



**МИНИСТЕРСТВО ОХРАНЫ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ ПРИРОДНЫХ РЕСУРСОВ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ ВОД

**МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ
МАССОВОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ
ИОНОВ ХРОМА В ПРИРОДНЫХ И СТОЧНЫХ ВОДАХ
ФОТОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ С ДИФЕНИЛКАРБАЗИДОМ**

ПНД Ф 14.1:2.52-9

**МЕТОДИКА ДОПУЩЕНА ДЛЯ ЦЕЛЕЙ ГОСУДАРСТВЕННОГО
ЭКОЛОГИЧЕСКОГО КОНТРОЛЯ**

Москва 1996 г.

(издание 2004 г.)

Методика рассмотрена и одобрена Главным управлением аналитического контроля и метрологического обеспечения природоохранной деятельности (ГУАК) и Главным метрологом Минприроды РФ.

В соответствии с требованиями ГОСТ Р ИСО 5725-1-2002 ÷ ГОСТ Р ИСО 5725-6-2002 и на основании свидетельства о метрологической аттестации № 224.01.03.026/2004 в МВИ внесены изменения (Протокол № 1 заседания НТС ФГУ «ФЦАМ» МПР России от 03.03.2004).

ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Настоящий документ устанавливает методику количественного химического анализа проб природных и сточных вод для определения в них ионов хрома общего, трех- и шестивалентного при массовой концентрации от 0,01 до 1,0 мг/дм³.

Если массовая концентрация ионов хрома в анализируемой пробе превышает верхнюю границу диапазона, то допускается разбавление пробы таким образом, чтобы концентрация ионов хрома соответствовала регламентированному диапазону.

Если массовая концентрация ионов хрома в анализируемой пробе ниже минимально определяемой, то допускается концентрирование.

Определению мешают присутствующие в высоких концентрациях (свыше 200 мг/дм³) Hg⁺⁺ и Hg₂⁺⁺ - ионы. С дифенилкарбазидом вступают в реакцию и окрашивают раствор также ванадий и молибден⁽⁺⁶⁾, оба эти элемента допустимы в концентрациях до 200 мг/дм³.

Мешает определению также железо (1 мг/дм³), образующее с этим реактивом соединение, окрашивающее анализируемый раствор в желтобурый цвет. Влияние железа можно частично устранить добавлением фосфорной кислоты, что предусматривается в ходе определения (см. п. 9.1).

Марганец при большом его содержании в пробе при окислении персульфатом может выпасть в осадок в виде гидрата диоксида марганца: осадок тогда отделяют фильтрованием через пористую пластинку или через стеклянную вату (см. п. 9.2).

При определении хрома⁽⁺⁶⁾ на результаты может повлиять то обстоятельство, что хромат и бихромат могут окислять некоторые содержащиеся в пробе вещества в интервале времени между отбором пробы и анализом. В подобных случаях хром определяют непосредственно после отбора пробы.



В водах с высоким содержанием растворенных веществ могут оказывать мешающее влияние повышенные концентрации кальция, которые при использовании серной кислоты в ходе определения дают помутнение, вызванное выделением сульфатов. В таких случаях рекомендуется применять вариант определения, при котором вместо серной кислоты применяют трихлоруксусную кислоту (см. п. 9.3).

В нейтральных или водах раздельное определение хрома⁽⁺⁶⁾ и хрома⁽⁺³⁾ затруднено тем, что при подкислении таких вод, если они (как это обычно бывает) содержат восстановители - соли железа, сульфиты, многие органические вещества и т.п., происходит восстановление хрома⁽⁺⁶⁾ до хрома⁽⁺³⁾.

В водах, окрашенных органическими веществами, определить хром⁽⁺⁶⁾ фотометрическим методом трудно даже тогда, когда эти воды имеют кислую реакцию, и поэтому определяют только общее содержание хрома (см. п. 9.2).

1. ПРИНЦИП МЕТОДА

Фотометрический метод определения массовой концентрации ионов хрома основан на реакции дифенилкарбазида в кислой среде с бихромат-ионами с образованием соединения фиолетового цвета, в котором хром содержится в восстановленной форме в виде хрома⁽⁺³⁾, а дифенилкарбазид окислен до дифенилкарбазона.

Измерение проводят при длине волны $\lambda = 540$ нм.

