

МИНИСТЕРСТВО ПРИРОДНЫХ РЕСУРСОВ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

УТВЕРЖДАЮ

Директор ФГУ «Федеральный
научно-методический центр ана-
лиза и мониторинга окружаю-
щей среды МНиРФ «Россия»

М. Цветков
“23” 2004 г.

КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ
АТМОСФЕРНОГО ВОЗДУХА И ВЫБРОСОВ В АТМОСФЕРУ

МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ
МАССОВОЙ ДОЛИ НИКЕЛЯ
В ПРОБАХ НЫЛИ ПРОМЫШЛЕННЫХ ВЫБРОСОВ
ФОТОМЕТРИЧЕСКИМ МЕТОДОМ

ПНД Ф 13.1.48-04

(ФР.1.31.2007.03830)

Методика допущена для целей государственного
экологического контроля

МОСКВА
2004 г.

ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Настоящий документ устанавливает методику выполнения измерений концентрации никеля в промывбросах при массовой доле в пыли (0,05 – 0,4)% фотометрическим методом.

От мешающих сопутствующих элементов никель отделяют экстракцией хлороформом. Медь в количествах до 3% не мешает определению.

1 ПРИПИСАННЫЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОГРЕШНОСТИ ИЗМЕРЕНИЙ И ЕЕ СОСТАВЛЯЮЩИХ

Настоящая методика обеспечивает получение результатов анализа с погрешностью, не превышающей значений, приведённых в таблице 1,2.

Таблица 1

Значения показателя точности при определении содержания пыли в промышленных выбросах при и вероятности Р=0,95

Показатели точности (граница относительной погрешности) $\pm\delta$, %
25

Таблица 2

Значения показателей точности, повторяемости и воспроизводимости методики

Диапазон измерений массовой доли никеля в пыли, %	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), σ_r , %	Показатель воспроизводимости (относительное среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), σ_R , %	Показатель точности (границы относительной погрешности методики), $\pm\delta$, %
От 0,05 до 0,4 вкл.	6	8	16

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.

2 СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ, ВСПОМОГАТЕЛЬНЫЕ УСТРОЙСТВА, РЕАКТИВЫ И МАТЕРИАЛЫ

2.1 Средства измерений

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр,
позволяющий измерять оптическую плотность
при длине волны 520-540 нм

Кюветы с толщиной оптического слоя 30 мм

Аспирационные устройства типа ПУ ТУ 4215-000-11696625

Пневматические трубки ГОСТ 17.2.4.06-90

Манометры ТУ 4212-002-40001819

Колбы мерные вместимостью 100, 250, 1000 см³ ГОСТ 1770-74

Пипетки градуированные вместимостью

5, 10, 20 см³, 2 класса точности ГОСТ 29227-91

ГСО с аттестованным содержанием ионов никеля и погрешностью не более 1% при Р=0,95

Весы лабораторные, например ВЛР-200 ГОСТ 24104-2001

Гири ГОСТ 7328-2001

Реометр ГОСТ 9932-75

Барометр-анероид ТУ 25-11.1513

Термометры ТЦМ-9210 ТУ 4210-0021328-2997

Термометр стеклянный жидкостной от 0 до

250 °C ГОСТ 28498-90

2.2 Вспомогательные устройства и посуда

Трубки пылезаборные с набором наконечников ГОСТ Р 50820-95

Фильтровальные патроны

Патроны с тканевыми и бумажными фильтрами

Фильтры АФА-ХП-10, АФА-ХП-20 ТУ 95-743-80

Держатель для фильтров

Стекловолокно ГОСТ 10727-74

Вата медицинская ГОСТ 5556-81

Трубка резиновая полуvakuumная, тип I ГОСТ 5496-77

Электроплитка	ГОСТ 14919-83
Сушильный шкаф	
Колбы конические	ГОСТ 25336-82
Воронки делительные	ГОСТ 25336-82
Стаканы термостойкие	ГОСТ 25336-82
Эксикатор	ГОСТ 25336-82
Воронки для фильтрования, стеклянные В-25-50- ХС	ГОСТ 25336-82
Чашки и тигли платиновые	ГОСТ 6563-75
Фильтры "белая лента " диаметром 9 см	ТУ 6-09-1678-77
Универсальная индикаторная бумага	ТУ 09-1181-76
Индикаторная бумага «Конго»	ТУ 6-09-3104-78
Посуда из стекла и полизтилена для хранения растворов	

