

БИОГЕОХИМИЯ ПРИРОДНЫХ ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ В ВОДАХ СУШИ: РАСПРЕДЕЛЕНИЕ И ИЗМЕНЧИВОСТЬ ПРИ ПОТЕПЛЕНИИ КЛИМАТА

© 2023 г. Т. И. Моисеенко^a, М. И. Дину^a, *

^aИнститут геохимии и аналитической химии им. В.И. Вернадского, Косыгина, 19, Москва, 119991 Россия

*e-mail: marinadinu999@gmail.com

Поступила в редакцию 06.06.2022 г.

После доработки 08.08.2022 г.

Принята к публикации 08.08.2022 г.

Рассмотрены особенности распространения и формирования органических веществ природных вод на Европейской территории России (ЕТР) и Западной Сибири (ЗС) в широтной географической зональности. Показано влияние условий водоносоров и климата на содержания автохтонных и аллохтонных органических веществ, рассчитаны и проанализированы условные коэффициенты соотношения этих форм. Многомерными статистическими методами анализа установлено влияние температурного фактора на содержание автохтонных органических веществ вод южных территорий ЕТР и ЗС. Найдены закономерности распределения липидов, белков и углеводов автохтонных и аллохтонных органических веществ. Показан механизм биогеохимического преобразования связанных углеводов аллохтонных органических веществ в свободные автохтонные за счет микробного разложения, что характерно в большей степени для вод южных регионов ЗС. Рассмотрено влияние природно-климатических условий на особенности изменения количества органических веществ вод озер и их структурных характеристик (содержания ароматических и алифатических фрагментов).

Ключевые слова: органические вещества природных вод, аллохтонные органические вещества, автохтонные органические вещества, зональные особенности, температурный фактор

DOI: 10.31857/S0016752523020061, EDN: CLVOCI

ВВЕДЕНИЕ

Биогеохимический цикл углерода в водных системах суши является важным компонентом его глобального круговорота в биосфере. В водных системах природные органические вещества представляют собой стохастическую смесь веществ с различной молекулярной массой и функциональными характеристиками, которые претерпевают сложные достаточно специфические превращения в системе: водоносор—водный объект. По своему происхождению органические вещества природных вод подразделяют на две большие группы:

1). Автохтонные органические вещества, которые образуются внутри водоема вследствие продуктов биохимического распада остатков организмов, населяющих водоем (главным образом, планктон), а также прижизненных выделений метаболитов живыми организмами. Природные воды содержат органические вещества автохтонного происхождения в сравнительно невысоких концентрациях. Эта группа органических веществ включает липиды, белки, фенолы, азотсодержащие соединения, углеводы, которые харак-

теризуется невысокой молекулярной массой и не обладают окрашенным цветом. Средняя концентрация органического углерода в речных и озерных водах редко превышает 20 мг/л. Содержание азотных групп колеблется в пределах 20–340, 2–25 и 6–200 мкг азота на 1 л соответственно (Liu, 2020). В крупных озерных системах (Ладога, Онega, Байкал, Великих Американских озерах) преобладают автохтонные органические вещества, это олиготрофные озера с низкой продуктивностью (Ладожское озеро..., 2002).

2). Аллохтонные природные органические вещества поступают в водоемы вследствие вымываения из почв, торфяников и лесных подстилок водоносора атмосферными осадками. Значительную часть органического вещества природных вод составляют гумусовые вещества: гуминовые кислоты и фульвокислоты. Особенно богаты гумусовыми веществами воды северных регионов, где концентрация их часто составляет единицы и десятки миллиграммов на 1 литр воды (Rantala et al., 2016; Csapart et al., 2021). Преобладание таких органических веществ характерно для малых озер гумидных территорий — это озера лесных и заболочен-

ных водосборов (HenricSEN et al., 1988; Finstad et al., 2016).

В последние годы на количество и состав органических веществ в водах суши огромное влияние вносит антропогенный фактор в виде хозяйствственно бытовых сточных вод, диффузных стоков с урбанизированных территорий или сельскохозяйственных угодий (Williams et al., 2016). Климатический фактор также оказывает существенное влияние на содержания органических веществ через активацию биогеохимических циклов и изменения гидрологических условий на водосборе и в водоеме, которые определяют формирование органических соединений.

При потеплении климата активизируются продукционные процессы, что приводит с одной стороны к дополнительному образованию внутриводоемных органических веществ (автохтонной природы). Но с другой стороны, в более теплом климате усиливается микробиологическая активность на водосборе, что приведет к интенсивному разложению детрита (опада и подстилки), и, как следствие, усилию притока аллохтонных органических веществ с водосборов в водные системы. В более теплом климате может происходить, с одной стороны, более активное разложение детрита, с другой – активизация потребления органических веществ в продукционных процессах.

Процессы образования и разрушения органических веществ в водоемах тесно связаны с круговоротом других элементов и веществ, а также преимущественными формами их находления за счет конкурентного комплексообразования с неорганическими и органическими веществами (Лозовик и др., 2007; Bade et al., 2017; Лозовик и др., 2015; Волкова, 2015; Ефремова и др., 2019).

Органические вещества природных вод характеризуются различной степенью дисперсности, могут находиться в состоянии истинных растворов, коллоидов и взвешенных грубых частиц (супензий). Коллоидная форма миграции (высокомолекулярная) наиболее характерна для природных вод, богатых крупноразмерными гумусовыми веществами. Все органические гумусовые вещества (фульвокислоты и гуминовые кислоты) и их комплексы с ионами железа обуславливают цветность вод (Priscu et al., 2008). Рядом исследователей указывается также миграция органического вещества в виде взвесей, например, детрита, состоящего из мельчайших органических и неорганических остатков, образующихся при распаде погибших организмов (Hansell, 2002; Kim et al., 2006).

В России более 70% территории относится к гумидным регионам, где широко развиты озерные системы, в которых преобладают органические вещества аллохтонной природы, т.е. поступающие с водосбора. Однако более точные дан-

ные о содержаниях и тенденциях изменения органических веществ в литературе ограничены.

