2 \cdot l \cdot (b_2 - b_1 + b_4 - b_3) - \frac{(P_n - A_1)(b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2)}{2 \cdot l} - P_s(b_2 - b_1 + b_4 - b_3)}, \quad (12)$$

а также из (5), (7), (8) и (9) получаем

$$A_1 = \frac{P_0 \cdot \alpha_1^2 \cdot l \cdot (a_2 - a_1) - \frac{\alpha_1^2 \cdot (a_2^3 - a_1^3)}{3 \cdot l} - \frac{\alpha_1^2 \cdot (a_2^2 - a_1^2)}{2} - 2 - \frac{\alpha_{1,2}^2 \cdot (b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2)}{2} + \frac{-P_0 \cdot D + P_n \cdot E}{3l} + \frac{\alpha_{1,2}^2 \cdot (b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)}{3l} - B, \quad (13)$$

где

$$\alpha_2^2 = \frac{k_{r2}}{k_2 \cdot b_{r2} \cdot h_2}, \quad \alpha_1^2 = \frac{k_{r1}}{k_1 \cdot b_{r1} \cdot h_1} \quad \text{и} \quad \alpha_{1,2}^2 = \frac{k_{r2}}{k_1 \cdot h_1 \cdot b_{r2}}, \quad (14)$$

$$B = \frac{[3l^2 \cdot \alpha_{1,2}^2 \cdot (b_2 - b_1 + b_4 - b_3) + \alpha_{1,2}^2(b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)] \times 3l \cdot \left[\frac{12l}{\alpha_2^2} + (b_2 - b_1 + b_4 - b_3)6l^2 - \right.}{\times 2 \cdot (b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3) - 3l \cdot (b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2) - 2 \cdot (b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)} \quad (15)$$

$$D = \alpha_{1,2}^2 \cdot l \cdot (a_2 - a_1) - \frac{\alpha_1^2 \cdot (a_2^3 - a_1^3)}{3l} + 2 - \frac{(b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)\alpha_{1,2}^2}{3l} + \alpha_{1,2}^2 \cdot l \cdot (b_2 - b_1 + b_4 - b_3) + 2\alpha_2^2 \cdot C \cdot (b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3) - 6 \cdot \alpha_2^2 \cdot C \cdot l^2 \cdot (b_2 - b_1 + b_4 - b_3), \quad (16)$$

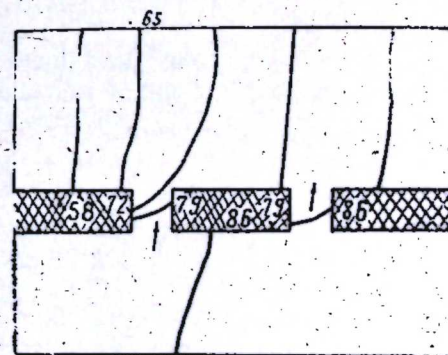
$$E = \frac{\alpha_{1,2}^2 \cdot (b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)}{3 \cdot l} - \frac{\alpha_1^2 \cdot (a_2^2 - a_1^2)}{2} - \frac{\alpha_{1,2}^2(b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2)}{2} + 12 \cdot C \cdot l - 2\alpha_2^2 \cdot C \cdot (b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3) + 3 \cdot \alpha_2^2 \cdot l \cdot C \cdot (b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2), \quad (17)$$

$$C = \frac{3l^2 \cdot \alpha_{1,2}^2 \cdot (b_2 - b_1 + b_4 - b_3) - \alpha_{1,2}^2(b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)}{3l \cdot [12l + 6l^2 \cdot \alpha_2^2 \cdot (b_2 - b_1 + b_4 - b_3) - 2\alpha_2^2(b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)]}. \quad (18)$$

Полученные выше формулы позволяют определить давление в любой точке верхнего и нижнего пластов, а также количество жидкости, перетекающей через локально-проницаемые зоны.

Отметим, что из выведенных нами формул можно получить решения для многих частных случаев. Например, если кровля верхнего пласта непроницаема, то получаем (см. рисунок).

$$Q_{1y} = 0,$$



$$A_1 = \frac{P_n \cdot E - P_s \cdot D}{\frac{\alpha_2^2 \cdot (b_2^3 - b_1^3 + b_4^3 - b_3^3)}{3l} - 2 - \frac{\alpha_{1,2}^2 \cdot (b_2^2 - b_1^2 + b_4^2 - b_3^2) - B}{2}} \quad (19)$$

где принято, что $k_{r1} = 0$ и $\alpha_1^2 = 0$. При этом B , C , Q_{2y} и A_2 остаются прежними. Если же между пластами имеется несколько зон, то переток определяется в виде

$$Q_{2y} = \frac{b_{r2}}{\nu \cdot b_{r2}} \cdot \left[(A_2 - P_s) \sum_{n=1}^i (b_{2n} - b_{2n-1}) - \frac{P_n - A_1}{2l} \sum_{n=1}^i (b_{2n}^2 - b_{2n-1}^2) + \frac{(P_n - A_2 + P_s - A_1)}{3 \cdot l_2} \sum_{n=1}^i (b_{2n}^3 - b_{2n-1}^3) \right], \quad (20)$$

где $n = 1, 2, 3, \dots, i$.

Вышеописанная задача также решена нами с применением методов моделирования [1] при

$P_s = 50 \text{ атм}$, $P_n = 90 \text{ атм}$, $l = 33 \text{ м}$, $h_1 = 12 \text{ м}$, $b_{r2} = 3 \text{ м}$, $h_2 = 9 \text{ м}$, $\frac{k_{r2}}{k_2} = 1:8,5$, $\alpha_2^2 = 0,0043 \text{ м}^{-2}$, $\alpha_{1,2}^2 = 0,014 \text{ м}^{-2}$, $b_1 = 9 \text{ м}$, $b_2 = 12 \text{ м}$,

$b_3 = 21 \text{ м}$, $b_4 = 24 \text{ м}$,

Результаты представлены на рисунке в виде эквипотенциальных линий.

Сравнение результатов численных расчетов по полученным формулам с результатами моделирования, показало их хорошее совпадение.

ЛИТЕРАТУРА

1. Волынский Б. А., Бухман В. Е. Модели для решения краевых задач. Физматгиз, 1960. 2. Гулиев М. А. Электрическое моделирование нестационарных двухмерных-осесимметричных полей. Изв. АН Азерб. ССР, серия физ.-техн. и матем. наук, 1965, № 2, стр. 93. 3. Гусейн-заде М. А. Особенности движения жидкости в неоднородном пласте. Изд. "Недра", 1965. 4. Гусейн-заде М. А., Хуань Коу Жень. АНХ, 1961, № 4. 5. Гусейнов Г. П., Вагабова Н. Р. Переток из одного горизонта в другой через проницаемые пережки в процессе разработки нефтяных месторождений. Труды АЗНИИ по добыче нефти, вып. VII, Баку 1958. 6. Мусаев М. А. Течение жидкости к скважине в пласте с частично-проницаемой кровлей. Изв. АН Азерб. ССР, серия физ.-техн. и матем. наук, 1965, № 6, стр. 116.

Институт кибернетики

Поступило 8. XII 1967

М. А. Гулиев

Локал кечиричи зоналарла аҗрылан чохтәбәгәли мүнһтдә маје ахыны һаггында мәсәләниң тәгриби һәлли вә електрик моделләнемәсинә даир

ХҮЛАСӘ

Мәгаләдә чохтәбәгәли мүнһтдә маје ахынының тәдгиги илә әлағдар олан мәсәләләрдән бәһс едилір. Лајларын истәнилән нөгтәләриндә тәзјиги тапмағ үчүн (12) вә (13) дүстурлары чыхарылмыш, локал кечиричи зоналардан ахан мајениң мигдарыны мүәјјән етмәк үчүн (8) вә (9) дүстурлары һасил едилмишдир. Електрик моделләшдирмә методунун тәтбиги илә алынмыш нәтичәләр 1-чи шәкилдә кәстәрилмишдир.

РАЗРАБОТКА НЕФТЯНЫХ И ГАЗОВЫХ МЕСТОРОЖДЕНИЙ

А. Б. ГАБИВОВ, А. Б. ЦАТУРЯНЦ

К ИССЛЕДОВАНИЮ ВЯЗКОСТИ НЕФТЕЙ ПРИ ВЫСОКИХ ДАВЛЕНИЯХ И ТЕМПЕРАТУРАХ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР С. М. Кулиевым)

Среди комплекса параметров и зависимостей, характеризующих физико-химические термодинамические свойства пластовых жидкостей и газов, необходимых при проектировании и анализе разработки месторождений нефти и газа, важное место занимает вязкость пластовых флюидов.

В литературе [1, 2, 3, 4, 5 и др.] имеются многочисленные исследования по вязкости нефтей, однако полученные результаты относятся к давлениям и температурам, не превышающим соответственно 300 ат и 100°C.

В связи с развитием глубокого бурения непрерывно возрастают значения пластовых давлений и температур и указанные данные по вязкости нефтей уже не могут удовлетворить нужды проектирования и анализа разработки газонефтяных месторождений.

В настоящей работе дается краткое описание сконструированной экспериментальной установки (ее тарировка, результаты исследования одной нефти), позволяющей определять вязкость пластовой нефти при давлениях до 1600 ат и температурах 250°C.

Экспериментальная установка, основанная на методе падающего груза, представлена на рис. 1. Основной частью экспериментальной установки является вискозиметрическая трубка (20) с внутренним диаметром 8,2 мм, изготовленная из качественной стали с полированной внутренней поверхностью. Груз (13) представляет собой хромированный полый цилиндр с полусферическими концами. Всего было изготовлено пять грузов различного диаметра и веса, позволяющих проводить исследования вязкости в пределах 0,5—220 сП.

В опытах измеряется время прохождения цилиндрического груза в исследуемой среде отрезка длины трубки между двумя электроиндукционными катушками, установленными на расстоянии 250 мм друг от друга. Верхняя индукционная катушка, с прохождения которой начинается отсчет времени, находится на расстоянии 191 мм от конца сердечника электромагнита (5), удерживающего груз в верхнем положении. Импульсы от электроиндукционных катушек, возникающие,

при прохождении груза, передаются через электронный усилитель на электрический секундомер, измеряющий время с точностью 0,01 сек.

Тарировка вискозиметра проводилась с помощью рео-вискозиметра Гепплера, в качестве тарировочных жидкостей применялись авиационный бензин, керосин, машинное масло и их различные смеси с диапазоном изменения вязкости от 0,5 до 220 *сп*.

Как указано выше тарировка проводилась с пятью грузами. Для груза $d = 8,05$ мм, употреблявшегося для диапазона вязкостей 0,5 — 11 *сп*, полученная в результате тарировки расчетная формула имеет вид:

$$\eta = 0,00177638 \cdot (\rho_r - \rho_{ж}) - 0,329892, \quad (1)$$

где η — динамическая вязкость, *сп*.

τ — время падения груза, *сек*

ρ_r и $\rho_{ж}$ — плотности соответственно груза ($\rho_r = 5,033$ г/см³) и жидкости.

Погрешность выражения (1) составляет в среднем 1,4%.

Ниже приводятся результаты экспериментального исследования вязкости нефти Сураханского месторождения — раздела СД продуктивной толщи. Удельный вес нефти 0,8143 г/см³, вязкость при 20°C и 1 ат $\eta = 1,7950$ *сп*.

Исследование проводилось при давлениях до 1000 ат и температурах до 240°C.

Давление создавалось с помощью жидкостного насоса высокого давления и измерялось манометром класса точности 0,5. Температура создавалась двухсекционным регулируемым электронагревателем (18) и измерялась ртутным термометром с точностью до 0,1°C.

При вычислении вязкости по выражению (1) необходимо знать плотность исследуемой нефти при данных значениях температуры и давления. Плотность вычислялась на основании данных о коэффициенте теплового расширения нефти и ее сжимаемости, заимствованных из работ [6, 7].

Полученные экспериментальные данные представлены на рис. 2 и 3 в виде изобар и построенных на их основании изотерм изменения вязкости.

Анализ полученных данных показывает, что характер изменения вязкости от температуры одинаков как при низких, так и при высоких давлениях — сначала примерно до 150°C, наблюдается резкое уменьшение вязкости с увеличением температуры, а затем изменение вязкости значительно замедляется и при температурах выше 200°C влияние температуры при всех давлениях становится незначительным.

Из рис. 2, 3 видно, что чем выше давление, тем резче изменение вязкости с температурой.

Известно, что чем выше начальная вязкость (напр., при температуре 20°C), тем резче изменение вязкости с изменением температуры. С этим и связано значительно более резкое изменение вязкости от температуры по изобарам, отвечающим высоким давлениям; получается четкая закономерность: чем выше давление, тем резче уменьшение вязкости от температуры.

В литературе [5] имеется график, определяющий изменение вязкости дегазированных нефтей, приходящееся на одну атмосферу изменения давления в функции начальной вязкости. Из сказанного ясно, что указанный график построен в предположении, что удельное изменение вязкости от давления не зависит от самого давления и целиком определяется начальным значением вязкости. По полученным автора-

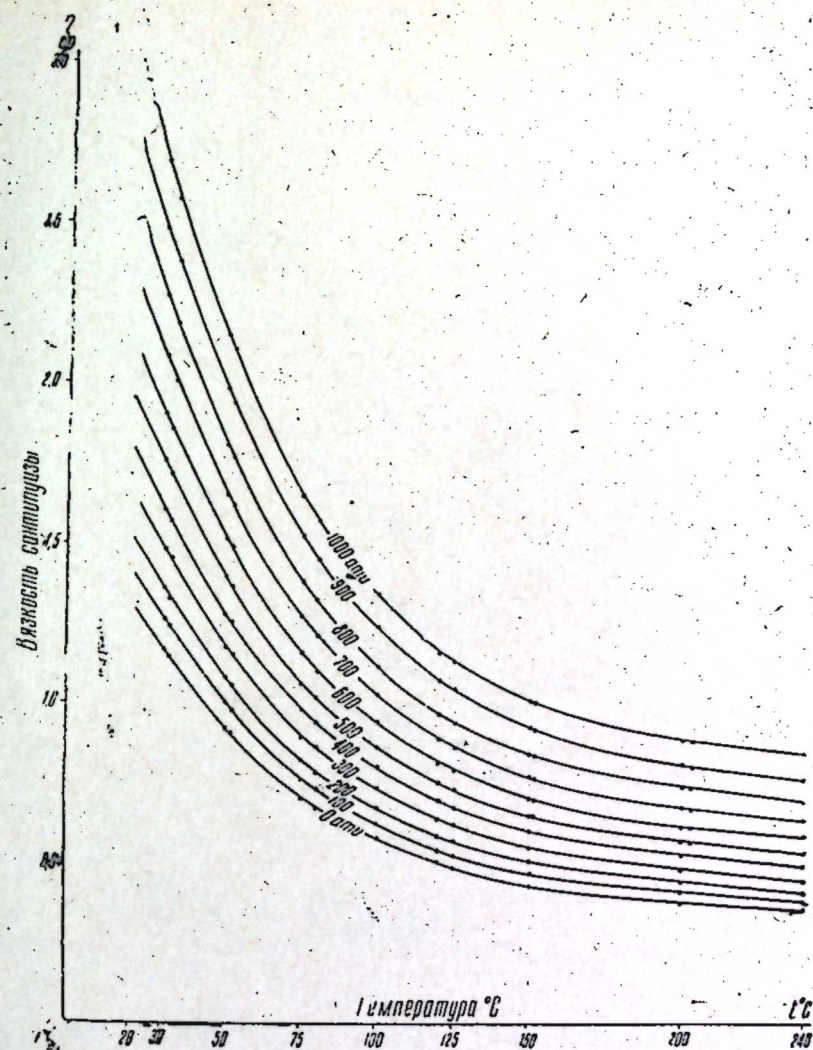


Рис. 2.

ми данным, представленным на рис. 3 видно, что это положение справедливо только для сравнительно невысоких давлений.

Для исследованной нефти зависимость вязкости от давления прямолинейна для давления лишь примерно до 500 ат, а дальше интенсивность роста вязкости от давления возрастает с ростом последнего, что особенно заметно при низких температурах.

Из рис. 2 и 3 видно, что влияние давления на рост вязкости тем больше, чем ниже температура, причем влияние температуры здесь исключительно большое.

Обычно считалось, что влияние давления на вязкость жидкостей, в частности, нефтей значительно меньше, чем влияние температуры, так что влияние последнего можно пренебречь по сравнению с влиянием температуры. Полученные результаты показывают, что это неверно для высоких давлений, особенно при высоких температурах, где влияние давления превышает влияние температуры.

Сравнивая влияние давления и температуры на вязкость отметим, что если влияние последней на вязкость при больших температурах

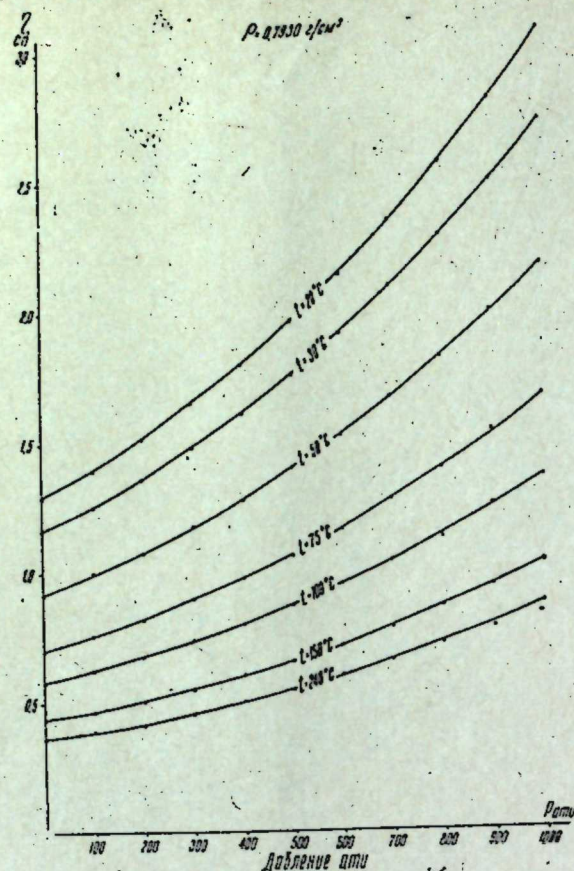


Рис. 3.

(более 150—200°C) постепенно исчезает, то влияние давления непрерывно возрастает, при этом возрастает и интенсивность роста вязкости от давления.

На описанной экспериментальной установке будут проведены исследования вязкости также газонасыщенных нефтей. С этой целью в схеме установки предусмотрена батарея сосудов для дожимки газа. Специальная полость в верхней части вискозиметра объемом в три раза большим объема измерительной части вискозиметра позволит газонасыщенную нефть готовить непосредственно в вискозиметрическом автоклаве.

ЛИТЕРАТУРА

1. Факеев В. М. Докторская дисс. Ин-т нефти АН СССР, М., 1950.
2. Сатурянц А. Б., Мурадов А. А. Изв. АН Азерб. ССР, № 1, 1953.
3. Халилов Х. М. Изв. АН Азерб. ССР, № 10, 1952.
4. Маскет М. Физические основы технологии добычи нефти. Гостоптехиздат, 1953.
5. Карлтон Билл. Petroleum Technology march, 1946.
6. Виноградов К. В., Рошаль С. Е. Труды АзНИИ, вып. 17, 1959.
7. Рыбак Б. М. Анализ нефти и нефтепродуктов. Гостоптехиздат, 1952.

Институт проблем глубинных
нефтегазовых месторождений

Поступило 22. VII 1967

А. Б. Нәбибов, А. Б. Сатурянц

Јүксәк тәзјиг вә температур тәсириндән нефт өзлүлүјүнүн
дәјишмәсинә даир

ХУЛАСӘ

Үксәк тәзјиг вә температур тә'сириндән нефт өзлүлүјүнүн
дәјишмәсинә даир

ХҮЛАСӘ

Мәгаләдә газсыз вә газла дојдурулмуш нефтләрин үксәк тәзјиг
ә температур шәрантиндә өзлүлүјүнү тәдгиг етмәк үчүн јарадылмыш
кспериментал гурғу тәсвир едилмишдир. Ејни заманда нефт өзлүлү-
үнү тәзјиг (1000 ат.м-ә гәдәр) вә температур (240°C-јә гәдәр) тә'-
риндән дәјишмәсинә даир тәчрүби тәдгигатын нәтичәләри верилмиш-
ир. Мүәјјән едилмишдир ки, нефт өзлүлүјү тәзјигдән асылы олараг
һәмийјәтли дәрәчәдә артыр. Һәмчинин температур азалдыгча өзлүлү-
үн тәзјиг тә'сириндән даһа чидди артмасы да изаһ едилмишдир. Тәз-
јиг артдыгча, онун тә'сириндән өзлүлүјүн артма интенсивлији чохалыр.

Бундан башга, температурун өзлүлүјә тә'сир характери өјрәнил-
мишдир. Алчаг температурда олдуғу кими, үксәк температурда да
өзлүлүк температур тә'сириндән азалыр. Лакин бу азалма әввәлчә
кәскин олур, сонра исә тәхминән 150—200°C-дән башлајараг, демәк
олар ки, тәчрүби әһәмијјәтини итирир.

ХИМИЯ

Р. Г. ИСМАЙЛОВ, С. М. АЛИЕВ, Н. И. ГУСЕЙНОВ, Р. И. ГУСЕЙНОВ

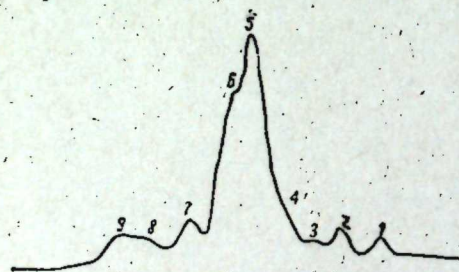
ДЕГИДРИРОВАНИЕ ИЗОПРОПИЛЭТИЛМЕТАКСИЛОЛА

В развитии ранее выполненных работ [1—6] по дегидрированию ди-этил-, диизопропил- и этилизопропилзамещенных бензола и толуола, нами было изучено дегидрирование изопропилэтилметаксилола в „кипящем“ слое катализатора „стирол-контакт“. Полученные результаты приводятся в настоящем сообщении.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Изопропилэтилметаксилон, полученный алкилированием этилметаксилола (этилметаксилон в свою очередь был синтезирован также алкилированием метаксилола этиленом над алюмосиликатами) пропиленом в присутствии синтетических алюмосиликатов имел следующие константы: т. кип. 228—232°C, n_D^{20} — 1,5046; d_4^{20} — 0,8792; изомерный состав (по данным спектрального анализа) 1, 2, 3, 4—24,0%; 1, 2, 3, 5—35,3%; 1, 3, 5, 6—40,7%.

Опыты по дегидрированию проводились на лабораторной установке в „кипящем“ слое катализатора „стирол-контакт“. Сырье, полученные газообразные и жидкие продукты исследовались на хроматографе „Перкин-Елмер“ с колонкой из нержавеющей стали (длина 2 м), заполненной хромсорбон, пропитанной апиезоном. Температура в колонке поддерживалась 180 и 200°C. Скорость газоносителя — гелия — 3—3,5 л/ч. Катализаторы подвергались четкой ректификации в вакууме и анализировались на общую ненасыщенность по ацетатнортутной методике [7].



1—9—изопропилэтилметаксилон.

Исходя из количества основных пиков (9) на хроматограмме изопропилэтилметаксилола и учитывая результаты спектрального анализа, можно предположить наличие в сырье главным образом следующих изомеров: 1, 2, 3, 4—1,3-диметил-6-этил-, 2-изопропил-, 1,3-диметил-2-этил-, 6-изопропил-бензол.

1, 2, 3, 5-1,3-диметил-5-этил-2 изопропил-, 1,3-диметил-5-изопропил-6-этил-, 1,3-диметил-4-изопропил-5-этилбензол (образование последних двух изомеров в процессе гетерогеннокаталитического алкилирования этилметаксилола пропиленом над алюмосиликатами стерически затруднено), 1, 3, 5, 6, 1,3- диметил-4-изопропил-6-этил-бензол.

Не исключено наличие в сырье также небольших количеств продуктов изомеризации указанных выше тетраалкилбензолов. Если учитывать активирующее действие заместителей и роль пространственных факторов в реакции алкилирования изомеров этилметаксилола пропиленом, то наибольшая вероятность образования 1,3-диметил-4-изопропил-6-этил- и 1,3-диметил-2-этил-5-изопропилбензола очевидна.

Таблица 1
Дегидрирование изопропилэтилметаксилола в „кипящем“ слое катализатора „стирол-контакт“

(Скорость подачи сырья—0,2 ч⁻¹, молярное соотношение сырье: водяной пар—1:18, продолжительность опыта—1 ч)

Показатели	№ опытов				
	1	2	3	4	5
Температура опыта, °C	525	550	575	600	625
Катализат:					
Выход на сырье, вес. %	91,0	89,0	88,0	85,0	60,1
n_D^{20}	1,5060	1,5075	1,5090	1,5140	1,5240
d_4^{20}	0,8800	0,8814	0,8819	0,8886	0,9082
Ненасыщенность, %*	10,90	18,10	22,86	34,00	48,25
Газообразные продукты; выход на сырье, вес. %	0,64	1,16	2,86	7,26	20,90
Состав в объеме, %:					
CO ₂	9,3	10,1	12,20	12,5	13,8
CO	0,0	0,0	0,0	Следы	Следы
C _n H _{2n}	1,6	3,8	2,8	3,0	2,1
C _n H _{2n+2}	89,1	86,9	85,0	9,5	7,10
H ₂				75,0	77,0
Удельный вес газа	0,3360	0,3410	0,3395	0,3453	0,3480

* Ненасыщенность дегидрогенизата, состоящего из изопропенилвинилметаксилола принята 200%.

Опыты по дегидрированию изопропилэтилметаксилола проводились при постоянной скорости подачи сырья—0,2ч⁻¹, молярном соотношении сырье: водяной пар—1:18, в интервале температур 500—650°C.

Характеристика продуктов реакции дана в табл. 1. Начало дегидрирования изопропилэтилметаксилола соответствует температуре 500—510°C (ненасыщенность ~4—5%). При температуре 525°C полученный дегидрогенизат характеризуется общей насыщенностью 10,9%. Газ состоит из 89,1% водорода и 9,3% углекислоты. По мере повышения температуры до 600°C ненасыщенность дегидрогенизата растет до 34% и полученный газ содержит до 3% олефинов. Увеличение температуры еще на 25°C усиливает реакцию дегидрирования, в результате чего непредельность полученного продукта достигает 48,3%. Одновременно усиливается коксообразование и конверсия отложившихся на катализаторе кокса в углекислоту.

Применение более высоких температур (650°C и выше) не улучшает показатели процесса. Данные хроматографического анализа дегидрогенизата показали, что дегидрирование изопропиловой и этильной групп сопутствует крекингу исходного и полученного в ходе процесса алкенил-ароматических соединений. Содержание продуктов крекинга с увеличением температуры и при 650°C достигает ~20%.

Надо полагать, что значительная часть изопропилэтилметаксилола наряду с дегидрированием и крекингом дегидроциклизуется с образованием нафталиновых, индан- и инденовых соединений. Последние из-за их повышенной температуры кипения не удалось обнаружить в принятых нами условиях хроматографического анализа.

Данные ректификации дегидрогенизатов приводятся в табл. 2.

Таблица 2

Ректификация продуктов дегидрирования изопропилэтилметаксилола при остаточном давлении 5 мм рт. ст.

