УДК 502.63(476)

### Волчек А. А., Таратенкова М. А.

# ГИДРОХИМИЧЕСКИЙ РЕЖИМ РЕКИ ВИЛИИ

Введение. В условиях возрастающего техногенного влияния все больший интерес представляют преобразования химического состава компонентов природных вод, их влияние на окружающую среду и выявление закономерностей формирования гидрохимического режима. Трансформация состава природных вод происходит по двум направлениям: варьирование фоновых концентраций веществ, являющихся компонентами данных вод, и загразнение вод нехарактерными веществами (ксенобиотиками).

Решение практических задач по выявлению закономерностей формирования химического режима природных вод необходимо для рационального водопользования. Это позволит выявить величину антропогенного воздействия, оценить качество водоохранных мероприятий и спрогнозировать дальнейшее развитие ситуации. Что позволит, в свою очередь, более детально подходить к вопросам водопользования.

Исходные данные и методы исследований. При проведедии исследований использовались даннные Государственного водного кадастра Республики Беларусь за период с 1994 по 2016 гг. Трансформация гидрохимического режима исследовалась по следующим показателям: взвешенные вещества, содержание растворенного кислорода, железа общего, меди, цинка, никеля, аммоний-иона, нитрит-иона, фосфат-иона, синтетических поверхностно-активных веществ (СПАВ), нефтепродуктов, биохимисекое потребление кислорода за 5 суток (БПК5).

Река Вилия – крупнейший по протяженности правый приток реки Неман, впадающий в нее за пределами нашей страны, на территории Литвы. Общая длина реки составляет 498 км, из них 264 км – по территории Беларуси. Река протекает по территории Витебской, Минской и Гродненской областей и пересекает границу с Литвой в 2 км северо-западнее д. Жорнели Островецкого района и впадает в Неман возле г. Каунас. В Литве Нярис, как там называется Вилия, — вторая по длине река Литвы. На реке расположены города: Неменчине, Вильнюс, Григишкес, Ионава, Каунас [1, 12].

Вилия берет свое начало из небольшого болота в северной части Минской возвышенности на 1 км северо-восточнее д. Великое Поле Докшицкого района на высоте около 220 м и протекает по Нарочанско-Вилейской равнине. Основными притоками р. Вилии являются р. Сервичь, р. Нарочь, р. Страча, р. Двиноса, р. Илия, р. Уша, р. Ошмянка. Средний уклон водной поверхности 0,3 %, что значительно больше, чем у большинства крупных рек республики, и это является причиной высокой скорости течения. Быстрое течение и малые глубины (от 0,2 до 4,0 м) обусловливают наличие большого количества песчаных островов, отмелей, осередков и порожистых участков [1, 11, 12].

Особенностью гидрологического режима р. Вилии является зарегулированность стока в результате создания Вилейского водохранилища. Вилейское водохранилище является самым большим искусственным водоемом республики (его площадь составляет 73,6 км²), оно создано для снабжения водой Минска в составе Вилейско-Минской водной системы. Строительство данного водохранилища было начато в 1968 году. Основанием для начала строительства была необходимость увеличения объема водоснабжения Минска, для чего требовалось перебросить часть стока более полноводных рек Беларуси в р. Свислочь [11, 12].

Горные породы и почвенные отложения. Река Вилия протекает по Вилейскому погребенному выступу и Прибалтийской моноклинали. В верхнем течении вендские отложения перекрыты девоскими алевритами, мергелями, доломитами; в среднем – кембрийскими пескам, песчаниками и алевролитами; в нижнем – ордовикскими и силурийскими доломитами и известняками. По правобережью распространение получили породы мела. В строении антропогенового чехла основную роль играют моренные и водноледниковые пески, супеси, суглинки [6].

Совокупность факторов и условий почвообразования в бассейне реки Вилии способствует развитию подзолистого, дернового и болотного процессов [10]. Нижнее течение реки расположено на дерновоподзолистых почвах на моренных суглинках и глинах. Низинные торфяники в водосборе р. Вилии характеризуются высоким содержанием марганца и меди; пойменные торфяники р. Илия и р. Сервичи — сильным ожелезнением, низким содержанием хрома и никеля [5].

**Таблица 1** – Распределение почвенных разностей в бассейне р. Вилии [12]

| Площадь под почвенными разностями, % |  |    |  |  |  |  |  |  |
|--------------------------------------|--|----|--|--|--|--|--|--|
| супеси на песках                     | супеси на песках   суглинки на песках   супеси и суглинки   торфяные |    |  |  |  |  |  |  |
| и глинах                             | на морене  |    |  |  |  |  |  |  |
| 24                                   | 37   | 11 |  |  |  |  |  |  |

Продукты жизнедеятельности и разложения животных и растительных организмов являются источниками поступления органических веществ в природную воду, что оказывает влияние на состояние и устойчивость карбонатной системы, ионные и фазовые равновесия и распределение миграционных форм микроэлементов. Повышенное содержание органических веществ может оказывать отрицательное влияние на развитие водных растительных и животных организмов в результате резкого снижения концентрации растворенного кислорода в водоеме, идущего на их окисление, и их разрушающего влияния на устойчивость витаминов. В то же время при их разложении образуется значительное количество ценных для водных организмов продуктов, а их органоминеральные комплексы представляют наиболее легко усваиваемую форму питания растений микроэлементами.

