

## СПЛАВЫ И ЛИГАТУРЫ НА ОСНОВЕ ВАНАДИЯ

## Метод атомно-абсорбционного анализа

Vanadium base alloys and alloying elements.  
Method of atomic-absorption analysis

ГОСТ  
26473.12-85

ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 25 марта 1985 г. № 752 срок действия установлен

с 01.07.86

до 01.07.91

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на сплавы и лигатуры на основе ванадия и устанавливает атомно-абсорбционный метод определения компонентов, указанных в табл. 1.

Таблица 1

Определяемый компонент	Определяемая массовая доля, %
Алюминий	20—50
Ванадий	30—60
Железо	0,4—2
Кремний	0,1—1
Марганец	0,5—2,5
Молибден	10—20
Титан	5—15

Метод основан на измерении атомного поглощения резонансных линий определяемых элементов при введении анализируемого раствора в воздушно-ацетиленовое пламя или пламя смеси ацетилена с закисью азота.

## 1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 26473.0—85.



## 2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Спектрофотометр атомно-абсорбционный Перкин-Элмер модели 303 или атомно-абсорбционный спектрофотометр аналогичного типа, позволяющий проводить атомизацию в пламени.

Ацетилен по ГОСТ 5457—75.

Закись азота.

Лампы полого катода на алюминий, ванадий, кремний, железо, марганец, молибден, титан.

Горелки со щелью длиной 50 или 100 мм.

Весы аналитические.

Весы технические.

Электропечь муфельная с терморегулятором, обеспечивающая температуру до 800°C.

Плитка электрическая.

Стаканы стеклянные вместимостью 100 см<sup>3</sup>.

Стаканы кварцевые вместимостью 100 см<sup>3</sup>.

Колбы мерные вместимостью 100 см<sup>3</sup>, 1 дм<sup>3</sup>.

Чашки платиновые.

Чашки серебряные.

Мензурки мерные вместимостью 25 и 100 см<sup>3</sup>.

Пипетки вместимостью 5 см<sup>3</sup> с делениями.

Пипетки вместимостью 5 и 20 см<sup>3</sup> без делений.

Воронки стеклянные конические.

Фильтры бумажные беззольные «белая лента».

Пипетки полиэтиленовые.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, разбавленная 1:1.

Кислота азотная по ГОСТ 11125—84, разбавленная 1:1.

Кислота фтористоводородная по ГОСТ 10484—78.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, разбавленная 1:1.

Калия гидроксид по ГОСТ 24363—80.

Барий хлористый по ГОСТ 4108—72, раствор концентрацией 100 г/дм<sup>3</sup>.

Железо металлическое восстановленное.

Кремния двуокись по ГОСТ 9428—73.

Молибден металлический с содержанием основного вещества не менее 99,9%.

Алюминий металлический по ГОСТ 11069—74.

Марганца (IV) окись по ГОСТ 4470—79.

Титан губчатый по ГОСТ 17746—79.

Ванадий металлический с содержанием основного вещества не менее 99,9%.

### 2.1. Приготовление стандартных растворов

Стандартный раствор железа (запасной), содержащий 1 мг/см<sup>3</sup> железа: 1 г металлического железа помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают 50 см<sup>3</sup> азотной кислоты, раст-

воряют при слабом нагревании. Раствор охлаждают до комнатной температуры и переводят в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, доводят водой до метки. Раствор железа (рабочий), содержащий 0,1 мг/см<sup>3</sup> железа, готовят разбавлением стандартного запасного раствора водой в 10 раз.

Стандартный раствор кремния, содержащий около 1 мг/см<sup>3</sup> кремния: 2,1309 г двуокиси кремния помещают в серебряную чашку, добавляют 6—8 г гидроокиси калия, приливают 30 см<sup>3</sup> воды, перемешивают и нагревают до полного растворения. Раствор переводят в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, доводят до метки водой.

