

МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ

МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ МАССОВОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ БИОХИМИЧЕСКОЙ ПОТРЕБНОСТИ В КИСЛОРОДЕ В СТОЧНЫХ И ПРИРОДНЫХ ВОДАХ ТИТРИМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ

**Федеральный реестр (ФР)
ФР .1.31.2010.07688**

Методика допущена для целей производственного экологического контроля



Волгоград 2010

Методика разработана

ОО по Волгоградской области «Центр Экологического Контроля», являющейся базовым подразделением метрологической службы хлорной и содовой подотраслей химической, нефтехимической промышленности.

Аттестат аккредитации метрологической службы на право аттестации методик выполнения измерений и проведения метрологической экспертизы документов № 01.00245-2008 от 17.12.2008 г.

Регистрационный номер МВИ по отраслевому реестру Р 76/147-2010.

Министерство промышленности, науки и технологий Российской Федерации
Департамент химической, нефтехимической промышленности

Право тиражирования и реализации принадлежит разработчику

Разработчик: ОО по Волгоградской области «Центр Экологического Контроля»

Почтовый адрес: 400086, г. Волгоград, ул. Героев Малой Земли, 69

Тел. (8442) 61-40-04

Факс (8442) 61-40-05

e-mail: vorticella@yandex.ru

Экз.№

Воронович Н.В, Налимова С.С. Методика выполнения измерений массовой концентрации биохимической потребности в кислороде в сточных водах и природных водах титриметрическим методом

Табл. 4

Библиогр. 3

ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	

СОДЕРЖАНИЕ

1 НАЗАЧЕНИЕ И ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ МЕТОДИКИ	4
2 ХАРАКТЕРИСТИКА ПОГРЕШНОСТИ ИЗМЕРЕНИЙ	5
3 СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ, ВСПОМОГАТЕЛЬНЫЕ УСТРОЙСТВА, РЕАКТИВЫ И МАТЕРИАЛЫ	6
4 МЕТОД ИЗМЕРЕНИЙ	7
5 ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ	8
6 ТРЕБОВАНИЯ К КВАЛИФИКАЦИИ ОПЕРАТОРА	9
7 УСЛОВИЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ	9
8 ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ	9
9 ОТБОР ПРОБ	17
10 УСТРАНЕНИЕ МЕШАЮЩИХ ВЛИЯНИЙ	17
11 ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ	18
12 ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ	21
13 ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ	13
14 КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ	24
15 БИБЛИОГРАФИЯ	



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 4 Всего листов 27

1 НАЗНАЧЕНИЕ И ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Настоящая методика предназначена для определения массовой концентрации биохимического потребления кислорода (БПК) в сточных и природных водах.

Биохимическим потреблением кислорода называют количество кислорода в миллиграммах, требуемое для окисления органических веществ, находящихся в 1 дм³ исследуемой жидкости, в аэробных условиях, при 20°C, в результате происходящих в воде биохимических процессов за определенный период времени (5, 10, 20 суток). Продолжительность инкубации, равная пяти суткам, признана стандартной (БПК₅). За БПК полное принимают биохимическое потребление кислорода за 20 суток (БПК₂₀). Биохимическое потребление кислорода не учитывает расход кислорода на нитрификацию, т.е. превращение аммонийных ионов в нитрит-ионы, а затем в нитрат-ионы.

Методика выполнения измерения БПК применяется при определении следующих параметров:

- полной и удельной нагрузок на 1 г сухого «активного ила» при эксплуатации биологических очистных сооружений;
- возможности биохимического окисления для различных веществ промышленного производства;
- возможности существования и аэробного развития в исследуемой воде колоний бактерий «активного ила» и способности присутствующих в ней веществ окисляться данной колонией.

При определении БПК предварительная адаптация микрофлоры для заражения имеет решающее значение (предусмотрено в п.8.3.3).

При выполнении измерения БПК в натуральной (взбитанной) пробе исследуемой воды, определяют количество органических веществ в растворенной форме и во взвешенном состоянии; в фильтрованной пробе определяют количество органических веществ только в растворенной форме.

Определение БПК в промышленных и хозяйствственно-бытовых сточных водах поступающих на биологическую очистку, необходимо для установления технологических параметров очистки, расчета окислительной мощности биологических очистных сооружений.

В сточных водах после биологической очистки значение БПК указывает на эффективность химических процессов в аэротенках (биофильтрах).

В поверхностных водоемах величина БПК является показателем степени чистоты и жизненного уровня водоема.

Если в пробе присутствуют сульфиды, нитриты, железо двухвалентное, органические восстановители в концентрации выше 0.1 мг/дм³, снижение количества растворенного кислорода происходит за счет ~~формального~~ окисления присутствующих в исследуемой пробе восстановителей. Устранение мешающего влияния восстановителей предусмотрено в «Ходе выполнения измерений» (п.11.4).



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 5 Всего листов 27

Метод не применим в случае присутствия в исследуемой пробе минеральных солей по сухому остатку свыше 10 г/дм³.

В присутствии веществ, подавляющих процессы жизнедеятельности микроорганизмов в кислородной склянке, результаты измерения БПК занижаются. К таким веществам относятся: ртуть (свыше 0,005 мг/дм³), хром, никель (свыше 0,2 мг/дм³), кадмий, цинк (свыше 0,3 мг/дм³), медь (свыше 0,01 мг/дм³), хлорамин, хлор активный, дихлорэтан (свыше 2,0 мг/дм³), винилхлорид (свыше 0,3 мг/дм³), хлороганические соединения (в суммарной концентрации выше 3 мг/дм³).

При определении БПК в сточных водах, содержащих вещества, которые реагируют с элементарным йодом (органические вещества и минеральные восстановители) проводят анализ с поправкой на йодопотребление (предусмотрено в ходе определения п. 11.4).

Диапазон измерения биохимического потребления кислорода (БПК_{полн.}) данной методикой:

- от 1,50 мгO₂/дм³ до 8000 мгO₂/дм³ для химзагрязненных, хозяйственных сточных вод до и после биологической очистки;
- от 0,50 мгO₂/дм³ до 300 мгO₂/дм³ для природных поверхностных и подземных вод.

2 ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОГРЕШНОСТИ ИЗМЕРЕНИЙ

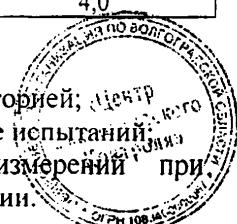
2.1 При соблюдении всех регламентированных условий и проведении измерений в точном соответствии с методикой погрешность результатов измерений (и ее составляющие) не превышает значений, приведенных в таблице 1.

Таблица 1

Объект	Диапазон измерения содержания БПК, мгO ₂ /дм ³	Показатель точности (границы относительной погрешности при вероятности Р=0,95) $\pm\delta, \%$	Показатель воспроизводимости (относительное среднее квадратическое отклонение воспроизводимости), $\sigma_R, \%$
Сточные воды	От 1,50 до 5,00 вкл.	25	12,8
	Св. 5,00 до 100 вкл.	10	5,0
	Св. 100 до 8000 вкл.	8	4,0
Природные воды	От 0,50 до 5,00 вкл.	25	12,8
	Св. 5,00 до 100 вкл.	10	5,0
	Св. 100 до 300 вкл.	8	4,0

2.2 Значения показателя точности методики используют при:

- оформлении результатов измерений, выдаваемых лабораторией;
- оценке деятельности лабораторий на качество проведения испытаний;
- оценке возможности использования результатов измерений при реализации методики выполнения измерений в лаборатории.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 6 Всего листов 27

3 СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ, ВСПОМОГАТЕЛЬНЫЕ УСТРОЙСТВА, РЕАКТИВЫ И МАТЕРИАЛЫ

3.1 Средства измерений

1	Весы высокого и среднего класса точности	ГОСТ 24104-01
2	Колбы мерные 1-100-2, 1-200-2, 1-500-2, 2-1000-2	ГОСТ 1770-74
3	Пипетки 1-2-1, 1-2-2, 2-2-5, 2-2-10, 2-2-25, 2-2-50, 2-2-100	ГОСТ 29169 – 91
4	Бюretки 1-3-2-25-0.1, 1-1-2-10-0.5	ГОСТ 29251-91
5	Цилиндры 1-50-2, 1-100-2, 1-250-2, 1-1000-2	ГОСТ 1770-74
6	Набор (1 – 100) г F ₁ – F ₂	ГОСТ 7328- 2001
7	Секундомер «Агат»	ТУ 25-1819.0021-90
8	Иономер универсальный И-130, И-120	ГОСТ 15150-69
9	Термометр ТЛ-4, (0-150) °C, с ценой деления 0.1 °C	ГОСТ 28498-90
10	Стандартный образец состава раствора БПК с массовой концентрацией БПК 204 мгO ₂ /дм ³ , или другие стандартные образцы, аттестованные в установленном порядке, с относительной погрешностью аттестованного значения не более ± 5 мгO ₂ /дм ³	ГСО 8048-94