Суммарный вынос водорастворимых соединений с лесного и безлесного водосборов резко отличается. На водосборах с естественной лесной растительностью агрессивность почвенных вод, хорошая проницаемость грунта, просачивание дождевых и талых вод, слабая промерзаемость почв создают благоприятные условия для растворения и выноса солей, вследствие чего почвогрунты хорошо промыты. Воды с лесного водосбора беднее щелочноземельными и щелочными элементами, гидрокарбонатными ионами, нитратами, но богаче органическими веществами, аммонийным азотом и железом [13].

**Таблица 2** – Лесистость и заболоченность водосборов бассейна р. Вилии [4, 13]

| Водосбор | Ле              | систость, | %       | Болота, % | Заболоченные |
|----------|-----------------|-----------|---------|-----------|--------------|
| реки     | 2013 г. 2001 г. |           | 1963 г. |           | земли, %     |
| Вилия    | 34,8            | 41,2      | 33      | 9         | 2            |
| Уша      | 22,7            | 33,4      | 24      | 11        | 1            |

Гидрометеорологические условия и речной сток. Бассейн р. Вилии расположен в умеренном климатическом поясе. Большую часть года доминирует влажный атлантический воздух, трансформирующийся в континентальный.

Водный режим определяет условия разбавления весенних вод, долю грунтового питания, минерализацию речного стока. На изменение химического состава влияет протяженность рек, наличие притоков, водоемов [2].

В общем объёме стока рек Беларуси сток р. Вилии составил 5 % (2,2 км³). Наблюдаемый сток за 2016 год представлен в таблице 3, а среднегодовые и характерные расходы – в таблице 4 [8].

Весеннее половодье начинается с конца марта и продолжается около 50 дней. Режим рек отличается интенсивным весенним половодьем и низким стоянием воды в летнюю межень. Замерзает река в верхнем течении в начале декабря, в среднем и нижнем — начале января. Ледоход начинается во второй половине марта от устья к верховью.

По данным отчета о выполнении Детального плана работ «Анализ состояния лесных ресурсов и предложения по их управлению» (мероприятие 3.3) ресурсы речного стока приведены в таблице 3.

**Таблица 3** – Ресурсы речного стока (км³) до гидрологических створов за 2016 г. в сравнении с многолетними значениями

| Участок бассейна реки (нижний створ) | Наблюдаемый сток |                  |               |                  |               |                  |               |                  |               |                  |  |
|--------------------------------------|------------------|------------------|---------------|------------------|---------------|------------------|---------------|------------------|---------------|------------------|--|
|                                      | Год              |                  | Зима (XII-II) |                  | Весна (III-V) |                  | Лето (VI-IX)  |                  | Осень (Х-ХІ)  |                  |  |
|                                      | Значе-<br>ние    | в % от<br>много- | Значе-<br>ние | в % от<br>много- | Значение      | в % от<br>много- | Значе-<br>ние | в % от<br>много- | Значе-<br>ние | в % от<br>много- |  |
|                                      |                  | летних           |               | летних           |               | летних           |               | летних           |               | летних           |  |
| р. Вилия -<br>д.Стешицы              | 0,182            | 71               | 0,062         | 116              | 0,059         | 57               | 0,048         | 76               | 0,022         | 62               |  |
| р. Вилия - д. Ми-<br>халишки         | 1,78             | 93               | 0,594         | 134              | 0,552         | 80               | 0,492         | 99               | 0,226         | 77               |  |

**Таблица 4** — Средние годовые и характерные расходы (уровни) воды за 2015 год (расходы воды в м3 /с, уровни в см, \* - посты с данными по уровням) [3]

| Водный объект    | Пункт      | Средний<br>многолет-<br>ний | Средний<br>годовой<br>2014/2015 | Макси-<br>мальный | Дата     | Мини-<br>мальный | Дата  | К    | Вод-<br>ность |
|------------------|------------|-----------------------------|---------------------------------|-------------------|----------|------------------|-------|------|---------------|
| р. Вилия         | г. Вилейка | 20.8                        | 15.8/14.3                       | 23.9              | 27.05    | 9.68             | 21.07 | 0.69 | низкая        |
| вдхр. Вилейское* | г. Вилейка | 503                         | 520/515                         | 603               | 28-31.05 | 441              | 04.11 | 1.02 | средняя       |