Точную массовую концентрацию кремния устанавливают гравиметрическим методом. Для этого в платиновую чашку отбирают пипеткой 20 см<sup>3</sup> стандартного раствора кремния, приливают 2—3 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1, содержимое чашки упаривают до 2—3 см<sup>3</sup>, охлаждают до комнатной температуры и осторожно, по каплям, приливают еще 5—6 см<sup>3</sup> концентрированной серной кислоты. Затем раствор нагревают до выделения густых паров серного ангидрида; охлаждают до комнатной температуры, приливают 2—3 см<sup>3</sup> воды, снова упаривают до густых паров серного ангидрида, охлаждают до комнатной температуры и приливают 100 см<sup>3</sup> воды. Нагревают раствор до 70—80°C, осадок отфильтровывают на фильтр «белая лента» и промывают несколько раз горячей водой до удаления из осадка сульфат-ионов (реакция последней капли фильтрата с раствором хлористого бария). Фильтр с осадком помещают в платиновый тигель, подсушивают, озоляют и прокаливают в муфельной печи при 700—800°C в течение 1—1,5 ч. Тигель с осадком охлаждают до комнатной температуры в эксикаторе, взвешивают. К осадку в тигле добавляют из полиэтиленовой пипетки 5 см<sup>3</sup> фтористоводородной кислоты, несколько капель концентрированной серной кислоты и нагревают до прекращения выделения паров серной кислоты. Тигель с осадком вновь прокаливают в муфельной печи в течение 10—15 мин, охлаждают и взвешивают.

Массовую концентрацию ( $C$ ) стандартного раствора кремния, выраженную в мг/см<sup>3</sup>, вычисляют по формуле

$$C = \frac{(m - m_1) \cdot 0,4674}{V},$$

где  $m$  — масса осадка до обработки фтористоводородной кислотой, мг;

$m_1$  — масса осадка после обработки фтористоводородной кислотой, мг;

0,4674 — коэффициент пересчета двуокиси кремния на кремний;  
 $V$  — объем стандартного раствора, взятый для определения, см<sup>3</sup>.

Стандартный раствор марганца (запасной), содержащий 1 мг/см<sup>3</sup> марганца: 1,583 г двуокиси марганца помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают 20 см<sup>3</sup> соляной кислоты, нагревают до полного растворения, полученный раствор выпаривают досуха, остаток растворяют в воде, переводят в колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, доводят до метки водой.

Точную массовую концентрацию марганца устанавливают титриметрическим методом в соответствии с требованиями ГОСТ 26473.5—85. Для этого в коническую колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup> отбирают пипеткой 20 см<sup>3</sup> стандартного раствора марганца, разбавляют водой до 100 см<sup>3</sup>, добавляют 7 см<sup>3</sup> раствора ортофосфорной кислоты и далее определяют марганец по разд. 3.

Массовую концентрацию (С) стандартного раствора марганца, выраженную в мг/см<sup>3</sup>, вычисляют по формуле:

$$C = \frac{0,001099 \cdot V_1}{V},$$

где  $V_1$  — объем раствора щавелевой кислоты, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

0,001099 — массовая концентрация раствора щавелевой кислоты, выраженная в г/см<sup>3</sup> марганца;

$V$  — объем стандартного раствора марганца, взятый для определения марганца, см<sup>3</sup>.

Раствор марганца (рабочий), содержащий 0,1 мг/см<sup>3</sup> марганца, готовят разбавлением стандартного запасного раствора водой в 10 раз.

Стандартный раствор алюминия, содержащий 10 мг/см<sup>3</sup> алюминия: 1 г металлического алюминия помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают порциями 20 см<sup>3</sup> соляной кислоты и нагревают до полного растворения, раствор охлаждают до комнатной температуры, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> и доводят до метки водой.

Стандартный раствор ванадия, содержащий 10 мг/см<sup>3</sup> ванадия: 1 г металлического ванадия помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают 10 см<sup>3</sup> серной кислоты и порциями по 5—10 см<sup>3</sup> азотной кислоты, растворяют при нагревании, упаривают до выделения паров серного ангидрида, охлаждают до комнатной температуры, добавляют по стенкам колбы 20 см<sup>3</sup> воды, осторожно перемешивают, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> и доводят водой до метки.

Стандартный раствор титана, содержащий 10 мг/см<sup>3</sup> титана: 1 г губчатого титана помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают 15 см<sup>3</sup> серной кислоты и несколько капель фтористоводородной кислоты, растворяют при нагревании, раствор охлаждают до комнатной температуры, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой.

Стандартный раствор молибдена, содержащий 10 мг/см<sup>3</sup> молибдена: 1 г металлического молибдена помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают 20 см<sup>3</sup> серной кислоты и 10 см<sup>3</sup> азотной кислоты, нагревают до полного растворения. Раствор охлаждают до комнатной температуры, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой.

