

**ВОДЫ ПРОИЗВОДСТВЕННЫЕ  
ТЕПЛОВЫХ ЭЛЕКТРОСТАНЦИЙ.  
МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЩЕЛОЧНОСТИ**

**РД 34.37.523.7-88**

**1. РАЗРАБОТАН**

Всесоюзным дважды ордена Трудового Красного Знамени теплотехническим научно-исследовательским институтом им.Ф.Э.Дзержинского (ВТИ им.Ф.Э.Дзержинского)

**2. ИСПОЛНИТЕЛИ**

Ю.М.Кострыкин, докт.техн.наук; Н.М.Калинина; О.М.Штерн; С.Ю.Петрова; В.В.Швадова; Г.К.Корешкий; Л.Н.Фадеева

**3. УТВЕРЖДЕН**

Главным научно-техническим управлением энергетики и электрификации

Минэнерго СССР 05.10.88

Заместитель начальника

А.П.Барсенов

4. Срок первой проверки - 1994 г., периодичность проверки - 5 лет

**5. ВЗАМЕН**

Инструкции по эксплуатационному анализу воды и пара на тепловых электростанциях (М.: СПО Союзтехэнерго, 1979 г.) в части определения щелочности (раздел 2)

**КЛЮЧЕВЫЕ СЛОВА:** энергетика, тепловые электростанции, воды производственные, анализ, щелочность

## РУКОВОДЯЩИЙ ДОКУМЕНТ

УДК 621.311.25+543.3

---

ВОДЫ ПРОИЗВОДСТВЕННЫЕ  
ТЕПЛОВЫХ ЭЛЕКТРОСТАНЦИЙ.  
МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ  
ЩЕЛОЧНОСТИ.

---

РД 34.37.523.7-88

Срок действия с 01.10.89  
до 01.10.99

Настоящий стандарт распространяется на производственные воды и пары тепловых электростанций и устанавливает метод определения щелочности питательной воды и ее составляющих (конденсатов, обессоленной, натрий-катионированной воды), котловых вод, исходной, сетевой и охлаждающей воды.

Метод определения щелочности может быть использован при анализе производственных вод атомных электростанций.

Щелочностью воды называют общее содержание в ней веществ, обуславливающих повышенную концентрацию гидроксильных ионов. Измеряется щелочность количеством кислоты, которое необходимо затратить для доведения значения рН анализируемой пробы до точки перехода применяемого индикатора. В качестве индикаторов применяют: фенолфталеин, метиловый оранжевый, смешанный, состоящий из метиленового голубого и метилового красного в определенных соотношениях. Значения рН, при изменении окраски этих индикаторов таковы: для фенолфталеина - 8,2; для метилового оранжевого - 4,4; для смешанного - 5,6. Минимальная щелочность, определяемая с индикатором метиловым оранжевым 50 мкг-экв/дм<sup>3</sup>; минимальная щелочность, определяемая со смешанным индикатором 20 мкг-экв/дм<sup>3</sup>.

## 1. ОТБОР ПРОБ

Отбор проб - по ОСТ 34-70-953.1-88.

## 2. АППАРАТУРА, МАТЕРИАЛЫ, РЕАКТИВЫ

Весы лабораторные общего назначения I и II классов точности (предел взвешивания - 200 г, погрешность - не более 0,2 мг) или другие весы аналогичной точности;

бюретки для титрования вместимостью 25 см<sup>3</sup> по ГОСТ 20292-74;

пипетки измерительные градуированные и без промежуточных делений на 1, 2, 5, 10, 20, 25, 50 и 100 см<sup>3</sup> по ГОСТ 20292-74;

колбы мерные вместимостью 50, 250, 500 и 1000 см<sup>3</sup> по ГОСТ 1770-74;

колбы конические с шлифованными пробками и без пробок вместимостью 200-250; 300-350 и 500 см<sup>3</sup> по ГОСТ 25336-82;