**Таблица 5 –** Минерализация и химический состав речных вод р. Вилии – г. Вилейка [13]

| Пото        | nU.                                 | Cymna Hough ME/E  | мг/л         |                                |          |                   |                  |                  |        |  |  |
|-------------|-------------------------------------|-------------------|--------------|--------------------------------|----------|-------------------|------------------|------------------|--------|--|--|
| Дата        | рН                                  | Сумма ионов, мг/л | HCO₃⁻        | SO <sub>4</sub> <sup>2</sup> - | CI-      | NO <sub>3</sub> - | Ca <sup>2+</sup> | Mg <sup>2+</sup> | Na⁺+K⁺ |  |  |
|             | в период прохождения пика половодья |                   |              |                                |          |                   |                  |                  |        |  |  |
| 19/IV-56    | -                                   | 56,7              | 37,8         | 3,5                            | 0,7      | 0,35              | 10,7             | 1,1              | 2,5    |  |  |
| 2/III-61    | 7,75                                | 142,9             | 97,0         | 11,4                           | 0,1      | 0,65              | 25,6             | 5,6              | 2,5    |  |  |
|             | в период летней межени              |                   |              |                                |          |                   |                  |                  |        |  |  |
| 11/VII-62   | 7,55                                | 269,4             | 201,9        | 5,8                            | 0,0      | 0,00              | 48,1             | 11,4             | 2,2    |  |  |
| 22/ VIII-59 | 8,30                                | 293,1             | 220,2        | 4,5                            | 1,5      | 0,10              | 50,1             | 13,5             | 3,2    |  |  |
|             |                                     |                   | в период л   | тетней меж                     | кени     |                   |                  |                  |        |  |  |
| 12/VII-60   | 8,20                                | 271,8             | 204,4        | 4,2                            | 0,5      | 0,9               | 46,9             | 12,4             | 2,5    |  |  |
|             |                                     | ВГ                | период летне | е-осенних і                    | паводков |                   |                  |                  |        |  |  |
| 12/XI-60    | 7,40                                | 132,0             | 90,3         | 8,4                            | 1,9      | 0,30              | 24,1             | 5,5              | 1,5    |  |  |
|             |                                     | •                 | в период за  | имних паво                     | ДКОВ     |                   | •                |                  | •      |  |  |
| 26/11-58    | -                                   | 219,4             | 158,7        | 6,0                            | 1,8      | 1,6               | 37,3             | 9,0              | 5,0    |  |  |

Качество поверхностных вод. Наблюдения за гидрологическим режимом ведутся с 1924 года. В настоящее время контроль осуществляется на трех гидрологических постах: г. Вилейка, д. Стешыци, д. Михалишки. Наблюдения за гидрохимическими показателями состояния поверхностных вод ведутся с 1948 года, а за гидробиологическими – с 1974 года. На сегодняшний день на р. Вилии оборудованы следующие пункты государственной сети наблюдений за состоянием поверхностных вод по гидрохимическим и гидробиологическим показателям:

- н. п. Быстрица трансграничный пункт;
- г. Сморгонь: 4,0 км СВ города и 6,0 км СВ города;
- г. Вилейка: 0,9 км выше города и 0,5 км ниже города.

Под естественным гидрохимическим фоном понимают качество водных масс речного потока, гидрохимический режим которого не нарушен деятельностью человека [7]. Практически невозможно отыскать створ с ненарушенным режимом, который бы мог охарактеризовать гидрохимический фоновый режим водотоков и водоемов на современном этапе. Поэтому за фоновый гидрохимический режим можно принять период с определяющим природным фактором влияния и наличием информации за этот период. Данные гидрохимического фонового режима р. Вилия представлены в таблице 5.

По данным отчета о научно-исследовательской работе, в настоящее время происходит увеличение антропогенной нагрузки на водные экосистемы, что приводит к трансформации гидрохимического режима и ухудшению качества природных вод.. Уточнение стоковых характеристик р. Вилии и разработка мероприятий по регулированию стока в бассейне р. Вилии при функционировании Белорусской АЭС, современное состояние природной воды р. Вилии приведены в таблице 6. Данные наблюдений свидетельствуют об увеличении минерализации речных вод.

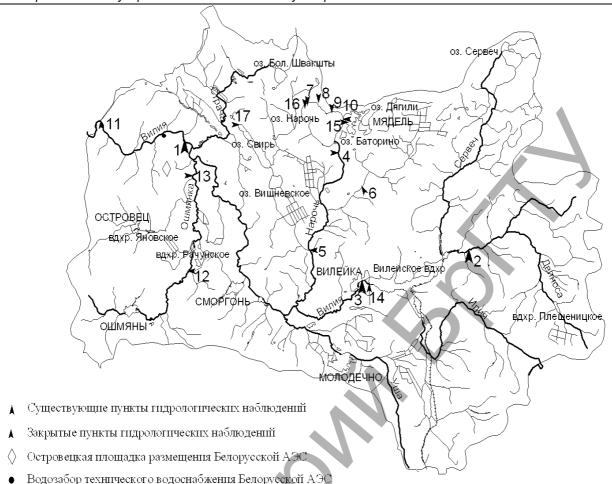
**Таблица 6** – Показатели качества воды в р. Вилии

| Tuonaga o Hokada Tonin             | HO 100120 20H21 | p. 27.37.77.  |            |
|------------------------------------|-----------------|---------------|------------|
| Показатель,                        | 03-06.02.2014   | 20-23.03.2014 | 21.06.2014 |
| размерность                        |                 |               |            |
| pH                                 | 7,43            | 7,59          | 7,73       |
| Жесткость общая,                   | 4,38            | 5,8           | 3,93       |
| мгO <sub>2</sub> /дм <sup>3</sup>  |                 |               |            |
| Нитраты, мг/дм <sup>3</sup>        | 6,8             | 5,7           | 2,6        |
| Хлориды, мг/дм <sup>3</sup>        | 12,7            | 18,1          | 11,3       |
| Сульфаты, мг/дм3                   | 20,5            | 16,6          | 16,1       |
| Гидрокарбонаты, мг/дм <sup>3</sup> | 274             | 373           | 259        |
| Кальций, мг/дм <sup>3</sup>        | 59              | 80            | 57         |
| Магний, мг/дм <sup>3</sup>         | 17,4            | 21,6          | 13,2       |
| Натрий, мг/дм <sup>3</sup>         | 7,9             | 5,5           | 7,7        |
| Калий, мг/дм <sup>3</sup>          | 3,0             | 0,65          | 0,75       |

