

УДК 577.391:582.232/27

Д. Д. РЫНДИНА

## НАКОПЛЕНИЕ И ФИКСАЦИЯ РАДИОНУКЛИДОВ ВОДОРОСЛЕВЫМИ ПОЛИСАХАРИДАМИ

При исследовании процессов концентрирования радионуклидов морскими водорослями были открыты биоконцентраторы стронция-90 (бурые водоросли), циркония-95 и редкоземельных элементов (зеленые и красные водоросли), а также высказано предположение, что избирательная сорбция макрофитов (живых и мертвых) относительно отдельных радионуклидов связана с их структурными образованиями и биохимическим составом [4, 6]. Получены первые результаты, выясняющие механизмы извлечения осколочных радионуклидов морскими растениями [3, 5]. Однако все еще не ясна роль отдельных образований клеточных структур в этом процессе.

В связи с отмеченными обстоятельствами нами проведены экспериментальные исследования, цель которых выяснить общую картину накопления и прочности фиксации радионуклидов полисахаридами бурых водорослей Черного и Средиземного морей.

**Материал и методика.** Сорбция и десорбция  $\text{Ca}^{45}$ ,  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Fe}^{55}$ ,  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Zn}^{65}$ ,  $\text{Sr}^{90}$ ,  $\text{Y}^{91}$ ,  $\text{Ce}^{144}$  выяснялась на образцах полисахаридов, выделенных из морских растений (табл. 1).

В основу комплексной методики получения отдельных полисахаридов из одних и тех же водорослей были положены частные методики [1, 2, 7, 8].

Для получения барияового комплекса фукоидана водоросли тщательно растирали в фарфоровой ступке и обрабатывали 0,1 н. раствором соляной кислоты в течение 12 ч при температуре 22° С, затем отфильтровывали под небольшим вакуумом.

Полученный фильтрат нейтрализовали 0,1 н. раствором едкого натра и очищали от белковых примесей раствором уксуснокислого свинца. Осаджение фукоидана проводили с помощью свежеприготовленного 0,5 н. раствора гидрата окиси бария. Полученный осадок тщательно промывали раствором этилового спирта и диэтиловым эфиром. Окончательную сушку проводили в вакуумном шкафу при давлении 0,8 atm и температуре 22° С. Оставшиеся водоросли промывали дистиллированной водой до нейтральной реакции и обрабатывали углекислым натрием (соотношение водорослей, воды и соды 2 : 40 : 1) при 35—40° в течение 6 ч. Полученный раствор альгината натрия отфильтровывали через плотную ткань, затем осаждали хлористым кальцием в виде альгината кальция, который очищали 2%-ным раствором хлорной извести и обрабатывали 5%-ным раствором соляной кислоты. Альгиновую кислоту отмывали дистиллированной водой от ионов хлора, промывали раствором этилового спирта, диэтиловым эфиром и сушили в вакуумном шкафу при  $p = 0,8 \text{ atm}$  и  $t = 22^\circ \text{ C}$ .

Водоросли, обогащенные альгулезом, кипятили в 0,26 н. растворе соляной кислоты, промывали дистиллированной водой до нейтральной реакции, затем вновь кипятили в течение 30 мин в 0,32 н. растворе едкого натра. Окончательно очищали альгулез от примесей хлорной извести, обрабатывали растворами соляной кислоты (0,1 н.), едкого натра (0,1 н.) и промывали дистиллированной водой, раствором этилового спирта и диэтиловым эфиром. Просушивали водорослевую клетчатку в вакуумном шкафу при  $p = 0,8 \text{ atm}$  и  $t = 25^\circ \text{ C}$ .

Полученные препараты полисахаридов в количестве 0,1—0,3 г помещали в морскую воду, куда вносили раствор исследуемого радионуклида (для создания активности  $10^{-5}$  кюри/л), не содержащий изотопных носителей, и взбалтывали в конических колбах на штоттель-аппарате. После установления равновесия в системе «морская вода — полисахарид» из каждого сосуда брали параллельные пробы воды и углеводов для радиометрических измерений и исследования их десорбции.

Все радиометрические измерения проводили на установке Б-2 со счетчиком МСТ-17 и установке для  $\gamma$ -счета, в которую входили АДО-1, ВС-22, ПП-8 с датчиком УСД-1.

