



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН

Вода питьевая

МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЖЕСТКОСТИ

СТ РК 1514-2006

Издание официальное

**Комитет по техническому регулированию и метрологии
Министерства индустрии и торговли Республики Казахстан**

Астана

Предисловие

1 РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Республиканским государственным предприятием «Казахстанский институт стандартизации и сертификации» Комитета по техническому регулированию и метрологии

2 УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ приказом Комитета по техническому регулированию и метрологии Министерства индустрии и торговли Республики Казахстан от 1 сентября 2006 года № 370

**3 СРОК ПЕРВОЙ ПРОВЕРКИ
ПЕРИОДИЧНОСТЬ ПРОВЕРКИ**

2011 год
5 лет

4 В настоящем стандарте учтены основные нормативные положения следующих международных стандартов:

ИСО 6059:1984 «Качество воды. Определение суммарного содержания кальция и магния. Титриметрический метод с применением ЭДТА»;

ИСО 7980:1986 «Качество воды. Определение кальция и магния. Атомно-абсорбционный спектрометрический метод»;

ИСО 11885:1996 «Качество воды. Определение 33 элементов методом атомной эмиссии с индуктивно связанной плазмой».

5 В настоящем стандарте реализованы нормы:

Водного Кодекса Республики Казахстан от 9 июля 2003 года (статья 51).

Закона Республики Казахстан от 8 апреля 2004 года № 543-ІІ «О качестве и безопасности пищевых продуктов»

Закона Республики Казахстан от 9 ноября 2004 года № 603-ІІ «О техническом регулировании»

6 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания без разрешения Комитета по техническому регулированию и метрологии Министерства индустрии и торговли Республики Казахстан

Содержание

1	Область применения	1
2	Нормативные ссылки	1
3	Отбор проб	2
4	Комплексонометрический метод (метод А)	2
5	Метод титрования этилендиаминтетрауксусной кислотой (метод Б)	8
6	Расчетный метод определения жесткости (метод В)	13
7	Метод атомной спектроскопии (методы Г и Д)	13
8	Требования безопасности	17
	Приложение (справочное). Библиография	18

Введение

Жесткость воды является одной из важных характеристик, так как обуславливает ее вкусовые качества и определяет возможность использования ее человеком в питьевых целях и целях приготовления пищевых продуктов.

Жесткость воды характеризуется совокупностью свойств, обусловленных концентрацией в ней щелочноземельных элементов, преимущественно ионов кальция (Ca^{2+}) и магния (Mg^{2+}).

Жесткость воды выше 10 моль/м^3 может вызывать образование шлаков в распределительной системе водоснабжения и накипи при нагревании, жесткость менее 5 моль/м^3 - оказывать коррозионное воздействие на водопроводные трубы.

Как свидетельствует статистика, одной из причин заболевания органов пищеварения у человека, является повышенная жесткость питьевой воды. Наименьший процент заболеваемости, при этом, приходится на показатель жесткости, равный $6\text{--}8 \text{ моль/дм}^3$ (1 моль/дм^3 соответствует содержанию в воде $20,04 \text{ мг/дм}^3$ ионов Ca^{2+} и $12,15 \text{ мг/дм}^3$ ионов Mg^{2+}). Вода обеспечивает от 10 % до 30 % суточной потребности в кальции и магнии, являясь одним из важных источников указанных ионов для человека.

В соответствии с действующими и принимаемыми в настоящее время методами общая жесткость определяется как сумма молярных концентраций эквивалентов ионов кальция ($1/2\text{Ca}^{2+}$) и магния ($1/2 \text{Mg}^{2+}$) в воде, либо как сумма концентраций кальция и магния.

Настоящий стандарт распространяется на питьевую воду и устанавливает методы определения общей жесткости воды на основе различных методов, предусмотренных международными стандартами, в том числе:

ИСО 6059:1984 Качество воды. Определение суммарного содержания кальция и магния. Титриметрический метод с применением ЭДТА (метод А);

ИСО 7980:1986 «Качество воды. Определение кальция и магния. Атомно-абсорбционный спектрометрический метод» (методы Г и Д);

ИСО 11885:1996 «Качество воды. Определение 33 элементов методом атомной эмиссии с индуктивно связанной плазмой» (методы Г и Д).

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН

**Вода питьевая
МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЖЕСТКОСТИ**

Дата введения 2007.07.01**1 Область применения**

Настоящий стандарт распространяется на природные и питьевые воды, в том числе из систем централизованного, нецентрализованного и автономного питьевого водоснабжения и устанавливает следующие методы определения жесткости воды:

- комплексонометрический (метод А);
- титрования этилендиаминтетрауксусной кислоты (ЭДТК) (метод Б);
- расчетный (метод В);
- атомной спектроскопии (методы Г и Д).

Метод Д является арбитражным по отношению к другим методам определения жесткости.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы ссылки на следующие стандарты:

СТ РК 2.43-2002 Государственная система обеспечения единств измерений Республики Казахстан. Разработка, утверждение и применение стандартных образцов состава и свойств веществ и материалов предприятий.

СТ РК ИСО/МЭК 17025-2001 Общие требования к компетентности испытательных и калибровочных лабораторий.

СТ РК ГОСТ Р 51309-2003 Вода питьевая. Определение содержания элементов методами атомной спектроскопии.

СТ РК ГОСТ Р 51592-2003 Вода. Общие требования к отбору проб.

СТ РК ГОСТ Р 51593-2003 Вода питьевая. Отбор проб.

ГОСТ 1770-74 Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Общие технические условия.

ГОСТ 2053-77 Натрий сернистый 9-водный. Технические условия.

ГОСТ 3118-77 Кислота соляная. Технические условия.

ГОСТ 3760-79 Аммиак водный. Технические условия.

ГОСТ 3773-72 Аммоний хлористый. Технические условия.

ГОСТ 4233-77 Натрий хлористый. Технические условия.

ГОСТ 4328-77 Натрия гидроокись. Технические условия.

ГОСТ 4461-77 Кислота азотная. Технические условия.

ГОСТ 5456-79 Гидроксиламина гидрохлорид. Технические условия.

ГОСТ 5457-75 Ацетилен растворенный и газообразный технический. Технические условия.

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

ГОСТ 5962-67 Спирт этиловый ректификованный из пищевого сырья. Технические условия.

ГОСТ 6055-86 Вода. Единица жесткости.

ГОСТ 6709-72 Вода дистиллированная. Технические условия.

ГОСТ 10652-73 Соль динатриевая этилендиамин-N, N, N', N''-тетрауксусной кислоты 2-водная (трилон Б). Технические условия.

ГОСТ 17433-80 Промышленная чистота. Сжатый воздух. Классы загрязненности.

ГОСТ 23950-88 Вода питьевая. Метод определения массовой концентрации стронция.

ГОСТ 24104-2001 Весы лабораторные. Общие технические требования.

ГОСТ 25336-82 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры.

ГОСТ 29169-91 (ИСО 648-77) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки с одной отметкой.

ГОСТ 29227-91 (ИСО 835-1-81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные.

ГОСТ 29251-91 (ИСО 385-1-84) Посуда лабораторная стеклянная. Бюретки. Часть 1. Общие требования.

