

УДК 631.417:631.421.3

**ОСОБЕННОСТИ ФОРМИРОВАНИЯ  
ВОДОРАСТВОРИМЫХ ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ  
В ПОДЗОЛИСТЫХ ПОЧВАХ И ИХ РОЛЬ  
В АБИОГЕННОЙ МИГРАЦИИ ТИПОМОРФНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ**

И. М. ЯШИН, И. НМАДЗУРУ, Е. И. ШЕСТАКОВ

(Кафедра экологии и почвоведения)

На основании результатов изучения трансформации растительных остатков (меченых изотопом  $^{14}\text{C}$ ) и формирования групп водорастворимых органических веществ обосновывается роль последних в абиогенной миграции Fe, Al и Si в почвах стационаров подзон южной и средней тайги европейского Севера.

Водорастворимым органическим веществам (ВОВ) присущи важные экологические функции в биогеоценозах. В частности, они принимают активное участие в почвенных процессах и геохимической миграции продуктов выветривания и почвообразования [1, 3—8, 12—16, 19], что связано как с их составом, так и с уникальными коллоидными, кислотными и комплексообразующими свойствами.

Особенности формирования компонентного состава ВОВ рассмотрены в работах [1, 6, 7, 13, 16], освещающих также их участие в гумусообразовании и миграции некоторых новообразованных продуктов в почвах подзолистого типа.

Примечательно, что еще в начале XX в. В. Р. Вильямс [2] и С. П. Кравков [11] писали о важ-

ной роли ВОВ (в том числе и подвижных перегнойных кислот) в почвенных процессах и недостаточном внимании, уделяемом генетическим аспектам проблемы. Так, С. П. Кравков отмечал: «...большинство исследователей работало с уже сформировавшимся гумусовым веществом, так или иначе выделенным из почвы. ...Неудивительно, что данные, имеющиеся в этом направлении исследований, не укладываются до сих пор в какие-либо определенные систематические рамки и гумус все еще остается *terra incognita*» [11, с. 103—104].

По мнению Л. Н. Александровой, «точно установить наличие в почве тех или иных групп свободных индивидуальных соединений очень трудно. Исследователи обычно вынуждены прибегать к об-

щепринятым методам кислотного или щелочного гидролиза...» [1, с. 98]. По-видимому, методические трудности, связанные с прямой диагностикой компонентов ВОВ, и обусловили преимущественно химическое направление в изучении гумусовых веществ [15].

Внедрение в почвенные исследования методов хроматографии и радиоактивных индикаторов способствовало успешному решению ряда ключевых задач по проблеме ВОВ и выявлению их роли, например, в развитии элювиально-иллювиальных почв [3—9, 13—16]. Так, с помощью метода сорбционных лизиметров [7] и его модификации [16] в таежных биогеоценозах были изучены масштаб мобилизации ВОВ, их компонентный состав и некоторые кислотно-основные свойства, а также вертикальные нисходящие и восходящие потоки миграции ВОВ. Вместе с тем явно недостаточное внимание уделялось начальному этапу формирования ВОВ в процессе трансформации растительного опада в почвах таежных ландшафтов. Указанному вопросу, а также изучению роли групп ВОВ в почвенно-геохимической миграции некоторых типоморфных химических элементов в этих ландшафтах и посвящена настоящая работа.

### Методика

Исследование процессов трансформации растительных остатков, формирования групп ВОВ и их участия в миграции Fe, Al и Si проводили на почвенно-экологических стационарах кафедры почвоведения Тимирязевской академии, расположенных в Мезенском, Няндомском, Каргопольском районах Архангельской области и в усадьбе «Михайловское» Подольского района Московской области в 1981—1992 гг. Стационары были зало-

жены после крупномасштабной и детальной почвенной съемок водораздельных ареалов почв подзолистого типа [6, 9, 16].

Растительность пробных площадей представлена спелыми ельниками-черничниками зеленошмыми разного бонитета, имеющими сплошной наземный покров из зеленых мхов *Polytrichum communis*.

Вертикальную нисходящую миграцию ВОВ и водорастворимых металлогорганических соединений Fe и Al, а также Si по профилю почв исследовали с помощью метода сорбционных лизиметров (сорбенты — активированный уголь марки «Карболен», оксид алюминия и ионообменные синтетические смолы: КУ-2 H<sup>+</sup>-форма; АВ-17 и ЭДЭ-10п OH<sup>-</sup>-форма). Повторность установки сорбционных лизиметров в однородных элементарных почвенных ареалах 2—3-кратная. Особенности подготовки сорбентов изложены ранее [6, 7, 16].

Тотально меченную изотопом <sup>14</sup>C вегетативную массу 2-недельных проростков ячменя (*Hordeum distichon*) помещали на слой чистого кварцевого песка, расположенного в сорбционном лизиметре (приемником вод) над активированным углем (табл. 1). Колонки по периметру опоясывали лейкопластырем как для их маркировки, так и для защиты от разрушения. Лизиметры располагали на вырубке в профиле дерново-подзолистой почвы на глубине 2—3 см (стационар в усадьбе «Михайловское»). Наблюдения проводили с 20 октября 1991 г. по 2 мая 1992 г. Контролем служили сорбционные лизиметры с активированным углем без растительного опада.

Активность исходного материала составляла 277 тыс. имп./мин на 10 мг субстрата. Исследовали трансформацию растительных остатков

Таблица 1  
Трансформация растительного опада  
(тотально меченного  $^{14}\text{C}$ ) в сорбционных  
лизиметрах, установленных в горизонте  
А<sub>1</sub>А<sub>2</sub> дерново-подзолистой почвы  
(20/X—91—2/V—92 гг.)

Колонка	Масса растительных остатков		
	исходная, мг	в конце опыта, мг	убыль, %
1	10,0	3,7	63,0
2	20,0	7,8	61,0
3	30,0	12,6	58,0
4	40,0	17,5	56,3

массой 10, 20, 30 и 40 мг, которые располагали между двумя микропористыми капроновыми фильтрами диаметром 25 мм. По завершении заданного срока траншею вскрывали, сорбционные установки извлекали, демонтировали и доставляли в лабораторию.

Десорбцию ВОВ, поглощенных низкозольным активированным углем, проводили в динамике по известной схеме В. Форсита [20], которая была несколько видоизменена [11]. Элюенты последовательно пропускали через колонку с углем при скорости 40—50 мл/ч: сначала 90 % водный ацетон и воду (их общий объем, как правило, составлял 500—650 мл), затем 2 % водный раствор  $\text{NH}_4\text{OH}$  (объем 300—400 мл и редко 510 мл) до полного обесцвечивания растворов. Следует отметить, что использование водного раствора 0,1 н.  $\text{NaOH}$  вызывает некоторую пептизацию частиц угля; применение образцов высокозольного активированного угля (в частности, БАУ) при фракционировании по схеме Форсита способствует смещению соотношений групп ВОВ в сторону преобладания специфических компонентов. Вследствие многообразия типов активированных углей и их марок [10] подбор сорбента для

сорбционных лизиметров целесообразно завершать постановкой лабораторных опытов по сорбции — десорбции групп ВОВ в статическом или динамическом режимах [7].

