

**ИССЛЕДОВАНИЕ ИЗОТОПНОГО СОСТАВА КИСЛОРОДА  
АРКТИЧЕСКОГО ДРЕЙФУЮЩЕГО ЛЬДА В СВЯЗИ  
С АКТИВАЦИЕЙ РОСТА ФИТОПЛАНКТОНА  
НА ГРАНИЦЕ ТАЮЩЕГО ЛЬДА**

ЛОБЫШЕВ В. И., МЕЛЬНИКОВ И. А., ЕСИКОВ А. Д., НЕЧАЕВ В. В.

Измерены изотопный состав кислорода, содержание хлорофилла и каротиноидов в дрейфующем льде станции «Северный полюс-23». На кривых зависимости концентрации фитопланктона от относительного содержания  $^{18}\text{O}$  в пробах льдов обнаружена точка, соответствующая  $-1,2\text{\%}$   $\delta^{18}\text{O}$ , при которой концентрация фитопланктона минимальна. Изменения содержания  $^{18}\text{O}$  относительно указанной точки, наблюдаемые в интервале от 3 до  $-6\text{\%}$ , коррелируют с увеличением средней концентрации микроорганизмов. Увеличение концентрации фитопланктона проявляется сильнее при уменьшенном количестве тяжелого изотопа кислорода.

Широко известен факт бурного развития микроорганизмов на границе тающего льда [1—3]. Одна из гипотез, объясняющих этот феномен, исходит из активирующего влияния малых вариаций изотопного состава природных вод. Основания для такого предположения появились в 1933 г., когда Банесом впервые было показано, что четырехкратное увеличение концентрации дейтерия относительно среднего содержания в природной воде, примерно равного 0,015%, оказывает значительное влияние на развитие ряда низших водорослей [4]. Сходство полученных результатов с влиянием талой воды дало основание говорить о том, что возможная причина действия талой воды на микроорганизмы состоит в увеличении концентрации дейтерия [5].

В работах Б. Н. Родимова и И. В. Торопцева с сотр. [6—8] изучено активирующее влияние талой воды, полученной из снега, на ряд биологических процессов. Эти результаты в свою очередь интерпретируются как следствие пониженного содержания дейтерия в воде, полученной из снега. Убедительно доказано преимущество этой интерпретации по сравнению с концепцией о благотворном влиянии льдообразных ассоциатов, предположительно сохраняющихся в талой воде. Хлореллу выращивали в трех средах, приготовленных на талой воде, содержащей около 0,012% дейтерия, талой воде с добавлением 0,03 мл  $\text{D}_2\text{O}$  на 1 л воды и водопроводной (контроль). В случае талой воды получено почти двукратное увеличение биомассы относительно контроля, в то время как в двух последних вариантах опыта результаты оказались близкими [8]. Аналогичные результаты обнаружены при предпосевном замачивании семян ячменя [7]. Эти эксперименты показывают также, что активирующее влияние талой воды нельзя объяснить наличием неидентифицированных примесей, содержащихся в снеге.

Ускорение прорастания овса получили также Глейсон и Фридман [9], выращивавшие овес на воде, полученной из антарктического льда, с пониженным содержанием  $^{18}\text{O}$  (на 49%) и дейтерия (на 400%) относительно стандарта SMOW.

Ранее нами было обнаружено активирующее влияние малых добавок дейтерия (менее 1%) к нормальной воде на скорость ферментативного гидролиза АТФ препаратом  $\text{Na},\text{K}$ -АТФазы [10] и на регенерацию гидроидных полипов *Obelia geniculata* [11].

Таким образом, результаты, полученные различными авторами, убедительно свидетельствуют о существенном, аномальном с точки зрения существующей теории кинетических и термодинамических изотопных

эффектов [12], влияние малых вариаций изотопного состава воды на ряд биологических процессов. Для понимания причин наблюдаемых эффектов необходимо изучить концентрационную зависимость для малых концентраций дейтерия.

В связи с тем что в процессе генезиса морского дрейфующего льда наблюдаются изменения его изотопного состава, мы попытались обнаружить связь между количеством одноклеточных водорослей и изотопным составом льда.