Таблица 1  
Образцы полисахаридов, использованные в экспериментах

Полисахарид	Объект извлечения	Место сбора
Альгиновые кислоты	<i>Cystoseira barbata</i>	Севастополь, р-н Херсонесской бух.
	<i>C. corniculata</i>	Монако, р-н порта
Клетчатка—альгулеза	<i>C. barbata</i> живая детрит	Севастополь, р-н Херсонесской бух. Там же
	<i>C. corniculata</i>	Монако, р-н порта
	<i>Padina pavonia</i>	Севастополь, бух. Омега
	<i>Laminaria rodriguezi</i>	Банюльс, р-н порта
	<i>Phyllophora nervosa</i>	Севастополь, бух. Омега
Бариевый комплекс фукоидана	<i>C. barbata</i> <i>C. corniculata</i>	» р-н Херсонесской бух. Монако, р-н порта

Десорбцию радионуклидов из активных полисахаридов изучали по изложенным выше методикам. В качестве десорбента применена морская вода. При обработке результатов измерений использованы методы математической статистики. Оценку того или иного параметра производили с точностью, соответствующей доверительной вероятности 0,95.

### Результаты исследований и их обсуждение

Из приведенных данных (табл. 2) видно, что  $\text{Sr}^{90}$  и  $\text{Ca}^{45}$  сорбируются альгулезой различного происхождения в небольшом количестве: коэффициенты накопления радионуклидов в полисахариде лежат в пределах 3,3—25,7 единиц в расчете на сухой вес.  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Zn}^{65}$  и  $\text{Ce}^{144}$  накапливаются альгулезой чёрноморской цистозиры в значительном количестве. При этом отмечено различие в величинах КН у образцов, выделенных из свежих гидробионтов и детрита, в полисахариде детритного происхождения они ниже, чем в альгулезе из свежих водорослей.

Альгиновые кислоты являются концентраторами  $\text{Fe}^{55}$ ,  $\text{Sr}^{90}$ ,  $\text{Y}^{91}$ ,  $\text{Ce}^{144}$ , и лишь в незначительном количестве —  $\text{Ca}^{45}$ ,  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Zn}^{65}$ .

Бариевый комплекс фукоидана, полученный из чёрноморской цистозиры, хорошо концентрирует  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Zn}^{65}$ ,  $\text{Y}^{91}$  и  $\text{Ce}^{144}$ . Коэффициенты накопления  $\text{Ca}^{45}$ ,  $\text{Mn}^{54}$  и  $\text{Sr}^{90}$  в этих образцах ниже.

Прочность фиксации исследуемых радионуклидов с полисахаридами различного происхождения неодинакова (см. табл. 2).  $\text{Ca}^{45}$ ,  $\text{Mn}^{54}$  и  $\text{Sr}^{90}$  (за немногим исключением) образуют с водорослевой клетчаткой легко разрушающиеся связи. Об этом свидетельствует количество радионуклида, десорбированного из образца, после обработки его морской водой. Десорбция  $\text{Co}^{57}$  и  $\text{Ce}^{144}$  из активных полисахаридов протекает интенсивно, и только альгулеза, выделенная из филлофоры, удерживает к моменту наступления равновесного состояния около 70%  $\text{Co}^{57}$ , а из ламинарии — 60%  $\text{Ce}^{144}$ . Прочность фиксации  $\text{Zn}^{65}$  этим полисахаридом выше. Количество десорбированного радионуклида из альгулезы составляет 24,3—46,9%, процент десорбции  $\text{Y}^{91}$  незначителен (2,4—12,0). Альгиновые кислоты не образуют прочных связей с  $\text{Ca}^{45}$ ,  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Zn}^{65}$ ,  $\text{Co}^{57}$  и  $\text{Ce}^{144}$ .

Такую неодинаковую способность к накоплению и фиксации радионуклидов отдельными полисахаридами, выделенными из различных видов водорослей, по-видимому, можно связать с особенностями их внутренних структур.