Целью данной работы было оценить распределение органических веществ различного генезиса в озерных системах в зависимости от природно-климатической зоны (от тундры к степным регионам); на основе литературных и экспериментальных данных выявить особенности изменения содержания аллохтонных и автохтонных органических веществ вод в зависимости от природно-климатических условий формирования вод; проанализировать особенности химического состава аллохтонных и автохтонных органических веществ в зависимости от температурных условий региона.

ОБЪЕКТЫ И МЕТОДЫ

Объектами исследований являлись природные воды малых озер, расположенные на Европейской территории России (ЕТР) и в Западной Сибири (ЗС) вдоль климатического градиента: от тундры до степных зон. В исследования включались озера, не подверженные каким-либо прямым источником загрязнения, площадь водного зеркала которых не более 20 км². Для минимизации влияния межгодовых и сезонных вариаций отбор проб проводился в сжатый временной интервал позднего осеннего охлаждения, когда вегетационные процессы незначительны, устанавливается гомотермия и отсутствует стратификация. Соблюдение методологии анализа рекомендовано в проектах “Survey lakes” (NIVA, ICP-Water). Аналитическая программа включала определения: pH, электропроводность, содержание органического вещества SO₄²⁻, Cl⁻, PO₄³⁻(P), NO₃⁻, NO₂⁻, NH₄⁺, N_{tot}, ионы щелочных, щелочно-земельных металлов, ионы Al, Fe и ионы ряд других переходных металлов.

Определение химического состава вод выполняли по единым методикам в соответствии с рекомендациями (Elton) в лабораториях Института проблем промышленной экологии Севера КНЦ РАН и Института водных проблем РАН, а также в Институте Химии Тюменского Университета и Института геохимии и аналитической химии им. Вернадского. Катионо-анионный состав определялся хроматографическими методами, общие параметры потенциометрическими методами.

Содержание органических веществ в водах ЕТР определялось методом перманганатной окисляемости, затем рассчитывалось общее содержание углерода (TOC) по полученным зависимостям для вод Кольского п-ова: TOC = 0.764 × CODMn + 1.55. Для вод озер ЗС были определены содержания органических веществ двумя методами: методом перманганатной окисляемости

и измерено содержание ТОС с помощью анализа-тора углерода ELEMENTAR (Vario TOC cube). Верификация аналитических методов и результатов определения химического состава вод осуществлялась по единой системе стандартных растворов при постоянном жестком внутрилабораторном контроле. Оценка среднегодовых температур (T – температурный фактор) в регионах исследования для периода “открытой воды” производились через интернет ресурсы Росгидромет, Тюменский центр по гидрометеорологии и мониторингу окружающей среды и в сотрудничестве с Валдайским филиалом ГИ.

Соотношение аллохтонных и автохтонных органических веществ в водах озер, расположенных на европейской территории России (ЕТР) и в Западной Сибири (ЗС) получены на основе найденных в литературе коэффициентов, приуроченных к конкретным зональным территориям (Волкова, 2015) и на основе собственных экспериментальных данных.

Экспериментальное исследование изменения количества и качества аллохтонных и автохтонных органических веществ в зависимости от ряда параметров (температурный фактор, зональные характеристики вод) были выполнены для 2 территорий: озера Кольского полуострова (35 озер, 2014 г., 2018 г.) и для вод озер Новгородской области (2 озера, 2015–2021 гг.). В последнем случае проведено более детальное изучение содержаний аллохтонных и автохтонных органических веществ. Разделение аллохтонных и автохтонных органических веществ (Linniketal, 2013; Chupalovetal, 2017) проводили на целлюлозе (ДЭЦЛ). Идентификацию качественных особенностей проводили спектральными методами анализа (Matilainenetal, 2012; Shimotorietal, 2012) SUVA как отношение оптических плотностей при различных длинах волн (E_{254}/E_{436} и E_{470}/E_{655}). Содержание липидов, белков и углеводов определяли на хромато-масс-спектрометре Thermo (ТюМГУ, МПГУ). Измерение размеров и молекулярных масс каждого типа органических веществ проводили методами хроматографии (газовый хроматограф Agilent, ТюМГУ), на дзетасайзер анализаторе Malvern Zetasizer Nano ZS (МПГУ), также были оценены некоторые структурные особенности органических веществ (ИК-спектрометр Nicolet6700, МПГУ).

Статистический анализ данных содержаний органических веществ гумусовой и не гумусовой природы проводился методами многомерного анализа (PCCA, RDA, Discriminant, ClusterAnalyses) в программе Statistica 13. В ходе многомерного PCCA/RDA анализа были выбраны зависимые и независимые переменные и установлена статистически достоверная связь между ними.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Зональные особенности распределения органических веществ вод

Для оценки влияния физико-химических условий формирования вод на содержание органических веществ в воде, нами была проведена классификация показателей химического состава вод ЗС и ЕТР в зависимости от приуроченности водного объекта к природно-климатическим зонам.

Согласно нашим и литературным данным, прослеживается закономерное увеличение содержания органических веществ любого генезиса по мере продвижения к более южным регионам. Закономерное увеличение от северных к южным широтам происходит также общей минерализации вод и содержаний микроэлементов, что отмечено в работах (Алекин, 1995; Моисеенко и др., 2006; Паничева, Кремлева, 2018). Это указывает на синхронно повышающуюся биологическую продуктивность водоемов.

В зонах тундры и тайги ЗС и ЕТР воды озер характеризуются более высокими показателями цветности, которые обусловлены поступлением органических веществ аллохтонного происхождения с заболоченных и лесных водосборов, что закономерно приводит к более низким величинам pH вод. Согласно полученным данным (табл. 1), несмотря на большие в целом количества органических веществ в условиях зоны тундры ЗС, эти воды характеризуются большим количеством озер с pH < 6 по сравнению с таковыми в ЕТР, и как следствие, их обогащение органическими веществами аллохтонной природы несколько выше. Следует отметить наличие в этих зонах дистрофичных озер с очень высокой цветностью (более 100 PI–Со шкалы) и значениями pH менее 4. Дистрофические озера можно встретить и в зоне тундры ЕТР. В южных лесах и степях изменение цветности вод озер связано с процессами притока биогенных элементов (азота и фосфора), которые стимулируют повышение продуктивности водоемов и образование автохтонных органических веществ.