Пределы кипения фракции, °C	Опыт 1		Опыт 2		Опыт 3		Опыт 4		Опыт 5	
	Выход фракции, вес. %	n_D^{20}	Выход фракции, вес. %	n_D^{20}	Выход фракции, вес. %	n_D^{20}	Выход фракции, вес. %	n_D^{20}	Выход фракции, вес. %	n_D^{20}
Н. к. до—75	—	—	—	—	0,20	1,5072	0,41	1,5095	0,96	1,5130
75—80	0,20	1,5050	0,57	1,5065	1,97	1,5075	2,06	1,5100	5,00	1,5160
80—85	2,36	1,5060	3,40	1,5060	5,38	1,5075	6,00	1,5105	9,24	1,5165
85—90	32,58	1,5065	31,80	1,5068	38,80	1,5075	38,40	1,5110	20,38	1,5165
90—95	56,40	1,5068	57,72	1,5070	35,50	1,5082	29,03	1,5130	26,95	1,5182
95—100	6,70	1,5120	7,72	1,5125	11,30	1,5120	15,10	1,5170	11,55	1,5225
100—105	—	—	—	—	4,85	1,5175	4,10	1,5240	11,55	1,5300
105—К. О.	—	—	—	—	—	—	2,72	1,5340	9,47	1,5420
К. О. °C	98		100		105		108		110	
Общ. выход фракции, %	98,24		98,21		98,0		97,82		93,70	
Остаток	0,76	Не видно	0,79	Не видно	0,80	Тверд.	1,09	Тверд.	3,80	Тверд.
Потери	1,0		1,00		1,2		1,09		1,10	

Как видно, четкой ректификацией из дегидрогенизата в вакууме можно выделить до 21% изопропилвинилметаксильных фракций, выкипающих в интервале 100—110°C с n_D^{20} —1,5300—1,5420. Повторной четкой ректификацией смеси указанных фракцией можно выделить продукт с температурой кипения 105—110°C/5 мм рт. ст. n_D^{20} —1,5360, неопределенность 63,4%.

Для сравнения изучалось дегидрирование этилметаксилола изопропилметаксилола, их эквимольной смеси и изопропилэтилметаксилола при 550 и 625°C. Полученные данные показали, что повышенная скорость дегидрирования изопропильной группы по сравнению с этильной сохраняется и в смесях этилметаксилола и изопропилметаксилола, а также и в изопропилэтилметаксилоле.

Выводы

1. Исследовано дегидрирование изопропилэтилметаксилола в „кипящем“ слое катализатора „стирол-контакт“.
2. Изучено влияние температуры при постоянной скорости подачи сырья—0,2 ч⁻¹ и соотношении сырье:водяной пар—1:18 моль на выход изопропилвинилметаксильных фракций.
3. Установлено, что легкость дегидрирования изопропильной группы по сравнению с этильной сохраняется в смесях этилметаксилола и изопропилметаксилола, а также и в изопропилэтилметаксилоле.

ЛИТЕРАТУРА

1. Алиев С. М. Автореферат дисс. на соискание уч. ст. доктора хим. наук. Баку, 1965.
2. Мамедалиев Ю. Г., Мамедалиев Г. М., Алиев С. М., Гусейнов Н. И. „ДАН Азерб. ССР“, 1963, т. XIX, № 1. 3. Исмаилов Р. Г., Алиев С. М., Мамедалиев Г. М., Гусейнов Н. И., Везиров Ш. С., АНХ № 1, 34, 1967.
4. Исмаилов Р. Г., Алиев С. М., Гусейнов Н. И., Мамедалиев Г. М. „ДАН Азерб. ССР“, 1967, № 11.
5. Исмаилов Р. Г., Алиев С. М., Гусейнов Н. И., Гусейнов Р. И. „Азерб. хим. жур.“, 1967, № 6.
6. Исмаилов Р. Г., Алиев С. М., Гусейнов Н. И., Гусейнов Р. И. „ДАН Азерб. ССР“, 1968, № 11.
7. Под ред. Г. Клайна „Аналитическая химия полимеров“, т. 1, 282—284. ИЛ, 1963.

Институт нефтехимических процессов

Поступило 11. XII 1967

Р. Н. Исмаилов, С. М. Алиев, Н. И. Гусейнов, Р. И. Гусейнов

Изопропилэтилметаксильный дегидрогенизат

ХУЛАСА

Стирол контакт катализаторунун иштиракы илэ „гајнар“ лај системинде изопропилэтилметаксильный дегидрогенизат тэдгир едилмишдир.

Изопропилвинилметаксильный чыхымына мәнсулун верилмә сүр'әти — 0,2⁻¹, сујун мәнсула көрә мигдары—1:18 мол вә температурун тәсири өјрәнилмишдир.

Мүәјјән едилмишдир ки, изопропил группунун этил группа көрә асанлыгла дегидрогенизат этилметаксильный вә изопропилметаксильный гарышығында, еләчә дә этилизопропилметаксильный өз гүввәсини сахламышдыр.

ХИМИЯ

Я. Н. НАСИРОВ, М. И. ЗАРГАРОВА, М. М. АКПЕРОВ

ТЕРМОЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СИСТЕМЫ GeTe—GaTe

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР М. Ф. Нагиевым)

Исследованию систем типа $A^{IV}B^{VI}-A^{III}B^{VI}$ (где $A^{IV}=\text{Ge, Sn, Pb}$, $A^{III}=\text{Ga, In, Te}$, $B^{VI}=\text{S, Se, Te}$) посвящено мало работ [1—6]. Изучая диаграммы состояния (построенные на основе термического, микроструктурного и рентгеноструктурного анализов), авторы установили, что растворимость GaTe и InTe в теллуриде свинца значительно меньше, чем в теллуриде олова в связи с большей концентрацией „вакансий“ из-под олова в SnTe, чем из-под свинца в PbTe. Причем, в сплавах богатых SnTe и PbTe, вакансии из-под Sn и Pb заполняются атомами Ga и In соответственно [1].

В системе GeTe—InTe [3] твердые растворы образуются на основе исходных компонентов, а в интервале концентрации от 8 до 75 мол. % закаленные образцы имеют кристаллическую решетку типа NaCl, что на наш взгляд, обусловлено дефектностью решетки GeTe, приводящей как к заполнению пустых мест из-под Ge, так и образованию твердых растворов при малых замещениях германия галлием, а также возможностью образования нового тройного соединения.

В работе [4] отмечается, что предел растворимости InTe в PbTe от 0,3 до 1 вес. %. Однако, на кривых зависимостей электропроводности и термоэдс от состава наблюдается максимум и минимум при содержании 50 мол. % InTe [5]. Подобные отступления в зависимости свойства от состава еще раз подтверждают возможность образования нового соединения, примерного состава PbInTe_2 . Такое сопоставление результатов известных работ по исследованным системам типа $A^{IV}B^{VI}-A^{III}B^{VI}$, а также обнаружение новой кристаллической структуры для сплавов состава от 8 до 75 мол. % InTe в системе GeTe—InTe, экстремумы на кривых зависимости физических свойств сплавов системы PbTe—InTe и SnTe—InTe, относящиеся к составу 50 мол. % InTe дает полное основание предположить об образовании тройных соединений.

Настоящая работа посвящена исследованию диаграммы состояния и термоэлектрических свойств сплавов в системе GeTe—GaTe. Установлено, что растворимость GaTe в теллуриде германия не более 10 мол. %, а растворимость GeTe в монотеллуриде галлия порядка ~2 мол. %

(рис. 1). В системе обнаружены соединения химического состава GeGaTe_2 и GeGa_2Te_3 .*

Не менее интересными, на наш взгляд, являются исследования влияния малых замещений германия галлием на термоэлектрические

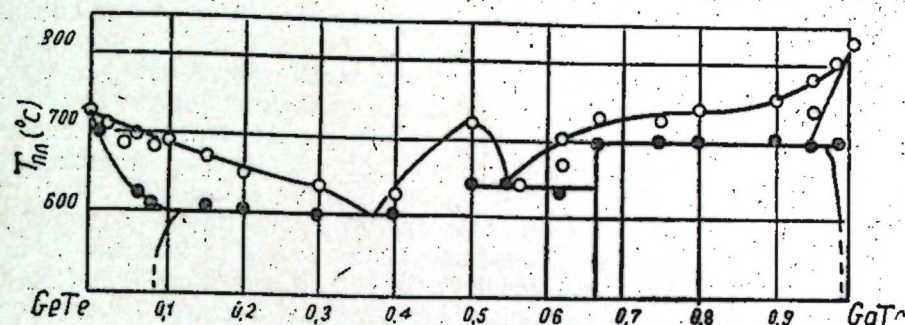


Рис. 1. Диаграмма состояния системы GeTe—GaTe

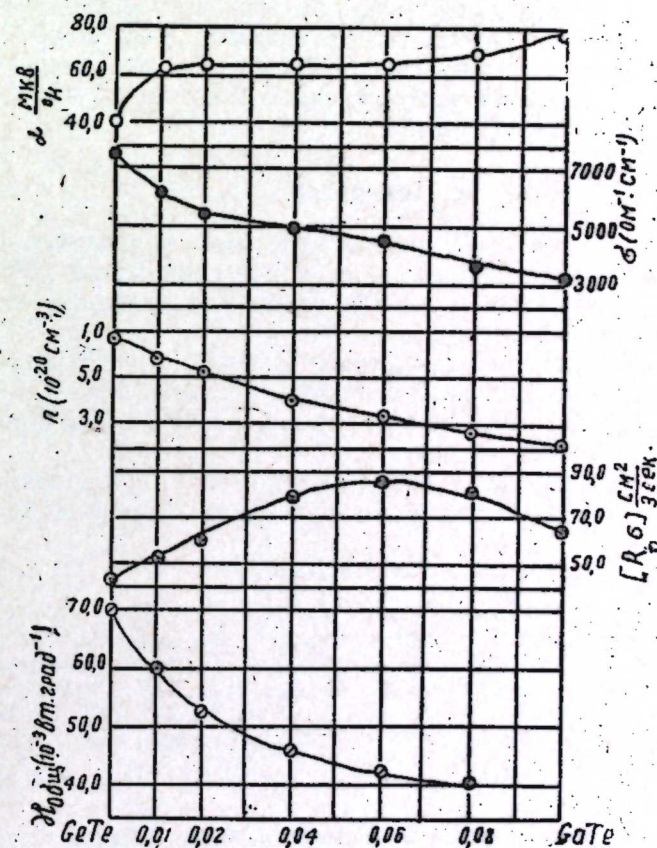


Рис. 2. Зависимость термоэдс, электропроводности, теплопроводности, концентрации и подвижности носителей от состава при комнатной температуре.

свойства GeTe, который обладает дефектностью кристаллической решетки („вакансиями“ из-под германия при образовании) и сложностью

*) В системе GeTe—InTe и GeTe—GaTe обнаружены соединения типа Ge(In, Ga)Te_2 и $\text{Ge(In, Ga)}_2\text{Te}_3$.

зонной структуры (наличием двухвалентных зон с носителями, имеющими различные эффективные массы плотности состояний, "легкими" и "тяжелыми" дырками).

Зависимости термоэдс, электропроводности, теплопроводности, концентрации и подвижности носителей тока от состава (содержание GaTe в сплаве до 10 мол.%) при комнатной температуре приведены на рис. 2.

Термоэдс с увеличением содержания GaTe в сплаве до 1 мол.% растет значительно, оставаясь практически постоянной до 8 мол.%, а затем растет слабо. Электропроводность и концентрация носителей тока по составу уменьшаются, тогда как холловская подвижность обнаруживает максимум на сплавах состава $\text{Ge}_{0.94}\text{Ga}_{0.06}\text{Te}$, что, по-видимому, обусловлено наличием сложного процесса. При содержании GaTe в сплавах до ~6 мол.% варьирующим является процесс "заполнения" вакансий из-под германия в GeTe (залечивания решетки), а при больших его содержаниях — образования твердых растворов с "новыми" дефектами.

Общая теплопроводность (измеренная) по составу уменьшается, что обусловлено, видимо, увеличением теплового сопротивления кристаллической решетки GeTe. Как показывают результаты наших исследований и [5], растворимость GaTe в GeTe меньше, чем в SnTe, что обусловлено меньшей концентрацией вакансий из-под германия в GeTe, чем из-под олова в SnTe.

Выводы

1. В системе GeTe—GaTe твердые растворы образуются при содержании GaTe в сплаве ~ до 10 мол.% и при содержании GeTe—не более 2 мол.%, причем GaTe в GeTe растворяется меньше, чем в SnTe и больше, чем в PbTe.

2. Обнаружены соединения состава GeGaTe_2 и GeGa_2Te_3 .

3. При малых замещениях германия галлием предполагается как "заполнение" пустых мест из-под германия в GeTe, так и образование твердых растворов замещения.

4. Сложная структура зон GeTe сохраняется при наличии в сплаве GaTe до 8 мол.%, что видно на температурных зависимостях термоэдс.

ЛИТЕРАТУРА

1. Rosenberg A., Grierson R., Woolley J. C., Nicolic P., Trans. Metallurg. Soc., 1964, 230, №2, 342—350.
2. Wald F., Rosenberg A., J. Phys. and chem. Sol., 1965, 26, №7, 1087—1091.
3. Woolley J. C., Electrochemical Soc., 1965, 112, № 9, 906—908.
4. N'ichus E., Nicke H., Ann. Physik, 1966, 7, B 17, № 1—2, 77—78.
5. Belettes E., Nieke H., Ann. Physik, 1966, 18, № 5—6, 258—267.
6. Насиров Я. Н., Алиджанов М. А., ДАН Азерб. ССР, 1968.

Институт физики

Поступило 8. VII 1967

Я. Н. Насиров, М. И. Заркэрова, М. М. Экбэров

GeTe—GaTe системиндэ термоэлектрик хассэлэринин, тэдгиги

ХҮЛАСЭ

GeTe—GaTe системинин хал диаграммы тэдгиг едилмиш вэ кэстэрилмишдир ки, GeTe-ун керманиум теллуриддэ һэллолма сахәси 10 мол. %-дэн артыг дежилдир. GeTe-ун һэллолма областы исә чәми 2—4 мол. %-э чатыр. Тэдгиг едилмиш системдэ ики: GeGaTe_2 вэ GeGa_2Te_3 кими бирләшмэлэр мүшәһидэ олуишушдур. Системин бүтүн.

хәлитәлэри үчүн отаг температурунда термо Е. Н. Г. вэ електрикке чирмә әмсалы өйрәнилмишдир.

Мәгаләдә GeTe-а Јахын бәрк мәһлуларда Е. Н. Г.-нин, електрик-кечирмәнин, истиликкечирмәнин ЈүкдашыЈычыларын сыхлығынын вэ ЈүрүклүлүЈүнүн тәркибдән асылылығы верилмишдир. ТәЈин едилмишдир ки, һәммин мәһлуларда GeTe-а хас олан мүрәккәб золаг гурулушу сахланылыр. Мәһлулда GaTe-ун мигдары 8 мол. %-ә гәдәр олур. ЕЈни заманда, GeTe-да керманиума аид бош Јерләрин тутулмасы вэ һәмчинин бәрк мәһлулун әмәлә кәлмәси кими мүрәккәб просес мөвчуддур.

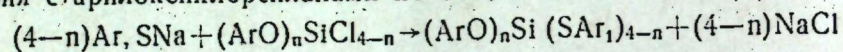
ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

А. М. КУЛИЕВ, М. А. САЛИМОВ, Н. С. КЯЗИМОВА, Э. А. АГАЕВА,
Т. Ю. ИСКЕНДЕРОВА

СИНТЕЗ И ИССЛЕДОВАНИЕ СПЕКТРОВ НЕКОТОРЫХ
АРИЛОКСИАРИЛТИОСИЛАНОВ

Настоящая работа является продолжением наших исследований по получению некоторых арилоксиарилтиосиланов. Этот класс соединений охватывает малоизученную группу смешанных эфиров орто- и тиоортокремневых кислот общей формулы $(\text{ArO})_n\text{Si}(\text{SAr}_1)_{4-n}$.

В результате предыдущих исследований нами было установлено, что эти соединения образуются при взаимодействии алкилтиофенолята натрия с арилоксихлорсиланами по общей схеме:



В предлагаемой работе рассматривается ряд новых представителей арилоксиарилтиосиланов, получаемых по вышеуказанной реакции на основе фенола, о-крезола, п-трет. бутилфенола и 2,5-диметилтиофенола. Эти эфиры получены по способу, предложенному нами ранее в одной из предыдущих статей. 2,5-диметилтиофенол был синтезирован

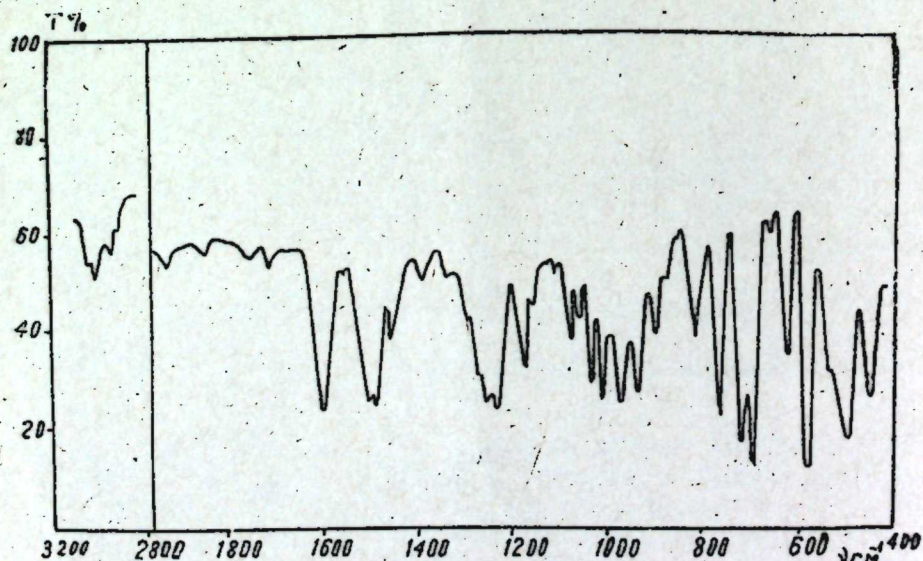


Рис. 1.

восстановлением 2,5-диметил-бензолсульфохлорида цинком в кислой среде [1] и имел следующие константы—т. кип. 110°C (25 мм), $n_D^{20} = 1,5705$, $d_4^{20} = 1,0313$.

Таким образом были получены:
три-фенокси-(2,5-диметилфенилтио)-силан (I),
ди-фенокси-ди (2,5-диметилфенилтио)-силан (II),
ди-(2-метилфенокси)-ди-(2,5-диметилфенилтио)-силан (III),

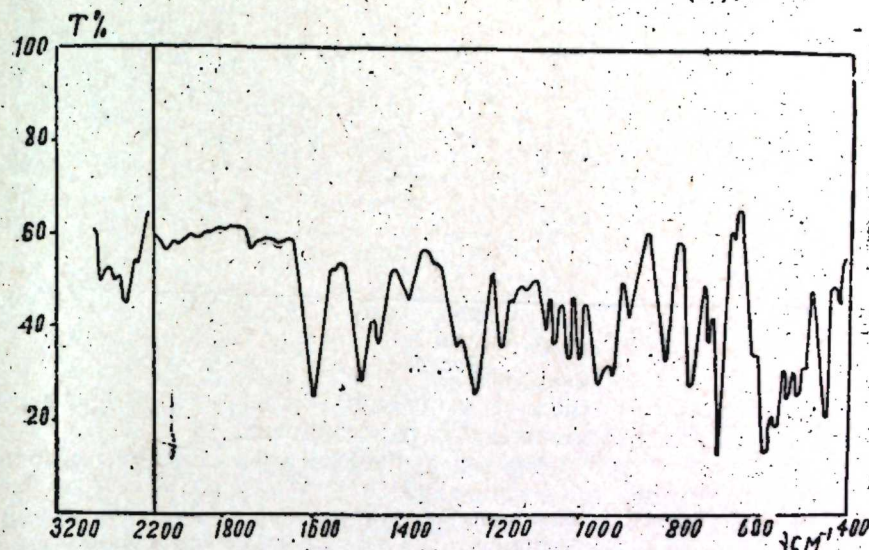


Рис. 2.

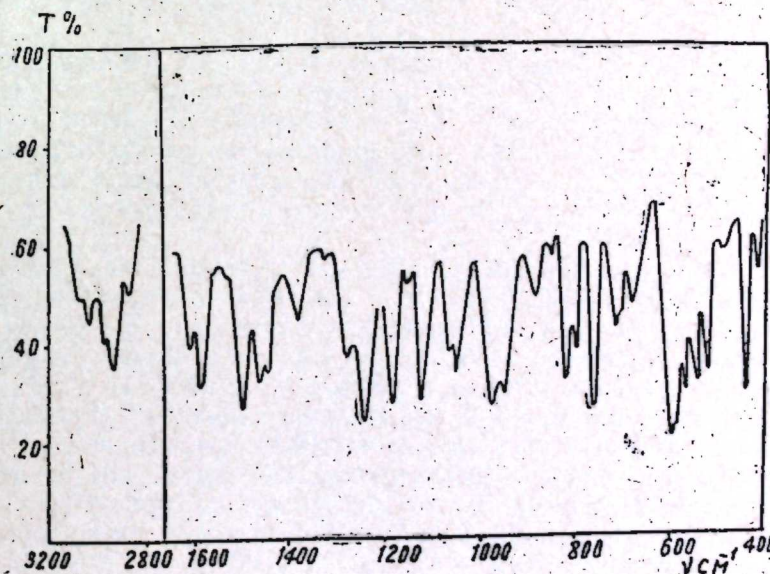


Рис. 3.

три-(трет. бутилфенокси)-(2,5-диметилфенилтио)-силан (IV).

Их свойства приведены в таблице.

Эти эфиры, подобно ранее полученным представителям арилоксиарилтиосиланов, оказались термически весьма устойчивыми соединениями и перегонялись в вакууме без признаков разложения. Они

Нетрудно проследить, что те же полосы наблюдаются и в спектре соединения II.

У вещества III в этом районе наблюдается ряд полос, относящихся к 1,2 и 1, 2, 5 замещенному бензолу (750, 806 и 874 см^{-1}).

Соответственно у вещества IV наблюдаются полосы, обусловленные 1, 4 и 1, 2, 5 замещенным бензолом (833, 809, 864 см^{-1}).

Группа полос в области 1239—1230 см^{-1} , несомненно, обусловлена валентными колебаниями $\text{C}=\text{O}$ [8].

В соответствии с приписываемой структурой в спектрах найдена полоса поглощения при 1055 см^{-1} , что указывает на непосредственную связь атома кремния с кислородом [2, 3].

В области 650—660 см^{-1} наблюдается слабая полоса поглощения, которую по имеющимся в литературе данным [4] можно приписать связи $\text{C}-\text{S}$.

Большой интерес представляет область 400—700 см^{-1} . На основании сравнительного изучения полученных спектров, а также сведений, имеющихся в литературе [4, 5], присутствие полосы в области 440—450 см^{-1} обусловлено связью $\text{Si}-\text{S}$ и дает возможность сделать заключение о том, что синтезированные соединения содержат тиоэфирные группы.

Полосы, наблюдаемые в области 617—625 и 490—500 см^{-1} могут быть отнесены к колебаниям фрагмента $\text{C}-\text{S}-\text{Si}$.

Выводы

1. Впервые синтезированы 4 новых смешанных эфира типа арилоксиарилтиосилана.
2. Структура полученных соединений определена ИК-спектроскопическим методом.

ЛИТЕРАТУРА

1. Кулиев А. М., Гусейнов К. З. ЖорХ, 1967, № 1.
2. Корешков А. П., Михайленко Ю. Я., Якимович Г. Ф. ЖФХ, 28, 537, 1954.
3. Корешков А. П., Михайленко Ю. Я., Якимович Г. Ф. ЖАХ 9, 208, 1954.
4. Rimpler M. Chem. Berichte, 1966, № 5, стр. 1523.
5. Abel E. W. J. Chem. Soc. London, 1960, 4406.
6. Вест В. Применение спектроскопии в химии. ИЛ, 1959 стр. 239.
7. Вест В. Применение спектроскопии в химии. ИЛ, 1959, стр. 320.
8. Салимов М. А., Эриванская Л. А. и Шуйкин Н. И. Азерб. хим. жур., 1961, № 4, стр. 93.

Институт химии присадок

Поступило 20. VII 1967

Э. М. Гулиев, М. А. Салимов, Н. С. Казымова, Е. А. Агаева,
Т. Ж. Искандерова

Бә'зи ароксидиарилтиосиланларын алынмасы вә онларын
спектрләринин өҗрәнилмәси

ХҮЛАСӘ

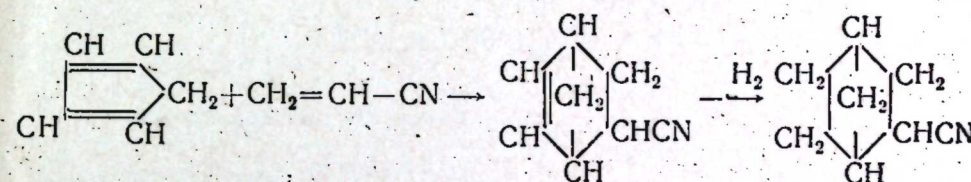
Арилоксидиарилтиосиланларын 2,5-диметилтиофенолун натриум дузу илә реаксиясы нәтиҗәсидә 4 је'ни гарышыг ефир алынмыш, онларын спектрләри чәкилмиш вә әтрафлы өҗрәнилмишдир.

ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

С. Д. МЕХТИЕВ, Р. А. БАБАХАНОВ, Э. Э. ГАЙДАРОВА,
М. Р. МУСАЕВ, А. Р. МУСАЕВА

СИНТЕЗ АРИЛЗАМЕЩЕННЫХ ЦИАНОРБОРНАНА

Цианнорборнан или 2-цианбицикло-(2,2,1) гептан впервые был описан Альдером с сотрудниками [1]. Он был получен гидрированием продукта конденсации цикlopentadiена с нитрилом акриловой кислоты—цианнорборнана по следующей схеме:



В дальнейшем по этой схеме были синтезированы и охарактеризованы другие производные норборнана с функциональными группами OH ,

$-\text{COOH}$, $-\text{CH}_2\text{OH}$, $-\text{C}(=\text{O})\text{H}$ и т. д. [2].

Что же касается синтеза алкил и арилпроизводных норборнана, то в литературе почти отсутствуют сведения по данному вопросу. Исключение составляет работа А. Ф. Плате с сотрудниками по синтезу метилнорборнана, осуществленному по вышеприведенной схеме, т. е. конденсацией cyclopentadiена с пропиленом с последующим гидрированием полученного аддукта [3].

Нами в настоящее время проводятся систематические исследования по химии цианнорборнана с целью получения эффективных препаратов, могущих найти применение в различных областях органического синтеза.

Настоящее сообщение посвящено получению арилзамещенных цианнорборнана реакцией конденсации 2-циан-бицикло (2,2,1) гептена с ароматическими углеводородами в присутствии хлористого алюминия.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

В качестве продуктов конденсации использованы свежеперегнанные ароматические углеводороды—бензол, толуол, этилбензол, орто-, мета- и пара-ксилолы и изопропилбензол, физико-химические константы

которых хорошо совпадали с литературными. Цианнорборнан получен конденсацией циклопентадиена с акрилонитрилом по реакции Дильса и Альдера [5] и имел т. кип. 82—86/11 мм рт. ст. n_D^{20} 1,4878, d_4^{20} 1,0072, по литературным данным т. кип. 80—85 при 11 мм рт. ст. n_D^{25} 1,4876, d_4^{25} 1,0066.

Опыты проводились в трехгорлой стеклянной колбе, снабженной обратным холодильником, капельной воронкой и механической мешалкой. В колбу загружался исходный ароматический углеводород и безводный $AlCl_3$. Затем в течение часа при непрерывном перемешивании подавался цианнорборнан. При этом замечалось образование и исчезновение белого хлопьевидного осадка, по-видимому, комплексного соединения. По мере введения цианнорборнана температура поднималась до 60°C. После введения всего количества взятого нитрила перемешивание продолжалось еще полчаса, в течение которого температура вновь достигала комнатной. Затем продукты реакции обрабатывались 8—9%-ной соляной кислотой, промывались водой и сушились над сульфатом натрия.

