
МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ

(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(ISC)

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й
С Т А Н Д А Р Т

ГОСТ
18309—
2014

ВОДА

Методы определения фосфорсодержащих веществ

(ISO 6878:2004, NEQ)

Издание официальное



Москва
Стандартинформ
2019

Предисловие

Цели, основные принципы и общие правила проведения работ по межгосударственной стандартизации установлены ГОСТ 1.0 «Межгосударственная система стандартизации. Основные положения» и ГОСТ 1.2 «Межгосударственная система стандартизации. Стандарты межгосударственные, правила и рекомендации по межгосударственной стандартизации. Правила разработки, принятия, обновления и отмены».

Сведения о стандарте

1 РАЗРАБОТАН Обществом с ограниченной ответственностью «Протектор» совместно с Закрытым акционерным обществом «Центр исследования и контроля воды»

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии, Техническим комитетом по стандартизации ТК 343 «Качество воды»

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 20 октября 2014 г. № 71-П)

За принятие проголосовали:

Краткое наименование страны по МК (ИСО 3166) 004—97	Код страны по МК (ИСО 3166) 004—97	Сокращенное наименование национального органа по стандартизации
Беларусь	BY	Госстандарт Республики Беларусь
Казахстан	KZ	Госстандарт Республики Казахстан
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Россия	RU	Росстандарт

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 11 ноября 2014 г. № 1538-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 18309—2014 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 января 2016 г.

5 В настоящем стандарте учтены основные положения международного стандарта ISO 6878:2004 «Качество воды. Спектрометрическое определение фосфора с применением молибдата аммония» («Water quality — Spectrometric determination of phosphorus using ammonium molybdate», NEQ) в части разделов 6 и 8.

6 ВЗАМЕН ГОСТ 18309—72

7 ИЗДАНИЕ (сентябрь 2019 г.) с Поправкой (ИУС 2—2016)

Информация о введении в действие (прекращении действия) настоящего стандарта и изменений к нему на территории указанных выше государств публикуется в указателях национальных стандартов, издаваемых в этих государствах, а также в сети Интернет на сайтах соответствующих национальных органов по стандартизации.

В случае пересмотра, изменения или отмены настоящего стандарта соответствующая информация будет опубликована на официальном интернет-сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации в каталоге «Межгосударственные стандарты»

© Стандартинформ, оформление, 2015, 2019



В Российской Федерации настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания без разрешения Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии

Содержание

1 Область применения	1
2 Нормативные ссылки	1
3 Отбор проб	2
4 Требования к условиям проведения определений	2
5 Метод определения ортофосфатов и полифосфатов в питьевой и природной воде (метод А)	3
6 Метод определения ортофосфатов и полифосфатов с использованием аскорбиновой кислоты для подготовки проб (метод Б)	9
7 Метод определения общего фосфора и фосфора фосфатов в питьевой, природной и сточной воде (метод В)	13
8 Метод определения общего фосфора после персульфатного окисления (метод Г)	16
Приложение А (рекомендуемое) Выбор объема анализируемой пробы для метода Б	19
Приложение Б (обязательное) Минерализация пробы воды смесью азотной и серной кислот	20
Библиография	21

ВОДА

Методы определения фосфорсодержащих веществ

Water. Methods for determination of phosphorus-containing matters

Дата введения — 2016—01—01

1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на питьевую (в том числе расфасованную в емкости), природную (подземную и поверхностную) и сточную воду и устанавливает следующие фотометрические методы определения соединений фосфора:

- метод определения ортофосфатов и полифосфатов в питьевой и природной воде при массовой концентрации от 0,01 до 0,4 мг/дм³ без разбавления пробы. При необходимости определения более высоких концентраций пробу разбавляют, но не более чем в 100 раз (метод А);
- метод определения ортофосфатов и полифосфатов с использованием аскорбиновой кислоты для подготовки проб во всех типах воды, в том числе сточных, в диапазоне от 0,005 до 0,8 мг/дм³ в пересчете на фосфор без разбавления (метод Б);
- метод определения общего фосфора и фосфора фосфатов в питьевой и природной воде в диапазоне от 0,025 до 1000 мг/дм³ и в сточной воде в диапазоне от 0,1 до 1000 мг/дм³ (метод В);
- метод определения общего фосфора после персульфатного окисления во всех типах воды, в том числе сточных, в диапазоне от 0,005 до 0,8 мг/дм³ в пересчете на фосфор без разбавления (метод Г).

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

ГОСТ ОИМЛ R 76-1 Государственная система обеспечения единства измерений. Весы неавтоматического действия. Часть 1. Метрологические и технические требования. Испытания

ГОСТ ИСО 5725-6—2003 Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 6. Использование значений точности на практике

ГОСТ ИСО/МЭК 17025 Общие требования к компетентности испытательных и калибровочных лабораторий

ГОСТ 17.1.5.05 Охрана природы. Гидросфера. Общие требования к отбору проб поверхностных и морских вод, льда и атмосферных осадков

ГОСТ 83 Реактивы. Натрий углекислый. Технические условия

ГОСТ 1770 (ИСО 1042—83, ИСО 4788—80) Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Общие технические условия

ГОСТ 3118 Реактивы. Кислота соляная. Технические условия

ГОСТ 3765 Реактивы. Аммоний молибденовокислый. Технические условия

ГОСТ 4146 Реактивы. Калий надсернокислый. Технические условия

ГОСТ 4198 Реактивы. Калий фосфорнокислый однозамещенный. Технические условия

ГОСТ 4204 Реактивы. Кислота серная. Технические условия

ГОСТ 4328 Реактивы. Натрия гидроокись. Технические условия

ГОСТ 4517—87 Реактивы. Методы приготовления вспомогательных реагентов и растворов, применяемых при анализе¹⁾

ГОСТ 4919.1 Реактивы и особо чистые вещества. Методы приготовления растворов индикаторов

ГОСТ 5821 Реактивы. Кислота сульфаниловая. Технические условия

ГОСТ 6709 Вода дистиллированная. Технические условия

ГОСТ 14919 Электроплиты, электроплитки и жарочные электрошкафы бытовые. Общие технические условия

ГОСТ 18300 Спирт этиловый ректифицированный технический. Технические условия

ГОСТ 20015 Хлороформ. Технические условия

ГОСТ 20478 Реактивы. Аммоний надсернокислый. Технические условия

ГОСТ 20490 Реактивы. Калий марганцовокислый. Технические условия

ГОСТ 25336 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры

ГОСТ 27068 Реактивы. Натрий серноватистокислый (натрия тиосульфат) 5-водный. Технические условия

ГОСТ 28311 Дозаторы медицинские лабораторные. Общие технические требования и методы испытаний

ГОСТ 29227 (ИСО 835-1—81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 1. Общие требования

ГОСТ 31861 Вода. Общие требования к отбору проб

ГОСТ 31862 Вода питьевая. Отбор проб²⁾

ГОСТ 32220 Вода питьевая, расфасованная в емкости. Общие технические условия

П р и м е ч а н и е — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов и классификаторов на официальном интернет-сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации (www.easc.by) или по указателям национальных стандартов, издаваемым в государствах, указанных в предисловии, или на официальных сайтах соответствующих национальных органов по стандартизации. Если на документ дана недатированная ссылка, то следует использовать документ, действующий на текущий момент, с учетом всех внесенных в него изменений. Если заменен ссылочный документ, на который дана датированная ссылка, то следует использовать указанную версию этого документа. Если после принятия настоящего стандарта в ссылочный документ, на который дана датированная ссылка, внесено изменение, затрагивающее положение, на которое дана ссылка, то это положение применяется без учета данного изменения. Если ссылочный документ отменен без замены, то положение, в котором дана ссылка на него, применяется в части, не затрагивающей эту ссылку.

3 Отбор проб

3.1 Пробы воды отбирают по ГОСТ 31861, ГОСТ 31862 и ГОСТ 17.1.5.05 объемом не менее 250 см³ для анализа сточных вод и 500 см³ для анализа питьевых и природных вод.

Посуду для хранения проб питьевой и природной воды не допускается мыть синтетическими моющими средствами, содержащими ортофосфаты или полифосфаты.

3.2 Анализ проводят как можно быстрее, не позднее 6 ч после отбора пробы. Если анализ в день отбора проб не проведен, пробу консервируют добавлением 3—4 см³ хлороформа на 1000 см³ воды и хранят при температуре от 2 °С до 8 °С не более 3 сут. Пробу, отобранныю для определения только общего фосфора, допускается хранить при температуре от 2 °С до 8 °С в течение 2 сут без добавления хлороформа. Пробу, отобранныю для определения общего фосфора, не фильтруют. Перед проведением анализа пробы энергично взбалтывают.

3.3 Отбор проб питьевой воды, расфасованной в емкости, сроки и условия хранения — по ГОСТ 32220.

4 Требования к условиям проведения определений

4.1 При подготовке и проведении определений необходимо соблюдать условия, установленные в руководствах по эксплуатации или в паспортах средств измерений и вспомогательного оборудования.

4.2 Измерения объемов воды и растворов проводят при температуре окружающей среды от 15 °С до 25 °С. Допускается готовить растворы других номинальных объемов при условии соблюдения

¹⁾ Заменен на ГОСТ 4517—2016.

