

УДК 389: 543.063: 669.1

## ПОГРЕШНОСТЬ ХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА МАЛЫХ КОНЦЕНТРАЦИЙ ЭЛЕМЕНТОВ В ЧЁРНЫХ МЕТАЛЛАХ

В.В.Степановских, Ю.Л.Плинер, М.П.Пырина  
ЗАО "Институт стандартных образцов"  
620219, Екатеринбург, ГСП-784, пр.Ленина, 101, корп.2

Проведена оценка межлабораторной воспроизводимости результатов химического анализа малых концентраций (менее 0,1 %) элементов путём математико-статистической обработки больших массивов экспериментальных данных, полученных в процессе выпуска стандартных образцов состава сталей и чугунов.

С использованием результатов фактической погрешности количественного химического анализа и установленных метрологических требований назначены нижние границы диапазона измерений для 19 элементов в чёрных металлах.

**Степановских Валерий Васильевич** - кандидат технических наук, заместитель директора по научной работе ЗАО "Институт стандартных образцов".

**Область научных интересов:** метрология аналитического контроля состава материалов черной металлургии, аккредитация аналитических лабораторий.

**Автор 30 публикаций и 1 монографии.**

**Плинер Юрий Львович** - кандидат технических наук, ведущий научный сотрудник ЗАО "Институт стандартных образцов".

**Область научных интересов:** металлургия, метрология аналитического контроля состава материалов черной металлургии на базе применения стандартных образцов.

**Автор более 300 публикаций, 18 монографий.**

**Пырина Мила Петровна** - кандидат химических наук, старший научный сотрудник ЗАО "Институт стандартных образцов".

**Область научных интересов:** метрологические проблемы аналитического контроля качества металлопродукции.

**Автор 15 публикаций и 2 монографий.**

По мере развития металлургического производства и повышения требований к качеству металлопродукции всё большее значение в аналитической практике заводских лабораторий приобретает достоверная информация о малых содержаниях элементов, в том числе микропримесей цветных металлов и мышьяка.

Для организации и внедрения метрологического контроля аналитических работ необходимо решение двух взаимосвязанных проблем: выпуска стандартных образцов (СО) с аттестованными значениями малых (до 0,1 %) содержаний элементов, исследования фактического уровня погрешности разработанных методик<sup>1</sup> их количественного химического анализа (КХА) и назначения нижней границы диапазона измерений.

Наиболее информативным показателем погрешности методик КХА общепризнана межлабораторная воспроизводимость результатов анализа [2,3].

Практика изучения погрешности химического анализа показала [4,5], что в большинстве случаев концентрационную зависимость стандартного отклонения (СКО)  $S_p$ , характеризующего

<sup>1</sup>Методика может считаться разработанной, если приняты необходимые меры для уменьшения до приемлемого минимума выступающей в качестве систематической методической погрешности и с исчерпывающей полнотой и ясностью изложен алгоритм выполнения методики [1,2].

межлабораторную воспроизводимость средних результатов анализа, удаётся аппроксимировать уравнением:

$$\lg S_B = 0.5 \lg c + \lg a_n \quad (1)$$

или после потенцирования (1)

$$S_B = a_n \sqrt{c} \quad (2)$$

где  $c$  - концентрация элемента,  $a_n$  - величина постоянная для данного элемента.

Однако при выводе уравнения (2) предполагалось, что оно может быть справедливым лишь до определённой концентрации, выше которой допустимо пренебречь изменчивостью контрольного (холостого опыта), и что для случая, когда массовая доля элемента существенно меньше, чем его содержание в контрольной пробе, величина  $S_B$  не должна зависеть от концентрации элемента.

Очевидно, исходя из подобных рассуждений, Дженкинс [6] преобразовал формулу (2) применительно к рентгеноспектральному анализу следующим образом:

$$S_B = a_n \sqrt{c + 0,1} \quad (3)$$

Работы по оценке нижней границы диапазона определения малых содержаний элементов на основе оценивания случайной изменчивости контрольного опыта [7] показали сложность решения задачи из-за трудоёмкости и недостаточной надёжности эксперимента, тем более, что для многих аналитических методик невозможно опытное исследование метрологических характеристик результатов контрольного опыта.

Представляется, что в этих условиях единственно возможным путём является обобщение зарубежного и отечественного опыта по разработке стандартов и СО для малых массовых долей элементов.

Выполненные ранее исследования (см. например, [1]) свидетельствуют, что уравнение (2) остаётся справедливым для достаточно низких концентраций компонентов. Однако при обработке отдельных экспериментальных данных бывают ситуации, качественно соответствующие уравнению (3). Так, в японских СО практически постоянное значение  $S_B$  наблюдалось для 0,002 - 0,02 % серы, в американском стандарте на методы анализа меди в стали значение  $S_B$ , равное 0,0021 %, было получено для содержаний 0,02 и 0,08 % и т.д. В то же время обработка как отечественных, так и зарубежных массивов экспериментальных данных свидетельствует, что для некоторых ат-

тестованных характеристик наблюдается не постоянство значения  $S_B$ , соответствующее общим соображениям о влиянии фоновых помех на результаты анализа, а обратная картина, которую можно характеризовать как уменьшение коэффициента  $a_n$  в уравнении (2) для концентраций менее 0,1 %.