## Сорбция и десорбция радионуклидов водорослевых полисахаридов

Полисахарид	$\text{Ca}^{45}$	$\text{Mn}^{54}$	$\text{Fe}^{55}$	$\text{Co}^{57}$	$\text{Zn}^{65}$	$\text{Sr}^{90}$	$\text{Y}^{91}$	$\text{Ce}^{144}$
Сорбция (КН)								
<b>Альгиновые кислоты</b>								
<i>Cystoseira barbata</i>	18,1±1,4	3,6±0,9	346,3±19,3	17,5±0,4	23,6±1,6	439,1±19,1	121,4±2,9	346,4±18,1
<i>C. corniculata</i>	9,2±1,5	4,4±0,7	92,6±4,5	7,4±0,7	34,3±1,3	329,6±33,3	297,4±24,7	3365,1±145,4
<b>Альгулеза</b>								
<i>C. barbata</i> живая	3,8±0,4	202,3±7,6	138,5±18,4	538,0±76,9	5377,6±236,3	11,2±1,8	241,2±15,1	2634,3±249,3
<i>C. barbata</i> детрит	9,4±1,2	29,5±4,2	60,2±5,4	232,4±18,7	1405,8±149,7	22,6±5,2	338,3±16,4	1155,1±83,5
<i>C. corniculata</i>	8,0±0,6	18,8±2,7	138,3±22,0	627,6±46,4	695,4±41,3	6,5±0,6	1555,5±55,5	240,3±13,9
<i>Laminaria rodriguezi</i>	6,6±0,7	3,9±0,3	161,7±9,4	990,7±99,0	3057,3±196,3	25,7±2,5	771,4±51,6	2234,2±329,4
<i>Padina pavonia</i>	4,3±0,5	58,4±5,0	1222,0±87,0	314,1±33,9	54,6±3,9	3,3±0,4	9958,8±1232,3	2255,0±295,5
<i>Phyllophora nervosa</i>	3,5±0,3	21,3±1,8	655,9±43,0	747,0±111,6	11817±1400,8	3,8±0,2	1233,4±174,1	2736,2±112,1
<b>Фукоидан бария</b>								
<i>C. barbata</i>	20,6±1,0	6335,5±23,5	380,5±48,0	9711,7±898,7	5164±542,0	24,7±2,9	2315,0±174,1	31412±910,2
<i>C. corniculata</i>	9,0±1,0	—	105,3±6,3	2566,0±194,4	12225,0±1030,5	150,7±11,0	1079,3±107,1	17544±1051,1
Десорбция (%)								
<b>Альгиновые кислоты</b>								
<i>C. barbata</i>	81,0±4,0	85,0*	97,4±2,8	61,6±1,8	59,8±2,7	31,5±3,1	37,2±1,2	90,7±0,7
<i>C. corniculata</i>	85,4±1,0	81,0*	30,9±3,0	92,3±1,5	89,2±1,6	28,8±2,5	7,5±0,8	89,6±0,8
<b>Альгулеза</b>								
<i>C. barbata</i> живая	91,0±0,2	93,9±0,7	56,9±7,4	99,4±0,7	38,1±2,8	85,0±0,8	7,1±0,4	93,5±0,8
<i>C. barbata</i> детрит	91,5±1,1	86,4±1,6	33,3±6,0	86,5±3,3	46,9±3,3	84,3±8,3	6,1±0,1	93,5±0,8
<i>C. corniculata</i>	99,2±0,1	93,5±2,4	89,6±1,2	95,4±0,4	39,7±2,4	88,4±0,2	7,1±0,5	92,1±0,5
<i>L. rodriguezi</i>	81,7±1,6	33,4±3,1	11,8±1,4	46,5±1,6	30,6±3,0	72,6±3,0	2,4±0,2	39,8±3,8
<i>P. pavonia</i>	87,6±1,8	87,7±6,5	54,0±3,3	51,7±2,6	46,3±3,4	93,2±0,9	12,0±0,5	91,4±0,7
<i>Ph. nervosa</i>	89,0±2,0	78,9±1,9	39,4±4,0	35,4±2,0	24,3±2,8	63,2±1,7	3,3±0,5	94,9±0,4
<b>Фукоидан бария</b>								
<i>C. barbata</i>	88,3±1,1	44,1±2,0	94,2±0,7	46,0±4,0	40,1±2,0	75,4±3,7	1,6±0,2	92,7±1,5
<i>C. corniculata</i>	47,0±3,6	45,0±0,5	56,2±0,5	44,0±2,7	35,5±2,7	12,2±0,1	0,6±0,1	92,8±0,9

\*Среднее трех определений.

## Выводы

1. Альгулеза исследуемых водорослей благодаря высоким сорбционным свойствам относительно  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Zn}^{65}$ ,  $\text{Y}^{91}$  и  $\text{Ce}^{144}$  может повышать общее количество радионуклида, извлекаемого гидробионтами из окружающей среды.