После отгонки непрореагировавшего ароматического углеводорода, остаток перегонялся под вакуумом и при соответствующей температуре отбиралась целевая фракция.

При проведении конденсации было подробно изучено влияние переменных параметров реакции и количества катализатора на выход соответствующих арилзамещенных цианнорборнана. Необходимо отметить, что наиболее подробно реакция исследовалась на примере бензола и цианнорборнана.

Результаты этих опытов суммированы в табл. 1.

Таблица 1

Результаты опытов по конденсации бензола цианнорборнаном

№ пп	Взято в реакцию				Получены, г					Выход бензолцианнорборнана (% вес. от теории)
	ад-дукт, г	бен-зол, г	к-тор, г	мольные соот. ад-дукт : к-тор : бензол	катализатор (после промывки)	бензол-цианнорборнан	бензол	цианнорборнан	Остаток	
4	17,0	21,3	28,6	1:1, 5:2	35,5	50,8	35,9	—	12,53	63,6
1	17,0	45,6	28,6	1:1, 5:4	56,2	36,4	47,9	—	6,78	71,1
9	17,0	66,9	28,6	1:1, 5:6	86,0	27,0	67,5	—	2,26	82,3
5	17,0	88,2	28,6	1:1, 5:8	43,4	34,3	43,0	6,12	7,38	53,0
10	17,0	45,6	15,20	1:0, 8:4	67,8	33,2	53,3	—	3,24	79,9
7	17,0	45,6	20,95	1:1, 1:4	77,45	19,70	62,2	—	5,69	54,1
8	17,0	45,6	32,38	1:1, 7:4	49,7	44,9	38,5	—	5,03	79,1
11	16,0	50,5	20,95	1:1, 1:4,5	55,95	42,10	45,9	—	3,15	85,4
12	17,0	55,7	20,95	1:1, 1:5	60,6	35,5	52,8	—	4,79	76,0
*24	17,0	55,7	20,95	1:1, 1:5	—	—	—	—	—	—

* Температура концентрации—20—22°C.

Как видно из данных таблицы, максимальный выход фенилзамещенного цианнорборнана получается при температуре реакции 60°C, соотношении бензол:аддукт: $AlCl_3$ = 5:1; 1:1 и продолжительности опыта 1 ч.

При этом выход продукта конденсации приближается к теоретическому и составляет 85,4%.

При других условиях реакции, как это видно из данных таблицы, выход фенилцианнорборнана значительно ниже, что, по-видимому, объяс-

няется изменением направления реакции в сторону образования побочных продуктов.

В дальнейшем, с целью получения других арилзамещенных цианнорборнана исследованная реакция была распространена на производные бензола, причем опыты ставились в оптимальных условиях, найденных для бензола.

В табл. 2 приведены выходы соответствующих арилзамещенных цианнорборнана, а также физико-химические константы синтезированных соединений. Последние, судя по литературным данным, описываются и характеризуются впервые.

Таблица 2

Физико-химические константы арилзамещенных цианнорборнана

Наименование	Выход цианнорборнил ароматич. углеводородов, % от теории	n_D^{20}	d_4^{20}	MR_D		Элементарный анализ		
				най.	вычисл.	C	H	N
2-циан 5-фенилбицикло (2,2,1) гептан	85,4	1,5515	1,06968	58,80	59,31	84,39	7,94	6,94
2-циан 5-толлилбицикло (2,2,1) гептан	79,8	1,5510	1,0577	63,55	63,96	—	—	—
2-циан 5-(о-ксилил) бицикло (2,2,1) гептан	80,89	1,5470	1,0445	68,31	68,31	—	—	—
2-циан 5-(м-ксилил) бицикло (2,2,1) гептан	84,00	1,5465	1,0445	68,26	—	—	—	—
2-циан 5-(п-ксилил) бицикло (2,2,1) гептан	73,11	2,4565	1,0468	68,11	—	84,6	8,23	7,17
2-циан 5-(этилфенил) бицикло (2,2,1) гептан*	82,0	1,5450	1,038	68,53	68,614	—	—	—
2-циан 5-(кумил) бицикло (2,2,1) гептан*	81,7	1,5435	1,0298	73,20	73,26	83,0	8,37	8,63

* Температура конденсации: 0—3°C.

Следует отметить, что более подробное исследование структуры этих соединений совершенными методами анализа и нахождения путей их использования в органическом синтезе будет опубликовано в одном из последующих сообщений.

ЛИТЕРАТУРА

1. Alder K., Humbach K., Reubre R. Ber. 91, 1958, № 7, 15, 16.
2. Оищенко А. С. Диевовый синтез. Изд. АН СССР, М., 1963.
3. Беликова Н. А., Березкин А. Г., Платэ А. Ф. ЖОХ, № 9, т. XXXII, 2942, 1962. Синтез эндо- и экзо-2 метилбицикло (2, 2, 1) гептанов.
4. Мехтиев С. Д., Бабаханов Р. А., Гайдарова Э. Э., Мусаев М. Р. и Мусаева А. Р. Авторское свид. № 18 7748,66, СССР. 5. Bruson. Amer. chem. Soc. 64, 2457, 1942.

ИНХП

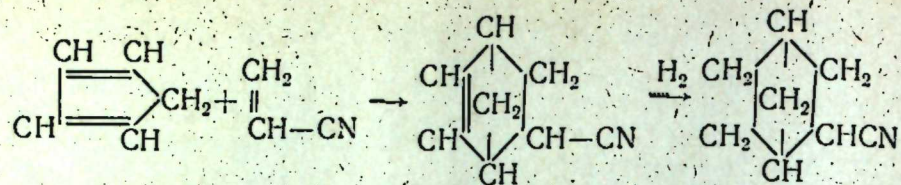
Поступило 26.VI 1967

С. Ч. Мехдијев, Р. Э. Бабаханов, Е. Е. Ёедарова,
М. Р. Мусајев, Э. Р. Мусајева

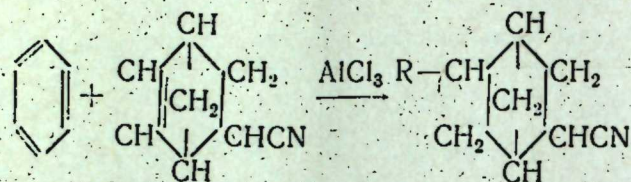
Сианнорборнанын арилтерэмэлэринин синтези

ХҮЛАСЭ

Сианнорборнанын арилтерэмэлэри бу вахта гэдэр синтез едилмәмишдир. Сианнорборнаны исә биринчи дәфә Алдер ашағыдакы схем үзрә алмышдыр:



Бу реаксияда аралыг мәһсулу олан сианнорборнан ароматик карбоһидрокенләрлә AlCl_3 иштиракы илә конденсләшдириләрәк сианнорборнанын арилтөрәмәләри синтез едилмишдир. Реаксия ашағыдакы кими кетмишдир:



R — мұвафиг: ароматик карбоһидрокендир. Бизим тәрәфимиздән исе R кими бензол, толуол, орто-, мета- вә параксилоллар, этилбензол вә изопропилбензол кәтүрүләрәк, сианнорборнанын мұвафиг төрәмәләри алынмышдыр.

И. Н. ПАЛЛЕР

ОСОБЕННОСТИ ФОРМИРОВАНИЯ СТРУКТУР НИЖНЕГО ОТДЕЛА ПРОДУКТИВНОЙ ТОЛЩИ ЛОКБАТАН-КЕРГЕЗСКОЙ СКЛАДЧАТОЙ ЗОНЫ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР Ш. Ф. Мехтиевым)

Антиклинальные складки Западно-Апшеронской тектонической зоны (Локбатанская, Путинская, Кушханинская и Кергезская) характеризуются асимметричным строением, что отчетливо видно на структурной карте (рис. 1) по кровле VIII гор. (стратиграфический аналог НКП).

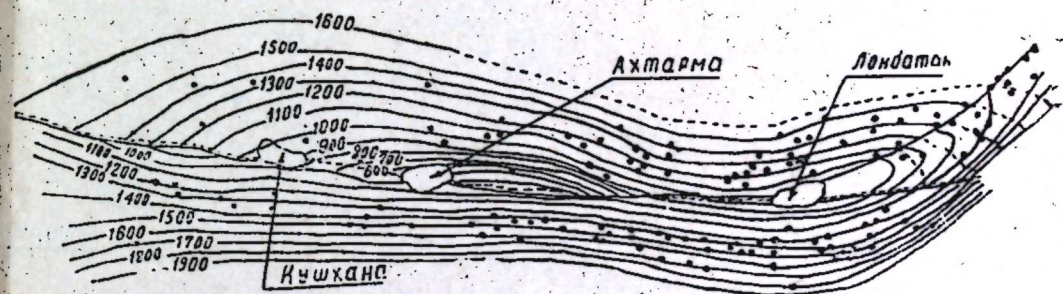


Рис. 1. Локбатан, Пути, Кушхана, Кергез. Структурная карта по кровле VIII горизонта. Составил И. Н. Паллер.

К началу накопления осадков продуктивной толщи здесь же намечались некоторые поднятия, о чем свидетельствуют как наличие неровностей дна бассейна перед отложением продуктивной толщи, так и несогласное залегание низов продуктивной толщи на подстилающих ее отложениях.

Дальнейшее формирование складок этой антиклинальной зоны происходило в тесной связи с накоплением осадков.

Для детального изучения формирования структур нижнего отдела продуктивной толщи была построена серия палеоструктурных карт по подошве VIII и НКГ горизонтов¹.

¹ Ввиду небольшого объема статьи нами приводится лишь одна карта.

Самой нижней стратиграфической единицей продуктивной толщи в исследуемом районе является кирмакская свита, но ввиду недостаточных данных подобные карты по этой свите не строились. Эти карты со всей очевидностью показывают, как по мере накопления осадков продуктивной толщи происходило развитие и дальнейшее переформирование структур.

Само же переформирование структур улавливается по изменению положения осей, изменению углов падения пластов на крыльях, миграции сводов отдельных поднятий при сопоставлении этих карт в стратиграфической последовательности.

Рассмотрение карт по подошве VIII и НКГ горизонтов выявляет весьма интересную картину развития структур примерно от времени их образования и до наших дней.

Палеоструктурные карты по подошве VIII горизонта были нами построены на конец времени образования НКГ гор., балаханской свиты и продуктивной толщи, а по подошве НКГ горизонта на конец времени свиты „перерыва“, балаханской свиты и продуктивной толщи. Отметим, что для восстановления структуры подошвы этих горизонтов на конец времени продуктивной толщи нам пришлось построить на палео-профилях „воздушные“ складки, т. к. верхи продуктивной толщи на сводах рассматриваемых структур размыты примерно на 800—1000 м. Структура подошвы VIII горизонта к концу времени образования НКГ горизонта представляла собой пологую складку. Угол падения северного крыла Локбатанской складки составлял $4^{\circ}12'$, а южного— $7^{\circ}36'$. К этому времени углы падения для Путинской складки оказались соответственно равными $4^{\circ}38'$ и $12^{\circ}12'$. Высота складки не превышала 70—100 м (рис. 2).

К моменту образования балаханской свиты над подошвой VIII горизонта уже находился довольно мощный слой осадков (550—600 м).

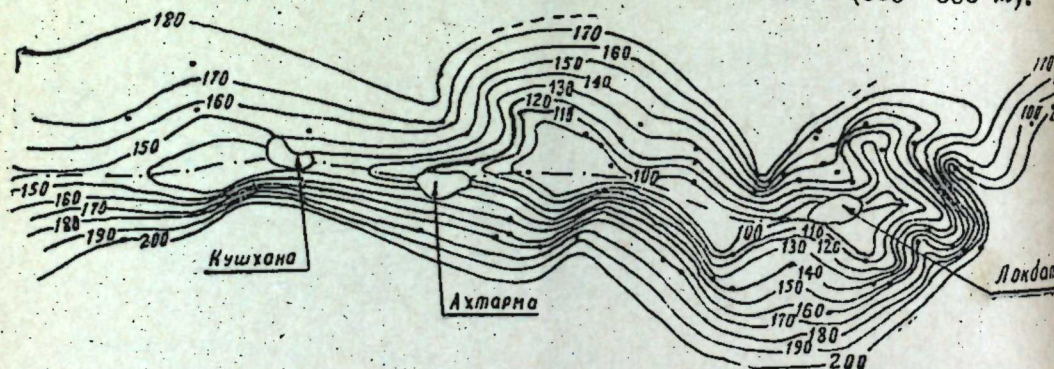


Рис. 2. Локбатан, Пута, Кашхана, Кергез. Палеоструктурная карта по подошве VIII горизонта к концу времени образования НКГ горизонта. Составил И. Н. Паллер.

Антиклинальный характер структуры выражен был отчетливо, о чем свидетельствует возросшая крутизна углов падения крыльев.

К концу этого времени северное крыло Локбатана стало круче ($12^{\circ}38'$), а угол падения южного крыла уже составлял $18^{\circ}18'$. На площади Пута величина угла падения северного крыла оказалась равной 10° , а южного— $31^{\circ}48'$.

К концу образования всего комплекса осадков продуктивной толщи свод Локбатанской складки оказался смещенным на северо-восток примерно на 650—700 м, а свод путинской структуры относительно предыдущего палеосвода—на 400 м в юго-западном направлении.

Соответственно с этим изменилось положение осей рассматриваемых складок. Мощность осадков над подошвой VIII горизонта достигла 1400—1500 м.

Структура подошвы VIII гор. к концу времени образования продуктивной толщи имела ярко выраженный антиклинальный характер с углами падения северного крыла в $30^{\circ}30'$ и южного $23^{\circ}48'$ (площадь Локбатан), т. е. северное крыло к концу этого времени оказалось несколько круче южного. По Путинской складке угол падения северного крыла составлял $18^{\circ}35'$, а наклон южного крыла достиг своего максимального значения— $44^{\circ}12'$.

То же самое мы наблюдаем и по палеоструктурным картам подошвы НКГ горизонта.

Здесь также увеличивается крутизна углов падения крыльев складок по мере накопления осадков продуктивной толщи.

Помимо рассмотрения изменения углов падения складок в период накопления осадков продуктивной толщи нами подсчитана и скорость пликтивной дислокации VIII и НКГ горизонтов в разное время в условиях направленного погружения слоев.

Эта скорость (V) измеряется в угловых минутах на 1 м мощности накопившихся осадков и показывает, какой наклон претерпело положение того или иного горизонта данного участка при образовании одного метра отложившихся осадков. Данные, полученные из подсчета, приведены в табл. 1 и 2.

Таблица 1
Скорость пликтивной дислокации под VIII гор. в разное время в условиях направленного погружения

Площади	Крылья	К концу НКГ	К концу балаханск. свиты	К концу ПТ
Локбатан	Северн.	0,11	0,09	0,12
	Южное	0,22	0,14	0,13
Пута	Северн.	0,14	0,07	0,07
	Южное	0,36	0,24	0,18

Таблица 2

То же по подошве НКГ

Площади	Крылья	К концу свиты „перерыва“	К концу балахан. свиты	К концу ПТ
Локбатан	Северн.	0,13	0,13	0,13
	Южное	0,37	0,19	0,19
Пута	Северн.	0,14	0,10	0,05
	Южное	0,41	0,32	0,21

Как видно из этих таблиц, максимальные скорости пликтивной дислокации по VIII и НКГ горизонтам имеем до конца времени отложения НКГ и свиты „перерыва“. За исключением северного крыла Локбатанской складки по мере накопления осадков эта скорость уменьшается и к концу „продуктивного“ века она сократилась в 2—3 раза.

Интересно, что южные крылья структур имели большую скорость пликтивной дислокации, нежели северные. Эти движения, происходящие внутри отдельных тектонических блоков, несомненно, являются унаследованными от глубинного регионального разлома (разрыва—сдвига), поскольку рассматриваемые нами складки, как это полагает

В. А. Горин, являются приразломными, т. е. такими, образование которых обусловлено движениями по разломам на глубине [1]. По построенным палеоструктурным картам можно определить время образования разрыва.

Основное осевое нарушение (см. рис. 1) на построенных нами палеоструктурных картах не улавливается и поэтому время его образования следует отнести к периоду интенсивной апшеронской складчатости².

В соответствии с отмеченной последовательностью образования типов деформации, можно высказать предположение о том, что до апшеронской орогенической фазы в рассматриваемом нами районе все оформившиеся к тому времени структуры характеризовались дислокациями только пликативного характера. В последующем развитии тектонических деформаций образования основного осевого нарушения связано с верхнеплиоценовой геотектонической фазой, обусловленной образованием мощных высококомпетентных апшеронских известняков.

ЛИТЕРАТУРА

1. Сутанов А. Д., Горин В. А. Продуктивная толща западного борта Южно-Каспийской впадины. Азербайджан, 1963. 2. Тамразян Г. П. Тектоническое развитие Прикарадагского района Апшеронского полуострова и перспективы поисков новых нефтегазовых залежей. Уч. зап. АГУ, серия геол.-географ., 1962, № 5—6.

Азерб. филиал
ВНИИГАЗ

Поступило 13. I 1967

И. Н. Паллер

Лөкбатан-Коркөз гырышыг зонасы мәһсулдар гатын алт шө'бәсиндә гырышыгларын формалашмасы хүсусијјәтләри

ХУЛАСӘ

Мәгаләдә Мәһсулдар гатын VIII вә КҮК горизонтларынын дабанынын мұхтәлиф стратиграфик ваһидләринин сону үчүн дүзәлдилмиш палеоструктур хәритәләриндә әсасән Лөкбатан-Коркөз гырышыг зонасынын формалашмасы мәсәләсинә бахылмышдыр.

Стратиграфик ваһидләр үзрә бу хәритәләр ардычыл мұгајисә олундугда охларын Јерләринин дәјишмәси, ганадларда лајларын бучагла-рынын Јатмасы, ајры-ајры галхымларын тағларынын дәјишмәси, онларда гырышыгларын Јенидән формалашмасы ајдын көрүнүр.

Лајларын Јатма истигамәти үзрә ајры-ајры гырышыгларда пликатиф дислокассијаларын сүр'әти һесабланмышдыр. Ајдын олмушдур ки, чөкүнтүләр тәдричән Јығылдыгда бу сүр'әт азалыр.

Дүзәлдилмиш палеоструктур хәритәләр көстәрир ки, әсас позгунлуг хәттинин әмәлә кәлмәсини Абшерон гырышыглары әсринә аид етмәк ләзимдыр.

² Разрывы, возможно, существовали, но, имея незначительные амплитуды, они могли нами при построениях не улавливаться.

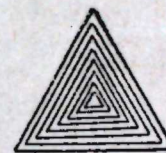
КРИСТАЛЛОГРАФИЯ

Ч. Д. ДЖАФАРОВ

ШТРИХОВКИ НА ГРЯНЯХ КРИСТАЛЛОВ МАГНЕТИТА

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

Магнетиты с характерными штриховками на гранях ромбододекаэдра и октаэдра из Дашкесайского месторождения детально были изучены М. А. Кашкаем [2] химически, рентгенометрически и другими физико-химическими методами. Нами изучались своеобразные штриховки роста и растворения. На основании микроскопических исследований на гранях кристаллов магнетита удалось выявить 8 типов штриховок, относящихся к ромбододекаэдрическим и октаэдрическим габитусным формам.



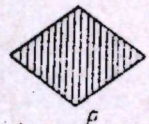
а



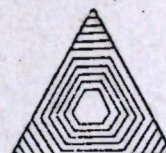
д



б



е



г



ж



з



3

Штриховка на гранях {111}

1. Треугольная штриховка бывает двух типов: а) прямопараллельная штриховка образуется в том случае, когда ступеньки роста идут параллельно ребрам граней {111} (рисунок а); б) обратнопараллельная штриховка образуется в том случае, когда ступеньки роста идут параллельно ребрам граней {100} (рисунок, б). Как в случае а, так и в случае б ступеньки роста спускаются от центра грани к периферии в трех направлениях.

2. Шестиугольная а) „гексагональная“ штриховка состоит как бы из комбинации двух ранее описанных треугольных прямо- и обратнопараллельных штриховок. В этом случае ступеньки роста спускаются от центра к ребрам граней {111} и {100} в шести направлениях (рису-

Рис.

нок в); б) „дигригональная“ штриховка параллельна шести ребрам граней {135}. В этом случае ступеньки попарно спускаются от центра грани к периферии в шести направлениях (рисунок, 2).

Штриховка на гранях {110}

3. Прямолинейная а) штриховка, параллельная ребрам граней {110}. В этом случае отмечаются ступеньки роста, спускающиеся от центра грани в двух перпендикулярных длинной диагонали направлениях (рисунок, д); б) штриховка, параллельная ребрам граней {100}. В этом случае отмечаются ступеньки роста, спускающиеся от центра грани в двух перпендикулярных короткой диагонали направлениях (рисунок, е).

4. Многосторонняя а) штриховка, параллельная четырем ребрам граней {110}. В этом случае ступеньки роста спускаются от центра грани к периферии в четырех направлениях (рисунок, ж); б) штриховка, параллельная четырем ребрам граней {135}. В этом случае ступеньки роста спускаются от центра грани к периферии в четырех направлениях. Эту форму штриховки условно можно было бы назвать „копьевидной“ (рисунок, з).

В появлении вышеописанных типов штриховок наблюдаются некоторые закономерности. Интересной особенностью в появлении штриховки является то, что на кристаллах магнетита из всех участков Дашкесанского месторождения, имеющих определенную габитусную форму ({110} или {111}) во всех случаях наблюдается тонкая штриховка, высота ступенек роста в которых измеряется несколькими микронами.

Если в комбинации встречается несколько простых форм, то интенсивной штриховкой обычно покрыта грань, которая имеет медленную, а грань с гладкой поверхностью—быструю скорость роста. Иными словами, в процессе роста грань с гладкой поверхностью проявляет тенденцию к постепенному исчезновению.

Штриховки на гранях ромбо-додекаэдров и октаэдров как бы взаимно дополняют друг друга. Если встречаются кристаллы, состоящие из комбинаций таких простых форм как {110} и {111}, и грань {110} покрыта прямолинейной штриховкой, идущей параллельно длинной диагонали, то грань {111} обязательно имеет трехугольную прямо-параллельную штриховку. Если же грань {111} покрыта трехугольной обратнопараллельной штриховкой, то на грани {110} отмечается штриховка, идущая параллельно короткой диагонали. Штриховка на грани {110} типа 4 случая „б“ встречается со штриховкой типа 2 случая „б“ грани {111} и т. д.

О рифовой скульптуре на гранях магнетита

Внешнее сходство такой скульптуры с атоллами коралловых рифов позволило Э. В. Бартошинскому [1] назвать ее „рифовой“. Подобная скульптура нами обнаружена на гранях {110} кристалла магнетита. Этот кристалл состоит из равномерно развитых комбинаций таких простых форм, как {135} и {110}. Грани {135} покрыты характерной для этой грани обыкновенной грубой штриховкой, образовавшейся вследствие интенсивного растворения плоскости {135}. Грани {110} плоские, блестящие, визуально кажущиеся гладкими. При большом увеличении под микроскопом на поверхности этих граней обнаруживаются обособленные положительные системы правильных колец. Эти кольца аналогичны описанным для граней кристаллов алмаза [1].

Исследование показало, что образование штриховок типа „а“, „д“, „б“, „е“ связано с ростом кристаллических индивидов, а типа „в“, „ж“, „г“, „з“, и „рифовые“ скульптуры—с растворением. Причем, появление „рифовых“ скульптур происходит в той среде, где насыщение минералообразующих растворов незначительно.

ЛИТЕРАТУРА

1. Бартошинский Э. В. О новой скульптуре на гранях алмаза. Минер. сборн. Львовского геол. общества, № 11, 1957. 2. Кашкай М. А. Петрология и металлогения Дашкесана. „Недра“. М., 1965.

Институт геологии

Поступило 30. X 1967

Ч. Ч. Чэфаров

Магнетит кристаллары үзәриндә олан чизкиләр һаггында ХҮЛАСӘ

Тәдгигатлар нәтижәсиндә магнетит кристалларының {111} вә {110} үзәриндә 8 тип чизки гејд олуңур. Буңлардан 4 тип бөјүмә, 4-ү һеә һәлһәлһә илә әләгәләндирилир.

{110} вә {531} бәсит формаларының комбинацияларындан ибарәт олан кристаллың {110} үзәриндә мәрчан рифләринин атолларины хатырладан һејкәлвары формалара тәсадүф едилир ки; онларын да там дојмамыш мәһлуллар илә әләгәдар олдуғу көстәрилир.

ПАЛЕОНТОЛОГИЯ

Х. М. ШЕЙДАЕВА-КУЛИЕВА

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА МИКРОФАУНЫ
АКЧАГЫЛЬСКОГО ЯРУСА СЕВЕРНОГО БОРТА
КУРИНСКОЙ ДЕПРЕССИИ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР К. А. Ализаде)

Отложения акчагыльского яруса северного борта куринской депрессии охарактеризованы более чем 70 видами остракод и небольшим количеством фораминифер.

Остракоды представлены главным образом двумя семействами: *Cypridae* и *Cytheridae* и следующими родами: *Caspiocypris*, *Candona*, *Leptocythere*, *Ilyocypris*, *Loxococoncha*, *Trachyleberis*, *Candoniella*, *Caspiolla*, *Lonocypris*, *Limnocythere*.

Самыми многочисленными в акчагыльских отложениях являются представители родов *Leptocythere* и *Loxococoncha*.

Представители рода *Cytherissa* бедны в видовом отношении, но многочисленны по количеству экземпляров и в отдельных горизонтах преобладают над остальными остракодами и приурочены к солоноватоводным бассейнам.

Представители рода *Cyprideis* встречаются по всему разрезу и корреляционного значения не имеют. Роды же *Trachyleberis*, *Caspiolla*, *Limnocythere* представлены двумя—тремя видами. Самым распространенным родом в акчагыле является *Candona*, насчитывающий около 15 видов. Что касается всех остальных родов, то они представлены единичными видами, некоторые из которых встречаются в большом количестве экземпляров.

Фораминиферы, находящиеся в коренном залегании, относятся к родам *Cibicides*, *Cassidulinita*, *Bolivina*, *Streblus*, *Quinqueloculina*, *Nonion*, *Discorbis*, *Eldhidium*, *Butiminella*.

Представители рода *Streblus*, с единичным видом *Streblus beccarii* (Linne) прослеживаются по всему разрезу и стратиграфического значения не имеют.

Представители же рода *Cassidulinita* встречается в большом количестве экземпляров, но представлены только лишь одним видом *Cassidulinita prima* Suz. *Quinqueloculina* встречается в большом количестве экземпляров, но представлен немногочисленными видами. Остальные роды представлены единичными видами.

В низах акчагыла присутствуют переотложенные фораминиферы из меловых, палеогеновых и неогеновых отложений.

Изучение фауны остракод и фораминифер акчагыльских отложений

показало определенную закономерность в изменении морфологии их. В глубоководных осадках раковинки остракод и фораминифер мелкие, тонкостенные, хрупкие, и гладкие, а раковинки тех же видов, встречающихся в мелководных осадках, крупные, толстостенные, скульптурированные. Кроме того, комплекс фауны мелководных осадков представлен намного богаче, чем в глубоководных.

Кроме остракод и фораминифер в отложениях акчагыльского яруса в большом количестве встречаются остатки известковистых водорослей *Ovulites renata* Liv., имеющие также корреляционное значение. Детальное исследование микрофауны из различных фаций акчагыльского яруса указанной области дало нам возможность проинвестировать двухчленное расчленение (нижний, верхний).

