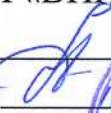


УТВЕРЖДАЮ

Первый заместитель генерального
директора - заместитель по научной работе
ФГУП «ВНИИФТРИ»

 А.Н. Шилунов

«15»  2016 г.

М.П.

**pH-МЕТРЫ ПРОМЫШЛЕННЫЕ
pH-41**

МЕТОДИКА ПОВЕРКИ

АВДП.414332.001 МП

2016

СОДЕРЖАНИЕ

1 ОПЕРАЦИИ ПОВЕРКИ	3
2 СРЕДСТВА ПОВЕРКИ.....	4
3 УСЛОВИЯ ПОВЕРКИ И ПОДГОТОВКА К НЕЙ	5
4 ПРОВЕДЕНИЕ ПОВЕРКИ	6
5 ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ ПОВЕРКИ.....	10
ПРИЛОЖЕНИЕ А.....	11

ВВЕДЕНИЕ

Настоящая методика поверки устанавливает методы и средства первичной и периодической поверок на рН-метры промышленные рН-41 (далее – рН-метры), выпускаемые по ТУ 4215-085-10474265-2006, и предназначенные для измерения активности ионов водорода (рН) и температуры (Т) или окислительно-восстановительного потенциала (ОВП) анализируемой жидкости, а так же порядок оформления результатов поверки. Методика поверки может быть использована для проведения рН-метров.

Интервал между поверками составляет 1 год.

1 ОПЕРАЦИИ ПОВЕРКИ

1.1 При проведении поверки должны быть выполнены операции, указанные в таблице 1.

Таблица 1

Наименование операции	Номер пункта методики поверки	Проведение операции при	
		первой поверке	периодической поверке
1 Внешний осмотр	4.1	+	+
2 Опробование	4.2	+	+
3 Определение абсолютной погрешности измерения температуры	4.3.1	+	+
4 Определение абсолютной погрешности измерения pH	4.3.2	+	+
5 Определение абсолютной погрешности измерения ОВП	4.3.3	+	+
6 Определение дополнительной абсолютной погрешности измерения pH, связанной с изменением температуры контролируемой среды	4.3.4	+	+

Пункты методики поверки 4.1, 4.2, 4.3.1, 4.3.2 должны проводиться в обязательном порядке. Пункты методики поверки 4.3.3, 4.3.4 носят рекомендательный характер и выполняются по требованию заказчика.

При определении абсолютной погрешности измерения pH следует указывать диапазон значений водородного показателя в котором проводились измерения.

2 СРЕДСТВА ПОВЕРКИ

2.1 Перечень средств измерений, испытательного оборудования и материалов, необходимых для проведения поверки pH-метров приведен таблице 2.

Таблица 2

Номер пункта методики поверки	Перечень основных и вспомогательных средств поверки
	Стандарт-титры или буферные растворы - рабочие эталоны 2-го и 3-го разряда по ГОСТ 8.135 (пределы допускаемой абсолютной погрешности воспроизведения $pH \pm 0,01$ и $\pm 0,03$ соответственно)
	Стандарт-титры СТ-ОВП-01 (воспроизводимое значение Eh для СТ-ОВП-01-1 298 мВ, воспроизводимое значение Eh для СТ-ОВП-01-2 605 мВ, пределы допускаемой абсолютной погрешности воспроизведения $Eh \pm 3$ мВ)
	Водяной термостат (диапазон регулирования температуры от 0 до 95 °C, погрешность установки температуры $\pm 0,3$ °C)
	Термометры ртутные стеклянные лабораторные ТЛ-4 диапазон температуры (0...105) °C, цена деления 0,1 °C)
	Мегомметр Е6-24/1 (предел измерений сопротивления не ниже 100 МОм)
	Миллиамперметр (класс точности 0,2)
	Вода дистилированная по ГОСТ 6709
	Посуда мерная лабораторная стеклянная по ГОСТ 1770

2.2 Допускается использование других средств измерений и испытательного оборудования с метрологическими и техническими характеристиками не ниже указанных.

2.3 Все средства измерений, применяемые при поверке, должны иметь действующие свидетельства о поверке установленного образца, а испытательное оборудование – действующие аттестаты установленного образца.

2.4 Схемы подключения и методы настройки для поверки pH-метров приведены в руководствах по эксплуатации (далее РЭ) на соответствующие модификации.

3 УСЛОВИЯ ПОВЕРКИ И ПОДГОТОВКА К НЕЙ

3.1 При проведении поверки должны соблюдаться следующие условия:

- температура окружающего воздуха $(20 \pm 5) ^\circ\text{C}$;
- относительная влажность от 30 до 80 %;
- атмосферное давление от 84 до 106,7 кПа;
(от 630 до 800 мм рт. ст.);
- напряжение сети (220 ± 10) В;
- частота (50 ± 1) Гц.