2.3 Реактивы

Кислота азотная, х.ч.	ГОСТ 4461-77
Кислота соляная, х.ч.	ГОСТ 3118-77
Кислота серная, х.ч.	ГОСТ 4204-77
Кислота фтористоводородная (плавиковая), х.ч.	ГОСТ 10484-78
Калий-натрий виннокислый, чда.	ГОСТ 5845-79
Аммоний надсернокислый, х.ч.	ГОСТ 20478-75
Натрий гидроокись, х.ч.	ГОСТ 4328-77
Диметилглиоксим	ГОСТ 5828-77
Хлороформ	ГОСТ 20015-88
Аммиак водный, чда.	ГОСТ 3760-79
Гидроксилен солянокислый, чда.	ГОСТ 5456-75
Никель металлический, марка НО	ГОСТ 849-97
Спирт этиловый ректифицированный	ГОСТ 18300-87
Вода дистилированная	ГОСТ 6709-72

Примечание. Допускается использование средств измерения, оборудования, реактивов и материалов с метрологическими и техническими характеристиками не хуже указанных.

3 МЕТОД ИЗМЕРЕНИЯ

Метод основан на образовании окрашенного соединения ионов никеля с диметилглиоксимом в присутствии окислителей в щелочной среде. Оптическую плотность раствора измеряют с помощью фотоэлектропротолюметра при длине волны 520-540 нм в кюветах с толщиной поглощающего слоя 30 мм.

4 ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

4.1 При выполнении измерений необходимо соблюдение требований техники безопасности при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.1.007-76.

4.2 Электробезопасность при работе с электроустановками по ГОСТ 12.1.019-79.

4.3 Организация обучения работников безопасности труда по ГОСТ 12.0.004-90.

4.4 Помещение лаборатории должно соответствовать требованиям пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004-91 и иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009-83.

4.5 Работы на высоте следует проводить в соответствии с СНиП III - 4-80.

При отборе проб все исполнители должны быть проинструктированы по условиям безопасной работы на предприятии.

5 ТРЕБОВАНИЯ К КВАЛИФИКАЦИИ ОПЕРАТОРА

К выполнению измерений и обработке результатов допускаются лица, имеющие специальное химическое образование или опыт работы в химической лаборатории, прошедшие соответствующий инструктаж, освоившие технику фотометрического анализа и уложившиеся в нормативы при выполнении процедур контроля точности результатов измерений.

6 УСЛОВИЯ ВЫПОЛНЕНИЯ ИЗМЕРЕНИЙ

При выполнении измерений в лаборатории должны быть соблюдены следующие условия:

температура воздуха	(20 ± 5) °C;
атмосферное давление	(97,3-104,6) кПа, (730-780 мм рт.ст.);
влажность воздуха	не более 80 % при температуре 25°C;
частота переменного тока	(50±1) Гц;
напряжение в сети	(220±22) В.

7 ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ

7.1 Подготовка прибора

Подготовку прибора к работе и оптимизацию условий измерения проводят в соответствии с инструкцией по эксплуатации прибора.

7.2 Приготовление растворов

7.2.1 Приготовление основного и рабочего градуировочных растворов никеля с концентрацией 0,1 мг/см³ и 0,01 мг/см³

Основной градуировочный раствор готовят из ГСО с аттестованным содержанием ионов никеля в соответствии с прилагаемой инструкцией. Помещают 5 см³ ГСО раствора состава никеля с концентрацией 1 мг/см³ в мерную колбу вместимостью 50 см³ и доводят до метки дистиллированной водой. Концентрация основного градуировочного раствора равна 0,1 мг/см³. Срок хранения раствора 3 месяца в колбе с притертой пробкой при температуре 3-4°С.

Рабочий градуировочный раствор с концентрацией 0,01 мг/см³ готовят путем разбавления основного градуировочного раствора в 10 раз.

Раствор готовят в день проведения анализа.

7.2.2 Приготовление градуировочных растворов из металлического никеля

При отсутствии ГСО градуировочные растворы можно приготовить из металлического никеля.