На рисунках 2–15 представлена динамика среднегодовых показателей качества природных вод р. Вилии за период 1994–2016 гг. [3], на створах 0,5 км ниже г. Вилейки и 6,0 км СВ г. Сморгонь.

Динамика среднегодовых значений растворенного кислорода (рис. 2) носит достаточно равномерный характер. Существует тенденция к некоторому снижению данного параметра, однако концентрация растворенного кислорода не снижается ниже ПДК (8 мг $O_2$ /дм $^3$  для открытого периода).

Распределение показателя ХПК (рис. 3) варьируется преимущественно с превышением ПДК в течение наблюдаемого периода. Это свидетельствует о поступлении в природные воды химически окисляемых веществ. В последние годы тенденция изменения показателя ХПК по створам носит разнонаправленный характер, однако показатели по обоим створам превышают ПДК (25 мгО₂/дм³).



1 – р. Вилия н. п. Михалишки; 2 – р. Вилия н. п. Стешицы; 3 – р. Вилия н. п. Вилейка; 4 – р. Нарочь н. п. Черемшицы; 5 – р. Нарочь д. Нарочь; 6 – р. Узлянкан п. Узла; 7 – ручей без названия п. г. т. Нарочь; 8 – ручей без названия н. п. Купа; 9 – ручей без названия н. п. Антонинсберг; 10 – прот. Скеман п. Никольцы; 11 – р. Вилия н. п. Прены; 12 – р. Ошмянка н. п. Солы; 13 – р. Ошмянка н. п. Великие Яцыны; 14 – вдхр. Вилейское г. Вилейка; 15 – оз. Мястро д. Гатовичи; 16 – оз. Нарочь п. г. т. Нарочь; 17 – оз. Свирь н. п. Свирь



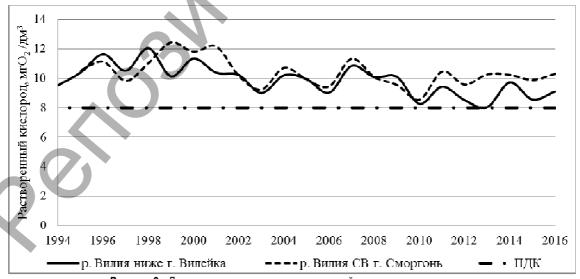


Рисунок 2 - Динамика среднегодовых концентраций растворенного кислорода

В последние годы наблюдается снижение показателя БПК $_5$  (рис. 4) на створе ниже г. Вилейки и некоторое повышение — СВ г. Сморгони. Превышения ПДК (не более 3 мгО $_2$ /дм $_3$ ) фиксируются за весь период наблюдения на обоих створах: в 1995 г. и 2005 г. — ниже г. Вилейки; в 1995 г. и 2004 г.— СВ г. Сморгони.

При распределении взвещенных веществ (рис. 5) наблюдается некоторая неравномерность. Отдельные годы характеризуются пиковыми концентрациями данных веществ, однако эти значения не превышают ПДК (не более 25 мг/дм³).

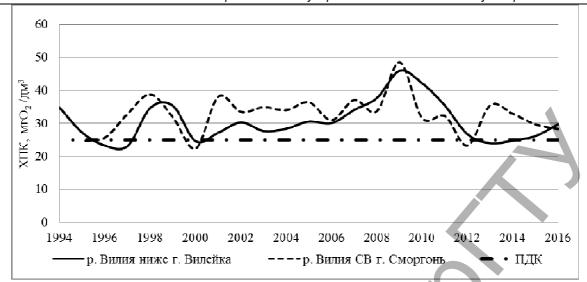


Рисунок 3 – Динамика среднегодовых показателей ХПК

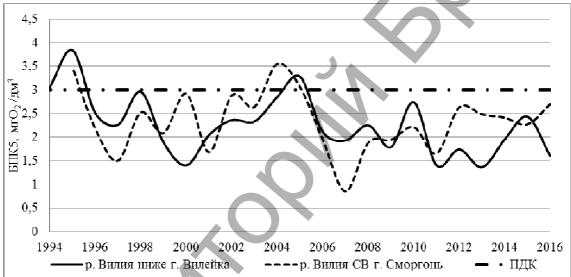


Рисунок 4 – Динамика среднегодовых показателей БПК5

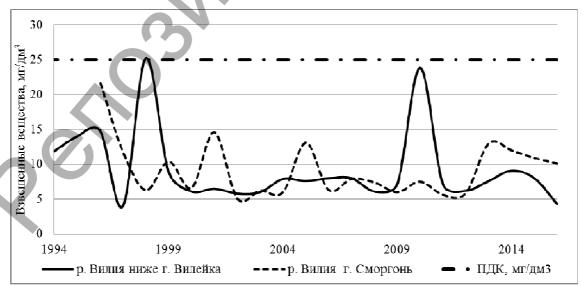


Рисунок 5 - Динамика среднегодовых концентраций взвешенных веществ

Многолетнее распределение аммоний-иона (рис. 6) носит неравномерный характер. Были зафиксированы пиковые значения на обоих створах. В 2011 г. наблюдается тенденция к снижению данно-