Содержание С ВОВ определяли по методу Тюрина в модификации Симакова, аликвоты предварительно упаривали и добавляли в них по 20—30 мл насыщенного раствора  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  с целью предотвращения потерь органических кислот в результате теплового разрушения.

Активность изотопа  $^{14}\text{C}$  в растворах и экстрактах диагностировали жидкостно-сцинтилляционным методом на бета-спектрометре «Rackbeta» (модель 1219 фирмы LKB и Wallac, Финляндия) в сцинтилляторе марки ЖС-8 с предварительным эталонированием<sup>1</sup>. Ошибка измерений не превышала 3 % при доверительном интервале 99 %. Меченный С твердых проб (растительных остатков и сорбентов) определяли в гелевых сцинтилляторах марки ЖС-13н на приборе ПП-8 «Волна» с газоразрядным счетчиком Т-25-БФЛ. Ошибка измерений — менее 10 % при доверительном интервале 99 %.

Молекулярно-массовый (ММ) состав новообразованных ВОВ изучали с помощью метода систематизированной гель-хроматографии на гелях Сефадекс G-10 и G-50 (предел разделения соответственно 0—700 и 500—10 000) фирмы Uppsala (Швеция) с коллектором для отбора проб. Непосредственно перед фракционированием групп ВОВ, мобилизованных из растительных остатков, были определены свободные объемы ( $V_o$ ) хроматографических колонок с использо-

<sup>1</sup> Авторы выражают благодарность профессору А. Д. Фокину за предоставленную возможность работать с радиоактивными изотопами.

зованием голубого декстрана. Преимущество гелевой хроматографии заключается в одновременном фракционировании гумусовых веществ и определении их молекулярных масс. Для этого необходимо установить значения  $V_e$  применительно к стандартным веществам и ММ [4]. Значения  $V_e$  (элюционный объем ВОВ) и  $V_0$  для расчета коэффициента распределения ( $K_d$ ) определяли экспериментально для каждой колонки, содержание Fe в почве — на атомно-абсорбционном спектрофотометре Perkin-Elmer-503, Al — с алюминием, Si — с молибдатом аммония колориметрически, используя для сравнения шкалу стандартных растворов [7].

Масштаб выноса водорастворимых соединений выражали в одной единице измерения — массе вещества (г) на всю навеску поглотителя с последующим учетом соотношения площадей лизиметров и поверхности почвы ( $1 \text{ м}^2$ ) за конкретный период наблюдений (например,  $\text{г}/\text{м}^2 \cdot \text{год}^{-1}$ ).

## Результаты

Комплексные исследования процессов трансформации растительных остатков (меченых  $^{14}\text{C}$ ) в подзолистых почвах были выполнены А. Д. Фокиным [14, 15]. Автором, в частности, установлены количественные закономерности образования гумусовых веществ и выявлен механизм их фрагментарного обновления; получены новые данные о ММ составе и свойствах фракций фульвокислот (ФК); охарактеризована мобилизационная, комплексообразующая и миграционная активность данной группы гумусовых соединений.

Изучение педогенных гумусовых кислот с использованием современных методов физико-химического анализа проведено Д. С. Орловым [12]. Рассматривая группу

ФК, автор отмечает, что «...фульвокислотами называют все кислоторастворимые органические вещества, выделяемые в ходе анализа группового и фракционного состава гумуса по методу И. В. Тюрина... Тем же термином обозначают собственно фульвокислоты — специфические гумусовые кислоты, растворимые в водных, щелочных и кислых растворах и обычно выделяемые по методу У. Форсита из смеси кислоторастворимых органических веществ адсорбцией на активированном угле» [12, с. 50].

Установленные положения принципиально важны, так как существовала иная точка зрения [21], согласно которой ФК рассматривались как искусственные продукты гидролиза гумусовых веществ почвы. В то же время пока отсутствуют сведения об особенностях формирования ФК на начальном этапе трансформации растительного опада в поверхностных слоях почв подзолистого типа.

С помощью метода натурного моделирования трансформации растительных остатков (меченых изотопом  $^{14}\text{C}$ ) в сорбционных лизиметрах выявлена активная убыль массы неразложившихся растительных остатков в осенне-ранневесенний период — 56—63 % (табл. 1). При этом в составе новообразованных ВОВ диагностированы главным образом индивидуальные органические продукты (57—80 % Собщ. ВОВ). Среди них имеются компоненты, легко утилизируемые микроорганизмами (низкомолекулярные органические кислоты и аминокислоты, соединения углеводного характера и т. д.), — так называемый минерализационный фонд ВОВ. Одновременно происходят отбор, формирование и накопление термодинамически устойчивых органических соединений, в частности полифенольных компонентов

Таблица 2

Распределение изотопа  $^{14}\text{C}$  по новообразованным группам ВОВ (числитель — активность материала, распад/мин; знаменатель — % суммарной активности ВОВ)

Колонка	Активность групп ВОВ в элюатах с активированного угля		Суммарная активность ВОВ	Активность жидких новообразованных продуктов (ВОВ), % исходной активности
	водоацетоновый	водоаммиачный		
1	$3810 \pm 191$ 75,8	$1220 \pm 61$ 24,2	5030 100	1,81
2	$15\ 636 \pm 469$ 80,0	$3922 \pm 196$ 20,0	19 558 100	3,52
3	$17\ 966 \pm 539$ 65,7	$9386 \pm 282$ 34,3	27 352 100	3,29
4	$20\ 018 \pm 601$ 57,0	$15\ 132 \pm 451$ 43,0	35 150 100	3,16

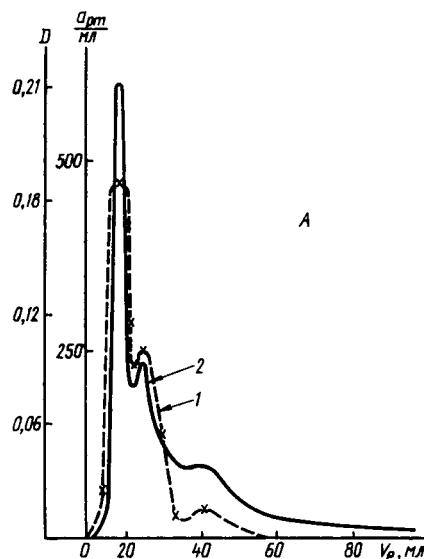
и ФК. Указанные группы органических веществ взаимосвязаны генетически. ФК образуются не только при абиогенной внутрипочвенной миграции ВОВ [18], но и в процессе мобилизации ВОВ из растительных остатков при активном участии ионов металлов, а воз-

можно, и металлогорганических комплексов (табл. 2).