склянки с шлифованными пробками и без пробок вместимостью 50, 100, 200 и 500 см<sup>3</sup> по ГОСТ 25336-82;

воронки простые конусообразные с коротким стеблем - по ГОСТ 23932-79;

цилиндры вместимостью 10, 25, 50 и 100 см<sup>3</sup> по ГОСТ 17070-74;

стаканы химические Б-1250 ТХС по ГОСТ 25336-82;

капельницы для однократной дозировки (по Стросшеру) - по ГОСТ 25336-82;

кислота соляная, фиксанал-по ТУ 6-09-2540-72;

кислота соляная х.ч. - по ГОСТ 3118-77;

индикатор метиловый оранжевый ч.д.а. по ТУ 6-09-4530-77;

индикатор метиловый красный ч.д.а. по ТУ 6-09-4530-77;

индикатор метиленовый голубой (синий) ч.д.а. по ТУ 6-09-4530-77;

индикатор фенолфталеин ч.д.а. - по ГОСТ 5850-72;

спирт этиловый ректификованный технический - по ГОСТ 18300-72;

вода дистиллированная - по ГОСТ 6709-72 или конденсат пара, или конденсат турбин;

вода очищенная - по ОСТ 34-70-953.2-88.

### 3. ПОДГОТОВКА ПРОБЫ

Если в анализируемой воде присутствуют взвешенные вещества, то пробу необходимо быстро профильтровать.

### 4. ПРИГОТОВЛЕНИЕ РАБОЧИХ РАСТВОРОВ

4.1. Титрованный раствор соляной или серной кислоты 0,1 н концентрации готовят из соответствующего фиксаля; раствор 0,01 н концентрации готовят разбавлением точно в десять раз 0,1 н раствора. Каждый раствор переливают в склянку с присоединенной к ней бюреткой. Растворы устойчивы.

4.2. Раствор индикатора метилового оранжевого 0,1%-ной концентрации. Растворяют 0,1 г индикатора в мерной колбе вместимостью 100 см<sup>3</sup> в 80 мл горячей дистиллированной воды; после охлаждения доводят объем до метки дистиллированной водой. Тщательно перемешивают. Раствор устойчив, его хранят в склянке с хорошо закрывающейся пробкой. Для повседневного расхода часть раствора индикатора отливают в капельницу.

4.3. Раствор индикатора фенолфталеина 1%-ной концентрации. Растворяют 1 г индикатора в 80 см<sup>3</sup> этилового спирта и доливают до 100 см<sup>3</sup> дистиллированной водой. Раствор устойчив, его хранят в склянке с хорошо закрывающейся пробкой. Для повседневного расхода часть раствора индикатора отливают в капельницу.

4.4. Раствор смешанного индикатора готовят смешиванием равных объемов двух растворов, приготовленных по п.4.4.1 и п.4.4.2. Раствор смешанного индикатора устойчив, его хранят в склянке с хорошо закрывающейся пробкой. Для повседневного расхода часть раствора отливают в капельницу.

4.4.1. Раствор индикатора метилового красного. Растворяют 0,2 г метилового красного в 100 см<sup>3</sup> этилового спирта. Раствор устойчив, его хранят в склянке с хорошо закрывающейся пробкой.

4.4.2. Раствор индикатора метиленового голубого. Растворяют при слабом нагревании 0,1 г метиленового голубого в 100 см<sup>3</sup> этилового спирта. Раствор устойчив, его хранят в склянке с хорошо закрывающейся пробкой.

## 5. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

5.1. В чистую коническую колбу вместимостью 300 или 350 см<sup>3</sup> пипеткой или мерным цилиндром отбирают 100 см<sup>3</sup> (или меньший объем) анализируемой воды. Доливают до 100 см<sup>3</sup> очищенной водой, прибавляют индикатор и титруют окрашенную жидкость титрованным раствором соляной или серной кислоты.