В одной порции пробы проводят окисление хрома⁽⁺³⁾ до хрома⁽⁺⁶⁾ персульфатом и определяют суммарное содержание в пробе обеих форм хрома, в другой порции пробы окисление хрома⁽⁺³⁾ не проводят и определяют только содержание хрома⁽⁺⁶⁾. По разности между полученными результатами находят содержание хрома⁽⁺³⁾.

2. ПРИПИСАННЫЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОГРЕШНОСТИ ИЗМЕРЕНИЙ И ЕЕ СОСТАВЛЯЮЩИХ

Настоящая методика обеспечивает получение результатов анализа с погрешностью, не превышающей значений, приведённых в таблице 1.

Таблица 1

Значения показателей точности, повторяемости и воспроизводимости методики

Диапазон измерений, мг/дм ³	Показатель точности (границы относительной погрешности при вероятности $P = 0,95$), $\pm \delta$, %	Показатель повторяемости (относительное среднее квадратическое отклонение повторяемости), σ_r , %	Показатель воспроизводимости (относительное среднее квадратическое отклонение воспроизводимости), σ_R , %
от 0,01 до 0,1 вкл.	40	10	15
св. 0,1 до 1,0 вкл.	18	5	7

Значения показателя точности методики используют при:

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

3. СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ, ВСПОМОГАТЕЛЬНОЕ ОБОРУДОВАНИЕ, МАТЕРИАЛЫ, РЕАКТИВЫ

3.1. Средства измерений, оборудование и материалы

Спектрофотометр или фотоколориметр, позволяющий измерять оптическую плотность при длине волны $\lambda = 540$ нм.

Кюветы с толщиной поглощающего слоя 10 и 50 мм.



Весы лабораторные, 2 класса точности, ГОСТ 24104.
Стандартный образец с аттестованным содержанием ионов хрома.
Баня водяная, ТУ 10-23-103.
Фильтры обеззоленные, ТУ 6-09-1678.
Бумага индикаторная, универсальная, ТУ-6-09-1181.

3.2. Посуда

Колбы мерные, наливные 2-50-2;
2-100-2;
2-500-2;
2-1000-2, ГОСТ 1770.

Пипетки 4 (5)-2-1;
4 (5)-2-2;
6 (7)-2-5;
6 (7)-2-10;
3-2-5;
3-2-10;
3-2-25;
3-2-50, **ГОСТ 29227**.

Колбы конические КН-2-100-34, ГОСТ 25336.

Бюретка 6-2-2;
1-2-25-0,1, **ГОСТ 29251**.

Цилиндры мерные 2-100;
2-250;
4-100, ГОСТ 1770.

Воронки стеклянные для фильтрования ГОСТ 25336.

Бутыли из стекла или полиэтилена с притертыми или винтовыми пробками вместимостью 500 - 1000 см³ для отбора и хранения проб и реактивов.

3.3. Реактивы

Калий двухромовокислый, ГОСТ 4220.
Аммоний надсерноокислый, ГОСТ 20478.
Спирт этиловый, **ГОСТ 18300**.
Серная кислота, ГОСТ 4204.
Натрия гидроокись, ГОСТ 4328.
Дифенилкарбазид, ГОСТ 5859.
Фосфорная кислота, ГОСТ 6552.
Азотная кислота, ГОСТ 4461.
Трихлоруксусная кислота, ТУ 6-09-1926-77.
Вода дистиллированная, ГОСТ 6709.
Все реактивы должны быть квалификации х.ч. или ч.д.а.

4. УСЛОВИЯ БЕЗОПАСНОГО ПРОВЕДЕНИЯ РАБОТ

4.1. При выполнении анализов необходимо соблюдать требования техники безопасности при работе с химическими реактивами ГОСТ 12.1.007.

4.2. Электробезопасность при работе с электроустановками по ГОСТ 12.1.019.

4.3. Организация обучения работающих безопасности труда по ГОСТ 12.0.004.

4.4. Помещение лаборатории должно соответствовать требованиям пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004 и иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.



5. ТРЕБОВАНИЯ К КВАЛИФИКАЦИИ ОПЕРАТОРОВ

Выполнение измерений может производить химик-аналитик, владеющий техникой фотометрического и спектрофотометрического анализов, изучивший инструкцию по работе с соответствующими приборами.

6. УСЛОВИЯ ВЫПОЛНЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ

Измерения проводятся в следующих условиях:
температура окружающего воздуха (20 ± 5) °С;
атмосферное давление (84,0 - 106,7) кПа (630 - 800 мм рт.ст);
относительная влажность (80 ± 5) %;
напряжение сети (220 ± 10) В;
частота переменного тока (50 ± 1) Гц.