В нижнем подъярусе в коренном залегании встречаются мелкие раковины фораминифер из родов *Cassidulinita*, *Cibicides*, *Quinqueloculina*, *Bolivina* и почти отсутствуют остракоды видов рода *Leptocythere*.

Верхний подъярус характеризуется наличием многочисленных видов рода *Leptocythere*, появляются единичные раковины рода вида *Trachyleberis dendrobora* Suz., здесь встречаются многочисленные виды рода *Candona*, *Loxococoncha* и единичные виды родов *Limnocythere*, *Candoniella*, *Liventalina*.

В массовом количестве встречаются *Cytherissa naphhtatscholana* (Liv.) и *Caspiocypris candida* (Liv.), которые имеют широкое вертикальное распространение.

ЛИТЕРАТУРА

1. Ализаде К. А. Акчагыльский ярус Азербайджана. Изд. АН Азерб. ССР, 1954.
2. Ализаде А. А. Акчагыль Туркменистана. т. I. Гостоптехиздат, 1961.
3. Гофман Е. А. Экология современных и новокаспийских остракод Каспийского моря. Наука, 1966.

Институт геологии

Поступило 21. IV 1967

Х. М. Шейдаева-Кулиева

Күр депрессиясынын шимал бортунда инкишаф тапмыш
Агчакил мәртәбәсинин үмүми микрофаунистик
характеристикасы

ХУЛАСӘ

Күр депрессиясынын шимал ганадында мүхтәлиф фасияларда инкишаф етмиш Агчакил мәртәбәсинин микрофаунасынын дәгиг өлрәнилмәси һәмни чөкүнтүлери ики јарыммәртәбәјә бөлмәјә имкан вермишдир.

Алт јарыммәртәбә фораминиферадан—*Cassidulinita*, *Cibicides*, *Quinqueloculina*, *Bolivina* чинсләринин нөвләри илә характеризә олуноур. Бу јарыммәртәбәдә остракодадан *Leptocythere* чинсинин нөвләри дә тапылмишдыр.

Үст јарыммәртәбә күлли мигдарда *Leptocythere* чинсинин нөвләри илә характеризә олуноур. Бундан башга, һәмни јарыммәртәбә *Candona*, *Loxococoncha* нөвләринин чинсләри илә эәнкиндир. Бурада тәк-тәк *Trachyleberis dendropora* (Suz.) *Limnocythere*, *Candoniella*, *Liventalina* чинсләринин нүмајәндәләринә дә раст кәлмәк олуноур.

ЛИТОЛОГИЯ

Р. Г. СУЛТАНОВ, Я. А. ГАДЖИЕВ

К УСЛОВИЯМ СЕДИМЕНТАЦИИ ГОЛОЦЕНОВЫХ
ОТЛОЖЕНИЙ НА ЮГО-ВОСТОЧНОМ СКЛОНЕ МАЛОГО
КАВКАЗА

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

Континентально четвертичные отложения юго-восточного склона М. Кавказа выражаются в основном аллювио-пролювиальными, делювио-элювиальными и эоловыми осадками общей мощностью от нескольких сантиметров до несколько десятков метров, которые постепенно уменьшаются с низменных областей к горным зонам с выделением в них местами 2—3 литологических перерывов. Все эти отложения аккумуляровались на неровностях рельефа и в зависимости от изменения условий физико-географической среды в сортирующихся обломочных образованиях частое развитие получают пелиты в виде линз или пластовых пачек.

Разновидность пелитовых отложений по их литологическому составу представляет некоторую возможность выявлять климатическую обстановку их условий накопления, как-то образование группы гидрослюды связывается с относительно слабым химическим разложением минералов в холодных полусухих климатических условиях, при более или менее продолжительных периодах промерзания почв, в то время как группа каолинитов обусловлена усилением химического выветривания во влажных климатических условиях при наличии свободного стока [1] воды и отсутствии длительных засушливых периодов.

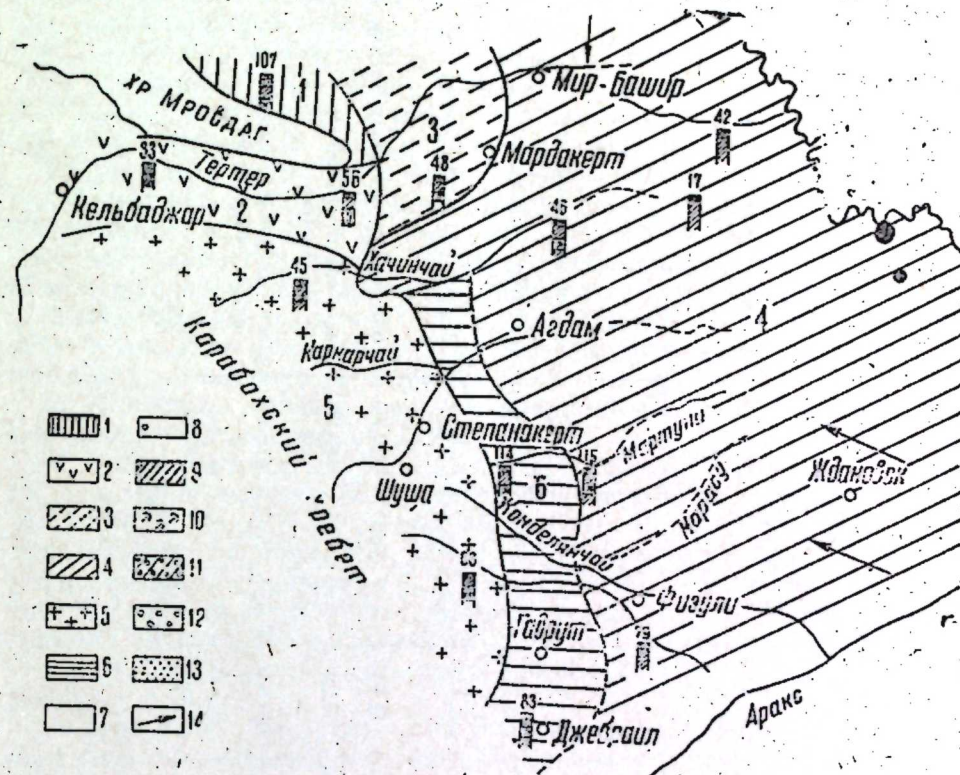
В морфологически резко выраженном высокогорье (1800—2000 м и более) современный почвенный покров подстилается делювием, элювием незначительных мощностей (часто размытых) или же коренными породами мезокайнозой.

В среднегорье и низкогорье в зависимости от морфологического строения рельефа широко распространен почвенный покров (чернозем) до 0,5—3,0 м, который перекрывает лессовидно-суглинистые отложения различных мощностей до 2—7 м на платообразных возвышенностях и 0,2—0,7 м на склонах.

Непосредственно в подошве горной зоны на границе с примыкающей равниной, под небольшой современной толщей серозема (0,1—0,5 м) или буроватой почвы мощность лессовидных суглинков с прос-

лоями аллювиально-галечно-песчаных отложений (0,1—0,3 м) достигает 2—12 м.

На основе литологической изученности лессовидно-глинистых пород на юго-восточном склоне М. Кавказа представляется возможность выделять районы с отдельными провинциями и различными фракциями (глина гидрослюдистая, суглинки каолинито-гидрослюдистые и др.), так или иначе связанные с климатической зональностью* (рисунок, таблица).



Литологическая карта голоцена:

1—каолинито-хлидолитовая фракция; 2—гидрослюдисто-песчано-глинистая фракция; 3—каолинито-песчано-хлидолитовая фракция; 4—гидрослюдисто-хлидолитовая фракция; 5—каолинито-песчано-глинистая фракция; 6—гидрослюдисто-бейдолито-песчано-хлидолитовая фракция; 7—высокогорье; 8—обнажения; 9—глины, суглинки; 10—погребенная почва; 11—супесь; 12—обломочный материал; 13—пески; 14—направления ветров.

1 район—высокогорья, характеризуются очень холодными климатическими условиями, где под современным почвенным покровом (М—0,1—0,3 м) с альпийской луговой растительностью проходит маломощный делювий, элювий или коренные мезокайнозойские вулканогенно-осадочные породы.

Во II районе с холодным климатом выделяются следующие провинции: 1. Хлидолито-каолинитовая с содержанием карбонатов в пределах от 5,9 до 29,2% местами до 69,6%, что объясняется выходами здесь известняковых отложений мезозоя. Мощность рыхлых образований под черноземом на чехле коренных пород колеблется от 2 до 5 м.

В тальвеговых частях почти широтных долин подпочвенный слой (М—0,2—0,3 м) обычно сложен каолинито-глинистыми светло-желты-

* Климатическая зональность разработана при непосредственной консультации Э. М. Шихлинского и А. Д. Эйюбова.

№ пп	Группы	Провинции	Число анализов	Гранулометрический состав, %				Песчаная фракц.	Карбонатность, %			Фракции глинистых пород	Климат	
				0,25	0,25—0,1	0,1—0,01	0,01		от	до	средн.		тип	подтип
1	I	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	Очень холодный	—
2	II	1	3	13,2	31,7	34,7	20,4	44,9	5,9	29,2	16,8	Хлидолит-каолинит.	Холодный	Значит. влажный
3		2	12	18,88	28,03	24,45	28,64	46,91	0,2	38,0	16,22	Песчано-глин. гидрослюд.	Холодный	Полувлажн.
4		3	5	18,16	22,56	27,56	31,72	40,72	18,0	35,1	28,22	Хлидолит, каолинит	Умеренный	Холодный влажный
5	III	4	31	18,63	25,50	29,04	26,83	44,13	0	35,8	20,75	Холодный гидрослюд.	Умеренный	Полусухой
6		5	12	25,96	25,29	21,22	27,53	51,25	0	60,4	17,25	Песч. глин. каолинит, монт.	Умеренный	Значит. влажный
7		6	5	12,15	28,50	33,42	25,90	40,65	6,6	27,0	12,79	Песч. хлидолит, гидрослюд, бейделитов	Умеренный	Полувлажный

ми отложениями аллювиального и делювиального облика в хлидолитовой фракции (таблица) и характеризуется относительным похолоданием и увлажнением климатических условий.

2. Песчано-хлидолито-глинисто-гидрослюдистая, которая охватывает центральную часть долины Тертерчая вплоть до Кельбаджара.

В западной части провинции отложения голоцена, перекрывающие коренные породы, представлены преимущественно осыпями, обвалами и оползнями делювия в виде нагромождения не окатанных угловатых валунов, щебня, песка и др. местами с прослоями ленточного сложения гидрослюдистой супеси, серого цвета общей мощностью 5—7 м и более, карбонатность в этой части низкая—от 1,1 до 14%.

У с. Чайкенда на западной границе провинции распространены лессовидно-суглинные породы, которые носят флювиогляциальный характер песчаных разностей, постепенно вклинивающихся на восток.

В восточной части отложения состоят из гидрослюдисто-каолинитовых, песчаных, алевролитовых, хлидолитовых фракций, где появляются прослойки и комки переотложенных почв (0,5—1,2 м), увеличивающихся в мощности на востоке. Карбонатность по площади варьирует в пределах 0,2—38,0%, уменьшающейся с востока на запад.

Таким образом, изучаемая провинция в период седиментации голоцена находилась в умеренно-холодных, полувлажных (гидрослюда, каолинит) климатических условиях.

В III районе, который характеризуется умеренной климатической обстановкой выделяются следующие провинции:

3. Песчано-алевролит-хлидолито-каолинитовая. Она занимает участок примерно с границ восточной части Атеркской депрессии до окрестности с. Мадагиз (рисунок). Пелитовые отложения делювиально-элювиальных каолинитовых глин в пределах песчано-глинистых, хлидолитовых, алевролитовых фракций, имеют мощность от 0,8 до 7—8 м, местами до 10—15 м. Карбонатность в них колеблется в пределах от 18,7 до 35,1%, постепенно возрастающая в западном направлении, где широко распространены меловые известняковые отложения.

В период седиментации этих глинистых отложений характерны неоднократные перерывы, в виде прослоев аллювиальных песчано-галечниковых образований, подстилающихся погребенной почвой, над которой местами прослеживаются небольшие гнезда карбонатного вулканического пепла.

Судя по изменчивой карбонатности и фракциям каолинитового делювиального глинистого слоя изучаемая провинция в период голоцена находилась в умеренно-холодных климатических условиях, при этом поверхность рельефа к началу осадконакопления голоцена была расчлененной, о чем свидетельствует угловое (5—10°) и литологическое несогласие между этим материалом и выходами туфогенов юры.

4. Хлидолито-гидрослюдистая провинция охватывает низменную зону юго-восточной части М. Кавказа. Карбонатность в этой части весьма различна и в бассейнах Тертерчая, Хачинчая колеблется по площади от 0% до 35,8%.

Южнее, в районе, тяготеющем к Кондаланчаю карбонатность несколько уменьшается, изменяясь в пределах 4,2—22,0%, при преобладании гидрослюдистых хлидолито-алевритово-песчаных фракций. Такие резкие колебания карбонатности при отдельных выходах известняков и фацциальных особенностей этих отложений, видимо, следует объяснять сочетаниями физико-географических условий при влиянии на эту местность восточных сухих ветров и воздействия на нее влажных горных условий.

Мощность этого хлидолито-песчаного слоя, последовательно увеличиваясь с востока на запад, колеблется от 0 м до 1—1,5 м при максимуме в низовьях рек Ингачая, Тергерчая и Каркарчая.

На площадях сс. Нафтаган и Казанбулаг широко распространены гипсоносные породы неогена, которые подвергнуты воздействию абляции с образованием гачи по периферии [3].

Подобные гаченосные породы выгнугы из юг до левобережья Тергерчая, где они в районах сс. Борсунлу, Джамили, выполняя неровности на поверхности, залегают отдельными гнездами и налетами, достигая от 0,1 до 1—2 м мощности. Южнее по Карабаху эта толща сменяется лессовидно-суглиновыми разностями, достигая 11—12 м (Кондалянчай и Каркарчай). В них часто прослеживается один, иногда два прослоя аналогов погребенных почв, при этом второй нижний прослой не ясен и маломощен—до 5 см.

Вышеуказанные данные позволяют полагать, что в период седиментации отложений голоцена эта провинция находилась в умеренно-холодных (гидрослюдя), полусухих (абляция) климатических условиях и дважды подверглась увлажнению.

5. Песчано-алеврит-глинистая, каолин-монтмориллонитовая провинция морфологически является полосой перехода предгорья в среднегорье. Современный почвенный покров (мощностью 0,5—3,0 м подстилается делювиальными каолино-монтмориллонитовыми, местами каолино-гидрослюдистыми бурых оттенков алевритовых или хлидолитовых глин, мощностью от 5 до 10—15 м (г. Шуша). Карбонатность в них колеблется от 0 до 60,4% при постепенном возрастании ее с севера на юг.

В этих монотонных глинах на глубине 12—15 м имеется тонкий прослой как бы серого натечного кальпита (0,1—0,2 м), напоминающий вулканический пепел. В восточном направлении эти глины при несколько уменьшенной мощности подстилаются аллювиальными галечниками, а местами они перекрывают комковатые бурые погребенные почвы (0,7—1,5 м с. Дагдаган).

Судя по данным эта провинция в голоцене находилась в умеренно-холодных, значительно влажных климатических условиях.

6. Песчано-хлидолито-гидрослюдисто-бейделитовая провинция проходит узкой полосой в меридиональном направлении и является промежуточной—переходной территорией между восточной—четвертой и западной—пятой провинциями. Наиболее мощные и выдержанные отложения голоцена в основном приурочены к долинам рек, на водоразделах они весьма маломощны, изменчивы по составу и плащеобразно заполняют отдельные неровности рельефа. Карбонатность варьирует в пределах от 6,6 до 27,0%.

По вертикали голоценовые отложения можно разбить на псаммитовый песчано-галечниковый преимущественно делювиальный тип мощностью до 3,0 м и на пелитовые—желтоватых цветов лессовидные, каолинитовые или монтмориллонитовые глинисто-алевролитопесчаные или хлидолитовые породы мощностью от 0,6 до 2,7 м. В этих породах на западных окраинах провинции по долинам рек местами прослеживаются почвы темно-бурых цветов, комковатого сложения мощностью 0,3—0,6 м, которые, местами перекрывая пелитовые породы, покрываются делювием, в других же случаях они играют роль промежуточного слоя в пелитах. В таком случае карбонатность пелитов подстилающего слоя доходит до 35,4%, в верхах же изменяется в пределах 15—23%. В общей сложности эта провинция в смысле аккумуляции отложений весьма нестабильна, с одной стороны, в отношении изменения сортировки материала и развития делювия,

с другой—по части отсутствия погребенных почв и разноса материала по наклонной поверхности. По общему сочетанию всех данных, эта провинция может быть отнесена к умеренно-холодным, полувлажным климатическим условиям.

В результате изучения литогенеза лессовидно-глинистых пород, состоящего в основном из тех или иных фракций при сильно колеблющихся мощностях с прослоями аллювиальных галечников и им подобных можно заключить, что на юго-восточном склоне М. Кавказа в период голоцена господствовали сухие и, видимо, холодные ветры восточного направления. Наличие в разрезе характерных псаммитовых обломочных преимущественно аллювиального типа пород приводит к убеждению о периодических кратковременных климатических изменениях в голоцене в сторону их некоторого увлажнения.

ЛИТЕРАТУРА

1. Рухин Л. Б. Основы общей палеогеографии. Гостехиздат, 1962.
2. Султанов Р. Г. Палеогеография юго-восточной части М. Кавказа в четвертичном периоде. Фонд Ин-та географии АН Азерб. ССР, 1957.
3. Султанов Р. Г., Касимов А. Х. О лессовидных породах на северо-восточном склоне Малого Кавказа. ДАН Азерб. ССР, т. XVIII, № 3, 1962.
4. Шепли Х. Изменение климата. ИЛ, 1958.

Институт геологии

Поступило 23. V 1966

Р. Г. Султанов, Ж. Э. Гачыев

Кичик Гафгазын чануб-шэрг жамачында холосен сүхурларынын чөкмэ шэрантинэ даир

ХҮЛАСЭ

Континентал Дөрдүнчү дөвр (Холосен) чөкүнтүлэринин литоложи тәркибинин мүхтәлифлији бу сүхурларын чөкмэ дөврү физики-географи хусусијјәтлэрини—иглим шэрантини ајдынлашдырмаға имкан верир.

Кичик Гафгазын чануб-шэрг жамачында лјестипли-килли сүхурларын литоложи тәркибинин өјрәнилмәси әсасында ашағыдакы иглим сәһәлэрини ајырмағ мүмкүн олмушдур:

I. Јүксәк дағлыг сәһәси ән сојуг иглим шэранти илә характеризә олунур.

II. Сојуг иглим сәһәси мүхтәлиф фраксијалы—хлидолит-каолинитли, гум-кил-гидромикалы хусусијјәтләрә маликдир.

III. Мүләјим иглим шэранти илә характеризә олунан сәһәдә дөрд: 1) гум-алеврит-хлидолит-каолинитли; 2) хлидолит-гидромикалы; 3) гум-лу-каолинит-монтмориллонитли вә 4) хлидолит-гидромикалы-бейделитли бөлкүләр гәјд олунур ки, бунлар да холосенин иглим шэрантини характеризә едир.

Әсасән бу вә ја диқәр фраксијалардан ибарәт вә аллүвиал чынғыл гатлары илә дәјишкән галынлыға малик олан лјестипли-килли сүхурларын литоложи тәркибинин өјрәнилмәси көстәрир ки, Холосен дөврүндә Кичик Гафгазын чануб-шэрг жамачында гуру вә бир гәдәр сојуг чануб-шэрг истигамәтли күләкләр әсас јер тутмушдур.

ОФТАЛЬМОЛОГИЯ

Д. Г. ТАГДИСИ, Р. И. САФАРОВ, ШАМХАЛ МАМЕДОВ, Е. И. МАМЕДОВА

ДЕЙСТВИЕ НОВЫХ АНЕСТЕЗИРУЮЩИХ ПРЕПАРАТОВ—
АЛКОКСИМЕТИЛОВЫХ МОНОЭФИРОВ ДИЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ
НА РОГОВИЦУ ГЛАЗА

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР М. К. Ганиевым)

В настоящее время диканн нашел признание в качестве средства для терминальной анестезии в практике. Однако диканн, обладая рядом отрицательных свойств, вызывает экзему кожи век и высокотоксичен. В этой связи в настоящее время офтальмологическая клиника имеет потребность в более широком ассортименте надежных анестезирующих средств с учетом индивидуальной чувствительности пациентов к этим веществам. Известно, что применяемые в офтальмологии анестезирующие средства должны отвечать следующим требованиям: быстро вызывать более или менее полную анестезию, медленно всасываться; не обладать токсическим действием; не вызывать неприятных ощущений (жжения, рези в глазах и т. д.); не вызывать слущивания эпителия роговицы, мидриаза и стойкого пареза accommodation, повышения внутриглазного давления и выдерживать многократную стерилизацию [1].

Исходя из изложенного и учитывая результаты ранее проведенных нами исследований по изучению местноанестезирующего действия эфиранов [2] была поставлена задача более подробно изучить анестезирующее действие эфиранов на роговицу глаза.

В этом аспекте мы стали изучать действие 6 эфиранов одного гомологического ряда, представляющие собой по химическому строению моноалкоксиметиловые эфиры диэтиленгликоля. В качестве контроля брали диканн. Эфираны и диканн инстиллировались в конъюнктивальный мешок глаза кроликов одно- двух- и трехкратно через каждые 5 мин по две капли. Во всех этих сериях проверялись длительность и глубина анестезии в динамике через каждые 5 мин в течение первого часа.

Чувствительность роговицы проверялась градуированными волосками диаметром от 0,14 до 0,16 мм по схеме Самойлова [3]. Одновременно нами проводились наблюдения при фокальном освещении с помощью бинокулярной лупы за изменением эпителия роговицы, состоянием сосудов конъюнктивы глаза и наличием раздражающего действия эфиранов и диканна в течение 5 дней. Исследование всех функций

проводили в одно и то же время. Результаты действия эфиранов сравнивались с кокаином и диканном в различных концентрациях. Данные этих исследований приводятся в табл. 1.

Как видно из табл. 1, исследуемые эфираны в зависимости от химического строения вызывают различную по силе и длительности анестезию по сравнению с диканном и кокаином. Результаты наших исследований показали, что длительность полной анестезии с увеличением радикалов в ряду возрастала, а раздражение роговицы, конъюнктивы и век уменьшалось.

Таблица 1
Сравнительное действие эфиранов и диканна на роговицу глаза кроликов

Препарат	Полная анестезия		Наличие (+) или отсутствие (—) раздражения (см. примечание)				
	Начало полной анестезии от момента инстилляций, мин	Длительность полной анестезии в мин. при однократном введении	1	2	3	4	5
1077	—	—	+++	+++	++	++	++
1078/2	15	35	+++	+++	++	++	++
1078/3 _н	13	40	++	++	++	++	++
583	5	55	—	—	—	—	—
Диканн 0,1 %	5	10	++	—	—	—	—
Диканн 0,25 %	1—3	10—15	++	—	—	—	—
Диканн 0,5 %	1—3	40—30	+++	++	—	—	—
Кокаин 0,25 %	—	—	++	++	+	+	+
Кокаин 1 %	10	10	+++	+++	++	++	++
Кокаин 2 %	10	20	+++	+++	+++	+++	+++
двукратное введение							
1077	—	—	+++	+++	+++	+++	+++
1078/2	15	55	+++	+++	+++	+++	+++
1078/3 _н	13	55	+++	+++	++	++	++
1078/4 _{нзо}	10	60	+++	++	++	+	+
1078/6 _н	5	60	—	+	+	+	—
583	5	60	—	+	+	+	—
Диканн 0,1 %	10	15	++	—	—	—	—
Диканн 0,25 %	1	20—30	++	++	+	—	—
Диканн 0,5 %	1	40—50	+++	++	++	—	—
трехкратное введение							
1077	20	5	+++	+++	+++	+++	+++
1078/2	10	55	+++	+++	+++	+++	+++
1078/3 _н	8	55	+++	+++	+++	+++	+++
1078/4 _{нзо}	2—3	60	+	+	+	+	+
1078/6 _н	2—3	60	+	+	+	—	—
583	2—3	60	+	+	+	—	—
Диканн 0,1 %	2—3	15	++	++	+	—	—
Диканн 0,25 %	1	30	++	++	++	—	—
Диканн 0,5 %	1	40—60	+++	+++	+++	+	—

Примечание. + незначительное раздражение; ++ выраженное раздражение, +++ сильное раздражение.

При однократном закапывании эфиранов по сравнению с диканном длительность полной анестезии в среднем на 20—25 мин была больше. Раздражающее действие при однократной инстиляции эфиранов 1078/6 и 583 отсутствовало, у эфирана 1078/4 раздражающее действие было такое же, как и у диканна, остальные эфираны вызывали ярко выраженное раздражение.

При двух-трехкратном закапывании эфиранов их местноанестезирующее действие усиливалось и удлинялось в среднем на 10—15 мин по сравнению с диканном.

Влияние эфирных и диканна на эпителий роговицы мы проверили на десяти кроликах с помощью флюоресциновой пробы. Каждый эфир инстиллировался в конъюнктивальный мешок однократно и изучался на трех кроликах. Через час в глаз закапывали 2 капли 1%-ного раствора флюоресцина с последующим промыванием дистиллированной водой. Роговицу исследовали при фокальном освещении. О степени повреждения роговицы судили по интенсивности и величине окрашенного флюоресцином участка. Исследование роговицы глаза с закапыванием флюоресцина производили ежедневно до исчезновения окрашивания, что свидетельствовало о восстановлении целостности эпителия [4]. Изменения эпителия, состояние сосудов конъюнктивы и роговицы изучалось также при фокальном освещении. При действии эфира 1077 отмечалось интенсивное окрашивание большого участка роговицы, которое исчезало через 24 ч. У последующих эфирных интенсивность окраски и величина окрашенных участков уменьшалась и исчезала за 24 ч. Окрашивание не наблюдалось у эфирных 583 и 1078/6и.

В контрольных опытах после инстилляции дистиллированной воды и флюоресцина изменений не было. При действии диканна в 0,1, 0,25, 0,5%-ных концентрациях отмечалось окрашивание средней интенсивности, которое сохранялось и на следующий день и не исчезало через 48 ч. Таким образом эфиры 583 и 1078/6и, в отличие от остальных испытуемых эфирных и диканна, обладая выраженным местноанестезирующим действием, не вызывают повреждения эпителия роговицы глаза, не вызывают сильную гиперемию и отечность кожи век. Эфиры 1078/3 и 1078/4и30 и диканн в 0,1, 0,25, 0,5%-ных концентрациях вызывают небольшую гиперемию и отечность кожи век, а у эфирных 1077 и 1078/2 эти побочные явления ярко выражены.

Во всех опытах измеряли диаметр зрачка до анестезии, затем через 5, 15 мин, 1 ч. Результаты измерений показали, что изучаемые эфиры не вызывают мидриаза, диканн в 0,1, 0,25, 0,5%-ной концентрации показал подобный результат.

Учитывая важное значение влияния на внутриглазное давление применяемых в офтальмологии местноанестезирующих средств нами при помощи эластотонетрии и тонометрии (по Филатову—Кальфу) [5] изучалось влияние испытуемых эфирных на внутриглазное давление. Исследования проводились спустя 5 мин после инстилляции периодически через каждые 15 мин до 1 ч. Внутриглазное давление при инстилляции эфирных 1078/6и и 583 колебалось от 17 до 19 мм—1—2 мм рт. ст. по сравнению с исходным, что методически допустимо. Отклонения внутриглазного давления при инстилляции эфирных 1078/3, 1078/4и30, а также 0,25, 0,5%-ного диканна незначительны в пределах от 17 до 21 мм рт. ст.

