

МИНИСТЕРСТВО ПРИРОДНЫХ РЕСУРСОВ И ЭКОЛОГИИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
ФЕДЕРАЛЬНАЯ СЛУЖБА ПО ГИДРОМЕТЕОРОЛОГИИ И МОНИТОРИНГУ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ  
ГОСУДАРСТВЕННОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ГИДРОХИМИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ РОСГИДРОМЕТА  
(ГУ ГХИ)

## Современные проблемы гидрохимии и формирования качества вод

Материалы научной конференции (с международным участием)  
г. Азов, 27-28 мая 2010 г.

Научный редактор

Чл.-корр. РАН, доктор геолого-минералогических наук А.М. Никаноров



Ростов-на-Дону  
2010

УДК 556.14:504.45.36(063)  
ББК 26.22  
С 568

**Редакционная коллегия:**  
А.М. Никаноров, доктор геолого-минералогических наук, чл.-корр. РАН  
Л.И. Минина, кандидат химических наук  
Л.П. Соколова, кандидат химических наук  
Л.М. Предеина, кандидат географических наук  
Т.А. Хоружая, доктор биологических наук

Сборник материалов опубликован при финансовой поддержке  
Федеральной службы по гидрометеорологии и мониторингу окружающей среды

С 568     **Современные проблемы гидрохимии и формирования качества вод: материалы научной конференции, посвященной 90-летию со дня образования Гидрохимического института – г. Азов, 27-28 мая 2010 г. – Ростов-на-Дону, 2010. – 293 с.**  
ISBN 978-5-9275-0737-5

Материалы научной конференции посвящены современным проблемам гидрохимии и включают широкий спектр исследований по изучению вопросов формирования поверхностных вод суши, по оценке качества вод и состояния водных экосистем с учетом их региональных особенностей и характера антропогенной нагрузки, по методологии и методам химического и биологического мониторинга качества вод.

УДК 556.14:504.45.36(063)  
ББК 26.22

ISBN978-5-9275-0737-5

© Государственное учреждение  
Гидрохимический институт (ГУ ГХИ), 2010  
© Авторы, поименованные в оглавлении, 2010

<i>Воробьева Т.И., Гущина Л.П., Жинжакова Л.З., Реутова Т.В.,</i>	
<i>Чередник Е.А., Машуков Х.Х. Динамика уровней концентраций тяжелых</i>	
<i>металлов и неорганических форм азота в водах рек Центрального Кавказа.....</i>	93
<i>Гончаров А.В., Лобченко Е.Е., Ничипорова И.П. Антропогенные изменения</i>	
<i>кислородного режима рек Обь и Каменка .....</i>	97
<i>Готовцев А.В. Биохимическое потребление и биохимическая потребность</i>	
<i>воды в кислороде: две ипостаси БПК в оценке качества вод .....</i>	100
<i>Григорьева И.Л. Сравнительная характеристика гидрохимических</i>	
<i>режимов верхневолжских водохранилищ .....</i>	101
<i>Дину М.И. Формы нахождения тяжелых металлов в водах зоны степей</i>	
<i>и зоны северной тайги .....</i>	105
<i>Ефимова Л.Е., Повалишинкова Е.С., Терская Е.В., Фролова Н.Л.</i>	
<i>Гидрохимическая характеристика вод озерной системы Боровно-Разлив</i>	
<i>(национальный парк «Валдайский») в зимний период .....</i>	108
<i>Закруткин В.Е., Коханистая Н.В. Особенности распределения ванадия</i>	
<i>в агроландшафтах Ростовской области .....</i>	112
<i>Заславская М.Б., Даценко Ю.С. Формирование качества воды водохранилищ</i>	
<i>водораздельного бьефа канала им. Москвы .....</i>	114
<i>Кочеткова М.Ю., Чекмарева Н.А. Условия формирования и оценка качества</i>	
<i>воды притоков Чебоксарского водохранилища .....</i>	118
<i>Линник П.Н., Жежеря В.А. Содержание и формы миграции алюминия</i>	
<i>в водных объектах с различным гидрологическим режимом .....</i>	122
<i>Линник П.Н., Зубко А.В., Р.П. Линник Р.П., Игнатенко И.И. Содержание</i>	
<i>лабильной формы металлов в поверхностных водоемах как важная</i>	
<i>характеристика потенциальной токсичности водной среды .....</i>	126
<i>Лобченко Е.Е., Минина Л.И., Гончаров А.В., Ничипорова И.П.,</i>	
<i>Сорокина Е.Ф. Тенденции изменения качества поверхностных вод</i>	
<i>в районе г. Екатеринбург .....</i>	130
<i>Лобченко Е.Е., Минина Л.И., Лямперт Н.А., Ничипорова И.П.</i>	
<i>Изменение содержания отдельных загрязняющих веществ в воде р. Ока</i>	
<i>за многолетний период .....</i>	134
<i>Лобченко Е.Е., Минина Л.И., Первышева О.А., Ничипорова И.П.</i>	
<i>Динамика содержания основных загрязняющих веществ в поверхностных</i>	
<i>водах бассейна Кубани .....</i>	137
<i>Лозовик П.А., Сабылина А.В., Рыжаков А.В. Формирование химического</i>	
<i>состава поверхностных вод Карелии .....</i>	140
<i>Матвеев А.А., Резников С.А., Аракелян В.С., Ирха Н., Кирсо У., Пальме Л.</i>	
<i>Полициклические ароматические углеводороды в районе выпуска сточных</i>	
<i>вод Байкальского целлюлозно-бумажного комбината .....</i>	145

# СРАВНИТЕЛЬНАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ГИДРОХИМИЧЕСКИХ РЕЖИМОВ ВЕРХНЕВОЛЖСКИХ ВОДОХРАНИЛИЩ

Григорьева И.Л.

Институт водных проблем РАН, г.Москва, РФ, Irina\_Grigorieva@list.ru

Многие исследователи рассматривают Верхнюю Волгу как единую систему, объединенную гидрологическими, гидрохимическими и биологическими параметрами [1-4].

Исследования верхневолжских водохранилищ сотрудниками Института проблем РАН под руководством автора в 2006-2009 гг. подтвердили это изменение и позволили установить основные закономерности формирования гидрохимических режимов Верхневолжского, Иваньковского, Угличского и Рыбинского водохранилищ в последние годы, и выявить характерные особенности химического состава и качества воды для каждого из водоемов.

Определяющую роль при формировании гидрохимических режимов исследуемых водоемов, для которых характерна малая (Верхневолжское) или высокая минерализация воды (Иваньковское, Угличское, Рыбинское) и высокое содержание окрашенного органического вещества (ОВ) гумусовой природы, определяют физико-географические условия водосборных бассейнов.

В последние десятилетия все возрастающий вклад в изменение химического состава воды верхневолжских водохранилищ вносят антропогенные факторы (выбросы сточных вод, плоскостной смык с территории промышленных и сельскохозяйственных предприятий и селитебных территорий, рекреация).

В Верхневолжское водохранилище поступают сточные воды МУП ЖКХ Твери.

В береговой зоне Иваньковского водохранилища расположен 21 выпуск канализационных вод, в том числе и от г. Тверь – самого крупного города региона, численность жителей которого составляет порядка 450 тысяч человек. В 2007 г. от г. Тверь в Волгу было сброшено 151897 тысяч м<sup>3</sup> сточных вод, а в Рыбинское водохранилище в пределах Конаковского района - 94000 тысяч м<sup>3</sup> сточных вод.

В водоохранной зоне Угличского водохранилища на конец 2006 года было выявлено 12 предприятий имеющих локальные очистные сооружения, 5 водобпусков и 6 городских очистных сооружений, 39 промышленных предприятий, 21 сельхозпредприятие, 38 баз отдыха и 12 мест зеленых стоянок, садово-огороднические товарищества. Общий объем сточных вод в 2005 г. составил 15556 тыс. м<sup>3</sup>.

Рыбинское водохранилище находится под мощным влиянием промышленных, коммунально-бытовых и сельскохозяйственных сточных вод.

Главным крупным источником загрязнения воды Рыбинского водохранилища являются ингредиентами является Череповецкий промышленный регион, в котором сосредоточены предприятия металлургической (АО «Северсталь»), химической (АООТ «Аммофос», ОАО «Азот»), деревообрабатывающей (ЗАО «Фанер»)

нерно-мебельный комбинат), ЗАО «ФЭСКО» (спичечная фабрика) и ряда других отраслей промышленности. Хотя на большинстве предприятий этого региона имеются локальные очистные сооружения, однако эффективность их работы чрезвычайно низка. Качество сточных, сбрасываемых в водоемы, по степени очистки не соответствует установленным нормативам.