Аллохтонные и автохтонные органические вещества

Согласно данным авторов (Hansell et al., 2002; Лозовик и др., 2007; Волкова, 2015; Моисеенко и др., 2005, 2006, 2017) органические вещества автохтонного и аллохтонного происхождения можно различить с использованием соотношения органических углерода и азота – этот коэффициент позволяет характеризовать преимущественный тип органических веществ. Если соотношение меньше или близко к 12, то органическое вещество является автохтонным и преобладают низкомолекулярные соединения, обогащенные азот-

Таблица 1. Средние концентрации основных показателей химического состава вод озер на территории ЕГР и ЗС (2014–2015 гг.) в зависимости от значений рН

Параметр	Европейская территория России												Западная Сибирь																
	Тундра, лесотундра			Северная тайга			Средняя тайга			Смешанные леса			Лесостепь, степь			Тундра			Северная тайга			Средняя тайга			Южная тайга			Лесостепь, степь	
pH	<6	6–8	<6	6–8	<6	6–8	<6	6–8	>8	6–8	>8	6–8	<6	<6	6–8	<6	6–8	<6	6–8	<6	6–8	<6	6–8	6–8	6–8	>8			
n	5	29	10	60	5	77	6	55	6	15	9	15	24	13	13	22	14	16	16	8	8	3							
Цветность, Cr/Co, Pt/Co	169 65–270	29 8–130	90 2–300	45 0–350	101 4–250	54 15–200	36 20–70	58 8–100	11 10–20	68 10–150	28 10–75	8 1–21	78 11–180	62 4–135	69 15–160	74 7–110	64 4–170	54 43	54 35–90	54 20–33	26								
C _{орг} , мг С/л	13 8–20	5,2 3,0–15	9,2 4–25	6,5 2–25	13 3–25	8,2 2–20	5,6 1–16	9,2 2–18	12 4–20	9 4–15	23 7–30	5 1,3–16	6 4–25	10 2–20	10 5–22	12 1–14	11 7–18	12 4–170	30 26–40	30 18–26	22								
Азотохон-ная орга-ника, мг С/л	11 3–17	19 1–70	5,3 0,5–20	3,1 0,6–22	7 2–30	4 2–8	2,5 1–5	4,2 1–10	2 5–30	3 1–10	4 0,1–1,2	3 0,1–1,2	3,0 2,0–4,2	6,4 0,5–18	6,4 1,0–13	7,5 2–15	6 1–11	6,6 1–20	6,6 3,0–9,0	4,2 3,0–9,0	4,2 2,0–2,9	2,6							
Автохтонная органика, мг С/л	2,0 0,5–6	3,3 1–7,7	3,9 1,5–5	5,1 2–6	6,3 2–9	5,8 2,0–13	3,5 1–10	5,5 0,2–18	10,0 3–20	5,9 2–15	19 3–60	4,3 2,0–5,6	3,1 0,5–9,0	3,7 1–8	3,6 1–5	4,5 1–11	4 0,5–10	4 1–15	8,4 1–15	24,8 18–35	24,8 19,4	19,4 16–25							
P _{tot} , мкг Р/л	18,4 9–50	4,8 1–10	7 2–15	7,9 2–60	8,3 4–15	26 5–90	38 5–60	52 10–200	8–30	15–70	10–100	45 90–200	42 10–700	48 20–200	42 10–100	42 10–160	30 5–130	52 5–130	68 5–146	68 10–50	30 10–25								
N _{tot} , мкг N/л	284 150–400	138 70–300	218 50–450	204 100–350	246 1200	308 3000	1121 200–3000	1280 3000	621 200–1510	2008 2500	820 1260	514 70–1300	900 1100	410 1200	800 1200	410 1200	840 2200	400– 2200	400– 2200	2180 4100	2700 4100	1940 1500– 2500							
N _{орг} , мкг N/л	270 150–380	134 70–300	208 40–400	154 15–27	227 115–300	305 100–560	871 30–2500	658 50–2500	340 5–800	820 80–1200	947 60–1200	256 50–750	198 2,5–950	358 40–720	251 6–919	260 60–700	400 30–800	400 300– 800	761 1400	2297 1400	1169 1530– 1720								
Цветность/ C _{орг}	11,5 7–17	5 1–14	5,1 2–16	5,2 2–10	6,2 2–12	5,9 2–50	36 2–40	52 1–40	11 2–25	2 1–5	2 0,5–5	4,64 1,5–15	10,2 5–25	6 2–8	6 1–9	8,5 1–12	3 1–10	3 1–10	3 1–10	1,5 0,5–1,5	1,5 0,5–1,5								
C/N	49 30–80	47 20–80	44 10–100	44 16–50	53 20–80	33 10–64	29 1–60	28 7–70	18 1–80	11 10–70	12 6–100	31 5–90	48 10–210	39 10–200	130 2–350	56 10–250	54 3–200	29 10–40	29 10–40	14 10–26	14 15–30								

ными формами; если 47 и более – доминируют органические вещества аллохтонного типа с высоким содержанием углеводородных соединений. Наши расчеты на основе модельных экспериментов, так же как принятые оценки в литературе соотношений, позволили достоверно вычислить содержания обоих типов органических веществ (табл. 1). Анализ данных показывает закономерно более высокие значения соотношения C/N в северных регионах, что объясняется более низкой продуктивностью водоемов в холодных широтах.

Однако это правило не всегда распространяется и зависит от характеристик конкретного водосбора озера.

Несмотря на то, что в северных районах ЗС характерна низкая продуктивность озер, особенно находящихся в зоне вечной мерзлоты и здесь преобладает органическое вещество аллохтонной природы, есть исключения. В исследованных водных объектах тундровой зоны ЗС с возможным техногенным влиянием (влияние нефтяных углеводородов) встречаются озера с преобладанием автохтонных органических веществ (до 90% от общего органического углерода), возможно за счет микробиологической активности нефтеперерабатывающих микроорганизмов или поступления азота на водосборы в результате сжигания попутного газа на нефтяных промыслах (Волкова, 2015; Паничева, Кремлева, 2018). Кроме того, подобные примеры известны в работах, полученных авторами для озер Карелии и зарубежными коллегами в озерах Скандинавии (Kortelainen, 1993; Yamashita et al., 2021). Рассматриваемые озера приурочены к геологической структуре с гранитными обнажениями горных пород на водосборе, на которых растительность слабо развита. В лесостепных и степных озерах это соотношение демонстрирует более высокое содержание органического вещества автохтонное природы, что объясняется более высокой продуктивностью за счет повышенной среднегодовой температуры.

