

УТВЕРЖДАЮ

Начальник Департамента  
науки и техники РАО  
"ЭЭС России"

А.П.Берсенев

"30" 09 1994 г.

*Принято*

ИЗМЕНЕНИЕ № I РД 34.37.523.10-88 "Воды производственные тепло-  
вых электростанций. Методы определения окисляе-  
мости воды"

---

Дата введения 1995-01-01

Вводная часть. Третий абзац исключить.

Пункт 2. Первый абзац изложить в новой редакции: "Весы лабораторные общего назначения 2 класса точности с пределом взвешивания 200 г";

второй абзац исключить;

третий абзац изложить в новой редакции: "бюретки по ГОСТ 29251-91;

седьмой абзац изложить в новой редакции: "шметки градуированные по ГОСТ 29227-91";

десятый абзац изложить в новой редакции: "воронки лабораторные по ГОСТ 25336-82";

пятнадцатый абзац дополнить ссылкой: "по ГОСТ 5839-77";

шестнадцатый абзац, приложение. Заменить ссылку: ТУ 6-09-3592-74 на ТУ 6-09-3592-87.

Раздел 2 дополнить новым абзацем: "Допускается применение других средств измерений с метрологическими характеристиками и

оборудование с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже, указанных в настоящем нормативном документе".

Пункт 3.2.1. Первый абзац изложить в новой редакции:  
"Раствор бихромата калия концентрации с  $(1/6 K_2Cr_2O_7)$  = 0,25 моль/дм<sup>3</sup>..." и далее по тексту;

второй абзац изложить в новой редакции: "Разбавлением точно в десять раз готовят раствор бихромата калия концентрации с  $(1/6 K_2Cr_2O_7)$  = 0,025 моль/дм<sup>3</sup> (отбирают пипеткой 100 см<sup>3</sup> раствора концентрации с  $(1/6 K_2Cr_2O_7)$  = 0,25 моль/дм<sup>3</sup> в мерную колбу..." и далее по тексту.

Пункт 3.2.2. Первый абзац изложить в новой редакции:  
"Раствор соли Мора примерной концентрации с  $(Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O)$  = 0,25 моль/дм<sup>3</sup>" и далее по тексту;

второй абзац изложить в новой редакции: "Из приготовленного раствора соли Мора готовят точно раствор концентрации с  $(Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O)$  = 0,025 моль/дм<sup>3</sup>" и далее по тексту;  
слова "0,025н раствор" заменить на:  $(Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O)$  = 0,025 моль/дм<sup>3</sup>".

Пункт 3.2.3. Заменить слова: "0,1% концентрации" на "с массовой долей 0,1%"; слова: "0,1 н раствора щелочи" на "раствора щелочи концентрации с  $(NaOH)$  = 0,1 моль/дм<sup>3</sup>".

Пункт 3.3. Заменить слова: "бихромата калия 0,25н концентрации" на "раствора бихромата калия концентрации с  $(1/6 K_2Cr_2O_7)$  = 0,25 моль/дм<sup>3</sup>" и слова: "раствора бихромата калия 0,025н" на "раствора бихромата калия с  $(1/6 K_2Cr_2O_7)$  = 0,025 моль/дм<sup>3</sup>";

после слов "раствором соли Мора" изложить в новой редакции:  
"концентрации с  $(Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O)$  = 0,25 моль/дм<sup>3</sup> по

п. 3.1.1 или  $0,025$  моль/дм<sup>3</sup> по п. 3.1.2".

Пункт 3.4. Перед первым абзацем проставить номер подпункта: "3.4.1".

Формула (2). Экспликация. Изложить в новой редакции:

"K - поправочный коэффициент к точному раствору соли Мора концентрации  $0,25$  моль/дм<sup>3</sup>;

$0,25$  - раствор соли Мора;

$\delta$  - количество кислорода, эквивалентное  $1$  см<sup>3</sup> точного раствора концентрации соли Мора =  $1$  моль/дм<sup>3</sup>".

Пункт 3.4.2. Название исключить;

заменить слова: "точно  $0,025$  л" на "точно равен  $0,025$  моль/дм<sup>3</sup>";

дополнить новыми подпунктами 3.4.3 и 3.4.4:

"3.4.3. Форма журнала записи результатов анализа приведена в приложении 6 ОСТ 34-70-953.3-88".