### 3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

#### 3.1. Приготовление растворов сравнения

3.1.1. Рабочие растворы сравнения при определении кремния, железа и марганца готовят разбавлением соответствующих стандартных растворов.

Рабочие растворы сравнения для определения кремния готовят следующим образом: в мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> вводят по 0,5; 1,0; 2,0; 3,0 и 5,0 см<sup>3</sup> стандартного раствора кремния, что составляет 0,5; 1,0; 2,0, 3,0 и 5,0 мг кремния и соответствует массовой доле кремния в пробе 0,1; 0,2; 0,4; 0,6 и 1%.

Рабочие растворы сравнения для определения железа готовят следующим образом: в мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> вводят по 1,0; 2,0; 3,0; 5,0 и 6,5 см<sup>3</sup> стандартного рабочего раствора железа, что составляет 0,1; 0,2; 0,3, 0,5 и 0,65 мг железа и соответствует массовой доле железа в пробе 0,4; 0,8; 1,2; 2 и 2,6%.

Рабочие растворы сравнения для определения марганца готовят следующим образом: в мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> вводят по 0,5; 1,0; 2,0; 3,0; 5,0 и 6,5 см<sup>3</sup> стандартного рабочего раствора марганца, что составляет 0,05; 0,1; 0,2; 0,3; 0,5 и 0,65 мг марганца и соответствует массовой доле марганца в пробе 0,2; 0,4; 0,8; 1,2; 2,0 и 2,6%.

3.1.2. Для определения алюминия, ванадия, молибдена, титана в лигатурах состава ванадий—алюминий—марганец—титан и ванадий—алюминий—молибден—титан готовят последовательно две серии растворов сравнения.

**Серия 1**, растворы № 1—3. В три мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> последовательно вводят 22,5; 25 и 30 см<sup>3</sup> стандартного раствора ванадия; 26,5; 13,5 и 9,0 см<sup>3</sup> стандартного раствора алюминия, 1,0; 2,5 и 5,0 см<sup>3</sup> стандартного раствора титана. Получают растворы, содержащие 225; 250 и 300 мг ванадия, 265; 135 и 90 мг алюминия, 10; 25 и 50 мг титана.

**Серия 1**, растворы № 4—6 (рабочие растворы сравнения). Каждый из полученных растворов № 1—3 разбавляют еще раз следующим образом: 5 см<sup>3</sup> раствора переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят водой до метки, получают растворы, содержащие в объеме 100 см<sup>3</sup> 11,25; 12,5 и 15,0 мг ванадия, 13,25; 6,75 и 4,5 мг алюминия, 0,5; 1,25 и 2,5 мг титана, что соответ-

стует следующим массовым долям элементов в пробе: 45; 50 и 60% ванадия, 53; 45 и 30% алюминия, 2; 5 и 10% титана.

**Серия 2, растворы № 1—3.** В три мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> последовательно вводят: 15; 20 и 22,5 см<sup>3</sup> стандартного раствора ванадия; 5; 7,5 и 10 см<sup>3</sup> стандартного раствора молибдена, 2,5; 5 и 7,5 см<sup>3</sup> стандартного раствора титана, 22,5; 16,5 и 10 см<sup>3</sup> стандартного раствора алюминия; получают растворы сравнения, содержащие 150; 200 и 225 мг ванадия, 50; 75 и 100 мг молибдена, 25; 50 и 75 мг титана и 225; 165 и 100 мг алюминия.

**Серия 2, растворы № 4—6 (рабочие растворы сравнения).** Каждый из полученных растворов № 1—3 разбавляют еще раз следующим образом: 5 см<sup>3</sup> раствора переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят водой до метки, получают растворы, содержащие 7,5; 10 и 11,5 мг ванадия, 2,5; 3,75 и 5 мг молибдена, 1,25; 2,5 и 3,75 мг титана и 11,25; 8,25 и 5 мг алюминия, что соответствует следующим массовым долям элементов в пробе: 30; 40 и 45% ванадия, 10; 15 и 20% молибдена, 5, 10 и 15% титана и 55; 35 и 20% алюминия.