го показателя и дальнейшее варьирование находится в пределах ПДК  $(0,39~\text{мгN/дм}^3)$  вплоть до настоящего времени.

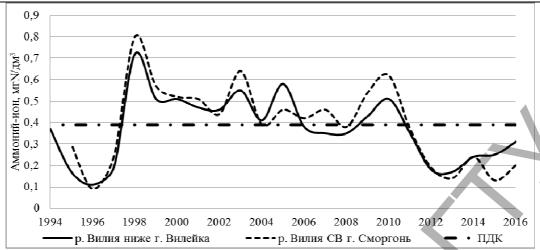


Рисунок 6 - Динамика среднегодовых концентраций аммоний-иона

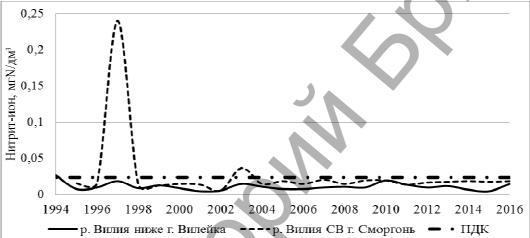


Рисунок 7 – Динамика среднегодовых концентраций нитрит-иона

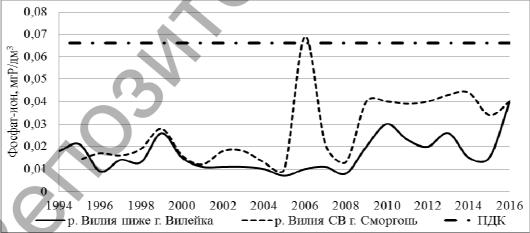


Рисунок 8 – Динамика среднегодовых концентраций фосфат-иона, мгР/дм<sup>3</sup>

Динамика распределения нитрит-иона (рис. 7) на створе ниже г. Вилейки равномерная и не превышает ПДК (0,024 мгN/дм³). Иначе выглядит распределение нитрит-иона на створе СВ г. Сморгони. Здесь были зафиксированы превышения пиковых значений в 1997 г. и 2003 г., где концентрация нитрит-иона превышала ПДК в 10 раз и 1,5 раза соответственно. В последние годы характер распределения носит более равномерный характер, и среднегодовые концентрации не превышают ПДК.

В настоящее время наблюдается некоторая тенденция к увеличению содержания фосфат-иона (рис. 8) на обоих створах, однако превышение ПДК (0,066 мгР/дм³) наблюдается единожды на створе СВ г. Сморгони. Распределение фосфат-иона носит неравномерный характер.

Рассматривая динамику ИЗВ (рис. 9), можно сделать вывод об улучшении качества поверхностных вод по данному показателю. По данным исследования, на 2015 г. ИЗВ составляет 0,6 для створа ниже г. Вилейки и 0,7 – СВ г. Сморгони. По данному показателю вода р. Вилии относится ко II классу и является относительно чистой.

Режим распределения железа общего (рис. 10) на р. Вилии характеризуется неравномерностью на наблюдаемых створах. Превышения ПДК (0,195 мг/дм³) происходят практически за весь наблюдаемый период.

Неравномерность распеределения меди (рис. 11) и цинка (рис. 12) характерна для р. Вилии. Наблюдаемый период характеризуется

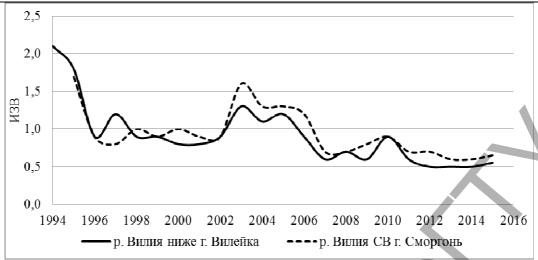


Рисунок 9 - Динамика ИЗВ

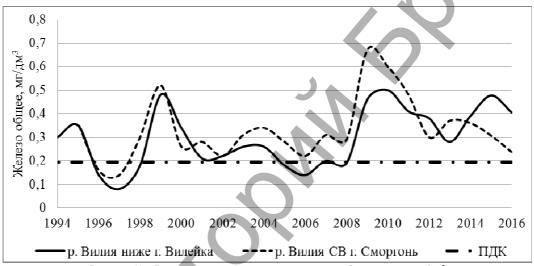


Рисунок 10 - Динамика среднегодовых концентраций общего железа, мг/дм<sup>3</sup>