2. Альгулеза из свежих водорослей *C. barbata* более интенсивно концентрирует изотопы  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Fe}^{55}$ ,  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Zn}^{65}$  и  $\text{Ce}^{144}$ , чем образцы из разлагающихся организмов, что, по-видимому, связано с некоторым изменением структуры полисахарида в процессе дегритообразования.

3. Альгиновые кислоты из *Cystoseira* можно рассматривать как концентраторы  $\text{Fe}^{55}$ ,  $\text{Sr}^{90}$ ,  $\text{Y}^{91}$  и  $\text{Ce}^{144}$ . Концентратором  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Zn}^{65}$ ,  $\text{Y}^{91}$  и  $\text{Ce}^{144}$  в *Cystoseira* может быть барийевый комплекс фукоидана (его образование потенциально возможно во внутриклеточных растворах разлагающихся водорослей). Высокие сорбционные свойства делают его весьма перспективным для целей извлечения  $\text{Co}^{57}$ ,  $\text{Y}^{91}$  и  $\text{Ce}^{144}$  из окружающей среды (коэффициенты распределения в системе морская вода — фукоидан бария соответственно 5240, 790 и 800 ед.).

4. В связи с высокими коэффициентами накопления и прочности фиксации  $\text{Mn}^{54}$ ,  $\text{Fe}^{55}$ ,  $\text{Zn}^{65}$  и  $\text{Y}^{91}$  некоторыми видами полисахаридов необходимо учитывать возможность концентрирования их в морской сублиторали при отмирании водорослей и образовании дегрита.

## ЛИТЕРАТУРА

- Барашков Г. К. 1963. Химия водорослей. Изд-во АН СССР, М.
- Кизеветтер И. В., Грюнэр В. С., Евтушенко В. А. 1967. Переработка морских водорослей и др. промысловых водных растений. Изд-во «Пищ. пром.», М.
- Лазоренко Г. Е., Полякарпов Г. Г. 1972. Альгиновая кислота и механизм фиксации радионуклидов бурыми водорослями. В кн.: «Радиац. и хим. экол. гидробионтов», изд-во «Наукова думка», К.
- Полякарпов Г. Г. 1967. Проблемы радиационной и химической экологии морских организмов. «Океанология», 7, 4.
- Рындина Д. Д. 1973. Роль некоторых высокомолекулярных соединений бурых водорослей в извлечении стронция-90 из морской воды. «Гидробиол. ж.», 9, 2.
- Натроп М. А. 1967. Uptake of radioactivity by aquatic plants and location in the cells. «J. Exper. Bot.», 18, 54.
- Наг A. 1964. Composition and properties of alginates. «Norwegian Inst. of Seaweed Res. Rep.», N. T. H. TRYKK, 30.
- Perceival E., McDowell R. H. 1967. Chemistry and enzymology of marine algal polysaccharides. «Acad. press», London — New-York.
- Полякарпов Г. Г. 1966. Radioecology of aquatic organisms. North-Holland Publ. Co. Reinhold Book Div., Amsterdam — New-York.

Институт биологии южных морей АН УССР,  
Севастополь

Поступила 28.XI 1973 г.

D. D. R Y N D I N A

## ACCUMULATION AND FIXATION OF SOME RADIONUCLIDES BY ALGA POLYSACCHARIDES

### Summary

Experimental researches on radionuclides sorption and desorption by alginic acids, algulose, barium fucoidan of different origin showed that algulose of the macrophytes (*Cystoseira barbata*, *C. corniculata*, *Padina pavonia*, *Laminaria rodriquezi*, *Phyllophora nervosa*) is a concentrator of  $^{57}\text{Co}$ ,  $^{65}\text{Zn}$ ,  $^{91}\text{Y}$  and  $^{144}\text{Ce}$ . Alginic acids absorb considerable quantity of  $^{55}\text{Fe}$ ,  $^{90}\text{Sr}$ ,  $^{91}\text{Y}$  and  $^{144}\text{Ce}$  from sea water. High sorption properties are established for a barium complex of fucoidan, a compound which may be rather promising for extracting  $^{57}\text{Co}$ ,  $^{91}\text{Y}$  and  $^{144}\text{Ce}$  from the environment.