Ввиду того, что анестетики должны выдерживать стерилизацию, нами проводились исследования, определяющие активность эфирных при терминальной анестезии после стерилизации кипячением по 30 мин ежедневно. Опыты показали, что эфиры выдерживают многократную стерилизацию без значительных изменений анестезирующих свойств (табл. 2).

Далее, на роговице кроликов было испытано совместное действие эфирных с адреналином (1 каплю 0,1%-ного раствора адреналина на 3 капли эфира), т. е. в таких же количествах и концентрациях, которые принято применять в глазной практике диканна с адреналином.

После добавления адреналина к эфирам, как видно из табл. 2, длительность анестезии незначительно увеличивалась по сравнению с диканном, а у диканна заметно возрастала.

Таблица 2

Сравнительная активность эфирных и диканна до и после стерилизации и добавления адреналина

Препарат	Кон-центр, %	Индексы анестезии		
		До стерилизации	После стерилизации	После добавления адреналина
1077	100	55	54	55
1078/2	"	669	665	707
1078/3и	"	754	748	760
1078/4и30	"	727	725	734
1078/6и	"	767	764	775
583	"	702	700	724
Диканн	0,1	204	204	400
Диканн	0,25	386	386	534
Диканн	0,5	738	738	900

Данные наших опытов исключают необходимость совместного применения (в отличие от диканна) эфирных с адреналином в качестве пролонгатора, так как эфиры имеют достаточную длительность местноанестезирующего действия и адреналин удлиняет этот эффект весьма незначительно.

Выводы

1. Моноалкоксиметилловые эфиры диэтиленгликоля в особенности эфиры 1078/6и и 583 способны вызывать длительную анестезию по сравнению с диканном.

2. Эфиры 1078/6и и 583 не вызывают мидриаза, гиперемии, раздражения, отечности конъюнктивы глаза, а также слущивания эпителия роговицы и не вызывают повышения внутриглазного давления.

3. Предлагаемые эфиры способны выдерживать многократную стерилизацию и стойки при хранении.

ЛИТЕРАТУРА

1. Чутко М. Б., Седловская Е. Б. Офтальм. жур., № 6, 1958, стр. 19.
2. Шамхал Мамедов, Тагдиси Д. Г., Аминимухаммади Р. А., Мамедова Е. И. Изв. АН Азерб. ССР, серия биол., № 4, 1966.
3. Самойлов А. Я. Русский офтальмологич. жур., т. XI, 1930.
4. Аракелова В. В. Труды Алмаатинск. мед. ин-та, т. XXI, 1964.
5. Дудин О. А. Диагностическое значение эластотонетрии по Филатову—Кальфу. Офтальм. жур., 3, 1947.

Институт нефтехимических процессов

Поступило 8. IV 1967

Д. Г. Тагдиси, Р. И. Сәфәров, Шамхал Мәмәдов, Ж. Н. Мәмәдова

Диэтиленгликолун алкоксиметил моноэфирлэри јени анестезе препаратларынын көз бәбәјинә тәсири

ХҮЛАСӘ

Тәдгигатларын нәтијәси кәстәрир ки, диэтиленгликолун моноалкоксиметил ефирлэри, хусусилә ефиран 1078/6и вә 583 диканндән фәргли олараг, узунмүддәтли кәләндиричи хассәјә маликдир. Ефиран 1078/6и вә 583 мидриази гиперемии, гычыгандырма, көзүн јашармасы кими һаллар әмәлә кәтирмир, көзүн даһилиндәки тәзјиги артырмыр.

Кәстәрилән ефиранлар өзүнүн стерилләндиричи хассәсини узун мүддәт сахлајыр вә сахлама вахты дәјишмир.

АГРОХИМИЯ

Э. С. МУСАБЕКОВА, В. А. МУГУНЯН

РАСТВОРИМОСТЬ ФОСФАТОВ В ЗАВИСИМОСТИ ОТ ПОГЛОЩЕННЫХ ОСНОВАНИЙ ПОЧВЫ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР Д. М. Гусейновым)

Растворимость фосфатов является необходимым условием для усвоения их растениями, но отнюдь не характеризует степень их доступности.

Растворимость и подвижность фосфатов, внесенных в почву, в сильной степени зависит от их закрепления в почве.

Фосфаты, внесенные в почву, в большей своей части закрепляются в почве, но имеются различия в степени их закрепления, зависящие от характера почв, и в какой-то мере от того, в виде какого соединения или удобрения они внесены.

Интересуясь вопросом растворимости почвенных фосфатов и фосфатов, внесенных в почву в виде удобрений или различных соединений, мы провели лабораторные опыты.

В опытах по выяснению растворимости и закрепления фосфатов почвами с преобладанием в их поглощающем комплексе того или иного катиона использовался целый ряд соединений фосфора.

Навески сероземно-луговой почвы были отмыты от оснований 0,05 нормальной соляной кислотой, далее были обработаны солями ряда катионов. Излишек солей в почвах был отмыт водным раствором этилового спирта (соотношение воды и спирта 1:1). Полученные таким образом почвы были следующие: почва с преобладанием в поглощающем комплексе водорода, натрия, калия, аммония, магния, кальция, железа, а в качестве контроля бралась почва с нетронутым составом поглощенных оснований. С полученными почвами была проведена серия опытов.

Техника закладки опытов была следующая: из почвы брались пять навесок по 10 г, каждая из них заливалась 5 мл раствора одной из двузамещенных фосфорнокислых солей с содержанием 5 мг P_2O_5 . Залитые навески оставались для взаимодействия и высыхания на семь суток. После этого почва растиралась и из нее брались навески для приготовления водной, щелочной, уксусно- и солянокислой вытяжек. В вытяжках определялся P_2O_5 соответственно по Дениже в модификации Малюгина и Хреновой, по Дасу в модификации Д. М. Гусейнова, по Чирикову в модификации Шконде. Полученные данные приведены на рис. 1, 2.

Результаты опытов показали, что воднорастворимая P_2O_5 во всех случаях в почвах с измененным (обработанным) поглощающим комплексом, выше, чем в почве с естественным поглощающим комплексом, т. е. в контрольной почве.

Содержание P_2O_5 в 1% K_2CO_3 вытяжке всех почв, кроме почвы с преобладанием поглощенного железа, также выше, чем в контрольной почве.

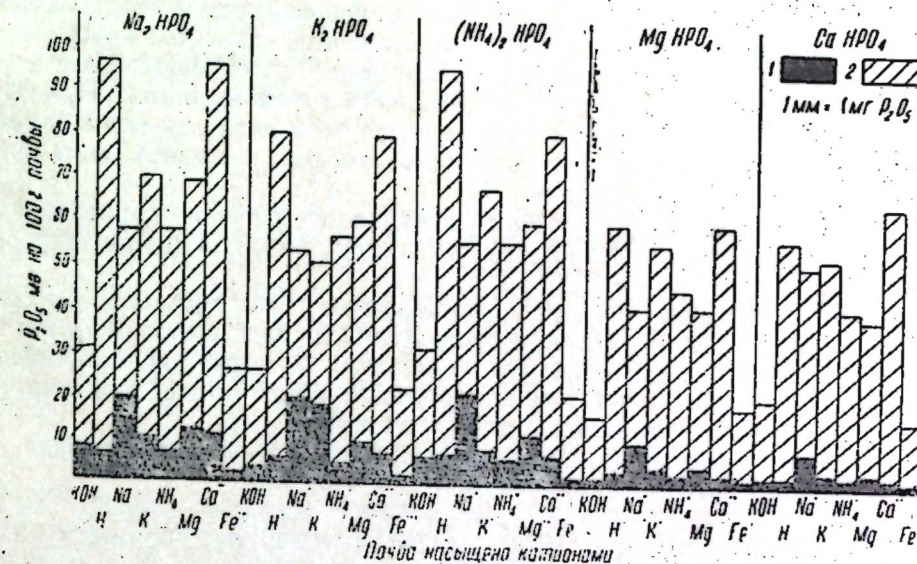


Рис. 1. Растворимость P_2O_5 различных соединений в водной и щелочной вытяжках в зависимости от поглощенных оснований почвы; 1— P_2O_5 воднорастворим; 2—щелочнорастворим. Масштаб: 1 мм = 1 мг P_2O_5 .

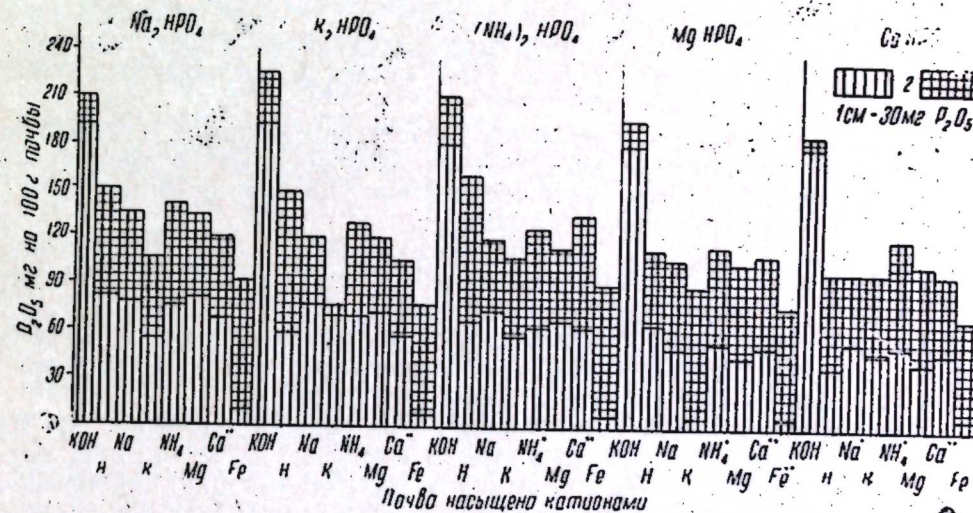


Рис. 2. Растворимость P_2O_5 различных соединений в 0,5 нормальной уксуснокислой и солянокислой вытяжках в зависимости от поглощенных оснований почвы; 1— P_2O_5 уксуснокислорастворим; 2—солянокислорастворим. Масштаб: 1 см = 30 мг P_2O_5 .

Уксуснокислорастворимых фосфатов во всех случаях хотя и меньше, чем в контрольной почве, но в почве с преобладанием в поглощающем комплексе железа примерно уменьшается в 100 раз, а в остальных почвах содержание фосфора равно половине его содержания в контрольной почве.

Солянокислая вытяжка показала уменьшение P_2O_5 в почве с преобладанием железа примерно на 50%, а во всех остальных почвах на 20—30% по отношению к контрольной почве.

Полученные данные говорят о значительном закреплении фосфатов всеми почвами опыта.

Как уже сказано выше, при внесении любой формы фосфатов, испытанных в опыте воднорастворимого фосфора оказалось больше в почвах с измененным составом поглощенных оснований, чем в контрольной почве. В почве с преобладанием одновалентных катионов, внесенный фосфор находится в более растворимой форме, т. е. меньше закрепляется, но какой-либо закономерности здесь не наблюдается. При насыщении почв двувалентными катионами во всех пяти случаях в почве с преобладанием магния растворимость фосфора в водной вытяжке выше, чем в почве с кальцием.

В почве, насыщенной железом, происходит сильное закрепление внесенных фосфатов и поэтому содержание их в водной вытяжке крайне низкое.

Щелочная вытяжка показала значительную растворимость внесенных в почву фосфатов. Картина растворимости отдельных фосфатов в различных почвах следующая: растворимость всех пяти видов фосфатов, используемых в опытах, в контрольной почве ниже, чем в почвах с измененным поглощающим комплексом.

Наибольшая растворимость всех фосфорных соединений наблюдается в почве с преобладанием водорода и кальция.

В почве с магнием щелочнорастворимого фосфора меньше, чем в почве с кальцием. В почве с преобладанием железа растворимость P_2O_5 примерно равна растворимости его в контрольной почве.

Уксуснокислая вытяжка показала высокую растворимость фосфатов в контрольной почве, а во всех остальных почвах содержание P_2O_5 гораздо ниже. В почве, насыщенной магнием, растворимость фосфора ниже, чем в почве, насыщенной кальцием. Причем на фоне большого количества кальция в почве внесенный магнийфосфат более растворим, чем в почве с большим количеством магния в поглощающем комплексе.

Солянокислая вытяжка извлекла значительно большее количество фосфора, чем уксуснокислая. Самое высокое содержание солянокислорастворимых фосфатов обнаружено в контрольной почве при внесении любого из пяти соединений фосфора.

Необходимо отметить, что при внесении P_2O_5 в виде соединений с одновалентными катионами солянокислая вытяжка из всех почв извлекла больше фосфатов, чем при внесении P_2O_5 в виде соединений с двувалентными катионами. Наряду с этим, из пяти случаев в четырех в почве с преобладанием магния в поглощающем комплексе растворимость фосфатов выше, чем в почве с кальцием.

Подытоживая полученные данные, мы пришли к выводу, что из почв с преобладанием в поглощающем комплексе одно- и двувалентных катионов (натрия, калия, аммония, магния, кальция) наибольшей способностью к поглощению внесенных фосфатов отличалась почва с высоким содержанием калия, а из двувалентных катионов — почва, насыщенная магнием. Однако в почве с магнием во всех случаях обнаружено больше воднорастворимых и в большинстве случаев уксуснокисло- и солянокислорастворимых фосфатов, чем в почве с преобладанием кальция. В почве с высоким содержанием кальция выше только количество щелочнорастворимых фосфатов. При внесении в почву фосфата магния сумма всех растворимых фосфатов выше, чем при внесении кальцийфосфата.

Результаты исследований показывают более высокую растворимость магнийфосфатов по сравнению с кальцийфосфатами, а также положительное влияние поглощенного магния на растворимость почвенных и внесенных в почву фосфатов.

Институт почвоведения
и агрохимии

Поступило 18. V 1967

Э. С. Мусабэзова, В. А. Мугумжан

Торпагың удулмуш эсасларындан асылы олараг фосфатларын һәлл олунмасы

ХУЛАСӘ

Удулмуш эсаслардан асылы оларак, торпагдакы вә торпаға верилән фосфор бирләшмәләринин һәлл олунмасыны мүнәҗҗән етмәк мәгсәди илә лаборатория шәраитиндә бир сыра тәҗрүбәләр апарылмышдыр. Боз-чәмән торпагының мүнәҗҗән чәкидә көтүрүлмүш нүмунәләри удулмуш эсаслардан 0,05 нормал HCl-ла јујулдугдан сонра бир сыра катионларын хлорлу дузларының бир нормал мәһлулары илә ишләнмишдир. Дузларын артыгы торпагдан етил спиртинин су мәһлулу (спирт вә су 1:1 нисбәтиндә) илә јујулмушдур.

Беләликлә, удучу комплекси гидроген, натрий, калий, аммоний, магний, кальций, дәмр катионлары илә дојмуш торпаглар һазырланмышдыр. Бу торпагларын һәр бириндән 5 әдәд 10 г мигдарында көтүрүләрәк, онларын һәрәсинә 1 мл-дә 1 мг P_2O_5 олан фосфор туршусунун натрий, калий, аммоний, магний, кальций дузларындан биринин 5 мл мәһлулу әләвә едилмишдир. Торпаг вә мәһлул арасында җаһшылыгы тәсир вә гурумаг үчүн нүмунәләр 7 күн әрзиндә сахланмышдыр.

7 күндән сонра нүмунәләрдән су, 1% K_2CO_3 , 0,5 нормал $C_2H_4O_2$ вә HCl чәкимләри һазырланмыш вә P_2O_5 -ин мигдары тәјин олунмушдур. Тәҗрүбәләрдә контрол оларак боз-чәмән торпагының ишләнмәиш нүмунәси көтүрүлмүшдур. Беләликлә, бүтүн һазырланмыш торпагларда тәҗрүбәләр апарылмышдыр.

Удучу комплекси бирвалентли катионлардан калий вә икивалентли катионлардан магний, кальций дојмуш торпаглар верилән P_2O_5 -и даһа чох удмушдур. Бунунла бәрәбәр, магний, кальций дојмуш торпагларын һамысында суда һәлл олуан вә әксәријјәтиндә сиркә вә дуз туршуларында һәлл олуан фосфатлар калсий, кальций дојмуш торпаглар нисбәтән артыгдыр. Кальций, кальций дојмуш торпагларда 1%-ли поташ мәһлулуида һәлл олан фосфор, магний, кальций дојмуш торпаглар нисбәтән артыгдыр.

Торпаға фосфор магний, кальций дојмуш торпаглар нисбәтән артыгдыр. Торпаға фосфор магний, кальций дојмуш торпаглар нисбәтән артыгдыр.

Тәдгигатларын нәтиҗәси көстәрмишдир ки, удулмуш магний, кальций дојмуш торпаглар нисбәтән артыгдыр. Торпаға верилмиш фосфорун һәлл олунмасына мүсбәт тәсир көстәрир. Торпаға верилмиш магний, кальций дојмуш торпаглар нисбәтән җаһшы һәлл олур.

ПОЧВОВЕДЕНИЕ

А. П. ГЕРАЙЗАДЕ

КОЛОРИМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЭНЕРГИИ,
АККУМУЛИРОВАННОЙ В РАСТИТЕЛЬНОМ ВЕЩЕСТВЕ
НЕКОТОРЫХ БИОЦЕНОЗОВ АЗЕРБАЙДЖАНА

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР В. Р. Волобуевым)

Основным фактором в жизни растений является процесс фотосинтеза. В настоящее время изучение процессов фотосинтеза приобретает все большее значение. В решении этой задачи немалую роль играет определение энергии, аккумулированной в биоценозе за счет фотосинтеза.

В этом направлении работали ряд физиологов (А. А. Ничипорович, Л. А. Иванов). В. Р. Волобуевым [1, 2] дана эмпирическая формула для определения энергии аккумулированной в растительных биоценозах.

Одними из первых в области прямых калориметрических определений энергии, аккумулированной в растительном веществе начали вести исследователи Овингтон и Эйткамп [3]. Эти исследователи выявили количественно энергию, аккумулированную в разных составляющих лесного насаждения, а также на различных компонентах отдельных видов растений (листья, ствол, корни и т. д.). Эту работу они выполнили на трех разных лесных участках Британии. Полученная калориметрическим путем теплота сгорания для различных составляющих отдельных видов лесного насаждения варьирует от 3317 до 5187 г-кал на сухую массу. В частности, английские ученые при калориметрировании образцов выявили, что энергия, аккумулированная в различных составляющих разных видов, распределена в следующем порядке: листья, сучья, ствол, поверхностная часть опада, хорошо разложившаяся часть опада. Полученная калориметрическим путем энергия, аккумулированная в 1 г вещества обобщалась ими на 1 га площади.

Овингтон и Эйткамп, анализируя результаты всех опытов, пришли к выводу, что только 1—2,7% приходящей солнечной энергии используется лесным насаждением.

Было интересно определить количество аккумулированной энергии в различных составляющих растительного вещества биоценоза по Азербайджану. Исследована растительность полупустынного сообщества Ширванской степи (Керарский стационар Института ботаники АН Азербайджанской ССР). Определения проведены также и с некоторыми

растительными образцами, взятыми в Ботаническом саду АН Азербайджанской ССР (Баку).

Для определения энергии, аккумулированной в растительном веществе, использовался калориметр для определения теплоты сгорания топлива с самоуплотняющейся калориметрической бомбой СКБ-52. Калориметрическое определение энергии, аккумулированной в растительном веществе биоценоза заключается в том, что навеску растительного вещества в брикетированном виде в особой чашечке помещали в калориметрическую бомбу, которую герметически закрывали крышкой, наполняли кислородом до давления 25—30 кг/см², затем погружали в калориметрический сосуд с водой и поджигали навеску электрическим током. При помощи метастатического термометра, которым можно измерять температуру с точностью до 0,001°С, наблюдали повышение температуры воды, вызванное теплом, выделившимся от сгорания навески растительного вещества. Из повышения температуры и по величине взятой навески растительного вещества вычислили его теплоту сгорания в калориях, тем самым мы определяли энергию, которая аккумулирована в 1 г растительного вещества. Результаты калориметрических определений представлены в таблице. Из анализа результатов проведенных определений выявлено, что наибольшее количество энергии аккумулируется в веществе листьев, затем в стеблях и менее — в корнях.

Сравнивая данные результаты опытов с результатом опытом Овингтона и Эйткамп, следует отметить, что существует хорошее согласие

Количество аккумулированной энергии в различных частях растений
а) в листьях, стеблях, корнях (кал/г сухой массы)

Растения	Листья	Стебли	Корни
Каперсы	4 360	4 050	3 660
Карган	5 620	4 920	3 590
Бузина вонючая	5 050	4 270	4 070
Камыш	4 200	3 920	3 660
Летний дуб	4 480	4 510	
Дуб каштановый	4 690	4 720	
Клен величественный	4 650	4 220	
Розмарин лекарственный	5 090	4 310	
Питтоспор	4 700	4 050	
Лигуструм	4 860	4 390	
Маслина	4 800	4 450	
Хурма	4 360		
Шелковая акация	4 990		
Вяз	4 380		
Клен полевой	4 600		
Железное дерево	4 270		
Ежа сборная		4 240	

б) растения в целом

Растения	кал	Растения	кал
Полынь душистая	5 750	Шведка мелколистная	3 900
Эгилоис цилиндрический	3 980	Кресс-крупак	4 180
Птеротека маршала	4 830	Грыжник	5 460
Морковь	4 920	Плевел	5 000
Ясколка	4 990	Клевер	5 120
Костер японский	5 270	Осока	5 160
Мятлик	5 240	Ячмень луковичный	4 930
Лисохвост	5 200	Коротконожка	5 310
Журавельник	4 700	Тонконог	5 020
Герань	4 670		

в порядке распределения энергии количественно в различных составляющих отдельных растений (листья, стебли, корни и т. д.).

Если мы учтем общее количество энергии, участвующей в процессах биогеоценозов в условиях Ширванской степи (В. Р. Волобуев, 1963) и общую величину биомассы, то приходим к заключению, что коэффициент полезного использования приходящей солнечной энергии около 1—3%.

Результаты опытов показывают, что энергия, аккумулированная в различных составляющих одного вида, а также энергия, аккумулированная в различных видах имеет заметную количественную разницу.

Следовательно, использование в исследованиях средних величин энергии, аккумулированной в растительном веществе для оценки различных явлений в биогеоценозах может дать большую погрешность. В связи с этим проведение калориметрических определений теплоты сгорания органических материалов является необходимым приемом для повышения точности количественных оценок энергетических процессов в биогеоценозах.

ЛИТЕРАТУРА

1. Волобуев В. Р. Экология почв. Изд. АН Азерб. ССР, Баку, 1963. 2. Волобуев В. Р. О закономерностях энергетики почвообразования. Докл. к VIII международному конгрессу почвоведов, 1964. 3. Ovington J. D. and Heitkamp D. The accumulation of energy in forest plantations in Britain. The Journal of Ecology, vol. 44, № 3, October 1960, Oxford.

Институт почвоведения и агрохимии

Поступило 19. IX 1967

А. П. Кəрəјзадə

Азəрбајчанын бə'зи биосенозларынын кўтлəриндə топланмыш енержинин мўəјжəн едилмəси

ХУЛАСƏ

Биткилəрин нəјəтиндə фотосинтез мўнўм рол ојнајыр. Бу процесин өјрəнилмəсиндə биосенозда топланмыш енержинин мўəјжəн едилмəси чох бəјўк əнəмијјəт кəсб едир. Бу мəгсəдлə биз Азəрбајчанын бə'зи рəјонларындан, о чўмлəдən Азəрбајчан ССР Елмлəр Академијасынын Ботаника бағыннан јығылмыш биткилəрдə топланмыш енержинин мўəјжəн етдик. Тəдгигатдə јаначагларын истиликвермə габилитетини өлчəн СКБ-52 маркалы калориметрдən истифадə едилмишдир.

Ајдынлашдырылмышдыр ки, əн чох енержи биткилəрин јарпагларында, сонра будагларында вə кəклəриндə топланыр.

Калориметрик өлчўлəр биосенозда битки кўтлəсинин јанмасына сəрф едилən истилијин дўрўстлўјуну мўəјжəн етмəк үчўн чох вачибдир.

ГЕОБОТАНИКА

Ш. Х. ОМАРОВ

К НАХОЖДЕНИЮ И РАСПРОСТРАНЕНИЮ *PHILADELPHUS CAUCASICUS* КОЕЕНЕ В ГОРНОМ ДАГЕСТАНЕ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР И. К. Абдуллаевым)

По данным флоры СССР, т. IX (220. 221) *Philadelphus caucasicus* Коенне встречается в горных лесах и по их опушкам, на обрывах и крутых склонах, до 1500 м над уровнем моря на Кавказе: Предкавказье (зап.), Зап. Вост. и Южн. Закавказье; Тал. (?). Общее распространение: Арм.-Курд. (запад).

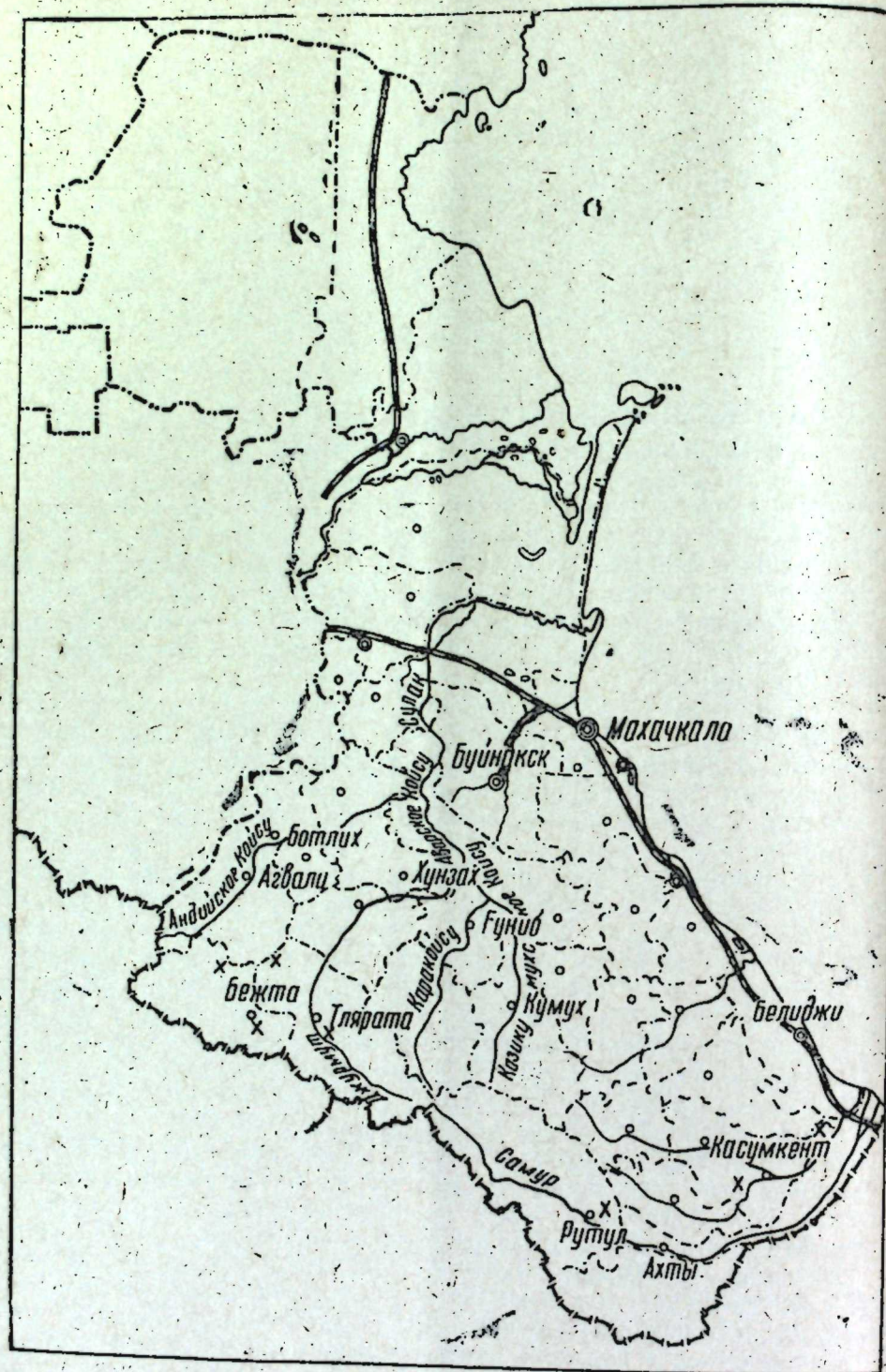
В. И. Липский [3] *Philadelphus coronarius* L. указывает по всему Кавказу. Название *Philadelphus coronarius* L., под которым нередко приводят Кавказский и Европейский чубушник, должно быть оставлено, так как оно было применено Линнеем к культурным образцам неизвестного происхождения, принадлежащим к разным видам. Флора СССР (1939).