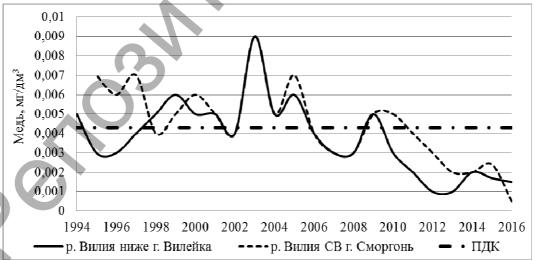


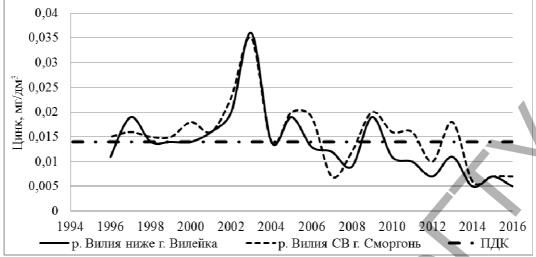
Рисунок 11 - Динамика среднегодовых концентраций меди, мг/дм<sup>3</sup>

пиковыми значениями производителя по меди превышающими ПДК в 2,1 раза и цинку в 2,6 раза .в 2003 г. – створы ниже г. Вилейки и СВ г. Сморгони. В последнее время прослеживается тенденция к снижению концентрации меди и цинка на обоих створах реки.

Распределение никеля (рис. 13) в речных водах также носит неравномерный характер. Пиковыми значениями характеризуется

2005 г., где превышение ПДК составляет 2,6 раза ниже г. Вилейки и 2,4 раза СВ г. Сморгони. Период с 2010 по 2015 гг. характеризуется полным отсутствием данного вещества в створе ниже г. Вилейки. Для створа СВ г. Сморгони такой период наблюдается с 2011 по 2015 гг.

Тенденция к снижению содержания нефтепродуктов (рис. 14) в речной воде прослеживается по всем наблюдаемым створам.



**Рисунок 12** – Динамика среднегодовых концентраций цинка, мг/дм<sup>3</sup>

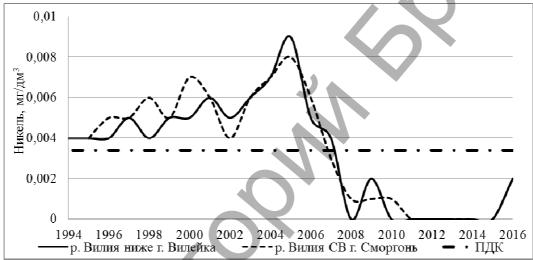
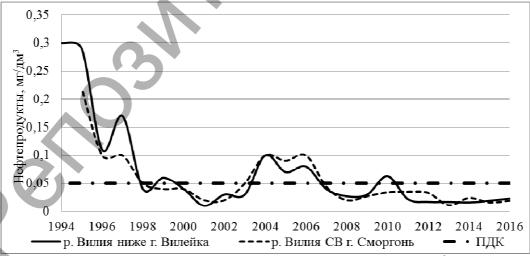


Рисунок 13 - Динамика среднегодовых концентраций никеля, мг/дм<sup>3</sup>



**Рисунок 14** – Динамика среднегодовых концентраций нефтепродуктов, мг/дм<sup>3</sup>

Распередление СПАВ (анион) (рис. 15) по р. Вилия носит неравномерный характер, однако за весь наблюдаемый период превышения ПДК (0,1 мг/дм³) не фиксируются.

В таблице 7 приведены статистические параметры, характеризующие гидрохимический режим р. Вилии.

**Антропогенная нагрузка.** Важным фактором при формировании гидрохимического режима является водность бассейна реки.

Данный параметр определяет концентрацию того или иного химического элемента и является важным фактором, определяющим способность реки к самоочищению. В настоящее время наблюдается снижение водопотребления по всему бассейну р. Вилии (рис. 16). Использование воды на различные нужды показано на рисунке 17.