### 3.2. Подготовка пробы

Навеску анализируемой пробы массой 0,5 г помещают в кварцевый стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup> (при лигатуре алюминий—ванадий—марганец—титан) или в стакан из стеклоуглерода (при лигатуре алюминий—ванадий—молибден—титан) приливают 10 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1, и 10 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:1, нагревают до полного растворения пробы. Раствор переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, охлаждают, доводят до метки водой. Полученный раствор используют для определения кремния.

Для определения алюминия, ванадия, железа, марганца, молибдена и титана полученный раствор разбавляют водой в 20 раз (аликвотную часть—5 см<sup>3</sup> переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой).

### 3.3. Проведение анализа

Прибор приготавливают к работе. Условия атомно-абсорбционных измерений приведены в табл. 2. Для проведения атомно-абсорбционного определения после включения прибора в сеть подбирают такое положение лампы полного катода (в зависимости от определяемого элемента), чтобы при токе, указанном в паспорте на лампу, показание микроамперметра было максимальным. После прогрева лампы в течение 15—20 мин зажигают соответствующее пламя и при распылении в него рабочего раствора сравнения с максимальной концентрацией определяемого элемента выбирают положение горелки и скорость распыления, обеспечивающие максимальное атомное поглощение аналитической линии определяемого элемента.

Таблица 2

## Режим работы атомно-абсорбционного спектрофотометра

Элемент	Аналитическая линия, нм	Горелка	Ширина щели, мм	Расход газов, дм <sup>3</sup> /мин
Ванадий	318,4	Однощелевая, длина щели 50 мм	2	Закись азота — 12,5 ацетилен — 5,5
Алюминий	309,3	То же	2	То же
Титан	364,3	»	2	»
Молибден	313,3	»	2	»
Кремний	251,6	»	2	»
Железо	248,3	Однощелевая, длина щели 100 мм	2	Воздух — 24 ацетилен — 4,7
Марганец	279,4	То же	2	То же

В оптимально подобранных условиях измерения распыляют в пламя горелки последовательно раствор анализируемой пробы и рабочие растворы сравнения, подбирая их так, чтобы один давал больший, а другой — меньший аналитический сигнал (показания цифрового табло прибора), чем раствор анализируемой пробы (метод ограничивающих растворов), повторяя процедуру измерения три раза, и рассчитывают среднее арифметическое значение аналитического сигнала.

При определении кремния, железа, марганца одновременно через весь ход анализа проводят контрольный опыт (опыт на загрязнение реактивов). Усредненное (из трех) значение аналитического сигнала контрольного опыта вычитают из значений аналитического сигнала раствора пробы.

## 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю алюминия, ванадия, железа, кремния, марганца, молибдена и титана ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = C_1 + \frac{(C_2 - C_1) \cdot (A_x - A_1)}{A_2 - A_1},$$

где  $C_1$  — массовая доля определяемого элемента в рабочем растворе сравнения с меньшим (по отношению к анализируемому) содержанием определяемого элемента, %;

$C_2$  — массовая доля определяемого элемента в рабочем растворе сравнения с большим (по отношению к анализируемому) содержанием определяемого элемента, %;

$A_1$  — значение оптической плотности рабочего раствора сравнения с меньшим (по отношению к анализируемому) содержанием определяемого элемента;

$A_2$  — значение оптической плотности рабочего раствора сравнения с большим (по отношению к анализируемому) содержанием определяемого элемента;

$A_x$  — значение оптической плотности анализируемого раствора.

4.2. Расхождение между результатами двух параллельных определений не должно превышать значений, указанных в табл. 3.

Таблица 3

Определяемый элемент	Массовая доля, %	Допускаемое расхождение, %	Определяемый элемент	Массовая доля, %	Допускаемое расхождение, %	
1	2	3	1	2	3	
Ванадий	30	0,6	Молибден	10	0,6	
	40	0,9		15	0,8	
	50	1,1		20	1,2	
	60	1,4		0,1	0,01	
Алюминий	20	0,5	Кремний	0,5	0,05	
	30	0,8		1	0,1	
	40	1,1		Железо	0,4	0,04
	50	1,4			1	0,1
Титан	5	0,6	Марганец	2	0,2	
	10	0,7		0,5	0,05	
	15	0,8		1	0,1	
				2	0,2	
			2,5	0,25		