Например, при аттестации японских СО состава стали получено  $a_n = 0,002$  при 0,0009 % азота и  $a_n = 0,005$  для более высоких содержаний;  $a_n = 0,007$  при 0,01 - 0,05 % кобальта и  $a_n = 0,016$  при содержании этого элемента 0,21 - 7,42 % и т.д.

В целях необходимости решения вопросов, связанных с исследованием особенностей определения малых содержаний компонентов в чёрных металлах и назначением нижней границы диапазона измерений, в Институте стандартных образцов была реализована целевая программа по установлению химическими методиками малых содержаний элементов в государственных СО путём проведения межлабораторных экспериментов (МЛЭ), в котором совместно с нашим институтом принимали участие многие промышленные организации.

Общий объём выборки при исследовании воспроизводимости результатов методик химического анализа в рамках межлабораторных экспериментов по аттестации СО - 4380 средних результатов, распределение которых не противоречит нормальному закону. Для математико-статистической обработки не использованы лишь отдельные результаты, которые нельзя было отнести к грубым (общее число исключённых результатов составило около 2 % обрабатываемого массива). Оценены значения  $S_B$  для кремния, марганца, хрома, никеля, молибдена, ванадия, меди, алюминия, титана, кобальта, вольфрама, церия, циркония, магния, бора, сурьмы, олова, цинка и мышьяка в диапазоне концентраций менее 0,1 %, контролируемых в сталях и чугунах методами химического анализа.

Полученные данные удовлетворительно аппроксимируются уравнением<sup>2</sup>

$$\lg S_B = b \lg c + \lg a_n \quad (\text{или } S_B = a_n c^b, \text{ где } b < 1) \quad (4)$$

Необходимо отметить, что уравнение (4) в стандарте ГОСТ Р ИСО 5725 регламентируется как один из типов взаимосвязи показателя воспроизводимости и значения измеряемой величины.

Предварительная обработка данных показала, что погрешность определения свинца значимо меньше, чем для других микропримесей цветных

<sup>2</sup> В СО состава сталей аттестованные содержания свинца менее 0,1% находятся в узком диапазоне (0,0001 - 0,0003%), не позволяющем получить концентрационную зависимость воспроизводимости результатов анализа для этого элемента.

металлов и мышьяка. Для Sn, Sb, Zn и As положение оценок СКО на диаграммах зависимости  $\lg S_B - \lg c$  позволяет предполагать, что значения  $S_B$  принадлежат одной генеральной совокупности, и их отклонение от линии регрессии определяется только за счёт случайного рассеивания экспериментальных данных. Исходя из этого предположения и в связи с малым объёмом выборки для каждого отдельного элемента, представляется оправданным переход в соответствии с моделью Р. Пюшеля [8] от изучения индивидуальных для каждого элемента показателей воспроизводимости к получению единой концентрационной зависимости СКО  $S_B$  в исследуемом диапазоне содержаний микропримесей олова, сурьмы, цинка и мышьяка.

Значения оценок параметров  $b$  и  $\lg a_s$  концентрационных зависимостей вида (4), полученные с использованием большого числа данных МЛЭ по определению малых содержаний 19 элементов в чёрных металлах и характеризующие средний для отрасли уровень показателей воспроизводимости результатов КХА, приведены в таблице.

Таблица

Значения  $b$  и  $\lg a_s$ , характеризующие межлабораторную воспроизводимость результатов определения малых концентраций элементов в сталях и чугунах

Элемент	Диапазон содержаний, мас. %	$b$	$\lg a_s$	$c_{нр}$ , мас. %
Si	0,0060 - 0,097	0,52	-1,95	0,001
Mn	0,0011 - 0,082	0,49	-2,12	0,0007
Cr	0,0016 - 0,098	0,51	-2,01	0,0009
Ni	0,0047 - 0,098	0,51	-2,01	0,0009
Mo	0,00033 - 0,093	0,61	-1,80	0,0005
V	0,0008 - 0,087	0,60	-1,78	0,0007
Cu	0,0075 - 0,095	0,61	-1,85	0,0004
Al	0,0056 - 0,10	0,53	-1,83	0,0017
Ti	0,00027 - 0,080	0,60	-1,80	0,0006
Co	0,003 - 0,098	0,61	-1,89	0,0003
W	0,0037 - 0,096	0,66	-1,58	0,0008
Ce	0,0013 - 0,1	0,57	-1,84	0,0009
Zr	0,004 - 0,1	0,55	-1,80	0,0015
Mg	0,0007 - 0,1	0,54	-2,04	0,0005
B	0,00083 - 0,022	0,61	-1,81	0,0006
As	0,00035 - 0,12	0,62	-1,79	0,0005
Sb	0,0004 - 0,0009	0,62	-1,79	0,0005
Sn	0,00026 - 0,0038	0,62	-1,79	0,0005
Zn	0,00027 - 0,0023	0,62	-1,79	0,0005

Из таблицы следует, что более высокое, чем 0,5, значение коэффициента регрессии в уравнениях связи  $\lg S_B - \lg c$  установлено для 12 элементов: Mo, V, Cu, Ti, Co, W, Ce, B, Zn, Sb, Sn и As.

