

СОГЛАСОВАНО

Генеральный директор
РУП "Гомельский завод
измерительных приборов"

В.А. Ефремов

УТВЕРЖДАЮ

Директор
РУП "ГПСМС"

Г.Н. Шалаева

Система обеспечения единства измерений
Республики Беларусь

ЭЛЕКТРОДЫ СТЕКЛЯННЫЕ ЛАБОРАТОРНЫЕ ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР),
ЭЛЕКТРОДЫ МЕМБРАННЫЕ ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР),
ЭМ-СІ-01 (ЭМ-СІ-01СР), ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР)

Методика поверки

МП ГМ 139-02

Главный конструктор
РУП "Гомельский завод
измерительных приборов"

А.Г. Барон

и.о.
заместителя
главного конструктора
А.С.Савицкий

Верно с 1 по 10.05.2014

Настоящая методика поверки распространяется на электроды стеклянные лабораторные ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР), выпускаемые по ТУ 25-05.1744-77, электроды мембранные ЭМ-Ј-01 (ЭМ-Ј-01СР), ЭМ-СN-01 (ЭМ-СN-01СР), выпускаемые по ТУ 25-05.1688-79, электроды мембранные ЭМ-Сl-01 (ЭМ-Сl-01СР), выпускаемые по ТУ 25-05.1910-80, электроды мембранные ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР), выпускаемые по ТУ РБ 05796587.008-97 (в дальнейшем – электроды), и устанавливает методику их поверки.

Межповерочный интервал электродов не более 12 месяцев.

1 Операции и средства поверки

1.1 При проведении поверки должны быть выполнены следующие операции и применены средства поверки с характеристиками, указанными в таблице 1.

Таблица 1

Наименование операции	Номер пункта НД по поверке	Наименование средств поверки, номер НД, метрологические характеристики	Обязательность проведения операции при	
			первичной поверке	эксплуатации и хранении
1	2	3	4	5
1 Внешний осмотр	4.1.1	—	да	да
2 Определение потенциала электродов	4.2.1	Иономер типа И-160 ТУ РБ 14694395.003-97, входное сопротивление не менее $1 \cdot 10^{12}$ Ом, диапазон измерения от минус 3000 до плюс 2000 мВ, дискретность 0,1 мВ, погрешность измерения потенциала ± 1 мВ. Электрод сравнения хлорсеребряный насыщенный образцовый 2-го разряда ЭСО-01 ГОСТ 17792-72. Термометры ртутные стеклянные лабораторные ТЛ-4 ТУ 25-2021.003-88, предел измерения от 0 °С до 55 °С, цена деления 0,1 °С. Ультра-Термостат типа U10, диапазон регулирования температуры от 0 °С до 100 °С, точность поддержания $\pm 0,2$ °С. Измерительная ячейка для контрольного раствора - стеклянный или полиэтиленовый сосуд вместимостью 500–1000 мл (нестандартное оборудование). Магнитная мешалка ММ5 ТУ 25-11.834-80, максимальное количество перемешиваемой жидкости 1,5 л.	да	да

Приложение Г
(обязательное)

Пример расчета отклонения потенциала от расчетного значения

Номинальные значения координат изопотенциальной точки $pNa_n = 2,9$ pNa , $E_n = -20$ мВ (в паре с насыщенным хлорсеребряным электродом сравнения).

Крутизна натриевой характеристики при температуре 25 °С, рассчитанная по формуле (2), $S_1 = -59,157$ мВ/ pNa .

Потенциал электрода, измеренный при температуре 25 °С в растворе хлористого натрия с концентрацией $1 \cdot 10^{-1}$ моль/кг H_2O (величина $pNa = 1,11$ pNa), $E_{изм} = 88,0$ мВ.

Потенциал образцового электрода сравнения 2-го разряда при температуре 20 °С равен 202,2 мВ (относительно нормального водородного электрода).

Разность между номинальным значением потенциала электрода сравнения (202,0 мВ при 20 °С) и действительным значением потенциала образцового электрода сравнения (202,2 мВ при 20 °С)

$$\Delta' = 202,0 - 202,2 = -0,2 \text{ мВ.}$$

Температура в ячейке образцового электрода сравнения 23 °С.

Поправка $\Delta'' = -0,2 \cdot (23 - 20) = -0,6$ мВ.