3.2 Вспомогательные устройства и оборудование

1	Воронки стеклянные В-36-80-ХС	ГОСТ 25336-82Е
2	Стаканчик СВ 14/8, СВ 34/12, СН 85/14, СН 45/13	ГОСТ 25336-82
3	Фильтр обеззоленный «белая лента»	ТУ 6-09-1678-86
4	Стаканы В-1-250 ТС, В-1-500 ТС, В-1-1000 ТС	ГОСТ 25336-82
5	Колбы КН 2-250 ТС-18, КН 2-500 ТС-40	ГОСТ 25336-82
6	Кружки фарфоровые 1, 2	ГОСТ 9147-80
7	Шкаф сушильный ШСС или СНОЛ, обеспечивающий температуру нагрева (150±2)°C	ТУ 64-1-909-80
8	Термостат биологический ХТ-3/40-1	ТУ РБ 28610042.001-99
9	Капельница 2-25 ХС	ГОСТ 25336-82
10	Кислородная склянка с притертой крышкой, объемом 100 см ³	ГОСТ 25336-82
11	Сосуд СЦ 5, 10	ГОСТ 25336-82
12	Универсальная индикаторная бумага	ТУ 6-09-1181-76
13	Ткань типа мельничный газ № 19-25	ГОСТ 4403
14	Склянка материальная для отбора и хранения проб, объем 500-1000 см ³	ГОСТ 4172-77
15	Микрокомпрессор	ГОСТ 3773-72

3.3 Реактивы и материалы

1	Вода дистиллированная	ГОСТ 6709-72
2	Калий фосфорнокислый, однозамещенный	ГОСТ 4198-75
3	Натрий фосфорнокислый, двузамещенный	ГОСТ 4172-77
4	Аммоний хлористый, «ч.д.а»	ГОСТ 3773-72
5	Натрия гидроокись, «ч.д.а»	ГОСТ 4328-77



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 7 Всего листов 27

6 Кислота серная	ГОСТ 4204-77
7 Йодид калия	ГОСТ 4232-74
8 Калий фосфорнокислый, двузамещенный	ГОСТ 2493-75
9 Карбамид	ГОСТ 6691-77
10 Натрия сульфит	ГОСТ 195-77
11 Марганец сернокислый, «хч»	ГОСТ 435-77
12 Марганца хлорид, «хч»	ГОСТ 612-75
13 Гидроокись калия	ГОСТ 24363-80
14 Йод, «хч»	ГОСТ 4159-79
15 Магния сульфат, «хч»	ГОСТ 4523-77
16 Кальций хлористый, «хч»	ГОСТ 4460-77
17 Железо хлорное, «хч»	ГОСТ 4147-74
18 Натрий серноватистокислый, «хч»	ГОСТ 27068-86
19 Крахмал	ГОСТ 10163-76
20 Соляная кислота	ГОСТ 3118-77
21 Щавелевая кислота	ТУ 6-36-0204229-1047-91
22 Калий марганцевокислый	ГОСТ 20490-75
23 Бихромат калия	ГОСТ 4220-75
24 Бикарбонат натрия	ГОСТ 4201-79
25 Кальций хлористый обезвоженный, ч	ТУ 6-09-4711-83Е

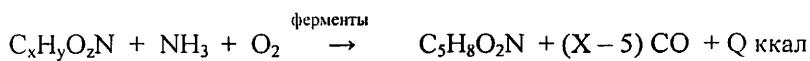
Примечание: допускается применение иных средств измерений, вспомогательных устройств, реактивов и материалов, технические и метрологические характеристики которых не уступают указанным выше и обеспечивают требуемую точность измерений.

Средства измерений должны быть поверены в установленном порядке.

4 МЕТОД ИЗМЕРЕНИЙ

Метод определения БПК основан на подборе разбавлений исследуемых проб с целью создания условий для жизнедеятельности микроорганизмов, в результате чего происходит окисление различных присутствующих в пробе органических веществ.

Процесс в кислородной склянке протекает по схеме (синтез клеточных веществ):



где $C_5H_8O_2N$ – среднее соотношение основных элементов в клеточном веществе бактерий.

Результат БПК рассчитывают исходя из значений растворенного кислорода до и после инкубации. Инкубацию проводят при стандартных условиях ($20^{\circ}C$, без доступа воздуха и света, в специальном термостате, в кислородных склянках с гидрозатвором) в течение 3, 5, 10, 20° суток. Суммарное количество растворенного кислорода, расходуемое при этом, соответствует величине $BPK_{\text{полного}}$.

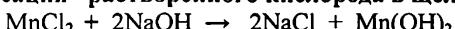


ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК» Лист 8 Всего листов 27
--------------------	---	---

Йодометрический метод определения растворенного кислорода основан на взаимодействии в щелочной среде гидроокиси марганца с растворенным в воде кислородом. Гидроокись марганца, количественно связывая растворенный в воде кислород, переходит в нерастворимое соединение Mn^{+4} коричневого цвета. При подкислении раствора в присутствии избытка йодистого калия образуется йод, количество которого эквивалентно содержанию растворенного кислорода.

Реакции протекают по следующим уравнениям:

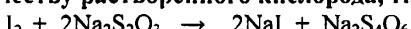
- фиксация растворенного кислорода в щелочной среде:



- выделение йода, эквивалентного количеству связанного кислорода, в кислой среде



- йодометрическое определение количества йода, эквивалентного количеству растворенного кислорода, тиосульфатом натрия



Для получения достоверных результатов измерения БПК необходимо строго соблюдать следующие условия:

- во время инкубации количество присутствующего кислорода в пробе должно соответствовать его потреблению. Это зависит от степени разбавления проб, от применения одной и той же разбавляющей воды и одного и того же способа обработки воды перед анализом;

- содержание растворенного кислорода в пробе должно оставаться в течение всего времени инкубации таким, чтобы обеспечивались нормальные условия протекания аэробных биохимических процессов. Эти условия соблюдаются, если анализируемая пробы или смесь пробы с разбавляющей водой будет насыщена перед началом определения кислородом воздуха до $(7,5 - 9,5) \text{ mgO}_2/\text{dm}^3$ и, во время инкубационного периода, произойдет снижение концентрации растворенного кислорода не менее чем на 50 % и не более чем на 80 % и содержание растворенного кислорода на 5 сутки инкубации составит не менее 2 $\text{mg O}_2/\text{dm}^3$.

5 ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

При выполнении измерений биохимического потребления кислорода необходимо соблюдать требования техники безопасности (ТБ) при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.1.007-91, требования пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004-91, требования электробезопасности при работе с электроустановками по ГОСТ 12.1.019-79, требования положения о системе управления промышленной безопасностью и охраной труда. Контроля



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 9 Всего листов 27

6 ТРЕБОВАНИЯ К КВАЛИФИКАЦИИ ОПЕРАТОРА

К выполнению измерений и обработке их результатов допускают специалиста, имеющего опыт работы в химической лаборатории, прошедшего соответствующий инструктаж, освоившего метод в процессе тренировки и уложившегося в нормативы оперативного контроля при выполнении процедур контроля погрешности.

Операции по данной МВИ могут быть выполнены лаборантом с квалификацией 5 разряда, согласно «Единому тарифно-квалификационному справочнику работ и профессий рабочих».

Время, необходимое для выполнения одного измерения - 51,1 минут.

7 УСЛОВИЯ ПРОВЕДЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ

Измерения по данной методике выполняют при следующих условиях:

7.1 Атмосферное давление 97,3 – 104,6 кПа (730 – 780 мм.рт.ст.).

7.2 Температура воздуха (15-30) °C.

7.3 Относительная влажность воздуха не более 80 % при температуре 25°C.

7.4 Напряжение питания электросети (220±22) В.

8 ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ

8.1 Подготовка посуды

8.1.1 Вся посуда и вспомогательные материалы для отбора и хранения проб должны быть вымыты. Стенки посуды смачивают «хромовой смесью», выдерживают от 1 часа до 1 суток в вытяжном шкафу. Промывают водопроводной водой несколько раз, обрабатывают натрием углекислым кислым, снова промывают водопроводной водой, ополаскивают 3 - 4 раза дистиллированной водой и высушивают.

Нельзя использовать для мытья посуды поверхностно-активные вещества и органические растворители.

Кислородные склянки должны храниться закрытыми стеклянными притертыми пробками.