3 Отбор проб

Общие требования к отбору проб – по СТ РК ГОСТ Р 51592 и СТ РК ГОСТ Р 51593.

Пробу отбирают объемом не менее 400 см³ для анализа по методу А и Б и не менее 200 см³ для анализа по методам В, Г и Д в емкость изготовленную из полимерных материалов или стекла, нейтральных по отношению к воде и исключаящих переход химических элементов в воду.

Срок хранения пробы воды – не более 24 ч.

Для увеличения срока хранения пробы и для предотвращения осаждения из воды карбонатов кальция (что характерно для подземных или бутилированных вод) пробу подкисляют кислотой до pH < 2. При определенной жесткости по методу А или Б подкисление проводят соляной кислотой, по методу Г - соляной или азотной кислотой, при использовании метода Д – азотной кислотой. Контроль pH проводят по универсальной индикаторной бумаге или с использованием pH-метра. Срок хранения подкисленной пробы не более одного месяца.

4 Комплексонометрический метод (метод А)

4.1 Метод основан на образовании комплексных соединений трилона Б с ионами щелочноземельных элементов. Определение проводят титрованием пробы раствором трилона Б при pH = 10 в присутствии индикатора. Наименьшая определяемая жесткость воды – 0,1 моль/м³.

Если исследуемая проба была подкислена для консервации или проба имеет кислую среду, то в aliquоту пробы добавляют раствор гидроксида натрия (см. 4.3.8) до pH = 6 – 7. Если проба воды имеет сильнощелочную среду, то в aliquоту пробы добавляют раствор соляной кислоты (см. 4.3.7) до pH = 6 – 7. Контроль pH проводят по универсальной индикаторной бумаге или с использованием pH-метра. Для удаления из воды карбонат и бикарбонат ионов (что характерно для подземных или бутилированных вод) после добавления к aliquоте пробы раствора соляной кислоты до pH = 6 – 7 проводят ее кипячение или продувание воздухом или любым инертным газом в течение не менее пяти минут для удаления углекислого газа. Критерием наличия в воде значительного количества карбонатов может служить щелочная реакция воды.

Присутствие в воде более 10 мг/дм³ ионов железа, более 0,05 мг/дм³ каждого из ионов меди, кадмия, кобальта, свинца, более 0,1 мг/дм³ каждого из ионов марганца (II), алюминия,

цинка, кобальта, никеля, олова, а также цветность более 200 ° и повышенная мутность вызывают при титровании нечеткое изменение окраски в точки эквивалентности и приводят к завышению результатов определения жесткости. Ортофосфат- и карбонат-ионы могут осаждать кальций в условиях титрования при $\text{pH} = 10$.

Для уменьшения содержащихся в воде цинка до 200 мг/дм³, алюминия, кадмия, свинца до 20 мг/дм³, железа до 5 мг/дм³, марганца, кобальта, меди, никеля до 1 мг/дм³ к аликвоте пробы до введения индикатора добавляют 2 см³ раствора сульфида натрия (см.4.3.6); для уменьшения влияния марганца до 1 мг/дм³, железа, алюминия до 20 мг/дм³, меди до 0,3 мг/дм³ добавляют от 5 до 10 капель раствора гидроксиламина гидрохлорида (см.4.3.5). Мутность (взвешенные вещества) пробы устраняют фильтрованием через мембранный фильтр с отверстиями диаметром 0,45 мкм или бумажные обеззоленные фильтры «синяя лента». Влияние цветности и других факторов устраняют разбавлением пробы в ходе анализа по 4.5, если это позволяет определяемое значение жесткости воды.

П р и м е ч а н и е – Фильтрование пробы может привести к снижению результатов определения жесткости воды, особенно воды с щелочной реакцией.

Если мешающие влияния устранить невозможно, то определение жесткости проводят методами атомной спектроскопии.

4.2 Средства измерения, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы

Государственный стандартный образец (далее – ГСО) по СТ РК 2.43 состава жесткости (общей жесткости) воды с относительной погрешностью аттестованного значения при доверительной вероятности $P = 0,95$ не более 1,5 %.

Весы лабораторные с ценой деления не более 0,01 и наибольшим пределом взвешивания 210 г по ГОСТ 24104.

рН-метр любого типа.

Колбы мерные 2-го класса точности по ГОСТ 1770.

Пипетки градуированные 2-го класса точности по ГОСТ 29227 или пипетки с одной отметкой 2-го класса точности по ГОСТ 29169.

Бюретки 2-го класса точности вместимостью 25 см³ и (или) 10 см³ по ГОСТ 29251.

Колбы плоскодонные или конические по ГОСТ 25336.

Капельница 2-50 ХС по ГОСТ 25336.

Воронки лабораторные по ГОСТ 25336.

Стаканы химические термостойкие по ГОСТ 25336.

Устройство для фильтрования проб с использованием мембранных фильтров.

Фильтры мембранные с порами диаметром 0,45 мкм или бумажные обеззоленные фильтры «синяя лента».

Шкаф сушильный лабораторный, поддерживающий температуру $(80 \pm 5) ^\circ\text{C}$.

Бумага универсальная индикаторная для контроля рН.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709 и (или) бидистиллированная (перегнанная дважды в стеклянном приборе).

ГСО состава трилона Б массовой долей 2-водной динатриевой соли этилендиамин- N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты не менее 99,5 % или стандарт-титр (фиксанал) трилона Б или трилон Б (этилендиамин- N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты динатриевая соль 2-водная) по ГОСТ 10652, ч.д.а. или х.ч.

ГСО состава водного раствора ионов магния с относительной погрешностью аттестованного значения при доверительной вероятности $P = 0,95$ не более 1,0 % или стандарт титр (фиксанал) сульфата (сернокислого) магния.

Стандарт-титр (фиксанал) соляной кислоты или азотной кислоты с молярной концентрацией 0,1 моль/дм³.

Индикатор эриохром черный Т (хромогеновый черный ЕТ) или хромовый темно-синий кислотный (кислотный хромовый синий Т).

Аммония хлорид по ГОСТ 3773, ч.д.а.

Аммиак водный по ГОСТ 3760 (25 %-ный), х.ч.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, х.ч., или азотная по ГОСТ 4461, х.ч.

Натрия гидроксид по ГОСТ 4328, х.ч.

Натрия хлорид по ГОСТ 4233, х.ч.

Натрия сульфид по ГОСТ 2053, ч.д.а.

Гидроксиламина гидрохлорид по ГОСТ 5456, ч.д.а или х.ч.

Спирт этиловый ректификованный по ГОСТ 5962

П р и м е ч а н и е – Допускается применение других реактивов с техническими и метрологическими характеристиками не хуже указанных.