Расчетное значение потенциала электрода

$$E_p = -20 + (-59,157) \cdot (1,11 - 2,9) + (-0,2) - (-0,6) = 86,3 \text{ мВ.}$$

Отклонение потенциала электрода от расчетного значения равно

$$88,0 - 86,3 = 1,7 \text{ мВ.}$$



Продолжение таблицы 1

1	2	3	4	5
		<p>Ячейка для насыщенного раствора хлористого калия - полиэтиленовый или полистироловый сосуд вместимостью 100–200 мл (нестандартное оборудование).</p> <p>Электролитический ключ с истечением насыщенного раствора хлористого калия от 0,3 до 3,5 мл в сутки (нестандартное оборудование).</p> <p>Электролитический мостик – U – образная стеклянная или полиэтиленовая трубка с внутренним диаметром 4–8 мм (нестандартное оборудование) – для электродов ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01CP).</p> <p>Стеклянный стакан вместимостью 100–200 мл - для электродов ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01CP).</p> <p>Весы лабораторные ГОСТ 24104-88, класс точности не ниже 2.</p> <p>Колбы 2-1000-2 ГОСТ 1770-74.</p> <p>Пипетки 2-1-2-10 ГОСТ 29227-91.</p> <p>Вода дистиллированная ГОСТ 6709-72.</p> <p>Калий хлористый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4234-77.</p> <p>Калий азотнокислый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4217-77 – для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07CP), ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01CP).</p> <p>Калий йодистый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4232-74 - для электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01CP), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01CP).</p> <p>Вода дистиллированная, освобожденная от углекислоты кипячением, ГОСТ 4517-87 – для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07CP).</p> <p>Натрий хлористый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4233-77 – для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07CP).</p> <p>Аммиак водный "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 3760-79 - для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07CP).</p>		
3 Определе- ние крутиз- ны ионной характери- стики элек- тродов	4.2.2	<p>Иономер типа И-160 ТУ РБ 14694395.003-97, входное сопротивление не менее $1 \cdot 10^{12}$ Ом, диапазон измерения от минус 3000 до плюс 2000 мВ, дискретность 0,1 мВ, погрешность измерения потенциала ± 1 мВ.</p> <p>Электрод сравнения хлорсеребряный насыщенный образцовый 2-го разряда ЭСО-01 ГОСТ 17792-72.</p> <p>Термометры ртутные стеклянные лабораторные ТЛ-4 ТУ 25-2021.003-88, предел измерения от 0 °С до 55 °С, цена деления 0,1 °С.</p>	нет	да