8.1.2 Приготовление «хромовой смеси»

Операции по приготовлению «хромовой смеси» проводят в вытяжном шкафу.

Навеску калия двухромокислого 10.0 г, взвешенную с точностью 0.1 г, количественно переносят в фарфоровую кружку. Мерным цилиндром вместимостью 100 см³ отмеряют 100 см³ концентрированной серной кислоты и осторожно добавляют в фарфоровую кружку. Перемешивают стеклянной палочкой до полного растворения бихромата калия. Хранят «хромовую смесь» в посуде из толстостенного стекла в вытяжном шкафу, не более 1 года (при сохранении смесью темно-оранжевого цвета).



Ф.Р.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК» Лист 10 Всего листов 27
---------------------	--	--

8.1.3 Калибровка кислородных склянок

Склянку тщательно моют, высушивают, закрывают пробкой и взвешивают с точностью до 0,01 г.

Наполняют склянку дистиллированной водой до краев и закрывают пробкой таким образом, чтобы под пробкой не осталось пузырьков воздуха. Обтирают склянку досуха и снова взвешивают с точностью до 0,01 г.

Разность в весе дает массу воды в склянке, которую для перевода в объем, необходимо разделить на коэффициенты приведенные в таблице 2 (при соответствующей температуре).

Таблица 2

Температура воды, °C	Коэффициент перевода с массы на объем
15	0.998
20	0.997
25	0.996

8.2 Подготовка пробы

БПК определяют в натуральной (взболтанной) пробе, пробе после отстаивания взвешенных частиц или в фильтрованной пробе.

- При определении в натуральной пробе перед началом выполнения измерения исходную пробу тщательно перемешивают.

- Пробу, содержащую механические примеси (песок, мусор, землю), отстаивают. Отстаивание проб проводят в цилиндрах. Сточные воды отстаивают в течение 2-х часов, природные в течение 0,5 часа. Сифоном отбирают верхнюю отстоянную часть для определения БПК.

- Фильтрование проб применяют, если в исследуемых пробах присутствуют живые организмы (дафнии, циклопы, водяные жуки) или низшая водная растительность (водоросли). Для фильтрования используют ватно-марлевые фильтры или ткань типа «мелничный газ».

8.3 Подготовка разбавляющей воды

8.3.1 Дистиллированная вода, используемая для приготовления разбавляющей воды, не должна содержать веществ, оказывающих влияние на определение БПК (меди более 0,01 мг/дм³, цинка более 1,0 мг/дм³, хлорамина и органических веществ).

Дистиллированную воду, предназначенную для приготовления разбавляющей воды, насыщают кислородом, аэрируя микрокомпрессором до концентрации растворенного кислорода не менее $(8,0 \pm 0,5) \text{ мг O}_2/\text{дм}^3$ и не более $(9,0 \pm 0,5) \text{ мг O}_2/\text{дм}^3$.

В день применения в разбавляющей воде измеряют содержание растворенного кислорода, значение pH среды, температуру. Значение pH должно находиться в диапазоне 7,0-8,0 ед.рН. Для доведения рН до оптимальных значений используют бикарбонат натрия (0,3 г на 1 л разбавляющей воды)



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 11 Всего листов 27

В сосуд СЦ цилиндром вместимостью 1 дм³ отмеряют 1 дм³ дистиллированной воды, насыщенной при 20 °С кислородом воздуха и с оптимальным значением pH. Пипетками вместимостью 1 см³ строго последовательно прибавляют 1,0 см³ фосфатного буферного раствора, 1,0 см³ раствора сульфата магния, 1,0 см³ раствора хлорида кальция, 1,0 см³ раствора хлорида железа (III). Перемешивают. Пипеткой вместимостью 1 см³, непосредственно перед применением, вносят 1 см³ культуры микроорганизмов в 1 дм³ разбавляющей воды.

8.3.2 Проверка степени чистоты разбавляющей воды холостым опытом

При определении БПК₅ или БПК_{полн.} разница между значениями средних концентраций кислорода в пробе холостого опыта нулевого дня и через 5-суточный срок инкубации не должна превышать 0,5 мгO₂/дм³.

8.3.3 Подготовка микрофлоры для заражения разбавляющей воды

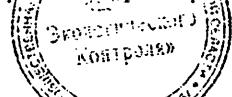
Поскольку определение БПК является биологическим методом, то разбавляющая вода должна содержать микроорганизмы, способные разлагать присутствующие в исследуемой пробе органические соединения.

8.3.3.1 При контроле химически загрязненных сточных вод, поступающих на биологические очистные сооружения, необходимо брать активный ил с действующих биологических очистных сооружений, для заражения разбавляющей воды. Свежеотобранный активный ил (или допускается сохранение пробы активного ила в холодильнике в открытом виде не более 3-х суток) необходимо внести в разбавляющую воду в таком количестве, чтобы БПК разбавляющей воды было не более 0,5 мгO₂/дм³. В зависимости от дозы активного ила, на 1 дм³ разбавляющей воды вносят (0,2-1,0) см³ активного ила. Активный ил содержит адаптированную микрофлору для биологического окисления специфических органических веществ исследуемой пробы.

8.3.3.2 Можно использовать биологически очищенную сточную воду с действующими очистными сооружениями. При использовании очищенной воды для заражения разбавляющей воды, ее, в количестве (20-25) см³ добавляют на 1 дм³ разбавляющей воды и используют для выполнения измерений.

8.3.3.3 При отсутствии очищенной или хозяйственно-бытовой сточной воды можно добавить аквариумный активный ил, но, при этом, необходимо помнить, что при определении БПК неадаптированной микрофлорой, результат будет занижен практически до «отсутствия», поэтому заражение аквариумной микрофлорой применимо при постанове опытов на пробах биологически очищенных сточных вод, сбрасываемых в природный водоем; оценке качества природных подземных вод по показателю БПК. В случае оценки БПК самого водоема рекомендуется выделять для заражения бактерии придонного слоя.

В случае использования бактерий придонного ила водоема или бактерий, содержащихся в хозфекальных сточных водах, предварительно 100 см³ пробы фильтруют через фильтр «белая лета». Затем бактерии в фильтрате



Ф.Р.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 12 Всего листов 27

концентрируют на мембранным фильтре, промывают 1 %-ным раствором хлорида натрия и далее смывают с фильтра в разбавляющую воду.

8.4 Приготовление растворов солей для разбавляющей воды

8.4.1 Приготовление фосфатно-буферного раствора

В стаканчиках СВ 34/12 взвешивают с точностью 0,01 г 8,50 г однозамещенного фосфорнокислого калия, 21,75 г двузамещенного фосфорнокислого калия, 33,40 г двузамещенного фосфорнокислого натрия и 1,70 г хлорида аммония. В каждый стаканчик приливают по 100 см³ дистиллированной воды отмеренной цилиндром вместимостью 100 см³ и тщательно перемешивают до растворения солей. В мерную колбу вместимостью 1 дм³ последовательно количественно переносят растворы солей, перемешивают и доводят до метки дистиллированной водой.

Реактив хранят в склянке из темного стекла, в темном месте, при комнатной температуре, не более 1 месяца.

8.4.2 Приготовление раствора сульфата магния

В стаканчике СВ 34/12 взвешивают с точностью 0,01 г навеску сульфата магния 22,50 г. Количественно, при помощи дистиллированной воды переносят ее в мерную колбу вместимостью 1 дм³, перемешивают и доводят до метки дистиллированной водой.

Реактив хранят в склянке из темного стекла, в темном месте, при комнатной температуре, не более 1 месяца.

8.4.3 Приготовление раствора хлорида кальция

В стаканчике СВ 34/12 взвешивают с точностью 0,01 г навеску хлорида кальция 27,50г. Количественно, при помощи дистиллированной воды, переносят ее в мерную колбу вместимостью 1 дм³, перемешивают и доводят до метки дистиллированной водой.

Реактив хранят в склянке из темного стекла, в темном месте, при комнатной температуре, не более 1 месяца.

8.4.4 Приготовление раствора хлорида железа (III)

В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,01 г навеску хлорида железа (III) 0,25 г. Количественно, при помощи дистиллированной воды, переносят ее в мерную колбу вместимостью 1 дм³, перемешивают и доводят до метки дистиллированной водой.

Реактив хранят в склянке из темного стекла, в темном месте, при комнатной температуре, не более 1 месяца.

8.5 Приготовление реагента Винклера

В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,01 г навеску калия йодистого 15,00 г; в стаканчике СВ 34/12 - навеску гидроокиси натрия 50,00 г.

Количественно, при помощи 20 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 25 см³, переносят навеску калия йодистого в стакан, вместимостью 100 см³. Растворяют при перемешивании.