4.3 Приготовление растворов и индикаторов

4.3.1 Приготовление раствора трилона Б молярной концентрацией 25 ммоль/дм^3 25

Трилон Б высушивают при 80°C в течение двух часов, отвешивают 9,31 г, помещают в мерную колбу вместимостью 1000 см^3 , растворяют в теплой от 40°C до 60°C бидистиллированной воде и после охлаждения раствора до комнатной температуры доводят до метки бидистиллированной водой. Установку поправочного коэффициента к концентрации раствора трилона Б (см. 4.4), приготовленного из навески, проводят по раствору сульфата магния (см. 4.3.2). Раствор из ГСО состава трилона Б или стандарт-титра (фиксанала) трилона Б готовят в соответствии с инструкцией по применению, разбавляя ее до требуемой концентрации. Раствор трилона Б пригоден для использования в течение шести месяцев. Рекомендуется не реже одного раза в месяц проверять значение поправочного коэффициента.

4.3.2 Раствор ионов магния молярной концентрации 25 ммоль/дм^3

Раствор готовят из ГСО состава водного раствора ионов магния или стандарт титра (фиксанала) сульфата (сернокислого) магния в соответствии с инструкцией по его применению, при необходимости разбавляя до требуемой концентрации.

П р и м е ч а н и е – Если в используемых стандарт-титрах (фиксаналах) или ГСО состава водных растворов концентрация вещества выражена в нормальностях (н), мг/дм^3 , г/м^3 и т.п., необходимо провести пересчет концентрации вещества в моль/дм^3 .

4.3.3 Буферный раствор $\text{pH} = (10 \pm 0,1)$

Для приготовления 500 см^3 буферного раствора в мерную колбу вместимостью 500 см^3 помещают 10 г хлорида аммония, добавляют 100 см^3 бидистиллированной воды для его растворения и 50 см^3 25 %-ного водного аммиака, тщательно перемешивают и доводят до метки бидистиллированной водой. Буферный раствор пригоден для использования в течение двух месяцев при его хранении в плотно закрытой емкости, изготовленной из полимерного материала. Рекомендуется периодически перед применением буферного раствора проверять его pH с использованием pH-метра. Если значение pH изменилось более чем на 0,2 единицы pH, то готовят новый буферный раствор.

4.3.4 Индикаторы

4.3.4.1 Раствор индикатора

Для приготовления 100 см^3 раствора индикатора в стакан вместимостью не менее 100 см^3 помещают 0,5 г индикатора эриохром черный Т, добавляют 20 см^3 буферного раствора, тщательно перемешивают и добавляют 80 см^3 этилового спирта. Раствор пригоден для использования в течение десяти суток при хранении в темной стеклянной емкости.

Допускается вместо индикатора эриохром черный Т использовать индикатор хромовый темно-синий кислотный, раствор которого готовят аналогичным способом. Срок хранения этого раствора – не более трех месяцев.

4.3.4.2 Сухая смесь индикатора

Сухую смесь индикатора готовят в следующей последовательности: 0,25 г эриохрома черного Т смешивают с 50 г хлорида натрия в фарфоровой ступке и тщательно растирают. Смесь пригодна для использования в течение одного года при хранении в темной стеклянной емкости.

4.3.5 Раствор сульфида натрия

Для приготовления 100 см³ раствора 5 г сульфида натрия (Na₂S·9H₂O) или 3,5 г (Na₂S·5H₂O) растворяют в 100 см³ бидистиллированной воды. Раствор готовят в день проведения определений.

4.3.6 Раствор гидроксиламина гидрохлорида

Для приготовления 100 см³ раствора 1 г гидроксиламина гидрохлорида (NH₂OH·HCl) растворяют в 100 см³ бидистиллированной воды. Раствор пригоден для использования в течение двух месяцев.

4.3.7 Раствор соляной кислоты молярной концентрации 0,1 моль/дм³

В мерную колбу вместимостью 1000 см³, наполовину заполненную бидистиллированной водой, наливают 8 см³ соляной кислоты и доводят до метки бидистиллированной водой. Срок хранения раствора не более шести месяцев.

4.3.8 Раствор гидроксида натрия молярной концентрацией 0,2 моль/дм³

Для приготовления 1000 см³ раствора в стакан помещают 8 г гидроксида натрия, растворяют в бидистиллированной воде, после остывания раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят до метки бидистиллированной водой. Срок хранения раствора в емкости, изготовленной из полимерного материала, не более шести месяцев.

4.4 Установление коэффициента поправки к концентрации раствора трилона Б

В коническую колбу вместимостью 250 см³ вносят 10,0 см³ раствора ионов магния (см. 4.3.2), добавляют 90 см³ бидистиллированной воды, 5 см³ буферного раствора (см. 4.3.3), от 5 до 7 капель раствора индикатора (см. 4.3.4.1) или от 0,05 до 0,1 г сухой смеси индикатора (см. 4.3.4.2) и сразу титруют раствором трилона Б (см. 4.3.1) до изменения окраски в эквивалентной точке от винно-красной (красно-фиолетовой) до синей (с зеленоватым оттенком) при использовании индикатора эрихром черный Т, а при использовании индикатора хромовый темно-синий кислотный до синей (сине-фиолетовой). Раствор трилона Б в начале титрования добавляют довольно быстро при постоянном перемешивании. Затем, когда цвет раствора начнет меняться, раствор трилона Б добавляют медленно. Эквивалентной точки достигают при изменении окрашивания, когда цвет раствора перестает меняться при добавлении капель раствора трилона Б. Титрование проводят на фоне титровальной контрольной пробы. В качестве контрольной пробы можно использовать немного перетитрованную анализируемую пробу. За результат принимают среднеарифметическое значение результатов не менее двух определений.

Коэффициент поправки K к концентрации раствора трилона Б вычисляют по формуле

$$K = \frac{10}{V} \quad (1)$$

где V – объем раствора трилона Б, израсходованный на титрование, см³;
10 – объем раствора ионов магния (см. 4.3.2), см³.

П р и м е ч а н и е – При приготовлении растворов по 4.3, 4.4 допускается вместо бидистиллированной воды использовать дистиллированную воду, если определяемое значение жесткости более 1 моль/м³.

4.5 Порядок проведения определений

4.5.1 Выполняют два определения, для чего пробу анализируемой воды делят на две части.

4.5.2 В колбу вместимостью 250 см³ помещают первую часть аликвоты пробы анализируемой воды объемом 100 см³, 5 см³ буферного раствора (см. 4.3.3), от 5 до 7 капель раствора индикатора (см. 4.3.4.1) или от 0,05 до 0,1 г сухой смеси индикатора (см. 4.3.4.2) и титруют раствором трилона Б (см. 4.3.1), как описано в 4.4.

4.5.3 Вторую часть аликвоты пробы объемом 100 см³ помещают в колбу вместимостью 250 см³, добавляют 5 см³ буферного раствора, от 5 до 7 капель раствора индикатора или от 0,05 до 0,1 г сухой смеси индикатора, добавляют раствор трилона Б, которого берут на 0,5 см³ меньше, чем пошло на первое титрование (см. 4.5.2), быстро и тщательно перемешивают и титруют (дотитровывают), как описано в 4.4.

Примечания

1 Нечеткое изменение окраски индикатора в эквивалентной точке или изменение окраски на серый цвет указывает на присутствие мешающих веществ (далее – веществ, помех). Устранение мешающих веществ по 4.1. Если мешающие помехи устранить невозможно, определение жесткости проводят методами атомной спектроскопии (см. раздел 7)

2 Если расход раствора трилона Б превышает 20 см³ при использовании бюретки вместимостью 25 см³ или превышает 9 см³ при использовании бюретки вместимостью 10 см³, то объем анализируемой пробы уменьшают, добавляя в неё бидистиллированную воду до объема 100 см³. Аликвоту пробы уменьшают и для устранения влияния цветности воды.