²⁾ В Российской Федерации действует ГОСТ Р 56237—2014 (ИСО 5667-5:2006).

соотношений между объемами растворов и объемами аликов или массами навесок реагентов, регламентированных в настоящем стандарте.

Растворы следует хранить при комнатной температуре, если условия хранения не оговорены отдельно.

4.3 Лаборатории, проводящие измерения, а также компетентность испытателей должны соответствовать требованиям ГОСТ ИСО/МЭК 17025.

5 Метод определения ортофосфатов и полифосфатов в питьевой и природной воде (метод А)

5.1 Сущность метода

Метод основан на гидролизе полифосфатов, переходящих в ортофосфаты, с образованием фосфорно-молибденового комплекса, окрашенного в синий цвет, и последующем фотометрическом определении полученного окрашенного соединения при длине волнны (690—720) нм. Отдельно определяют ортофосфаты, первоначально присутствовавшие в пробе, содержание которых вычитывают из результата, полученного при определении полифосфатов.

5.2 Мешающие влияния

Определению мешают железо при концентрации, превышающей 1 мг/дм³, растворимые силикаты при содержании более 25 мг/дм³ и нитриты. Влияние железа и силикатов устраняется соответствующим разбавлением исследуемой воды. Влияние нитритов при концентрации до 25 мг/дм³ устраняется добавлением к пробе 0,1 г сульфаминовой кислоты $\text{NH}_2\text{SO}_2\text{OH}$, которая вносится до добавления к пробе молибденово-кислого аммония.

5.3 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы

Фотометр, спектрофотометр, фотозелектроколориметр или фотометрический анализатор (далее — прибор), позволяющие измерять оптическую плотность раствора в диапазоне длин волн от 690 до 720 нм при допускаемой абсолютной погрешности измерения спектрального коэффициента пропускания не более $\pm 2\%$ в оптических кюветах с толщиной оптического слоя от 20 до 50 мм.

Межгосударственные стандартные образцы (МСО) состава водных растворов фосфат-ионов массовой концентрации 1,0 г/дм³ с допускаемой относительной погрешностью аттестованного значения при доверительной вероятности $P = 0,95$ не более 2 %.

Весы неавтоматического действия по ГОСТ OIML R 76-1 высокого или специального класса точности с ценой деления (дискретностью отсчета) 0,1 мг, с максимальной нагрузкой 220 и 500 г.

Колбы мерные 2—10—2, 2—50—2, 2—100—2, 2—200—2, 2—250—2, 2—500—2, 2—1000—2 или других типов и исполнений по ГОСТ 1770.

Пипетки градуированные 1—1—2—1, 1—1—2—5, 1—1—2—10, 1—1—2—25 или других типов и исполнений по ГОСТ 29227.

Дозаторы пипеточные с метрологическими характеристиками по ГОСТ 28311 или микропипетки.

Цилиндры мерные 1—50—2, 1—100—2, 1—500—2, 1—1000—2 по ГОСТ 1770.

Колбы Кн-2—50 ТС по ГОСТ 25336.

Стаканы В-1—50, В-1—1000, В-1—1000 ТС, В-1—2000 ТС по ГОСТ 25336.

Стаканчики для взвешивания (бюксы) по ГОСТ 25336.

Плитка электрическая с закрытой спиралью по ГОСТ 14919.

Холодильник бытовой любого типа, обеспечивающий температуру от 2 °С до 8 °С.

Термостат с регулятором температуры, обеспечивающий поддержание температуры не более 150 °С с абсолютной погрешностью не более $\pm 2\%$.

Секундомер механический или песочные часы.

Фильтр бумажный «синяя лента».

Аммоний молибденовокислый по ГОСТ 3765, х. ч.

Калий фосфорнокислый однозамещенный по ГОСТ 4198, х. ч.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, х. ч.

Примечание — В тексте стандарта для приготовления растворов соляной кислоты при расчете объема аликов или концентрированной соляной кислоты использовано значение массовой доли соляной кислоты, равное 37 %, и соответствующее ему значение плотности соляной кислоты, равное 1,19 г/см³. В случае отклонения

значения массовой доли используемой соляной кислоты от указанного значения необходимо выполнить пересчет, например по ГОСТ 4517—89, пункт 2.89.

Кислота серная по ГОСТ 4204, х. ч.

П р и м е ч а н и е — В тексте стандарта для приготовления растворов серной кислоты при расчете объема аликвоты концентрированной серной кислоты использовано значение массовой доли серной кислоты, равное 98 %, и соответствующее ему значение плотности серной кислоты, равное 1,84 г/см³. В случае отклонения значения массовой доли используемой серной кислоты от указанного значения необходимо выполнить пересчет, например по ГОСТ 4517—89, пункт 2.89.

Олово двуххлористое, х. ч.

Гидроксид натрия по ГОСТ 4328, х. ч.

Натрий углекислый по ГОСТ 83, х. ч.

Сульфаминовая кислота по ГОСТ 5821, ч. д. а.

Хлороформ по ГОСТ 20015, очищенный.

Вода, не уступающая по значениям массовой концентрации веществ, восстанавливающих KMnO₄, и удельной электрической проводимости значениям по ГОСТ 6709 (далее — дистиллированная вода).

П р и м е ч а н и е — Допускается применять другие средства измерений, вспомогательные устройства с метрологическими и техническими характеристиками и реактивы по качеству не ниже указанных в настоящем стандарте.

5.4 Подготовка к проведению измерений

5.4.1 Подготовка посуды

Стеклянную посуду, используемую на стадии получения окрашенного комплекса, следует периодически ополаскивать разбавленным раствором гидроокиси натрия или 10%-ным раствором углекислого натрия, чтобы удалить остатки окрашенного комплекса, который имеет тенденцию к отложению в виде тонкой пленки на стенках посуды.

5.4.2 Приготовление исходного раствора однозамещенного фосфорнокислого калия массовой концентрации 500 мг/дм³ (в пересчете на ортофосфаты)

В мерную колбу вместимостью 1000 см³, наполовину заполненную дистиллированной водой, вносят 0,7165 г однозамещенного фосфорнокислого калия, предварительно высушенного в термостате в течение 2 ч при температуре 105 °С, и доводят объем раствора до метки дистиллированной водой, затем добавляют 2 см³ хлороформа.

Допускается приготовление раствора из стандартного образца (5.3), следуя инструкции по приготовлению, разработанной изготовителем.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла при температуре от 2 °С до 8 °С — не более 3 мес.

5.4.3 Приготовление основного раствора однозамещенного фосфорнокислого калия массовой концентрации 5 мг/дм³ (в пересчете на ортофосфаты)

В мерную колбу вместимостью 500 см³ вносят 5 см³ исходного раствора однозамещенного фосфорнокислого калия (5.4.2) и доводят до метки дистиллированной водой.

Раствор готовят в день использования.

5.4.4 Приготовление рабочего раствора однозамещенного фосфорнокислого калия массовой концентрации 1 мг/дм³ (в пересчете на ортофосфаты)

В мерную колбу вместимостью 250 см³ вносят 50 см³ основного раствора однозамещенного фосфорнокислого калия (5.4.3) и доводят до метки дистиллированной водой.

Раствор готовят в день использования.

5.4.5 Приготовление кислого раствора молибденовокислого аммония (реактив I)

В термостойкий стакан вместимостью 2000 см³ вносят 600 см³ дистиллированной воды и 25 г молибденовокислого аммония, затем осторожно, охлаждая, добавляют 337 см³ концентрированной 98%-ной серной кислоты. После охлаждения раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят до метки дистиллированной водой.

Пользоваться реактивом можно через 48 ч после приготовления.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла с притертой пробкой — не более 1 года.

5.4.6 Приготовление слабокислого раствора молибденовокислого аммония (реактив II)

В колбе вместимостью 500 см³ растворяют 10 г молибденовокислого аммония в 400 см³ дистиллированной воды, затем добавляют 7 см³ концентрированной 98%-ной серной кислоты.

Срок хранения раствора в емкости из полимерных материалов в темном месте — не более 3 мес. Пользоваться реагентом можно через 48 ч после приготовления.

5.4.7 Приготовление 37%-ного раствора серной кислоты

В термостойкий стакан вместимостью 1000 см³ вносят 600 см³ дистиллированной воды и осторожно небольшими порциями приливают 263 см³ концентрированной 98%-ной серной кислоты, после охлаждения раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят до метки дистиллированной водой.

Срок хранения раствора — не более 1 года.

5.4.8 Приготовление 13,6%-ного раствора соляной кислоты

В мерную колбу вместимостью 50 см³ вносят 30 см³ дистиллированной воды, осторожно с помощью мерного цилиндра приливают 16,5 см³ 37%-ной соляной кислоты (5.4.8) и тщательно перемешивают содержимое колбы до метки дистиллированной водой.

Срок хранения раствора в емкости из полимерных материалов — не более 6 мес.

5.4.9 Приготовление основного раствора двуххлористого олова

В колбу вместимостью 50 см³ вносят 1,95 г кристаллического двуххлористого олова, добавляют 50 см³ 13,6%-ной соляной кислоты (5.4.8) и тщательно перемешивают полученную суспензию в стеклянной емкости.

Суспензию применяют непосредственно после приготовления.