**Изменение № 1 ГОСТ 26473.12—85 Сплавы и лигатуры на основе ванадия. Метод атомно-абсорбционного анализа**

**Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 14.05.91 № 678**

**Дата введения 01.01.92**

Вводная часть. Первый абзац и таблицу 1 изложить в новой редакции: «**Настоящий стандарт распространяется на сплавы и лигатуры на основе ванадия и устанавливает атомно-абсорбционный метод определения компонентов и примесей, приведенных в табл. 1.**

*(Продолжение см. с. 40)*

Т а б л и ц а 1

Определяемый элемент	Определяемая массовая доля, %	Определяемый элемент	Определяемая массовая доля, %
Алюминий	10—50	Молибден	5—40
Ванадий	30—80	Титан	2—25
Железо	0,05—10	Хром	0,05—10
Кремний	0,05—1	Медь	0,05—1
Марганец	0,04—2,5		

Раздел 2. Первый абзац изложить в новой редакции: «Спектрофотометр атомно-абсорбционный, позволяющий проводить атомизацию в пламени»;

дополнить абзацами: «Хром металлический по ГОСТ 5905—79.

Медь металлическая с массовой долей основного вещества не менее 99,9 %.

Кремния порошок, прокаленный при 500 °С, с массовой долей основного вещества не менее 99,9 %.

(Продолжение см. с. 41)

Натрий кремнекислый, 9-водный.

Натрий углекислый по ГОСТ 83—79.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, раствор с концентрацией 0,1 моль/дм<sup>3</sup>.

Пункт 2.1. Первый абзац. Исключить слова: «Раствор железа (рабочий), содержащий 0,1 мг/см<sup>3</sup> железа, готовят разбавлением стандартного раствора водой в 10 раз»;

второй абзац изложить в новой редакции: «Стандартный раствор кремния, содержащий 1 мг/см<sup>3</sup> кремния, готовят одним из способов.

Первый способ: навеску массой 2,1309 г двуокиси кремния помещают в се-ребряную чашку, добавляют 6—8 г гидроокиси калия, приливают 30 см<sup>3</sup> воды, перемешивают и нагревают до полного растворения. Раствор переводят в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, доводят до метки водой.

Второй способ: навеску массой 2,1309 г двуокиси кремния или 1,0000 г прокаленного порошка кремния сплавляют с 15 г натрия углекислого в платиновом тигле, охлаждают, выщелачивают раствором натрия гидроокиси и доливают до объема 1 дм<sup>3</sup> этим же раствором.

Третий способ: приготовление стандартного раствора кремния по ГОСТ 4212—76 из натрия кремнекислого»;

восьмой абзац. Исключить слова: «Раствор марганца (рабочий), содержащий 0,1 мг/см<sup>3</sup> марганца, готовят разбавлением стандартного запасного раствора водой в 10 раз»;

дополнить абзацами: «Стандартный раствор хрома (запасной), содержащий 10 мг/см<sup>3</sup> хрома: 1 г металлического хрома помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup> и растворяют при нагревании в 20 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1. По растворении приливают 10 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:1, продолжают нагревание до выделения паров серной кислоты, охлаждают, приливают 50 см<sup>3</sup> воды, нагревают до растворения солей, вновь охлаждают, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> и доводят до метки водой.

Раствор хрома (рабочий), содержащий 1 мг/см<sup>3</sup> хрома, готовят разбавлением стандартного запасного раствора водой в 10 раз.

Стандартный раствор меди, содержащий 1 мг/см<sup>3</sup> меди: 1 г металлической меди помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают 5 см<sup>3</sup> азотной кислоты, растворяют при нагревании, разбавляют до 50 см<sup>3</sup> водой, кипятят до удаления окислов азота. Раствор охлаждают до комнатной температуры и переводят в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, доводят до метки водой».

Пункты 3.1.1, 3.1.2 изложить в новой редакции:

«3.1.1. Рабочие растворы сравнения для определения кремния, железа, марганца и меди готовят разбавлением соответствующих стандартных растворов, а для хрома — стандартного рабочего раствора. В шесть мерных колб вместимостью 100 см<sup>3</sup> вводят по 0,25; (марганца — 0,2); 0,5; 1,0; 2,0; 3,0; 5,0 см<sup>3</sup> стандартных растворов кремния, железа, марганца, меди, хрома, доводят до метки водой, получают растворы, содержащие 0,0025 (марганца 0,002), 0,005; 0,01; 0,02; 0,03; 0,05 мг/см<sup>3</sup> этих элементов в растворе, что соответствует следующим массовым долям элементов в пробе: 0,05 (марганца 0,04), 0,1, 0,2, 0,4, 0,6 и 1,0 % кремния, железа, марганца, меди и хрома.