А. А. Гроссгейм (1950) приводит этот кустарник для ЗП (редко), ЗК, ВК, Ч, КЛ., ЦЗ., ЮЗЗ до среднего пояса. Он же [2] пишет, что чубушник кавказский растет по всему Кавказу, особенно на западе. Если отмечено по всему Кавказу это не означает непереносимое сплошное распространение, а лишь указывает на то, что известно много или несколько пунктов в разных местах Кавказа, поэтому уточнение местобитания и местонахождения данного вида является необходимым и вызывает определенный ботанико-географический интерес.

Как видно из литературных источников, *Philadelphus caucasicus* Коенне совсем не указан для Дагестана.

Нами в период исследований лесов Дагестана еще в 1959 г. был обнаружен этот вид, но ввиду недостаточных фактических данных, которые указывали бы и на другие местонахождения его в пределах Дагестана, заставило нас воздержаться от сообщения.

Чубушник кавказский интересен с двух точек зрения — экологической и исторической. Как известно, этот кустарник является характерным элементом широколиственных лесов и здесь на территории Дагестана он встречается в подлеске буковых, липовых и других типов лесов, а также образует заросли по склонам и обрывам верховьев реки Аварское Койсу и его притоков. Особенно много его в подлеске широколиственных лесов в Бежтинской депрессии, а также и в Нукатлинской впадине — именно в юго-западной ее части. Этот кустарник отмечен



X—Распространение *Philadelphus caucasicus* Koch в Дагестане

нами и для южного Дагестана (Касумкент, Рутул, Магарамкент и др.). Известно, что Дагестан представляет уникальнейший в своем роде геоморфологический округ горной области Большого Кавказа, характерной особенностью которого является сложное переплетение хребтов и чрезвычайно дробное и глубокое расчленение.

Именно с этими условиями связано столь своеобразное сочетание различных типов растительности Горного Дагестана. Интересно отметить, что на точечной карте ареала чубушника, приводимой А. А. Гроссгеймом во втором издании флоры Кавказа, после Западного Закавказья, вторым по встречаемости чубушника в широколиственных лесах выявляется район Внутренней Кахетии, непосредственно примыкающий к пограничному с Дагестаном водораздельному хребту Большого Кавказа.

Если бы горный Дагестан не был так резко очерчен и изолирован горными хребтами от областей с господством широколиственных лесов, то волна последних захлестнула бы почти всю нагорную часть страны.

И. И. Тумаджанов [4] отмечал, что леса в областях Большого Кавказа, примыкающих к Дагестану, ко времени послеледникового формирования лесной растительности оказались локализованными в теплой и влажной Агрычай-Алазанской долине у подножья южного склона Главного хребта и в восточном Хачмас-Кубинском убежище в послеледниковое время, параллельно с заселением Нагорного Дагестана сосновыми и березовыми лесами, широколиственные леса с особой интенсивностью в более влажные периоды начали распространяться из своих убежищ, постепенно заселяя склоны пограничных гор и хребтов и образуя на них сплошные насаждения, окружающие зеленой рамкой со всех сторон Нагорный Дагестан. Только с этого момента мог открыться путь для вторичного проникновения в Нагорный Дагестан широколиственных лесов.

Одним из таких путей в Юго-западной части горного Дагестана являются Мушакский и Кодорский перевалы, через которые могли проникать широколиственные леса и их элементы из Кахетии в Дагестан.

Вполне возможно, что чубушник кавказский проник в горный Дагестан через эти перевальные участки, которые хотя и отдалены от западной границы массового распространения чубушника, но тесно примыкают к кахетинскому очагу реликтовых широколиственных лесов, в составе которых этот кустарник весьма обычен.

Наше сообщение может вызвать интерес по тому, что всякое ботанико-географическое обобщение требует знания того, как распространены по поверхности земли конкретные виды растений и их группы (роды, семейства и пр.) и какими закономерностями обусловлено их распространение (А. И. Толмачев [5]).

К сообщению прилагаем схематическую карту Дагестана с указанием мест распространения чубушника кавказского по нашим данным.

ЛИТЕРАТУРА

1. Гроссгейм А. А. Определитель растений Кавказа. М.—Л., 1949.
2. Гроссгейм А. А. Растительные богатства Кавказа. МОИП. М., 1952.
3. Липский В. И. Флора Кавказа. Императорский бот. сад. СПб., 1899.
4. Тумаджанов И. И. Бук и буковые леса в Нагорном Дагестане. Труды ТБ Ин-та, т. VII, 1940.
5. Толмачев А. И. Основы учения об ареалах. (Введение в хронологию растений). Изд. ЛГУ, 1962.
6. Флора СССР, т. IX. М.—Л., 1939.

Дағлыг Дағыстанда *Philadelphus caucasicus* Коенне
биткисинин тапылмасына вэ јаҗылмасына даир

ХҮЛАСӘ

Мәгаләдә дағлыг Дағыстанда олан еңлиҗарпағлы мешәләрин өҗрә-
нилмәсиндән бәһс олунур.

Мәгаләдә Гафгаз леҗләкотусунун тапылдығы вэ инкишаф етдиҗи
җерләрә даир, һәммин саһәнин ареалларынын схематик хәритәси тәғдим
едилмәклә, Јени мәлүматлар верилмишдир.

Мәгаләнин ботаники-чографи нөгтеҗи-нәзәрден хусуси әһәмиҗәти
вардыр.

БИОХИМИЯ

М. Р. ЭФЕНДИЕВ

СОДЕРЖАНИЕ ОРГАНИЧЕСКОГО ВЕЩЕСТВА, АЗОТА
И ЗОЛЬНОСТИ В ЛУГОВЫХ АССОЦИАЦИЯХ
БОЛЬШОГО КAVКАЗА

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР Г. А. Алиевым)

Количественное содержание органического вещества и зольности
изучалось в августе и сентябре 1965 г. в четырех характерных высо-
когорных луговых ассоциациях Большого Кавказа (Закатальский рай-
он). Ассоциации эти следующие: вейниковая (*Calamagrostis arundi-
lacea* Boiss.), полевицевая (*Agrostis planifolia* C. Koch.), пестро-
овсянницевая (*Festuca varia* Haenke.), и разнотравная (*Trollius pa-
tulus* Salisb. + *Ranunculus caucasicus* M. B. + *Inula graniflora* W. +
Veratrum lobelianum Bernh.).

Содержание азота и зольности в фитомассе изученных высокогорных
луговых ассоциаций

(на абсолютно сухое вещество $\frac{\%}{\text{кг/га}}$)

Фракции	Дата взтия пробы	Вейниковый			Полевицевый			Пестроовсян- цевый			Мезофильный разнотравный		
		фитомасса, кг/га	азот	зольность	фитомасса, кг/га	азот	зольность	фитомасса, кг/га	азот	зольность	фитомасса, кг/га	азот	зольность
Подземные части	II декада VIII 1965	339	0,61	10,3	287	0,94	9,93	270	0,31	7,31	258	0,85	7,42
			207	3490		274	2850		84	1970		219	1930
Надземные зеленые части	II декада VIII 1965	64,4	0,97	6,86	39,4	0,91	5,87	37,8	0,97	7,15	48,5	0,83	8,17
			62,5	444		36	231		36,7	270		40	400
Итого:		403,4	269,5	3934	326,4	310	3081	308	120,7	2240	306,5	259	2330
Подземные части	II декада IX 1965	365	0,67	10,47	262	0,76	8,62	351	0,76	5,45	315	0,82	8,08
			245	3800		201	2360		267	1910		258	2540
Надземные зеленые части	II декада IX 1965	61,8	0,51	6,65	37,5	0,73	5,98		1,18	6,39	44,6	0,71	7,37
			31,5	410		27,3	224	32,1	38	205		31,7	330
Итого:		427	276,5	4210	299,5	228	2584	383	305	2115	359,6	290	2870

Содержание органических веществ, азота и зольных элементов в различных типах растительности изучалось рядом исследователей [1, 2, 3, 4, 5]. Однако данных о содержании указанных веществ в различных ассоциациях высокогорных лугов очень мало.

Проведенными исследованиями показано, что содержание органических веществ в разных фитоценозах весьма различно. Оно различно также в надземных и подземных частях растений фитоценоза.

В корневой массе вейникового и полевицевого лугов оно составляет соответственно 2 и 83%; в пестроовсяницевом и мезофильном разнотравном лугах оно выше—85,6 и 84,4%. В надземной травяной массе первых двух ассоциаций содержание органического вещества превышает таковую в подземных частях на 3,5—3%.

В подземной и надземной фитомассе пестроовсяницевого и разнотравного мезофильного лугов содержание органических веществ имеет близкие показатели (84—86%). В мертвых остатках во всех изученных фитоценозах (кроме вейниковых) количество органических веществ на 0,7—3,6% меньше, чем в их зеленой травяной массе.

Средние величины суммы органических веществ вейникового и пестроовсяницевого лугов в августе и сентябре составляют 425 и 352 $\mu\text{г/га}$. В полевицевом и мезофильном разнотравном лугах эти величины меньше и составляют 312 и 322 $\mu\text{г/га}$.

В вейниковом луге в августе и сентябре количество органических веществ держалось на одном уровне (421—428 $\mu\text{г/га}$), а в полевицевом луге к сентябрю количество органических веществ уменьшалось на 23 $\mu\text{г/га}$ по сравнению с августом; в пестроовсяницевом и мезофильном разнотравном лугах, наоборот, содержание органического вещества значительно повысилось соответственно на 5 и 55 $\mu\text{г/га}$.

Это явление обуславливается в основном различием экологических условий и биологическими особенностями составляющих фитоценозы растений.

Как показали наши исследования, в четырех изученных высокогорных луговых ассоциациях, самое большое накопление азота в травяной массе наблюдается в пестроовсяницевой. В августе и сентябре содержание азота здесь соответственно составляет 0,97 и 1,18%. Наименьшее количество азота (0,51%) отмечается в травостое вейниковых лугов в сентябре.

В травостое полевицевого и мезофильного разнотравного лугов содержание азота составляет 0,71 и 0,91%.

Содержание азота в корневой массе пестроовсяницевого и вейникового лугов составляет в среднем в августе 0,53% и в сентябре 0,61%. В подземных частях полевицевого и мезофильного разнотравного лугов оно выше и близко к 0,85—0,83%. Количество азота в корневой массе пестроовсяницевого луга в два раза меньше, чем в его надземных частях; в других изученных ассоциациях содержание азота в надземных и подземных частях выражается близкими показателями.

В августе и сентябре количество азота в изученных фитоценозах колебалось в следующих пределах: в вейниковых лугах в августе и сентябре оно держалось почти на одном уровне (269 и 276 кг/га); в полевицевом луге в сентябре оно снизилось на 82 кг/га ; в мезофильном разнотравном луге в сентябре наблюдалось незначительное увеличение содержания азота (31 кг/га). В пестроовсяницевом луге отмечена совершенно иная картина: здесь к сентябрю содержание азота возросло от 120 (август) до 305 кг/га , т. е. в 2,5 раза.

Общая зольность в надземных и подземных частях изученных фитоценозов колеблется в значительных пределах. В подземных частях

вейникового и полевицевого лугов содержание зольности в среднем за август и сентябрь соответственно составляет 0,4 и 9,3%, а в надземных частях содержание зольности уменьшается соответственно на 3,6 и 3,4%. В подземных частях пестроовсяницевого и мезофильного разнотравного лугов зольность уменьшается и составляет 6,4% в пестроовсяницевых и 7,7% в мезофильных разнотравных лугах. В надземных частях этих лугов величины содержания зольности приближаются к показателям ее содержания в подземных частях или имеют небольшие отличия.

В зависимости от сезона вегетационного периода содержание зольности меняется. В корневой массе полевицевого и пестроовсяницевого лугов содержание зольности в сентябре уменьшается по сравнению с содержанием ее в августе соответственно на 1,3 и 1,9%. В вейниковом и мезофильном разнотравном лугах содержание зольности от августа к сентябрю сохраняется на одном уровне. В надземных частях фитоценозов разница в содержании зольности с августа по сентябрь еще менее значительна.

Количество золь в фитомассе изученных ассоциаций также различно. Наибольшее количество общей золь (41 $\mu\text{г/га}$) содержится в вейниковом луге (без мертвого покрова), наименьшее—22 $\mu\text{г/га}$ пестроовсяницевом; в полевицевом оно составляет 28 $\mu\text{г/га}$, в мезофильном разнотравном—26 $\mu\text{г/га}$.

Общее количество химических элементов азота и золь в надземной и подземной фитомассе (без мертвых остатков) в вейниковом луге в среднем составляет 4343 кг/га ; в полевицевом и мезофильном разнотравном лугах сумма химических элементов, соответственно равна 3100 и 2875 кг/га . Наименьшее количество химических элементов (2394 кг/га) содержится в фитомассе пестроовсяницевого луга.

По данным Л. Е. Родина и Н. И. Базилевич [5], сухие степи, остепненные луга и луговые степи Русской равнины в Западной Сибири содержат химических элементов 1000—1200 кг/га . Эти данные в 2—4 раза меньше наших, приводимых для изученных лугов Большого Кавказа.

На основании исследований можно прийти к следующим выводам.

1. В корнях вейникового и полевицевого лугов содержание органических веществ составляет 82—83%, а в пестроовсяницевом и мезофильном разнотравном лугах содержание их несколько выше и составляет соответственно 86 и 84,4%. В надземной травяной массе первых двух ассоциаций органических веществ на 3,5 и 3% больше, чем в их подземных частях.

2. Содержание азота и зольности в надземных и подземных частях фитомассы изученных ассоциаций значительно колеблется.

3. Различие в содержании в фитомассе органических веществ, азота, общей зольности, колебание их по сезонам года в различных частях растений обуславливает неодинаковое накопление химических элементов в различных ассоциациях. Больше всего накапливается химических элементов в вейниковых лугах (43,4 $\mu\text{г/га}$), наименьшее количество—в пестроовсяницевых (24 $\mu\text{г/га}$).

ЛИТЕРАТУРА

1. Ларин И. В. Динамика массы химических веществ травостоев в течение вегетационного периода в различных зонах СССР. Труды Ин-та физ.-геогр. АН СССР, 21, 1936.
2. Родин Л. Е. О динамике органического вещества и биологическом круговороте азота и зольных элементов в некоторых пустынных сообществах. Труды

Моск. о-ва испыт. природы. Отд. биол., 3, 1960. 3. Ремезов Н. П., Родин Л. Е. и Базилевич Н. И. Методические указания к изучению биологического круговорота зольных веществ и азота надземных растительных сообществ в основных природных зонах умеренного пояса. Бот. жур., 48, № 6, 1963. 4. Базилевич Н. И. Биологический круговорот минеральных элементов в степных травянистых сообществах. Бюлл. Моск. о-ва испыт. природы. Отд. биол. 69, № 4, 1964. 5. Родин Л. Е. и Базилевич Н. И. Динамика органического вещества и биологический круговорот в основных типах растительности. Наука, М.—Л., 1965.

Институт ботаники

Поступило 29. III 1967

М. Р. Эфендиев

Бөйүк Гафгазын бә'зи дағ-чәмән ассоснасијаларында үзв
мәддәләрин, азотун вә күлүн мигдары (Азәрбајчан ССР
Зағатала рајону)

ХҮЛАСӘ

Үзв мәддәләри мигдары *Colamagrostis arundinacea* Boiss (1-чи нүмунә сәһәси), *Agrostis Planifolia* C. Koch. (2-чи нүмунә сәһәси), *Festuca Varia* Haenke (3-чү нүмунә сәһәси) вә *Trollius Patulus* Salisb. + *Ranunculus Caucasicus* M. B. + *Inulu graniflora* W. + *Veratrum lobelianum* Bernh. (4-чү нүмунә сәһәси) ассоснасијаларында мүәјјәнләшдирилмишдир. 1—2-чи нүмунә сәһәләринин көк күтләсиндә үзв мәддәләр 82—83, 3—4-чү сәһәләрдә исә 86—84%-и тәшкил едир. От күтләсиндә үзв мәддәләрин мигдары онларын көкләриндәкинә нисбәтән 1 вә 2-чи нүмунә сәһәләриндә 3,5—3% артыгдыр.

Ән чох азотун мигдары (0,97—1,18%) 3-чү, ән аз исә (0,51%) 1-чи нүмунә сәһәсиндән көтүрүлән от күтләләринин тәркибиндә мүшәһидә едилир.

От вә онун көкләриндә күлүн мигдары хејли мүхтәлифдир. Биткинин көкләриндә (1-чи нүмунә сәһәси) күлүн мигдары орта һесабла 10,4—9,3% арасында тәрәддүд едир. От күтләсиндә исә күлүн мигдары көкләрдәкинә нисбәтән 3,4—3,7% аздыр.

Ән чох кимјәви мәддәләр 1-чи нүмунә сәһәсиндә (һектарда 43,4 сент), ән аз исә 3-чү нүмунә сәһәсиндә (һектарда 24 сент), мүәјјәнләшдирилмишдир.

БИТКИЧИЛИК

Н. Б. БАБАЈЕВ

АЗӘРБАЈЧАНЫН ТӘБИИ ШӘРАИТИНДӘКИ ГАРҒЫ БИТКИСИ САҢӘЛӘРИНИИ БИОЛОЖИ ХҮСУСИЈӘТЛӘРИ

(Азәрбајчан ССР ЕА академики И. Д. Мустафајев тәғдим етмишдир)

Гарғы (*Arundo donax* L.) тахыллар фәсиләсинә дахил олан от биткиләри арасында көвдәсинин һүндүрлүјүнә вә јоғунлуғуна көрә һүндүрбојлу биткидир. Бу хусусијәтинә көрә Алманијада она нәһәнк гарғы дејирләр [6].

Ғәдим заманлардан бәри гарғы Јахын Шәргдә, хусусән мешәсиз рајонларда бир чох ев әшјаларынын дүзәлдилмәси, еләчә дә јүнкүл тикинтиләринин иншасы үчүн чох јарарлыдыр [3]. Бу битки һазырда да, кәнд тәсәррүфатында кениш истифадә едилмәсинә көрә өз гијмәтини итирмәмишдир [3, 9].

Азәрбајчанын мешәси аз олан рајонларында әһали өз тикинти вә диқәр тәсәррүфат еһтијачларыны өдәмәк үчүн гарғы биткисини бир јердән диқәр јерә көчүрәрәк әкмиш вә онун сәһәсини чохалтмышлар [7, 8]. Гарғы сәһәләринин кечмиш вә индики јашајыш мән-тәғәләринин јахынлығында јайылмасы бир даһа сүбүт едирди ки, о, јерли әһали тәрәфиндән артырылмыш биткидир [1, 4, 7, 8].

Инсанлар гарғы биткисиндән арх вә каналларын кәнарларыны ерозијадан горумағ үчүн ону көкләри илә торпағы бәркидән бир битки кими су шәбәкәләринин әтрафына әкирләр. Еләчә дә гарғынын чаван көвдәләри вә јетишмиш јарпағлары јем үчүн чох јарарлы олдуғуна көрә прибујнузлу мал-гара вә атлар тәрәфиндән чох ләззәтлә јејилир [4, 5].

Гарғы биткисинин даһа бөјүк халғ тәсәррүфаты әһәмијәтинә малик олдуғу ашкар едилмишдир. Белә ки, гарғынын көвдәләри гијмәтли иншаат материалы олан ағач чинсләринин селлүлоз-кағыз сәна-јесиндә әвәз етмәклә, һәр ил бичилдијинә көрә, иллик көвдә мән-сулу ағач чинсләринин иллик одунчағ мәнсулундан 25 дәфә чох олур. Буна көрә дә гарғынын Азәрбајчан шәраитиндә јени техники битки кими әкилиб бечәрилмәси вә тәбии сәһәләринин горунмасы, мәнсул-дарлығынын инкишаф етдирилмәси республиканын партија вә һөкүмәт органлары тәрәфиндән гаршыја вәзифә оларағ гојулмушдур.

Мәғаләдә гарғы биткисинин тәбии сәһәләринин горумағ, бәрпа вә инкишаф етдирмәк мәсәләләри илә әлағәдар оларағ, 1963—1965-чи илләрдә Бәрдә, Јевлах вә Күрдәмир рајонларында апарылан елми-

тэдгигат ишлэрийн нэтичэлэриндэн бэлс олунур. Мүэжэн едилмиш-дир ки, Азербайчанын тэбин шэрантиндэ јайылмыш гаргы биткисн биоложи хүсүсн јетлэринэ көрә ики јерә бөлүнүр. Булардан бирин-чисн, кәндлэрин вә јолларын лап јакынлығында олан горунмајан, икинчисн исә кәндләрден вә јоллардан нисбәтән аралы јерләшән, өз-өзлүүндә горунан саһәләрдир.

Һәр ики гаргы саһәсиндә көвдәлэрин бөјүмәси, инкишафы вә мәһсулдарлығы ејни дејилдир. Белә ки, горунмајан саһәләрдә гаргылар мал-гара тәрәфиндән јејилір; бундан әләвә, көвдә әмәләкәтирән көкүм-совлар торпаг сәтһинә јакын олдуғу үчүн, олар үзәриндә олан ту-мурчаглар тапдаланараг әзилір вә чаван көвдәләр јерли әһали тәрә-финдән мүхтәлиф һүндүрлүкдән (1—1,5 м) кәсиләрәк тәләф едилір. Буна көрә дә биткиләрдә бөјүмә процесн ардычыл кетмир. Бөјүмәнин бу чүр маниәләрә раст кәлмәси илә әлагәдәр олараг биткиләр бөјчә алчаг, диаметра көрә исә назик олмагла, инкишаф фазасыны там ке-чирә билмир. Одур ки, горунмајан саһәләрдә көвдә мәһсулу горунан нисбәтән һәр гектарда 15—20 тон аз олур.

Гаргынын көвдә мәһсулдарлығыны артырмаг үчүн саһәлэрин мал-гарадан горунмасы, суварылмасы, көвдәлэрин һәр ил октябр-нојабр ајларында 3—5 см һүндүрлүкдән кәсилмәси вә нәһәјәт, гаргы саһә-лэрийн минерал күбрәләрә күбрәләнмәси әсас агротехники тәдбир-ләрдән биридир. Гаргынын мәһсулдарлығына минерал күбрәлэрин тәсирини өјрәнмәк үчүн 1963—1965-чи иллэрин апрел, ијун вә ијул ајларында һәр гектара 45 кг азот, фосфор вә калциумун һәрәсиндән исә 60 кг көтүрүләрәк суварма сују васитәсилә биткиләрә верилмиш-дир.

Көвдәлэрин јухарыда көстәрилән гајда үзрә кәсилмәсинин (бичил-мәсинин) кәлән илдә әмәлә кәлән биткиләрин бөј вә инкишафына, еләчә дә мәһсулдарлығына нә дәрәчәдә мүсбәт тәсир етдијини 1-чи чәдвәлдән ајдын көрмәк олар.

1-чи чәдвәлдән көрүнүр ки, Бәрдә рајонунун Ләмбәран кәндиндә (1963-чү ил) бичилән саһәдә мәһсулдарлыг 52, бичилмәјәндә 41 тон, һәмин шэрантдә 1964-чү илдә бичилән саһәдә 58, бичилмәјәндә исә

1-чи чәдвәл

Азербайчанын тэбин шэрантиндә битән гаргынын јерүстү һиссәсинин инкишафы вә мәһсулдарлығы

Биткиләрин өлчүсү, см-лә				Көвдә- ләрдәки җарпаг- ларын саҗы, эдәдлә	1 м²-дә бит- киләр		Һек- тарда көвдә- ләрин җаш чәки- си, тонла	Тәчрүбә илләри, районлар вә вариантларда көвдәләрин вәзиҗәти	
Һүн- дүр- лүйү	Диаметрләри				саҗы, эдәд- лә	җаш чәки- си, кг-ла		районлар	вәзиҗәт
	көк бога- зын- дан	орта- дан	учдан						
356	1,86	1,0	0,82	36	24	4,1	41	Бәрдә, 1963	Бичилмәҗән
408	2,0	1,9	1,0	38	32	5,2	52		Бичилән
340	1,56	1,0	0,73	39	20	3,8	38	Јевлах, 1963	Бичилмәҗән
392	1,96	1,26	0,98	39,8	29	4,8	48		Бичилән
326	1,36	1,0	0,67	38	19	3,9	39	Күрдәмир, 1963	Бичилмәҗән
375	1,82	1,16	0,92	39,2	28	4,82	48,2		Бичилән
361	1,89	1,1	0,82	37,1	26	4,3	43	Бәрдә, 1964	Бичилмәҗән
425	2,3	1,98	1,1	38,6	35	5,8	58		Бичилән
346	1,72	1,2	0,91	40	22	4,0	40	Јевлах, 1964	Бичилмәҗән
398	1,9	1,28	0,99	42	32	5,0	50		Бичилән
329	1,51	1,3	0,72	39,2	23	4,2	42	Күрдәмир, 1964	Бичилмәҗән
383	1,91	1,25	0,95	43	33	5,1	51		Бичилән

40 тон олмушдур. Дикәр рајонларда (Јевлах вә Күрдәмирдә) апары-лан тәчрүбәлэрин нэтичәлэри јухарыда көстәриләнләрә ујғундур. Бичиләнлә бичилмәјән саһәләрдә әмәлә кәлән гаргы көвдәлэрийн һүндүрлүјү, диаметри вә һәмин вариантлар үзрә 1 м² саһәдә әмәлә кәлән биткиләрин сајынын чохлуғуна көрә дә бичилән саһә бичилмә-јәндән үстүнлүк тәшкил елир. Тэбин шэрантдә гаргы саһәлэрийн јакынлашдырылмасы вә мәһсулдарлығынын артырылмасында суварма вә минерал күбрәләнмәнин мүсбәт тәсир 2-чи чәдвәлдә верилмиш-дир.