Количественно, при помощи 50 см³ дистиллированной «воды, отмеренной цилиндром вместимостью 50 см³ переносят навеску гидробактерий».



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 13 Всего листов 27

натрия в фарфоровый стакан вместимостью 100 см³. Растворяют при перемешивании. Охлаждают.

Полученные растворы количественно переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³. Перемешивают и доводят объем до метки дистиллированной водой. При наличии муты раствор фильтруют через фильтр «белая лента».

Реактив хранят в склянке из темного стекла с плотно закрытой резиновой пробкой, не более года, если нет помутнения, хлопьев.

8.6 Приготовление раствора хлорида (сульфата) марганца

В стаканчике СН 85/14 взвешивают с точностью 0,01 г навеску хлорида марганца 425,00 г. Количественно, при помощи 500 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 500 см³, переносят навеску хлорида марганца в стакан вместимостью 1000 см³. Растворяют при перемешивании. Количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1 дм³ и доводят дистиллированной водой до метки.

Раствор хранят в склянке из темного стекла с плотно закрытой крышкой, не более года, если нет помутнения, хлопьев.

Вместо раствора хлорида марганца можно использовать раствор сульфата марганца.

В стаканчике СН 85/14 взвешивают с точностью 0,01 г навеску сульфата марганца ($MnSO_4 \cdot 2H_2O$) 400,00 г. Количественно, при помощи 500 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 500 см³, переносят навеску сульфата марганца в стакан вместимостью 1000 см³. Растворяют при перемешивании. Количественно переносят в колбу вместимостью 1 дм³ и доводят дистиллированной водой до метки.

Раствор хранят в склянке из темного стекла с плотно закрытой крышкой, не более года, если нет помутнения, хлопьев.

8.7 Приготовление раствора крахмала с массовой долей 0,5 %

В стаканчике СН 45/13 взвешивают с точностью 0,01 г навеску крахмала 0,50 г и растворяют в 20 см³ дистиллированной воды.

В термостойкий стакан вместимостью 250 см³ вносят 80 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 100 см³. Ставят стакан на плитку и доводят воду до кипения. В кипящую воду вливают раствор крахмала, постоянно перемешивая, кипятят (3±0,5) минут. Стакан снимают с плитки, раствор охлаждают.

Раствор хранят не более 5 дней, в склянке из темного стекла.

8.8 Приготовление раствора тиосульфата натрия с концентрацией 0,1 моль/дм³

Допускается приготовление раствора тиосульфата натрия из фиксанала.

Раствор тиосульфата натрия готовят по ГОСТ 25794.2-83.

В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,0001 г навеску тиосульфата натрия. Количественно переносят при помощи 200 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 250 см³ в стаканчик СВ 14/8.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 14 Всего листов 27

мерную колбу вместимостью 1 дм³. В колбу с раствором тиосульфата натрия пипеткой вместимостью 10 см³ вносят 10 см³ изобутилового спирта. Тщательно перемешивают и доводят объем в колбе до метки дистиллированной водой.

Раствор годен к применению через 10-14 суток. Хранят раствор в склянке из темного стекла, при комнатной температуре, не более 3-х месяцев.

8.8.1 Определение коэффициента поправки раствора тиосульфата натрия

Навеску бихромата калия массой (0,1500-0,2000) г помещают в стаканчик СВ 14/8 и высушивают в сушильном шкафу при температуре (100±5) °С до постоянной массы. Перед каждым взвешиванием навеску охлаждают в эксикаторе, заполненном хлористым кальцием обезвоженным, в течение (30±2) мин. Операцию высушивания повторяют до получения постоянной массы навески. Масса навески считается постоянной, если результат взвешивания отличается от предыдущего взвешивания не более чем на 0,0002г.

Количественно при помощи 50 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 50 см³, переносят навеску в коническую колбу с пришлифованной пробкой, вместимостью 500 см³. Пипеткой вместимостью 10 см³ вносят в колбу 10 см³ раствора калия йодистого с массовой долей 30 %. Перемешивают. Далее в эту же колбу пипеткой вместимостью 20 см³ вносят 20 см³ раствора серной кислоты с массовой долей 20 %, перемешивают. Сразу закрывают колбу пробкой, смоченной в растворе йодистого калия. Перемешивают и выдерживают раствор в темноте в течение (10±0,1) минут.

По истечении указанного времени пробку и стенки колбы обмывают 50 см³ дистиллированной воды. Добавляют в колбу 200 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 250 см³.

Выделившийся йод отгитровывают раствором тиосульфата натрия с концентрацией 0,1 моль/дм³ (0,1н) до перехода окраски раствора в светло-желтую. Затем прибавляют 2 см³ раствора крахмала с массовой долей 0,5 % и продолжают титрование при тщательном перемешивании до перехода синей окраски раствора в светло-зеленую.

Вычисляют поправочный коэффициент по формуле (1)

$$K = \frac{m_1 \cdot 1000}{M_1 \cdot C_1 \cdot V}, \quad (1)$$

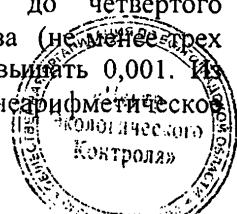
где, m₁- масса навески установочного вещества (калия двухромовокислого), г;

M₁ – молярная масса эквивалента установочного вещества (калия двухромовокислого – 49,03 г/моль);

C₁ – заданная молярная концентрация вещества в растворе, моль/дм³;

V – объем раствора натрия серноватистокислого, израсходованный на титрование, см³.

Коэффициент поправки вычисляют с точностью до четвертого десятичного знака по каждой навеске установочного вещества (не менее трех раз). Расхождения между коэффициентами не должны превышать 0,001. Из вычисленных значений коэффициентов рассчитывают среднесофиметический биохимический Контроль»



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 15 Всего листов 27

значение. Значение коэффициента поправки должно находиться в интервале $(1,00 \pm 0,03)$.

8.8.2 Приготовление рабочего раствора тиосульфата натрия с концентрацией 0,01 моль/дм³ (0,01 н)

Пипеткой вместимостью 10 см³ вносят 10,0 см³ раствора тиосульфата натрия с концентрацией 0,1 моль/дм³, приготовленного по п.8.8, в мерную колбу вместимостью 100 см³, предварительно заполненную на $\frac{1}{2}$ дистиллированной водой. Доводят объем в колбе до метки дистиллированной водой.

Раствор используют свежеприготовленным.

8.9 Приготовление раствора соляной кислоты с концентрацией 1 моль/дм³ (1н)

Цилиндром вместимостью 250 см³ вносят 250 см³ дистиллированной воды в термостойкий стакан вместимостью 500 см³. Цилиндром вместимостью 50 см³ осторожно вносят в стакан с водой 40,0 см³ соляной кислоты (с уд.весом 1,185 г/см³). Перемешивают и охлаждают. Хранят в темной склянке, не более трех месяцев, если нет помутнения и хлопьев.

8.10 Приготовление раствора гидроокиси натрия с концентрацией 1 моль/дм³ (1н)

В стаканчике СВ 34/12 взвешивают с точностью 0,01 г 20,00 г гидроокиси натрия. Количественно переносят, при помощи 200 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 250 см³, в фарфоровую кружку вместимостью 500 см³. Перемешивают стеклянной палочкой до растворения. Охлаждают. Количественно переносят в мерную колбу вместимостью 500 см³ и доводят объем до метки дистиллированной водой.

Раствор хранят в полиэтиленовой посуде не более года, если нет помутнения и хлопьев.

8.11 Приготовление раствора йодистого калия с массовой долей 10 %

В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,01 г навеску калия йодистого 10,00 г. Количественно переносят, при помощи 90 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 100 см³, в коническую колбу вместимостью 250 см³. Перемешивают до растворения. Переливают в склянку из темного стекла.

Раствор используют свежеприготовленным.

8.12 Приготовление раствора серной кислоты в объемном соотношении 1:50

Цилиндром вместимостью 250 см³ вносят 250 см³ дистиллированной воды в термостойкий стакан вместимостью 500 см³. Пипеткой вместимостью 5 см³ осторожно вносят в стакан с водой 5,0 см³ серной кислоты (уд. вес 1,84 г/см³). Перемешивают и охлаждают. Хранят в темной склянке не более месяца, если нет помутнения и хлопьев.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК» Лист 16 Всего листов 27
--------------------	--	--

8.13 Приготовление раствора серной кислоты 1:3

Цилиндром вместимостью 500 см³ вносят 300 см³ дистиллированной воды в термостойкий стакан вместимостью 500 см³. Цилиндром вместимостью 100 см³ осторожно вносят в стакан с водой 100,0 см³ концентрированной серной кислоты (уд.вес 1,84 г/см³). Перемешивают и охлаждают. Хранят в темной склянке не более трех месяцев, если нет помутнения и хлопьев.