3.2 При проведении поверки соблюдаются требования техники безопасности: при работе с химическими реактивами – по ГОСТ 12.1.007 и ГОСТ 12.4.021; при работе с электроустановками – по ГОСТ 12.1.019 и ГОСТ 12.2.007.0, а также указания соответствующих разделов эксплуатационной документации средств поверки.

3.3 К проведению поверки допускаются лица, изучившие документацию на приборы и средства поверки, прошедшие инструктаж по технике безопасности и имеющие право на поверку (аттестованные в качестве поверителей).

3.4 Помещения, в которых проводят работы с растворами, должны быть оборудованы устройствами приточно-вытяжной вентиляции и вытяжными шкафами в соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.004.

3.5 Помещения, в которых проводят поверку, должны соответствовать требованиям пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004 и иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.

3.6 При работе с растворами следует применять индивидуальные средства защиты по типовым отраслевым нормам.

3.7 Место для работы с растворами должно быть обеспечено подводом проточной питьевой воды.

3.8 Использованные растворы разрешается сливать только в специально подготовленную посуду с крышками, слив растворов в общую канализационную сеть не допускается.

3.9 Приготовить буферные растворы – рабочие эталоны ОВП из стандарт-типов СТ-ОВП-01 в соответствии с инструкцией.

3.10 К аналоговому выходу pH-метра в соответствии со схемой подключения из РЭ подключить миллиамперметр через сопротивление нагрузки: 0,25 кОм для диапазонов изменения выходного тока (4...20) и (0...20) мА и 1,0 кОм для диапазона изменения выходного тока (0...5) мА.

4 ПРОВЕДЕНИЕ ПОВЕРКИ

4.1 Внешний осмотр

4.1.1 При проведении внешнего осмотра проверить визуально:

- комплектность pH-метра в соответствии с паспортом;
- наличие в ЭД на прибор его метрологических характеристик;
- отсутствие неисправностей органов управления (кнопок), разъёмов, клемм, штуцеров;

- отсутствие повреждений корпусов, соединительных проводов (кабелей), и датчиков;

- четкость и правильность маркировки (обозначение прибора, наименование или товарный знак предприятия-изготовителя, заводской номер, обозначение переключателей, соединителей, гнезд, зажимов).

4.1.2 pH-метры, не соответствующие всем вышеперечисленным требованиям, бракуют и дальнейшую поверку не проводят.

4.2 Опробование

4.2.1 Проверить функционирование прибора в различных режимах измерений. При изменении диапазонов, пределов измерений или режима работы после возвращения их в исходное положение показания прибора должны восстанавливаться.

4.2.2 В соответствии с указаниями РЭ проверить электрическое сопротивление изоляции цепей измерительного преобразователя (ИП) при отключенном электропитании. Мегомметром измерить сопротивление между корпусом (клемма заземления) и контактами выходных разъемов, а также между нормально-разомкнутыми контактами исполнительных реле. Измеренные значения сопротивления должны быть не ниже 20 МОм.

4.2.3 Приборы, имеющие нарушения функционирования, бракуют и дальнейшую проверку не проводят.

4.3 Определение метрологических характеристик

4.3.1 Определение абсолютной погрешности измерения температуры

4.3.1.1 Перевести pH-метр в режим измерения температуры или в режим, при котором производится индикация значения температуры, в соответствии с указаниями РЭ. К аналоговому выходу pH-метра в соответствии со схемой подключения из РЭ подключить миллиамперметр через сопротивление нагрузки:

0,25 кОм для диапазонов изменения выходного тока (4...20) и (0...20) мА и 1,0 кОм для диапазона изменения выходного тока (0...5) мА.

4.3.1.2 Установить на термостате температуру $(20 \pm 5) ^\circ\text{C}$.

4.3.1.3 Погрузить датчик pH-метра (pH-электрод) и термометр в термостат.

4.3.1.4 Выждать время, достаточное для установления теплового равновесия раствора (не менее 5 минут). Зафиксировать в протоколе значения показаний pH-метра, термометра и выходного тока по миллиамперметру.

4.3.1.5 Провести измерения по пп. 4.3.1.2 – 4.3.1.4 при температурах 20, 50 и $95 ^\circ\text{C}$

4.3.1.6 Рассчитать абсолютную погрешность измерения температуры анализируемой жидкости по формуле (1):

$$\Delta t = t_u - t_t, \quad (1)$$

где: Δt – абсолютная погрешность измерения температуры, $^\circ\text{C}$;

t_u – показание температуры pH-метра, $^\circ\text{C}$;

t_t – показание эталонного термометра, $^\circ\text{C}$.