Помещают 0,1 г никеля в термостойкий стакан, прибавляют 20 см³ соляной кислоты (1:4) и 5-7 капель концентрированной азотной кислоты. Раствор кипятят до удаления оксидов азота, охлаждают, переливают в мерную колбу вместимостью 1 дм³, доводят до метки дистиллированной водой и перемешивают.

Полученная массовая концентрация основного градуировочного раствора равна 0,1 мг/см³.

Срок хранения раствора 3 месяца в колбе с притертой пробкой при температуре 3-4°С.

Для получения рабочего градуировочного раствора никеля отбирают 25 см³ основного градуировочного раствора, помещают в мерную колбу вместимостью 250 см³ и доводят до метки дистиллированной водой.

Полученная массовая концентрация рабочего градуировочного раствора равна 0,01 мг/см³. Раствор готовят в день проведения анализа.

7.2.3 Приготовление раствора соляной кислоты (1:4)

Для приготовления раствора одну часть соляной кислоты ($\rho=1,19 \text{ г}/\text{см}^3$) осторожно, при перемешивании, приливают к четырем частям дистиллированной воды. Раствор готовят в термостойкой посуде.

7.2.4 Приготовление раствора соляной кислоты (1:1)

Для приготовления раствора смешивают равные количества соляной кислоты ($\rho=1,19 \text{ г}/\text{см}^3$) и дистиллированной воды. Кислоту приливают к воде. Раствор готовят в термостойкой посуде.

7.2.5 Приготовление 0,1 моль/дм³ раствора соляной кислоты

В мерную колбу вместимостью 1 дм³ приливают небольшое количество дистиллированной воды и вносят при перемешивании 8,3 см³ соляной кислоты ($\rho=1,19$). Раствор доводят до метки дистиллированной водой.

7.2.6 Приготовление 20% раствора калия-натрия виннокислого

20 г калия-натрия виннокислого растворяют в конической колбе в 80 см³ дистиллированной воды. Раствор хранят до внешних изменений.

7.2.7 Приготовление 10% раствора гидроксида натрия

В стакан или коническую колбу из термостойкого стекла помещают 90 см³ дистиллированной воды и медленно, тщательно перемешивая, добавляют 10 г гидроксида натрия. Раствор хранят в полиэтиленовой бутыли. Срок хранения – 2 месяца.

7.2.8 Приготовление 10% раствора аммония надсернокислого

10 г аммония надсернокислого растворяют в конической колбе в 90 см³ дистиллированной воды.

7.2.9 Приготовление спиртового раствора диметилглиоксина

1 г диметилглиоксина растворяют в 99 см³ 96% этилового спирта. Раствор хранят в колбе с притертой пробкой. Раствор хранят до внешних изменений.

7.2.10 Приготовление раствора аммиака (1:1)

Смешивают равные объемы концентрированного аммиака водного и дистиллированной воды. Раствор хранят в сосуде из полиэтилена или фторопластика.

7.2.11 Приготовление раствора аммиака (1:50)

Одну часть аммиака водного добавляют к 50 частям дистиллированной воды. Раствор хранят в сосуде из полиэтилена или фторопластика.

Срок хранения – 1 месяц.

7.2.12 Приготовление 10% раствора гидроксиламина солянокислого

10 г гидроксиламина солянокислого растворяют в конической колбе в 90 см³ дистиллированной воды.

7.3 Построение градуировочного графика

Для построения градуировочного графика необходимо приготовить образцы для градуировки с массовой концентрацией ионов никеля от 0,02 до 0,10 мг/100 см³. Условия анализа, его проведение должны соответствовать п.п. 6 и 10.

Состав и количество образцов для градуировки приведены в таблице 3.

Таблица 3

Состав и количество образцов для градуировки

Номер образца	Аликвотная часть рабочего градуировочного раствора ($C = 0,01 \text{ мг}/\text{см}^3$), помещаемая в мерную колбу вместимостью 100 см ³ , (см ³)	Масса ионов никеля в градуировочных растворах, мг/100 см ³
0	0	0
1	2	0,02
2	4	0,04
3	6	0,06
4	8	0,08
5	10	0,10

В каждую колбу прибавляют 15 см³ раствора соляной кислоты (0,1 моль/дм³), 5 см³ раствора калий-натрия виннокислого (20%), 10 см³ раствора гидроксида натрия (10%), 10 см³ раствора нафсернокислого аммония (10%), 2 см³ раствора диметилглиоксимиа (1%) (после добавления каждого реагента раствор перемешивают). Доводят до метки дистиллированной водой, перемешивают и через 10-15 минут измеряют оптическую плотность при длине волны 520-540 нм в кювете с толщиной оптического слоя 30 мм. В качестве раствора сравнения используют раствор холостой пробы.