8.14 Приготовление раствора тиомочевины

В стаканчике СВ 34/12 взвешивают с точностью 0,001 г навеску тиомочевины 0,250 г. Количественно переносят при помощи 100 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 100 см³, в мерную колбу вместимостью 500 см³. Доводят до метки дистиллированной водой. Перемешивают до растворения. Хранят в темной склянке, не более месяца, если нет помутнения и хлопьев.

8.15 Приготовление раствора йода с концентрацией 0,1 моль/дм³ (0,1 н)

8.15.1 В стаканчике СВ 34/12 взвешивают с точностью 0,01 г навеску калия йодистого 20,00 г, количественно переносят в стакан вместимостью 250 см³, заполненный 150 см³ дистиллированной воды. Растворяют при перемешивании и переносят в мерную колбу вместимостью 500 см³.

8.15.2 В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,01 г навеску йода 6,35 г и количественно переносят в мерную колбу с раствором йодида калия, приготовленного по п.8.15.1. Растворяют при перемешивании. Доводят раствор до метки дистиллированной водой. Переливают в склянку из темного стекла.

Раствор используют свежеприготовленным.

8.16 Приготовление раствора перманганата калия с концентрацией 0,1 моль/дм³ (0,1 н)

В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,01 г 1,60 г перманганата калия. При помощи 200 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 200 см³, количественно переносят в мерную колбу вместимостью 500 см³. Перемешивают до растворения. Доводят объем до метки дистиллированной водой.

Раствор хранят в склянке из темного стекла, не более месяца.

8.17 Приготовление раствора щавелевой кислоты с концентрацией 0,1 моль/дм³ (0,1 н)

В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,01 г 3,15 г щавелевой кислоты. Количественно переносят при помощи 200 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 250 см³, в мерную колбу вместимостью 500 см³. Перемешивают до растворения. Доводят объем до метки дистиллированной водой. Переливают в склянку из темного стекла.

Раствор используют свежеприготовленным.

8.18 Приготовление раствора йодистого калия с массовой долей 30 %

В стаканчике СВ 14/8 взвешивают с точностью 0,01 г навеску калия



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	

йодистого 30,00 г. Количество переносят, при помощи 70 см³ дистиллированной воды, отмеренной цилиндром вместимостью 100 см³, в коническую колбу вместимостью 250 см³. Перемешивают до растворения. Переливают в склянку из темного стекла. Раствор используют свежеприготовленным.

8.19 Приготовление раствора серной кислоты с массовой долей 20 %

В термостойкий стакан вместимостью 200 см³ помещают 80 см³ дистиллированной воды отмеренной цилиндром вместимостью 100 см³. Осторожно приливают 11,4 см³ концентрированной серной кислоты (уд вес 1,84 г/дм³), отмеренной пипеткой вместимостью 25 см³. Перемешивают и охлаждают. Хранят в склянке из темного стекла, не более трех месяцев.

9 ОТБОР ПРОБ

9.1 Посуда, пробоотборники для отбора проб и выполнения измерений должны быть обработаны согласно п.8.1.

9.2 Отбор проб производится в соответствии с ГОСТ Р 51592-2000 и ПНД Ф 12.1:2:2.2:2.3.2-03 в посуду из стекла с плотно закрывающейся пробкой.

9.3 Объем пробы должен быть не менее 1000 см³.

9.4 Определение проводят сразу. Если проведение анализа невозможно, то пробу охлаждают до (2-5) °С, на срок не более 24 часов, поскольку величина БПК зависит от биохимических процессов, протекающих в пробе.

10 УСТРАНЕНИЕ МЕШАЮЩИХ ВЛИЯНИЙ

10.1 Кислые или щелочные исследуемые пробы, реакция среды которых ниже или выше предела 6,0 – 8,0 ед.рН, предварительно нейтрализуют раствором гидроокиси натрия с концентрацией 1 моль/дм³ (1н) или раствором соляной кислоты с концентрацией 1 моль/дм³ (1н). Значение рН контролируют по иономеру.

10.2 Пробы, содержащие свободный хлор, перед определением должны быть освобождены от активного хлора. Для этого пробы обрабатывают сульфитом натрия.

В колбу вместимостью 250 см³ вносят 100 см³ пробы, отмеренной цилиндром вместимостью 100 см³. Пипеткой вместимостью 10 см³ прибавляют 10 см³ серной кислоты, в объемном соотношении 1:50, приготовленной по п.8.12. Пипеткой вместимостью 10 см³ вносят 10 см³ раствора йодида калия с массовой долей 10 %. Перемешивают. Оттитровывают раствором сульфита натрия с концентрацией 0,025 моль/дм³ (0,025 н) в присутствии индикатора крахмала с массовой долей 0,5 %.

К пробе, предназначеннной для определения БПК, прибавляют эквивалентное количество раствора сульфита натрия, по результату титрования.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК» Лист 18 Всего листов 27
--------------------	---	--

При содержании хлора не более 0,5 мг/дм³ пробу отстаивают в течение 1-2 часов.

10.3 Вещества, непосредственно реагирующие с растворенным кислородом, завышают результат определения БПК. Мешающее влияние этих веществ устраняют путем увеличения времени между разбавлением пробы и фиксированием кислорода в день выполнения измерения. Кислород фиксируют через час после разбавления пробы.

10.4 Мешающее влияние органических и минеральных веществ, действующих как окислители и восстановители, а также веществ, окисляемых йодом, учитывают проведением холостого опыта с йодной пробой по п.11.4.

10.5 Устранение мешающего влияния нитритов и определение БПК исследуемых проб, содержащих нитриты (при содержании азота нитритов выше 0,1 мг/дм³, с учетом разбавления).

В сточной воде, наряду с окислением углеродсодержащих соединений, происходит окисление азотсодержащих соединений. В целях получения достоверных результатов БПК для сточных вод с развитым процессом нитрификации, определение проводят в присутствии ингибитора. Для подавления нитрификации в день анализа в разбавляющую воду добавляют раствор тиомочевины, в таком количестве, чтобы его концентрация в разбавляющей воде составляла 0,5 мг/дм³. Для этого 1,0 см³ раствора тиомочевины, приготовленного по п.8.14, добавляют на каждый 1 дм³ разбавляющей воды. Выполнение измерений в пробах с высоким содержанием нитритов проводят по п 11.3.

11 ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

11.1 Выполнение измерений с разбавлением пробы

Для исследуемых вод с БПК, выше 6 мгО₂/дм³ требуется предварительное разбавление пробы. Для разбавления используют разбавляющую воду, приготовленную по п.8.4.

Для расчета необходимых разбавлений пробы определяют окисляемость бихроматным методом (ХПК). Условно принимают, что биохимическое потребление кислорода (БПК) составляет 50 % от ХПК и, что в пробе после инкубации на 5 сутки, при правильно подобранном разбавлении, должно остаться 2-4 мг/дм³ растворенного кислорода. Для выполнения этого условия значение ХПК делят на 2 и на 5. Полученный результат показывает во сколько раз необходимо разбавить исследуемую пробу. В исследуемых водах ставят от 3 до 5 разбавлений. Дополнительные разбавления подбираются в интервале практических значений от 25% до 75% от ХПК*.

В день разведения проб необходимо соблюдать следующие условия:

- температура приготовленной смеси (20±1)°С;
- значение pH в пределах (6,5-8,0)ед.pH;
- содержание растворенного кислорода в пределах (7,5-9,5) мгО₂/дм³.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 19 Всего листов 27

В мерную колбу вместимостью 1 дм³, заполненную на ½ разбавляющей водой, вносят точно отмеренное количество исследуемой воды. Доводят до метки разбавляющей водой. Колбу закрывают пробкой и тщательно перемешивают содержимое, опрокидывая колбу не менее 10-15 раз.

Разбавленную сточную воду разливают в 5 кислородных склянок подготовленных по п. 8.1.3, наполняя их доверху и закрывая пробками таким образом, чтобы под крышкой не оставалось пузырьков воздуха.

Первая склянка - для определения растворенного кислорода в первые сутки; вторая, третья, четвертая и пятая склянки ставятся на инкубацию (при температуре 20 °C, в темном месте).

Перед определением БПК проводят измерение содержания нитритов в пробах после разведения.

В первой склянке проводят определение растворенного кислорода в первый день. Во второй склянке проводят определение БПК₅ (пять сутки), в третьей - БПК₂₀ (двадцатые сутки), четвертую и пятую склянку используют для определения нитритов.