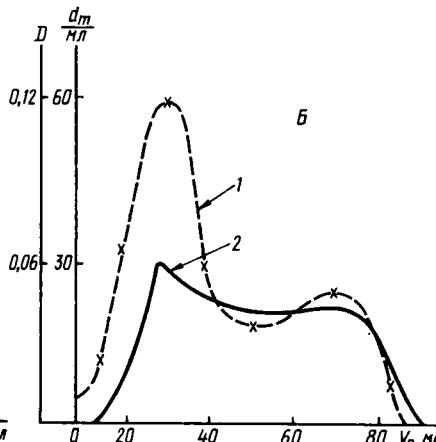
Формирующиеся ВОВ отличаются гетерогенным ММ составом (рисунок). Среди ВОВ преобладают органические соединения с ММ  $<1000$ : в группе индивидуальных органических веществ их доля по

выходные кривые индивидуальной группы ВОВ на гелях дексстрана Сепадекс G-10 (A) и G-50 (B).

1 — распределение изотопа  $^{14}\text{C}$  в составе новообразованных ВОВ; 2 — оптическая плотность данной группы ВОВ.



A



Б

С составляет 58 %, а в группе специфических органических продуктов — 85 % (табл. 3).

Таким образом, совмещенное использование колоночной адсорбционной хроматографии на активированном угле и гелевой фильтрации обеспечивает, с одной стороны, концентрирование в сорбционном лизиметре новообразованных ВОВ, а с другой — последующее выделение групп ВОВ и установление их ММ состава. Разнообразие органических веществ и их производных, входящих в молекулярные структуры ВОВ, и обуславливает неоднородность ММ состава ВОВ, а также своеобразие коллоидных и кислотно-основных свойств [6, 7].

Формирующиеся в лесных (и не редко оторфованных) подстилках массы ВОВ претерпевают различные превращения: в частности, активно минерализуются, участвуют в

образовании водорастворимых и устойчивых органо-минеральных соединений; в них наблюдается перегруппировка молекулярных структур; наконец, компоненты ВОВ мигрируют из зон мобилизации в глубь почвы с разноориентированными потоками гравитационной влаги [4—7].

Примечательно, что зоны мобилизации и закрепления ВОВ в почвах подзолистого типа (в пределах элементарного почвенного объема) пространственно разобщены. В условиях промывного водного режима при вертикальной нисходящей миграции ВОВ достигается устойчивая связь между ними, а компонентный состав их в процессе миграции существенно изменяется [18]. С одной стороны, это обусловлено обратимым характером сорбции ВОВ, а с другой — тем, что миграция, строго говоря, представляет собой бесконечно повторяющийся в почвенном пространстве (и времени) процесс сорбционно-десорбционного взаимодействия органических веществ, находящихся в жидкой и твердой фазах почвы.

Перемещение и перераспределение продуктов почвообразования по почвенному профилю с вертикальным нисходящим и восходящим пленочно-капиллярным и диффузионным потоками влаги в значительной мере определяют особенности развития подзолистых почв на современном этапе. Важная роль в миграции веществ принадлежит воде. Ей присущи функции носителя (среды) и универсального растворителя. Химическая активность воды обусловлена ее составом, в частности наличием ВОВ. При взаимодействии воды с твердой фазой почвы формируются граничная, приграничная и объемная фазы, которые энергетически взаимосвязаны. Если мас-

Таблица 3

Молекулярно-массовое распределение  $^{14}\text{C}$  по фракциям ВОВ, выделенных при гель-хроматографии на гелях декстрана Сефадекс G-10 (1—3-я фракции) и G-50 (4-я и 5-я фракции)

Фракция	$V_e$ , мл	$K_d$	ММ	С, %
---------	------------	-------	----	------

*Индивидуальная группа ВОВ\**

1	22	0	>700	41,2
2	29	0,35	410	29,4
3	41	0,66	260	29,4
4	20	0,06	8440	5,9
5	44	0,79	1060	35,3

*Специфическая группа ВОВ (ФК)\**

1	22	0	>700	44,1
2	32	0,50	320	25,7
3	36	0,70	240	30,2
4	20	0,06	8440	15,3
5	46	0,85	910	28,8

\* Группы ВОВ выделены при использовании активированного угля.

са воды в объемной фазе достигает таких значений, когда сила тяжести больше силы межмолекулярного притяжения, то наблюдается ее фильтрация. В случае уравновешивания указанных сил или преобладания межмолекулярных взаимодействий возможно движение воды к дневной поверхности [7, 15]. Зимой при промерзании почвы вода и компоненты раствора под действием градиента температуры подтягиваются из нижних горизонтов почвы к верхним — «холодному экрану» [7]. Здесь органические продукты почвенного раствора в дальнейшем трансформируются, при этом происходят фракционирование гумусовых веществ по ММ и частичная компенсация элюирования продуктов почвообразования. Нисходящие-восходящие перемещения растворов и веществ в почвах слабо изучены, но, вероятно, они принципиально важны для познания, в частности, процесса подзолообразования.

Абиогенные потоки ВОВ, как показали длительные стационарные опыты, в почвах подзон северной, средней и южной тайги европейского Севера весьма своеобразны (табл. 4). Так, в глееподзолистых почвах супесчаного гранулометрического состава при вертикальной нисходящей миграции ВОВ их компонентный состав практически не изменяется, очевидно, из-за низкой биокаталитической активности химических соединений почвы.

В типичных подзолистых почвах средней тайги, развитых на бескарбонатных породах, состав ВОВ достоверно трансформируется, при этом в горизонтах  $A_2$  и  $B_f$  увеличивается содержание соединений фульвокислотного характера.

Более радикальная перегруппировка состава ВОВ наблюдается при их миграции в почвах Кар-

гопольского стационара, насыщенных щелочно-земельными катионами. В процессе абиогенной миграции ВОВ в дерново-подзолистых почвах юго-запада Подмосковья в их составе заметно возрастает содержание органических веществ специфической природы, а в подзолистых почвах северной части Подмосковья (стационар «Белый Раст») в составе мигрируемых ВОВ преобладают компоненты индивидуальной природы, в том числе кислотного характера — танинды, низкомолекулярные органические и уроновые кислоты [7].

Темп и масштаб сезонной мобилизации ВОВ, а также последующая их абиогенная миграция определяются комплексом факторов, в частности возрастом и парцелярной структурой биогеоценозов, запасами и составом подстилок, генезисом почв, структурой почвенного покрова и типом ландшафтов [13]. Например, в подзонах средней тайги (Няндомский стационар) из горизонта  $A_o$  подзолистой почвы в «окне» между деревьями мигрирует  $7-24 \text{ г}/\text{м}^2 \times \text{год}^{-1}$  С ВОВ, из-под развитой моховой кочки — 35, а под кроной ели — 37  $\text{г}/\text{м}^2$ . В почвах подзоны южной тайги поток абиогенной миграции ВОВ несколько меньше, чем в аналогах средне- и северотаежных регионов, что обусловлено более активной минерализацией новообразованных ВОВ [18].