3 Если расход трилона Б менее 1 см³ при использовании бюретки вместимостью 25 см³ или менее 0,5 см³ при использовании бюретки вместимостью 10 см³, то рекомендуется использовать раствор трилона Б молярной концентрации 5 ммоль/дм³ или 2,5 ммоль/дм³. Раствор трилона Б по 4.3.1 разбавляют в 5 или 10 раз.

4.6 Обработка результатов определения

4.6.1 Общую жесткость воды (X), моль/м³, вычисляют по формуле

$$X = \frac{M \times F \times K \times V}{V_n} \quad (2)$$

где M – коэффициент пересчета, равный 2 C , где C – концентрация раствора трилона Б, моль/м³ (ммоль/дм³), как правило $M = 50$;

F – множитель разбавления исходной пробы воды при консервировании, как правило, $F = 1$;

K – коэффициент поправки к концентрации раствора трилона Б вычисляется по формуле (1);

V – объем раствора трилона Б, израсходованное на титрование, см³;

V_n – объем пробы воды, взятой для анализа, см³.

4.6.2 За результат измерения принимают среднеарифметическое значение результатов двух определений. Приемлемость результатов определений оценивают исходя из условия

$$|X_1 - X_2| \leq r \quad (3)$$

где r – предел повторяемости (таблица 1);

X_1 и X_2 – результаты определений по 4.5.2 и 4.5.3, моль/м³.

Если расхождения между двумя результатами превышает установленное значение, то определение жесткости воды повторяют. Проверку приемлемости в этом случае проводят по ГОСТ ИСО 5725-6.

Примечание – Как альтернативу для проверки результатов определений принимают расхождения между повторными определениями, которые не должны превышать 2 отн. %.

4.7 Метрологические характеристики

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

Т а б л и ц а 1

Диапазон измерения жесткости, X , моль/м ³	Границы интервала, в котором погрешность находится с доверительной вероятностью $P=0,95$, $\pm \Delta$, моль/м ³	Предел повторяемости σ , моль/м ³	Предел воспроизводимости R , моль/м ³
от 0,1 до 0,4 включ. св. 0,4	0,05 $0,15 \times X$	0,05 $0,1 \times$	0,07 $0,21 \times$

4.8 Контроль качества результатов измерений

4.8.1 Стабильность результатов измерений в лаборатории контролируют по ГОСТ ИСО 5725-6 с применением ГСО или раствора ГСО состава жесткости воды, в наибольшей степени отражающего значение жесткости анализируемых в лаборатории вод.

4.8.2 Проверку совместимости результатов измерений, полученных в двух лабораториях, проводят по ГОСТ ИСО 5725-6.

Если действительное значение жесткости в образце сравнения неизвестно, то результаты считают совместимыми при условии

$$|X_{L1} - X_{L2}| \leq R \quad (4)$$

где X и X – результаты измерений, полученные в двух лабораториях, моль/м³;

R – предел воспроизводимости для значения жесткости $0,5(X + X)$ (таблица 1).

Если действительное значение жесткости в образце сравнения известно, то результаты считают согласующимися при условии

$$|X_{L1} - X_{L2}| \leq R_{\mu} \quad (5)$$

где X и X – результаты измерений, полученные в двух лабораториях, моль/м³;

R_{μ} – предел воспроизводимости для значения жесткости μ (таблица 1);

μ – действительное значение жесткости в образце сравнения, моль/м³.

4.9 Оформление результатов

Результаты измерений регистрируют в протоколе (отчете) по СТ РК ИСО/МЭК 17025. В протоколе указывают применяемый в лаборатории метод по настоящему стандарту.

Результаты измерений представляются в виде формулы

$$(X \pm \Delta) \text{ моль/м}^3 \quad (6)$$

где X – значение жесткости воды, моль/м³;

Δ – границы интервала, в котором погрешность определения жесткости воды находится с доверительной вероятностью $P = 0,95$ (таблица 1).

5 Метод титрования этилендиаминтетрауксусной кислотой (метод Б)

5.1 Определение жесткости воды методом титрования этилендиаминтетрауксусной кислотой

5.1.1 При добавлении в раствор катионов определенного металла этилендиаминтетрауксусная кислота и ее натриевые соли (ЭДТА) образуют хелатный растворимый комплекс. Если в водный раствор, содержащий ионы кальция и магния, с уровнем $\text{pH} = (10,0 \pm 0,1)$ добавить небольшое количество индикатора, такого как эриохром черный Т или калмагит, произойдет окрашивание раствора в винно-красный цвет. В случае если в качестве титранта добавляется ЭДТА, происходит образование комплекса кальция и магния, а по завершению этого процесса наблюдается изменение окраски раствора с винно-красного в синий цвет, определяющее конечную точку титрования. Для получения конечной точки титрования с достаточной четкостью необходимо наличие ионов магния. Для этого в буферный раствор добавляется небольшое количество комплексометрически нейтральной магниевой соли ЭДТА, благодаря чему автоматически вводится достаточное количество магния и устраняется необходимость выполнения поправки холостой пробой.

5.1.2 Отчетливость конечной точки титрования увеличивается с повышением уровня pH , который тем не менее не может повышаться бесконечно ввиду вероятности осаждения карбоната кальция CaCO_3 или гидроксида магния $\text{Mg}(\text{OH})_2$, а также по причине изменения цвета индикатора, происходящего при высоких значениях уровня pH . Следовательно, указанный уровень $\text{pH} = (10,0 \pm 0,1)$ является приемлемым компромиссом. В целях сведения к минимуму тенденции к осаждению CaCO_3 установлен предел длительности процесса титрования, который составляет 5 мин.

5.1.3 Ионы некоторых металлов создают помехи, в результате чего конечные точки титрования могут терять контрастность или становятся нечеткими. Кроме того, помехи могут быть представлены в виде стехиометрического расхода ЭДТА. Действие указанных помех уменьшают с помощью определенных ингибиторов, добавляемых перед титрованием. Магниевая соль 1, 2- цикло-гександиаминтетрауксусной кислоты (см. 5.2.2, 3) обладает действием избирательного образования комплексов тяжелых металлов, выделяет магний в анализируемый образец и может применяться в качестве заменителя токсичных и злобонных ингибиторов. Данное вещество применяют только в тех случаях, когда магний, замененный на тяжелые металлы, не может значительным образом повлиять на показатель жесткости. В случае если концентрация тяжелых металлов и полифосфатов ниже значений, указанных в таблице 2, применяют ингибитор I или II.

Т а б л и ц а 2 – Максимально допустимые концентрации веществ, создающих помехи, при использовании различных ингибиторов

Вещество, создающее помехи	Максимальная концентрация веществ, создающих помехи*, мг/дм ³	
	ингибитор I	ингибитор II
Алюминий	20	20
Барий	**	**
Кадмий	**	20
Кобальт	свыше 20	0,3
Медь	свыше 30	20
Железо	Свыше 30	5
Свинец	**	20
Марганец (Mn ²⁺)	**	1
Никель	Свыше 20	0,3
Стронций	**	**
Цинк	**	200
Полифосфат	-	10
* Определены из расчета использования 25 см ³ анализируемого образца, доведенного до объема 50 см ³ .		
** Титруется на определение жесткости.		