7. ОТБОР И ХРАНЕНИЕ ПРОБ ВОДЫ

Отбор проб производится в соответствии с требованиями ГОСТ Р 51592-2000 «Вода. Общие требования к отбору проб».

7.1. Подготовка посуды для отбора проб

Бутыли для отбора и хранения проб воды обезжиривают раствором СМС, промывают водопроводной водой, обрабатывают раствором азотной кислоты (1:1), тщательно промывают водопроводной, затем 3 - 4 раза дистиллированной водой.

7.2. Пробы воды (объем не менее 500 см³) отбирают в стеклянные или полиэтиленовые бутылки, предварительно ополоснутые отбираемой водой.

7.3. Пробы анализируют не позже, чем через 2 часа после отбора; при определении общего содержания хрома допускается консервирование (5 см³ концентрированной HNO₃ на 1 дм³ воды) - срок хранения пробы в течение месяца.

7.4. Проба воды не должна подвергаться воздействию прямого солнечного света. Для доставки в лабораторию сосуды с пробами упаковывают в тару, обеспечивающую сохранность и предохраняющую от резких перепадов температуры. При отборе проб составляют сопроводительный документ по утвержденной форме, в котором указывают:

цель анализа, предполагаемые загрязнители;
место, время отбора;
номер пробы;
должность, фамилия отбирающего пробу, дата.

8. ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ

8.1. Подготовка прибора к работе

Подготовку спектрофотометра или фотоэлектроколориметра к работе проводят в соответствии с рабочей инструкцией по эксплуатации прибора. Прибор должен быть поверен.

8.2. Приготовление вспомогательных растворов

8.2.1. Гидроокись натрия, водный раствор.

40 г NaOH растворяют в небольшом количестве дистиллированной воды, переносят в мерную колбу на 1 дм и доводят до метки дистиллированной водой. Хранят под защитой от контакта с воздухом.



8.2.2. Серная кислота, водный раствор.

27,3 см³ серной кислоты пл. 1,84 г/см³ вносят небольшими порциями при перемешивании в 150 - 200 см³ дистиллированной воды, переносят в мерную колбу вместимостью 1 дм³ и доводят до метки дистиллированной водой.

8.2.3. Серная кислота, разбавленный раствор (1:1).

Смешивают равные объемы серной кислоты и дистиллированной воды, осторожно приливая кислоту в воду.

8.2.4. Фосфорная кислота, концентрированная, 85 %-ная.

8.2.5. Азотная кислота, разбавленный, раствор (1:1).

Смешивают равные объемы кислоты и дистиллированной воды, приливая кислоту в воду.

8.2.6. Дифенилкарбазид, 1,0 %-ный спиртовой раствор.

Растворяют 0,50 г дифенилкарбазида в 50 см³ этилового спирта. Раствор хранят в темной склянке. Если раствор приобретает при хранении окраску, он непригоден для использования.

8.2.7. Персульфат аммония, 0,1 %-ный раствор.

0,1 г персульфата аммония растворяют в 100 см³ дистиллированной воды. Раствор применяют свежеприготовленным.

8.2.8. Трихлоруксусная кислота, раствор.

Растворяют 163,4 г трихлоруксусной кислоты ~ в 500 см³ дистиллированной воды, переносят в мерную колбу на 1 дм³ и доводят до метки этой же водой.

8.2.9. Приготовление основного градуировочного раствора из ГСО с аттестованным содержанием.

Раствор готовят в соответствии с прилагаемой к образцу инструкцией.

1 см³ раствора должен содержать 1 мг хрома. Срок хранения - один месяц.

8.2.10. Приготовление рабочего градуировочного раствора (I).

Рабочий раствор готовят в день проведения анализа разбавлением основного раствора в 100 раз бидистиллированной водой. В 1 см³ раствора содержится 0,010 мг хрома.

8.2.11. Приготовление рабочего градуировочного раствора (II).

Раствор готовят в день проведения анализа разбавлением рабочего раствора (I) в 10 раз бидистиллированной водой.

1 см³ раствора должен содержать 0,001 мг хрома.

Для приготовления реактивов и разбавления пробы используют бидистиллированную воду, полученную в стеклянном приборе.

8.3. Построение градуировочного графика

Для построения градуировочного графика необходимо приготовить образцы для градуировки с концентрациями ионов хрома примерно 0,01 - 1,0 мг/дм³. Условия анализа, его проведение должны соответствовать описанным в пунктах 6 и 9.1 или п. 9.3 (если предполагается работать с высоким содержанием кальция в пробах).