Если в пробе начался процесс нитрификации после пяти суток инкубации (при образовании нитритов в концентрации выше 0,1 мг/дм³) полученные результаты БПК являются недостоверными. В данных пробах проводят определение БПК с устранением мешающего влияния нитритов по п.10.5.

*Пример расчета разбавлений: необходимая степень разбавления может быть оценена по результату определения ХПК, исходя из того, что соотношение между ХПК и БПК, наиболее часто лежат в пределах от

1.5 до 3. Полагая, что вода перед инкубацией при 20 °C содержит около 9 мгO₂/дм³ кислорода можно записать:

$$\text{Степень разведения} = \frac{\text{предполагаемое БПК}_5}{5}$$

Если предполагаемое значение БПК неизвестно, то расчет ведут по ориентировочным значениям

Значение ХПК, мгO ₂ /дм ³	Разведение	Процент разведения	Кратность разведения	Расчет разведения	Степень разбавления
2500.0	минимальное	25 %	4	2500.0:4:5	1/125
2500.0	среднее	50 %	2	2500.0:2:5	1/250
2500.0	максимальное	75 %	1.33	2500.0:1.33:5	1/375

11.2 Выполнение измерения растворенного кислорода при содержании нитритов с концентрацией менее 0,05 мг/дм³

11.2.1 Бюretкой вместимостью 10 см³ вносят в кислородную склянку, наполненную доверху анализируемой пробой, 1,0 см³ раствора сернокислого марганца (хлорида марганца). Закрывают пробкой и хорошо перемешивают.

Бюretкой вместимостью 10 см³ вносят в кислородную склянку 1,0 см³ реактива Винклера. Носик бюretки, при этом, погружают ниже уровня жидкости в склянке. Склянку быстро закрывают пробкой (при этом, на вылившийся избыток пробы в расчетную формулу (2) внесена поправка).



ФР.1.31.2010.07688	<p>Отраслевая система обеспечения единства измерений</p> <p>МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах</p>	<p>Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»</p> <p>Лист 20</p> <p>Всего листов 27</p>
--------------------	---	---

Содержимое хорошо перемешивают, опрокидывая склянку, до образования хорошо заметного осадка. Осадку дают собраться на дне склянки в течение (10-15) минут.

11.2.2 Пипеткой вместимостью 1 см³ вносят в кислородную склянку 1 см³ концентрированной серной кислоты (уд.вес 1,84 г/см³). Закрывают пробку и перемешивают до растворения осадка.

11.2.3 Мерной колбой вместимостью 100 см³ отмеряют 100 см³ полученного раствора и количественно переносят его в коническую колбу вместимостью 250 см³. Выделившийся йод оттитровывают раствором тиосульфата натрия с концентрацией 0,01 моль/дм³ (0,01н) до светло-соломенного цвета. Добавляют 1 см³ раствора крахмала с массовой долей 0,5 % и титруют до обесцвечивания раствора. Частью оттитрованного раствора ополаскивают мерную колбу, и снова выливают эту часть в колбу для титрования. В случае появления окраски продолжают титрование раствора. Титрование считается законченным, если окраска не появляется в течение 15 секунд.

11.3 Выполнение измерений при содержании нитритов в концентрации выше 0,05 мг/дм³

11.3.1 Пипеткой вместимостью 1 см³ вносят в кислородные склянки, заполненные доверху исследуемой пробой, 0,5 см³ раствора серной кислоты в объемном соотношении 1:3, приготовленного по п.8.13 Перемешивают. Не допускают внесение избытка кислоты.

11.3.2. Пипеткой вместимостью 2 см³ вносят 0,5 см³ раствора перманганата калия с концентрацией 0,1 моль/дм³ (0,1н) в количестве, достаточном для того, чтобы после перемешивания остался отчетливый фиолетово-красный цвет. Если окраска после перемешивания исчезает, то прибавляют еще 0,5 см³ раствора перманганата калия, до получения устойчивой окраски, сохраняющейся в течение 5 минут. Объем прибавленного раствора перманганата калия фиксируют.

11.3.3 Пипеткой вместимостью 1 см³ добавляют 0,5 см³ раствора щавелевой кислоты с концентрацией 0,1 моль/дм³ (0,1н) для разрушения избытка перманганата калия. Перемешивают. Дают пробе постоять в течение 2 минут. Если раствор не обесцвечивается, операции по п.11.3.3 повторяют до полного обесцвечивания раствора. Объем прибавленного раствора щавелевой кислоты фиксируют. Далее определение проводят по п.11.2.

11.4 Выполнение измерений в присутствии органических веществ и минеральных восстановителей проводят с поправкой на йодопотребление (метод Винклера с йодной пробой).

Если при выполнении измерений по п.11.2 или п.11.3 содержание растворенного кислорода находится в пределах (0,1 – 7,0) мгO₂/дм³, при условии, что содержание растворенного кислорода в разбавляющей воде (7,5 – 9,5) мгO₂/дм³, необходимо провести измерение с йодной пробой.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 21 Всего листов 27

При проведении измерения растворенного кислорода с йодной пробой необходимо разливать пробы в шесть кислородных склянок (одна склянка для проведения холостого опыта в первый день).

В холостую пробу в кислородной склянке пипеткой вместимостью 1 см³ вносят 1 см³ раствора йода с концентрацией 0,1 моль/дм³ (0,1 н), закрывают пробкой и хорошо перемешивают. Оставляют в темном месте на 5 минут. Если после прибавления раствора йода пробы в холостом опыте обесцвектилась, то пипеткой вместимостью 1 см³ прибавляют еще по 1 см³ раствора йода до появления устойчивого желтого цвета (избытка раствора йода). В рабочую пробу вносят количество раствора йода, аналогичное прибавленному в холостую пробу.

Бюretкой вместимостью 10 см³ вносят в кислородную склянку, наполненную доверху анализируемой пробой, 2,0 см³ раствора сернокислого марганца (хлорида марганца). *В холостую пробу сернокислый марганец (хлорид марганца) не вносят.* Закрывают пробкой и хорошо перемешивают. Бюretкой вместимостью 10 см³ вносят в кислородные склянки 2 см³ реактива Винклера. Носик бюretки, при этом, погружают ниже уровня жидкости в склянке. Склянку быстро закрывают пробкой (при этом, на вылившайся избыток пробы в расчетную формулу (2) внесена поправка). Содержимое хорошо перемешивают, опрокидывая склянку, до образования хорошо заметного осадка. Осадку дают собраться на дне склянки в течение (10-15) минут.

Пипеткой вместимостью 1 см³ вносят в кислородную склянку 1 см³ концентрированной серной кислоты (уд.вес 1,84 г/см³). Закрывают пробку и перемешивают до растворения осадка (в случае нерастворения осадка, вносят в кислородную склянку дополнительно 1 см³ серной кислоты).

Далее определение проводят по п.11.2.4.

12 ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

12.1 Расчет массовой концентрации растворенного кислорода

Массовую концентрацию растворенного кислорода, в мгО₂/дм³, рассчитывают по формуле

$$X_{O_2} = \frac{V \cdot N \cdot K \cdot 8 \cdot 1000}{V_p - V_n} \quad (2),$$

где, V – объем 0,01н раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование, см³;

N - нормальность тиосульфата натрия, моль/дм³;

K – поправка, учитывающая отношение действительной концентрации раствора тиосульфата натрия, в моль/дм³, к номинальной концентрации

C (Na₂S₂O₃·5H₂O)= 0,01 моль/дм³ (0,01 н)

V_n - объем пробы взятый для титрования, см³;

V_p – объем прибавленных реагентов.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 22 Всего листов 27

12.2 Расчет массовой концентрации растворенного кислорода методом Винклера с йодной пробой

Массовую концентрацию растворенного кислорода в $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$ рассчитывают по формуле

$$X_{\text{o}_2} = \frac{(V_1 - V_2) \cdot N \cdot 8 \cdot 1000}{V_{\text{п}} - V_p} \quad (3),$$

где, V_1 – объем 0.01н раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование рабочей пробы, см^3 ;

V_2 – объем 0.01 н раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование холостой пробы, см^3 ;

N – нормальность тиосульфата натрия, моль/ дм^3 ;

$V_{\text{п}}$ – объем пробы, взятый для определения, см^3 ;

V_p – поправка на потерю при добавлении реагентов.

