

421593

РН-МЕТР ПРОМЫШЛЕННЫЙ ПМП

Полуэлемент измерительный ПИт
5С5.519.088

Руководство по эксплуатации

ПРИЛОЖЕНИЕ В
(обязательное)

LAB-OBORUDOVANIE.RU

1 НАЗНАЧЕНИЕ

1.1 Полуэлемент измерительный сурьмяный ПИт (далее по тексту – полуэлемент) предназначен для измерения величины pH в технологических жидкых средах.

1.2 Полуэлемент в паре с сравнительным полуэлементом ПСн или ПСв применяется в pH-метрах ПМП, он также может быть применен в паре с вспомогательным стеклянным электродом ЭСр-10105, ЭВП-08 ГОСТ 16286 и др.

1.3 Полуэлемент поставляется в комплекте pH-метра ПМП или отдельно, как ЗИП к pH-метру ПМП.

1.4 После изготовления полуэлемент подлежит калибровке.

1.5 Условия эксплуатации полуэлемента:

а) жидкие среды содержащие взвешенные частицы, фтор, образующие кристаллы и пленки;

б) полуэлемент используется с устройствами очистки рабочей (чувствительной) поверхности.

в) полуэлемент не следует применять для контроля сред, содержащих катионы металлов, находящихся в электрохимическом ряду напряжений правее водорода (Cu, Ag, Hg, Pt, Au), которые способны инкрустировать поверхность сурьмы, а также некоторые органические вещества (винная и лимонная кислоты), образующие с сурьмой комплексы, сильные окислители и восстановители.

2 ТЕХНИЧЕСКИЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ

2.1 Пределы измерения, ед. pH от 2 до 12

2.2 Потенциал в буферном растворе pH=6,86 при температуре $(20 \pm 1)^\circ\text{C}$ относительно вспомогательного лабораторного хлорсеребряного электрода, мВ (-335 ± 10)
или в растворе универсальной буферной смеси pH=8,36 при температуре $(20 \pm 1)^\circ\text{C}$, мВ (-405 ± 15)

2.3 Крутизна водородной характеристики на растворах универсальной буферной смеси при температуре $(20 \pm 1)^\circ\text{C}$, мВ/pH (55 ± 5)

Примечание – Крутизна водородной характеристики полуэлемента зависит от состава контролируемого раствора и в условиях производства может несколько отличаться от указанной.

2.4 Диапазон рабочих температур, $^\circ\text{C}$ от 10 до 100

2.5 Температурный коэффициент потенциала в указанном диапазоне температур при непрерывной очистке чувствительной поверхности, мВ/ $^\circ\text{C}$ 3,0 не более

2.6 Нестабильность потенциала за 24 часа работы, мВ	± 10
2.7 Электрическое сопротивление, Ом	0,5, не более
2.8 Электрическое сопротивление изоляции	10^9 Ом, не менее
2.9 Габариты, мм:	
а) диаметр	$12^{+0,5}$
б) длина	120 ± 5
2.10 Масса, г	100, не более

3 УСЛОВИЯ ХРАНЕНИЯ

3.1 Полуэлемент в транспортной упаковке хранят в закрытом помещении с температурой окружающего воздуха от 1 до 50°C при относительной влажности не более 80 %. Атмосфера помещения не должна содержать агрессивные вещества, превышающие предельно допустимые концентрации.

4 ПОДГОТОВКА К РАБОТЕ

4.1 Перед первым включением полуэлемент подготовьте к работе следующим образом:

- налейте в стеклянный сосуд раствор универсальной буферной смеси pH= 4 $\pm 0,1$ или раствор стандартной буферной смеси pH= 4,01;
- опустите в сосуд полуэлемент и выдержите его в растворе в течение суток.

После этой подготовки полуэлемент пригоден к эксплуатации.

Примечание – Неиспользуемые в работе полуэлементы должны храниться в сухом виде и подготавливаться к работе по п.4.2.1

4.2 После длительного хранения полуэлементы следует подготовить к работе так, как указано ниже.

4.2.1 Очистите рабочую поверхность полуэлемента нождачной бумагой до появления металлического блеска, отполируйте, обезжирьте спиртом и выдержите в растворе универсальной буферной смеси pH= 4 $\pm 0,1$ или стандартной буферной смеси pH= 4,01 в течение 24 часов.

4.2.2 Измерьте потенциал полуэлемента путем измерения Э.Д.С. системы измерительный полуэлемент – вспомогательный лабораторный хлорсеребряный электрод (ЭВЛ-1М1, ЭВЛ-1М3) в стандартном растворе буферной смеси pH=4,01, а затем pH=6,86 при перемешивании и температуре $(20 \pm 1)^\circ\text{C}$ или универсальной буферной смеси,

приготовленной по методике, приведенной в приложении А.

Э.Д.С. системы измеряют с помощью универсального ионометра например, И-130.

Полузлемент пригоден к эксплуатации, если его потенциал соответствует значению, указанному в п.2.2.

4.2.3 В случае отличия потенциала полуэлемента от указанного значения повторите операции по п.4.2.1, если после этого потенциал полуэлемента не будет соответствовать допустимым значениям – полуэлемент бракуется.

5 ВОЗМОЖНЫЕ НЕИСПРАВНОСТИ И СПОСОБЫ ИХ УСТРАНЕНИЯ

Таблица 1

Наименование и признак неисправности	Вероятная причина	Способ устранения
1 Потенциал полуэлемента ниже нормируемого значения	Загрязнение рабочей поверхности полуэлемента	Очистите рабочую поверхность полуэлемента по п. 4.2.1
2 Сопротивление полуэлемента значительно превышает нормируемое значение	Обрыв внутренней цепи полуэлемента	Полузлемент не пригоден к эксплуатации и подлежит замене.