Основными загрязняющими веществами водотоков Верхней Волги антропогенного происхождения (поступающими со сточными водами предприятиями) являются: взвешенные вещества, хлориды, сульфаты, аммонийный, нитритный и нитратный азот, фосфаты, нефтепродукты, уксуснокислый натрий. Со сточными водами муниципального унитарного предприятия «Тверьводоканал»ступают также большие тонны СЛАВ, диметилацетамида, этиленгликоля, сурфактов, тяжелых металлов.

Определющее значение при формировании гидрохимического режима Верхневолжского водохранилища играют природные факторы, т.к. антропогенная нагрузка на водоток невелика. По сравнению с другими водохранилищами в воде отмечаются более высокие значения цветности, железа общего и аммонийного иона.

На химический состав водных масс Иваньковского и Угличского водохранилища большое влияние оказывают антропогенные факторы (диффузный сток с береговой зоны, коммунально-бытовые и промышленные стоки, рекреация).

Для водной массы Иваньковского водохранилища характерна повышенная цветность воды и высокие значения ХПК.

Гидрохимический режим Угличского водохранилища в большой степени зависит от сбросов воды из Иваньковского водохранилища. Для водной массы Угличского водохранилища характерны более высокие значения нитритов, фосфатов и сульфатов по сравнению с Иваньковским водохранилищем. Летом 2009 г. концентрации нитритного иона в некоторых точках наблюдений были на уровне или превышали ПДК<sub>раб</sub>. (0,08 мг/дм<sup>3</sup>). Превышение ПДК отмечалось в точках: Прислон, выше ОС г. Кимры, Белый Городок, ниже ОС г. Калзин, в районе д. Прилуки. По сравнению с замыкающим створом Иваньковского водохранилища концентрации нитритного азота в воде Угличского водохранилища были выше в 1,5-2,5 раза.

Концентрации фосфатов в воде Угличского водохранилища летом 2009 г. водохранилища изменились от 0,02 мг/дм<sup>3</sup> (Черная речка) до 0,18 мг/дм<sup>3</sup> в районе Белого Городка. В большинстве створов наблюдений концентрации фосфатов были выше в 1,5-2 раза, чем в замыкающем створе Иваньковского водохранилища, где они не превышали 0,08 мг/дм<sup>3</sup>.

Для природного химического состава воды Рыбинского водохранилища характерно малое содержание растворенных солей, среди которых преобладают бикарбонаты кальция, низкие концентрации минеральных форм азота и фосфора; высокое содержание органического вещества гумусовой природы и, как следствие последнего, большая цветность воды [4].

В Рыбинском водохранилище загрязнение водных масс водоема происходит локально, в зоне влияния Череповецкого промузла. В замыкающем створе в

результате внутриводосмных процессов происходит значительное снижение концентраций ЗВ.

Для верхней Волги и ее водохранилищ характерна межгодовая и межсезонная динамика основных показателей гидрохимического режима.

Исследования показали, что для Иваньковского водохранилища характерна высокая цветность воды, которая колебается в интервале от 40 до 150 градусов Pt-Co шкалы цветности и высокие значения перманганатной окисляемости (7,3-28 мг/дм<sup>3</sup> О). Цветность воды, как правило, зависит от притока рек окраинных вод с водосбора и зависит от водности периода.

В год пониженной водности (2007) в воде Иваньковского водохранилища отмечались более высокие значения БПК<sub>5</sub>. Диапазон изменения значений БПК<sub>5</sub> – 1,1-5,1 мг/дм<sup>3</sup>.

Для Иваньковского водохранилища характерны также высокие значения некоторых элементов. Концентрация фосфатов в исследуемый период колебалась в интервале от 0,01 до 0,17 мг/дм<sup>3</sup>, аммонийного иона от 0,05 до 0,5 мг/дм<sup>3</sup>, нитрат иона от 0,4 до 4,4 мг/дм<sup>3</sup>, нитрит иона – от 0,01 до 0,1 мг/дм<sup>3</sup>. Повышенные концентрации аммонийного иона и нитрат-иона, как правило, отмечаются в зимний период, когда происходит минерализация органического вещества.