Если тяжелые металлы представлены в более высоких концентрациях, определение содержания кальция и магния осуществляют методом атомной спектроскопии, а показатель жесткости определяют расчетным путем. Значения, приведенные в таблице 2, являются приблизительными и определены из расчета использования 25 см³ анализируемого образца, доведенного до объема 50 см³.

5.1.4 Помехи при определении конечной точки титрования могут также оказывать взвешенные или коллоидные органические вещества. Действие указанных помех устраняется путем выпаривания образца на паровой бане до образования сухого остатка и его последующего прокалывания в муфельной печи при температуре 550 °С до полного окисления органического вещества. Полученный остаток растворяют в 20 см³ 1N соляной кислоты (HCl), нейтрализуют 1N гидроксидом натрия (NaOH) до значения pH = 7, доводят дистиллированной водой до объема 50 см³, после чего охлаждают до комнатной температуры и продолжают анализ согласно общей методике выполнения анализа.

5.1.5 Титрование выполняют при обычной комнатной температуре или температуре, приближенной к комнатной. По мере приближения температуры анализируемого образца к отметке его замерзания, процесс изменения окраски образца сильно замедляется. В то же время в горячей воде происходит распад индикатора.

5.1.6 Указанный уровень pH = 7 может порождать условия, способствующие осаждению CaCO₃. Несмотря на то, что титрант обладает медленным действием повторного растворения образующегося осадка, вследствие смещения конечной точки титрования, получаемые результаты зачастую бывают предельно низкими. Выполнение титрования в пределах 5 мин позволяет свести к минимуму тенденцию к осаждению CaCO₃.

5.1.7 Методы, приведенные ниже, также позволяют сократить потери, получаемые в результате осаждения:

а) В целях понижения концентрации CaCO₃ анализируемый образец разбавляют дистиллированной водой. Этот несложный прием включен в методику выполнения анализа. Если при указанном разбавлении в соотношении (1:1) происходит осаждение раствора, применяют методы, описанные в б) или в). Использование образца слишком малого объема приво-

дит к увеличению систематической погрешности вследствие погрешности показаний бюретки.

б) Если приблизительное значение жесткости известно или определено в результате предварительного тестирования, перед корректировкой уровня pH посредством буферного раствора в анализируемый образец добавляют титрант в количестве 90 % и более.

в) Перед корректировкой pH образец подкисляют и перемешивают в течение 2 мин для устранения CO₂. Количество добавляемой кислоты при этом устанавливают путем определения щелочности раствора.

5.2 Реагенты

5.2.1 Предлагаются следующие составы буферных растворов:

1) 16,9 г хлорида аммония (NH₄Cl) растворяют в 143 см³ концентрированного (NH₄OH). Добавляют 1,25 г магниевой соли ЭДТА и доводят дистиллированной водой до объема 250 см³.

2) При отсутствии магниевой соли ЭДТА в 50 см³ дистиллированной воды растворяют 1,179 г двунатриевой соли дигидрата этилендиаминтетрауксусной кислоты (ч.д.а.) и 780 мг сульфата магния (MgSO₄·7H₂O) или 644 мг хлорида магния (MgCl₂·6H₂O). Приготовленный раствор, помешивая, вводят в смесь 16,9 г NH₄Cl и 143 см³ концентрированного гидроксида аммония NH₄OH и доводят до объема 250 см³ дистиллированной водой. Для достижения наибольшей точности результата необходимо наиболее точно определить точку эквивалентности, что осуществляется путем добавления в раствор небольшого количества ЭДТА, MgSO₄ или MgCl₂.

Буферные растворы 1) и 2) хранятся в пластмассовой посуде или посуде из боросиликатного стекла не более одного месяца. Во избежания потерь аммиака (NH₃) и проникновения углеродистого газа (CO₂) сосуд плотно закрывают пробкой. Внесение буферного раствора осуществляют с помощью шаровой пипетки. Буферный раствор подлежит утилизации, в том случае, если при добавлении в анализируемый образец в количестве 1-2 см³ оказывается неспособным обеспечить уровень pH = (10,0 ± 0,1) в конечной точке титрования.

3) Буферные растворы «без запаха», являются примерной альтернативой. Данные растворы содержат магниевую соль ЭДТА и пользуются определенными преимуществами – относительной непахучестью и более высокой стабильностью в сравнении с буферным раствором NH₄Cl-NH₄OH. Буферные растворы без запаха обычно не обеспечивают той четкости конечной точки титрования, которую получают при использовании буферных растворов NH₄Cl-NH₄OH, по причине более медленного протекания реакций, вследствие чего их применение может оказаться неприемлемым при автоматизации настоящего метода. Готовят один из данных растворов следующим образом: 55 см³ концентрированной соляной кислоты (HCl) смешивают с 400 см³ дистиллированной воды, после чего, помешивая, медленно добавляют 300 см³ 2-аминоэтанола (не содержащего алюминий и более тяжелых металлов). Вносят 5,0 г магниевой соли ЭДТА, после чего полученный раствор доводят до объема 1000 см³ дистиллированной водой.

5.2.2 Большинство водных образцов не требует применения комплексообразующих веществ. В некоторых случаях для получения четкого изменения окраски раствора в конечной точке титрования образцы с содержанием ионов, создающих помехи, требуют добавления соответствующего комплексообразующего вещества. В качестве комплексообразующих веществ могут применяться следующие составы:

1) Ингибитор I: С помощью буферного раствора или 0,1N NaOH уровень pH кислотных образцов доводят до 6 и выше. Добавляют 250 мг порошка цианистого натрия (NaCN). Для установления уровня pH = (10,0 ± 0,1) вносят соответствующее количество буферного раствора.

2) Ингибитор II: В 100 см³ дистиллированной воды растворяют 5,0 г наонагидрата сульфида натрия ($\text{Na}_2\text{S} \times 9\text{H}_2\text{O}$) или 3,7 г $\text{Na}_2\text{S} \times 5\text{H}_2\text{O}$. С помощью плотно закрывающейся резиновой пробки предотвращают проникновение воздуха в посуду, в которой осуществляется хранение ингибитора. Порча данного ингибитора наступает в результате окисления кислородом воздуха. Окисление приводит к образованию сернистого осадка, вызывающего потерю четкости конечной точки титрования при значительных концентрациях тяжелых металлов. Ингибитор добавляют в количестве 1 см³ как указано ниже в 3).

3) Магниева соль 1,2-циклогександиаминтетрауксусной кислоты: Добавляют и полностью растворяют 250 мг на 100 см³ образца перед внесением буферного раствора. Данное комплексообразующее вещество применяют во избежание использования токсичных или пахучих ингибиторов в случаях, когда вещества, создающие помехи, представлены в концентрациях, которые влияют на конечную точку титрования, но при этом не оказывают значительного влияния на показатель жесткости.