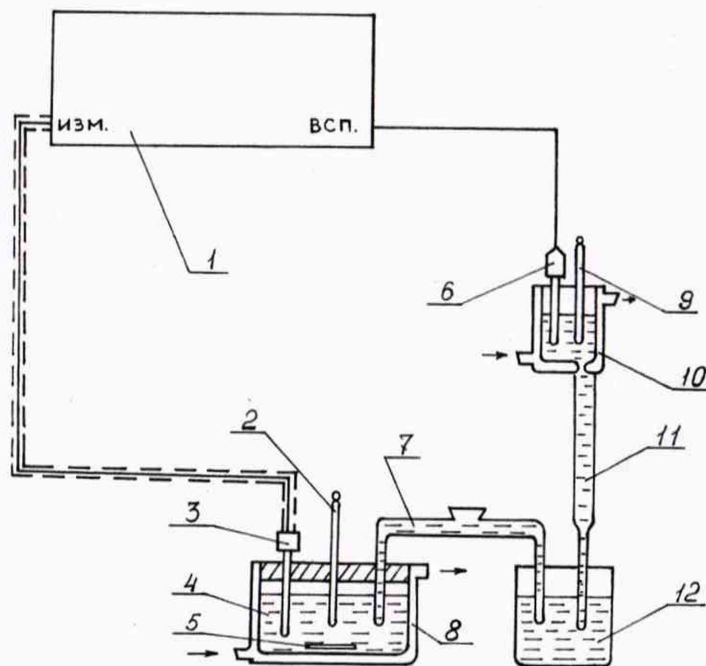
Продолжение таблицы 1

1	2	3	4	5
		<p>Ультра-Термостат типа У10, диапазон регулирования температуры от 0 до 100 °С, точность поддержания $\pm 0,2$ °С.</p> <p>Измерительная ячейка для контрольного раствора - стеклянный или полиэтиленовый сосуд вместимостью 500 - 1000 мл (нестандартное оборудование).</p> <p>Магнитная мешалка ММ5 ТУ 25-11.834-80, максимальное количество перемешиваемой жидкости 1,5 л.</p> <p>Ячейка для насыщенного раствора хлористого калия - полиэтиленовый или полистироловый сосуд вместимостью 100 - 200 мл (нестандартное оборудование).</p> <p>Электролитический ключ с истечением насыщенного раствора хлористого калия от 0,3 до 3,5 мл в сутки (нестандартное оборудование).</p> <p>Электролитический мостик – U – образная стеклянная или полиэтиленовая трубка с внутренним диаметром 4 – 8 мм (нестандартное оборудование) – для электродов ЭМ-Сl-01 (ЭМ-Сl-01СР), ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с "серебряной" функцией.</p> <p>Стеклянный стакан вместимостью 100 - 200 мл - для электродов ЭМ-Сl-01 (ЭМ-Сl-01СР), ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с "серебряной" функцией.</p> <p>Весы лабораторные ГОСТ 24104-88, класс точности не ниже 2.</p> <p>Колбы 2-1000-2 ГОСТ 1770-74.</p> <p>Пипетки 2-1-2-10 ГОСТ 29227-91.</p> <p>Вода дистиллированная ГОСТ 6709-72</p> <p>Калий хлористый "х.ч." или "ч.д.а."</p> <p>ГОСТ 4234-77.</p> <p>Калий азотнокислый "х.ч." или "ч.д.а."</p> <p>ГОСТ 4217-77 – для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР), ЭМ-Сl-01 (ЭМ-Сl-01СР), ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с "серебряной" функцией.</p> <p>Калий йодистый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4232-74 - для электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР).</p> <p>Серебро азотнокислое "х.ч." или "ч.д.а."</p> <p>ГОСТ 1277-75 - для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с "серебряной" функцией.</p>		

12.03.02

Приложение В
(обязательное)

Схема измерения потенциала
электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с "серебряной" функцией,
электродов ЭМ-СЛ-01 (ЭМ-СЛ-01СР)

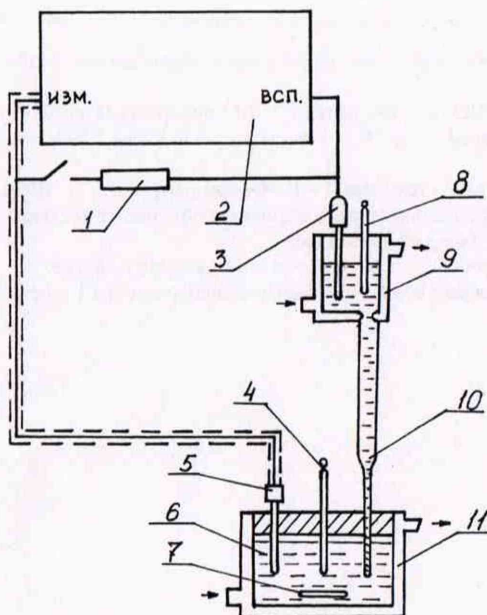


- 1 – иономер
- 2,9 – термометры
- 3 – поверяемый электрод
- 4 – контрольный раствор
- 5 – перемешивающий стержень магнитной мешалки
- 6 – образцовый электрод сравнения 2-го разряда по ГОСТ 17792-72
- 7 – электролитический мостик, заполненный насыщенным раствором азотнокислого калия
- 8,10 – термостатированные ячейки (термостатирование ячейки 10 необязательно)
- 11 – электролитический ключ с насыщенным раствором хлористого калия
- 12 – насыщенный раствор хлористого калия KCl для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с "серебряной" функцией, контрольный раствор для электродов ЭМ-СЛ-01 (ЭМ-СЛ-01СР)

И. 2.
с. 10-11
12.03.02

Приложение Б
(обязательное)

Схема измерения потенциала
электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с натриевой функцией,
электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР),
ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР)



- 1 – калиброванное сопротивление $R_{ш} = 2,0 \text{ МОм}$ – для проверки электрического сопротивления электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР)
- 2 – иономер
- 3 – образцовый электрод сравнения 2 – го разряда по ГОСТ 17792-72
- 4, 8 – термометры
- 5 – проверяемый электрод
- 6 – контрольный раствор
- 7 – перемешивающий стержень магнитной мешалки
- 9, 11 – термостатированные ячейки (термостатирование ячейки 9 необязательно)
- 10 – электролитический ключ с насыщенным раствором хлористого калия

М.П.
всего 9 экз.
12.02.02.