Повышенные концентрации сульфатов в воде Иваньковского водохранилища отмечаются, в основном, в период открытой воды в год пониженной водности, а максимальные значения хлоридов наблюдаются в весенний период каждого года пониженной водности.

Таким образом, водность периода играет большую роль в формировании гидрохимического режима и качества воды Иваньковского водохранилища. Несоответствие водности периода может привести к серьезным просчетам при прогнозах оценках качества воды водоема.

Исследование гидрохимического режима Угличского водохранилища в летнюю и зимнюю межень показал, что в зимний период увеличивается минерализация воды водоема и концентрация главных ионов, что объясняется увеличением доли подземного стока в питании притоков и самого водохранилища.

В зимний период при сработке уровня воды и уменьшении объема водной массы водохранилища возрастает роль сброса сточных вод гг. Дубна, Кимры, Калзин, что приводит к увеличению концентраций хлорид-иона, иона натрия и аммонийного иона.

Возрастающая биогенная нагрузка на Угличское водохранилище приводит к интенсификации евтрофирования. Во время обследования водоема в летнюю межень 2008-2009 гг. в заливах, в мелководных зонах и на приплотинных участках отмечалось интенсивное цветение воды.

Для водных масс Рыбинского водохранилища в летний период характерна высокая цветность воды и повышенные концентрации железа общего. Так в летнюю межень 2009 г. цветность воды в Рыбинском водохранилище изменилась в диапазоне 56-155 градусов Pt-Co шкалы цветности. Низкие величины цветности отмечены в районе Рыбинской ГЭС (Переборы), а более высокие – в

устье р. Суда (Торово). Концентрация железа общего в воде Рыбинского водохранилища летом 2009 г. изменялась от 0,1 мг/дм<sup>3</sup> (Шексна, Переборы) до 1,4 мг/дм<sup>3</sup> (Торово).

Наиболее высокое значение БПК<sub>5</sub> в летнюю межень 2009 г. было зафиксировано в точке Торово и составило 8,4 мг/дм<sup>3</sup> О<sub>2</sub>. В остальных створах этот показатель не превышал в основном 2,0 мг/дм<sup>3</sup> О<sub>2</sub>.

Концентрация нитритов в воде Рыбинского водохранилища изменялась в диапазоне от 0,05 мг/дм<sup>3</sup> (Пошехонье) до 0,10 мг/дм<sup>3</sup> (мыс Центральный и Череповец). Таким образом, в двух точках наблюдений из девяти наблюдалось превышение ПДК<sub>рыб.</sub>

Высокие концентрации сульфатов в ряде точек наблюдений (Череповец, Торово, мыс Центральный), нефтепродуктов (Торово, Череповец) и цинка (Мякса, Торово) свидетельствуют о техногенном загрязнении водоема стоками Череповецкого промузла.

Для того, чтобы оценить вынос ЗВ с водным стоком из каждого водохранилища необходимо проведение синхронных гидрохимических съемок с определением одних и тех же ингредиентов и показателей качества воды.

Для стабилизации экологического состояния исследуемых водохранилищ необходимо проведение ряда природоохранных мероприятий как на акватории, так и в береговой зоне и снижение антропогенных нагрузок на акватории береговые комплексы за счет ужесточения контроля за соблюдением режима водоохранных зон.

Для каждого из исследуемых водохранилищ необходима разработка программ комплексного геоэкологического мониторинга и проведение мониторинговых исследований в одних и тех же створах по идентичному набору показателей, перечень которых должен быть значительно расширен.

### Список литературы

1. Бикбулатов Э.С., Лебедев Ю.М., Литвинов А.С., Бикбулатова Е.М., Рыщупко В.Ф., Ершов Ю.В., Цельмович О.Л. Гидрохимическая характеристика верхневолжских водохранилищ в меженный период 1997 г.//Водные ресурсы. 2001. Т.28. №5. С. 606-614.
2. Волга и ее жизнь. Л.:Наука, 1978. 350 с.
3. Гидрометеорологический режим озер и водохранилищ СССР. Водохранилища Верхней Волги. Л.: Гидрометеоиздат, 1975. 291 с.
4. Экологические проблемы Верхней Волги. Ярославль, 2001. 427 с.