4.3.1.7 Рассчитать основную приведенную погрешность преобразования температуры в выходной сигнал постоянного тока по формуле (2):

$$\delta = ((I_{\text{изм}} - I_{\text{расч}}) / I_d) \cdot 100 \%, \quad (2)$$

$$I_{\text{расч}} = I_{\text{мин}} + (I_{\text{макс}} - I_{\text{мин}}) \frac{A_{\text{изм}} - A_{\text{мин}}}{A_{\text{макс}} - A_{\text{мин}}} \quad (2.a)$$

где:

$I_{\text{изм}}$ – значение измеренного выходного тока (mA);

$I_{\text{расч}}$ – расчетное значение выходного тока, mA, определяемое по формуле (2.a);

$I_{\text{мин}}, I_{\text{макс}}$ – минимальное и максимальное значение тока выходного сигнала, mA;

$A_{\text{мин}}, A_{\text{макс}}$ – минимальное и максимальное значение диапазона измерений, pH;

$A_{\text{изм}}$ – показание pH-метра, pH;

I_d – диапазон (разность между максимальным и минимальным значениями) изменения выходного тока (mA).

4.3.1.8 Если значения Δt , рассчитанные для каждой выбранной отметки шкалы температур поверяемого анализатора находятся в пределах $\pm 0,5 ^\circ\text{C}$, а значения основных приведенных погрешностей преобразования температуры в выходной сигнал постоянного тока находятся в пределах $\pm 0,5 \%$, переходят к следующему пункту, иначе pH-метр бракуют и дальнейшую поверку не проводят.

4.3.2 Определение абсолютной погрешности измерения pH

4.3.2.1 Подготовить pH-метр с датчиком pH к эксплуатации в соответствии с руководством по эксплуатации на соответствующую модификацию. Перевести pH-метр в режим ручного ввода температуры, $T_p=25 ^\circ\text{C}$.

4.3.2.2 С помощью двух буферных растворов - рабочих эталонов pH, воспроизводящих значения pH = 1,65 и pH = 9,18 при температуре растворов (25 ± 0,2) °C, провести настройку (градуировку) pH-метра в соответствии с указаниями РЭ.

4.3.2.3 Для pH-метров с пределом допускаемой погрешности измерения pH ±0,05 провести по три измерения pH буферных растворов, воспроизводящих значения pH = 4,01 и pH = 10,00 при температуре растворов (25 ± 0,2) °C. Для pH-метров с пределом допускаемой погрешности измерения pH ±0,1 провести измерение pH буферного раствора - рабочего эталона pH, воспроизводящего значения pH = 4,01 при температуре раствора (25 ± 0,2) °C. Зафиксировать в протоколе показания pH-метра и значения выходного тока по миллиамперметру.

Примечание: Допускается использовать другие значения буферных растворов по ГОСТ 8.135, в зависимости от свойств жидких сред, в которых проводится определение водородного показателя.

4.3.2.5 Рассчитать абсолютную погрешность измерения pH по формуле (3):

$$\Delta \text{pH} = \text{pH}_i - \text{pH}_{\text{эт}}, \quad (3)$$

где:

ΔpH - абсолютная погрешность измерения pH;

pH_i – показание pH-метра;

pH_{эт} – значение pH из паспорта соответствующего буферного раствора при температуре, равной температуре проверяемой точке.

4.3.2.6 Рассчитать допускаемую приведенную основную погрешность преобразования измеренного значения pH в выходной сигнал постоянного тока по формуле (2).

4.3.2.7 Если значения абсолютной погрешности измерения pH находятся в пределах:

- для pH-метров в комплекте с электродами 201020, ASP, Polilyt ±0,05 pH

- для pH-метров в комплекте с электродами ID, ЭСК-1, ЭС-71, SZ, ЭВЛ-1МЗ.1 ±0,1 pH, а значения основных приведенных погрешностей преобразования значения pH в выходной сигнал постоянного тока, %, находятся в пределах

$$\pm \left(0,25 + 0,35 \left(\frac{D_{\max}}{D_i} - 1 \right) \right),$$

где

D_{max} – максимальный диапазон измерений pH (D_{max} = 14),

D_i – выбранный диапазон измерений (разность между верхним и нижним пределами диапазона измерения, но не менее 1 pH), то переходят к следующему пункту, иначе pH-метр бракуют и дальнейшую поверку не проводят.

4.3.3 Определение абсолютной погрешности измерения ОВП

4.3.3.1 Подготовить pH-метр с датчиком ОВП к эксплуатации в соответствии с руководством по эксплуатации на соответствующую модификацию.