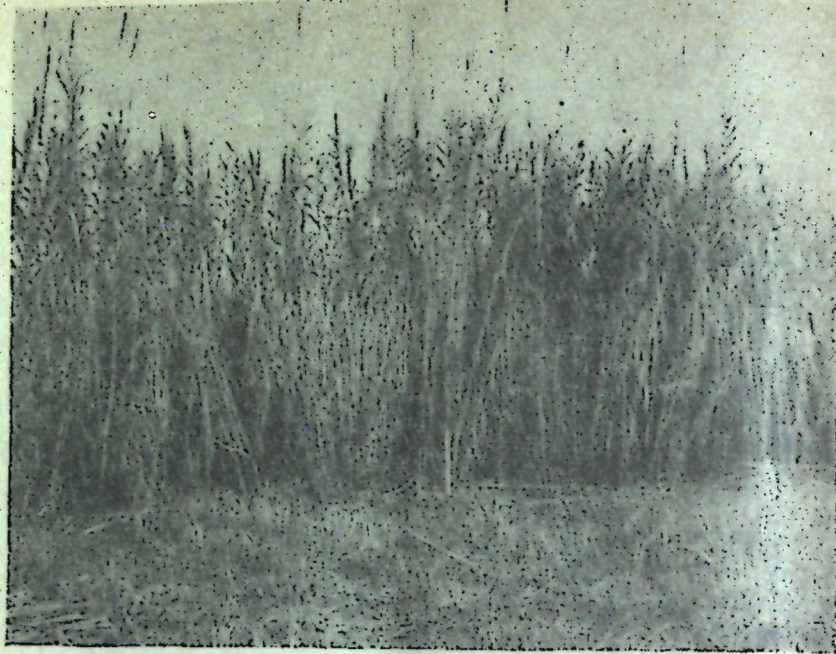
2-чи чәдвәл

Гаргынын јерүстү һиссәсинин мәһсулдарлығына минерал күбрәлэрин тәсир (Ләмбәран, 1963—1965-чи илләр)

Тәчрүбә- нин схе- ми	Тәдгигат илләри	Биткиләрин өлчүсү, см-лә				1 м²-дә биткиләр		Һектарда көвдәләр рин јаш чәкиси, тонла
		һүндүр- лүјү	диаметрләри			сајы, әдәдлә	јаш чә- киси, кг-ла	
			көк бо- газындан	ортадан	учдан			
Контрол N ₄₅ P ₆₀ K ₆₀	1963	445	2,0	1,35	0,93	37	6,5	65
	•	560	2,6	2,0	1,1	42	9,3	93
Контрол N ₄₅ P ₆₀ K ₆₀	1964	498	2,86	2,32	1,12	40	6,6	66
	•	620,6	3,3	2,59	1,28	50	10,5	105
Контрол N ₄₅ P ₆₀ K ₆₀	1965	512	2,9	2,42	1,31	44	6,9	69
	•	644	3,84	2,9	1,64	50	11,2	112



1-чи шәкил. Бәрдә рајонунун Ләмбәран кәндиндә мине-рал күбрә верилмиш саһә.



2-чи шәкил. Бәрдә районунун Ләмбәран кәндиндә жалпыз суварылан (контроль) сәһә.

2-чи чәдвәлдән көрүнүр ки, минерал күбрәләмә гаргы көвдәләринин һүндүрлүгүнә, йогунлуғуна, еләчә дә мәһсулдарлығына әсаслы сурәтдә җахшы тә'сир едир. Белә ки, 1963-чү илдә күбрәләнән сәһәнин көвдә мәһсулу һәр һектарда контрола нисбәтән 28 тон, 1964-чү илдә 39 вә 1965-чи илдә исә 43 тон артыг олмушдур (1—2-чи шәкилләр). Азот, фосфор вә калиумла аҗры-аҗрылыгда күбрәләнән вә бу мәғаләдә верилмәҗән вариантларда көвдә мәһсулу контрола нисбәтән 12—20 тон чох олмагла үстүлүк тәшкил етмишдир [2]. Мүәҗҗән едилмишдир ки, харичдән гаргы көвдәсинин үзәрини өртән силесиум тәбәғәси ашындыгдан сонра көвдә, көк боғазындан уч һиссәҗә гәдәр бүтөв тәбии лифләрдән ибарәтдир.

Апарылан тәдгигатлардан ашағыдакы нәтичәләр: чыхармаг олар:

1. Азәрбајҗанын тәбии шәраитиндә битән гаргы көвдәләринин мәһсулдарлығынын артырылмасы һәмин көвдәләрин һәр ил октябр-ноҗабр аҗларында 3—5 см һүндүрлүкдән кәсилмәси илә тә'мин едилир.
2. 1963-чү илдә күбрәләрин гарышдырылараг ($N_{45} P_{60} K_{60}$) верилмәси гаргы көвдәсинин мәһсулдарлығынын контрола нисбәтән һәр һект арда 28 тон, 1964-чү илдә 39 вә 1965-чи илдә исә 43 тон артырыр.
3. Тәбии шәраитдә гаргы сәһәләринин җахшылашдырылмасы онларын һәртәрәfli горунмасы, көвдәләрин сәнаҗе үчүн вахтындаң әввәл (октябр-ноҗабрдан габаг) бичилмәмәси, мал-гара тәрәфиндән тәләф едилмәмәси васитәсилә тә'мин едилир.
4. Тәбии гаргы сәһәләриндә агротехники тәдбирләр тәтбиг едәркән, бу сәһәләрин биоложи хүсусиҗәтләринин нәзәрә алынмасы көвдә мәһсулдарлығынын артырылмасы үчүн әсас шәртләрдән биридир.

1. Бабајев Н. Б. Гаргынын көвдәсмәләктирмә биоложиасы. Тәчрүби ботаника мәсәләлери. Азәрбајҗан ССР ЕА Нәшриҗаты, Баки, 1965.
2. Бабајев Н. Б. Гаргынын күбрәләнмәси (минерал күбрәләрдән истифадә үсуллари). „Маариф“ нәшриҗаты, Баки, 1965.
3. Ванин С. И. Об анатомическом строении и физико-химических свойствах стебля *Arundo donax* L. „Природа“, №8, 1939.
4. Гавриленко Б. Д. Арундо тростниковый (*A. donax* L.) в восточной Грузии. Вест. Тбилис. Бот. сад. 68, 1962.
5. Миканлов М. А., Бабаев Н. Б. Биология вегетативного размножения арундо тростникового (*A. donax* L.) каргы. ДАН. Азәрб. ССР, т. 21, №3, Баку, 1965.
6. Миканлов М. А., Бабаев Н. Б. Химия каргы и камыша Жур. „Наука и жизнь“, Баку, 1964.
7. Прилипко Л. И. и Ализаде М. М. О зарослях арундо тростникового в Азербайджане. Вест. Тбил. Бот. сада, вып. 67, 1961.
8. Прилипко Л. И., Алиев А. Р. и др. Перспективы использования природных запасов арундо тростникового для бумажно-целлюлозной промышленности в Азербайджане. „Изв. АН Азәрб. ССР.“ серия биол. и сел.-хоз, №7, 1961.
9. Meyers Hand-Lexicon Band. 1, Leipzig, 1888.

Ботаника институту

Алымшыдыр 25. 1 1967

Н. Б. Бабаев

Биологические особенности каргы, произрастающей в естественных зарослях Азербайджана

РЕЗЮМЕ

В 1963—1965 гг. в естественной обстановке Бардинского, Евлахского и Кюрдамирского районов на многолетних массивах каргы-закладывались опыты, связанные с обкашиванием стеблей и внесением минеральных удобрений в виде подкормки.

Минеральные удобрения были внесены трехкратно весной и летом с поливной водой из расчета на 1 га азота 45 кг, фосфора и калия по 60 кг.

Результаты проведенных опытов и наблюдений дают нам возможность сделать следующие выводы:

1. В целях рациональной эксплуатации зарослей каргы (Арундо тростника) следует обкашивать (обрезать) стебли на 3—5 см выше поверхности земли в течение октября и ноября.

2. Внесение минеральных удобрений в смеси ($N_{45} P_{60} K_{60}$) способствовало повышению урожая стеблей каргы на 1 га в 1963 г. 28 т, в 1964 г.—39 и в 1965 г.—43 т.

3. Для улучшения зарослей каргы необходимо систематически охранять ее, не допускать пастбу скота и преждевременное обкашивание стеблей.

Г. Р. ФАРАДЖЕВ

О НАХОЖДЕНИИ НОВОГО ВИДА ОСТРАКОД *CYTHERISSA INORMIS* SP. N. У ЗАПАДНОГО ПОБЕРЕЖЬЯ СРЕДНЕГО И ЮЖНОГО КАСПИЯ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР А. И. Караевым)

Фауна остракод Каспийского моря была изучена Г. О. Сарсом [5], А. Л. Бенингом [1], Г. О. Элефсоном [4], Е. И. Шорниковым [3] и т. д.

Но вместе с этим фауна рецентных остракод Каспийского моря изучена весьма слабо.

В данной статье описывается новый вид, ранее обнаруженный нами в 1963—64. г. на западном побережье Среднего и Южного Каспия.

CYTHERISSA INORMIS SP. N.

Диагноз. Раковина удлиненно-овальная, толстостенная, выпуклая-ячеистая.

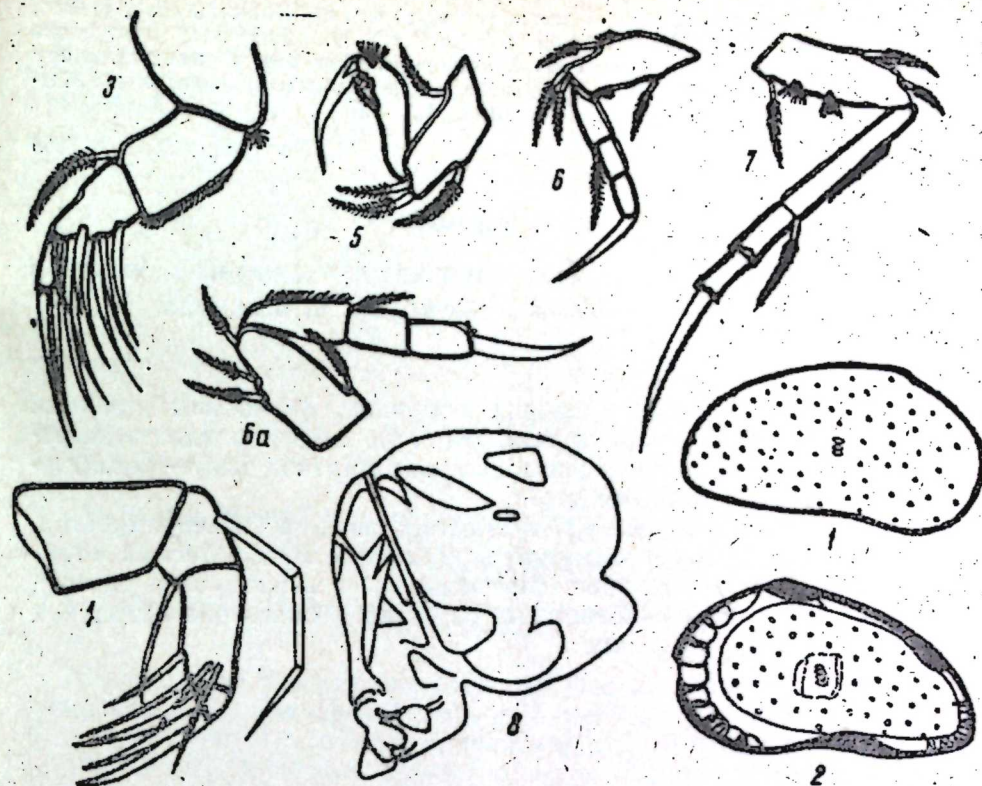
Описание. Самец. Раковина удлиненно-овальная, толстостенная, ячеистая, прозрачная и выпуклая. Переднее поле выше заднего. Передний конец плавно переходит к брюшному. Спинной край ко-со переходит к заднему краю. Брюшной край почти прямой, в середине третий слегка выгнутый и тупым углом переходит на передний край. Поверхность покрыта неправильно-угольными ячейками. На центральной части раковины хорошо выражены места прикрепления замыкательных мускул.

Порово-канальная зона более широкая на переднем конце, чем на заднем. Поровые каналцы прямые и разветвленные.

Первая антенна 4-членистая. На конце дорзальной части первого членика имеется пучок волос. Дорзальный край второго членика снабжен короткими волосками, а вентральный оперен, вентральными щетинками. У основания последнего членика имеется короткий чувствительный шипик.

Вторая антенна 4-членистая. Первый членик эндоподита снабжен длинной щетинкой с вентрального края. Щетинка экзоподита 3-членистая. Конец коготка последнего членика слабо зазубрен.

Протоподиты всех ног снабжены длинными оперенными щетинками. Кроме того, тот же членик у третьей пары левой ноги снабжен



1—правая створка сверху; 2—та же створка снизу; 3—первая антенна; 4—вторая антенна; 5—первая пара левой ноги; 6—вторая пара левой ноги; 6a—вторая пара правой ноги; 7—третья пара левой ноги; 8—Penis

двумя пучками длинных волосков. Все экзоподиты ножек снабжены оперенными щетинками. Первый членик эндоподита второй и третьей пары левой ноги на дорзальной части покрыт короткими волосками. Коготок второй пары левой ноги в середине слабозазубрен.

Первая левая нога 2-членистая. Под основанием коготка имеется два пучка длинных волосков. Последний членик снабжен сильно изогнутым коготком. Детали строения penis видны на рисунке.

На некоторых раковинах наблюдаются редкие белые пятна. С внутренней стороны раковин вместо этих пятен имеется углубленность.

Размеры (в мм): длина 1,00, высота переднего поля—0,65, высота заднего поля—0,57.

Сравнение. Этот вид отличается от близкой формы *Cytherissa nahptatscholana* (Liv.) большей массивностью и ячеистой скульптурой, а также морфологическими признаками конечностей.

Распространение. Данный вид распространен по западному побережью Среднего и Южного Каспия почти во всех разрезах и является одним из доминирующих видов среди каспийских остракод.

Коллекция этого вида находится в лаборатории гидробиологии Института зоологии Академии наук Азерб. ССР.

ЛИТЕРАТУРА

1. Бенинг А. Л. О бентосе Мертвого Култука и Кайдака. Труды каспийской экспедиции, т. 1. Изд. АН СССР, 1937, а. 2. Бенинг А. Л. О планктоне заливов Комсомолец и Кайдак. Труды по комплексному изучению Каспийского моря, вып. 1, ч. 1, 1937, б. 3. Шорников Е. И. Опыт выделения каспийских элементов фауны

Г. Р. Фэрэчов

Орта вэ Чэнуби Хэзэрин гэрб саһилиндэн тапылмыш јени нөв
остракод—*Cytherissa inormis* sp. n. һаггында

ХҮЛАСЭ

1963—1964-чү илләрдә Хэзэрин остракод фаунасыны өјрәнмәк мәгсәди илә Орта вэ Чэнуби Хэзэрин гэрб саһилләриндә тәдгигатлар апарылмыш вэ һәмни рајонлардан јени остракод нөвү—*Cytherissa inormis* sp. n. тапылмышдыр.

Мәгаләдә јени нөвүн сәчијјәви хүсусијјәтләри тәсвир едилмишдир. Ејни заманда, тапылан јени нөвүн она охшар олан *Cytherissa naph-tatschotana* (Liv.) нөвүндән фәргләнән чәһәтләри дә гејд олунур. Бундан әлавә, јени нөв өјрәнилмиш рајонларда башга нөвләрдән чох јајылмасы илә дә фәргләнир.

МЕДИЦИНА

К. А. ДЖАБАРОВ

БИОЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ ПОТЕНЦИАЛЫ КОЖИ У БОЛЬНЫХ С ЭУТИРЕОИДНЫМ ЗОБОМ

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР А. И. Караевым)

Исследование биоэлектрических потенциалов кожи у больных с эутиреоидным зобом проводилось при помощи чувствительного аппарата, снабженного вольтметром и гальванометром в лежачем положении, в состоянии полного покоя, по мере возможности вне влияния посторонних внешних раздражителей.

Электроды термостабильные, неполяризующиеся, медносульфатные. В настоящей работе мы поставили перед собой задачу, на нашем материале изучить вопрос — каковы изменения биоэлектрических потенциалов кожи у 45 больных (из них — 2 мужчин и 43 женщины), страдающих эутиреоидным зобом и динамику их, в связи с лечением и улучшением общего состояния больных. Как видно из табл. 1, у большинства (23) больных (51%) возраст был от 40 до 60 лет.

Таблица 1

Возраст больных эутиреоидным зобом во время исследования
биоэлектрических потенциалов кожи

Возраст	Мужчин		Женщин		Всего	
	колич. больн.	%	колич. больн.	%	колич. больн.	%
До 20 лет	—	—	4	8,9	4	8,9
От 21 по 30 лет	1	2,2	6	13,4	7	15,6
31 по 40	—	—	7	15,6	7	15,6
41 по 50	—	—	11	24,5	11	24,5
51 по 60	—	—	12	26,5	12	26,5
61 и выше	1	2,2	3	6,7	4	8,9
Итого	2	4,4	43	95,6	45	100

Из приведенной табл. 2 видно, что давность заболевания больных эутиреоидным зобом имеет в основном до 6 лет, что составляет — 31 (69%) из 45. Остальные больные имели различные сроки давности заболевания. Состояние основного обмена у 27 больных эутиреоидным зобом представлено в табл. 3.

Таблица 2

Давность заболевания у больных эутиреоидным зобом во время исследования биоэлектрических потенциалов кожи

Давность	Мужчин		Женщин		Всего	
	колич. больн.	%	колич. больн.	%	колич. больн.	%
До 1 года	1	2,2	10	22,3	11	24,5
От 1 до 6 лет	1	2,2	19	42,3	20	44,5
6 до 11	—	—	8	17,8	8	17,8
11 до 16	—	—	3	6,6	3	6,6
16 до 21	—	—	2	4,4	2	4,4
21 до 26	—	—	1	2,2	1	2,2
26 и выше	—	—	—	—	—	—
Итого:	2	4,4	43	95,6	45	100

Таблица 3

Основной обмен у больных эутиреоидным зобом во время исследования биоэлектрических потенциалов кожи

Основной обмен	До лечения		После лечения	
	колич. больн.	%	колич. больн.	%
Норма (от ± 5 до $\pm 12\%$)	16	59,2	25	92,6
Умеренное повышение (от ± 13 по $\pm 20\%$)	10	37,1	2	7,4
Повышенный (от ± 21 и выше %)	1	3,7	—	—
Всего:	27	100	27	100

Как видно из табл. 3, основной обмен исследовался у 27 из 45 больных как до лечения, так и после лечения. Лечение больных эутиреоидным зобом проводилось известным в настоящее время консервативным методом (микродозы йода, витамины, лидаза и др.). При этом установлено, что до проводимой терапии из 27 исследованных больных с нормальным основным обменом (от ± 5 по $\pm 12\%$) было 16 (59,2%), умеренном повышении (от ± 13 по $\pm 20\%$) основного обмена — 10 (37,1%), повышенным основным обменом (выше $\pm 21\%$) — 1 (3,7%).

После соответствующего лечения больных наступили определенные сдвиги, заключающиеся в том, что некоторые симптомы болезни стали сглаживаться и улучшилось общее состояние больных, уменьшились размеры щитовидной железы, в результате чего произошло также уменьшение основного обмена, например, нормализация основного обмена (от ± 5 до $\pm 12\%$) происходила у 25 (92,6%) больных, только лишь у 2 больных основной обмен был в пределах от ± 13 по $\pm 20\%$.

Следует указать, что средний показатель основного обмена до лечения был $+11,2\%$, а после лечения — $+5,8\%$. Таким образом, можно сказать, что в известной мере общий статус больного при эутиреоидном зобе, характеризующийся клиническим симптомом как до, так и после лечения, отражается на показателях основного обмена и в этом отношении имеется определенная закономерность.

Исследование биоэлектрических потенциалов кожи у больных эутиреоидным зобом проведено как до, так и после лечения. При этом

дифференциальный электрод ставился в области щитовидной железы, индифференциальный — на внутренней части левого предплечья.

Мы у 100 здоровых людей установили биоэлектрические потенциалы кожи в пределах 8—12 мВ, которые являются нормативами для сравнения потенциалов кожи, полученных при различных патологических состояниях висцеральных органов и, в частности, желез внутренней секреции.

Результаты исследования биоэлектрических потенциалов кожи у 45 больных с эутиреоидным зобом в связи с лечением представлены в табл. 4.

Таблица 4

Биоэлектрические потенциалы кожи у больных эутиреоидным зобом

Показатели милливольметра, мВ	До лечения		После лечения	
	колич. больн.	%	колич. больн.	%
Нормы от 8—12	12	26,6	30	66,65
Умерен. повышение от 13—20	26	57,8	15	33,35
Повышение от 21 и выше	5	11,2	—	—
Ниже нормы (7 и ниже)	2	4,4	—	—
Всего:	45	100	45	100

Из таблицы видно, что до проведенного лечения биоэлектрические потенциалы кожи были установлены: у 12 (26,6%) в пределах нормы, с умеренным повышением — у 26 (57,8%), с повышенным — у 5 (11,2%) и ниже нормы у 2 (4,4%). После соответствующего лечения, как сказано выше, наступило некоторое улучшение состояния больных, а также отмечено уменьшение как клинических симптомов, так и размеров щитовидной железы. В связи с этим, в биоэлектрических потенциалах кожи произошел ряд изменений, так, например, с нормальным биоэлектрическим потенциалом кожи выявлены — у 30 (66,65%), с умеренным повышением — у 15 (33,35%), повышенным и ниже нормы биоэлектрических потенциалов кожи не были отмечены.

Таким образом, в результате проведенной консервативной терапии улучшилось общее состояние больных эутиреоидным зобом. При этом мы устанавливали параллельное снижение и нормализацию у этих больных; в этом отношении также имеется определенная закономерность.

Аналогичная закономерность, касающаяся нормализации и снижения показателей биоэлектрических потенциалов кожи сохранена также в средних данных у больных эутиреоидным зобом. Так, например, средние данные биоэлектрических потенциалов кожи до лечения были 15,2 мВ, а после лечения — 11 мВ, т. е. происходила полная нормализация биоэлектрических потенциалов кожи в средних показателях.

На основании этих данных мы приходим к следующим выводам:

1. Между общим состоянием больных эутиреоидным зобом и данными биоэлектрических потенциалов кожи имеется определенная связь.
2. Клиническое состояние больных в известной степени отражается на показателях биоэлектрических потенциалов кожи.
3. В процессе лечения больных устанавливается улучшение и исчезновение клинических симптомов, уменьшение размеров щитовидной железы, а также нормализация и снижение показателей биоэлектрических потенциалов кожи.

4. В связи с лечением и улучшением общего состояния больных происходили параллельные снижения и нормализация основного обмена.

5. В связи с лечением и улучшением общего состояния больных установлена полная нормализация средних данных биоэлектрических потенциалов кожи.

АМИ и.м. Н. Нариманова

Поступило 11. III 1967

К. Э. Чабаров

Еутиреоидли урлу хэстэлэрдэ дэринин биоэлектрик потенциалы

ХҮЛАСЭ

Еутиреоидли урлу хэстэлэрдэ һэссаслы вольтметр вэ гальванометрлэ тэһнэз олунмуш чиһазла компенсация методу илэ дэринин биоэлектрик потенциалы өйрөнилмишдир.

Электродлар поларизэ олунмајан мис-сульфатдан ибарэт олуб, истијэ давамлыдыр. Электродларын гурулушу дэринин электрик потенциалынын дэһиг мұјинэсини тэһмин едир. Дэринин биоэлектрик потенциалы еутиреоидли урлу 45 хэстэ үзэриндэ өйрөнилмишдир. Бунларын 2-си киши, 43 нэфэри исэ гадын иди (јашлары 18-дэн 65-э гэдэр олмушдур).

Апарылан тэчрүбэлэрдэн ашағыдакы нэтичэлэрэ кэлмэк олар:

1. Еутиреоидли урлу хэстэлэрин үмуми вэзијјэти илэ дэринин биоэлектрик потенциалы арасында истэр мұаличэдэн эввэл вэ истэрсэ мұаличэдэн сонра мұәјјэн рабитэ олмушдур.

2. Хэстэлијин клиника кедиши дэринин биоэлектрик кэстэричинэ мұхтэлиф тэһсир едир.

3. Мұаличэ нэтичэсиндэ хэстэлэрин үмуми вэзијјэти јахшылашмыш, клиника симптомлар азалмыш вэ галханвары вэзинин өлчүсү кичилмишдир. Бунула јанашы олараг, дэринин биоэлектрик потенциалы азалмыш вэ нормаллашмышдыр.

4. Нэһајэт, хэстэлэрдэ эсас мұбадилэ азалмыш вэ нормаллашмышдыр.

5. Мұаличэ нэтичэсиндэ хэстэлэрин үмуми вэзијјэти јахшылашмыш вэ бу заман дэринин биоэлектрик потенциалынын орта рэгэми нормаллашмышдыр.

ФИЗИЧЕСКАЯ МЕДИЦИНА

П. А. ПАШАЕВ

МОДЕЛЬ КЛЕТОЧНОЙ ПРОНИЦАЕМОСТИ И ЭЛЕКТРООСМОС (ЭЛЕКТРООСМОТИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КЛЕТОЧНЫХ МЕМБРАН)

(Представлено академиком АН Азербайджанской ССР Д. Ю. Гусейновым)

В последние годы большое внимание уделялось изучению электроосмотических явлений на биологических мембранах.

Это определяется двумя основными аспектами данной проблемы: во-первых, связью этой проблемы с такими важными для физиологии растений вопросами, как регуляция водного состава клетки, и, возможно, наличием тургорного давления, во-вторых, изучением электроосмоса, что может внести ясность в некоторые общие проблемы структуры и функций биологических мембран. Такое изучение электроосмотических явлений остается наиболее удобным для определения существования заряженных пор в мембране. Знак и количество фиксированных зарядов также могут быть определены с помощью электроосмотических опытов [1, 2, 3].

Недавно были получены первые важные результаты в этой области. Было найдено, что электроосмотический поток не зависит от направления электрического тока в *Nitella* и объемный поток примерно пропорционален пропускаемому току (4). Направление объемного тока через мембрану *Nitella* и гигантского аксона кальмара всегда совпадает с направлением движений катионов.

Отсюда следует, что фиксированные заряды мембраны отрицательны [4,6]. Было найдено среднее число молекул воды, переносимое электроосмотически на один заряд.

Имеется несколько теорий электроосмотических явлений в биологических мембранах. Хороший критический анализ их дал Дейнти и др. [1]. Следует отметить, что в большинстве теорий водный поток через мембрану описывается уравнением Пуазейля, которое предполагает наличие параболического профиля скоростей в поре.

Такое рассмотрение имеет смысл лишь для пор, диаметр которых значительно превышает размер молекул воды. Однако значительное различие в проницаемости клеточных мембран для нейтральных молекул и таких близких по размеру ионов как K^+ и Na^+ показывает, что диаметр пор клеточных мембран близок к 8А.

В порах таких размеров скорость, потока определяется не столько вязкостью воды, сколько взаимодействием проникающих молекул со стенками поры. Для адекватного описания электроосмотического потока в этом случае необходима модель, не использующая уравнение Паузейля. Пока известна лишь одна модель такого рода — фракционная [7].

Основные недостатки этой модели состоят в предположении гомогенности мембраны и в невозможности описания достаточно больших потоков, т. е. состояний, достаточно далеких от равновесия. Поэтому ниже приводится другая модель клеточной проницаемости, которая, как можно надеяться, окажется адекватной для описания электроосмотических явлений в биологических мембранах. Так как размеры одновалентных гидратированных ионов сравнимы с диаметром пор, вероятность того, что ионы могут расходиться в пору, мала; можно думать, что они выстраиваются в пору в одну колонку. Такая модель была впервые рассмотрена в 1955 г. английскими учеными Ходжкиным и Кейнсом [5]. Они использовали эту модель для объяснения взаимодействия однопорочных потоков калия в мембране гигантского аксона кальмара. Теоретические выражения для отношения однопорочных потоков хорошо отражают экспериментальные данные в предположении, что число ионов K^+ в пору постоянно (независимо от движущей силы) и равно 2—3.

Детальное изучение этой модели позволило объяснить расхождение в „изотопном“ и „осмотическом“ коэффициентах проницаемости для воды [2] и многие случаи взаимодействия потоков [3].

Рассмотрим более подробно эту модель. Предполагается, что ионы в пору не расходятся и их число постоянно. Считается далее, что в каждой пору имеются ионы лишь одного знака и одинаковой валентности. Это согласуется с данным опытом на мышцах лягушки, в которых было найдено, что существуют отдельные катионные и анионные поры.