Характерно, что в подзолистых почвах средней и северной тайги основная масса ВОВ участвует не в формировании гумусово-аккумулятивного горизонта, а в миграционном перераспределении продуктов почвообразования в сопряженных горизонтах  $A_2$ ,  $A_2B$  и  $B$ . Это связано не только с составом ВОВ, но и со спецификой их сорбции и массопереноса. Сорбция ВОВ химическими соединениями сопро-

Таблица 4

**Масштаб миграции ВОВ и их состав в почвах подзолистого типа таежно-лесной зоны  
(июнь 1986 г.—июнь 1987 г.)**

Горизонт почвы и глубина заложки лизиметров, см	Объем воды в лизиметрах, л	С ВОВ				
		в приемниках вод, мг/л	общий вынос (средний), г/м <sup>2</sup> × 10 <sup>-3</sup> год	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> в элюатах, мг/л*	активированный уголь в элюатах, мг/л**	в водорастворенном элюате, % от С общ ВОВ
A <sub>0</sub> — 8	Не опр.	Не опр.	53,9	132,3 60,4 37,8	70,6 10,0 68,4	87,6
A <sub>2g</sub> — 28	*	*	30,3	31,5	15,1	81,9
B <sub>g</sub> — 85	*	*	7,8	12,6 2,5	20,1 2,5	88,9
BC <sub>g</sub> — 100	*	*	17,4	7,6 5,0	Не обн. 70,6	Нет

Мезенский стационар; разр. 365 — глееподзолистая супесчаная на моренных бескарбонатных отложениях (июль 1981 г.—август 1982 г.)

A <sub>0</sub> — 8	Не опр.	Не опр.	53,9	132,3 60,4 37,8	70,6 10,0 68,4	87,6
A <sub>2g</sub> — 28	*	*	30,3	31,5	15,1	81,9
B <sub>g</sub> — 85	*	*	7,8	12,6 2,5	20,1 2,5	88,9
BC <sub>g</sub> — 100	*	*	17,4	7,6 5,0	Не обн. 70,6	Нет

Няндомский стационар; разр. 25 — сильноподзолистая иллювиально-железистая песчаная почва на двучленных отложениях

A <sub>0</sub> — 8 (10)	2,7	40,5	14,8	14,4—21,0 84,0—90,0	200,2—240,6 109,6	61,8
A <sub>2</sub> — 24 (17)	2,6	19,0	28,1	6,0 78,0—90,0	73,2—114,0 109,6—115,7	46,1
B <sub>f</sub> — 48 (55) (восходящая миграция)	—	—	16,6	17,6 75,0	111,8—114,9 130,9—135,6	46,0

Каргопольский стационар; разр. 30 — дерново-карбонатная выщелоченная тяжелосуглинистая почва на элювии известняков

A <sub>0</sub> — 7 (43)	2,3	Нет	15,4	26,4 84,0—87,0	95,4—119,8 219,2—222,3	39,6
A <sub>1</sub> — 24 (19)	2,1	17,8	16,6	14,1 252,0—255,0	58,9 118,8	47,5
B <sub>g</sub> — 27 (23) (восходящая миграция)	—	—	20,0	14,1 87,0—93,0	35,6—43,7 109,6—118,8	25,5

Учхоз «Михайловское», лес смешанный; разр. 6 — дерново-сильноподзолистая среднесуглинистая почва на покровных суглинках

A <sub>1</sub> — 13 (10)	2,7	4,9	8,3	16,5—16,8 60—0—62,4	54,8—65,8 109,6—112,7	35,3
A <sub>1</sub> — 17 (15)	2,1	6,6	12,9	14,4 111,0	79,2 191,8—197,9	28,9
A <sub>2</sub> — 31 (33) (восходящая миграция)	—	—	7,1	14,1—17,6 90,0—96,0	68,4 119,7	23,4

\* Числитель — десорбция 1 н. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; знаменатель — 1 н. NaOH.

\*\* Числитель — десорбция 90 % водным ацетоном; знаменатель — 1 н. NaOH.

вождается некоторой мобилизацией в раствор ионов металлов, Si, а также элементов питания.

Выветривание минералов под действием органических кислот, кислотных полисахаридов, соединений полифенольного характера имеет, по-видимому, адаптивное значение как для высших растений, так и для микрофлоры почв северных регионов. В то же время этот процесс усиливается при устойчивом глубоком промачивании подзолистых почв по профилю, выносе тонких дисперсных частиц без разрушения и периодическом поверхностном оглеении. Оподзоливание почв таежно-лесной зоны зависит от развития элювиально-глеевого процесса, способствующего энергичной трансформации минеральных соединений и гумуса [8]. Одновременно происходит активное сезонное накопление низкомолекулярных недоокисленных органических компонентов, в определенной мере обуславливающих устойчивость и миграционную способность Fe, Mn, Ca, Al и, вероятно, Si.

Полученные данные по химии почв подзолистого типа позволяют раскрыть многообразные функции данной группы мобильных органических продуктов северных биоценозов в почвообразовании. Отметим основные из них. ВОВ постоянно поступают в почвенный раствор и играют определенную роль в питании высших растений, а возможно, и всех живых организмов таежной зоны; эти компоненты являются свежим питательным субстратом, периодически поступающим в почву с опадом и смываемым осадками с вегетативных органов растений. С энергией, заключенной в химических связях первичных (растительных) органических соединений, в определенной мере связаны активность

микрофлоры и химические реакции в почвах Севера. Важная экологическая роль неспецифических органических соединений состоит в постоянном обновлении гумусового комплекса почвы, в том числе и доминирующей группы веществ фульвокислотного характера. Органические продукты кислотной природы участвуют в перераспределении некоторых химических элементов в подзолистых почвах и геохимических циклах их водной миграции.

Внутрипрофильная abiогенная миграция, в частности, представляет собой направленное и в то же время разноориентированное в почвенном пространстве перемещение гравитационных и капиллярно-диффузионных потоков воды и сопутствующих соединений (растворенных и взвешенных). Вертикальная нисходящая миграция — это сложный динамический сорбционно-десорбционный перенос тех или иных продуктов почвообразования в полидисперсной среде (почве), при котором происходит перераспределение компонентов в системе жидккая фаза — твердая фаза. От направленности и интенсивности подобного перераспределения во многом зависит современное развитие почв подзолистого типа. Причем ВОВ, обусловливая постоянный приток веществ и энергии в почвенное пространство, сообщают почве характер открытой и неравновесной термодинамической системы. В то же время ВОВ определяют и динамичность развития подзолистых почв (непрерывное изменение в пространстве и времени их состава и свойств), препятствуя в той или иной мере установлению равновесного состояния в почве («климакса»). В этом смысле почвы таежной зоны целесообразно рассматривать как динамичные и постоянно об-

новляющиеся стационарные (устойчивые) системы.