12.3 Расчет массовой концентрации биохимического потребления кислорода (БПК)

12.3.1 Расчет биохимического потребления кислорода (БПК) для неразбавленных проб и для разбавляющей воды

$$\text{БПК} = C_{\text{o}1} - C_{\text{o}2} \quad (4)$$

где, $C_{\text{o}1}$ – массовая концентрация растворенного кислорода в анализируемой пробе до инкубации, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

$C_{\text{o}2}$ – массовая концентрация растворенного кислорода в анализируемой пробе после (3, 5, 10, 20) суток инкубации, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

12.3.2 Расчет массовой концентрации биохимического потребления кислорода (БПК) для разбавленных проб

$$\text{БПК} = (C_{\text{o}1} - C_{\text{o}2}) P - \text{БПК}^P \quad (5)$$

где $C_{\text{o}1}$ – массовая концентрация растворенного кислорода в анализируемой пробе до инкубации, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

$C_{\text{o}2}$ – массовая концентрация растворенного кислорода в анализируемой пробе после (3,5,10,20) суток инкубации, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

P – разбавление пробы, равное $1000/V$, где V – объем анализируемой воды в 1 дм^3 смеси после разбавления пробы;

БПК^P – массовая концентрация биохимического потребления кислорода в пробах разбавляющей воды.

Наиболее достоверным является результат измерения наименее разбавленной пробы, в которой израсходовалось около 50 % первоначального содержания кислорода и его содержание на пятые сутки составило (2 – 4) $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$, при соблюдении условий подготовки пробы перед инкубацией, указанных в п.11.1. Результаты измерений, полученные при анализе проб с различным разбавлением, должны подтверждать друг друга.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 23 Всего листов 27

Степень округления конечного результата измерений приведена в таблице 3.

Таблица 3

Измеряемый диапазон содержания БПК, мгO ₂ /дм ³	Степень округления конечного результата, мгO ₂ /дм ³
0,50 - 10,00	0,01
Св. 10,0-100,0	0,1
Св. 100 – 8000	1

Расхождение между результатами измерений, полученными в двух лабораториях, не должно превышать предела воспроизводимости. При выполнении этого условия приемлемы оба результат измерений, и в качестве окончательного может быть использовано их общее среднее значение. Значения предела воспроизводимости приведены в таблице 4.

При превышении предела воспроизводимости могут быть использованы методы оценки приемлемости результатов измерений согласно раздела 5 ГОСТ Р ИСО 5725-6.

Таблица 4

Объект	Диапазон измерения содержания БПК, мгO ₂ /дм ³	Предел воспроизводимости (относительные допускаемые расхождения между двумя результатами измерений, полученными в разных лабораториях), R, %
Сточные воды	От 1,50 до 5,00 вкл.	35
	Св. 5,00 до 100 вкл.	14
	Св. 100 до 8000 вкл.	11
Природные воды	От 0,50 до 5,00 вкл.	35
	Св. 5,00 до 100 вкл.	14
	Св. 100 до 300 вкл.	11

13 ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

Результат количественного анализа в документах, предусматривающих его использование, представляют в виде:

$$X \pm \delta, \text{ мгO}_2/\text{дм}^3 \text{ при } P = 0,95, \quad (6)$$

где X - значение результата измерения БПК (п.12)

± δ - показатель точности методики (таблица 1).

Допустимо результат измерения в документах, выдаваемых лабораторией, представлять в виде

$$X \pm 0,01 \cdot \delta_x \cdot X, \text{ мгO}_2/\text{дм}^3, \quad P=0,95$$

где ± δ_x - значение характеристики погрешности результатов измерений, установленное при реализации методики в лаборатории и обеспечивающее контролем стабильности результатов измерений (при условии δ_x ≤ δ).



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 24 Всего листов 27

14 КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ

Контроль качества результатов измерений при реализации методики в лаборатории предусматривает:

- контроль исполнителем процедуры выполнения измерений (на основе оценки погрешности при реализации отдельно взятой контрольной процедуры);
- контроль стабильности результатов измерений (на основе контроля стабильности среднеквадратического отклонения повторяемости, среднеквадратического отклонения внутрилабораторной прецизионности, погрешности).

14.1 Алгоритм контроля процедуры выполнения измерений с использованием образцов для контроля.

Контроль исполнителем процедуры выполнения измерений проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры K_k с нормативом контроля K .

Получают результат анализа образца для контроля* X , $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$, в точном соответствии с алгоритмом методики. Результат контрольной процедуры рассчитывают по формуле (7)

$$K_k = |X - C|, \quad (6)$$

где X - результат контрольного измерения содержания БПК в образце для контроля, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

C - аттестованное значение содержания БПК в образце для контроля, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

Норматив контроля K рассчитывают по формуле

$$K = 0,01 \cdot \delta_n \cdot C \quad (7)$$

δ_n - значение показателя точности измерений, установленное при реализации методики в лаборатории, соответствующее аттестованному значению образца для контроля.

Качество контрольной процедуры признают удовлетворительным при выполнении условия

$$K_k \leq K \quad (8)$$

При невыполнении условия (8) процедуру контроля повторяют. При повторном невыполнении этого условия выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и принимают меры по их устранению.

Примечание*- применяемые ОК должны быть адекватны анализируемым пробам (возможные различия в составах ОК и анализируемых проб не вносят в результаты анализа дополнительную статистически значимую погрешность). Погрешность аттестованного значения ОК не должна быть более одной трети от характеристики погрешности результатов измерений.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 25 Всего листов 27

14.2 Алгоритм контроля процедуры выполнения измерений с применением метода добавок.

Контроль исполнителем процедуры выполнения измерений проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры K_k с нормативом контроля K_d .

Образцами для контроля являются рабочие пробы химзагрязненных и хозяйственных сточных вод до и после биологической очистки, природных поверхностных и подземных вод. Объем отобранный пробы для контроля должен соответствовать удвоенному объему, необходимому для проведения измерений по методике. Каждую пробу делят на две равные части, первую из которых анализируют в точном соответствии с алгоритмом методики и получают результат измерения содержания БПК в пробе, а во вторую пробу вносят добавку определяемого компонента.

Величина добавки должна составлять от 50 до 200 % от концентрации исходной пробы в пределах одного диапазона концентраций. Объем добавки не должен превышать 5 % объема пробы.

Расчет величины добавки производят по формуле

$$C_{\text{расч}} = \frac{C_{\text{ст}} \cdot V_{\text{ст}} \cdot 1000}{V_{\text{пробы}}}, \text{ мгO}_2/\text{дм}^3 \quad (9)$$

где $C_{\text{ст}}$ - массовая концентрация компонента в стандартном образце (аттестованной смеси), использованном для внесения добавки, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

$V_{\text{ст}}$ - объем стандартного образца (аттестованной смеси), внесенного в пробу в качестве добавки, см^3 ;

$V_{\text{пробы}}$ - объем пробы, см^3 .

Пробу с добавкой анализируют в точном соответствии с методикой, получая результат измерения содержания БПК в пробе с добавкой X_2 .

Результаты измерений X_1 и X_2 получают по возможности в одинаковых условиях, т.е. их получает один аналитик с использованием одного набора мерной посуды, одной партии реактивов и т.д.

Результат контрольной процедуры K_k рассчитывают по формуле

$$K_k = |X_2 - X_1 - C_d|, \quad (10)$$

где X_1 - результат контрольного измерения содержания БПК в рабочей пробе, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

X_2 - результат контрольного измерения содержания БПК в пробе с добавкой, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

C_d - величина добавки, $\text{мгO}_2/\text{дм}^3$;

Норматив контроля K_d рассчитывают по формуле

$$K_d = \sqrt{(\Delta_{x,X_2})^2 + (\Delta_{x,X_1})^2},$$



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
	МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Лист 26 Всего листов 27

$$(\Delta_{\delta, X_1}) = 0,01 \cdot \delta_s \cdot X_1, \quad (\Delta_{\delta, X_2}) = 0,01 \cdot \delta_s \cdot X_2 \quad (12)$$

(Δ_{δ, X_1}) и (Δ_{δ, X_2}) - показатели точности измерений (границы абсолютной погрешности измерений для вероятности Р=0.95) установленные в лаборатории, соответствующие содержанию компонента в рабочей пробе и пробе с добавкой соответственно, мгО₂/дм³

δ_s - значение показателя точности измерений, установленное при реализации методики в лаборатории, %

При превышении норматива оперативного контроля погрешности процедуру контроля повторяют. При повторном превышении норматива выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и устраняют их.

Качество контрольной процедуры признают удовлетворительным при выполнении условия

$$K_k \leq K_d \quad (13)$$

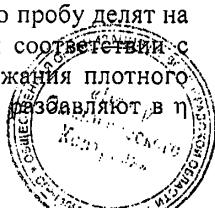
При невыполнении условия (13) процедуру контроля повторяют. При повторном невыполнении этого условия выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и принимают меры по их устраниению.