Анализ градуировочных образцов проводят в порядке возрастания их концентрации. Каждую искусственную смесь необходимо фотометрировать 3 раза с целью исключения случайных результатов и усреднения данных. По результатам полученных измерений может быть рассчитано уравнение линейной зависимости по методу «наименьших квадратов». При построении градуировочного графика по оси ординат откладывают значения оптической плотности, а по оси абсцисс – массу ионов никеля в мг/100 см³ раствора.

7.4 Контроль стабильности градуировочной характеристики

Контроль стабильности градуировочной характеристики проводят не реже одного раза в квартал или при смене партии реагентов. 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:

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

где X – результат контрольного измерения массовой концентрации никеля в образце для градуировки, мг/дм³;

C – аттестованное значение массовой концентрации никеля в образце для градуировки, мг/дм³;

σ_{R_s} – среднеквадратическое отклонение внутрилабораторной прецизии, установленное при реализации методики в лаборатории.

Примечание. Допустимо среднеквадратическое отклонение внутрилабораторной прецизии, установленное на основе выражения: $\sigma_{R_s} = 0,84\sigma_R$, 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.

8 ОТБОР ПРОБ

Отбор проб и измерение параметров газопылевых потоков проводят в соответствии с требованиями ГОСТ Р 50820-95 «Оборудование газоочистное и пылеулавливающее. Методы определения запыленности газопылевых потоков» и ПНД Ф 12.1.2-99 «Методические рекомендации при определении концентраций взвешенных частиц (пыли) в выбросах промышленных предприятий» при установленном технологическом режиме работы обследуемого оборудования.

Место отбора выбирают на прямолинейных, предпочтительнее вертикальных участках газохода, в которых крупные фракции пыли не оседают на стенках газохода под воздействием силы тяжести. Участок должен быть на достаточном удалении от задвижек, дросселей, диффузоров, колен и вентиляторов. К стенке газохода приваривается штуцер с отверстием по размеру пробоотборной (пылезаборной) трубы.

Отбор проб осуществляется при фиксированном расходе газа, обеспечивающем условия изокинетичности во входном сечении пылезаборного устройства.

При определении запыленности газа методом внешней фильтрации в качестве пылеуловителя применяют патрон с гильзой из фильтровальной бумаги или с тканевым фильтром или фильтр типа АФА. Для предотвращения конденсации влаги патрон снабжают теплоизоляцией.

При определении запыленности газов с высоким исходным содержанием влаги (температура точки росы более 200°C) применяют метод внутренней фильтрации.

Необходимый объемный расход (V_n , $\text{дм}^3/\text{мин}$) газа при отборе из газохода с соблюдением правила изокинетического отбора определяют по формуле:

$$V_r = \frac{3,14 \cdot d \cdot 10^{-4} \cdot W_r \cdot 10 \cdot 60}{4} = 4,71 \cdot 10^{-2} \cdot d^2 \cdot W_r, \quad (1)$$

где d – диаметр сменного наконечника (от 3 до 10 мм);
 W_r – скорость газа в газоходе, м/с.

После прохождения газа через всю пробоотборную систему его объем (V_p , дм³/мин) изменяется за счёт изменения температуры и сопротивления у ротаметра. Объемный расход газа, проходящий через ротаметр, рассчитывают по формуле:

$$V_p = \frac{V_r (273 + t_p)(P \pm \Delta P_r)}{(273 + t_r)(P - \Delta P_p)}, \quad (2)$$

где t_p – температура газа у ротаметра, °С;
 P – атмосферное давление, кПа;
 ΔP_r – избыточное давление (+), разрежение (-) в газоходе, кПа;
 t_r – температура газа в газоходе, °С;
 ΔP_p – разрежение у ротаметра, кПа.

Продолжительность отбора пробы устанавливают в зависимости от запыленности газа, производительности аспирационного устройства и типа пылеуловителя.