5.4.10 Приготовление рабочего раствора двуххлористого олова

В мерную колбу вместимостью 10 см³ вносят 2,5 см³ основного раствора двуххлористого олова (5.4.9) и доводят до метки дистиллированной водой.

Раствор готовят в день использования, раствор устойчив не более 4 ч.

5.4.11 Приготовление градуировочных растворов

В мерные колбы вместимостью 50 см³ каждая вносят пипеткой 0,0; 0,5; 1,0; 2,0; 5,0; 10,0; 20,0 см³ рабочего раствора фосфорнокислого калия (5.4.4) и доводят объем раствора до метки дистиллированной водой. Содержание ортофосфатов в градуировочных растворах будет соответственно равно: 0,0; 0,010; 0,020; 0,040; 0,10; 0,20; 0,40 мг/дм³.

В каждую колбу добавляют пипеткой или дозатором 1 см³ кислого раствора молибденовокислого аммония (5.4.5, реагент I), перемешивают, через 5 мин микропипеткой (или дозатором) вносят 0,1 см³ рабочего раствора двуххлористого олова (5.4.10) и снова перемешивают. Приготовленные градуировочные растворы выдерживают 10—15 мин, после чего проводят измерения.

Градуировочный раствор, не содержащий фосфорнокислого калия (с массовой концентрацией фосфорнокислого калия, равной нулю), является холостой пробой для градуировки.

5.4.12 Подготовка прибора

Подготовку прибора к работе проводят в соответствии с руководством (инструкцией) по эксплуатации прибора.

5.4.13 Градуировка прибора

5.4.13.1 Измеряют оптическую плотность подготовленных градуировочных растворов и холостой пробы (5.4.11) три раза при длине волны 690—720 нм в оптической кювете с толщиной поглощающего слоя 20 или 30 мм, используя в качестве раствора сравнения дистиллированную воду.

Для каждого градуировочного раствора и холостой пробы рассчитывают среднеарифметическое значение полученных значений оптической плотности.

5.4.13.2 Устанавливают градуировочную характеристику в виде зависимости среднеарифметических значений оптической плотности градуировочных растворов за вычетом среднеарифметического значения оптической плотности холостой пробы от массовой концентрации фосфатов. При этом если прибор снабжен компьютерной (микропроцессорной) системой сбора и обработки информации, то коэффициент градуировочной характеристики K [мг/(дм³ · ед. опт. пл.)] устанавливают в соответствии с руководством (инструкцией) по эксплуатации прибора, в противном случае его рассчитывают методом наименьших квадратов по формуле

$$K = \frac{\sum_{i=1}^l C_i \cdot A_i}{\sum_{i=1}^l (A_i)^2}, \quad (1)$$

где C_i — массовая концентрация фосфатов в i -м градуировочном растворе, мг/дм³;

A_i — среднеарифметическое значение оптической плотности i -го градуировочного раствора за вычетом среднеарифметического значения оптической плотности для холостой пробы, ед. опт. пл.;
 l — число градуировочных растворов.

Примечание — В случае если компьютерная (микропроцессорная) система сбора и обработки информации прибора рассчитывает угловой коэффициент b , то коэффициент градуировочной характеристики K устанавливают равным $1/b$.

5.4.13.3 Контроль приемлемости градуировочной характеристики

Контроль приемлемости градуировочной характеристики с использованием компьютерной (микропроцессорной) системы сбора и обработки информации проводят в соответствии с руководством (инструкцией) по эксплуатации прибора.

Если прибор не имеет программного обеспечения, предусматривающего проведение автоматизированной градуировки, то полученную градуировочную характеристику контролируют, рассчитывая для каждого градуировочного раствора значение коэффициента градуировочной характеристики K_i по формуле

$$K_i = \frac{C_i}{A_i}, \quad (2)$$

где C_i — массовая концентрация фосфатов в i -м градуировочном растворе, $\text{мг}/\text{дм}^3$;

A_i — среднеарифметическое значение оптической плотности i -го градуировочного раствора за вычетом среднеарифметического значения оптической плотности холостой пробы, ед. опт. пл.

Результаты контроля признают удовлетворительными, если выполняется условие

$$\frac{|K_i - K|}{K} \cdot 100 \% \leq N, \quad (3)$$

где K_i — значение коэффициента градуировочной характеристики i -го градуировочного раствора, рассчитанного по формуле (2);

K — значение коэффициента градуировочной характеристики, рассчитанного по формуле (1) при градуировке прибора;

N — норматив контроля приемлемости градуировочной характеристики, равный 12 %.

Если условие (3) не выполняется, то установление градуировочной характеристики повторяют. Построение градуировочной характеристики проводят не реже 1 раза в год, а также после ремонта прибора.

5.4.13.4 Контроль стабильности градуировочной характеристики

Стабильность градуировочной характеристики контролируют с каждой серией проб, а также при замене реагентов. Для контроля используют два или три градуировочных раствора по 5.4.11.

Проводят измерение контрольных градуировочных растворов по 5.4.13.1.

Градуировочную характеристику считают стабильной при выполнении условия

$$\frac{|X_{rp} - C|}{C} \cdot 100 \% \leq K_{rp}, \quad (4)$$

где X_{rp} — массовая концентрация фосфатов в градуировочном растворе, полученная при контролльном измерении, $\text{мг}/\text{дм}^3$;

C — массовая концентрация фосфатов в градуировочном растворе по процедуре приготовления, $\text{мг}/\text{дм}^3$;

K_{rp} — норматив контроля стабильности градуировочной характеристики, равный 15 %.

Если условие (4) не выполняется, то проводят повторное измерение для этого градуировочного раствора (свежеприготовленного). Если градуировочная характеристика вновь нестабильна, выясняют причины нестабильности, устраняют их и повторяют контроль с использованием не менее двух других свежеприготовленных градуировочных растворов. При повторном обнаружении нестабильности устанавливают новую градуировочную характеристику.

5.5 Проведение измерений

5.5.1 Подготовка пробы для определения ортофосфатов

В мерные колбы вместимостью 50 см^3 вносят 50 см^3 анализируемой воды (без разбавления можно определить не более $0,4 \text{ мг}/\text{дм}^3 \text{ PO}_4^{3-}$), профильтрованной через плотный бумажный фильтр «синяя

лента», вносят 1,0 см³ кислого раствора молибденовокислого аммония (5.4.5, реактив I), перемешивают и через 5 мин микропипеткой (или дозатором) вносят 0,1 см³ рабочего раствора двуххлористого олова (5.4.10) и снова перемешивают. Одновременно готовят две параллельные пробы. Подготовленные анализируемые пробы воды выдерживают от 10 до 15 мин, после чего проводят измерения по 5.5.3.

5.5.2 Подготовка пробы для определения полифосфатов

К 100 см³ пробы анализируемой воды, профильтрованной через плотный бумажный фильтр «синая лента» (или к меньшему объему, доведенному до 100 см³ дистиллированной водой), добавляют 2 см³ 37%-ного раствора серной кислоты (5.4.7) и кипятят на электрической плите в течение 30 мин. Объем пробы исследуемой воды поддерживают в пределах от 50 до 90 см³ добавлением дистиллированной воды.

После охлаждения пробу исследуемой воды количественно переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³ и доводят объем до метки дистиллированной водой, затем из колбы отбирают 50 см³ пробы и добавляют 1 см³ слабокислого раствора молибденовокислого аммония (5.4.6, реактив II), перемешивают и через 5 мин микропипеткой (или дозатором) вносят 0,1 см³ рабочего раствора двуххлористого олова (5.4.10) и снова перемешивают. Одновременно готовят две параллельные пробы. Подготовленные анализируемые пробы воды выдерживают от 10 до 15 мин, после чего проводят измерения по 5.5.3.

5.5.3 Измерение оптической плотности

Измеряют оптическую плотность аликовты подготовленной пробы исследуемой воды (5.5.1 и/или 5.5.2), как при построении градуировочной характеристики (5.4.13.1), с последующим расчетом массовой концентрации ортофосфатов и полифосфатов (5.6). В качестве холостой пробы используют дистиллированную воду, подготовленную аналогично пробе исследуемой воды (5.5.1 и/или 5.5.2).

(Поправка)

5.6 Обработка результатов измерений

5.6.1 При наличии компьютерной (микропроцессорной) системы сбора и обработки информации порядок обработки результатов определяется руководством (инструкцией) по эксплуатации.

5.6.2 При отсутствии компьютерной (микропроцессорной) системы сбора и обработки информации массовую концентрацию ортофосфатов в пробе анализируемой воды X , мг/дм³, рассчитывают по формуле

$$X = \frac{C \cdot V_{k,1}}{V}, \quad (5)$$

где C — значение массовой концентрации ортофосфатов в пробе, найденное по градуировочной характеристике (5.4.13), мг/дм³;

$V_{k,1}$ — приведение объема анализируемой воды к 50 см³ (здесь $V_{k,1}$ принимает значение 50 см³);

V — объем анализируемой воды, взятый для определения, см³.

5.6.3 Массовую концентрацию полифосфатов в пробе анализируемой воды X_1 , мг/дм³, рассчитывают по формуле

$$X_1 = \frac{C_1 \cdot V_{k,2}}{V} - X, \quad (6)$$

где C_1 — значение массовой концентрации ортофосфатов, найденное по градуировочной характеристике (5.4.13), мг/дм³;

$V_{k,2}$ — приведение объема анализируемой воды к 100 см³ (здесь $V_{k,2}$ принимает значение 100 см³);

V — объем анализируемой воды, взятый для определения, см³;

X — значение массовой концентрации ортофосфатов в пробе анализируемой воды, найденное по 5.6.2, мг/дм³.