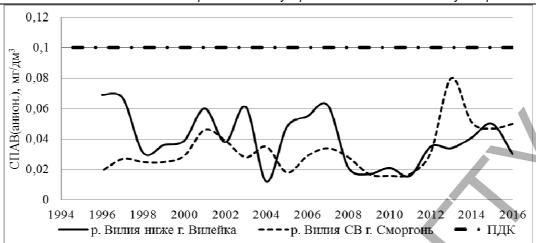


Рисунок 15 - Динамика концентрации СПАВ, мг/дм<sup>3</sup>

Таблица 7 - Статистические параметры

| Показатель       | Створ           | Среднее  | Максимальное | Минимальное | Амплитуда    | Коэффициент | Коэффициент |
|------------------|-----------------|----------|--------------|-------------|--------------|-------------|-------------|
|                  | ,               | значение | значение     | значение    | варьирования | вариации    | асимметрии  |
| Растворенный     | ниже г. Вилейки | 9,87     | 12,05        | 8,04        | 4,01         | 0,106       | 0,163       |
| кислород         | СВ г. Сморгони  | 10,39    | 12,43        | 8,54        | 3,89         | 0,092       | 0,478       |
| ХПК              | ниже г. Вилейки | 30,62    | 45,94        | 23,20       | 22,74        | 0,197       | 0,928       |
| AI IK            | СВ г. Сморгони  | 32,59    | 48,54        | 22,4        | 26,14        | 0,178       | 0,499       |
| БПК₅             | ниже г. Вилейки | 2,26     | 3,84         | 1,36        | 2,48         | 0,282       | 0,653       |
| DI IN5           | СВ г. Сморгони  | 2,34     | 3,55         | 0,85        | 2,70         | 0,276       | -0,127      |
| Взвешенные веще- | ниже г. Вилейки | 9,31     | 25,20        | 4,00        | 21,20        | 0,588       | 2,077       |
| ства             | СВ г. Сморгони  | 9,32     | 21,80        | 5,10        | 16,70        | 0,432       | 1,503       |
| A                | ниже г. Вилейки | 0,37     | 0,72         | 0,11        | 0,61         | 0,418       | 0,179       |
| Аммоний-ион      | СВ г. Сморгони  | 0,39     | 0,80         | 0,09        | 0,71         | 0,475       | 0,170       |
|                  | ниже г. Вилейки | 0,011    | 0,027        | 0,005       | 0,022        | 0,457       | 1,442       |
| Нитрит-ион       | СВ г. Сморгони  | 0,027    | 0,24         | 0,006       | 0,234        | 1,750       | 4,592       |
| Doodhar way      | ниже г. Вилейки | 0,017    | 0,040        | 0,007       | 0,033        | 0,487       | 1,260       |
| Фосфат-ион       | СВ г. Сморгони  | 0,027    | 0,069        | 0,010       | 0,059        | 0,554       | 0,977       |
| ИЗВ              | ниже г. Вилейки | 0,92     | 2,1          | 0,5         | 1,6          | 0,446       | 1,537       |
| NOD              | СВ г. Сморгони  | 0,95     | 1,7          | 0,6         | 1,1          | 0,329       | 1,178       |
| 06               | ниже г. Вилейки | 0,297    | 0,500        | 0,080       | 0,420        | 0,418       | 0,114       |
| Общее железо     | СВ г. Сморгони  | 0,332    | 0,670        | 0,140       | 0,530        | 0,395       | 1,169       |
| Мол              | ниже г. Вилейки | 0,0038   | 0,009        | 0,001       | 0,008        | 0,505       | 0,674       |
| Медь             | СВ г. Сморгони  | 0,0045   | 0,009        | 0,0005      | 0,0085       | 0,449       | 0,201       |
| Hann             | ниже г. Вилейки | 0,014    | 0,036        | 0,005       | 0,031        | 0,501       | 1,435       |
| Цинк             | СВ г. Сморгони  | 0,015    | 0,035        | 0,006       | 0,029        | 0,423       | 1,036       |
| Lluvos           | ниже г. Вилейки | 0,0034   | 0,009        | 0           | 0,009        | 0,799       | 0,060       |
| Никель           | СВ г. Сморгони  | 0,0035   | 0,008        | 0           | 0,008        | 0,787       | -0,038      |
| Lladaramanum     | ниже г. Вилейки | 0,070    | 0,300        | 0,010       | 0,290        | 1,155       | 2,159       |
| Нефтепродукты    | СВ г. Сморгони  | 0,054    | 0,220        | 0,011       | 0,209        | 0,888       | 2,163       |
| CDAD (surrey)    | ниже г. Вилейки | 0,039    | 0,069        | 0,007       | 0,062        | 0,479       | 0,055       |
| СПАВ (анмон.)    | СВ г. Сморгони  | 0,033    | 0,080        | 0,016       | 0,064        | 0,466       | 1,538       |

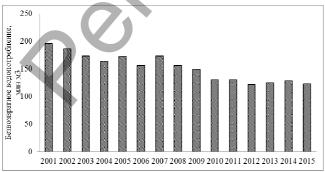


Рисунок 16 – Динамика безвозвратного водопотребления по бассейну р. Вилии за 2001–2015 годы (в пределах Республики Беларусь)

Одной из главных причин изменения химического состава природных вод является сброс недостаточно очищенных сточных вод. На городские очистные сооружения поступают сточные вод от жилой застройки, коммунальных и промышленных предприятий. Очистные сооружения, рассчитанные на бытовые сточные воды, не справляются со специфическим составом сточных вод от промышленных предприятий. Таким образом, недоочищенные сточные воды сбрасывается в водотоки, внося изменения в химический состав природных вод. На рисунке 18 представлена динамика изменения состава сброшенных сточных вод.

К точечным источникам загрязнения в бассейне р. Вилии относятся керамический завод в г. п. Радошковичи, мебельная фабрика и ВКХ г. Вилейки, завод «Оптик» и комбикормовый завод г. Сморгони. В р. Ушу поступают стоки с ВКХ г. Молодечно, ОАО «Забудова», железнодорожного узла. Реки Нарочь и Ошмянка принимают хозбытовые стоки населенных пунктов Нарочь и Ошмяны.