Существуют промышленные препараты, содержащие буферный раствор и комплексообразующее вещество в совокупности. Такие смеси должны поддерживать уровень $\text{pH} = (10,0 \pm 0,1)$ в процессе титрования и обеспечивать четкость конечной точки титрования анализируемого образца.

5.2.3. Возможно применение индикаторов. Основной сложностью в применении индикаторных растворов является их порча в результате окисления, нечеткость получаемых конечных точек титрования. Например, щелочные растворы эриохрома черного Т чувствительны к окислителям, а водные и спиртовые растворы являются нестабильными, поэтому для получения четкой конечной точки титрования используют минимальное количество индикатора. Оптимальная концентрация индикатора определяется индивидуально.

5.2.4 Могут применяться следующие индикаторы:

1) Эриохром черный Т: Натриевая соль 1-(1-гидрокси-2-нафтилазо)-5-нитро-2-натфол-4-сульфоновой кислоты; № 203 в цветовом указателе. 0,5 г красителя растворяют в 100 г 2, 2', 2'' - нитрилтриэтанола (также имеет название триэтаноламин) или 2-метоксиметанола (также имеет название монометиловый эфир этиленгликоля). Полученную смесь добавляют в количестве из расчета две капли на 50 см³ титруемого раствора. При необходимости объем доводят до требуемой отметки.

2) Калмагит: 1-(1-гидрокси-4-метил-2-фенилазо)-2-натфол-4-сульфоновая кислота. Вещество устойчиво в водных растворах и обеспечивает такое же цветовое изменение, как и эриохром черный Т, с большой степенью отчетливости конечной точки титрования. В 100 см³ дистиллированной воды растворяют 0,10 г калмагита. Полученную смесь добавляют в количестве из расчета 1 см³ на 50 см³ титруемого раствора. При необходимости объем доводят до требуемой отметки.

3) Применение индикаторов 1) и 2) в виде порошка допускается при условии соблюдения осторожности во избежание использования избыточного количества индикатора.

Пр и м е ч а н и е - Если изменение окраски данных индикаторов в конечной точке титрования не наблюдается отчетливым образом, обычно это указывает на необходимость применения соответствующего комплексообразующего вещества. В случае если использование ингибитора NaCN не способствует повышению отчетливости конечной точки, это может происходить по причине порчи индикатора.

5.2.5 Стандартный титрант ЭДТА, 0,01 М: 3,723 г двунатриевого дигидрата этилендиамина тетрауксусной кислоты (ч.д.а.), также имеющего название (этилендинитрило) двунатриевая соль тетрауксусной кислоты (ЭДТА) растворяют в дистиллированной воде и доводят до объема 1000 см³. Полученный раствор приводят к нормам стандартного раствора кальция (см. 5.2.6) как указано в 5.3.1.

Поскольку данный титрант обладает свойством извлечения катионов, образующих жесткость, из сосудов, выполненных из легкоплавкого стекла, хранение титранта должно осуществляться в полиэтиленовой (предпочтительно) посуде или посуде из боросиликатного

стекла. Постепенную порчу титранта компенсируют периодическим проведением повторного приведения к нормам стандартного раствора, а также используя соответствующий поправочный коэффициент.

5.2.6 Стандартный раствор кальция: В колбу Эрленмейера объемом 500 см³ вносят 1,000 г порошка CaCO₃ безводного (первичный стандарт или специальный реагент с низким содержанием магния, тяжелых и щелочных металлов). В горлышко колбы вставляют воронку и небольшими порциями добавляют (1+1) HCl до полного растворения CaCO₃. В полученный раствор добавляют 200 см³ дистиллированной воды, после чего с целью устранения CO₂ раствор кипятят в течение нескольких минут. В охлажденный раствор добавляют несколько капель метилового красного индикатора, после чего путем добавления 3N NH₄OH или (1+1) HCl по мере необходимости цвет раствора доводят до среднего оранжевого. Раствор переносят количественно в мерную колбу объемом 1000 см³ и доводят до метки дистиллированной водой; 1 см³ = 1 мг CaCO₃.

5.2.7 Гидроокись натрия, NaOH, 0,1

5.3 Методика выполнения анализа

5.3.1 Титрование образца: Объем анализируемого образца подбираем таким образом, чтобы необходимое количество титранта ЭДТА составило менее 15 см³. Титрование выполняют в пределах 5 мин с момента добавления буферного раствора.

Образец объемом 25,0 см³ доводят приблизительно до отметки 50 см³ дистиллированной водой в фарфоровой чашке с ручкой или в другой подходящей посуде. Добавляют 1-2 см³ буферного раствора. Обычно 1 см³ раствора достаточно для установления уровня pH = (10,0 ± 0,1). Отсутствие четкости изменения окрашивания раствора в конечной точке титрования обычно указывает на порчу индикатора или на то, что в данный момент необходимо добавить ингибитор (см. 5.2.2 и далее).

Добавляют 1-2 капли индикаторного раствора или соответствующее количество индикаторного порошка (см. 5.2.4 3)). Непрерывно помешивая, медленно вводят стандартный титрант ЭДТА до момента полного исчезновения красноватого оттенка. Последние несколько капель вносят с интервалом 3-5 с. В конечной точке титрования обычно происходит окрашивание раствора в синий цвет.

П р и м е ч а н и е - При этом в качестве освещения настоятельно рекомендуется применение лампы дневного света (флуоресцентной лампы), поскольку цвет обычных ламп накаливания придает красный оттенок синему цвету в конечной точке титрования.

При наличии достаточного объема образца и отсутствии помех точность измерения повышают путем увеличения объема образца как указано ниже в 5.3.2.

5.3.2 Образец с низким показателем жесткости: Для титрования стоков ионообменных установок, а также другой умягченной воды и природных вод с малой жесткостью (менее 5 мг/дм³) используют образцы больших объемов – от 100 до 1000 см³. Буферный раствор, ингибитор и индикатор добавляются также в пропорционально больших количествах. Из микробюретки медленно добавляют стандартный титрант ЭДТА и выполняют анализ холостой пробы, используя для этого дистиллированную, деионизированную воду или воду двойной перегонки в том же объеме, что и образец, и в которую добавлены буферный раствор, ингибитор и индикатор в аналогичных количествах. Объем ЭДТА, используемый для титрования холостой пробы вычитают из объема ЭДТА, использованного для титрования анализируемого образца.

5.4 Расчет

Жесткость (ЭДТА) мг $\text{CaCO}_3/\text{дм}^3$ рассчитывается по формуле

$$\text{CaCO}_3 = \frac{V_m \times B \times 1000}{V_n} \quad (7)$$

где V_m – объем титранта, использованного для титрования анализируемого образца, см^3 ;

B – количество CaCO_3 , эквивалентное 1,00 см^3 титранта ЭДТА, мг;

V_n – объем пробы воды, взятой для анализа, см^3 .

П р и м е ч а н и е – Необходимо провести пересчет используя соотношение $50,050 \text{ мг/дм}^3 \text{ CaCO}_3 = 1,000 \text{ моль/м}^3$ по ГОСТ 6055.