"3.4.4. Допустимая погрешность контроля по разделу 5".

Пункт 4.2.1. Первый абзац изложить в новой редакции:

"Калий марганцовокислый, раствор концентрации с  $(1/5 KMnO_4) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup>..." и далее по тексту;

второй абзац (второе предложение). После слов "щавелевой кислоты" изложить в новой редакции: "...и по  $10$  см<sup>3</sup> титрованного раствора щавелевой кислоты концентрации с  $(1/2 H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup>..." и далее по тексту;

третий абзац. Изложить в новой редакции: "Поправочный коэффициент K раствора калия марганцовокислого концентрации точно с  $(1/5 KMnO_4) = 0,1$  моль/дм<sup>3</sup> вычисляют по формуле" и далее по тексту;

пятый абзац изложить в новой редакции: "Этим раствором

пользуются для приготовления рабочего раствора концентрации с  $(1/5 \text{ KMnO}_4) = 0,01 \text{ моль/дм}^3$  и далее по тексту.

Пункт 4.2.2. Черный абзац изложить в новой редакции:

"Раствор азавеловой кислоты концентрации с  $(1/2 \text{ H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) = 0,1 \text{ моль/дм}^3$  и далее по тексту;

второй абзац. Второе предложение изложить в новой редакции: "Этими растворами пользуются для проверки титра раствора калия марганцовокислого концентрации с  $(1/5 \text{ KMnO}_4) = 0,1 \text{ моль/дм}^3$ ;

третий абзац изложить в новой редакции: "Рабочий раствор концентрации с  $(1/2 \text{ H}_2\text{SO}_4) = 0,01 \text{ моль/дм}^3$  готовят..." и далее по тексту.

Пункт 4.2.3. Изложить в новой редакции: "Раствор серной кислоты концентрации с  $(1/2 \text{ KMnO}_4) = 10 \text{ моль/дм}^3$  и далее по тексту.

Пункт 4.3. Пятое предложение изложить в новой редакции: "Обесцветившаяся жидкость титрует из бюретки раствором калия марганцовокислого концентрации с  $(1/5 \text{ KMnO}_4) = 0,01 \text{ моль/дм}^3$  (по п. 4.2.1) до слабого..." и далее по тексту.

Пункт 4.4. Формула (6). Экспликация. Изложить в новой редакции:

"K - поправочный коэффициент раствора калия марганцовокислого концентрации точно с  $(1/5 \text{ KMnO}_4) = 0,01 \text{ моль/дм}^3$ ;

"0,06 - количество кислорода, отвечающее 1 см<sup>3</sup> этого раствора, мг".

Дополнить новыми подпунктами:

"Форма журнала записи результатов анализа приведена в приложении Б ОСТ 34-70-953.3-66";

"Допустимая погрешность контроля по разделу 5".

Дополнить стандарт новым разделом 5:

## "5 ДОПУСТИМАЯ ПОГРЕШНОСТЬ КОНТРОЛЯ

### 5.1 П о в т о р я е м о о т ь

Два результата определений, полученные в одной лаборатории одним исполнителем, на одном оборудовании, на одной пробе, признаются достоверными (с доверительной вероятностью ( $P = 0,95$ )), если расхождение между ними не превышает  $0,25 \text{ см}^3$  титранта.

### 5.2 В о с п р о и з в о д и м о с т ь

Два результата испытаний, полученные в разных лабораториях с использованием одних и тех же методов и одной и той же пробы, признаются достоверными (с доверительной вероятностью ( $P=0,95$ )), если расхождение между ними не превышает  $0,5 \text{ см}^3$  титранта".

Приложение. Исключить ссылку: на ГОСТ 23932-79; дополнить ссылками: ГОСТ 5839-77 (п.2); ГОСТ 29227-91 (п.2); ГОСТ 29251-92 (п. 2); ОСТ 34-70-953.3-88 (пп. 3.4.3, 4.3).

---

Зак. № 136  
Тираж 200

Подписано в печать 3.09.95  
Уч.-изд.л.

---

ПМБ ВТИ  
Москва, Автозаводская, 14/23