Продолжение таблицы 1

1	2	3	4	5
		<p>Вода дистиллированная, освобожденная от углекислоты кипячением, ГОСТ 4517-87 – для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с натриевой функцией.</p> <p>Натрий хлористый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4233-77 – для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с натриевой функцией.</p> <p>Аммиак водный "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 3760-79 – для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с натриевой функцией.</p>		
4 Определе-ние электри-ческого со-противления электродов	4.2.3	<p>Тераомметр Е6-13А ЯБ2.722.014 ТУ, диапазон измерений от 10 до 10^{14} Ом, основная погрешность $\pm 10,0\%$ – для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР), ЭМ-СІ-01 (ЭМ-СІ-01СР), ЭМ-Ј-01 (ЭМ-Ј-01СР), ЭМ-СN-01 (ЭМ-СN-01СР).</p> <p>Термометр ртутный стеклянный лабораторный ТЛ-4 ТУ 25-2021.003-88, предел измерения от 0 до 55 °С, цена деления 0,1 °С.</p> <p>Ультра-Термостат типа U10, диапазон регулирования температуры от 0 до 100 °С, точность поддержания $\pm 0,2$ °С.</p> <p>Измерительная ячейка для контрольного раствора – стеклянный или полиэтиленовый сосуд вместимостью 500 - 1000 мл (нестандартное оборудование).</p> <p>Контактный электрод – стальная пластинка с площадью поверхности от 5 до 10 см² – для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР), ЭМ-СІ-01 (ЭМ-СІ-01СР), ЭМ-Ј-01 (ЭМ-Ј-01СР), ЭМ-СN-01 (ЭМ-СN-01СР).</p> <p>Иономер типа И-160 ТУ РБ 14694395.003-97, входное сопротивление не менее $1 \cdot 10^{12}$ Ом, диапазон измерения от минус 3000 до плюс 2000 мВ, дискретность 0,1 мВ – для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР).</p> <p>Электрод сравнения хлорсеребряный насыщенный образцовый 2-го разряда ЭСО-01 ГОСТ 17792-72 – для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР).</p> <p>Магнитная мешалка ММ5 ТУ 25-11.834-80, максимальное количество перемешиваемой жидкости 1,5 л – для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР).</p>	да	да

И. 2.
02.03.2023
14.03.2023

Продолжение таблицы 1

1	2	3	4	5
		<p>Ячейка для насыщенного раствора хлористого калия - полиэтиленовый или полистироловый сосуд вместимостью 100 - 200 мл (нестандартное оборудование) - для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР).</p> <p>Электролитический ключ с истечением насыщенного раствора хлористого калия от 0,3 до 3,5 мл в сутки (нестандартное оборудование) - для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР).</p> <p>Калиброванное сопротивление $R_{ш} = 2,0 \text{ МОм}$ (резистор С2-29 В-0,25-2 МОм $\pm 1 \%$ ОЖО.467.130 ТУ) - для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР).</p> <p>Весы лабораторные ГОСТ 24104-88, класс точности не ниже 2.</p> <p>Колбы 2-1000-2 ГОСТ 1770-74.</p> <p>Пипетки 2-1-2-10 ГОСТ 29227-91.</p> <p>Калий хлористый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4234-77.</p> <p>Вода дистиллированная ГОСТ 6709-72.</p> <p>Калий азотнокислый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4217-77 - для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР).</p> <p>Калий йодистый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4232-74 - для электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР).</p> <p>Вода дистиллированная, освобожденная от углекислоты кипячением, ГОСТ 4517-87 - для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР).</p> <p>Натрий хлористый "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 4233-77 - для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР).</p> <p>Аммиак водный "х.ч." или "ч.д.а." ГОСТ 3760-79 - для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР).</p>		

10.02.81
С.И.П. 9284
12.02.81

А.4 Перечень и методика приготовления поверочных растворов для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР)

А.4.1, Перечень поверочных растворов для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР) приведен в таблице А. 5.

Таблица А.5

Номер раствора	Концентрация раствора KNO ₃ , моль/кг H ₂ O	Значение рNO ₃ при 25 °С
1	$1 \cdot 10^{-3}$	3,02
2	$1 \cdot 10^{-1}$	1,13

А.4.2 Методика приготовления растворов, приведенных в таблице А. 5

Раствор 2 – KNO₃ концентрацией $1 \cdot 10^{-1}$ моль/кг H₂O, готовят растворением в 1000 мл дистиллированной воды 10,11 г азотнокислого калия KNO₃, высушенного до постоянной массы.

Для приготовления раствора 1 – KNO₃ концентрацией $1 \cdot 10^{-3}$ моль/кг H₂O, отмеряют пипеткой 10 мл раствора 2 и переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл, которую заполняют до метки дистиллированной водой.

Растворы азотнокислого калия хранить в закрытой посуде.