5.6.4 При необходимости представления результата в пересчете на массовую концентрацию фосфора результат, полученный по формуле (5) или (6), умножают на коэффициент 0,326.

5.6.5 За результат измерений содержания ортофосфатов (по 5.6.2) и/или полифосфатов (по 5.6.3) принимают среднеарифметическое значение результатов параллельных определений X_1 и X_2 в двух аликовтах пробы воды при выполнении условия

$$200|X_1 - X_2| \leq r(X_1 + X_2), \quad (7)$$

где r — значение предела повторяемости по таблице 1, %.

При невыполнении условия (7) используют методы проверки приемлемости результатов параллельных определений и установления окончательного результата измерений согласно ГОСТ ИСО 5725-6—2003 (подраздел 5.2) или рекомендации [1].

Примечание — При получении результатов измерений в двух лабораториях за результат измерений принимают среднеарифметическое значение результатов измерений, полученных в двух лабораториях $X_{1\text{лаб}}$ и $X_{2\text{лаб}}$ при выполнении условия

$$200 \left| \bar{X}_{1\text{лаб}} - \bar{X}_{2\text{лаб}} \right| \leq R \left(\bar{X}_{1\text{лаб}} + \bar{X}_{2\text{лаб}} \right), \quad (8)$$

где R — значение предела воспроизводимости по таблице 1, %.

При невыполнении условия (8) для проверки приемлемости в условиях воспроизводимости каждая лаборатория должна выполнить процедуры согласно ГОСТ ИСО 5725-6—2003 (пункты 5.2.2, 5.3.2.2) или рекомендации [1].

5.7 Метрологические характеристики

Метод настоящего стандарта обеспечивает получение результатов измерения с метрологическими характеристиками, не превышающими значений, приведенных в таблице 1, при доверительной вероятности $P = 0,95$.

Таблица 1

Диапазон измерений массовой концентрации орто- и полифосфатов, $\text{мг}/\text{дм}^3$	Предел повторяемости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений, полученными в условиях повторяемости при $P = 0,95$), г, %	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами определений, полученными в условиях воспроизводимости при $P = 0,95$), R, %	Показатель точности (границы относительной погрешности ^a) при вероятности $P = 0,95$, $\pm \delta$, %
От 0,010 до 0,10 включ.	40	56	40
Св. 0,10 до 0,40 включ.	30	42	30
Св. 0,40 до 10,0 включ.	24	34	24
Св. 10,0 до 40 включ.	20	28	20

^a) Установленные численные значения границ относительной погрешности соответствуют численным значениям расширенной неопределенности (в относительных единицах) $U_{\text{отн}}$ при коэффициенте охвата $k = 2$.

5.8 Контроль качества результатов измерений

Контроль качества результатов измерений в лаборатории предусматривает проведение контроля стабильности результатов измерений с учетом требований ГОСТ ИСО 5725-6—2003 (раздел 6) или рекомендаций [2].

5.9 Оформление результатов измерений

Результаты измерений регистрируют в протоколе испытаний, который оформляют в соответствии с требованиями ГОСТ ИСО/МЭК 17025. При этом протокол испытаний должен содержать ссылку на настоящий стандарт с указанием метода измерений.

Результаты измерений массовой концентрации орто- и/или полифосфатов \bar{X} , $\text{мг}/\text{дм}^3$, представляют в виде

$$\bar{X} \pm \Delta, \text{ либо } \bar{X} \pm U, \quad (9)$$

где \bar{X} — результат измерений, $\text{мг}/\text{дм}^3$;

Δ — абсолютная погрешность измерений массовой концентрации орто- и/или полифосфатов, $\text{мг}/\text{дм}^3$, рассчитываемая по формуле

$$\Delta = 0,01 \cdot \delta \cdot \bar{X}, \quad (10)$$

где δ — относительная погрешность измерения массовой концентрации орто- и/или полифосфатов по таблице 1, %;

U — расширенная неопределенность при коэффициенте охвата $k = 2$, $\text{мг}/\text{дм}^3$, рассчитываемая по формуле

$$U = 0,01 \cdot U_{\text{отн}} \cdot \bar{X}, \quad (11)$$

где $U_{\text{отн}}$ — расширенная неопределенность (в процентах) при коэффициенте охвата $k = 2$ по таблице 1. Допускается результат измерений представлять в виде

$$\bar{X} \pm \Delta_{\text{лаб}}, \text{ мг}/\text{дм}^3, \quad (12)$$

при условии $\Delta_{\text{лаб}} < \Delta$, где $\Delta_{\text{лаб}}$ — значение показателя точности измерений (границы абсолютной погрешности измерений при $P = 0,95$), установленное при реализации настоящего метода в лаборатории и обеспечивающее контролем стабильности результатов измерений;

$$\bar{X} \pm \Delta_{\text{лаб}}, \text{ мг}/\text{дм}^3, \quad (13)$$

при условии $U_{\text{лаб}} < U$, где $U_{\text{лаб}}$ — значение расширенной неопределенности, установленное при реализации настоящего метода в лаборатории с учетом руководства [3] или рекомендаций [4] и обеспечивающее контролем стабильности результатов измерений в лаборатории.

Числовое значение результата измерений должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и значение характеристики погрешности, выраженное в миллиграммах на кубический дециметр и содержащее не более двух значащих цифр.

6 Метод определения ортофосфатов и полифосфатов с использованием аскорбиновой кислоты для подготовки проб (метод Б)

6.1 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы — по 5.3 со следующими уточнениями.

Спектрофотометр, позволяющий измерять оптическую плотность раствора в диапазоне длин волн от 700 до 880 нм, снаженный кюветами, имеющими толщину оптического слоя от 10 до 50 мм и при необходимости 100 мм.

Примечание — Наибольшая чувствительность достигается при длине волны 880 нм, однако если допустимо уменьшение чувствительности (при определении высоких концентраций фосфатов), то оптическая плотность может быть измерена при 700 нм. Предел обнаружения данного метода будет ниже, если использовать спектрометр с кюветой, имеющей толщину оптического слоя 100 мм.

Автоклав, поддерживающий температуру от 115 °С до 120 °С.

Фильтр мембранный с диаметром пор 0,45 мкм.

Кислота аскорбиновая, фармакопейная.

Тиосульфат натрия (натрий серноватистокислый 5-водный) по ГОСТ 27068, ч. д. а. или х. ч.

Калий антимонил-виннокислый $[(\text{KSbO})\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}]$

Универсальная индикаторная бумага для измерения pH.

6.2 Подготовка к проведению измерений — по 5.4 со следующими уточнениями.

6.2.1 Подготовка посуды

Перед использованием всю стеклянную посуду ополаскивают раствором соляной кислоты (6.2.13) и несколько раз дистиллированной водой.

6.2.2 Приготовление раствора серной кислоты молярной концентрации 9 моль/дм³

В стакан вместимостью 2000 см³ мерным цилиндром вносят 500 см³ дистиллированной воды и осторожно мерным цилиндром приливают при постоянном помешивании 500 см³ серной кислоты по 5.3. Раствор перемешивают и оставляют до комнатной температуры.

Срок хранения раствора — не более 1 года.

6.2.3 Приготовление раствора серной кислоты молярной концентрации 4,5 моль/дм³

В стакан вместимостью 2000 см³ мерным цилиндром вносят 500 см³ дистиллированной воды и осторожно мерным цилиндром приливают при постоянном помешивании 500 см³ раствора серной кислоты по 6.2.2. Раствор перемешивают и оставляют до комнатной температуры.

Срок хранения раствора — не более 1 года.

6.2.4 Приготовление раствора серной кислоты молярной концентрации 2 моль/дм³

В стакан вместимостью 1000 см³ мерным цилиндром вносят 300 см³ дистиллированной воды, осторожно приливают мерным цилиндром при постоянном помешивании и охлаждении 110 см³ серной

кислоты молярной концентрации 9 моль/дм³ (6.2.2), переносят в мерную колбу вместимостью 500 см³, доводят до метки дистиллированной водой и хорошо перемешивают.

Срок хранения раствора — не более 6 мес.

6.2.5 Приготовление раствора гидроокиси натрия молярной концентрации 2 моль/дм³

В стакан из термостойкого стекла вносят от 200 до 300 см³ дистиллированной воды, добавляют при перемешивании 80 г гидроокиси натрия, охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят до метки дистиллированной водой.

Срок хранения раствора в емкости из полимерных материалов — не более 2 мес.

6.2.6 Приготовление раствора аскорбиновой кислоты массовой концентрации 100 г/дм³

В конической колбе вместимостью 150 или 250 см³ растворяют 10 г аскорбиновой кислоты в 100 см³ дистиллированной воды.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла при температуре от 2 °С до 8 °С — не более 14 сут. Раствор можно использовать до тех пор, пока он остается бесцветным.