Для определения (при необходимости) марганца при содержании до 2,5 % готовят дополнительно рабочий раствор сравнения: в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> вводят по 5,0 см<sup>3</sup> стандартных растворов кремния, железа, стандартного рабочего раствора хрома и 12,5 см<sup>3</sup> стандартного раствора марганца, доводят до метки водой, получают растворы, содержащие по 0,05 мг/см<sup>3</sup> кремния, железа, хрома и 0,125 мг/см<sup>3</sup> марганца, что соответствует 1 % кремния, железа, хрома и 2,5 % марганца.

3.1.2. Для определения ванадия, молибдена, алюминия, титана, хрома и железа в лигатурах состава ванадий-молибден-алюминий-железо-хром, ванадий-молибден-алюминий-титан, ванадий-алюминий-титан, ванадий-алюминий готовят последовательно четыре серии растворов сравнения.

Серия 1, растворы № 1—2. В две мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> последовательно вводят стандартные растворы 15,5 и 17,5 см<sup>3</sup> ванадия; 15,0 и

17,5 см<sup>3</sup> молибдена; 2,5 и 5,0 см<sup>3</sup> хрома; 25 и 50 см<sup>3</sup> железа; 14 и 7 см<sup>3</sup> алюминия, доводят до метки водой. Получают растворы, содержащие 1,55 и 1,75 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 1,50 и 1,75 мг/см<sup>3</sup> молибдена, 0,25 и 0,5 мг/см<sup>3</sup> хрома и железа 1,4 и 0,7 мг/см<sup>3</sup> алюминия.

Серия 1, растворы № 3—4 (рабочие растворы сравнения). Каждый из полученных растворов № 1—2 разбавляют в 20 раз. Для этого 5 см<sup>3</sup> раствора переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой, получают растворы, содержащие 0,0775 и 0,0875 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 0,075 и 0,0875 мг/см<sup>3</sup> молибдена, 0,0125 и 0,025 мг/см<sup>3</sup> хрома и железа, 0,070 и 0,035 мг/см<sup>3</sup> алюминия, что соответствует следующим массовым долям элементов в пробе: 31 и 35 % ванадия, 30 и 35 % молибдена, 5 и 10 % хрома и железа, 28 и 14 % алюминия.

Серия 2, растворы № 1—2. В две мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> последовательно вводят стандартные растворы 15 и 17 см<sup>3</sup> ванадия, 2,5, 17,5 и 20 см<sup>3</sup> молибдена, 5,0 и 10,5 см<sup>3</sup> алюминия, 12,5 и 3,5 см<sup>3</sup> титана, доводят до метки водой. Получают растворы, содержащие 1,5 и 1,7 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 0,25, 1,75 и 2,0 мг/см<sup>3</sup> молибдена, 0,5 и 1,05 мг/см<sup>3</sup> алюминия, 1,25 и 0,35 мг/см<sup>3</sup> титана.

Серия 2, растворы № 3—4 (рабочие растворы сравнения). Каждый из полученных растворов № 1—2 разбавляют в 20 раз. Для этого 5 см<sup>3</sup> раствора переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой, получают растворы, содержащие 0,075 и 0,085 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 0,0125, 0,0875 и 0,10 мг/см<sup>3</sup> молибдена, 0,025 и 0,0525 мг/см<sup>3</sup> алюминия, 0,0625 и 0,0175 мг/см<sup>3</sup> титана, что соответствует следующим массовым долям элементов в пробе: 30 и 34 % ванадия, 5,35 и 40 % молибдена, 10 и 21 % алюминия, 25 и 7 % титана.

Серия 3, растворы № 1—3. В три мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> последовательно вводят стандартные растворы: 22,5, 25 и 30 см<sup>3</sup> ванадия; 25, 21 и 13,5 см<sup>3</sup> алюминия; 1,0, 2,5 и 5,0 см<sup>3</sup> титана, доводят до метки водой. Получают растворы, содержащие 2,25, 2,5 и 3,0 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 2,5, 2,1 и 1,35 мг/см<sup>3</sup> алюминия, 0,1, 0,25 и 0,5 мг/см<sup>3</sup> титана.