Состав и количество образцов для построения градуировочных графиков приведены в таблице 2. Погрешность, обусловленная процедурой приготовления, для образцов для градуировки не превышает 2,8 %.



Таблица 2

Состав и количество образцов для градуировки при анализе хрома

№ п/п	Массовая концентрация ионов хрома в градуировочных растворах, мг/дм ³	Аликвотная часть растворов, помещенных в мерную колбу на 100 см ³	
		Рабочий раствор (II) с концентрацией 0,001 мг/см ³ . График 1 (кювета 50 мм)	Рабочий раствор (I) с концентрацией 0,010 мг/см ³ . График 2 (кювета 10 мм)
1	0,00	0,00	
2	0,01	1,00	
3	0,02	2,00	
4	0,03	3,00	
5	0,05	5,00	
6	0,08	8,00	
7	0,10	10,00	1,00
8	0,20		2,00
9	0,30		3,00
10	0,50		5,00
11	0,80		8,00
12	1,00		10,00

Анализ образцов для градуировки проводят в порядке возрастания их концентрации. Для построения градуировочного графика каждую искусственную смесь необходимо фотометрировать 3 раза с целью исключения случайных результатов и усреднения данных.

Строят градуировочный график в координатах оптическая плотность - концентрация в мг/дм³.

8.4. Контроль стабильности градуировочной характеристики

Контроль стабильности градуировочной характеристики проводят не реже одного раза в квартал или при смене партии реактивов. Средствами контроля являются вновь приготовленные образцы для градуировки (не менее 3 образцов из приведенных в таблице 2).

Градуировочную характеристику считают стабильной при выполнении для каждого образца для градуировки следующего условия.

$$|X - C| \leq 1,96\sigma_{\text{л}}$$

где X - результат контрольного измерения массовой концентрации хрома в образце для градуировки;

C - аттестованное значение массовой концентрации хрома в образце для градуировки;

$\sigma_{\text{л}}$ - среднее квадратическое отклонение внутрилабораторной прецизионности, установленное при реализации методики в лаборатории.

Примечание. Допустимо среднее квадратическое отклонение внутри-лабораторной прецизионности при внедрении методики в лаборатории устанавливать на основе выражения: $\sigma_{\text{л}} = 0,84\sigma_R$, с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов анализа.

Значения σ_R приведены в таблице 1.

Если условие стабильности градуировочной характеристики не выполняется только для одного образца для градуировки, необходимо выполнить повторное измерение этого образца с целью исключения результата, содержащего грубую погрешность.

Если градуировочная характеристика нестабильна, выясняют причины и повторяют контроль с использованием других образцов для градуировки, предусмотренных методикой. При повторном обнаружении нестабильности градуировочной характеристики строят новый градуировочный график.



9. ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

9.1. Определение хрома шестивалентного (Cr⁺⁶)

Отбирают такой объем предварительно профильтрованной, анализируемой воды, чтобы в нем содержалось от 0,001 до 0,1 мг хрома⁽⁺⁶⁾, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³. Пробу нейтрализуют раствором едкого натра (по п. 8.2.1) или раствором серной кислоты (по п. 8.2.2.). Необходимое количество щелочи или кислоты устанавливают титрованием отдельной порции пробы. Затем приливают 1 см³ серной кислоты (по п. 8.2.3), 0,3 см³ фосфорной кислоты (по п. 8.2.4) и доводят объем дистиллированной водой до 100 см³, перемешивают и вносят 2 см³ раствора дифенилкарбазида (по п. 8.2.6), снова перемешивают и через 10 - 15 мин измеряют оптическую плотность.

Из полученной величины вычитают оптическую плотность холостого определения и по графику находят содержание хрома.

9.2. Определение суммарного содержания хрома (Cr⁺⁶ и Cr⁺³)

100 см³ первоначально неразбавленной, разбавленной или сконцентрированной пробы, содержащей в этом объеме 0,001 - 0,1 мг хрома, нейтрализуют раствором едкого натра (по п. 8.2.1) или раствором серной кислоты (по п. 8.2.2). Необходимое количество щелочи и кислоты определяют титрованием другой порции пробы. Затем прибавляют 0,3 см³ раствора серной кислоты (по п. 8.2.2) и 5 - 10 см³ раствора персульфата аммония (по п. 8.2.7) и кипятят 20 - 25 мин (весь персульфат должен разложиться, так как даже следы неразложившегося персульфата аммония мешают последующему фотометрическому определению с дифенилкарбазидом).