6.2.7 Приготовление кислого раствора молибдата (раствор I)

Раствор готовят в следующей последовательности:

- растворяют 13,0 г молибденовокислого аммония в 100 см³ дистиллированной воды;
- растворяют 0,35 г антимонилвиннокислого калия в 100 см³ дистиллированной воды;
- при постоянном помешивании добавляют приготовленный раствор молибденовокислого аммония к 300 см³ серной кислоты молярной концентрации 9 моль/дм³ (6.2.2), затем добавляют приготовленный раствор антимонилвиннокислого калия и хорошо перемешивают.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла при температуре от 2 °С до 8 °С — не более 2 мес.

6.2.8 Приготовление слабокислого раствора молибдата (раствор II)

В колбу вместимостью 500 см³ мерным цилиндром вносят 70 см³ дистиллированной воды, осторожно приливают порциями 230 см³ серной кислоты молярной концентрации 9 моль/дм³ (6.2.2), охлаждают, затем добавляют при постоянном помешивании приготовленные растворы молибденовокислого аммония и антимонилвиннокислого калия, приготовленные аналогично 6.2.7 в тех же объемах, и хорошо перемешивают.

Приготовленный реактив используют в том случае, когда пробы исследуемой воды подкислены из расчета 1 см³ серной кислоты молярной концентрации 4,5 моль/дм³ (6.2.3) на 100 см³ пробы.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла при температуре от 2 °С до 8 °С — не более 2 мес.

6.2.9 Приготовление раствора для устранения мешающих влияний

Смешивают две части (по объему) серной кислоты молярной концентрации 9 моль/дм³ (6.2.2) и одну часть (по объему) аскорбиновой кислоты (6.2.6). Например, в колбу вместимостью 500 см³ мерным цилиндром вносят 200 см³ серной кислоты молярной концентрации 9 моль/дм³ (6.2.2) и 100 см³ аскорбиновой кислоты (6.2.6).

Срок хранения приготовленного реактива в емкости из темного стекла при температуре от 2 °С до 8 °С — не более 1 мес.

6.2.10 Приготовление раствора тиосульфата натрия массовой концентрации 12 г/дм³

В коническую колбу вместимостью 100 см³ мерным цилиндром вносят 100 см³ дистиллированной воды, добавляют 1,2 г тиосульфата натрия. Добавляют примерно 50 мг безводного карбоната натрия в качестве консерванта.

Срок хранения приготовленного реактива в емкости из темного стекла — не более 3 мес.

6.2.11 Приготовление исходного раствора ортофосфата массовой концентрации 50 мг/дм³ (в пересчете на фосфор)

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ мерным цилиндром вносят 800 см³ дистиллированной воды, добавляют 0,2197 г однозамещенного фосфорнокислого калия, предварительно высушенного до постоянной массы при 105 °С, затем градуированной пипеткой добавляют 10,0 см³ серной кислоты молярной концентрации 4,5 моль/дм³ (6.2.3) и доводят до метки дистиллированной водой.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла с притертой пробкой при температуре от 2 °С до 8 °С — не более 7 сут.

6.2.12 Приготовление основного раствора ортофосфата массовой концентрации 2 мг/дм³ (в пересчете на фосфор)

В мерную колбу вместимостью 500 см³ градуированной пипеткой вносят 20 см³ исходного раствора ортофосфата (6.2.11) и доводят до метки дистиллированной водой.

Раствор готовят в день использования.

6.2.13 Приготовление раствора соляной кислоты молярной концентрации 2,5 моль/дм³

В мерную колбу вместимостью 1000 см³ мерным цилиндром вносят 500 см³ дистиллированной воды, добавляют 200 см³ концентрированной соляной кислоты, перемешивают, охлаждают до комнатной температуры и доводят до метки дистиллированной водой.

Срок хранения раствора — не более 6 мес.

6.2.14 Приготовление градуировочных растворов

6.2.14.1 В серию мерных колб вместимостью 50 см³ каждая градуированной пипеткой вносят 0,0; 1,0; 2,0; 3,0; 4,0; 5,0; 6,0; 7,0; 8,0; 9,0 и 10,0 см³ основного раствора ортофосфата (6.2.12) и разбавляют дистиллированной водой так, чтобы массовая концентрация ортофосфатов в полученных градуировочных растворах в пересчете на фосфор составила от 0,04 мг/дм³ до 0,4 мг/дм³. Серию градуировочных растворов для концентраций другого диапазона готовят с учетом приложения А, используя кювету соответствующего объема.

6.2.14.2 Затем в каждую колбу добавляют, помешивая, 1 см³ раствора аскорбиновой кислоты (6.2.6), затем 2 см³ раствора кислого молибдата (раствор I) (6.2.7), доводят до метки дистиллированной водой и хорошо перемешивают.

6.2.14.3 Приготовленные градуировочные растворы выдерживают от 10 до 30 мин, после чего проводят измерения.

Примечание — Для определения полифосфатов градуировочные растворы готовят согласно 6.2.14.1—6.2.14.3, добавляя по 6.2.14.2 вместо раствора I (6.2.7) аналогичный объем раствора II (6.2.8).

6.2.15 Подготовка прибора — аналогично 5.4.12.

6.2.16 Градуировка прибора — аналогично 5.4.13 с использованием градуировочных растворов по 6.2.14.

6.2.17 Подготовка пробы анализируемой воды

6.2.17.1 Пробу фильтруют через мембранный фильтр с порами диаметром 0,45 мкм, отбрасывая первые 10 см³ фильтрата пробы, а остальные собирают в чистую сухую стеклянную емкость для немедленного определения ортофосфата (в пересчете на фосфор).

Примечание — Если пробы хранились в холодильнике, ее перед фильтрованием доводят до комнатной температуры.

6.2.17.2 Если значение pH фильтрата пробы находится за пределами диапазона от 3 до 10 (по универсальной индикаторной бумаге), ее доводят до указанного значения добавлением раствора гидроокиси натрия по 6.2.5 или раствора серной кислоты по 6.2.4.

6.2.17.3 Для определения полифосфатов (в пересчете на фосфор) процедуру по 6.2.17.2 не проводят. Вместо этого подготовленную по 6.2.17.1 пробу подкисляют раствором серной кислоты по 6.2.3 из расчета 1 см³ кислоты на каждые 100 см³ пробы так, чтобы довести значение pH до 1. Подкисленный фильтрат хранят в прохладном и темном месте, например в холодильнике.

6.3 Проведение измерений

6.3.1 Объем анализируемой пробы выбирают в зависимости от предполагаемых концентраций фосфатов согласно приложению А. Для измерения оптической плотности подготовленной пробы необходимо выбрать кюветы с соответствующей толщиной оптического слоя.

6.3.2 Подготовка пробы для определения ортофосфатов

Для анализа пробы воды пипеткой с одной отметкой переносят анализируемый объем (6.3.1) отфильтрованной пробы в мерную колбу вместимостью 50 см³ и при необходимости разбавляют дистиллированной водой до 40 см³. Затем в колбу добавляют, помешивая, 1 см³ раствора аскорбиновой кислоты (6.2.6) и 2 см³ раствора кислого молибдата (раствор I) (6.2.7), доводят до метки дистиллированной водой и хорошо перемешивают.

Подготовленную к анализу аликовоту пробы выдерживают от 10 до 30 мин, после чего проводят измерения оптической плотности по 6.3.4.

Примечания

1 Если в исследуемой пробе содержится арсенат, он должен быть восстановлен до арсенита добавлением тиосульфата натрия следующим способом: в мерную колбу вместимостью 50 см³ пипеткой вносят максимум 40 см³ исследуемой пробы, добавляют 1 см³ раствора аскорбиновой кислоты (6.2.6) и 1 см³ раствора тиосульфата натрия (6.2.10), содержимое перемешивают и оставляют на 10 мин, затем добавляют 2 см³ раствора II молибдата (6.2.8) и доводят до метки дистиллированной водой.

Приведенным способом может быть устранено мешающее влияние до 2 мг/дм³ арсената в пересчете на мышьяк.

В случае обработки аликовоты пробы тиосульфатом натрия (из-за мешающего влияния мышьяка), ввиду возможности ослабления окрашивания, измерения проводят не позднее чем через 10 мин.

2 Если исследуемая пробы воды мутная и/или окрашенная, то добавляют 3 см³ раствора, приготовленного по 6.2.9. Значение оптической плотности этого раствора следует вычитать из измеренного значения оптической плотности по 6.3.4.

6.3.3 Подготовка пробы для определения полифосфатов

В коническую колбу вместимостью 50 см³ в соответствии с ожидаемой концентрацией фосфата в пробе исследуемой воды пипеткой вносят максимально 40 см³ пробы анализируемой воды по 6.2.17. Если необходимо, доводят объем пробы дистиллированной водой до 40 см³. Подкисляют серной кислотой молярной концентрации 4,5 моль/дм³ (6.2.3) до значения pH менее 1 и осторожно кипятят в течение 30 мин. Доводят объем дистиллированной водой до 25 см³. Охлаждают, количественно переносят в мерную колбу вместимостью 50 см³ и разбавляют дистиллированной водой приблизительно до 40 см³.

Примечание — Аналогично минерализуют подкисленный фильтрат в закрытой емкости в течение 30 мин в автоклаве при температуре от 115 °С до 120 °С и нормальном давлении.

Затем в колбу добавляют, встряхивая, 1 см³ раствора аскорбиновой кислоты (6.2.6) и 2 см³ раствора II слабокислого молибдата (6.2.8) и доводят до метки дистиллированной водой.