Наличие в молекулярных структурах ВОВ разнообразных полидентатных лигандов определяет их активное участие в мобилизации и миграции химических элементов (табл. 5—9). При этом формируются разнообразные по составу и свойствам металлорганические комплексы с различными знаками заряда. Железоорганические комплексы с положительным знаком заряда сорбируются на катионите КУ-2 в  $\text{H}^+$ -форме, а отрицательно заряженные — на анионите ЭДЭ-10п в  $\text{OH}^-$ -форме (табл. 5). В то же время значительное количество миграционных форм Fe не поглощается синтетическими ионообменными смолами, они весьма полно сорбируются оксидом алюминия. По-видимому, это электронейтральные формы Fe, в которых лигандаами выступают не только органические, но и минеральные радикалы. Об-

щий масштаб миграции мобильных форм Fe в типичных подзолистых почвах подзоны средней тайги выше, чем, например, в дерново-подзолистых остаточно-карбонатных. Карбонатный геохимический барьер (гор.  $B_x$ ) в дерново-карбонатных почвах не задерживает полностью миграционные формы Fe, очевидно, вследствие грубосkeletalности всего профиля почвы и интенсивного выноса ВОВ.

Анализ фактических данных показывает, что в дерново-карбонатных почвах Каргопольского стационара среди миграционных форм Fe доминируют органо-минеральные соединения в виде сложного катиона, а в типичных подзолистых и дерново-подзолистых остаточно-карбонатных — электронейтральные аналоги. Эти особенности обуславливают широкий спектр сорбционно-десорбционных взаимодействий при почвенно-геохимической миграции Fe и своеобразие его аккумуляции на геохимических

Таблица 5

Форма и масштаб миграции Fe в лесных почвах Каргопольского и Няндомского стационаров (июнь — сентябрь 1991 г.)

Горизонт почвы и глубина закладки лизиметров, см	Общий вынос С ВОВ, г/см <sup>2</sup>	Fe в кислотно-щелочных элюатах из сорбентов, мг/м <sup>2</sup>			Соотношение мигрируемых масс Fe/C
		КУ-2	ЭДЭ-10п	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	

Каргопольский стационар. Лес смешанный разнотравный  
разр. 84 — дерново-подзолистая остаточно-карбонатная среднесуглинистая почва

A <sub>0</sub> <sup>п</sup> — 9	54,2	167,9	82,8	271,5	9,6 · 10 <sup>-3</sup>
A <sub>1</sub> — 20	11,1	171,7	Не обн.	310,0	4,3 · 10 <sup>-2</sup>
A <sub>2</sub> B — 41	34,7	Не опр.	72,3	297,0	1,0 · 10 <sup>-2</sup>

разр. 30 — дерново-карбонатная выщелоченная среднесуглинистая почва

A <sub>0</sub> <sup>п</sup> — 6	63,8	143,8	84,4	77,5	4,8 · 10 <sup>-3</sup>
A <sub>1</sub> — 23	22,5	152,9	60,7	51,5	1,2 · 10 <sup>-2</sup>
B <sub>x</sub> — 39	27,1	108,0	127,0	26,1	9,6 · 10 <sup>-3</sup>

Няндомский стационар. Сосняк — брусничник беломошный; разр. 85 — сильноподзолистая иллювиально-железистая почва

A <sub>0</sub> <sup>п</sup> — 8	82,0	218,4	79,8	253,0	6,7 · 10 <sup>-3</sup>
A <sub>2</sub> — 22	53,5	239,4	108,4	429,3	1,5 · 10 <sup>-2</sup>
B <sub>f</sub> — 38	28,3	245,5	64,8	77,3	1,4 · 10 <sup>-2</sup>

П р и м е ч а н и е. Сорбенты в колонках располагали последовательно сверху вниз — КУ-2 в  $\text{H}^+$ -форме, ЭДЭ-10п и  $\text{OH}^-$ -форме и Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, которые отделяли друг от друга 2—3 см слоями кварцевого песка.

Таблица 6

Параметры оценки годовой скорости абиогенной миграции Si (числитель) и Fe (знаменатель) в глееподзолистой супесчаной почве бассейна р. Мезени (данные табл. 8 и из работы [9])

Горизонт почвы и его мощность, см	Масса слоя почвы, кг/м <sup>2</sup>	Запасы, кг/м <sup>2</sup>	Валовое содержание, %	Масштаб миграции, кг/м <sup>2</sup>	K
$A_{2g} - 24$	360,0	315,4	87,6	$3,4 \cdot 10^{-3}$	$1,1 \cdot 10^{-5}$
		1,94	0,54	$0,3 \cdot 10^{-3}$	$1,6 \cdot 10^{-4}$
$A_2B_g - 23$	382,0	340,4	89,1	$3,1 \cdot 10^{-3}$	$9,1 \cdot 10^{-6}$
		3,17	0,83	$0,3 \cdot 10^{-3}$	$9,2 \cdot 10^{-5}$
$B_g - 30$	504,0	444,5	88,2	$3,1 \cdot 10^{-3}$	$7,0 \cdot 10^{-6}$
		4,89	0,97	$0,3 \cdot 10^{-3}$	$6,3 \cdot 10^{-5}$

барьерах (сорбционном, окислильном и т. д.).

Существуют различные подходы к оценке и характеристике миграции веществ, в частности в почвах подзолистого типа [7, 13, 15]. При использовании  $R_f$  [15] можно достаточно точно установить меру запаздывания мигрирующего вещества по сравнению со скоростью перемещения растворителя (гравитационного потока воды) в конкретном горизонте и почве в целом.

А. И. Перельман считает [13], что скорость миграции того или иного химического элемента можно оценить по масштабу мобилизации в подвижное состояние (природные воды) в единицу времени с учетом его кларка. По мнению И. С. Кауричева [6], масштаб выноса водорастворимых соединений в известной мере отражает особенности мобилизации и миграции веществ в почвенном профиле на современном этапе.

Таким образом, в почвоведении пока нет универсальной величины, с помощью которой можно было бы охарактеризовать интенсивность выноса водорастворимых соединений. В самом деле, масштаб миграции является достаточно информативным и наглядным параметром.

Однако при его определении не учитываются исходные масса вещества (химического элемента) и его состояние (способность к трансформации) в том или ином генетическом горизонте. Между тем эти показатели весьма актуальны, нередко они определяют результаты оценки интенсивности водной миграции того или иного химического элемента.

Рассмотрим высказанные положения применительно к приведенному ниже примеру. Как видно из данных табл. 8, масштаб миграции Si по профилю супесчаной глееподзолистой почвы значительно больше, чем Fe, — соответственно 3108 и 326 мг/м<sup>2</sup>. Следует ли из этого, что Si более энергичный мигрант, чем Fe? Судя по концентрации в растворе, Si мигрирует активнее, в то же время его кларк (80 %) в горизонтах почвы в среднем заметно выше, чем у Fe (1,4 %). С помощью выражения (1), предложенного А. И. Перельманом [13], можно рассчитать коэффициент водной миграции:

$$K = \frac{m \cdot 100}{a_n}, \quad (1)$$

где m — концентрация элемента в растворе (воде), г/л; a — сумма минеральных веществ, раствор-

ренных в воде, г/л;  $n$  — среднее валовое содержание элемента в генетических горизонтах (в почве), %; 100 — переводной коэффициент. Подставив экспериментальные данные ( $a = 0,200$  г/л;  $Si = 0,015$  г/л;  $Fe = 0,003$  г/л), получим:  $K_{Si} = 0,09$  и  $K_{Fe} = 1,07$ , т. е. интенсивность водной миграции Fe по профилю супесчаной глееподзолистой почвы на порядок выше, хотя содержание Si в водном растворе больше.