*Материалы и методы.* Образцы брали на дрейфующей станции «Северный полюс-23» с июня по октябрь 1977 г. и в апреле 1978 г. Колонки льда диаметром 18 см и длиной, равной толщине многолетнего льда, вырезали на небольшой площади для уменьшения систематической ошибки, обусловленной различиями в структуре льда. Вмораживание мерной рейки в лед после взятия первой пробы обеспечило возможность определения абсолютного значения координаты толщины льда. Образцы льда длиной около 30 см получали из колонки льда высотой около 2,5 м. В полученных образцах измеряли соленость, концентрации фосфата, кремния, хлорофилла, каротиноидов, содержание тяжелого изотопа кислорода  $^{18}\text{O}$ . Измерен также изотопный состав снега и морской воды. Концентрацию хлорофилла и каротиноидов определяли спектрофотометрически по методу [13] непосредственно на станции. Изотопные измерения проводили методом масс-спектрометрии [14] на приборе GD-150 Varian mat (ФРГ). Образцы подготавливали методом изотопного уравновешивания с углекислым газом. Среднеквадратичная ошибка относительных измерений составляла  $\pm 0,2\%$ . Содержание  $^{18}\text{O}$  выражали в единицах промилле от международного стандарта SMOW согласно формуле

$$\delta^{18}\text{O} = (R/R_{\text{SMOW}} - 1) \cdot 10^3, \text{ ‰},$$

где  $R = [^{18}\text{O}]/[^{16}\text{O}]$ .

По техническим причинам мы не могли измерить концентрацию дейтерия в среде, однако есть основания полагать, что существует линейная корреляция между концентрацией тяжелых изотопов водорода и кислорода в природных водах. Такая корреляция для атмосферных осадков была найдена экспериментально:

$$\delta D = 8,0 \delta^{18}\text{O} - 10,$$

и носит название линии Крейга [15].

*Результаты и обсуждение.* Измерено содержание  $^{18}\text{O}$  в образцах пяти колонок льда. Характер изменений изотопного состава льда можно видеть на рис. 1, где представлена зависимость содержания  $^{18}\text{O}$  от толщины льда для трех колонок, взятых в июне, июле и апреле. Нулевая отметка соответствует поверхности льда. Вследствие таяния льда в летний период нулевая отметка понижается, однако общая толщина льда почти не меняется из-за намерзания опресненной воды на нижней поверхности льда. Из приведенного рисунка видно, что содержание  $^{18}\text{O}$  немонотонно меняется по толщине льда, что связано с сезонной периодичностью. Кроме того, видна направленная диффузия тяжелого изотопа кислорода в глубь льда от его поверхности, что можно объяснить фракционированием изотопов в градиенте температуры, т. е. термодиффузией. Уменьшение содержания  $^{18}\text{O}$  объясняется намерзанием талой снеговой воды, проникающей под лед, а увеличение — намораживанием льда из морской воды. Минимальное содержание  $^{18}\text{O}$  в чистом весеннем снеге составляло  $-33,3\text{ ‰}$  и варьировало от  $-21,1$  до  $-12,4\text{ ‰}$  в летних снежницах. Содержание  $^{18}\text{O}$  в морской воде на глубине 5—35 м от нижней поверхности льда составляло в среднем  $-5,5\text{ ‰}$ . Среднее содержание изотопа  $^{18}\text{O}$  в образцах льдов выше и составляло около  $-2,0\text{ ‰}$ . Таким образом, в соответствии с термодинамикой фракционирования изотопов при замораживании водных растворов солей [16] наблюдается некоторое «утяжеление» морского льда. Среднее содержание

$^{18}\text{O}$  в колонках льда с июня по октябрь монотонно возрастает от  $-2,7$  до  $-0,7\text{\textperthousand}$  и уменьшается к апрелю до  $-2,6\text{\textperthousand}$ . В колонках льда содержание  $^{18}\text{O}$  варьирует от  $-6$  до  $3\text{\textperthousand}$ .

Была проанализирована возможная связь этих вариаций изотопного состава воды с концентрацией фосфатов, кремния, хлорофилла и каротиноидов. Корреляция между изотопным составом и концентрацией фосфатов, кремния и хлорофилла, характеризующего содержание зеленых водорослей, не выявлена. Обнаружена линейная корреляция концентрации  $^{18}\text{O}$  с количеством каротиноидов в образцах осенне-зимнего

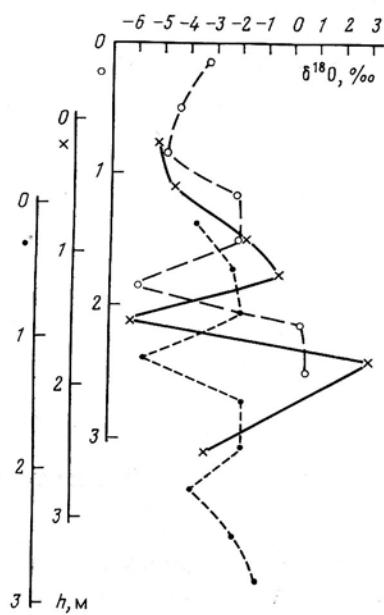


Рис. 1

Рис. 1. Зависимость изотопного состава кислорода от толщины льда. ○ — июнь; × — июль 1977 г.; ● — апрель 1978 г. Начало отсчета смещается вследствие таяния льда