6.3.4 Измерение оптической плотности

Измеряют оптическую плотность аликовоты пробы анализируемой воды в кювете с толщиной оптического слоя 10 мм при длине волны 880 нм. В качестве холостой пробы используют 50 см³ дистиллированной воды, подготовленной аналогично пробе исследуемой воды (6.3.2 и 6.3.3).

Примечание — При этом если допустимо уменьшение чувствительности (при определении высоких концентраций фосфатов), то измерения проводят при длине волны 700 нм. Оптическая плотность, измеренная при длине волны 700 нм, меньше плотности, измеренной при длине волны 880 нм, приблизительно на 30 %.

6.4 Обработка результатов измерений — по 5.6 с учетом следующих уточнений.

6.4.1 При отсутствии компьютерной (микропроцессорной) системы сбора и обработки информации массовую концентрацию орто- или полифосфатов в пересчете на фосфор в пробе анализируемой воды, X_P мг/дм³, рассчитывают по формуле

$$X_P = \frac{A \cdot f}{b}, \quad (14)$$

где A — измеренное значение оптической плотности пробы анализируемой воды за вычетом измеренного значения оптической плотности холостой пробы, ед. опт. пл.;

f — коэффициент разбавления пробы анализируемой воды, при этом если пробу не разбавляли, то f принимают равным 1, если разбавляли, то f рассчитывают по формуле

$$f = \frac{V_k}{V_a}, \quad (15)$$

где V_k — вместимость мерной колбы, использованной при разбавлении пробы анализируемой воды, см³;

V_a — объем аликовоты пробы анализируемой воды, взятый для разбавления, см³;

b — угловой коэффициент градуировочной характеристики (дм³ · ед. опт. пл.)/мг, равный 1/К, где К — коэффициент градуировочной характеристики, вычисленный по формуле (1) (5.4.13.2).

6.4.2 При необходимости представления результата в пересчете на массовую концентрацию фосфат-иона результат, полученный по формуле (14), умножают на коэффициент 3,07.

6.5 Метрологические характеристики

Метод обеспечивает получение результатов измерения с метрологическими характеристиками, не превышающими значений, приведенных в таблице 2, при доверительной вероятности $P = 0,95$.

6.6 Контроль качества результатов измерений — по 5.8.

6.7 Оформление результатов измерений — по 5.9 с учетом данных таблицы 2.

Таблица 2

Диапазон измерений массовой концентрации орто- и полифосфатов (в пересчете на фосфор), мг/дм ³	Предел повторяемости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений, полученными в условиях повторяемости при $P = 0,95$), R , %	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами определений, полученными в условиях воспроизводимости при $P = 0,95$), R , %	Показатель точности (границы относительной погрешности ^{a)} при вероятности $P = 0,95$), ± 5 , %
От 0,005 до 0,06 включ.	60	84	60
Св. 0,06 до 0,4 включ.	45	63	45
Св. 0,4 до 0,8 включ.	36	50	36

^{a)} Установленные численные значения границ относительной погрешности соответствуют численным значениям расширенной неопределенности (в относительных единицах) $U_{\text{отн}}$ при коэффициенте охвата $k = 2$.

7 Метод определения общего фосфора и фосфора фосфатов в питьевой, природной и сточной воде (метод В)

7.1 Сущность метода

Метод измерений содержания общего фосфора и фосфора фосфатов заключается во взаимодействии ионов ортофосфатов с ионами молибдата в присутствии сурьмы как катализатора с образованием комплекса фосфорно-молибденовой гетерополикислоты и его восстановлении аскорбиновой кислотой с последующим фотометрическим определением полученного окрашенного соединения. Для определения общего фосфора пробы подвергают предварительной минерализации всех фосфорсодержащих веществ надсернокислым аммонием в среде серной кислоты. Оптическую плотность образовавшегося соединения измеряют при длине волны 690 нм.

7.2 Мешающие влияния

Сильнокислые или сильнощелочные пробы предварительно нейтрализуют до значения pH, равного от 4 до 11 (контроль по индикаторной бумаге).

Определению мешают сульфиды и сероводород в концентрациях, превышающих 2 мг/дм³, которые обнаруживаются по характерному запаху. Их мешающее влияние устраняют пропусканием газообразного азота через подкисленную пробу или добавлением нескольких кристаллов марганцевокислого калия. После встряхивания в течение 1—2 мин раствор должен оставаться слаборозовым.

Незначительное влияние кремния при концентрации выше 5 мг/дм³ устраняется ходом проведения аналитических процедур.

Допускается концентрация фторида в исходной пробе воды до 70 мг/дм³. Концентрации выше 200 мг/дм³ препятствуют образованию окрашивания.

Если известно, что сточная вода содержит нитриты в концентрациях (в пересчете на азот) выше 3,3 мг/дм³, что характерно для сточных вод после биологической очистки, то для устранения их мешающего влияния применяют небольшой избыток сульфаминовой кислоты. Влияние нитритов при массовой концентрации до 33 мг/дм³ устраняется добавлением к пробе 100 мг сульфаминовой кислоты ($\text{NH}_2\text{SO}_2\text{OH}$), которую вносят до добавления к пробе молибденокислого аммония.

Соединения хрома (III) и (VI), железа, меди и ванадия в концентрациях до 10 мг/дм³ не оказывают заметного мешающего влияния.

Арсенаты оказывают мешающее влияние, но обычно в водах арсенаты отсутствуют или находятся в количествах, значительно меньших, чем фосфаты, и содержанием их можно пренебречь. При необходимости данное влияние может быть устранено восстановлением арсената до арсенита тиосульфатом натрия.

Мешающее влияние выше перечисленных соединений в основном устраняется фильтрованием пробы перед началом выполнения анализа и/или ее разбавлением.

7.3 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы — по разделу 5.3 со следующими уточнениями.

Емкости (флаконы) из боросиликатного стекла, допускающие автоклавирование, вместимостью не менее 50 см³ с крышками и прокладками из полимерных материалов.

Автоклав-стерилизатор, обеспечивающий давление $(0,20 \pm 0,02)$ МПа и температуру (132 ± 2) °С, или электроплитка с закрытой спиралью по ГОСТ 14919, или деструкционная установка.

Аммоний надсернокислый по ГОСТ 20478, ч. д. а.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490, ч. д. а.

Калий антимонилвиннокислый $[(\text{KSbO})\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}]$ с содержанием основного вещества не менее 98 %.

Тиосульфат натрия (натрий серноватистокислый 5-водный) по ГОСТ 27068, ч. д. а. или х. ч.

Фенолфталеин (индикатор), спиртовой раствор с массовой долей 0,1 %, приготовленный по ГОСТ 4919.1 с использованием спирта по ГОСТ 18300.

7.4 Подготовка к проведению измерений — по 5.4 со следующими уточнениями.

7.4.1 Приготовление раствора серной кислоты с массовой долей 38 % для минерализации

В мерную колбу вместимостью 1000 см^3 , наполовину заполненную дистиллированной водой, осторожно, при перемешивании, мерным цилиндром приливают 278 см^3 концентрированной серной кислоты. После охлаждения объем раствора доводят дистиллированной водой до 1000 см^3 .

Срок хранения — не более 1 года.

7.4.2 Приготовление раствора серной кислоты с массовой долей 23 %

В мерную колбу вместимостью 1000 см^3 , наполовину заполненную дистиллированной водой, осторожно, при перемешивании, мерным цилиндром приливают 153 см^3 концентрированной серной кислоты. После охлаждения объем раствора доводят дистиллированной водой до 1000 см^3 .

Срок хранения — не более 1 года.

7.4.3 Приготовление раствора серной кислоты молярной концентрации 0,5 моль/дм³

В мерную колбу вместимостью 1000 см^3 , наполовину заполненную дистиллированной водой, осторожно, при перемешивании, мерным цилиндром приливают 28 см^3 концентрированной серной кислоты. После охлаждения объем раствора доводят дистиллированной водой до 1000 см^3 .

Срок хранения — не более 6 мес.

7.4.4 Приготовление раствора молибденовокислого аммония с массовой долей 3 %

Для приготовления 100 см^3 раствора 3 г молибденовокислого аммония растворяют в 97 см^3 горячей дистиллированной воды.

Раствор хранят в емкости из полимерных материалов при температуре от 2 °С до 8 °С в темноте. Срок хранения раствора — 3 мес (если выпадет осадок молибдата, то реагент не применяют).

Пользоваться раствором можно не ранее чем через 2 сут после приготовления.

7.4.5 Приготовление раствора аскорбиновой кислоты с массовой долей 2,2 %

Для приготовления 100 см^3 раствора 2,2 г аскорбиновой кислоты растворяют в $97,8 \text{ см}^3$ дистиллированной воды.

Раствор хранят при температуре от 2 °С до 8 °С. Срок хранения — не более 3 недель.

7.4.6 Приготовление раствора антимонилвиннокислого калия с массовой долей 0,068 %

Для приготовления 500 см^3 раствора 0,34 г антимонилвиннокислого калия помещают в колбу вместимостью 500 см^3 и доводят до метки дистиллированной водой.

Срок хранения — не более 3 недель.

