

УТВЕРЖДАЮ

Заместитель начальника
Департамента науки и
техники РАО "ЕЭС России"

 А.П. Боро́снев

"01" _____ 1994 г.

ИЗМЕНЕНИЕ № I РД 34.37.523.7-88 "Воды производственные тепло-
вых электростанций. Метод определения щелочности"

Дата введения 1995.01.01

Вводная часть. Второй абзац исключить.

Раздел 2. Первый абзац. Изложить в новой редакции:

"Весы лабораторные общего назначения 2 класса точности с
пределом взвешивания 200 г";

второй и третий абзацы. Исключить ссылки на стандарты;

пятый абзац. Изложить в новой редакции: "колбы конические
емкостью 250 и 500 см³ по ГОСТ 25336-82";

седьмой абзац. Изложить в новой редакции: "воронки лабо-
раторные по ГОСТ 25336-82";

одиннадцатый абзац. Заменить ссылку: ТУ 6-09-2540-72 на
ТУ 6-09-2540-87;

шестнадцатый абзац. Заменить ссылку: ГОСТ 5850-72 на
ТУ 6-09-5360-87;

семнадцатый абзац. Заменить ссылку: ГОСТ 18300-72 на
ГОСТ 18300-87.

Приложение. Исключить ссылку на ГОСТ 23932-79.

Раздел 2. Дополнить новым абзацем:

Изменение № I РД 34.37.523.7-88

"Допускается применение других средств измерения с метрологическими характеристиками и оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже указанных в настоящем документе".

Пункт 4.1. Изложить в новой редакции:

"4.1. Титрованный раствор соляной кислоты концентрации $c(HCl) = 0,1$ моль/дм³ или серной кислоты концентрации $c(I/2 H_2SO_4) = 0,1$ моль/дм³ готовят из соответствующего фиксаналя; раствор соляной кислоты концентрацией $c(HCl) = 0,01$ моль/дм³ или серной кислоты концентрацией $c(I/2 H_2SO_4) = 0,01$ моль/дм³ готовят разбавлением точно в десять раз указанных выше растворов. Каждый раствор переливают в склянку с присоединенной к ней бюреткой. Растворы устойчивы."

Пункт 4.2. Заменить слова: "0,1 % концентрации" на "с массовой долей 0,1%"; "мл" на "см³".

Пункт 4.3. Заменить слова: "1%-ной концентрации" на "с массовой долей 1%".

Пункт 5.2. Изложить в новой редакции:

"5.2. Титрование выполняют раствором соляной кислоты концентрации $c(HCl) = 0,1$ моль/дм³ или серной кислотой концентрации $c(I/2 H_2SO_4) = 0,1$ моль/дм³ из обычной бюретки, если щелочность анализируемой жидкости превышает 1 мг-экв/дм³. Титрование выполняют из микробюретки и применяют раствор соляной кислоты концентрации $c(HCl) = 0,01$ моль/дм³ или серной кислоты концентрации $c(I/2 H_2SO_4) = 0,01$ моль/дм³, при определении щелочности меньше 1 мг-экв/дм³".

Пункт 5.6. Исключить.

Раздел 6. Таблица. Заголовок граф изменить в новой редакции:

При титровании раствором соляной кислоты концентрацией $c(HCl) = 0,1$ моль/дм ³ или серной кислоты концентрацией $c(1/2 H_2SO_4) = 0,1$ моль/дм ³	При титровании раствором соляной кислоты концентрацией $c(HCl) = 0,01$ моль/дм ³ или серной кислоты концентрацией $c(1/2 H_2SO_4) = 0,01$ моль/дм ³
---	---

Дополнить новыми абзацами:

"Результаты определений округляют до сотых долей числа.

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

Дополнить новым разделом 7:

7. ТОЧНОСТЬ МЕТОДА

7.1. Сходимость

Два результата испытаний, полученные в одной лаборатории одним исполнителем из одной пробы, признаются достоверными (с доверительной вероятностью $P = 0,95$), если расхождение между ними не превышает $0,05$ см³ титрованного раствора кислоты.

7.2. Воспроизводимость

Два результата испытаний, полученных в разных лабораториях из одной пробы, признаются достоверными (с доверительной вероятностью $P = 0,95$), если расхождение между ними не превышает $0,1$ см³ титрованной кислоты".

Приложение. Исключить ссылки на ГОСТ 5850-72, ГОСТ 20292-74, ГОСТ 23932-79; заменить ссылки: ГОСТ 18300-74 на ГОСТ 18300-87, ТУ 6-09-2540-74 на ТУ 6-09-2540-87; дополнить новой ссылкой: ТУ 6-09-5360-87.

Зак. № 140
Тираж 200

Подписано в печать 5.09.95.
Уч.-изд.л.

ПМБ ВТИ
Москва, Автозаводская, 14/23