

---

**Изменение № 2 ГОСТ 22772.3—77 Руды марганцевые и концентраты. Методы определения содержания двуокиси марганца**

**Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 26.05.88 № 1491**

**Дата введения 01.01.89**

Под наименованием стандарта проставить код: ОКСТУ 0730.

Наименование стандарта. Заменить слова: «и концентраты» на «концентраты и агломераты»; «and concentrates» на «concentrates and agglomerates».

Вводную часть изложить в новой редакции: «Настоящий стандарт распространяется на марганцевые руды, концентраты и агломераты и устанавливает титриметрические методы определения двуокиси марганца при массовой доле от 5 до 95 %».

По всему тексту стандарта заменить единицы: мл на см<sup>3</sup>, л на дм<sup>3</sup>.

Разделы 2, 3. Наименование. Заменить слово: «объемный» на «титриметрический».

Пункт 2.1.1. Шестой абзац дополнить словами: «Массовую концентрацию титрованного раствора устанавливают по щавелевокислороду натрия или по стандартному образцу»;

седьмой, восьмой абзацы. Заменить слово и обозначение: «титр» на «массовую концентрацию»,  $T$  на  $C$ ;

последний абзац изложить в новой редакции: «Массовую концентрацию раствора марганцовокислого калия по стандартному образцу устанавливают сле-

*(Продолжение см. с. 58)*

(Продолжение изменения к ГОСТ 22772.3—77)

дующим образом: навеску стандартного образца марганцевой руды, концентрата или агломерата с близким содержанием двуокиси марганца, относящегося к тому же типу руды, что и анализируемая проба, проводят через все стадии анализа в соответствии с пп. 2.2.1 и 2.2.2.

Массовую концентрацию ( $C$ ) раствора марганцовокислого калия в граммах двуокиси марганца на кубический сантиметр, установленную по стандартному образцу, вычисляют по формуле

$$C = \frac{A \cdot m}{(V - V_1) \cdot 100} ,$$

где  $A$  — массовая доля двуокиси марганца в стандартном образце, %;

$m$  — масса навески стандартного образца, г;

$V$  — объем раствора марганцовокислого калия, израсходованный на титрование раствора контрольного опыта,  $\text{см}^3$ ;

$V_1$  — объем раствора марганцовокислого калия, израсходованный на титрование избытка щавелевокислого натрия в растворе стандартного образца,  $\text{см}^3$ .

Пункты 2.2.1, 2.3.1, 3.2.1, 3.3.1. Заменить слова: «марганцевой руды или концентрата» на «пробы».

Пункты 2.3.1, 3.3.1. Заменить обозначения и слово:  $X$  на  $X_{\text{MnO}_2}$ ,  $T$  на  $C$ , «титр» на «массовая концентрация».

(Продолжение см. с. 59)

Раздел 2 дополнить пунктом — 2.3.2: «2.3.2. Допускаемые расхождения между результатами двух определений при доверительной вероятности  $P=0,95$  указаны в таблице (п. 3.3.2)».

Раздел 3. Исключить слова: «(для руд и концентратов, не содержащих двухвалентное железо)».

Пункт 3.1.1. Пятый абзац изложить в новой редакции: «калий двухромовокислый по ГОСТ 4220—75, титрованный раствор, приготовленный следующим образом: 9,8072 г двухромовокислого калия, перекристаллизованного и высушенного при 180—200 °С, растворяют в 100 см<sup>3</sup> воды, переливают в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и перемешивают. 1 см<sup>3</sup> раствора соответствует 0,008693 г двуокиси марганца»;

дополнить абзацами (после пятого):

«Массовую концентрацию раствора двухромовокислого калия по стандартному образцу устанавливают следующим образом: навеску стандартного образца марганцевой руды, концентрата или агломерата с близким содержанием двуокиси марганца, относящегося к тому же типу руды, что и анализируемая проба, проводят через все стадии анализа в соответствии с пп. 3.2.1—3.2.3.

Массовую концентрацию ( $C$ ) раствора двухромовокислого калия в граммах на кубический сантиметр вычисляют по формуле

$$C = \frac{A \cdot m}{(V - V_1) \cdot 100} ,$$

(Продолжение см. с. 60)

(Продолжение изменения к ГОСТ 22772.3—77)

- где  $A$  — массовая доля двуокиси марганца в стандартном образце, %;  
 $m$  — масса навески стандартного образца, г;  
 $V$  — объем раствора двухромовокислого калия, израсходованный на титрование раствора контрольного опыта, см<sup>3</sup>;  
 $V_1$  — объем раствора двухромовокислого калия, израсходованный на титрование избытка соли Мора, см<sup>3</sup>.

Пункт 3.3.2. Исключить слово: «параллельных»;  
таблицу изложить в новой редакции:

| Массовая доля двуокиси марганца, % | Допускаемое расхождение, % |
|------------------------------------|----------------------------|
| От 5 до 10                         | 0,10                       |
| Св. 10 » 20                        | 0,20                       |
| » 20 » 40                          | 0,3                        |
| » 40 » 60                          | 0,4                        |
| » 60 » 95                          | 0,5                        |

(ИУС № 8 1988 г.)