4.3.3.2 Приготовить буферные растворы – рабочие эталоны ОВП из стандарт-титров в соответствии с прилагаемой инструкцией.

4.3.3.3 С помощью приготовленных буферных растворов - рабочих эталонов ОВП, воспроизводящих значения ОВП 298 мВ и 605 мВ при температуре растворов ($25 \pm 0,2$) °C, провести настройку (градуировку) pH-метра в соответствии с указаниями РЭ. В случае, если предусмотрена только одноточечная градуировка прибора, использовать буферный раствор со значением ОВП 605 мВ.

4.3.3.4 Провести по три измерения ОВП для каждого приготовленного буферного раствора – рабочего эталона ОВП. Зафиксировать в протоколе показания pH-метра.

4.3.3.5 Рассчитать абсолютную погрешность измерения pH по формуле (4):

$$\Delta E_h = E_{h_i} - E_{h_{\text{ст}}}, \quad (4)$$

где:

ΔE_h – абсолютная погрешность измерения ОВП, мВ;

E_{h_i} – показание pH-метра, мВ;

$E_{h_{\text{ст}}}$ – значение ОВП из паспорта соответствующего буферного раствора, мВ.

4.3.3.6 Если значения абсолютной погрешности измерения ОВП находятся в пределах ± 5 мВ, переходят к следующему пункту, иначе pH-метр бракуют и дальнейшую поверку не проводят.

4.3.4 Определение дополнительной абсолютной погрешности измерения pH, связанной с изменением температуры контролируемой среды.

4.3.4.1 Перевести pH-метр в режим автоматического измерения температуры.

4.3.4.2 Провести по три измерения измерения pH буферных растворов, воспроизводящих значения pH = 1,65 и pH = 9,18 при температуре растворов ($50 \pm 0,2$) °C. Зафиксировать в протоколе показания pH-метра.

4.3.4.3 Рассчитать дополнительную абсолютную погрешность измерения pH по формуле (5):

$$\Delta pH_d = pH_i - pH_{\text{ст}}, \quad (5)$$

где:

ΔpH_d – дополнительная абсолютная погрешность измерения pH;

pH_i – показание pH-метра;

pH_{ст} – значение pH из паспорта соответствующего буферного раствора при температуре, равной температуре проверяемой точке.

4.3.4.4 Если значения дополнительной абсолютной погрешности измерения pH находятся в пределах:

- для pH-метров в комплекте с электродами 201020, ASP, Polilyt - $\pm 0,03$ pH;

- для рН-метров в комплекте с электродами ИД, ЭСК-1, ЭС-11, С2, ЭВЛ-1М3.1 - $\pm 0,05$ pH, то результаты поверки считаются положительными, иначе рН-метр бракуют.

5 ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ ПОВЕРКИ

5.1 При положительных результатах первичной поверки нанести оттиск поверительного клейма в паспорте рН-метра.

5.2 При проведении периодических и внеочередных поверок при положительных результатах поверки оформить свидетельство о поверке установленного образца.

5.3 При отрицательных результатах поверки рН-метр к дальнейшей эксплуатации не допускать, выдать извещение о непригодности к применению установленного образца с указанием причины непригодности.

Методику поверки разработал:

Начальник лаборатории 630

С.В. Прокунин

ПРИЛОЖЕНИЕ А
Список нормативных и технических документов

ГОСТ 1770-74	Посуда мерная лабораторная стеклянная цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Общие технические условия
ГОСТ 8.135-2004	Стандарт-титры для приготовления буферных растворов - рабочих эталонов pH 2-го и 3-го разрядов. Технические и метрологические характеристики. Методы их определения
ГОСТ 6709-72	Реактивы. Вода дистиллированная. Технические условия
ГОСТ 12026-76	Бумага фильтровальная лабораторная. Технические условия
ГОСТ 22171-90	Анализаторы жидкости кондуктометрические лабораторные. Общие технические условия
ГОСТ 12.1.004-91	Система стандартов безопасности труда. Пожарная безопасность. Общие требования
ГОСТ 12.1.007-76	Система стандартов безопасности труда. Вредные вещества. Классификация и общие требования безопасности
ГОСТ 12.1.019-2009	Система стандартов безопасности труда. Электробезопасность. Общие требования и номенклатура видов защиты
ГОСТ 12.2.007.0-75	Система стандартов безопасности труда. Изделия электротехнические. Общие требования безопасности
ГОСТ 12.4.009-83	Система стандартов безопасности труда. Пожарная техника для защиты объектов. Основные виды. Размещение и обслуживание
ГОСТ 12.4.021-75	Система стандартов безопасности труда. Системы вентиляционные. Общие требования