Изменение № 1 ГОСТ 14657.9—82 Болсич. Методы определения содержания двускиси углерода

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 11.08.88 No. 2905

Дата введения 01.01.89

Наименование стандарта изложнть в новой редакции: «Боксит. Методы определения диоксида углерода»; вскаючать своро: «content».

Под наименованием стандарта проставить код: ОКСТУ 1711.

По всему тексту стандарта заменить слова: «содержание» на «массовая доля», «двуокись» на «днокенд».

Вводная часть. Первый абзац. Заменить значение: 10 % на 15 %;

третий абзац исключить.

Пункт 2.1 дополнить абзацами (после первого): «Весы лабораторные по ГОСТ 24104—80 2-го класса точности.

Электропечь муфельная с терморегулятором, обеспечивающим температуру нагрева 400°C.

Барометр по ГОСТ 8.431-81.

Термометр лабораторный по ГОСТ 215—73.

Известь патронная»:

четвертый абзац. Заменить ссылку: ГОСТ 18300—72 на ГОСТ 18300—87:

пятый абзац. Исключить слова: «по ГОСТ 10816—64»; заменить словат «раствор 1 г/дм3» на «раствор с массовой долей 0,1 %»;

восьмой абзац дополнить словами: «стандартный раствор хранят в бутыли, закрытой пробкой с хлоркальциевой трубкой, заполненной натронной известью»;

(Продолжение см. с. 76)

## (Продолжение изменения к ГОСТ 14657.9-82)

десятый абзац изложить в новой редакции: «Для приготовления стандартного раствора углекислого натрия используют свежепрокипяченную дистиллированную воду».

Пункт 2.2.1. Первый абзац. Заменить значение: 0.25—2 на 0.1—2;

второй абзац после слова «бане» дополнить словами: «в которую помещен термометр»; после слова «Повторяют» дополнить словами: «термостатирование и».

Пункт 2.2.2. Второй абзац. Исключить слово: «часть».

Пункт 2.3.1. Формула. Экспликацию изложить в новой редакции:

«где V — объем диоксида углерода, измеренный после разложения боксита, см $^3$ ;

- V<sub>1</sub> объем раствора соляной кислоты, введенный в реакционную колбу для выделения из боксита диоксида углерода, см<sup>3</sup>;
- V<sub>4</sub> объем стандартного раствора углекислого натрия, израсходованный на определение, см<sup>3</sup>:
- V<sub>2</sub> объем диоксида углерода, измеренный после разложения стандартного раствора углекислого натрия, см<sup>3</sup>;
- $V_3$  объем раствора соляной кислоты, введенный в реакционную колбу для выделения диоксида углерода из стандартного раствора углекислого натрия, см $^3$ ».

Пункт 2.3.2. Исключить слово: «двух»; таблицу 1, изложить в новой редакции:

(Продолжение см. с. 77)

Таблица 1

Массовая доля диоксида уг- лерода в боксите, %	Допускаемое расхождение, % (абс.)	
	сходимости	воспроизводимости
От 0,10 до 0,50 включ.	0,05	0,07
<b>CB.</b> 0,50 » 1,50 »	0,10	0,15
<b>▶</b> 1,50 » 3,00 »	0,15	0,20
<b>&gt;</b> 3,0 » 10,0 »	0,2	0,3
<b>▶</b> 10,0 » 15,0 »	0,3	0,4

Пункт 3.1. Третий абзац. Заменить слова: «0,1 н. раствор» на «раствор молярной концентрации эквивалента 0,1 моль/дм³»;

(Продолжение см. с. 78)

## (Продолжение изменения к ГОСТ 14657.9-82)

пятый абзац. Заменить ссылку: ГОСТ 18300—72 на ГОСТ 18300—87; десятый абзац дополнить обозначением: ч. Пункт 3.2.2. Таблицу 2 дополнить значением с соответствующими показа-

телями:

Массовая доля диоксида уг- лерода, %	Масса навески пробы, г	Объем раствора гидроокиси бария, см <sup>®</sup>
От 10,0 до 15,0 включ.	0,25	25,0

Пункт 3.3.1. Формула, Экспликация. Заменить слова: «0,1 н. раствор» на сраствор молярной концентрации эквивалента 0,1 моль/дм3».

(ИУС № 12 1988 г.)