Срок хранения раствора 2 – не более месяца, раствора 1 – не более недели.

М.Д.
с.м.х.з. ф.х.ч.
20.05.07

А.2 Перечень и методика приготовления поверочных растворов для электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01CP), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01CP)

А.2.1 Перечень поверочных растворов для электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01CP), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01CP) приведен в таблице А.3.

Таблица А.3

Номер раствора	Концентрация раствора КJ, моль/кг H ₂ O	Значение рJ при 25 °C
1	$1 \cdot 10^{-4}$	4,00
2	$1 \cdot 10^{-1}$	1,10
3	$1 \cdot 10^{-3}$	3,02

А.2.2 Методика приготовления растворов, приведенных в таблице А.3

Раствор 2 – КJ концентрацией $1 \cdot 10^{-1}$ моль/кг H₂O, готовят растворением в 1000 мл дистиллированной воды 16,60 г йодистого калия КJ, высушенного до постоянной массы.

Для приготовления раствора 3 – КJ концентрацией $1 \cdot 10^{-3}$ моль/кг H₂O, отмеряют пипеткой 10 мл раствора 2 и переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл, которую заполняют до метки дистиллированной водой.

Для приготовления раствора 1 – КJ концентрацией $1 \cdot 10^{-4}$ моль/кг H₂O, отмеряют пипеткой 100 мл раствора 3 и переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл, которую заполняют до метки дистиллированной водой.

Растворы йодистого калия хранить не более недели в закрытой посуде.

А.3 Перечень и методика приготовления поверочных растворов для электродов ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01CP)

А.3.1 Перечень поверочных растворов для электродов ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01CP) приведен в таблице А.4.

Таблица А.4

Номер раствора	Концентрация раствора KCl, моль/кг H ₂ O	Значение рCl при 25 °C
1	$1 \cdot 10^{-3}$	3,02
2	$1 \cdot 10^{-1}$	1,11

А.3.2 Методика приготовления растворов, приведенных в таблице А.4

Раствор 2 – KCl концентрацией $1 \cdot 10^{-1}$ моль/кг H₂O, готовят растворением в 1000 мл дистиллированной воды 7,46 г хлористого калия KCl, высушенного до постоянной массы.

Для приготовления раствора 1 – KCl концентрацией $1 \cdot 10^{-3}$ моль/кг H₂O, отмеряют пипеткой 10 мл раствора 2 и переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл, которую заполняют до метки дистиллированной водой.

Растворы хлористого калия хранить в закрытой посуде.

Срок хранения раствора 2 – не более месяца, раствора 1 – не более недели.

М.Д.
Секретарь ФХК
12.02.02

3.6 Измерение потенциалов производят не ранее, чем через 8 ч после измерения электрического сопротивления или электрического сопротивления изоляции электродов.

3.7 Для проверки электродов применяют растворы, перечень и методика приготовления которых приведены в приложении А.

4 Проведение проверки

4.1 Внешний осмотр

4.1.1 При проведении внешнего осмотра должно быть установлено соответствие электродов следующим требованиям:

- на электродах должна быть нанесена четкая маркировка;
- электроды не должны иметь трещин на корпусе и других повреждений;
- мембрана (пленка) электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР) не должна иметь повреждений.

4.2 Определение метрологических характеристик

4.2.1 Определение потенциала электродов

4.2.1.1 Перед измерением потенциала электроды ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР), ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01СР), ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР) вначале тщательно (при перемешивании) отмывают в ячейке с дистиллированной водой (2-3 раза по 5-10 мин.), затем 2 раза в измеряемом растворе. Электроды ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) промывают только в измеряемом растворе.

4.2.1.2 Потенциал электродов $E_{изм}$, мВ, измеряют в растворах, приведенных в таблице 2, относительно образцового электрода сравнения 2-го разряда ЭСО-01 по ГОСТ 17792-72. Схема измерения потенциала – в соответствии с таблицей 2.

Температура раствора – $(25,0 \pm 0,5) ^\circ\text{C}$.

Таблица 2

Электроды	Растворы для измерения потенциала	Схема измерения потенциала
ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР)	Раствор 1 по таблице А.1	Приложение Б
ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР)	Раствор 3 по таблице А.3	Приложение Б
ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01СР)	Раствор 1 по таблице А.4	Приложение В
ЭМ-NO ₃ -07 (ЭМ-NO ₃ -07СР)	Раствор 1 по таблице А.5	Приложение Б

М.Д.
Синтор ФХМ
12.04.02

Приложение А
(обязательное)

Перечень и методика приготовления поверочных растворов

А.1 Перечень и методика приготовления поверочных растворов для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР)

А.1.1 Перечень поверочных растворов для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с натриевой функцией приведен в таблице А.1.