7.4.7 Приготовление смешанного реагента

Смешивают пять частей раствора серной кислоты с массовой долей 23 % (7.4.2) с двумя частями раствора молибденовокислого аммония (7.4.4), двумя частями раствора аскорбиновой кислоты (7.4.5) и одной частью раствора антимонилвиннокислого калия (7.4.6).

Смешанный раствор готовят непосредственно перед использованием.

7.4.8 Приготовление раствора гидроокиси натрия с массовой долей 8 %

80 г гидроокиси натрия растворяют в 920 см^3 дистиллированной воды. Раствор хранят в посуде из полимерных материалов не более 6 мес.

7.4.9 Приготовление растворов для устранения мешающих влияний

При необходимости для устранения мешающих влияний соединений мышьяка или нитрит-иона готовят следующие растворы.

7.4.9.1 Приготовление раствора серноватистокислого натрия массовой концентрации 12 г/дм³

Для приготовления 100 см^3 раствора 1,2 г серноватистокислого натрия растворяют в мерной колбе вместимостью 100 см^3 в дистиллированной воде. Срок хранения раствора в емкости из темного стекла — не более 3 мес.

7.4.9.2 Приготовление раствора сульфаминовой кислоты с массовой долей 10 %

10 г сульфаминовой кислоты растворяют в 90 см^3 дистиллированной воды. Срок хранения раствора — не более 6 мес.

7.4.10 Приготовление рабочего градуировочного раствора с номинальной массовой концентрацией фосфора 2,5 мг/дм³

Рабочий градуировочный раствор готовят из стандартного образца (СО) состава растворов фосфат-ионов (5.3) с номинальной массовой концентрацией фосфат-иона, например равной 0,1 г/дм³, следующим образом.

Для приготовления 100 см³ рабочего раствора с массовой концентрацией фосфора 2,5 мг/дм³ в мерную колбу номинальной вместимостью 100 см³ градуированной пипеткой вносят 7,7 см³ раствора СО номинальной массовой концентрации фосфат-ионов, равной 0,1 г/дм³, и доводят объем раствора в колбе дистиллированной водой до метки.

7.4.11 Приготовление градуировочных растворов

Для приготовления градуировочных растворов в мерные колбы вместимостью 50 см³ каждая с внесенными в каждую колбу примерно 20 см³ дистиллированной воды градуированной пипеткой добавляют 0,0; 0,5; 1,0; 2,0; 4,0; 6,0; 8,0 см³ рабочего градуировочного раствора (7.4.10), прибавляют по 5 см³ смешанного реактива (7.4.7), перемешивают и доводят объем раствора в каждой колбе дистиллированной водой до метки. Получают растворы с массовой концентрацией фосфора 0,0; 0,025; 0,05; 0,1; 0,2; 0,3; 0,4 мг/дм³. Градуировочный раствор с массовой концентрацией фосфора, равной нулю, является холостой пробой для градуировки.

Градуировочные растворы готовят в день использования.

7.4.12 Градуировка прибора

7.4.12.1 Спустя 15 мин после приготовления градуировочных растворов по 7.4.11 измеряют оптическую плотность растворов на спектрофотометре или фотоэлектроколориметре при длине волны, равной (690 ± 20) нм, в кювете с толщиной оптического слоя 25; 30 или 50 мм относительно дистиллированной воды.

Измерение оптической плотности повторяют не менее двух раз и рассчитывают среднеарифметическое значение оптической плотности для каждого градуировочного раствора.

Устанавливают градуировочную характеристику в виде зависимости оптической плотности от массовой концентрации фосфора в градуировочных растворах.

Рассчитывают коэффициент градуировочной характеристики аналогично 5.4.13.2, используя формулу (1).

7.4.12.2 Контроль приемлемости градуировочной характеристики проводят аналогично 5.4.13.3.

7.4.12.3 Контроль стабильности градуировочной характеристики — аналогично 5.4.13.4.

7.5 Проведение измерений

7.5.1 Для определения общего фосфора в термостойкую колбу или стакан помещают аликвоту анализируемой пробы.

Примечание — При использовании автоклава аликвоту пробы помещают в емкость (флакон) из боросиликатного стекла по 7.3, при использовании деструкционной установки аликвоту пробы помещают в пробирку установки.

Далее в колбу добавляют дистиллированную воду так, чтобы общий объем аликвоты пробы и дистиллированной воды составил примерно 50 см³ в колбе, стакане или пробирке установки [или примерно 30 см³ в емкости (флаконе) из боросиликатного стекла], а содержание фосфора составило от 0,025 до 0,4 мг/дм³. Прибавляют 1 см³ раствора серной кислоты с массовой долей 38 % (7.4.1) и 0,4 г надсернокислого аммония. Раствор кипятят до тех пор, пока в колбе, стакане или пробирке установки не останется примерно 10 см³ раствора.

Примечание — При использовании автоклава емкости (флаконы) из боросиликатного стекла помещают в автоклав и выдерживают при температуре 132 °С и давлении 0,2 МПа в течение 30 мин.

После охлаждения в пробу прибавляют одну-две капли раствора фенолфталеина и раствор гидроокиси натрия по 7.4.8 до появления слаборозовой окраски. Затем раствор обесцвечивают прибавлением раствора серной кислоты по 7.4.3.

7.5.2 Реакционную смесь по 7.5.1 фильтруют в мерную колбу вместимостью 50 см³, ополаскивая реакционную колбу или стакан [емкость (флакон) при использовании автоклава] и фильтр небольшим количеством дистиллированной воды, затем добавляют 5 см³ смешанного реактива (7.4.7) и доводят объем раствора в колбе до метки дистиллированной водой.

Примечание — При необходимости устранения мешающего влияния арсенатов за 10 мин до добавления смешанного реактива добавляют 1 см³ раствора серноватистоксилного натрия по 7.4.9.1. Измерение оптической плотности по 7.5.3 такой пробы следует провести не более чем через 10 мин.

7.5.3 Через 15 мин измеряют оптическую плотность окрашенного раствора при длине волны (690 ± 20) нм.

7.5.4 Определение фосфора фосфатов проводят по 7.5.2 и 7.5.3, поместив в мерную колбу аликвоту профильтрованной пробы, в зависимости от предполагаемого содержания фосфатов.

7.6 Обработка результатов измерений — по 5.6 с учетом уточнений по 6.4.1 и 6.4.2 и использованием формул (14) и (15).

7.7 Метрологические характеристики

Настоящий метод обеспечивает получение результатов измерения с метрологическими характеристиками, не превышающими значений, приведенных в таблице 3, при доверительной вероятности $P = 0,95$.

Таблица 3

Диапазон измерений массовой концентрации общего фосфора и фосфора фосфатов, $\text{мг}/\text{дм}^3$	Предел повторяемости (относительное значение расхождения между двумя результатами параллельных определений, полученнымными в условиях повторяемости при $P = 0,95$), $r, \%$	Предел воспроизводимости (относительное значение расхождения между двумя результатами определений, полученнымными в условиях воспроизводимости при $P = 0,95$), $R, \%$	Показатель точности (границы относительной погрешности ^а) при вероятности $P = 0,95$, $\pm \delta, \%$
В питьевой и природной воде			
От 0,025 до 0,10 включ.	40	56	40
Св. 0,10 до 0,4 включ.	30	42	30
Св. 0,4 до 10 включ.	24	34	24
Св. 10 до 1000 включ.	20	28	20
В сточной воде			
От 0,10 до 0,4 включ.	30	42	30
Св. 0,4 до 10 включ.	24	34	24
Св. 10 до 1000 включ.	20	28	20

^а) Установленные численные значения границ относительной погрешности соответствуют численным значениям расширенной неопределенности (в относительных единицах) $U_{\text{отн}}$ при коэффициенте охвата $k = 2$.

7.8 Контроль качества результатов измерений — по 5.8.

7.9 Оформление результатов измерений — по 5.9 с учетом данных таблицы 3.

8 Метод определения общего фосфора после персульфатного окисления (метод Г)

8.1 Сущность метода

Сущность настоящего метода состоит в переводе в ортофосфат большинства соединений органически связанного фосфора путем персульфатного окисления. При необходимости более интенсивной обработки применяют смесь азотной и серной кислот.

8.2 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы — по разделу 5.3 с учетом 6.1 (в части требований к спектрофотометру), 7.3 и следующего уточнения.

Калий надсернокислый (калия персульфат) по ГОСТ 4146, х. ч.

8.3 Подготовка к проведению измерений — по 5.4 со следующими уточнениями.

8.3.1 Подготовка посуды

Перед использованием посуду моют, добавляя примерно 50 см^3 дистиллированной воды и 2 см^3 концентрированной серной кислоты, помещают в автоклав (6.1) на 30 мин, поддерживая температуру от 115°C до 120°C , охлаждают и ополаскивают дистиллированной водой.

Процедуру повторяют несколько раз, посуду хранят отдельно от других наборов посуды.

8.3.2 Приготовление раствора персульфата калия

В конической колбе вместимостью 100 см³ растворяют (5,0 ± 0,1) г персульфата калия в 100 см³ дистиллированной воды, перемешивают до растворения.

Срок хранения пересыщенного раствора в емкости из боросиликатного стекла (7.3) в темном месте (защищенным от попадания прямого солнечного света) — не более 14 сут.