5.5 Погрешность измерений

В результате проведенного в 56 лабораториях анализа комплексного образца с показателем жесткости CaCO_3 610 мг/дм^3 , образованной Ca 108 мг/дм^3 , Mg 82 мг/дм^3 , а также дополнительными веществами: K 3,1 мг/дм^3 , Na 19,9 мг/дм^3 , Cl 241 мг/дм^3 , $\text{NO}_2^- - \text{N}$ 0,25 мг/дм^3 , $\text{NO}_3^- - \text{N}$ 1,1 мг/дм^3 , SO_4^{2-} 259 мг/дм^3 , и общей щелочности (образованной NaHCO_3) 42,5 мг/дм^3 , в дистиллированной воде методом титрования ЭДТА были определены относительное стандартное отклонение и относительная погрешность, которые составили 2,9 % и 0,8 % соответственно.

6 Расчетный метод определения жесткости (метод В)

Предпочтительным методом определения жесткости является ее расчет на основании результатов отдельных анализов по определению содержания кальция и магния

Жесткость, $\text{мг/экв. CaCO}_3/\text{дм}^3 = 2,497 [\text{Ca, мг/дм}^3] + 4,118 [\text{Mg, мг/дм}^3]$. (8)

П р и м е ч а н и е – Отношение единиц жесткости принятых в других странах, с единицей моль на кубический метр (моль/м^3) по ГОСТ 6055

Единицы жесткости воды			
моль/м ³	Немецкий градус	Французский градус	Американский градус
1,000	2,804	5,005	50,050
Примечания			
1 Один немецкий градус соответствует 10 мг/дм^3 CaO в воде.			
2 Один французский градус соответствует 10 мг/дм^3 CaCO_3 в воде.			
3 Один американский градус соответствует 1 мг/дм^3 CaCO_3 в воде.			

7 Метод атомной спектроскопии (методы Г и Д)

7.1 Определение жесткости воды методом измерения концентраций ионов кальция и магния пламенной атомно-абсорбционной спектроскопией (метод Г)

Метод основан на измерении резонансного поглощения света свободными атомами химических элементов магния и кальция при прохождении света через атомный пар исследуемого образца, образующийся в пламени. Для устранения мешающих веществ в аликвоту пробы добавляют хлорид лантана или хлорид цезия.

7.1.1 Отбор проб – в соответствии с разделом 3.

7.1.2 Средства измерения, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы

Весы, лабораторная и мерная посуда, вспомогательное оборудование, материалы, вода бидистиллированная, соляная и азотная кислоты – по 4.2.

Атомно-абсорбционный спектрометр, настроенный и установленный в соответствии с руководством (инструкцией) по эксплуатации, оборудованный для использования пламени воздух-ацетилен или закись азота-ацетилен, лампой с полым катодом для определения кальция и магния.

П р и м е ч а н и е – Пламя закись азота-ацетилен рекомендуется применять, если состав проб сложный или неизвестный, а также для проб с высоким содержанием фосфатов, сульфатов, ионов алюминия или кремния.

ГСО состава водных растворов иона магния и иона кальция с относительной погрешностью аттестованных значений массовых концентраций не более 1 % при доверительной вероятности $P = 0,95$.

Лантан хлористый семиводный, $\text{LaCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ или оксид лантана La_2O_3 , х.ч., если используют воздушно-ацетиленовое пламя, или цезий хлористый CsCl , если используют пламя закись азота-ацетилен.

Закись азота.

Воздух сжатый по ГОСТ 17433.

Ацетилен по ГОСТ 5457.

7.1.3 Приготовление растворов**7.1.3.1 Раствор хлорида лантана, массовой концентрации лантана 20 г/дм³**

Для приготовления 1000 см³ раствора 24 г оксида лантана медленно и осторожно растворяют в 50 см³ концентрированной соляной кислоты, взбалтывая до растворения оксида лантана, раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят до метки бидистиллированной водой или 54 г хлорида лантана растворяют в от 500 до 600 см³ раствора соляной кислоты (см. 4.3.7), переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³ и доводят до метки раствором соляной кислоты. Срок хранения раствора – не более трех месяцев.

7.1.3.2 Раствор хлорида цезия, массовой концентрации цезия 20 г/дм³

Для приготовления 1000 см³ раствора в мерную колбу вместимостью 1000 см³ помещают 20 г хлорида цезия и доводят до метки раствором соляной кислоты (см. 4.3.7). Срок хранения раствора – не более трех месяцев.

7.1.3.3 Основной раствор кальция-магния

Для приготовления основного раствора кальция-магния массовой концентрации кальция 20 мг/дм³ и магния 4 мг/дм³ в мерную колбу вместимостью 1000 см³ пипеткой вносят 20,0 см³ ГСО состава водного раствора кальция массовой концентрации 1 г/дм³ и 4,0 см³ ГСО состава водного раствора магния массовой концентрации 1 г/дм³ и доводят до метки раствором соляной кислоты (см. 4.3.7). Допускается готовить основной раствор кальция-магния с другими значениями концентраций ионов кальция и магния, в наибольшей степени отражающими состав анализируемых вод. Срок хранения раствора – не более двух месяцев.

7.1.3.4 Градуировочные растворы кальция и магния

В семь мерных колб вместимостью 100 см³ добавляют 10 см³ раствора хлорида лантана (см. 7.1.3.1), если используют воздушно-ацетиленовое пламя, или 10 см³ раствора хлорида цезия (см. 7.1.3.2), если используют пламя закись азота-ацетилен; затем в шесть мерных колб добавляют необходимый объем основного раствора кальция-магния (см. таблицу 3), в седьмую колбу его не добавляют (холостой раствор). Доводят содержимое всех семи колб до метки раствором соляной кислоты (см. 4.3.7). Срок хранения раствора – не более одного месяца.

Примеры получаемых концентраций градуировочных растворов кальция и магния приведены в таблице 3.

Т а б л и ц а 3

Массовая концентрация, мг/дм ³	Объем основного раствора кальция-магния, см ³						
	0	5	10	15	25	50	75
Ионов кальция	0	1,0	2,0	3,0	5,0	10	15
Ионов магния	0	0,2	0,4	0,6	1,0	2,0	3,0

7.1.4 Подготовка спектрометра

5.1.4.1 Атомно-абсорбционный спектрометр готовят к работе в соответствии с руководством (инструкцией) по эксплуатации. Значения аналитических длин волн составляют для кальция 422,7 нм, для магния 285,2 нм.

7.1.4.2 Градуировка спектрометра

В соответствии с руководством (инструкцией) по эксплуатации спектрометра градуировочные растворы распыляют в пламени горелки и регистрируют поглощение каждого элемента на аналитической длине волны. В промежутках между градуировочными растворами рекомендуется вводить раствор соляной кислоты. Градуировочные зависимости абсорбции кальция и магния от их содержания в градуировочных растворах устанавливают по среднеарифметическим значениям результатов трех измерений для каждого градуировочного раствора за вычетом среднеарифметического значения результата трех измерений холостого раствора.

7.1.4.3 Контроль стабильности градуировочных зависимостей проводят через каждые десять проб, повторяя измерения одного из градуировочных растворов. Если измеренная концентрация этого градуировочного раствора отличается от действительной более чем на 7 %, то градуировку повторяют.