Рис. 2. Корреляция относительной концентрации каротиноидов с изотопным составом кислорода в образцах льдов

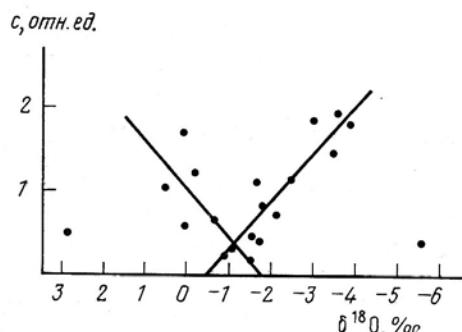


Рис. 2

льда. Данные для этих образцов представлены на рис. 2. Точки, соответствующие  $2,8$  и  $-5,6\text{\textperthousand}$ , исключены из рассмотрения. Основная совокупность точек может быть описана двумя линиями регрессии, изображенными на рисунке. Левая ветвь описывается уравнением  $K=1,02+0,57 \delta^{18}\text{O}$ . При  $n=8$  коэффициент корреляции  $r$  равен  $0,767$  (отличается от 0 при 1% -ном уровне значимости). Правая ветвь описывается уравнением  $K=-0,33-0,59 \delta^{18}\text{O}$ . При  $n=10$ ,  $r=0,877$  и отличается от 0 даже при 0,1% -ном уровне значимости.

Обращает на себя внимание точка пересечения линий регрессии. Она соответствует содержанию  $\delta^{18}\text{O}$ , равному  $-1,2\text{\textperthousand}$ . Эта величина очень близка к содержанию  $\delta^{18}\text{O}$  в воде океана третичного периода, равному  $-1,3\text{\textperthousand}$  [17]. В этой точке концентрация каротиноидов, отражающая количество синезеленых водорослей в образцах, минимальна. Таким образом, относительно этой точки как *уменьшение*, так и *увеличение* концентрации  $^{18}\text{O}$  в рассмотренных образцах льда коррелируют с ростом концентрации синезеленых одноклеточных водорослей.

Распределение средних концентраций хлорофилла и каротиноидов во всех образцах льдов (гистограммы 2 и 3) представлено на рис. 3. Сравнение этих гистограмм с гистограммой распределения изотопа  $^{18}\text{O}$  в образцах льдов (гистограмма 1) показывает, что, хотя максимальное количество образцов льда содержит около  $-1,5\text{\textperthousand}$   $^{18}\text{O}$ , ему соответствует минимальная средняя концентрация как каротиноидов, так и хлорофилла. «Облегчение» и «утяжеление» изотопного состава льда сопровождается увеличением средней концентрации синезеленых и зеленых водорослей. Наиболее сильная «активация» наблюдается во льду с «об-

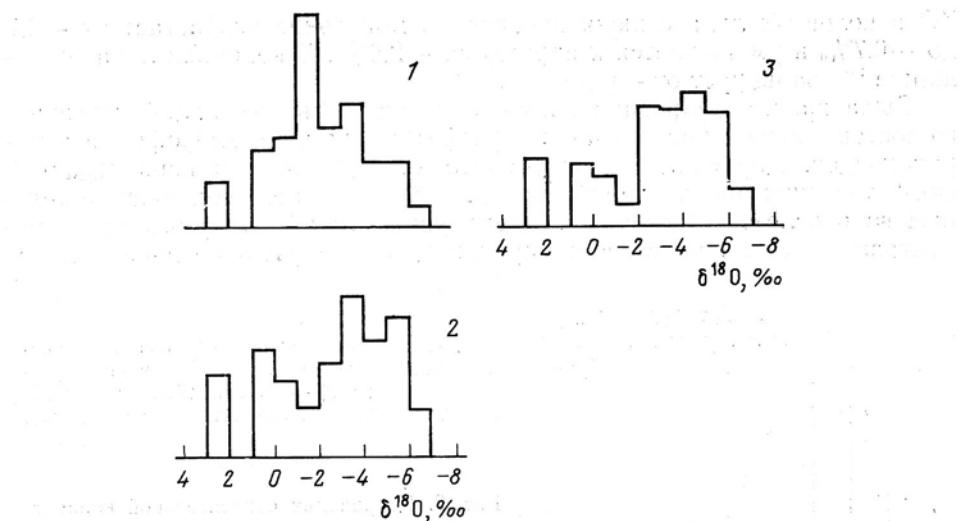


Рис. 3. Гистограммы: 1 — распределения проб по изотопному составу, 2 и 3 — средних значений относительных концентраций хлорофилла и каротиноидов соответственно