При расчетах значений К в компонентах таежных ландшафтов целесообразно сопоставлять не концентрации химических элементов, а их массы как в жидкой, так и в твердой фазах почвы. Для этого опытным путем определяют среднее значение  $m$  по сезонам года и умножают его на среднегодовой расход воды, исходя из объекта изысканий (генетический горизонт, ручей, река, поверхностный сток и т. д.). Искомый параметр есть не что иное, как ионный сток того или иного элемен-

та [19]. Преобразуют и показатель с учетом реальной массы изучаемого слоя породы, почвы и др. Полученная размерность  $n$  (кг/м<sup>2</sup>) удобна для дальнейших расчетов, в которых используются результаты лизиметрических наблюдений (табл. 6). После преобразований выражение (1) принимает вид

$$K = m_{\text{миг}} / A, \quad (2)$$

где  $m_{\text{миг}}$  — мигрируемая масса элемента, г/м<sup>2</sup>;  $A$  — исходная масса элемента в горизонте (почве), г/м<sup>2</sup>.

Рассчитанные нами реальные коэффициенты скорости водной миграции Si и Fe, находящихся в ионно-молекулярном состоянии, свидетельствуют, с одной стороны, о слабой растворимости веществ глееподзолистой почвы в условиях северной тайги, более высокой миграционной активности Fe, нежели Si, а с другой — о важной и своеобразной роли ВОВ во внутрипочвенном перераспределении продуктов почвообразования. Мигра-

Таблица 7

Форма и масштаб миграции водорастворимых Fe- и Al- органических соединений в почвах стационара «Белый Раст» (сорбент — активированный уголь; сентябрь — май 1972 г.)

Горизонт почвы и глубина закладки лизиметров, см	Fe					Al				
	масштаб миграции, мг/м <sup>2</sup>	в водоацетоновом элюате		в аммиачном элюате		масштаб миграции, мг/м <sup>2</sup>	в водоацетоновом элюате		в аммиачном элюате	
		мг/л	прочно связанные, % к общему	мг/л	прочно связанные, % к общему		мг/л	прочно связанный, % к общему	мг/л	прочно связанный, % к общему
A <sub>0</sub> — 13	254	8,8	59,1	5,8	73,4	51	0,8	100	1,3	100
A <sub>2</sub> — 14	116	4,6	65,2	2,2	72,8	Нет	Нет	—	Нет	—
A <sub>2B<sub>g</sub></sub> — 32	263	6,8	67,7	8,2	80,5	34	*	—	1,4	100

Разр. 5 — подзол глееватый тяжелосуглинистый; лес — ельник мертвопокровный

A <sub>0</sub> — 13	254	8,8	59,1	5,8	73,4	51	0,8	100	1,3	100
A <sub>2</sub> — 14	116	4,6	65,2	2,2	72,8	Нет	Нет	—	Нет	—
A <sub>2B<sub>g</sub></sub> — 32	263	6,8	67,7	8,2	80,5	34	*	—	1,4	100

Разр. 10 — торфянисто-подзолисто-глеевая тяжелосуглинистая почва; оторфованная западина

A <sub>0</sub> <sup>п</sup> — 6	179	4,4	75,0	5,8	58,4	41	Нет	—	1,7	100
A <sub>2</sub> <sup>п</sup> — 15	203	6,8	53,8	4,8	77,1	27	*	—	1,1	100
B(G) — 35	91	3,6	38,9	1,6	62,5	2	*	—	0,1	100

ционная активность С ВОВ в со-  
пряженных геохимических лан-  
даштах бассейна р. Мезени чрез-  
вычайно высока по сравнению с та-  
ковой Si и Fe. Значение K для  
углерода составляет 12,9—43,9 (в  
зависимости от сезона). Значи-  
тельная мобилизация ВОВ из опада  
и лесных подстилок, а также низ-  
кое значение кларка С в почве  
(и породах) позволяют отнести  
данный элемент к очень подвиж-  
ным мигрантам. Вещества, нахо-  
дящиеся в растворенном и во взве-  
щенном состоянии, при миграции  
взаимодействуют как между собой,  
так и с твердой фазой почвы.  
Процессы сорбции, соосаждения  
элементов, комплексообразования  
и другие способствуют переходу  
Fe и Si из одного состояния  
в другое [3, 5—8, 13, 19]. В то  
же время реакции взаимодействия  
компонентов различных фаз почвы  
протекают при активном участии  
продуктов жизнедеятельности жи-  
вых организмов, в частности ВОВ.

Поэтому проводить оценку интен-  
сивности миграции химических эле-  
ментов в таежных экосистемах  
только с учетом абийотической со-  
ставляющей недостаточно. Следует  
учитывать и биогенный цикл миг-  
рации веществ [15].

Сравнив коэффициенты интен-  
сивности водной миграции K<sub>Fe</sub> и  
K<sub>Al</sub> в подзоле и болотно-подзолистой  
почвах стационара «Белый Раст»,  
можно отметить, что Fe мигрирует примерно в 20 раз энер-  
гичнее, чем Al. Этому способст-  
вуют меньший масштаб мобилизации  
Al в раствор из алюмосиликатов и более высокий кларк  
его в почве.

Изучение миграции типоморфных  
химических элементов (Fe, Al и  
Si) в почвах подзолистого типа,  
как известно, связано с методич-  
ескими трудностями [3, 5, 7, 8,  
12, 15]. В определенной мере этот  
весьма актуальный для химии почв  
вопрос решается с помощью ме-  
тода сорбционных лизиметров, в

Таблица 8  
Форма и масштаб миграции водорастворимых соединений Fe и Si в лесных глееподзолистых  
почвах низовья р. Мезени\* (сорбент — окись алюминия; июль 1980 г.—июль 1981 г.)