Таблица А.1

Номер раствора	Концентрация раствора NaCl, моль/кг H ₂ O	Значение рNa при 25 °С
1	$1 \cdot 10^{-1}$	1,11
2	$1 \cdot 10^{-3}$	3,02

А.1.2 Методика приготовления растворов, приведенных в таблице А.1

Для приготовления растворов необходимо использовать дистиллированную воду, освобожденную от углекислоты кипячением, со значением 9–10 рН (достигается путем добавления NH₄OH).

Раствор 1 – NaCl концентрацией $1 \cdot 10^{-1}$ моль/кг H₂O, готовят растворением в 1000 мл дистиллированной воды 5,85 г натрия хлористого NaCl, высушенного до постоянной массы.

Для приготовления раствора 2 – NaCl концентрацией $1 \cdot 10^{-3}$ моль/кг H₂O, отмеряют пипеткой 10 мл раствора 1 и переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл, которую заполняют до метки дистиллированной водой.

Хранить растворы следует в плотно закрытой посуде из полиэтилена.

Срок хранения раствора 1 – не более месяца, раствора 2 – не более недели.

А.1.3 Перечень поверочных растворов для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) с "серебряной" функцией приведен в таблице А.2.

Таблица А.2

Номер раствора	Концентрация раствора AgNO ₃ , моль/кг H ₂ O	Значение рAg при 25 °С
1	$1 \cdot 10^{-1}$	1,13
2	$1 \cdot 10^{-3}$	3,02

А.1.4 Методика приготовления растворов, приведенных в таблице А.2

Раствор 1 – AgNO₃ концентрацией $1 \cdot 10^{-1}$ моль/кг H₂O, готовят растворением в 1000 мл дистиллированной воды 16,99 г азотнокислого серебра AgNO₃, высушенного до постоянной массы.

Для приготовления раствора 2 – AgNO₃ концентрацией $1 \cdot 10^{-3}$ моль/кг H₂O, отмеряют пипеткой 10 мл раствора 1 и переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл, которую заполняют до метки дистиллированной водой.

Растворы азотнокислого серебра хранить в темном месте в полиэтиленовых бутылках с завинчивающимися крышками. Срок хранения растворов не более 5 дней.



4.2.3.2 Электрическое сопротивление электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07CP) определяют следующим образом.

Вначале измеряют потенциал E_1 , мВ, в растворе 1 по таблице А.5 при температуре $(25 \pm 1)^\circ\text{C}$ по методике пункта 4.2.1, затем, включив параллельно цепи мембранного и образцового электрода сравнения калиброванное сопротивление $R_{\text{ш}}$, равное 2,0 МОм, производят повторное измерение потенциала E_3 , мВ.

Сопротивление электрода R , МОм, рассчитывают по формуле

$$R = \left(\frac{E_1}{E_3} - 1 \right) \cdot R_{\text{ш}}, \quad (6)$$

где $R_{\text{ш}}$ - калиброванное сопротивление, равное 2,0 МОм.

Электрическое сопротивление электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07CP) должно быть в пределах от 0,05 до 1,0 МОм.

4.2.4 Электрическое сопротивление изоляции электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07CP) определяют тераомметром на воздухе.

Перед измерением электрического сопротивления изоляции электрод промывают дистиллированной водой и высушивают фильтровальной бумагой.

Центральную жилу кабеля электрода подключают к экранированному зажиму прибора, а экран - ко второму зажиму прибора.

Электрическое сопротивление изоляции электрода должно быть не менее 10^{11} Ом.

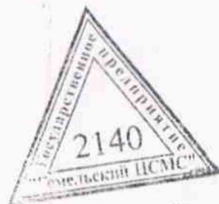
5 Оформление результатов поверки

5.1 Электроды, соответствующие требованиям настоящей методики поверки, допускают к применению в эксплуатации. Результаты поверки заносят в протокол приложения Д.

При положительных результатах поверки выдается Свидетельство о поверке по форме приложения Г ТКП 8.003-2011 или ставится отметка в паспорте при первичной поверке.

5.2 Электроды, не соответствующие требованиям настоящей методики поверки, к применению в эксплуатации не допускают.

Свидетельство о поверке аннулируется. Выдается Заключение о непригодности с указанием причин несоответствия по форме приложения Д ТКП 8.003-2011.



