

УТВЕРЖДАЮ

Начальник Департамента
науки и техники РАО
"ЭЭС России"

А.П.Барсенев

"30" 1-9 1994 г.

Принят

**ИЗМЕНЕНИЕ № I РД 34.37.523.Ю-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: "пипетки 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 $c\left(\frac{1}{6} K_2 Cr_2 O_7\right) = 0,25$ моль/дм³..." и далее по тексту;

второй абзац изложить в новой редакции: "Разбавлением точно в десять раз готовят раствор бихромата калия концентрации $c\left(\frac{1}{6} K_2 Cr_2 O_7\right) = 0,025$ моль/дм³ (отбирают пипеткой 100 см³ раствора концентрации $c\left(\frac{1}{6} K_2 Cr_2 O_7\right) = 0,25$ моль/дм³ в мерную колбу..." и далее по тексту.

Пункт 3.2.2. Первый абзац изложить в новой редакции:
"Раствор соли Мора примерной концентрации $c\left(Fe\left(NH_4\right)_2\left(SO_4\right)_2 \cdot 6H_2O\right) = 0,25$ моль/дм³" и далее по тексту;

второй абзац изложить в новой редакции: "Из приготовленного раствора соли Мора готовят точно раствор концентрации $c\left(Fe\left(NH_4\right)_2\left(SO_4\right)_2 \cdot 6H_2O\right) = 0,025$ моль/дм³" и далее по тексту;
слова "0,025н раствор" заменить на: $c\left(Fe\left(NH_4\right)_2\left(SO_4\right)_2 \cdot 6H_2O\right) = 0,025$ моль/дм³".

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 $c\left(NaOH\right) = 0,1$ моль/дм³".

Пункт 3.3. Заменить слова: "бихромата калия 0,25н концентрации" на "раствора бихромата калия концентрации $c\left(\frac{1}{6} K_2 Cr_2 O_7\right) = 0,25$ моль/дм³" и слова: "раствора бихромата калия 0,025н" на "раствора бихромата калия $c\left(\frac{1}{6} K_2 Cr_2 O_7\right) = 0,025$ моль/дм³";

после слов "раствором соли Мора" изложить в новой редакции:
"концентрации $c\left(Fe\left(NH_4\right)_2\left(SO_4\right)_2 \cdot 6H_2O\right) = 0,25$ моль/дм³ по

п. 3.1.1 или $0,025$ моль/дм³ 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/дм³;

$0,25$ - раствор соли Мора;

V - количество кислорода, эквивалентное V см³ точного раствора концентрации соли Мора = V моль/дм³".

Пункт 3.4.2. Название исключить;

заменить слова: "точно $0,025$ л" на "точно равен $0,025$ моль/дм³";

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 $(1/5 \text{ KMnO}_4) = 0,1$ моль/дм³..." и далее по тексту;

второй абзац (второе предложение). После слов "щавелевой кислоты" изложить в новой редакции: "...и по 10 см³ титрованного раствора щавелевой кислоты концентрации с $(1/2 \text{ H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) = 0,1$ моль/дм³..." и далее по тексту;

третий абзац. Изложить в новой редакции: "Поправочный коэффициент K раствора калия марганцовокислого концентрации точно с $(1/5 \text{ KMnO}_4) = 0,1$ моль/дм³ вычисляют по формуле" и далее по тексту;

пятый абзац изложить в новой редакции: "Этим раствором

Изложение №1 РД 34.37.523.10-88

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. Первый абзац изложить в новой редакции:
"Раствор щавелевой 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: "Обесцвечивающую жидкость титруют из бюретки раствором калия марганцовокислого концентрации с $(1/5 \text{ KMnO}_4) = 0,01 \text{ моль/дм}^3$ (по п. 4.2.1) до слабой..." и далее по тексту.

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

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

"0,08 - количество кислорода, отвечающее 1 см³ этого раствора, мг".

Дополнить новыми подпунктами:

"Форма журнала записи результатов анализа приведена в приложении Б ОСТ 34-70-953.3-88";

"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 с 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. Исключите ссылку: на ГОСТ 23932-79; дополните 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.

ГМБ ВТИ
Москва, Ангозаводская, 14/23