Заметим, что из-за малой концентрации в растворе и большой гидратной оболочки двухвалентные ионы практически не дают вклада в мембранный ток. При входе в пору иона с какой-либо стороны мембраны, колонна ионов сдвигается на один шаг. Описанный процесс представляет собой цепь Маркова.

Применение к этой модели соответствующей математической теории позволяет получить уравнение электроосмотического потока одновалентных ионов через мембрану.

$$\varphi = A \frac{\text{sh}(u + u_1)}{\text{sh}(n+1)(u + u_1)} \text{sh}(n+1)(u + u_0), \quad (1)$$

где

$$u = \frac{FV}{2RT} \quad u_0 — \text{потенциал покоя,}$$

$$A = \frac{Kp}{2} \frac{[(\sum \rho_j^+ a_j)(\sum \beta_j^- a_j)]^{\frac{n+1}{2}}}{\sum (\beta_j^- a_j^+) (\sum \rho_j^+ a_j^-)^{\frac{n}{2}}}$$

φ — плотность катионного (анионного) потока,

ρ — плотность катионных (анионных) пор,

a^+ , a^- — физико-химическая активность ионов во внешней и внутренней среде,

V — мембранный потенциал,

α_j — определяется трением тока j -го типа о стенки поры,
 β_j — определяется в основном эффективным сечением входа этого типа ионов в пору,
 K — определяется трением всех молекул воды в пору о ее стенки.
 Если мембрана проницаема только для одного типа ионов, уравнение (1) упрощается. Для катионов:

$$\varphi = \frac{Kp}{2} (a^+ a^-)^{\frac{1}{2}} \text{sh}(u + u_0); \quad U_0 = 2 \ln \frac{a^+}{a^-},$$

где $\frac{Kp}{2} (a^+ a^-)^{\frac{1}{2}}$ имеет в этом частном случае смысл коэффициента проницаемости мембраны для катионов. Если стенки поры имеют n -дискретных фиксированных зарядов противоположного знака, то предположение о постоянстве числа ионов одного знака в пору оправдано, т. к. кулоновская связь со стороны поры велика, вероятность обмена иона на молекулу воды мала, возможностью сдвига колонки ионов молекулой воды можно пренебречь.

Ясно, что при постоянном n число молекул воды, переносимых на ион, не зависит ни от мембранного потенциала, ни от концентрации ионов в растворах. Другими словами, если проводимость канала одного знака значительно превышает проводимость другого канала, будет наблюдаться линейная зависимость объемного потока от электрического тока. Влияние концентрации ионов в растворах на электроосмотический поток оказывается очень слабым [4], что подтверждает основное предположение в данной модели о постоянстве n .

Измерения Denity и др. числа молекул воды на ион (28—36) вместе с данными Ходжкина и Кейнес о числе ионов K^+ в пору (3) также хорошо подтверждают модель длинных пор. Действительно, в мембране толщиной $70 \text{ \AA}$ с диаметром пор $8 \text{ \AA}$ будет 90—115 молекул воды в пору. Предполагая, что молекулы упакованы так же плотно, как в растворе, находим 30—35 молекул на ион, что хорошо согласуется с экспериментальными данными.

Выводы

1. Рассматривается состояние вопроса по изучению электроосмотических явлений на биологических мембранах и дается критический анализ существующих работ.

2. На основании модели длинных пор выводится уравнение электроосмотического потока одновалентных ионов через мембрану, которое подтверждает экспериментальные выводы Фенсома и Дейнти.

ЛИТЕРАТУРА

1. Danity J., Croghen P., Fensom D. Electrosmosis, with some Applications to plant Physiology. Canad. J. Botany, 1963, 41, 953—966.
2. Ермишкин Л. Н. Жур. „Биофизика“, 6, 697, 1966.
3. Ермишкин Л. Н., Либерман Е. А., Смолянинов В. В. Жур. „Биофизика“, 4, 1967.
4. Fensom D., Danity J. Electrosmosis in Nitella. Canad. J. Botany, 1963, 41, 665—692.
5. Hodgkin A., Keynes K., The Potassium permeability of a Giant Nerve Fibre. J. Physiol., 128, 61, 1955.
6. Stallworthy, Fensom D. Electrosmosis in Axons of Freshly killed Squid. Canad. J. Physiol. and Pharmacol. 44, 866, 1966.
7. Spiegler K. Transport Process in Ionic membranes. Trans. Faraday Soc. 54, 1408, 1952.

АПИ им. Ленина

Поступило 2. X 1967

Мəгалəдə ионларын һүчејрə мембраны мəсамəлəриндə бир чəркəјə дүзүлдүјүнү күман едэн модел əсасында бир иона дүшэн су молекулларынын сајыны тəјин едэн тənлијин чыхарылышы верилмишдир.

Д. Фенсом вə Ј. Даинтинин тəчрүби јолла бир ионун өзү илə 28—35 су молекулу апардығыны мүəјјэн етмəси факты узун мəсамəлэр модели илə əсасландырылмышдыр.

Ф. ИБРАҺИМОВ

АЗƏРБАЈЧАНДА АҒАЧ КӨМҮРҮНҮН ҺАЗЫРЛАНМАСЫ ВƏ МЕТАЛИШЛƏМƏ СƏНƏТИНДƏ ОНУН ƏҺМИЈЛƏТИ

(Азəрбајчан ССР ЕА академики Ә. Ә. Əлизадə тəрəфиндэн тəгдим едилмишдир)

Мəлүмдүр ки, Азəрбајчанда ағач көмүрү истехсалынын гəдим тарихи вардыр. Елə бир абидə јохдүр ки, археологи газынтылар заманы орадан көмүр тырыглары ашкар едилмəсин. Бу исə тəбиндир. Көмүр үчүн бол хаммал—мешəлэр етијатына малик Азəрбајчан халгы һələ чох гəдимдэн ағач көмүрү истехсалынын сирлəринə бəлэд олмушдүр. Азəрбајчанын мешəлэрлə зэнкинлији һаггында һələ орта эср эрəб мənбəлəриндə дə мəлүматлара тəсəдүф едилир.¹

Кејфијјəтли јаначаг вəситəси олан ағач көмүрүндэн һəм мəишəтин мұхтəлиф сəһəлəриндə (хөрək биширмək, чај гојмаг, еви иситмək вə с.) вə һəм дə истехсалатда (металəритмə, дəмирчи, мискəр, зəр-кəрхана вə с.) истифадə олунурду.

Гəдим вə хусусилə орта эсрлəрдə ағач көмүрүндэн мəишəтə нис-бəтэн истехсалат сəһəсиндə даһа чох истифадə едилирди. Чүнки мənшəтдə ағач көмүрүнү мүəјјэн гəдэр диқəр јаначаглар əвəз едə билир-дисə, истехсалатда сənəткарлыгдыкы иш просесиндə көмүрү башга јаначагла əвəз етмək мүмкүн дејилди. Она кəрə дə көмүр билəвəситə јүксək һəрəрəт тəлəб олунан иш үчүн даһа əлвəришли вə јарарлы јаначаг вəситəси иди. Бүтүн бу тəлəбатлар исə ағач көмүрүнүн кеј-фијјəтли јаначаг кими кениш јајылмасына сəбəб олмушдүр.

Көмүр истехсалынын тарихэн тəкмиллəшмиш формасы басма үсу-лудүр.

Азəрбајчанын мешəлэрлə зэнкин олан дағлыг вə дағəтəји рəјонла-рында көмүрбасма илə һəзырда дə мəшғул олурлар ки, бу да этно-график чəһəтдэн чох марағлыдыр².

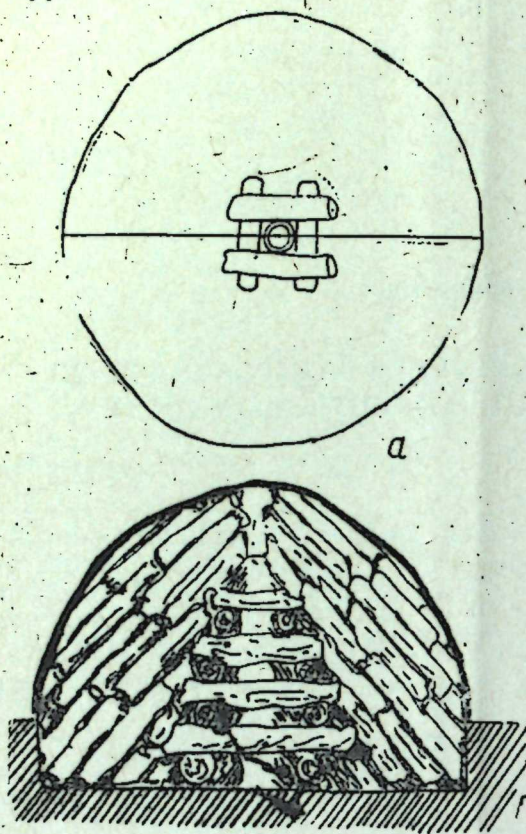
Көмүрһəзырлама просесинə көмүрбасма, һəмин ишлə мəшғул олан-лара басмачы, көмүр алвəри илə мəшғул олана исə көмүрчү дејилир. Тəк-тəк һалларда көмүрбасан өзү ону сатмагла мəшғул олур.

Əлдə едилмиш этнографик материаллара əсəсэн көмүрбасма про-сеси ашағыдакы гəјдада апарылмышдыр.

¹ Ибн-Хукал. Книга путей и царств. Н. А. Карауловун тəрчүмəси, СМОМПК XXXVIII бұрахылыш, 1908, сəһ. 101.

² Мəгалə, мүəллифин 1965-чи илдə Азəрбајчан рəјонларында (Шəки, Исмајлы, Шамахи, Ағдам вə с.) этнографик сəфəрдə оларкən көмүрбасма гəјдалары һаггында топлəдығы этнографик материаллар əсасында јазылмышдыр.

Мешәнин мүнәсиб јериндә кичик хырман формасында даирәви мејданча јери газылыб дүзәлдилир (шәкил, а). Сонра мүхтәлиф өлчүдә (0,5—1 м вә с.) доғранмыш одун дашыныб һазыр вәзијјәтдә гојулур³.



Шәкил. Азәрбајҗанда көмүрбасма очагынын схематик планы

вурма әмәлијјатына башлајаркән ортадакы „молла ағачы“ чыхарылыр вә һәмин јерә—гуру одунун арасына одтөкүлүр. Гуру одунун јанмасы сүрәтләндиҗдә „молла ағачы“ чыхарылан дешик тәдричән там бағланыр. Бағланана гәдәр исә „молла ағачы“нын јери бир нөв һава вә түстүчәкән бору ролуну ојнајыр.

Беләликлә, басма кичик дешикләрдән кәлән һава вәситәсилә сакит јанмаға башлајыр. Кәнарлардакы дешикләр дә тәдричән мүтләг бағланмалыдыр ки, одун тәдричән вәмла јансын. Әкс тәгдирдә од өзү үчүн кичик бир дешик ачарса, бу, көмүрүн јаныб күлә дөнмәсинә сәбәб олар.

Јаш одунун гурумасы, јанмасы вә сојумасы нә гәдәр бағлы шәраитдә (анчаг түстүләнмә илә) апарыларса, көмүрүн кејфијјәти дә бир о гәдәр јахшы олар. Сәнәткарларын дедијинә көрә анчаг јүксәк кејфијјәтли көмүр дәмрчи очагларында лазыми һәрарәти алмагүчүн

³ Одунун мүхтәлиф өлчүдә кәсилмәси, „тонгалда“ бош јерин галмамасы вә одунун асан јығылмасы үчүн едилир.

⁴ Көмүрбасма сөзү дә, шүбһәсиз, бурадан көтүрүлмүшдүр.

Дүзәлдилмиш мејданчанын ортасында әввәлчәдән һазырланмыш „молла ағачы“ адланан бир ағач басдырылыр. Ағачын әтрафына тонгалын тез јанмасы үчүн үст-үстә (тохума формасында) туру одун галаныр. Бундан сонра доғранан бүтүн јаш одун „молла ағачы“нын әтрафына дикинә бир-биринин јаны илә дүзүлүр. Одунун галанмасынын һүндүрлүјү басманын һәчминдән асылы олур. Басманын һүндүрлүјү „молла ағачы“нын дибиндән көтүрүлмәклә 1—1,5 вә 2 метр ола биләр. Басма хариҗи көрүнүшү е’тибарилә конусу хатырладыр (шәкил а, в). Галанма әмәлијјаты гуртардыгдан сонра басманын үстү әввәл хәзәл вә сонра торпагла, әкәр һәмин саһәдә басма тәкрар олунурса, онда әввәлки басмадан галмыш көмүр хәкәси (овунтусу) вә торпагла басдырылыр.⁴

Сонунчу нөв басма даһа кејфијјәтли көмүр верир. Басманын кәнарында мүјјән мәсафәләрдә кичик өлчүдә дешикләр гојулур. Басмаја од-

јарарлы олур.⁵ Мәһз буна әсасән сәнәткарлар карханалар үчүн көмүрү пешәкар көмүрчүләрдән алырдылар.

Басма галанмағындан асылы олараг мүхтәлиф бөјүклүкдә ола биләр. Көмүрчүләрин мә’луматына көрә бөјүк басмалардан 70 јүкдән чох көмүр көтүрмәк мүмкүндүр. Басманын јанма мүддәти дә онун бөјүклүјүндән асылыдыр. Бә’зән бир басманын баша чатмасы 9—10 күнә гәдәр давам едир.

Басманын јаныб гуртармасы түстүнүн кәсилмәси, онун там сојумасы исә үстүнә чыхдыгда көмүрә мәхсус хүсуси сәсин ешидилмәси илә мүјјән едилир.

Басмада од галмасына јол вермәк, онун јенидән көзәрмәсинә сәбәб олар ки, буну нәзәрә алараг көмүрчүләр өзләри илә су еһтијаты сахлајырлар. Јенидән көзәрмиш көмүр исә кејфијјәтинин хејли итирмиш олур. Бүтүн бунлар басмачыдан бөјүк диггәт, усталыг, вә тәчрүбә тәләб едир. Басма бир тәрәфдән ачылараг көмүрү сечилиб јығылыр вә сатылмаг үчүн һазырланыр.

Көмүр јығыландан сонра јердә галан хәкә (овунту) бир јерә топланараг сонракы басмаларын үстүнү өртмәк мәгсәди илә еһтијатда сахланыр.

Марағлыдыр ки, Азәрбајҗанын һаггында данышдығымыз көмүрбасма гајдалары Орта Асијада көмүр һазырлама үсулларына чох охшардыр⁶.

Гејд етмәк лазымдыр ки, XIX әсрин II јарысында Ширванда әһалинин игтисади мәишәтинин өјрәнмәк үчүн материал топлајан Н. А. Абелов һәмин дөврдә көмүрбасма вә сатма һаггында да хејли мә’лумат верир.⁷

Н. А. Абелов һәмин мә’луматда Ширваның мешә зонасында јерләшән Авахыл, Әрчиван, Басгал, Варна, һачман, Дилман, Галазејвә, Галејибугурд, Кәлфәрәч, Пиргараҷуха, Таглабијан, Үлкүч вә Шамдалан кәндләри әһалисинин көмүрбасма вә сатмагла мәшғул олдуғуну көстәрир⁸.

Бундан әлавә, һәмин әразидә өз сәнәткарлығы илә шөһрәт газанмыш Дәмрчи кәнд кустарларынын өзләри үчүн көмүрү јахын мешәләрдә һазырламагла мәшғул олмалары һаггында да мә’лумат верилир.

Мәшһур Лаһыч сәнәткарлары онлара лазым олан чохлу јаначағы—көмүрү Лаһычын әтрафында јерләшән Пирәмишин, Чулјан вә Гафтаран мешәләриндә көмүр басан Лаһыч, Әһән вә Тулјар кәндиләриндән алырмышлар⁹.

Гејд олунан кәндләрин јахынлығындакы мешәләрдә һазырланмыш көмүр ат, гатыр вә башга һејванларла дашынырды. Көмүр кәнд јерләринә нисбәтән шәһәрләрдә даһа јүксәк гијмәтә сатылырды. Н. А. Абелов һәтта һәмин гијмәтләр һаггында да мә’лумат верир¹⁰.

Шүбһәсиз, сон дөврләрдә олдуғу кими, гәдим вә орта әсрләрдә көмүрчүлүк пешәси металәритмә вә металишләмә сәнәткарлығы илә

⁵ Јүксәк һәрарәт верән кејфијјәтли көмүр, јалныз палыд, пип, вәләс, арчан, ағчагајын вә с. бу кими мөһкәм чипси ағачлардан һазырланыр.

⁶ М. С. Андреев. Выработка железа в долине Ванча (Верховья Аму-Дары). Из материалов, собранных экспедицией общества для изучения Таджикистана и Среднеазиатского края, бывш. Таджикистане летом 1925 г. Ташкент, 1926, сәһ. 11.

⁷ Н. А. Абелов. Экономический быт государственных крестьян Геокчайского и Шекинского уездов Бакинской губернии. Материал для изучения экономического быта государственных крестьян Закавказского края, том VI. Тифлис, 1887, сәһ. 186—187.

⁸ Јенә орада, сәһ. 187.

⁹ Јенә орада, сәһ. 186.

¹⁰ Јенә орада, сәһ. 186—187.

сых сурәтдә бағлы олмушдур. Буна көрә, мүасир кустар дәмирчилик, мискәрлик вә зәркәрлик сәнәтләринин этнографик чәһәтдән өйрәнил-мәси гәдим вә орта әсрләрдә һәмни сәнәт сәһәләрини дәриндән гав-рамаг, онлары тәдгиг етмәк үчүн нә гәдәр әһәмијјәт кәсб едирсә, мүасир көмүрбасма пешәсинин өйрәнилмәси дә ејни дәрәчәдә әһәмиј-јәтлидир.

Тарих институту

Алынмышдыр 4.V 1967

Ф. А. Ибрагимов

О способах изготовления древесного угля и его роли в металлообработке в Азербайджане

РЕЗЮМЕ

Древесный уголь как основное средство топлива в Азербайджане в средневековье был очень распространен. Им широко пользовались в быту, а особенно в ремесленном производстве.

Богатые лесные массивы на территории Азербайджана давали возможность изготовить этот вид дешевого топлива в большом количестве.

Многочисленные остатки древесного угля, выявленные в процессе археологических раскопок, свидетельствуют о древнем происхождении этого производства.

В данной статье подробно рассказывается о большой роли древесного угля в металлообрабатывающем ремесле в средневековый период.

Изготовлением древесного угля в предгорных районах Азербайджана занимаются и в настоящее время.

В статье, на основании этнографических данных, читатель может ознакомиться со способом изготовления древесного угля и работой „угольщиков“, специально занимающихся этим производством.

В заключение статьи указывается о тесной связи производства древесного угля с металлообрабатывающим ремеслом в средневековом Азербайджане.

Изучение кустарного ремесла в этнографическом отношении имеет такое же важное значение для глубокого понимания ремесленного производства в далеком прошлом, какое имеет сравнение ныне существующего способа изготовления древесного угля с его производством в древности.

МҮНДӘРИЧАТ

Ријазиијат

- Г. Д. Мейндијев. Бирвәрәгли псевдоаналитик функцијалар синфиндә бә'зи бәрабәрсизликләр 3
- Ј. Р. Кәримов. Өз-өзүнә гошма олмајан ики тәртибли оператор әмсаллы сингулар диференциал операторун спектринин тәдгиги вә мәхсус функцијалары-на көрә ајрылышы 6

Механика

- К. С. Ахвердијев, А. К. Никитин. Изотермик олмајан өзлү газын дан-рәви боруа гәрарлашмамыш һәрәкәтинә даир 10

Һесаблајычы техника

- М. А. Гулијев. Локал кечиричи зоналарла ајрылан чохтәбәгәли мүнһдә маје ахыны һаггында мәсәләнин тәгриби һәлли вә електрик моделләnmәсинә даир 15

Нефт вә газ јатагларынын ишләнилмәси

- А. Б. Һәбибов, А. Б. Сатурјанс. Јүксәк тәзјиг вә температур тә'си-риндән нефт өзлүлүјүнүн дәјишмәсинә даир 19

Кимја

- Р. Һ. Исмајылов, С. М. Әлијев, Н. И. Һүсејнов, Р. И. Һүсејнов. Изопропилетилметаксилолу деһидрокеңләшдирилмәси 24
- Ј. Н. Нәсиров, М. И. Зәркәрова, М. М. Әкбәров. GeTe—GaTe сис-теминдә термоэлектрик хассәләринин тәдгиги 28

Физики кимја

- Ә. М. Гулијев, М. А. Сәлимов, Н. С. Казымова, Е. А. Ағајева, Т. Ј. Искәндәрова. Бә'зи арокснарилтһосиланларын алынмасы вә онларын спектрләринин өйрәнилмәси 32

Физики кимја

- С. Ч. Мейндијев, Р. Ә. Бабаханов, Е. Е. Һейдәрова, М. Р. Му-сајев, Ә. Р. Мусајева. Сианнорборпанын арилтәрәмәләринин синтези 37

Кеолокија

- И. Н. Паллер. Ләкбатан—Көркөз гырышыг зонасы мәһсулдар гатын алт шә'бәсиндә гырышыгларын формалашмасы хүсусијјәтләри 41

Кристаллографија

- Ч. Ч. Чәфәров. Магнетит кристаллары үзәриндә олан чизкиләр һаггында 45

Палеонтолокија

Х. М. Шејдајева-Гулијева. Күр депрессијасынын шимал бортунда ичкишаф тапмыш Агчакил мәртәбәсинин үмуми микрофаунистик характеристикасы 48

Литолокија

Р. Н. Султанов, Ј. Ә. Начыјев. Кичик Гафгазын чәнуб-шәрг јамачында һолосен сүхурларынын чөкмә шәрантинә даир 50

Офталмолокија

Д. Г. Тагдиси, Р. И. Сәфәров, Шамхал Мәммәдов, Ј. И. Мәммәдова. Диетиленгликолун алкоксиметил моноэфирләри јени анестезә препаратларынын көз бәбәјинә тәсири 56

Агрокимја

Ә. С. Мусабәјов, В. А. Мугумјан. Торпағын удулмуш әсасларын-дан асылы олараг фосфатларын һәлл олунмасы 60

Торпагшүнаслыг

А. П. Кәрајзадә. Азәрбајчанын бә'зи биосенозларынын күтләләриндә топланмыш енержинин мүәјјән едилмәси 64

Кеоботаника

Ш. Х. Омаров. Дағлыг Дағыстанда *Philadelphus caucasicus* Koehne биткисинин тапылмасына вә јајылмасына даир 67

Биокимја

М. Р. Әфәндијев. Бөјүк Гафгазын бә'зи дағ-чәмән асбәсијаларында үзви маддәләрин, азотун вә күлүн мигдары (Азәрбајжан ССР Зағатала рајону) 71

Биткичилик

Н. Б. Бабајев. Азәрбајчанын тәбии шәрантиндәки гарғы биткисин саһәлә-ринин биоложи хүсусијәтләри 75

Зоолокија

Г. Р. Фәрәчов. Орта вә Чәнуби Хәзәрин гәрб саһилиндә тапылмыш јени нөв остракод *Cytherissa inornis* sp. n. һағгында 80

Тибб

К. Ә. Чабаров. Еутиреоидли урлу хәстәләрдә дәринин биоелектрик по-тенсиналы 83

Физики тибб

П. А. Пашајев. Електроосмос вә һүчәјрә диффузијасы модели 87

Етнографија

Ф. Ибраһимов. Азәрбајжанда ағач көмүрүнүн һазырланмасы вә металиш-ләмә сәнәтиндә онун әһәмијјәти 91

СОДЕРЖАНИЕ

Математика

Г. Д. Мехтиев. Оценки в классах однолистных, псевдоаналитических функций 3
Я. Р. Керимов. Исследование спектра и разложение по собственным функциям несамосопряженного сингулярного дифференциального оператора вто-рого порядка с операторными коэффициентами 6

Механика

К. С. Ахвердиев, А. К. Никитин. О нестационарном неизотермиче-ском течении вязкого газа в круглой трубе 10

Вычислительная техника

М. А. Гулиев. К приближенному решению и электрическому моделирова-нию задачи о течении жидкости в многослойной среде, разделяемой локально-проницаемыми зонами 15

Разработка нефтяных и газовых месторождений

А. Б. Габибов, А. Б. Цатурянц. К исследованию вязкости нефтей при высоких давлениях и температурах 19

Химия

Р. Г. Исмаилов, С. М. Алиев, И. И. Гусейнов, Р. И. Гусейнов. Дегидрирование изопропилэтилметаксилола 24
Я. Н. Насиров, М. И. Заргарова, М. А. Акперов. Термоэлектриче-ские свойства системы $GeTe-GaTe$ 28

Физическая химия

А. М. Кулиев, М. А. Салимов, Н. С. Кязимова, Э. А. Агаева, Т. Ю. Искендерова. Синтез и исследование спектров некоторых арилокси-арилтиосианов 32
С. Д. Мехтиев, Р. А. Бабаханов, Э. Э. Гайдарова, М. Р. Муса-ев. Синтез арилзамещенных цианнорборнана 37

Геология

И. Н. Паллер. Особенности формирования структур нижнего отдела про-дуктивной толщи Локбатан-Кергезской складчатой зоны 41

Кристаллография

Ч. Д. Джафаров. Штриховки на гранях кристаллов магнетита 45

Палеонтология

Х. М. Шейдаева-Кулиева. Общая характеристика микрофауны акчагыльского яруса северного борта Куринской депрессии 48

Литология

- Р. Г. Султанов, Я. А. Гаджиев. К условиям седиментации голоценовых отложений на юго-восточном склоне Малого Кавказа 50

Офтальмология

- Д. Г. Тагдиси, Р. И. Сафаров, Шамхал Мамедов, Е. И. Мамедова. Действие новых анестезирующих препаратов — алкоксиметилловых мо-
ноэфиров диэтиленгликоля на роговицу глаза 56

Агрохимия

- Э. С. Мусабекова, В. А. Мугунян. Растворимость фосфатов в зави-
симости от поглощенных оснований почвы 60

Почвоведение

- А. П. Герайзаде. Колориметрическое определение энергии, аккумуляро-
ванной в растительном веществе некоторых биоценозов Азербайджана 64

Геоботаника

- Ш. Х. Омаров. К нахождению и распространению *Philadelphus caucasicus*
Коеппе в горном Дагестане 67

Биохимия

- М. Р. Эфендиев. Содержание органического вещества азота и зольно-
ности в луговых ассоциациях Большого Кавказа 71

Почвоведение

- Н. Б. Бабаев. Биологические особенности каргы, произрастающей в есте-
ственных зарослях Азербайджана 75

Зоология

- Г. Р. Фараджев. О нахождении нового вида остракод *Cytherissa inormis*
sp. n. у западного побережья Среднего и Южного Каспия 80

Медицина

- Е. А. Джабаров. Биоэлектрические потенциалы кожи у больных с эути-
реоидным зобом 83

Физическая медицина

- П. А. Пашаев. Модель клеточной проницаемости и электроосмос (электро-
осмотические свойства клеточных мембран) 87

Этнография

- В. А. Ибрагимов. О способах изготовления древесного угля и его роли
в металлообработке в Азербайджане 91

Сдано в набор 24/VI 1968 г. Подписано к печати 4/IX 1968 г. Формат бумаги
70×108¹/₁₆. Бум. лист. 3,00. Печ. лист. 8,22 + 1 вкл. Уч.-изд. лист. 7,11. ФГ 09353.
Заказ 546. Тираж 930. Цена 40 коп.

Типография «Наука» Комитета по печати при Совете Министров
Азербайджанской ССР, Баку, Рабочий проспект, 96.