Горизонт почвы и глубина закладки лизиметров, см	Общий вынос С ВОВ, г/м <sup>2</sup> × Хгод <sup>-1</sup>	Fe				Si		Соот- ноше- ние мигри- рую- щих масс Si/Fe	
		в 1 н. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> вытяжке после разрушения ВОВ		в 1 н. NaOH вытяжке после разрушения ВОВ		общий вынос, мг/м <sup>2</sup>	в 1 н. NaOH вытяжке до разру- шения ВОВ, мг/л	общий вынос SiO <sub>2</sub> , мг/м <sup>2</sup>	
		мг/л	прочно связан- ное с ВОВ, %	мг/л	прочно связан- ное с ВОВ, %				
A <sub>0</sub> — 8	55,4	3,0	21,7	0,59	23,5	394,7	12,5	2768	7
A <sub>2g</sub> — 28	54,9	2,14	17,0	0,71	38,3	312,3	17,0	3379	11
A <sub>2g</sub> — 42	39,4	1,94	24,2	0,70	51,4	288,6	12,8	3146	11
B <sub>g</sub> — 85	29,8	1,95	26,2	0,86	67,4	307,1	16,2	3140	10

\* В 1980 г. выпало 385,4 мм осадков, из них 48,3 % в июне — сентябре, в 1981 г.—  
соответственно 632,8 мм и 43,8 %, в 1982 г.— 513,5 мм и 36,9 %.

Таблица 9

Форма и масштаб миграции Fe (в элюатах из сорбентов) в лесных глееподзолистых супесчаных почвах низовья р. Мезени (июль 1981 г.—июль 1982 г.)

Горизонт почвы и глубина залегания, см	Общий вынос Fe, г/м <sup>2</sup> × год <sup>-1</sup>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (нейтральная форма)*			Активированный уголь		
		1 н. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	2 % NH <sub>4</sub> OH	Fe, прочно связанное с ВОВ, %	90 % водный ацетон	2 % NH <sub>4</sub> OH	Fe, прочно связанное с ВОВ, %
A <sub>0</sub> — 8	530,9 830,1	0,2 0,5	0,3 0,7	58,3	1,0 1,6	1,3 1,5	25,8
A <sub>2g</sub> — 33	424,2 587,1	0,3 0,4	0,3 0,5	33,4	0,9 1,00	0,8 1,2	22,7
B <sub>g</sub> — 85	297,3 617,8	0,4 0,6	0,3 0,8	50,0	0,5 0,9	0,4 0,9	50,0
BC <sub>g</sub> — 100	201,2 722,7	0,2 0,5	0,2 1,0	73,4	0,3	0,2	72,7

\* Здесь и в табл. 10 числитель — до разрушения органического вещества, мг/л; знаменатель — после его сжигания, мг/л.

частности путем селективной сорбции тех или иных веществ целевыми сорбентами [7]. Перспективно использование и гель-хроматографии [3, 4].

Лизиметрические исследования показали, что в подзолистых почвах подзоны южной тайги среди миграционных форм Fe преобладают мобильные органо-минеральные соединения, которые не разрушаются в последующих опытах при гель-фильтрации и сорбции на ионитах [8]. В оглеенных горизонтах возрастает доля компонентов, слабосорбируемых активированным углем, но поглощаемых оксидом алюминия (табл. 8). Использование данных сорбентов в сочетании позволяет учитывать миграцию компонентов ВОВ и различных органо-минеральных соединений [6].

В глееподзолистых почвах северной тайги Fe и Si мигрируют как с индивидуальными органическими веществами, так и с гетерогенными фракциями ФК (табл. 9 и 10).

Al в подзолистых почвах мигрирует преимущественно с устойчивыми в термодинамическом отношении фракциями ФК, при этом он полностью связан с органическими лигандами.

Интенсивность водной миграции изучаемых элементов в таежных ландшафтах Архангельской области изменяется как в пространстве, так и во времени. Спектр значений K варьирует (табл. 11) от десятых долей и нескольких единиц (Fe) до десятков (Mn, Cu и Pb) и тысяч (Cd). Скорость миграции элементов во многом зависит от типа ландшафта, генезиса почв, химического состава почвообразующих и водовмещающих пород. На геохимических барьерах (сорбционном, карбонатном, солевом и др.) интенсивность миграции элементов заметно уменьшается, а в ландшафтах с доминированием болот, болотно-подзолистых и дерново-перегнойных глеевых

Таблица 10

Форма и масштаб миграции водорастворимых форм Si (в элюатах из сорбентов) в лесных глееподзолистых супесчаных почвах бассейна р. Мезени (верхний слой в сорбционной колонке — активированный уголь, нижний —  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; июль 1981 г.— июль 1982 г.)

Горизонт почвы и глубина закладки лизиметров, см	Общий вынос Si, г/ $\text{м}^2$	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (нейтральная форма)				Активированный уголь			
		1 н H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	2 % NH <sub>4</sub> OH	Si, прочно связанный с ВОВ, %	вынос Si, г/ $\text{м}^2 \times \text{год}^{-1}$	90 % водный ацетон	2 % NH <sub>4</sub> OH	Si, прочно связанный с ВОВ, %	вынос Si, г/ $\text{м}^2 \times \text{год}^{-1}$
A <sub>0</sub> <sup>п</sup> — 8	2,47	2,6 3,5	2,2 2,2	15,8	1,08	0,8 3,8	Не обн. 2,9	88,1	1,39
A <sub>2g</sub> — 28	2,43	1,6 3,4	1,3 2,7	52,5	1,16	2,2 3,3	1,5 2,9	40,3	1,27
B <sub>g</sub> — 85	1,93	1,3 1,7	0,8 3,3	58,0	0,97	1,1 2,1	1,5 2,5	43,5	0,96
BC <sub>g</sub> — 100	2,00	1,4 2,9	0,9 2,3	55,8	1,02	0,8 3,3	Не обн. 1,3	82,6	0,98

почв существенно возрастает (воды р. Нименьги).

Отметим, что ненасыщенность ВОВ поверхностных природных вод как типоморфными, так и тя-

желыми металлами, очевидно, связана с формированием внешнесферных органо-минеральных продуктов [3, 8]. Проникновение металла во внутренние сферы при-

Таблица 11

Интенсивность водной миграции некоторых элементов в таежных ландшафтах Архангельской области (числитель — отбор проб в июне; знаменатель — в августе — сентябре)

Водный источник	Сухой остаток, г/л	С <sub>общ</sub> ВОВ в исходной воде, мг/л	K				
			Fe	Mn	Cu	Pb	Cd
Р. Онега (д. Андроновская; Каргопольский стационар)	0,228 0,164	19,5 18,2	0,6 0,3	18,0 11,6	5,5 5,8	12,1 12,8	$1,4 \cdot 10^3$ $1,1 \cdot 10^3$
Р. Нименьга (д. Конда; Няндомский стационар)	0,100 0,081	34,0 14,9	1,7 1,2	42,0 21,6	25,8 96,8	36,4 26,4	$5 \cdot 10^3$ $5,5 \cdot 10^3$
Оз. Боровое (д. Андреевское; Няндомский стационар)	0,047	7,7	2,5	80,4	26,3	62,5	$78 \cdot 10^3$
Р. Северная Двина (о. Пустошь):							
отлив	0,234 0,208	16,5 42,8	1,0 0,6	29,6 11,7	8,0 6,8	11,4 9,6	$1,4 \cdot 10^3$ $1,5 \cdot 10^3$
прилив	0,372 0,319	12,7 36,7	0,5 0,4	3,4 2,0	3,5 3,0	3,0 2,0	$6,4 \cdot 10^2$ $4,6 \cdot 10^2$

П р и м е ч а н и е. Кларки элементов в литосфере: Fe — 4,65 %, Mn — 0,1, Cu —  $4,7 \cdot 10^{-3}$ , Pb —  $1,6 \cdot 10^{-3}$  и Cd —  $1,3 \cdot 10^{-5}$  % [13].

