Федеральная служба по гидрометеорологии и мониторингу окружающей среды
Департамент Федеральной службы по гидрометеорологии и мониторингу окружающей среды по Приволжскому федеральному округу
Федеральное государственное бюджетное учреждение «Чувашский республиканский центр по гидрометеорологии и мониторингу окружающей среды» (ФГБУ «Чувашский ЦГМС»)
ул. Промышленная, д. 37, г. Новочебоксарск, Чувашская Республика, 429955. Тел./факс: (8352) 73-74-01, e-mail: meteo@cap.ru
ОКПО: 24356546, ОГРН: 1022100908830 ИНН/КПП: 2124009909/212401001

Обзор качества поверхностных вод на территории Чувашской Республики за февраль 2012 года

За февраль 2012 года на территории Чувашской Республики было отобрано и проанализировано 9 проб воды. Для анализов проб используются специальные методики, различающиеся по чувствительности, точности и селективности. Каждая методика метрологически аттестована в определенном порядке.

Следует заметить, что качество воды в различных водных объектах редко бывает постоянным во времени, как правило, оно подвержено изменениям, которые могут быть вызваны естественными причинами или являться результатом деятельности человека.

Характерными загрязняющими веществами в водоемах Чувашской Республики в феврале являлись: азот аммонийный, трудноокисляемое органическое вещество по величине ХПК, железо общее и нефтепродукты.

Превышения ПДК (предельно допустимых концентраций) по азоту аммонийному

Пункт отбора пробы	Величина ПДК
Чебоксарское вдхр.	1,8-2,0
р. Алатырь	2,7
р. М. Цивиль	1,7
р. Цивиль	1,7

Аммонийный азот в водах находится, главным образом, в растворенном состоянии, и определяется величиной pH и температурой воды. Естественными источниками аммиака служат прижизненные выделения гидробионтов. Источником антропогенного загрязнения водных объектов ионами аммония являются сточные воды многих отраслей промышленности , бытовые сточные воды, стоки с сельскохозяйственных угодий.

В осенне-зимний период повышенное содержание ионов аммония связано с минерализацией органических веществ в условиях слабого потребления фитопланктоном и уменьшения скорости биохимического окисления из-за низких температур.

Превышения ПДК по железу общему

Пункт отбора пробы	Величина ПДК
Чебоксарское вдхр.	1,6-2,2
р. Цивиль	1,9
р. М. Цивиль	2,4
р. Алатырь	2,4
р. Сура (с. Порецкое)	3,3
р. Сура (г. Ядрин)	1,2

Железо является одним из самых распространенных элементов земной коры, что обуславливает его постоянное присутствие в природных водах.

Основным природным источником поступления железа в поверхностные воды являются процессы выветривания горных пород, сопровождающиеся их растворением. Значительная часть железа поступает также с подземным стоком. Антропогенное загрязнение водных объектов соединениями железа обусловлено их выносом со сточными водами многих

отраслей промышленности, прежде всего горнодобывающих, металлургических, химических предприятий.

Превышения ПДК по химическому потреблению кислорода (ХПК)

Пункт отбора пробы	**Величина ПДК**
Чебоксарское вдхр.	1,5-1,7
р. Цивиль	1,5
р. М. Цивиль	1,6
р. Алатырь	1,8
р. Сура (с. Порецкое)	1,7
р. Сура (г. Ядрин)	1,3

Химическое потребление кислорода (ХПК) – количество кислорода, расходуемого на окисление содержащихся в воде органических и неорганических веществ сильными окислителями. Величина ХПК подвержена довольно значительным и закономерным сезонным колебаниям. В водных объектах, подверженных сильному антропогенному воздействию, на изменения величины ХПК значительное влияние оказывает объем и режим сточных вод.

Превышения ПДК по нефтепродуктам

Пункт отбора пробы	**Величина ПДК**
р. Сура (с. Порецкое)	1,2

Нефтепродукты относятся к числу наиболее опасных веществ, вызывающих тяжелые экологические последствия при загрязнении ими водных объектов. Негативное воздействие нефтепродуктов выражается в изменении вкуса, запаха, цвета, pH водной среды; нарушении газового режима, теплового обмена, цикла репродукции кислорода – фотосинтеза, естественного обмена энергией, и т.д.

Содержание остальных контролируемых ингредиентов было ниже допустимых значений.

Подготовил:
Гидрохимик 2 категории Корнякова Т. Н.