Для промежуточных территорий тайги и лесов выявлено достаточно синхронное снижение коэффициента C/N, что можно объяснить зональным потеплением климата и увеличением средней температуры. Исключение составляют территории северной тайги ЗС, в которых коэффициент C/N смешен в сторону доминирования аллохтонного органического вещества.

Рассматривая диапазоны выбранных нами величин pH для оценки изменения баланса органических веществ, стоит отметить, что озера с pH < 6 расположены в зонах от тундры до тайги/лесов обеих территорий. Соотношение C/N в таких озерах (с pH < 6) изменяется менее синхронно с повышением температуры. Озера в диапазоне pH более 8 расположены в южных регионах ЗС и ЕТР, характеризуются естественно повышенным

содержанием автохтонной органики, что подтверждается невысокими величинами цветности и рассматриваемыми коэффициентами.

Другим важным коэффициентом, применяемым для оценки баланса автохтонных и аллохтонных органических веществ, является отношение Цв/C_{опр} (Prokushkin et al., 2011; Волкова, 2015; Wilkinson et al., 2017). Аллохтонная органика дает цвет (“темные гумус”), в отличие от автохтонной органики (“светлый гумус”), чем выше данный коэффициент, тем больше органических веществ гумусовой природы в водах. Ориентировочные величины изменения данного соотношения для различных типов вод от 1 до 110–150 (Agren et al., 2007; Лозовик и др., 2007). Полученные нами результаты указывают на следующие границы варьирования: для ЗС от 0.5 до 10, для ЕТР от 1 до 60. Несмотря на активное применение этого показателя, в литературе отражены ограничения в его использовании за счет окраски вод другими компонентами, например, присутствия в воде соединений железа или синтетических органических веществ (Kim et al., 2006).

Можно отметить, что при сравнении вод северных и южных районов исследованных территорий соотношение Цв/C_{опр} снижается значительно: для ЕТР от 12 до 2, для ЗС от 10 до 1, что означает увеличение доли автохтонной органики в водах суши по направлению к южным зонам. Для рассматриваемых регионов коэффициент Цв/C_{опр} подтверждает тенденцию рассмотренного выше соотношения C/N. Соотношения Цв/C_{опр}, полученные для вод средних широт (зоны тайги, лесов) свидетельствуют об отсутствии таковой тенденции, что может быть объяснено вкладом других окрашенных соединений. Например, в водах ЗС вклад окрашенных нефтепродуктов (природный и техногенный вклад) может значительно изменять цветность вод (Agren, 2007; Волкова, 2015).

Можно заключить, что продвигаясь от северных районов к южным, в водах ЗС и ЕТР становятся более распространены озера, в водах которых увеличивается автохтонная составляющая, как следствие синхронного повышения температурных условий и биологической продуктивности озер. Все указанные факторы способствуют не только притоку органических веществ с водосбором, но и продуцированию органических веществ в водоеме, их включению в биохимические процессы, что согласуется с распространенными литературными данными (Koehler et al., 2012).

Статистическая обработка данных: температурный фактор и соотношение форм органических веществ

Для оценки вклада в зональную специфику формирования органических веществ, как ука-

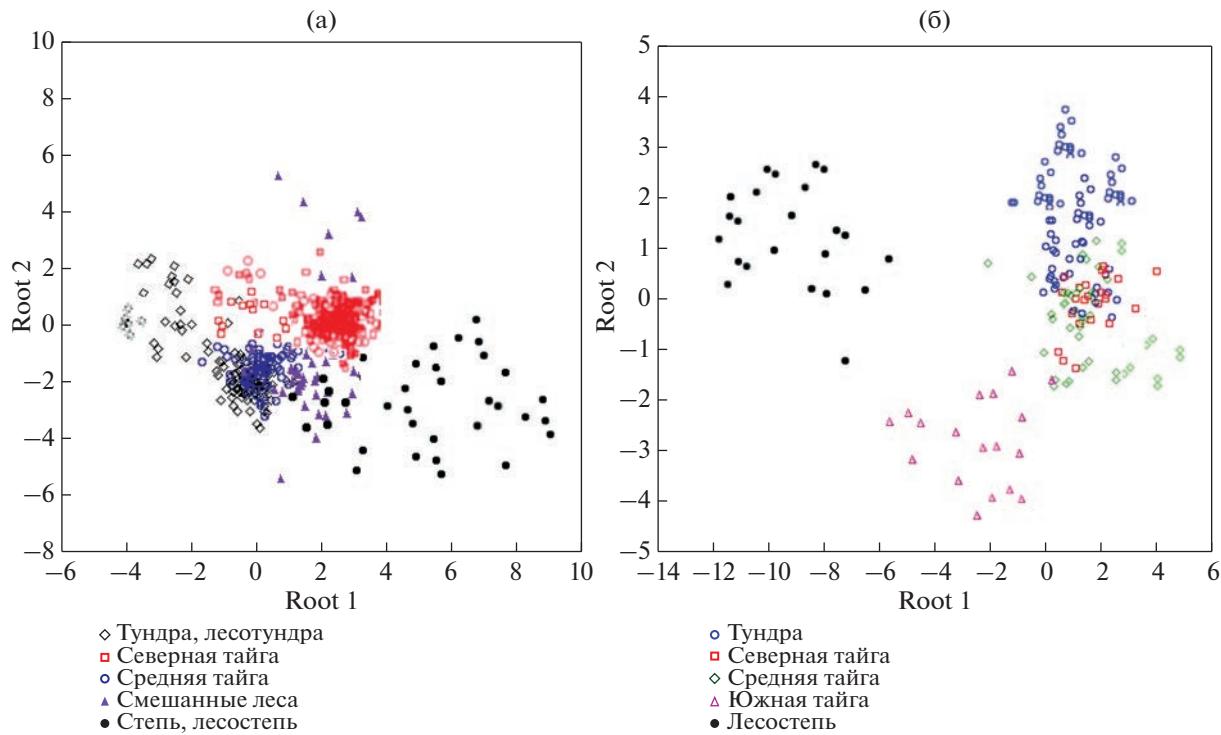


Рис. 1. Каноническая визуализация дискриминантного метода анализа главных компонентов: (а) ЕТР, (б) ЗС. Исходя из рассчитанных коэффициентов С/Н (он составляет от 12 до 47 для вод озер исследованных территорий), только в исключительных случаях возможно сделать заключение о преобладании органического вещества гумусной или эвтрофной природы. В большинстве озер в водах присутствует смесь органических веществ различного генезиса.