родных лигандов, вероятно, определяется прежде всего спецификой (стадийностью) комплексообразования, обусловленной составом ВОВ и состоянием металлов в растворах [1, 4, 5, 15, 22].

### Выводы

1. С помощью модифицированного метода сорбционных лизиметров в натурных опытах изучены процессы трансформации растительных остатков (меченых изотопом  $^{14}\text{C}$ ) и формирование групп ВОВ. Показано, что в осенне-ранневесенний период в составе новообразованных ВОВ преобладают индивидуальные органические вещества, одновременно образуются ФК.

2. Формирующиеся группы ВОВ отличаются преимущественно низкомолекулярным составом ( $\text{ММ} < 1000$ ).

3. В длительных стационарных опытах исследовались масштаб и форма вертикальной нисходящей миграции Fe-органических соединений в почвах таежной зоны. Наибольший вынос Fe характерен для типичных подзолистых почв Няндомского стационара, наименьший — для дерново-карбонатных почв Каргопольского стационара. Карбонатный геохимический барьер не полностью задерживает Fe-органические комплексы с различным знаком заряда.

4. В почвах подзолистого типа таежной зоны Fe, Al и Si мигрируют как с индивидуальными органическими веществами, так и с гетерогенными фракциями ФК.

5. На основании результатов натурных опытов по диагностике форм Fe, Al и Si в почвенных растворах и в твердой фазе рассчитаны относительные коэффициенты интенсивности их абиогенной миграции. Показано, что в глееподзолистых почвах интенсивность водной миграции Fe на порядок больше,

чем Si. В типичных подзолистых почвах Fe является более активным мигрантом, чем Al.

6. В таежных ландшафтах низовья р. Мезени С ВОВ мигрирует весьма активно, при этом данный элемент активно влияет на трансформацию и вынос соединений Fe, Al и Si в почвах подзолистого типа.

7. Коэффициент водной миграции некоторых тяжелых металлов в таежных ландшафтах европейского Севера варьирует от нескольких единиц и десятков (Cu и Pb) до тысяч (Cd), что и обуславливает активную аккумуляцию и токсичность Cd.

### ЛИТЕРАТУРА

1. Александрова Л. Н. Органическое вещество и процессы его трансформации. Л.: Наука, 1980.— 2. Вильямс В. Р., Савинов Н. И. Переходные вещества и теория питания растений в науке XVI—XIX столетий.— В кн.: История плодородия почв (учения о перегное почв в XIX в.). М.—Л.: Изд-во АН СССР, 1949. Ч. 1, с. 19—37.— 3. Карпухин А. И., Фокин А. Д. Применение гелевой хроматографии для изучения фульвокислот и железофульватных соединений.— В сб.: Особенности почвенных процессов дерново-подзолистых почв. М.: ТСХА, 1977, с. 102—114.— 4. Карпухин А. И. Применение гелевой хроматографии в почвенных исследованиях. М.: ТСХА, 1984.— 5. Кауричев И. С., Базилинская М. В., Заболотнова Л. А. Влияние водорастворимых органических веществ на подвижность Fe, Al и  $\text{SiO}_2$  некоторых минералов и пород.— Изв. ТСХА, 1974, вып. 3, с. 105—113.— 6. Кауричев И. С., Кащенко В. С., Яшин И. М. Некоторые аспекты подзолообразования в почвах средней тайги.— Изв. ТСХА, 1976, вып. 2, с. 81—90.— 7. Кауричев И. С., Яшин И. М., Кащинский А. Д. Применение метода лизиметрических хроматографических колонок в почвенных исследованиях.— В кн.: Методы стационарного изучения почв. М.: Наука, 1977, с. 167—

198.— 8. Кауричев И. С., Карпухин А. И. Водорастворимые железоорганические соединения в почвах таежно-лесной зоны.— Почвоведение, 1986, № 3, с. 66—72.— 9. Кащенко В. С., Яшин И. М. Особенности глееподзолистых почв северной тайги бассейна р. Мезени и их сельскохозяйственное использование.— Изв. ТСХА, 1983, вып. 6, с. 91.— 10. Колышкин Д. А., Михайлова К. А. Активированные угли (свойства и методы испытаний).— Справочник. Л.: Химия, 1972.— 11. Кравков С. П. Исследования в области изучения роли мертвого растительного покрова в почвообразовании.— В кн.: Биохимия и агрархимия почвенных процессов. Л.: Наука, 1978, с. 103—127.— 12. Орлов Д. С. Гумусовые кислоты почв и общая теория гумификации. М.: МГУ, 1990.— 13. Переильман А. И. Геохимия лесных ландшафтов.— В кн.: Геохимия ландшафта. М.: МГУ, 1975, с. 155—208.— 14. Фокин А. Д., Карпухин А. И. Исследование гумификации растительных остатков и превращений гумусовых веществ в почве с использованием изотопа  $^{14}\text{C}$ .— Почвоведение, 1974, № 11, с. 72—78.— 15. Фокин А. Д.

Почва, биосфера и жизнь на Земле. М.: Наука, 1986.— 16. Черников В. А. Диагностика гумусового состояния почв по показателям структурного состава и физико-химическим свойствам.— Автореф. докт. дис. М.: МСХА, 1983.— 17. Яшин И. М. Некоторые свойства соединений фульвокислотного характера дерново-подзолистых почв.— В сб.: Органическое вещество и плодородие почв. М.: ТСХА, 1983, с. 43—56.— 18. Яшин И. М., Кауричев И. С. Превращение растительных остатков и формирование групп гумусовых соединений в подзолистых почвах.— Изв. ТСХА, 1989, вып. 4, с. 42—53.— 19. Яшин И. М., Кащенко В. С. Миграция водорастворимых органических соединений в супесчаных глееподзолистых почвах Севера европейской части СССР.— Изв. ТСХА, 1984, вып. 6, с. 59—71.— 20. Forsyth W.— Biochem. J., 1947, vol. 4, N 2, p. 176.— 21. Flraig W.— Soil. Sci., 1971, vol. 111, N 1, p. 19.— 22. Schnitzer M.— Soil. Organic Matter. Amsterdam, 1978, p. 1.

Статья поступила 16 марта 1993 г.

## SUMMARY

On the base of the results obtained after studying transformation of plant residues (labelled with isotope  $^{14}\text{C}$ ) and formation of groups of water-soluble organic substances, their role in abiogenous migration of Fe, Al and Si in soils of stationary subzones of southern and middle taiga of European North has been substantiated.