Если выпал осадок диоксида марганца, его отфильтровывают через стеклянную фильтрующую пластинку или через стекловату. Раствор выпаривают примерно до 50 см³, охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, разбавляют до метки дистиллированной водой и дальше продолжают анализ, как при определении хрома⁽⁺⁶⁾.

Определив суммарное содержание обеих форм хрома и содержание хрома шестивалентного, по разности находят содержание хрома⁽⁺³⁾.

9.3. Определение содержания хрома⁽⁺⁶⁾ при высоком содержании кальция

Отбирают такой объем, предварительно профильтрованной, анализируемой воды (рН ~ 7,0), чтобы в нем содержалось от 0,001 до 0,1 мг хрома⁽⁺⁶⁾, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, добавляют 2 см³ раствора трихлоруксусной кислоты (по п. 8.2.8) и 1 см³ раствора дифенилкарбазида (по п. 8.2.6).

Объем доводят дистиллированной водой до 100 см³, хорошо перемешивают и через 15 мин измеряют оптическую плотность.

10. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

Содержание ионов хрома X (мг/дм³) рассчитывают по формуле

$$X = \frac{C \cdot 100}{V},$$

где C - концентрация хрома, найденная по гравировочному графику, мг/дм³;

100 - объем, до которого была разбавлена проба, см³;

V - объем, взятый для анализа, см³.

За результат анализа X_{cp} принимают среднее арифметическое значение двух параллельных определений X_1 и X_2

$$X_{cp} = \frac{X_1 + X_2}{2}.$$



для которых выполняется следующее условие:

$$|x_1 - x_2| \leq r(x_1 + x_2)/200, \tag{1}$$

где r - предел повторяемости, значения которого приведены в таблице 3.

Таблица 3

Значения предела повторяемости при вероятности P = 0,95

Диапазон измерений, мг/дм ³	Предел повторяемости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений), r, %
от 0,01 до 0,1 вкл.	28
св. 0,1 до 1,0 вкл.	14

При невыполнении условия (1) могут быть использованы методы проверки приемлемости результатов параллельных определений и установления окончательного результата согласно раздела 5 ГОСТ Р ИСО 5725-6.

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

Таблица 4

Значения предела воспроизводимости при вероятности P = 0,95

Диапазон измерений, мг/дм ³	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами измерений, полученными в разных лабораториях), R, %
от 0,01 до 0,1 вкл.	42
св. 0,1 до 1,0 вкл.	20

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

11. ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА

11.1. Результат анализа X_{cp} в документах, предусматривающих его использование, может быть представлен в виде: $X_{cp} \pm \Delta$, P = 0,95,

где Δ - показатель точности методики.

Значение Δ рассчитывают по формуле: $\Delta = 0,01 \cdot \delta \cdot X_{cp}$. Значение δ приведено в таблице 1.

Допустимо результат анализа в документах, выдаваемых лабораторией, представлять в виде: $X_{cp} \pm \Delta_n$, P = 0,95, при условии $\Delta_n < \Delta$,

где X_{cp} - результат анализа, полученный в соответствии с прописью методики;

$\pm \Delta_n$ - значение характеристики погрешности результатов анализа, установленное при реализации методики в лаборатории, и обеспечиваемое контролем стабильности результатов анализа.

Примечание. При представлении результата анализа в документах, выдаваемых лабораторией, указывают.

- количество результатов параллельных определений, использованных для расчета результата анализа;
- способ определения результата анализа (среднее арифметическое значение или медиана результатов параллельных определений).

11.2. В том случае, если массовая концентрация хрома в анализируемой пробе превышает верхнюю границу диапазона, то допускается разбавление пробы таким образом, чтобы массовая концентрация хрома соответствовала регламентированному диапазону.

Результат анализа X_{cp} в документах, предусматривающих его использование, может быть представлен в виде $X_{cp} \pm \Delta'$, P = 0,95, где $\pm \Delta'$ - значение характеристики погрешности результатов анализа, откорректированное на величину погрешности взятия аликвоты.