легченным» изотопным составом. Следует отметить, что наибольший вклад в эту асимметрию вносят данные, полученные в июне, т. е. во время максимальной биологической активности, наблюдающейся не только в поверхностном слое, но и во всей толще льда. Особо хочется подчеркнуть, что обнаруженная связь между изотопным составом кислорода, а с учетом линии Крейга также водорода льда и содержанием фитопланктона имеет характер корреляций и не может быть доказательством причинной связи двух этих величин вследствие многочисленности действующих факторов на развитие микрофлоры.

Таким образом, изложенный выше материал показывает, что существует корреляция между концентрацией фитопланктона и изотопным составом воды, изменяющимся вследствие естественных природных процессов. Причины такой зависимости в настоящее время не ясны и подлежат исследованию в лабораторных условиях.

Авторы благодарят С. Э. Шноля за полезные критические замечания.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Зубов Н. Н. Северный морской путь, 1935, № 2, с. 45.
2. Усацев Л. И. Тр. Арктического ин-та, 1935, т. 21, с. 11.
3. Ширшов П. П. Тр. Арктического ин-та, 1937, т. 82, с. 47.
4. Barnes T. C. Amer. J. Botany, 1933, v. 20, № 10, p. 681.
5. Barnes T. C., Jahn T. L. Quart. Rev. Biol., 1934, v. 9, № 3, p. 292.
6. Родимов Б. Н. Сельское хозяйство Сибири, 1961, № 7, с. 66.
7. Родимов Б. Н., Маршунина А., Яфарова И. Сельскохозяйственное производство Сибири и Дальнего Востока, 1965, № 4, с. 56.
8. Торопцев И. В., Родимов Б. Н., Маршунина А. М., Яфарова И. О., Садовникова В. И., Лобина И. Г. В кн.: Вопросы радиобиологии и гематологии. Томск: Изд-во Томского гос. ун-та, 1966, с. 118.
9. Gleason J. D., Friedman I. Nature, 1975, v. 256, p. 305.
10. Лобышев В. И., Твердислов В. А., Яковенко Л. В., Фогель Ю. Биофизика, 1978, т. 23, № 2, с. 390.
11. Лобышев В. И. Биофизика, 1983, т. 28, № 4, с. 666.
12. Рогинский С. З., Шноль С. Э. Изотопы в биохимии. М.: Изд-во АН СССР, 1963, с. 595.
13. UNESCO Monographs on oceanographic methodology. 1. Determination of photosynthetic pigments in sea water. Paris: UNESCO, 1966, p. 9—18.
14. Есиков А. Д. Масс-спектрометрический анализ природных вод. М.: Наука, 1980, с. 203.
15. Брезгулов В. С. В кн.: Изотопия природных вод. М.: Наука, 1978, с. 10.

16. O'Neil J. R. J. Phys. Chem., 1968, v. 72, p. 3683.

17. Николаев С. Д. В кн.: VII Всес. симп. по стабильным изотопам в геохимии. М., 1978, с. 317.

Физический факультет МГУ  
им. М. В. Ломоносова

Институт океанологии им. П. П. Ширшова  
АН СССР, Москва;

Институт водных проблем АН СССР,  
Москва

Поступила в редакцию  
19.VII.1983

После доработки  
4.X.1983

## STUDY OF OXYGEN ISOTOPE COMPOSITION OF ARCTIC DRIFTING ICE IN RELATION TO ACTIVATION OF PHYTOPLANKTON GROWTH ON THE BOUNDARY OF MELTING ICE

LOBYSHEV V. I., MEL'NIKOV I. A., ESIKOV A. D., NECHAEV V. V.

Physics Department, M. V. Lomonosov Moscow State University;  
P. P. Shirshov Institute of Oceanology;  
Institute of Water Problems, Ac. Sci. USSR, Moscow

Isotope composition of oxygen, chlorophyll and carotinoid content in drifting ice of «North pole-23» were measured. The point equaling 1.2‰  $\delta^{18}\text{O}$  at which phytoplankton concentration was minimized was discovered. In relation to this point changes of  $\delta^{18}\text{O}$  content observed within 3—6‰ correlate with an increase of mean concentration of microorganisms. This effect is stronger when the amount of heavy isotope is smaller.