занных коэффициентов, так и полученных нами на основе экспериментальных данных содержаний аллохтонного и автохтонного органических веществ был проведен дискриминантный анализ с канонической визуализацией (рис. 1).

Статистически анализ, выполненный для вод различных зон ЗС, показал значимые различия (обособление канонических функций) для “степной + лесостепной” зон и зоны южной тайги в ЗС и менее явная дискриминация характерна для вод

региона тундры. Указанные наблюдения подтверждаются (табл. 2) значимостью величины *F*-критерия. Для вод ЗС наибольший вклад в различия вод озер вносят содержания автохтонной и аллохтонной составляющей органических веществ и температурный фактор.

Для ЕТР проявляется не такое явное разделение канонических функций как для ЗС, что может быть связано с многообразием ландшафтной структуры территории (Моисеенко и др., 2017).

Таблица 2. Параметры статистической достоверности дискриминантного анализа

Параметр	Европейская территория России			Западная Сибирь		
	Критерий Увилкса	<i>F</i> -критерий	<i>p</i> -уровень значимос	Критерий Увилкса	<i>F</i> -критерий	<i>p</i> -уровень значимос
Залесенность	0.229149	10.7417	0.000000	0.082670	0.516597	0.000763
Заболоченность	0.414337	7.33665	0.000000	0.048567	0.879342	0.000000
C/N	0.268667	6.85149	0.000392	0.044459	4.23116	0.000000
Color/C	0.206387	1.89932	0.000000	0.049996	5.12036	0.000756
С аллохт	0.258509	5.82149	0.002592	0.060402	12.43053	0.000000
С автохт	0.222583	13.9147	0.001853	0.117669	12.65811	0.000000
Темпер. фактор	0.261613	15.8975	0.000181	0.048567	14.11642	0.003676
P _{общ}	0.018525	1.95265	0.000000	0.060400	0.43324	0.000000

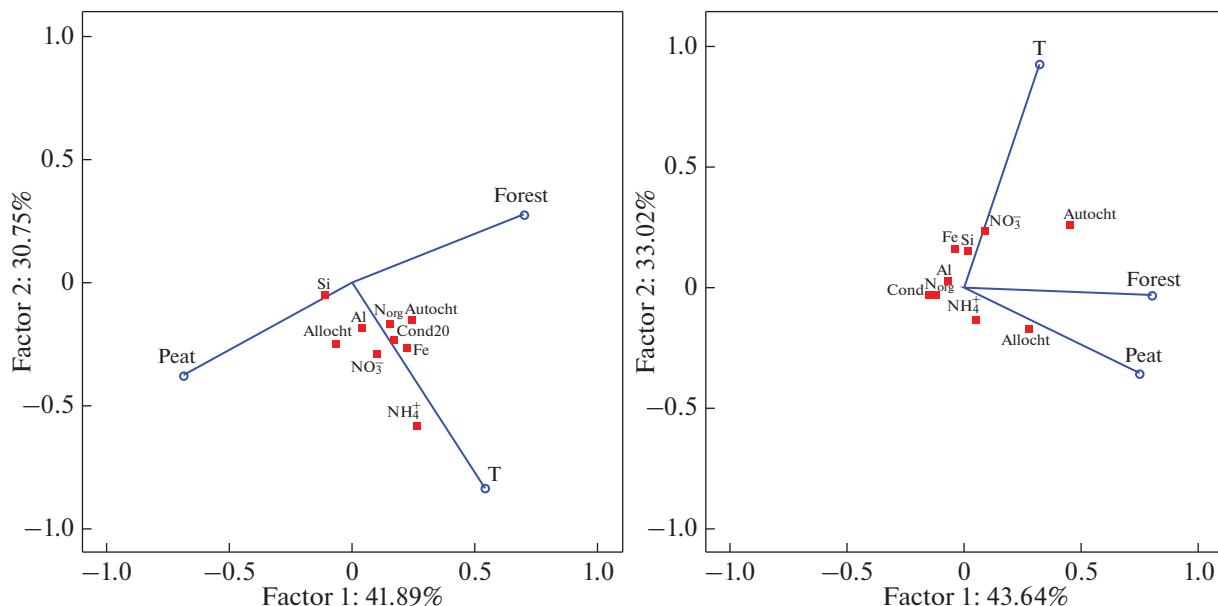


Рис. 2. Многомерное шкалирование RDA-анализ сродства независимых (залесенность, заболоченность, T – температура) и зависимых (Аллохтон органика, Автохтон органка, $N_{общ}$, NH_4^+ , NO_3^- , Fe , Al , $Cond$, Si) переменных: (а) ЕТР, (б) ЗС.

Нами также выявлены обоснования канонической функции для “степи + лесостепи” и менее явные дискриминации для “тундры + лесотундры”. Параметрами различия относительно F -критерия являются залесенность и заболоченность (Моисеенко и др., 2006) территорий, температурный градиент. Соотношения C/N также вносят значимый вклад в дискриминацию зон.

Для озер обеих территорий ЗС и ЕТР в целом характерны смешения канонических функций для вод зон тайги и области лесов за счет неявного доминирования как аллохтонной, так и автохтонной органики без особого отражения в средних содержаниях (табл. 1).