Вышеизложенное показывает, что обоснованное нормирование точности методик КХА может основываться только на экспериментальных данных МЛЭ, и что рекомендация [5] использовать для аппроксимации концентрационной зависимости случайной погрешности лишь уравнение (1), является неправомерной.

Кроме того, как показал анализ данных МЛЭ, при достаточно низких концентрациях молибдена, олова, мышьяка, цинка и сурьмы значение коэффициента вариации  $V_s$  оказывается настолько высоким, что погрешность определения содержания элемента может превышать определяемую величину. Ниже приведены значения  $V_s$  для отдельных значений массовых долей:

Элемент	C, мас. %	$V_s$ , %
Sn	0,00026	42
As	0,00035	37
Zn	0,00036	42
Sb	0,00040	53
Mo	0,00035	43

Полученные с использованием экспериментальных данных уравнения зависимости значений СКО  $S_B$  и малых (менее 0,1 %) содержаний позволяют с требуемой точностью оценить нижнюю границу диапазона измерений (предел определения)  $c_{нр}$  указанных в таблице легирующих элементов, цветных вредных примесей и мышьяка в чёрных металлах.

Коэффициент вариации, характеризующий воспроизводимость отдельного среднего результата определения концентрации, которая устанавливается в качестве нижней границы диапазона измерений, принимают равным 30%, т.е. случайная составляющая погрешности такого результата находится на уровне 60% измеряемой величины (для доверительной вероятности 0,95). Предельная погрешность, которая может остаться незамеченной для принятой вероятности ошибки первого и второго рода, не превышает значения самой контролируемой величины. Это обстоятельство позволяет считать установленное требование к погрешности определения содержаний, находящихся на нижней границе диапазона измерений, при контроле продукции в одной лаборатории достаточно обоснованным и использовать при нормировании точности в рассматриваемой области содержаний.

Исходя из принятых требований к  $c_{нр}$  и ус-

тановленных уравнений связи (4), получаем после потенцирования  $\lg c_{\text{нр}}$  вычисленных по формуле (5).

$$\lg c_{\text{нр}} = \frac{\lg 0,3 - \lg a}{b - 1} \quad (5)$$

значения нижних границ диапазона измерений.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Плинер Ю.Л. Точность аналитического контроля чёрных металлов / Ю.Л.Плинер, И.М.Кузьмин, М.П.Пырина. М.: Metallurgy, 1994. 256 с.
2. ГОСТ Р ИСО 5725-1-2002. Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 1.
3. Плинер Ю.Л. Управление качеством химического анализа в металлургии / Ю.Л.Плинер, Е.А.Свечникова, В.М.Огурцов. М.: Metallurgy, 1979. 208 с.
4. Плинер Ю.Л. Метрологические проблемы аналитического контроля качества металлопродукции / Ю.Л.Плинер, И.М.Кузьмин // М.: Metallurgy, 1989. 216 с.
5. Hughes H.H., Hurley P. W. Precision and accuracy of test method and the Concept of k - factors in chemical analysis // Analyst. 1987. V.112. №10. P.1445 - 1449.
6. Jenkins R. A reviews of empirical influence coefficient Methods in X- ray spectrometry // Proc. 27-th annual spectrometry // Proc. 27-th annual confer. appl. X- ray anal. Denver. 1979. P.281 - 292.
7. Фёдорова С. Ф. Нижний предел диапазона измерений методик химического анализа. Стандартные образцы в чёрной металлургии. // Темат. сб. науч. тр. ИСО ЦНИИЧМ. М.: Metallurgy, 1979. №8. С.13 - 16.
8. Puschel R. // Microchimica Acta. 1968. № 6. S.782-801.

\* \* \* \* \*

---

#### ERROR OF CHEMICAL ANALYSIS OF LOW-CONTENT ELEMENTS IN FERROUS METALS. V.V.Stepanovskikh, Yu.L.Pliner, M.P.Pyrina

*Valuation of interlaboratory reproducibility of low-content elements analysis results (less than 0.1%) is performed using mathematical-statistical data proceeding of large data base, which has been obtained during production of CRMs of steel and cast iron.*

*Low bounds of measurement range for 19 elements in ferrous metals were assigned using results of actual error of quantitative chemical analysis and established metrological requirements.*

---