После удаления фильтров пробоотборную трубку прочищают тонкой проволокой с узелком на конце. Пыль, вычищенную из трубки, необходимо собрать и взвесить, чтобы в дальнейшем ввести поправку при расчете запыленности. Вынутый из патрона бумажный фильтр с пылью закрывают так, чтобы пыль из него не могла высыпаться. Перед взвешиванием фильтр выдерживают в эксикаторе не менее 2-3 часов.

9 ПОДГОТОВКА ПРОБ К АНАЛИЗУ

Фильтры перед анализом озолняют и далее обрабатывают одним из способов.

Способ 1. Пробу пыли массой 0,2 г помещают в платиновую чашку или тигель, смачивают водой, прибавляют 0,5 см³ серной кислоты ($\rho=1,84$), 5-7 см³ плавиковой кислоты и выпаривают на песчаной бане досуха. К остатку в чашке прибавляют 20 см³ соляной кислоты (1:1) и нагревают до полного растворения солей. Раствор охлаждают, переливают в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки дистиллированной водой и перемешивают.

Способ 2. Пробу пыли массой 0,2 г помещают в стакан емкостью 200 см³, прибавляют 30 см³ соляной кислоты (1:1), 10 см³ азотной кислоты (1:1) и растворяют при нагревании до удаления оксидов азота. Остаток отфильтровывают через фильтр «белая лента» диаметром 9 см, промывают 8-10 раз горячей водой. Фильтрат собирают в мерную колбу вместимостью 100 см³, доливают водой до метки и перемешивают.

10 ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

Аликвоту раствора 5 – 25 см³ помещают в стакан вместимостью 100 - 150 см³, прибавляют 10 см³ калий-натрия виннокислого (20%), 5 см³ раствора гидроксиламина солянокислого (10%), нейтрализуют раствором амиака (1:1) по индикаторной бумаге «Конго». Затем раствор переливают в делительную воронку емкостью 150 см³, прибавляют 5 см³ диметилглиоксима (1%), перемешивают и трижды экстрагируют диметилглиоксимат никеля 5 см³ хлороформа в течение 1 мин. После расслаивания жидкостей хлороформный слой сливают в другую делительную воронку. Соединенные хлороформные экстракты взбалтывают с 10 см³ амиака (1:50), сливают хлороформный слой в третью делительную воронку, а водный слой встряхивают с 2 см³ хлороформа, который затем присоединяют к промывному экстракту.

Никель дважды рэкстрагируют раствором соляной кислоты 0,1 моль/дм³, прибавляя к экстракту 10 и 5 см³ кислоты соответственно, встряхивая воронку в течение 1 мин.

Объединенные солянокислые растворы переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, прибавляют 5 см³ раствора калий-натрия виннокислого (20%), 10 см³ раствора гидроксида натрия (10%), 10 см³ раствора надсернокислого аммония (10%) и 2 см³ раствора диметилглиоксима (1%) (после добавления каждого реагента раствор перемешивают) и доводят до метки дистиллированной водой, перемешивают и через 10-15 минут измеряют оптическую плотность при длине волн 520-540 нм в кювете с толщиной оптического слоя 30 мм. В качестве раствора сравнения используют раствор холостой пробы, проведенный через весь ход анализа.

По градуировочному графику находят массовую долю никеля.

11 ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

11.1 Объем отобранный пробы газа (V_r , дм³) вычисляют по формуле:

$$V_r = V_p \cdot \tau , \quad (3)$$

где V_p – объемный расход газа, проходящий через ротаметр, дм³/мин;

т – время отбора пробы, мин.

Объем отобранный пробы газа, приведенный к нормальным условиям (V_0 , дм³) находят по формуле:

$$V_0 = \frac{273 \cdot V_r (P \pm \Delta P_p)}{101,3 \cdot (273 + t)}, \quad (4)$$

где P – атмосферное давление, кПа;

ΔP_p – разрежение (-), избыточное давление (+) перед аспиратором, кПа;

t – температура газовой пробы перед аспиратором, °С.