Влияние температуры на формирование органических веществ в водах суши

Согласно результатам статистической обработки данных, для вод исследованных территорий, выявлено влияние повышения температуры (T фактора), которое приводит к увеличению содержание $C_{опр}$ в водах озер от северных к южным зонам. Для оценки влияния температуры в период открытой воды (Моисеенко и др., 2017; Паничева, Кремлева, 2018), был проведен многомерный анализ методом главных компонент (рис. 2). Были обоснованы ключевые параметры, которые влияют на химический состав вод. В качестве основных были выбраны: показатель температуры и особенности ландшафта (залесенность, заболоченность), в качестве зависимых переменных – pH, содержания органических веществ различного генезиса, биогенных элементов и ионов металлов.

Результаты показали высокое сродство автохтонного органического вещества и биогенных элементов к температурному фактору, что закономерно. Показатель залесенности водосбора, аллохтонной органики имеет сродство к показателям заболоченности водосборов и pH вод. Для вод ЕТР выявлено большее сродство большинства переменных к температурному фактору. В то же время, аллохтонное органическое вещество в водах проявляет сродство к параметру заболоченности водосборов, что закономерно. Для вод ЗС несмотря на сильное влияние температурного фактора, показатели содержаний в водах биогенных элементов ближе располагаются к оси, характеризующей заболоченность водосборов.

Для получения численного представления о роли температуры, как возможного инициатора образования органических веществ различного генезиса, проведена оценка связи содержаний автохтонных органических веществ с аллохтонными в воде через показатель температуры в регионе (табл. 3). В качестве изменяемых параметров были выбраны аллохтонные органические вещества (которые фиксируются окисляемостью) и средний показатель температуры в рассматриваемой зоне. Автохтонные органические вещества, как было указано в методике, получены на основе экспериментальных и теоретически рассчитанных величин.

Полученные нами параметрические уравнения для зон ЕТР и ЗС показали значимое влияние температурного фактора на образование автохтонного органического вещества в водах зон лес-

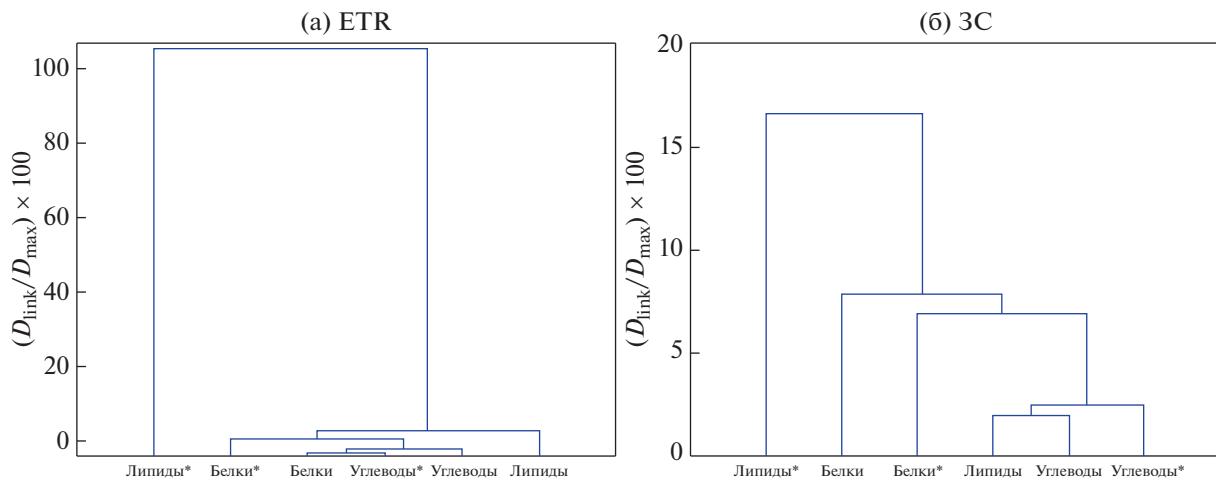


Рис. 3. Кластерный анализ компонентов органических веществ аллохтонного и автохтонного типа: * — компоненты, содержащиеся в автохтонном органическом веществе; без * — компоненты, содержащиеся в аллохтонных органических веществах.

сов.Автохтонные органические вещества в южных регионах образуются вследствие притока гумуса, который может являться субстратом для развития микрофлоры и вовлечения вещества в трофическую структуру водоема. Наиболее явно это прослеживается в водах лесостепных и степных зон. Можно также предположить протекание реакций между аллохтонной и автохтонной органикой через биогеохимические процессы, которые по мере продвижения в юг интенсифицируются.

Компонентная составляющая органических веществ вод

Степень активности взаимодействия автохтонных и аллохтонных органических веществ за счет поглощения последних в биохимических процессах может быть оценена путем статистического анализа достоверных связей между компонентами органических веществ: липиды, связанные и свободные углеводы, белки. Оценка содержаний аллохтонных и автохтонных веществ по

литературным и экспериментальным данным показала, что в северных районах свободные и связанные углеводы поступают в водоемы преимущественно с гумусом водосбора и в меньшей степени формируются внутри водоемов. В южных районах свободные углеводы, в большей степени, образуются за счет автохтонных органических веществ, вступают в реакции с компонентами (связанными и свободными) гумусовой органики, приводя к изменениям молекулярных масс последней (о чем свидетельствую и наши экспериментальные данные). Соответственно, в зонах смешанных лесов и южных районов содержание белков и липидов превышает таковые в северных регионах и степень биохимического взаимодействия гумусовой органики со свободными углеводами, липидами и белками автохтонных органических веществ выше (Wilkinson et al., 1997; Amon et al., 1997; Kim et al., 2006).