Электролитический ключ (электролитический мостик) погружают в измерительную ячейку только на время измерений. Время нахождения электролитического ключа (электролитического мостика) в измеряемом растворе не должно превышать 10 мин.

Значение потенциала при измерениях следует отсчитывать до десятых долей милливольт.

4.2.1.3 Измеренное значение потенциала электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) $E_{изм.}$, мВ, не должно отличаться от расчетного значения E_p , мВ, определяемого по формуле 1, более чем на:

± 12 мВ при первичной поверке,

± 30 мВ при эксплуатации и хранении.

Расчетное значение потенциала электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР) E_p , мВ, определяют по формуле

$$E_p = E_n + S_t \cdot (pNa_t - pNa_n) + \Delta' - \Delta'', \quad (1)$$

где E_n , pNa_n — номинальные значения координат изопотенциальной точки электродной системы, состоящей из стеклянного электрода и электрода сравнения, соответственно, мВ, pNa ;

S_t — крутизна натриевой характеристики в мВ/ pNa при температуре раствора t , рассчитанная по формуле

$$S_t = -(54,197 + 0,1984 \cdot t), \quad (2)$$

где t — температура раствора, °C;

pNa_t — значение pNa раствора при температуре раствора t ;

Δ' — поправка к разности между номинальным значением потенциала электрода сравнения и действительным значением потенциала образцового электрода сравнения, мВ. Номинальное значение потенциала электрода сравнения относительно нормального водородного электрода при температуре 20 °C равно 202,0 мВ;

Δ'' — поправка к потенциалу образцового электрода сравнения на отклонение его температуры от 20 °C, мВ, рассчитанная по формуле

$$\Delta'' = K_t \cdot (t - 20), \quad (3)$$

где K_t — температурный коэффициент потенциала образцового электрода сравнения, мВ/°C;

t — температура образцового электрода сравнения, °C.

Пример расчета отклонения потенциала приведен в приложении Г.

4.2.1.4 Потенциал электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01(ЭМ-CN-01СР), ЭМ-CI-01 (ЭМ-CI-01СР), ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР) относительно насыщенного хлорсеребряного электрода E , мВ, определяют по формуле

$$E = E_{изм.} + \Delta' - \Delta'', \quad (4)$$



где $E_{изм}$ – измеренное значение потенциала электрода относительно образцового электрода сравнения, мВ;

Δ' – поправка к разности между номинальным значением потенциала электрода сравнения и действительным значением потенциала образцового электрода сравнения, мВ. Номинальное значение потенциала электрода сравнения относительно нормального водородного электрода при температуре 20 °С равно 201,0 мВ.

Δ'' – поправка к потенциалу образцового электрода сравнения на отклонение его температуры от 20 °С, мВ, рассчитанная по формуле 3.

Потенциал электродов относительно насыщенного хлорсеребряного электрода E , мВ, рассчитанный по формуле 4, должен быть:

(минус 165 ± 12) мВ – для электродов ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01CP), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01CP),

(198 ± 12) мВ – для электродов ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01CP),

(198 ± 15) мВ – для электродов ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07CP).

4.2.2 Определение крутизны ионной характеристики электродов.

4.2.2.1 Крутизну ионной характеристики электродов определяют по данным измерения потенциалов при температуре ($25,0 \pm 0,5$) °С в растворах, приведенных в таблице 3. Схема измерения потенциалов – в соответствии с таблицей 3.

Таблица 3

Электроды	Растворы для измерения потенциалов	Схема измерения потенциалов
ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07CP) с натриевой функцией	Растворы 1 и 2 по таблице А.1	Приложение Б
ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07CP) с "серебряной" функцией	Растворы 1 и 2 по таблице А.2	Приложение В
ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01CP), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01CP)	Растворы 1 и 2 по таблице А.3	Приложение Б
ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01CP)	Растворы 1 и 2 по таблице А.4	Приложение В
ЭМ-NO ₃ -07 (ЭМ-NO ₃ -07CP)	Растворы 1 и 2 по таблице А.5	Приложение Б

Вначале измеряют потенциал в соответствующем растворе 1 по методике пункта 4.2.1, затем – в соответствующем растворе 2. Перед измерением потенциала в растворе 2 отмычка в дистиллированной воде не требуется, а только лишь в измеряемом растворе.

Для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07CP) с "серебряной" функцией измерительная ячейка должна быть выполнена из полиэтилена и защищена от попадания прямых лучей света.