11.3. Если массовая концентрация ионов хрома в анализируемой пробе ниже минимально определяемой по методике концентрации, то допускается концентрирование. В этом случае одновременно с анализируемой пробой ведут анализ аттестованного раствора с содержанием ионов хрома соответствующим содержанию их в исходной рабочей пробе. Результат анализа исходной рабочей пробы признают удовлетворительным, если выполняется следующее условие:

$$|X - C| < K,$$

где X - результат контрольного измерения массовой концентрации ионов хрома в образце для контроля (стандартном растворе);

C - аттестованное значение массовой концентрации ионов хрома в образце для контроля (стандартном растворе);

K - норматив оперативного контроля процедуры анализа.

$K = \Delta''$

Δ'' - значение характеристики погрешности результатов анализа, откорректированное на величину концентрирования пробы.

12. КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ

Контроль качества результатов анализа при реализации методики в лаборатории предусматривает:

- оперативный контроль процедуры анализа (на основе оценки погрешности при реализации отдельно взятой контрольной процедуры);

- контроль стабильности результатов анализа (на основе контроля стабильности среднеквадратического отклонения повторяемости, среднеквадратического отклонения внутрилабораторной прецизионности, погрешности).

12.1 Алгоритм оперативного контроля процедуры анализа с использованием метода добавок

Оперативный контроль процедуры анализа проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры K_k с нормативом контроля K

Результат контрольной процедуры K_k рассчитывают по формуле

$$K_k = |X'_{cp} - X_{cp} - C_d|$$

где X'_{cp} - результат анализа массовой концентрации хрома в пробе с известной добавкой - среднее арифметическое двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми удовлетворяет условию (1) раздела 10;

X_{cp} - результат анализа массовой концентрации хрома в исходной пробе - среднее арифметическое двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми удовлетворяет условию (1) раздела 10.

Норматив контроля K рассчитывают по формуле

$$K = \sqrt{\Delta_{\Delta x_{cp}}^2 + \Delta_{\Delta x_{cp}}^2}$$

где $\Delta_{\Delta x_{cp}}$, $\Delta_{\Delta x_{cp}}$ - значения характеристики погрешности результатов анализа, установленные в лаборатории при реализации методики, соответствующие массовой концентрации хрома в пробе с известной добавкой и в исходной пробе соответственно.



Примечание. Допустимо характеристику погрешности результатов анализа при внедрении методики в лаборатории устанавливать на основе выражения: $\Delta_n = 0,84 \square \Delta$, с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов анализа.

Процедуру анализа признают удовлетворительной, при выполнении условия

$$K_k \leq K \quad (2)$$

При невыполнении условия (2) контрольную процедуру повторяют. При повторном невыполнении условия (2) выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и принимают меры по их устранению.

12.2. Алгоритм оперативного контроля процедуры анализа с применением образцов для контроля

Оперативный контроль процедуры анализа проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры K_k с нормативом контроля K .

Результат контрольной процедуры K_k рассчитывают по формуле:

$$K_k = |C_{cp} - C|$$

где C_{cp} - результат анализа массовой концентрации хрома в образце для контроля - среднее арифметическое двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми удовлетворяет условию (1) раздела 10;

C - аттестованное значение образца для контроля.

Норматив контроля K рассчитывают по формуле:

$$K = \Delta_n$$

где $\pm \Delta_n$ - характеристика погрешности результатов анализа, соответствующая аттестованному значению образца для контроля.

Примечание. Допустимо характеристику погрешности результатов анализа при внедрении методики в лаборатории устанавливать на основе выражения: $\Delta_n = 0,84 \Delta$, с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов анализа.

Процедуру анализа признают удовлетворительной, при выполнении условия:

$$K_k \leq K \quad (3)$$

При невыполнении условия (3) контрольную процедуру повторяют. При повторном невыполнении условия (3) выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и принимают меры по их устранению.

Периодичность оперативного контроля процедуры анализа, а также реализуемые процедуры контроля стабильности результатов анализа регламентируют в Руководстве по качеству лаборатории.

СОДЕРЖАНИЕ

Область применения. 1

1. Принцип метода. 2

2. Приписанные характеристики погрешности измерений и ее составляющих. 2

3. Средства измерений, вспомогательное оборудование, материалы, реактивы.. 2

4. Условия безопасного проведения работ 3

5. Требования к квалификации операторов 3

6. Условия выполнения измерений 4

7. Отбор и хранение проб воды 4

8. Подготовка к выполнению измерений 4

9. Выполнение измерений 6

10. Обработка результатов измерений 7

11. Оформление результатов анализа 8

12. Контроль качества результатов анализа при реализации методики в лаборатории 9