Серия 3, растворы № 4—6 (рабочие растворы сравнения). Каждый из полученных растворов № 1—3 разбавляют в 20 раз. Для этого 5 см<sup>3</sup> раствора переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой, получают растворы, содержащие 0,1125, 0,125 и 0,15 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 0,125, 0,105 и 0,0675 мг/см<sup>3</sup> алюминия, 0,035, 0,0125 и 0,025 мг/см<sup>3</sup> титана, что соответствует следующим массовым долям элементов в пробе: 45, 50 и 60 % ванадия, 50, 42 и 27 % алюминия, 2,5 и 10 % титана.

Серия 4, растворы № 1—2. В две мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup> последовательно вводят стандартные растворы 35 и 40 см<sup>3</sup> ванадия, 15 и 10 см<sup>3</sup> алюминия, доводят до метки водой. Получают растворы, содержащие 3,5 и 4,0 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 1,5—1,0 мг/см<sup>3</sup> алюминия.

Серия 4, растворы № 3—4 (рабочие растворы сравнения). Каждый из полученных растворов № 1—2 разбавляют в 20 раз. Для этого 5 см<sup>3</sup> раствора переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой, получают растворы, содержащие 0,175 и 0,20 мг/см<sup>3</sup> ванадия, 0,075 и 0,05 мг/см<sup>3</sup> алюминия, что соответствует следующим массовым долям элементов в пробе: 70 и 30 % ванадия, 30 и 20 % алюминия».

Пункт 3.2. Первый абзац. Исключить слова: «(при лигатуре алюминий-ванадий-марганец-титан) или в стакан из стеклоглуглера (при лигатуре алюминий-ванадий-молибден-титан)»;

после слов «Полученный раствор используют для определения примесей кремния» дополнить словами: «железа, хрома, меди и марганца»;

второй абзац изложить в новой редакции: «Для определения компонентов сплава (при содержании более 1 %) : алюминия, ванадия, железа, молибдена, титана и хрома полученный раствор разбавляют водой в 20 раз (аликвотную часть — 5 см<sup>3</sup> переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой».

Пункт 3.3. Первый абзац после слов «Прибор приготавливают к работе» дополнить словами: «согласно инструкции по работе с прибором»;

таблицу 2 изложить в новой редакции:

Элемент	Аналитическая линия, нм	Горелка	Ширина щели, мм	Расход газов, дм <sup>3</sup> /м мин
Ванадий	318,4 439,0	Однощелевая, длина щели 50 мм	2	Закись азота — — 12,5 ацетилен — 5,5
Алюминий	309,3	То же	2	То же
Титан	364,3	»	2	»
Молибден	313,3	»	2	»
Кремний	251,6	»	2	»
Хром	357,9	»	2	»
Железо	248,3	Однощелевая, длина щели 100 мм	2	Воздух — 24 ацетилен — 4,7
Марганец	279,4	То же	2	То же
Медь	324,8	»	2	»

Пункт 4.2 изложить в новой редакции: «4.2. Значения допускаемых расходов приведены в табл. 3.

Определяемый элемент	Массовая доля, %	Допускаемые расхождения, %	Определяемый элемент	Массовая доля, %	Допускаемые расхождения, %	
Ванадий	30,0	1,9	Хром	0,05	0,05	
	40,0	2,1		0,10	0,01	
	50,0	2,3		1,0	0,1	
	60,0	2,5		5,0	0,4	
	70,0	2,7		10,0	0,8	
	80,0	2,9		Кремний	0,05	0,01
Алюминий	10,0	0,3	0,10		0,02	
	20,0	0,5	0,5		0,1	
	30,0	0,8	1,0		0,2	
	40,0	1,1	Железо		0,05	0,01
	50,0	1,5			0,1	0,02
	Титан	2,0		0,2	1,0	0,2
5,0		0,4	5,0	0,5		
10,0		0,8	10,0	1,0		
15,0		1,2	Марганец	0,040	0,005	
25,0		2,0		0,10	0,01	
Молибден		5,0		0,2	1,0	0,1
	10,0	0,4		2,5	0,3	
	30,0	1,2	Медь	0,050	0,005	
	40,0	1,6		0,10	0,01	
		0,50		0,05		
			1,0	0,1		