5.2. Титрование выполняют 0,1 н растворами кислоты из обычной бюретки, если щелочность анализируемой жидкости превышает 1 мг-экв/дм<sup>3</sup>. Титрование выполняют из микробюретки и применяют 0,01 н раствор кислоты, при определении щелочности меньшей 1 мг-экв/дм<sup>3</sup>.

5.3. Индикаторы вводят в отобранные пробы воды в следующих количествах: раствора фенолфталеина 5-7 капель; раствора метилового оранжевого - 3-5 капель; раствора смешанного индикатора также 3-5 капель.

5.4. При титровании в присутствии фенолфталеина первоначальная розовая или красно-малиновая окраска раствора должна полностью исчезнуть. При титровании в присутствии смешанного индикатора первоначальная зеленая окраска раствора в эквивалентной точке изменяется на фиолетовую. При титровании в присутствии метилового оранжевого первоначальная желтая окраска переходит в апаальсиновую (достижение красной окраски свидетельствует об избытке прибавленной кислоты — проба перетитрована).

5.5. Допустимо один и тот же объем анализируемой жидкости титровать сначала в присутствии фенолфталеина, а после обесцвечивания индикатора вводить метиловый оранжевый или смешанный индикатор и продолжать титрование до изменения окрасок этих индикаторов.

5.6. Для получения более надежных результатов, рекомендуется проводить титрование двух параллельных проб анализируемой воды. Расхождения между параллельными определениями не должны превышать  $0,1 \text{ см}^3$  титрованного раствора кислоты.

## 6. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА

Величина щелочности по взятому индикатору определяется по формулам:

$$M_1 = \frac{a \cdot 0,1 \cdot 1000}{V}; \quad M_2 = \frac{a \cdot 0,01 \cdot 1000 \cdot 1000}{V}$$

где  $M_1$  — щелочность, мг-экв/дм<sup>3</sup>;

$M_2$  — щелочность, мкг-экв/дм<sup>3</sup>;

$a$  — расход кислоты на титрование со взятым индикатором, см<sup>3</sup> (в случае последовательного титрования сначала с фенолфталеином, затем со смешанным или с метиловым оранжевым,

принимается общий расход кислоты с начала титрования);

$V$  - объем анализируемой воды, взятый для анализа,  $\text{см}^3$ ;

0,1 и 0,01 - концентрации титрованных растворов кислот;

1000-1000 - в формуле для вычисления  $M_2$  это пересчет к 1  $\text{дм}^3$  и в микрограммы-эквиваленты.

Допустимые погрешности результатов определения щелочности с доверительной вероятностью  $P=0,95$  указаны в таблице.

Таблица

При титровании 0,1 и раствором кислоты		При титровании 0,01 и раствором кислоты	
Щелочность мг-эquiv/дм <sup>3</sup>	Погрешность, %	Щелочность мкг-эquiv/дм <sup>3</sup>	Погрешность, %
0,1	20-30	20	30-40
0,2	15-20	50	15-20
0,5	10-15	100	7-8
1,0	5-10	200	3-5
2,0	2-5	500	1,5-2
5,0	1-2	1000	0,5-1
10,0	1		



## ПРИЛОЖЕНИЕ

## Справочное

## ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначения НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта, перечисления, приложения
ГОСТ 1770-74	2
ГОСТ 3118-77	2
ГОСТ 5850-72	2
ГОСТ 6709-72	2
ГОСТ 18300-74	2
ГОСТ 20292-74	2
ГОСТ 23932-79	2
ГОСТ 25336-82	2
ОСТ 34-70-953.1-88	1
ОСТ 34-70-953.2-88	2
ТУ 6-09-2540-74	2
ТУ 6-09-4530-77	2

---

Зак. № 140  
Тираж 200

Подписано в печать 5.09.95,  
Уч.-изд.л

---

ПМБ ВТИ  
Москва, Автозаводская, 14/23