Полученные результаты кластерного анализа для территорий ЗС и ЕТР (рис. 3) показали высокое взаимодействие между белками и липидами

Таблица 3. Многопараметрические уравнения изменения автохтонных органических веществ в водах озер в зависимости от ряда изменяемых параметров

Природная зона	Европейская территория России	Западная Сибирь
Тундра/лесотундра	Автохт = $0.68 \times T - 0.37 \times$ Аллохт – 0.12, $r = 0.65$	Автохт = $0.60 \times T - 0.28 \times$ Аллохт – 0.10, $r = 0.75$
Тайга	Автохт = $1.8 \times T - 0.51 \times$ Аллохт – 0.20 $r = 0.88$	Автохт = $2.9 \times T - 0.30 \times$ Аллохт – 0.12 $r = 0.65$
Леса	Автохт = $2.51 \times T - 0.80 \times$ Аллохт – 0.35 $r = 0.95$	Автохт = $3.2 \times T + 0.75 \times$ Аллохт – 0.17 $r = 0.69$
Лесостепь/степь	Автохт = $6.75 \times T + 0.80 \times$ Аллохт + 1.68 $r = 0.66$	Автохт = $8.91 \times T + 0.90 \times$ Аллохт + 1.88 $r = 69$

двух типов органического вещества в южных регионах вследствие влияния высоких температур: для вод ЗС (макс. % дистанции 20) для вод ЕТР еще выше (макс. % дистанции 100). Выявлены значимая статистическая связь и, как можно предположить, максимальное биохимическое взаимодействие между белками и липидами. В ряде работ (Amon et al., 1997; Kim et al., 2006) отмечается, что в особенности для вод теплых широт отдельные типы микроорганизмов рода *Enterococcus* активно участвуют в преобразовании связанных углеводов в свободные углеводы, а также способствуют разложению белков и липидов до компонентов, которые могут быть поглощены в биотических процессах с последующим образованием автохтонных органических веществ.

Можно заключить, что температура и содержание аллохтонных органических веществ вод являются необходимыми условиями для образования автохтонных органических веществ. Биохимический состав гумусовых веществ в водах суши вследствие сложных ферментативных процессов преобразуется и определяет состав и количество автохтонной органики в водных системах, в особенности в южных районах. Для зон ЗС влияние микробного преобразования аллохтонной органики на состав и свойства автохтонных органических веществ наиболее явно прослеживается как возможный результат деятельности нефтеперерабатывающих микроорганизмов.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Баланс аллохтонных и автохтонных органических веществ в водах озер ЕТР и ЗС является адекватным параметром оценки биогеохимического статуса природных вод (трофности водоема). Использованные коэффициенты оценки соотношений аллохтонных и автохтонных органических веществ не полностью отражают преимущественный генезис образования органических веществ водоема, но демонстрируют влияние ряда ландшафтных и климатических параметров на биогеохимические процессы в водоемах, в частности, на образование органического вещества.

Для вод озер средних широт обоих регионов (преимущественно для территорий ЗС) трудно выявить доминирующий тип органических веществ, обуславливающих цветность вод, поскольку другие соединения также способствуют их окрашиванию. Наиболее достоверную значимость относительно измеренных соотношений аллохтонных и автохтонных органических веществ имеют коэффициенты, рассчитанные для южных и северных зон ЗС и ЕТР.

Доказано, что увеличение содержаний автохтонного вещества в водах суши южных регионов обусловлено более интенсивным вовлечением гу-

мусовой органики в биогеохимические процессы, как на водосборе, так и в водоеме, что в итоге приводит к возрастанию образования автохтонных органических веществ. Установлено, что северные регионы ЗС и ЕТР характеризуются доминированием аллохтонной органики, тем не менее, существуют исключения – это воды озер, подверженных влиянию локальных геохимических и антропогенных факторов.

В водах южных территорий, особенно в ЗС, установлена высокая активность взаимодействий компонентов органических веществ разного генезиса, таких как липиды, белки, свободные и связанные углеводы, которые активно вовлекаются в биохимические процессы. Исходя из полученных данных, можно предположить, что потепление климата приведет к изменениям в соотношениях аллохтонного и автохтонного органического вещества в водных системах в пользу последних.

Работа выполнена при финансовой поддержке РНФ, проект № 22-17-00061.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Алекин О.А. (1995) Основы гидрохимии. Гидрометеорологическое издательство. Л., 1953, 296 с.
- Волкова С.С. (2015) Физико-химические особенности формирования состава органического вещества и карбонатной системы в малых озерах Западной Сибири: автор. дисс. кхн. Тюмень, 19 с.
- Ефремова Т.А., Зобкова М.В. (2019) Содержание, распределение и соотношение основных компонентов органического вещества в воде Онежского озера *Труды Карельского научного центра РАН*. (9), 60-75.
- Ладожское озеро: Past, present and future: Прошлое, настоящее, будущее (2002) / Под ред. Румянцева В.А., Драбковой В.Г. СПб. Наука, 326 с.
- Лозовик П.А., Морозов А.К., Зобков М.Б., Духовичева Т.А., Осипова Л.А. (2007) Аллохтонное и автохтонное органическое вещество в поверхностных водах Карелии *Водные ресурсы*. 34(2), 225-237.
- Лозовик П.А., Мусатова М.В. (2013) Методика разделения органического вещества природных вод адсорбцией на диэтиламиноэтилцеллюлозе на автохтонную и аллохтонную составляющие. *Вестник МГОУ. Сер. Естественные науки*. (3), 63-68.
- Моисеенко Т.И., Гашкина Н.А. (2005) Факторы формирования химического состава вод малых озер. *ДАН*. 401(6), 802-807.
- Моисеенко Т.И., Гашкина Н.А., Дину М.И., Хорошавин В.Ю., Кремлева Т.А. (2017) Влияние природных и антропогенных факторов на процессы закисления вод в гумидных регионах. *Геохимия*. (1), 41-56.
- Moiseenko T.I., Gashkina N.A., Dinu M.I., Khoroshavin V.Y., Kremleva T.A. (2017) Influence of natural and anthropogenic factors on water acidification in humid regions. *Geochem. Int.* 55(1), 84-97.
- Моисеенко Т.И., Гашкина Н.А., Курдявицева Л.П. (2006) Формирование химического состава вод озер в