Примечание: Если установлено отсутствие определяемого компонента в рабочей пробе (на уровне предела обнаружения МВИ), то введение в рабочую пробу добавки С_д соответствующей диапазону действия методики, позволяет рабочую пробу с введенной добавкой рассматривать в качестве ОК с аттестованным значением С_д, и использовать алгоритм контроля по п.14.1 ($|K_k| = |\bar{X} - C_d| \leq K = \Delta_{C_d}$, где \bar{X} - результат анализа пробы с добавкой; $\Delta_{C_d} = 0,01 \cdot \delta_s \cdot C_d$ - характеристика погрешности результатов анализа соответствующая величине добавки.)

14.3 Алгоритм контроля процедуры выполнения измерений с применением метода разбавления пробы

Контроль исполнителем процедуры выполнения измерений проводят путем сравнения результата контрольного измерения содержания определяемого компонента в рабочей пробе - X₁ и в рабочей пробе, разбавленной в η раз - X₂.

Образцами для контроля являются рабочие пробы жидких отходов, химзагрязненных и хозяйственных сточных вод до и после биологической очистки, природных поверхностных и подземных вод. Объем отобранной пробы для контроля должен соответствовать удвоенному объему, необходимому для проведения измерений по методике. Каждую пробу делят на две равные части, первую из которых анализируют в точном соответствии с алгоритмом методики и получают результат измерения содержания плотного или сухого (прокаленного) остатка в пробе, а вторую пробу разбавляют в η раз.



ФР.1.31.2010.07688	Отраслевая система обеспечения единства измерений МВИ массовой концентрации биохимической потребности в кислороде (БПК) в сточных и природных водах	Разработчик: ОО по Волгоградской области «ЦЭК» Лист 27 Всего листов 27
--------------------	--	--

Разбавленную пробу анализируют в точном соответствии с прописью методики, получая результат измерения массовой концентрации БПК в пробе с разбавлением в η раз, X_2 , мг/дм³.

Результаты измерений X_1 и X_2 получают по возможности в одинаковых условиях, т.е. их получает один аналитик с использованием одного набора мерной посуды, одних весов и т.д.

Результат контрольной процедуры K_K рассчитывают по формуле

$$K_K = |\eta X_2 - X_1| , \quad (14)$$

где X_1 - результат контрольного измерения массовой концентрации БПК в рабочей пробе, мгO₂/дм³;

X_2 - результат контрольного измерения массовой концентрации БПК в пробе с разбавлением, мгO₂/дм³;

η - коэффициент разбавления

Норматив контроля K рассчитывают по формуле

$$K = \sqrt{\eta^2 \cdot \Delta_{\eta, X_2}^2 + \Delta_{\eta, X_1}^2} , \quad (15)$$

где Δ_{η, X_2}^2 , Δ_{η, X_1}^2 - характеристика погрешности результатов анализа, соответствующая содержанию БПК в разбавленной пробе (рабочей пробе соответственно).

Качество контрольной процедуры признают удовлетворительным при выполнении условия

$$K_K \leq K , \quad (16)$$

При невыполнении условия (16) процедуру контроля повторяют. При повторном невыполнении этого условия выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и принимают меры по их устранению.

Периодичность контроля исполнителем процедуры выполнения измерений, а также реализуемые процедуры контроля стабильности результатов выполняемых измерений регламентируются в Руководстве по качеству.

15 БИБЛИОГРАФИЯ

- 15.1 ГОСТ 8.563-96 "Методики выполнения измерений"
- 15.2 ГОСТ Р 51592-2000 «Вода. Общие требования к отбору проб».
- 15.3 Новиков Ю.В., Ласточкина К.О. «Методы исследования качества вод водоемов», М., Медицина, 1990 г.

РАЗРАБОТЧИКИ:

Эксперт СААЛ, к.т.н.

Эксперт-метролог СДСЭМ



Н.В. Воронович

С.С. Налимова

Департамент промышленности Министерства промышленности и энергетики РФ

Базовое подразделение метрологической службы хлорной и содовой подотраслей
химической промышленности
ОО по Волгоградской области «Центр Экологического Контроля»

(Аттестат акредитации метрологической службы № 01.00245-2008 от 17.12.2008 г.)

С В И Д Е Т Е Л Ь С Т В О
№ 76/147-2010

ОБ АТТЕСТАЦИИ МВИ

Выдано «22» июня 2010 г.

**Методика выполнения измерений массовой концентрации биохимической
потребности в кислороде в сточных и природных водах
титриметрическим методом**

Методика выполнения измерений массовой концентрации биохимической потребности в кислороде в химзагрязненных, хозяйственно-бытовых сточных водах до и после биологической очистки, природных поверхностных и подземных водах титриметрическим методом, разработанная в ОО по Волгоградской области «ЦЭК», аттестована в соответствии с ГОСТ 8.563 и ГОСТ Р 5725-2002.

Аттестация осуществлена по результатам экспериментальных исследований МВИ.

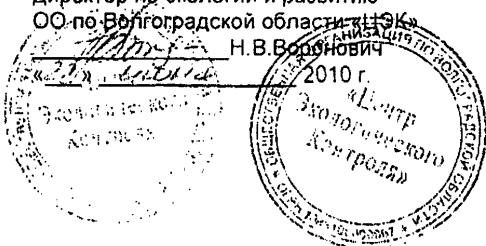
В результате аттестации установлено, что МВИ соответствует предъявляемым к ней метрологическим требованиям и обладает следующими метрологическими характеристиками, приведенными в приложении.

Приложение: метрологические характеристики МВИ на 1 листе.

Срок действия: 10 лет

Главный метролог
ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
С.С. Налимова
«22» июня 2010 г.

Директор по экологии и развитию
ОО по Волгоградской области «ЦЭК»
Н.В. Воронович
«22» июня 2010 г.



Приложение к свидетельству №76/147-2010 об аттестации методики выполнения измерений массовой концентрации биохимической потребности в кислороде в сточных и природных водах титриметрическим методом

1 Диапазон измерений, значения показателей точности, правильности, повторяемости воспроизводимости
Объект:

- Сточные воды

Наименование компонента	Диапазон измерения мгО ₂ /дм ³	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), σ, %	Показатель воспроизводимости (относительное среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), σ _р , %	Показатель правильности (границы относительной систематической погрешности при вероятности Р=0,95), ± δ _с , %	Показатель Точности (границы относительной погрешности при Р=0,95), ± δ, %
Биохимическая потребность в кислороде (БПК)	От 1,50 до 5,0 вкл.	9,0	12,8	Не зн.	25
	св. 5,0 до 100 вкл.	3,5	5,0	Не зн.	10
	св. 100 до 8000 вкл.	2,4	4,0	Не зн.	8

- Природные поверхностные и подземные воды

Наименование компонента	Диапазон измерения мг/дм ³	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), σ, %	Показатель воспроизводимости (относительное среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), σ _р , %	Показатель правильности (границы относительной систематической погрешности при вероятности Р=0,95), ± δ _с , %	Показатель Точности (границы относительной погрешности при Р=0,95), ± δ, %
Биохимическая потребность в кислороде (БПК)	От 0,50 до 5,0 вкл.	9,0	12,8	Не зн.	25
	св. 5,0 до 100 вкл.	3,5	5,0	Не зн.	10
	св. 100 до 300 вкл.	2,4	4,0	Не зн.	8

2. Диапазон измерений, значения пределов повторяемости и воспроизводимости при доверительной вероятности Р=0,95:

Объект: - Сточные воды

Наименование компонента	Диапазон измерения мгО ₂ /дм ³	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами измерений, полученными в разных лабораториях), R, %
Биохимическая потребность в кислороде (БПК)	От 1,50 до 5,0 вкл.	35
	св. 5,0 до 100 вкл.	14
	св. 100 до 8000 вкл.	11

- Природные поверхностные и подземные воды

Наименование компонента	Диапазон измерения мг/дм ³	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами измерений, полученными в разных лабораториях), R, %
Биохимическая потребность в кислороде (БПК)	От 0,50 до 5,0 вкл.	35
	св. 5,0 до 100 вкл.	14
	св. 100 до 300 вкл.	11

3 При реализации методики в лаборатории обеспечивают:

- контроль исполнителем процедуры выполнения анализа (на основе оценки погрешности при реализации отдельно взятой контрольной процедуры);
 - контроль стабильности результатов анализа (на основе контроля стабильности среднего квадратического отклонения внутрилабораторной прецизионности)
- Алгоритм контроля исполнителем процедуры выполнения анализа приведен в документе на МВИ. Процедуры контроля стабильности результатов анализа регламентируются в Руководстве по качеству лаборатории.

К.т.н., эксперт СААЛ

Боронович Н.В

Главный метролог, эксперт СДСЭМ

Налимова С.С.