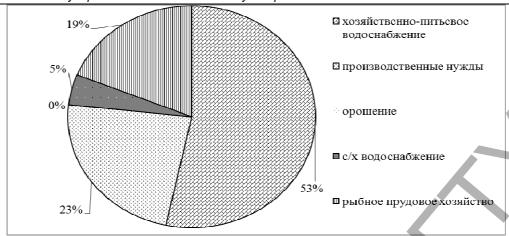
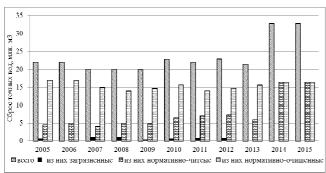


Рисунок 17 – Использование свежей воды на различные нужды по бассейну р. Вилии за 2015 год



**Рисунок 18** – Сброс сточных и других вод по бассейну р. Вилии за 2005-2015 год млн м<sup>3</sup>

Заключение. В настоящее время качество природной воды в р. Вилии, если оценивать его с помощью ИЗВ относится ко II классу и является относительно чистой. Распределение большинства показателей качества носит неравномерный характер, но практически все среднегодовые концентрации ингредиентов не превышают значений ПДК. Исключение составляют ХПК и железо общее. В последние годы тенденции к увеличению содержания наблюдаются по показателям аммоний-ион и фосфат-ион, однако ПДК данные показатели на 2016 г. не превышают. Одной из причин повышения содержания в речных водах этих ингредиентов может служит увеличение объема сбрасываемых сточных вод.

#### СПИСОК ЦИТИРОВАННЫХ ИСТОЧНИКОВ

- Алекин, О.А. Гидрохимические типы рек СССР / О.А. Алекин // Труды ГГИ. – 1950. – Вып. 25(79). – С.5-24.
- 2. Алекин, О.А. Основы гидрохимии / О.А. Алекин. Л.: Гидрометеоиздат, 1970. 444 с.

- Государственный водный кадастр: Водные ресурсы, их использование и качество воды (за 2006-2016 гг.). – Минск: ЦНИИКИВР, 2017. – 172 с.
- Кольмакова, Е.Г. Антропогенные изменения стока растворенных веществ рек бассейна Немана / Е.Г. Кольиакова. – Минск: БГУ, 2009 – 123 с.
- 5. Лукашев, К.И. Химические элементы в почвах / К.И. Лукашев, Н.Н. Петухова. – Минск: Наука и техника, 1970. –232 с.
- 6. Матвеев, А.А. Рельеф Беларуси / А.А. Матвеев, Б.Н. Гурский, Р.И. Левицкая. Минск: Университетское, 1988 320 с.
- Методические основы оценки и регламентирования антропогенного влияния на качество поверхностных вод / под ред. Караушева [и др.]. Л.: Гидрометеоиздат, 1987. 288 с.
- Национальная система мониторинга окружающей среды в Республике Беларусь: результаты наблюдений, 2016 года. [Электронный ресурс]. 2017. Режим доступа: http://www.ecoinfo.by/content/647.html. Дата доступа: 20.04.2018.
- 9. Постановление Министерства природных ресурсов и охраны окружающей среды Республики Беларусь от 30 марта 2015 г. №13 Об установлении нормативов качества воды поверхностных водных объектов.
- Почвы Белорусской СССР / Под ред. Т.Н. Куликовской [и др.]. Минск: Ураджай, 1974. – 312 с.
- 11. Природа Белоруссии: популярная энцикл. / редкол. И.П. Шамякин (гл. ред.) [и др.]. Минск : БелСЭ, 1989. 599 с.
- Ресурсы поверхностных вод СССР. Л.: Гидрометеоиздат, 1966.
   Т.5: Белосруссия и Верхнее Поднепровье / Под ред. З.И. Мироненко. 720 с.
- Ресурсы поверхностных вод СССР. Описание рек и озер и расчеты основных характеристик их режима. Ленинград: Гидрометеоиздат, 1971. Т. 5: Белоруссия и Верхнее Поднепровье / Под ред. К.А. Клюевой. 1107 с.

Материал поступил в редакцию 05.05.2018

#### VOLCHAK A.A., TARATSENKAVA M.A. The hydrochemical regime of the RIVER VILIYA

The article assesses the transformation of the hydrochemical regime of the Viliya River for the period from 1956 to 2016. Dynamics of average annual values for the period from 1994 to 2016 for 14 indicators of surface water quality is considered.

УДК 626.8; 551.48

Валуев В. Е.

## ВОДНО-БАЛАНСОВАЯ ОЦЕНКА СТОКА

Введение. Действующими техническими нормативными правовыми актами установлено, что слой воды, подлежащий отводу при создании необходимых условий осушения, определяется для расчетных гидрологических периодов водно-балансовым способом и в соответствии с требованиями к уровенному режиму грунтовых вод на за-

вершающую фазу рассматриваемого периода.

Длительный процесс естественного переувлажнения почвогрунтов и заболачивания мелиорируемых участков суши в зависимости от преобладающего типа водного питания земель проходит три стадии:

1 — низинное болото, образование которого связано с притоком с

**Валуев Владимир Егорович**, к.т.н., доцент, профессор кафеды природообустройства Брестского государственного технического университета. Беларусь, БрГТУ, 224017, г. Брест, ул. Московская, 267.