м.п.
подпись
дата

4.2.2.2 Крутизну ионной характеристики электродов S_i , мВ/рХ, рассчитывают по формуле

$$S_i = \frac{E_1 - E_2}{pX_1 - pX_2}, \quad (5)$$

где E_1, E_2 — потенциалы электрода в соответствующих растворах 1 и 2 при температуре 25 °С, мВ;

pX_1, pX_2 — значения рХ растворов 1 и 2 при температуре 25 °С.

4.2.2.3 Крутизна ионной характеристики электродов при температуре 25 °С должна быть по абсолютной величине не менее 53,3 мВ/рХ.

4.2.3 Определение электрического сопротивления электродов

4.2.3.1 Электрическое сопротивление электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР), ЭМ-Ј-01 (ЭМ-Ј-01СР), ЭМ-СН-01 (ЭМ-СН-01СР), ЭМ-СІ-01 (ЭМ-СІ-01СР) определяют тераомметром в растворах, приведенных в таблице 4.

Температура растворов:

(20,0 ± 0,5) °С — для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР),

(20 ± 1) °С — для остальных электродов.

Таблица 4

Электроды	Растворы для измерения сопротивления
ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР)	Раствор 1 по таблице А.1
ЭМ-Ј-01 (ЭМ-Ј-01СР), ЭМ-СН-01 (ЭМ-СН-01СР)	Раствор 3 по таблице А.3
ЭМ-СІ-01 (ЭМ-СІ-01СР)	Раствор 2 по таблице А.4

Поверяемый и контактный электроды устанавливают в ячейку с соответствующим раствором. Один вывод тераомметра присоединяют к выводному проводу электрода (центральной жиле кабеля электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР), а другой — к контактному электроду.

Электрическое сопротивление должно быть в пределах:

от 20 до 200 МОм для электродов ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР);

от 0,03 до 1,5 МОм для электродов ЭМ-Ј-01 (ЭМ-Ј-01СР), ЭМ-СН-01 (ЭМ-СН-01СР);

от 0,01 до 0,5 МОм для электродов ЭМ-СІ-01 (ЭМ-СІ-01СР).

И.П.
С.С.Х. 2014
10.05.14

СОГЛАСОВАНО

И.о директора
Открытого акционерного общества
«Гомельский завод измерительных
приборов»



А.Г. Уваров
27.07.2014г.

УТВЕРЖДАЮ

Зам. директора – начальник отдела метрологии
Республиканского унитарного предприятия
«Гомельский центр стандартизации, метрологии
и сертификации»



С.И. Руденков
30.07.2014г.

ИЗВЕЩЕНИЕ 5М. 10356
об изменении МП ГМ 139-02

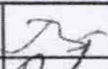
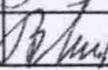
ЭЛЕКТРОДЫ СТЕКЛЯННЫЕ ЛАБОРАТОРНЫЕ ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР),
ЭЛЕКТРОДЫ МЕМБРАННЫЕ ЭМ-J-01 (ЭМ-J-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР),
ЭМ-CI-01 (ЭМ-CI-01СР), ЭМ-NO₃-07 (ЭМ-NO₃-07СР)

Нач. сектора ОГК
Открытого акционерного общества
«Гомельский завод измерительных
приборов»

В.Т. Михальков

24.07.2014г.



ОАО «ГЗИП»	ОГК	ИЗВЕЩЕНИЕ 5М. 10356		ОБОЗНАЧЕНИЕ МП ГМ 139-02	
ДАТА ВЫПУСКА	СРОК ИЗМ.			Лист 2	Листов 2
ПРИЧИНА	Внедрение и изменение стандартов			Код 4	
УКАЗАНИЕ О ЗАДЕЛЕ	Не отражается				
УКАЗАНИЕ О ВНЕДРЕНИИ					
ПРИМЕНЯЕМОСТЬ	ЭСЛ-51-07 (ЭСЛ-51-07СР), ЭМ-I-01 (ЭМ-I-01СР), ЭМ-CN-01 (ЭМ-CN-01СР), ЭМ-Cl-01 (ЭМ-Cl-01), ЭМ-NO ₃ -07 (ЭМ-NO ₃ -07СР)				
РАЗОСЛАТЬ	По списку абонентов				
ПРИЛОЖЕНИЕ	На 1 листе				
ИЗМ.	СОДЕРЖАНИЕ ИЗМЕНЕНИЯ				
1					
<p>Лист 12 заменить.</p>					
СОСТАВИЛ	Телешова		24.07.2014	Н.КОНТР.	Аникеевко
ПРОВЕРИЛ	Михальков		24.07.2014	ПР.ЗАКАЗЧ.	
ИЗМЕНЕНИЕ ВНЕС				