11.2 Концентрацию пыли (B , г/м³) в газовом потоке при нормальных условиях определяют по формуле:

$$B = \frac{(m_1 \pm a + b)}{V_0} \cdot 1000, \quad (5)$$

где m_1 – увеличение массы фильтра, г;

a – изменение массы пустого фильтра (контрольного) при повторном взвешивании, г;

V_0 – объем отобранных газа, приведенный к нормальным условиям, дм³;

b – количество пыли, осевшей в пробоотборной трубке, г.

11.3 Массовую долю никеля в пыли (X , %) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{y \cdot V \cdot 100}{m \cdot V_1}, \quad (6)$$

где y – масса никеля, найденная по градуировочному графику, г;

V – общий объем раствора, см³;

V_1 – аликвота раствора, см³;

m – масса навески, г.

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

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

для которых выполняется следующее условие:

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

где r - предел повторяемости, значения которого приведены в таблице 4.

Таблица 4

Значения предела повторяемости при вероятности $P=0,95$

Диапазон измерений, %	Предел повторяемости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений), r , %
от 0,05 до 0,4	17

При невыполнении условия (7) 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 5.

Таблица 5

Значения предела воспроизводимости при вероятности $P=0,95$

Диапазон измерений, %	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами измерений, полученными в разных лабораториях), R , %
от 0,05 до 0,4	22

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

12 ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

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).

13 КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ

13.1 Контроль качества результатов измерений при реализации методики в лаборатории предусматривает:

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

13.2 Алгоритм контроля процедуры выполнения измерений с использованием образцов для контроля

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

Результат контрольной процедуры K_x рассчитывают по формуле

$$K_x = | C_{cp} - C |, \quad (8)$$

где C_{cp} – результат анализа массовой концентрации никеля в образце для контроля – среднее арифметическое двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми удовлетворяет условию (7) раздела 11.3;

C – аттестованное значение образца для контроля.

В качестве образца для контроля используют раствор, приготовленный из ГСО определяемого компонента.

Норматив контроля K рассчитывают по формуле

$$K = \Delta_s$$

где $\pm \Delta_s$ – 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: $\Delta_s = 0,84 \cdot \Delta$, с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов анализа.

Процедуру анализа признают удовлетворительной, при выполнении условия:

$$K_s \leq K \quad (10)$$

При невыполнении условия (10) контрольную процедуру повторяют. При повторном невыполнении условия (10) 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 регламентируются в Руководстве по качеству лаборатории.

С В И Д Е Т Е Л Ь С Т В О № 224.02.03.048 / 2004
C E R T I F I C A T E

об аттестации методики выполнения измерений

Методика «Определение содержания пыли в промышленных выбросах. Определение массовой доли никеля в пыли фотометрическим методом»

разработанная ФГУ «Центр экологического контроля и анализа» МПР России (г. Москва),
аттестована в соответствии с ГОСТ Р 8.563-96.

Аттестация осуществлена по результатам метрологической экспертизы материалов по разработке методики выполнения измерений.

В результате аттестации установлено, что методика соответствует предъявляемым к ней метрологическим требованиям и обладает следующими основными метрологическими характеристиками:

1. Значения показателя точности при определении содержания пыли в промышленных выбросах при вероятности Р=0.95

Показатель точности (границы относительной погрешности) ±δ, %

25

2. Диапазон измерений, значения показателей точности, воспроизводимости и повторяемости при определении массовой доли никеля в пыли

Диапазон измерений, %	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости), σ _f , %	Показатель воспроизводимости (относительное среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), σ _R , %	Показатель точности (границы относительной погрешности для вероятности Р=0.95), ±δ, %
от 0.05 до 0.4 вкл.	6	8	16

3. Диапазон измерений, значения пределов повторяемости и воспроизводимости при определении массовой доли никеля в пыли (для доверительной вероятности Р=0.95)

Диапазон измерений, %	Предел повторяемости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами параллельных определений), f, %	Предел воспроизводимости (относительное значение допускаемого расхождения между двумя результатами измерений, полученными в разных лабораториях), R, %
от 0.05 до 0.4 вкл.	17	22

4. При реализации методики в лаборатории обеспечивают:

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

Алгоритм контроля исполнителем процедуры выполнения измерений, приведен в документе на методику выполнения измерений.

Процедуры контроля стабильности результатов выполняемых измерений приведены в Руководстве по качеству лаборатории.

5. Дата выдачи свидетельства 02.02.2003

Зам. директора по научной работе