7.1.5 Подготовка проб для анализа

В мерные колбы вместимостью 100 см³ вносят 10 см³ раствора хлорида лантана, если используют воздушно-ацетиленовое пламя, или 10 см³ раствора хлорида цезия, если используют пламя закись азота-ацетилен, затем добавляют аликвоту пробы воды (как правило не более 10 см³) и доводят до метки раствором соляной кислоты (см. 4.3.7).

Если измеренное содержание кальция или магния в исследуемой пробе выше максимальных значений, установленных при градуировке спектрометра, то для определений используют уменьшенный объем анализируемой пробы.

П р и м е ч а н и е – При приготовлении растворов по 7.1.3 – 7.1.5 допускается использовать мерные колбы меньшей вместимости, пропорционально уменьшая объемы применяемых растворов и аликвот.

7.1.6 Порядок проведения определения

7.1.6.1 В соответствии с руководством (инструкцией) по эксплуатации спектрометра в него вводят анализируемые растворы, подготовленные по 7.1.3.4, а в промежутках между ними – раствор соляной кислоты (см. 4.3.7). Определяют поглощение каждого элемента при аналитической длине волны.

7.1.6.2 Одновременно проводят холостой опыт, используя те же реактивы и в тех же количествах, что и при подготовке проб по 7.1.5, заменив исследуемый объем анализируемой пробы бидистиллированной водой.

П р и м е ч а н и е – При приготовлении растворов по 7.1.3 – 7.1.6 вместо раствора соляной кислоты допускается использовать раствор азотной кислоты молярной концентрации 0,1 моль/дм³.

7.1.7 Обработка результатов определения

По градуировочной зависимости (см. 7.1.4.2), в том числе с использованием программного обеспечения спектрометра, определяют массовые концентрации кальция и магния в пробе, учитывая разбавление пробы и значение, полученное в опыте с холостым раствором.

Жесткость воды X , моль/м³, вычисляют по формуле

$$X = \sum (C_i / C_{is}) \times F \times V_k / V_n \quad (9)$$

где C_i – массовая концентрация элемента в пробе воды, определенная по градуировочной зависимости, за вычетом результата анализа холостого раствора, мг/дм³;

C – массовая концентрация элемента, мг/дм³, численно равная 1/2 моля;

F – множитель разбавления исходной пробы воды при консервировании (как правило $F = 1$);

V_k – вместимость колбы, в которой проводили подготовку пробы, по 7.1.5, см³;

V_n – объем пробы воды, взятой для анализа, см³.

7.1.8 Метрологические характеристики

Метод обеспечивает получение результатов измерений элементов (кальция и магния) с метрологическими характеристиками, не превышающими значений, приведенных в таблице 4, при доверительной вероятности $P = 0,95$.

Т а б л и ц а 4

Диапазон измерений концентрации элементов, C , мг/дм ³	Границы интервала, в котором погрешность измерения находится с доверительной вероятностью $P=0,95$, $\pm \Delta_9$, мг/дм ³	Предел повторяемости r , мг/дм ³	Предел воспроизводимости R , мг/дм ³
От 1,0 до 50,0 вкл. Св.50,0	0,10 x C 0,07 x C	0,10 x C 0,07 x C	0,14 x C 0,10 x C

7.1.9 Контроль качества результатов определений – по 4.8. Вместо ГСО состава жесткости воды можно использовать ГСО состава водных растворов ионов кальция и магния. Значения пределов повторяемости и воспроизводимости – в соответствии с таблицей 4.

7.1.10 Оформление результатов – по 4.9. Значение Δ вычисляют по формуле

$$\Delta = \sqrt{\sum (\Delta_9 / C_{is})^2} \quad (10)$$

где Δ_9 – граница интервала, в котором погрешность измерения элемента в пробе воды находится с доверительной вероятностью $P = 0,95$, мг/дм³ (см. таблицу 4);

C – массовая концентрация элемента, мг/дм³, численно равная 1/2 моля.

П р и м е ч а н и е – В случае необходимости расчета жесткости воды с учетом содержания и других щелочноземельных элементов определение ионов стронция проводят по ГОСТ 23950, бария – по СТ РК ГОСТ Р 51309, вычисление и оформление результатов – по 7.2.

7.2 Определение жесткости воды методом измерения концентраций ионов щелочноземельных элементов атомно-эмиссионной спектроскометрией с индуктивно связанной плазмой (метод Д)

7.2.1 Определение содержания в пробе воды ионов щелочноземельных элементов (кальция, магния, стронция, бария) проводят по СТ РК ГОСТ Р 51309.

Жесткость воды X , моль/м³ вычисляют по формуле

$$X = \sum (C_i / C) \quad (11)$$

где C_i – массовая концентрация элемента в пробе воды, определенная по СТ РК ГОСТ Р 51309, мг/дм³; СТ

C – массовая концентрация элемента, мг/дм³, численно равная 1/2 моля.

7.2.2 Контроль качества результатов измерений – 4.8. При этом вместо ГСО состава жесткости воды можно использовать ГСО состава водных растворов ионов кальция, магния, стронция, бария; значения пределов повторяемости (сходимости) и воспроизводимости – по СТ РК ГОСТ Р 51309.

7.2.3 Оформление результатов – по 4.9. Значение Δ вычисляют по формуле

$$\Delta = \sqrt{\sum (0,01\delta C_i / C_{i0})^2} \quad (12)$$

где δ – граница интервала, в котором относительная погрешность определения элемента находится с доверительной вероятностью $P = 0,95$ по СТ РК ГОСТ Р 51309;

C_i – массовая концентрация элемента в пробе воды, определенная по СТ РК ГОСТ Р 51309, мг/дм³; СТ

C – массовая концентрация элемента, мг/дм³, численно равная 1/2 моля.

7.2.4 При концентрации в пробе воды ионов стронция и бария менее 10 % (суммарно) общего содержания щелочноземельных элементов допускается не учитывать содержание стронция и бария при расчете жесткости воды.

8 Требования безопасности

Персонал, занятый в контроле качества воды должен иметь соответствующую квалификацию и быть хорошо знаком с лабораторной практикой.

При работе следует соблюдать требования определенные в [1] и учесть, что цианистый натрий (NaCN) (см. 5.2.2) крайне ядовит. При работе с данным веществом следует предпринимать дополнительные меры предосторожности. Растворы, содержащие данный ингибитор, смывают в систему канализации с обильным количеством воды, предварительно убедившись в отсутствии кислоты, при взаимодействии с которой выделяется ядовитый летучий цианистый водород.

Приложение
(справочное)

Библиография

[1] Приказ Министерства здравоохранения Республики Казахстан от 24 марта 2005 г. № 136 Санитарно-эпидемиологические правила и нормы «Санитарно-эпидемиологические требования к содержанию и условиям работы в лабораториях, выполняющих химические, токсикологические, радиологические исследования».

УДК 663.6:006.354

МКС 13.060.20

Ключевые слова: Вода питьевая, жесткость воды, методы определения, метод титрования, комплексонометрия, этилендиаминтетрауксусная кислота (ЭДТА), атомная спектрометрия

Для заметок