8.3.3 Приготовление раствора ортофосфата массовой концентрации 0,5 мг/дм³ (в пересчете на фосфор)

В мерную колбу вместимостью 500 см³ градуированной пипеткой вносят 5,0 см³ исходного раствора ортофосфата (6.2.11) и доводят до метки дистиллированной водой.

Раствор готовят в день использования.

8.3.4 Приготовление градуировочных растворов

Градуировочные растворы готовят следующим образом: в серию мерных колб вместимостью 50 см³ каждая пипеткой вносят 1,0; 2,0; 3,0; 4,0; 5,0; 6,0; 7,0; 8,0; 9,0 и 10,0 см³ раствора ортофосфата (8.3.3) и доводят объем дистиллированной водой до 40 см³. Полученные растворы далее готовят по 8.3.7.1, начиная со слов «Добавляют 4 см³ раствора персульфата калия (8.3.2)».

Затем в каждую колбу добавляют, встряхивая, 1 см³ раствора аскорбиновой кислоты (6.2.6), через 30 с — 2 см³ раствора II слабокислого молибдата (6.2.8) и доводят до метки дистиллированной водой.

8.3.5 Подготовка прибора — аналогично 5.4.12.

8.3.6 Градуировка прибора — аналогично 5.4.13 с использованием градуировочных растворов по 8.3.4 и проведением измерений оптической плотности при длине волны 880 нм в кювете с толщиной оптического слоя 10 мм.

Объем аликовты градуировочного раствора — от 5 до 10 см³.

8.3.7 Проведение измерений

8.3.7.1 К 100 см³ пробы исследуемой воды добавляют 1 см³ серной кислоты до достижения значения pH примерно 1 (контроль по универсальной индикаторной бумаге).

До анализа пробу следует хранить в темном прохладном месте.

В коническую колбу вместимостью 100 см³ пипеткой вносят 40 см³ пробы исследуемой воды, если необходимо, доводят объем дистиллированной водой до 40 см³. Добавляют 4 см³ раствора персульфата калия (8.3.2) и осторожно кипятят в течение 30 мин, периодически добавляя дистиллированную воду так, чтобы объем оставался от 25 до 35 см³. Охлаждают, доводят pH до значения от 3 до 10 добавлением раствора гидроксида натрия (6.2.5) или серной кислоты (6.2.4), переносят в мерную колбу вместимостью 50 см³ и разбавляют дистиллированной водой примерно до 40 см³.

Допускается минерализацию проводить в автоклаве в течение 30 мин при температуре от 115 °С до 120 °С.

Примечание — Обычно соединения фосфора можно минерализовать за 30 мин, но для гидролиза некоторых полифосфорных кислот необходимо 90 мин.

8.3.7.2 Для окисления пробы в присутствии большого количества органического вещества использования персульфата бывает недостаточно. В этом случае проводят окисление смесью азотной и серной кислот (см. приложение Б).

8.3.7.3 Если известно или предполагают, что в пробе присутствует мышьяк, то его мешающее влияние уменьшают обработкой пробы раствором тиосульфата натрия (6.2.10) сразу после минерализации, например по 6.3.2. В случае минерализации морской воды в автоклаве свободный хлор должен быть удален путем подогрева прежде, чем арсенат восстановится тиосульфатом.

8.3.7.4 Проведение измерений — в условиях, как при проведении градуировки прибора по 8.3.6.

8.4 Обработка результатов измерений — по 6.4.

8.5 Метрологические характеристики

Метод обеспечивает получение результатов измерения с метрологическими характеристиками, не превышающими значений, приведенных в таблице 4, при доверительной вероятности $P = 0,95$.

8.6 Контроль качества результатов измерений — по 5.8.

8.7 Оформление результатов измерений — по 5.9 с учетом данных таблицы 4.

Таблица 4

Диапазон измерений массовой концентрации общего фосфора (в пересчете на фосфор), мг/дм ³	Предел повторяемости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений, полученными в условиях повторяемости при $P = 0,95$), r , %	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами определений, полученными в условиях воспроизводимости при $P = 0,95$), R , %	Показатель точности (границы относительной погрешности ^{а)} при вероятности $P = 0,95$), $\pm \delta$, %
От 0,005 до 0,06 включ.	60	84	60
Св. 0,06 до 0,4 включ.	45	63	45
Св. 0,4 до 0,8 включ.	36	50	36

^{а)} Установленные численные значения границ относительной погрешности соответствуют численным значениям расширенной неопределенности (в относительных единицах) $U_{\text{отн}}$ при коэффициенте охвата $k = 2$.

Приложение А
(рекомендуемое)

Выбор объема анализируемой пробы для метода Б

А.1 Максимальный объем анализируемой аликовоты должен быть 40,0 см³. Этот объем применяют для измерения оптической плотности окрашенного комплекса для определения массовых концентраций ортофосфата до 0,8 мг/дм³ при использовании кювет с толщиной оптического слоя 10 мм.

Меньший объем аликовоты может быть взят для измерений более высоких массовых концентраций фосфата, как указано в таблице А.1. Низкие концентрации фосфатов целесообразно измерять в кюветах с оптическим слоем от 40 до 50 мм.

Таблица А.1 — Анализируемый объем пробы

Массовая концентрация ортофосфатов, мг/дм ³	Объем анализируемой порции пробы воды, см ³	Толщина оптического слоя кюветы, мм
0,0—0,8	40,0	10
0,0—1,6	20,0	10
0,0—3,2	10,0	10
0,0—6,4	5,0	10
0,0—0,2	40,0	40 или 50

**Приложение Б
(обязательное)**

Минерализация пробы воды смесью азотной и серной кислот

Б.1 Приготовление раствора гидроксида натрия массовой концентрации 320 г/дм³

В мерную колбу вместимостью 200 см³ вносят 150 см³ дистиллированной воды и растворяют в ней 64 г гидроксида натрия, охлаждают и доводят до метки дистиллированной водой.

Срок хранения раствора в полиэтиленовой емкости — не более 1 года.

Б.2 Минерализация пробы исследуемой воды

Процедуру минерализации следует проводить в вытяжном шкафу следующим образом: в колбу Кильдаля вместимостью 200 см³ пипеткой вносят 40 см³ пробы исследуемой воды, осторожно добавляют 2 см³ концентрированной серной кислоты и перемешивают. Добавляют несколько капилляров (или стеклянных шариков, или кусочков пористого фарфора) и осторожно подогревают до появления белого дыма.

После охлаждения осторожно добавляют по каплям 0,5 см³ концентрированной азотной кислоты при постоянном помешивании, подогревают, пока не перестанут выделяться коричневые пары. После охлаждения продолжают при постоянном помешивании добавлять по каплям азотную кислоту до образования прозрачного и бесцветного раствора. Затем осторожно добавляют 10 см³ дистиллированной воды при постоянном помешивании, подогревая до появления белого дыма.

После охлаждения добавляют 20 см³ дистиллированной воды, постоянно перемешивая. Осторожно охлаждают, добавляют раствор гидроксида натрия (Б.1) и, перемешивая, доводят pH пробы до 3—10.

После охлаждения пробу количественно переносят в мерную колбу вместимостью 50 см³. Колбу Кильдаля ополаскивают небольшим количеством дистиллированной воды, которую добавляют в мерную колбу.

Библиография

- [1] Рекомендация МИ 2881—2004 Государственная система обеспечения единства измерений. Методики количественного химического анализа. Процедуры проверки приемлемости результатов анализа
- [2] Рекомендации по межгосударственной стандартизации РМГ 76—2004 Государственная система обеспечения единства измерений. Внутренний контроль качества результатов количественного химического анализа
- [3] Руководство ЕВРОХИМ/СИТАК Количественное описание неопределенности в аналитических измерениях. 2-е изд., 2000. Пер. с англ. СПб.: ВНИИМ им. Д.И. Менделеева, 2002
- [4] Рекомендации по стандартизации Р 50.1.060—2006¹⁾ Государственная система обеспечения единства измерений. Статистические методы. Руководство по использованию оценок повторяемости, воспроизводимости и правильности при оценке неопределенности измерений

¹⁾ Действуют в Российской Федерации.

Редактор переиздания *Н.Е. Рагузина*
Технические редакторы *В.Н. Прусакова, И.Е. Черепкова*
Корректор *Е.И. Рычкова*
Компьютерная верстка *Д.В. Кардановской*

Сдано в набор 26.09.2019. Подписано в печать 25.10.2019. Формат 60 × 84 $\frac{1}{8}$. Гарнитура Ариал.
Усл. печ. л. 3,26. Уч.-изд. л. 2,60.

Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта

ИД «Юриспруденция», 115419, Москва, ул. Орджоникидзе, 11.
www.jurisizdat.ru y-book@mail.ru

Создано в единичном исполнении во ФГУП «СТАНДАРТИНФОРМ»
для комплектования Федерального информационного фонда стандартов,
117418 Москва, Нахимовский пр-т, д. 31, к. 2.
www.gostinfo.ru info@gostinfo.ru

Поправка к ГОСТ 18309—2014 Вода. Методы определения фосфорсодержащих веществ

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Пункт 5.5.2. Второй абзац	доводят объем до метки дистиллированной водой, затем добавляют точно 1 см ³ слабокислого раствора	доводят объем до метки дистиллированной водой, затем из колбы отбирают 50 см ³ пробы и добавляют 1 см ³ слабокислого раствора

(ИУС № 2 2016 г.)