- условиях изменения окружающей среды. *Водные ресурсы.* 33(2), 163–180
- Паничева, Л.П., Кремлева Т.А., Волкова С.С. (2018) Биохимическая трансформация нефтяных углеводородов в водах Западной Сибири. *Вестн. Тюменского Государственного Университета.* (5), 6–22
- Agren A., Buffam I., Jansson M., Laudon H. (2007) Importance of seasonality and small streams for the landscape regulation of dissolved organic carbon export. *J. Geophys. Res.* 112.
- Algesten G., Sobek S., Bergstro A.K., Agren A., Tranvik L.J., Jansson M. (2003) Role of lakes for organic carbon cycling in the boreal zone. *Global Change Biol.* (10), 141–147.
- Amon R.M.W., Benner R. (1996) Bacterial utilization of different size classes of dissolved organic matter. *Limnol. Oceanogr.* (41), 41–51.
- Bade D.L., Carpenter S.R., Cole J.J., Pace M.L., Kritzberg E., Van de Bogert M.C., Cory R.M., McKnight D.M. (2007) Sources and fates of dissolved organic carbon isotope additions. *Biogeochemistry.* 84, 115–129.
- Chupakov A., Chupakova A., Moreva O., Shirokova L., Zabelina S.A., Vorobieva Y., Klimov S., Brovko O.S., Pokrovsky O.S. (2017) Allochthonous and autochthonous carbon in deep, organicrich and organicpoor lakes of the European Russian subarctic. *Boreal Environment research.* (22), 213–230
- Cory R.M., McKnight D.M., Chin Y.P., Miller P., Jaros C.L. (2007) Chemical characteristics of fulvic acids from Arctic surface waters: microbial contributions and photochemical transformations. *J. Geophys. Res. Biogeosci.* 112.
- Crapart C., Andersen T., Hessen D.O., Valiente N., Vogt R.D. (2021) Factors governing biodegradability of dissolved natural organic matter in Lake. *Water.* (13), 2210.
- Denfeld B.A., Wallin M.B., Sahlée E., Sobek S., Kokic J., Chmiel H.E., Weyhenmeyer G.A. (2015) Temporal and spatial carbon dioxide concentration patterns in a smallboreal lake in relation to icecover dynamics. *Boreal Env. Res.* (20), 679–692.
- Finstad A., Andersen T., Larsen S., Tominaga K., Blumentrath S., de Wit H.A., Tømmervik H., Hessen D.O. (2016) From greening to browning: Catchment vegetation development and reduced S-deposition promote organic carbon load on decadal time scales in Nordic lakes. *Scient. Repor.* 6(1), 31944
- Hansell D.A., Carlson C.A., Suzuki Y. (2002) Dissolved organic carbon export with North Pacific Intermediate Water formation. *Glob. Biogeochem. Cycle* (16), 1007.
- Henriksen K., Kemp W.M. (1988) Nitrification in estuarine and coastal marine sediments In: Blackburn T.H., Sorensen J. (eds) *Nitrogen cycling in coastal marine environments.* Wiley & Sons, Chichester, 207–240
- Kellerman A.M., Kothawala D.N., Dittmar T., Tranvik L.J. (2015) Persistence of dissolved organic matter in lakesrelated to its molecular characteristics. *Nature Geoscience.* (8), 454–457.
- Kim S., Kaplan L.A., Hatcher P.G. (2006) Biodegradable dissolved organic matter in a temperate and a tropical stream determined from ultra-high resolution mass spectrometry. *Limnol. Oceanogr.* (51), 1054–1063.
- Koehler B., von Wachenfeldt E., Kothawala D., Tranvik L.J. (2012) Reactivity continuum of dissolved organic carbon decomposition in lake water. *J. Geophys. Res.* 117.
- Kortelainen P. (1993) Content of total organic carbon in Finnish lakes and its relationship to catchment characteristics. *Can. J. Fish. Aquat. Sci.* (50), 1477–1483.
- Linnik P.N., Ivanechko Ya.S., Linnik R.P., Zhezherya V.A. (2013) Humic substances in surface waters of the Ukraine. *Russ. J. Gen. Chem.* 83(13), 2715–2730.
- Liu F. (2020) Dissolved organic carbon concentration and biodegradability across the global rivers: A meta-analysis *Sci. of The Tot. Env.* 818, 151828
- Matilainen A., Gjessing E.T., Lahtinen T., Hed L., Bhattacharjee A., Sillanpaa M. (2011) An overview of the methods used in the characterization of natural organic matter (NOM) in relation to drinking water treatment. *Chemosphere.* 83, 1431–1442.
- Priscu J., Foreman C.M. (2008) *Encyclopedia of Inland Waters.*
- Prokushkin A.S., Pokrovsky O.S., Shirokova L.S., Korrets M.A., Viers J., Prokushkin S.G., Amon R.M.W., Guggenberger G., McDowell W.H. (2011) Sources and the flux pattern of dissolved carbon in rivers of the Yenisey basin draining the Central Siberian Plateau *Environ. Res. Lett.* (6), 45212–45225.
- Rantala M.V., Nevalainen L., Rautio M., Galkin A., Luoto T.P. (2016) Sources and controls of organic carbon in lakes across the subarctic treeline. *Biogeochem.* (129), 235–253.
- Shimotori K., Watanabe K., Hama T. (2012) Fluorescence characteristics of humic-likefluorescent dissolved organic matter produced by various taxa of marine bacteria. *Aquat. Microb. Ecol.* (65), 249–260.
- Town R.M., Filella M.A. (2000) comprehensive systematic compilation of complexation parameters reported for trace metals in natural waters. *Aquat. Sci.* 62(3), 252–295.
- Wauthy M., Rautio M., Christoffersen K.S., Forsström L., Laurion I., Mariash H.L., Peura S., Vincent W.F. (2018) Increasing dominance of terrigenous organic matter in circumpolar freshwaters due to permafrost thaw. *Limnology and Oceanography Letters.* 3(3), 186–198.
- Wilkinson K.J., Joz-Roland A., Buffl J. (1997) Different roles of pedogenic fulvic acids and aquagenic biopolymers on colloid aggregation and stability in freshwaters *Limnol. Oceanogr.* 42(8), 1714–1724
- Yamashita Y., Tosaka T., Bamba R., Kamezak R., Goto S., Nishioka J., Yasuda I., Hirawake T., Oide J., Obata H., Ogawa H. (2021) Widespread distribution of allochthonous fluorescent dissolved organic matter in the intermediate water of the North Pacific *Progress in Oceanography.* 191.