6 СВИДЕТЕЛЬСТВО О ПРИЕМКЕ

Полузлемент измерительный сурьмяный ПИт заводской № 02217, 02517

изготовлен и принят в соответствии с обязательными требованиями государственных стандартов, действующей технической документацией и признан годным для эксплуатации.

Начальник ОТК

Сименов И.А.

Расшифровка подписи



7 ГАРАНТИИ ИЗГОТОВИТЕЛЯ

7.1 Изготовитель гарантирует соответствие полуэлемента требованиям технической документации 5С5.519.088 при соблюдении потребителем правил эксплуатации и условий хранения.

7.2 Гарантийный срок эксплуатации 6 месяцев. Гарантийный срок хранения 12 месяцев.

7.3 Изготовитель обязуется безвозмездно в течение срока гарантии заменить полуэлементы в случае их неисправности, при условии соблюдения потребителем правил хранения и эксплуатации полуэлементов.

8 СВЕДЕНИЯ О РЕКЛАМАЦИЯХ

8.1 При неисправности полуэлемента в течение гарантийного срока потребителем должен быть составлен акт с указанием признаков неисправности. Акт подписывается ответственным за эксплуатацию лицом и высыпается в адрес изготовителя.

В акте необходимо указать:

- фамилии и занимаемые должности лиц, составивших акт;
- заводской номер полуэлемента;
- время ввода полуэлемента в эксплуатацию;
- адрес и телефон потребителя.

6
ПРИЛОЖЕНИЕ А
(Справочное)

**Методика приготовления растворов
универсальной буферной смеси**

1 Аппаратура и реактивы:

- иономер универсальный И-130;
- весы аналитические лабораторные, ГОСТ 19491, класса 2;
- колба мерная, вместимостью 1000 см³, ГОСТ 1770;
- кислота ортофосфорная, ГОСТ 6552;
- кислота уксусная, ГОСТ 61;
- кислота борная, ГОСТ 9656;
- натр едкий, ГОСТ 4328;
- вода дистиллированная, ГОСТ 6709.

2 Приготовление раствора смеси кислот: ортофосфорной, уксусной, борной 0.04 М в отношении каждой из них.

Навеску 2,60 г борной кислоты переносят в мерную колбу, добавляют 3,92 г ортофосфорной, 2,40 г уксусной кислот и доводят объем раствора до метки дистиллированной водой, перемешивают.

3 Приготовление 0.2 М раствора едкого натра.

В мерную колбу наливают 500 мл дистиллированной воды, количественно переносят в нее навеску 8 г едкого натра и растворяют при непрерывном перемешивании содержимое колбы. Колбу охлаждают до комнатной температуры, доводят объем раствора до метки дистиллированной водой и перемешивают.

4 Приготовление буферной смеси.

Для получения буферного раствора требуемого значения pH к 100 мл смеси приливают указанный в таблице объем 0.2 М раствора NaOH.

Таблица 2

NaOH мл	pH	NaOH мл	pH	NaOH мл	pH	NaOH мл	pH
0	1.81	25.0	4.10	50.0	6.80	75.0	9.62
2.5	1.89	27.5	4.35	52.5	7.00	77.5	9.91
5.0	1.98	30.0	4.56	55.0	7.24	80.0	10.38
7.5	2.09	32.5	4.78	57.5	7.54	82.5	10.88
10.0	2.21	35.0	5.02	60.0	7.96	85.0	11.20
12.5	2.36	37.5	5.33	62.5	8.36	87.5	11.40
15.0	2.56	40.0	5.72	65.0	8.69	90.0	11.58
17.5	2.87	42.5	6.09	67.5	8.95	92.5	11.70
20.0	3.29	45.0	6.37	70.0	9.15	95.0	11.82
22.5	3.78	47.5	6.59	72.5	9.37	100.0	11.98

7
Действительное значение pH устанавливают с помощью
иономера И-130.

ПРИЛОЖЕНИЕ Б
(Справочное)

**Зависимость потенциала системы: полузлемент измерительный
сурьмяный ПИ7 – вспомогательный хлорсеребряный электрод
ЭСО-01 ГОСТ 8.120-99 от величины pH раствора и температуры**

Таблица 4

Значение pH	Потенциал, мВ, при температуре, °C								
	10	15	20	25	30	35	40	45	50
2	-61	-65	-71	-74	-77	-82	-85	-89	-97
3	-111	-115	-120	-126	-130	-135	-140	-150	-152
4	-162	-167	-173	-181	-185	-191	-206	-210	-205
5	-217	-221	-228	-237	-244	-252	-266	-263	-263
6	-269	-274	-284	-292	-300	-314	-325	-324	-324
7	-321	-326	-335	-345	-355	-375	-385	-386	-389
8	-365	-371	-381	-392	-405	-422	-445	-449	-451
9	-407	-417	-429	-443	-458	-474	-496	-505	-509
10	-459	-470	-485	-499	-515	-533	-553	-562	-571
11	-516	-527	-545	-560	-581	-603	-626	-633	-637
11.5	-547	-559	-584	-598	-627	-651	-663	-671	-668
12	-578	-597	-623	-651	-687	-695	-707	-700	-701

Продолжение таблицы 4

Значение pH	Потенциал, мВ, при температуре, °C								
	55	60	65	70	75	80	85	90	95
2	-99	-97	-92	-95	-87	-81	-84	-97	-109
3	-151	-147	-149	-157	-150	-142	-148	-159	-176
4	-205	-207	-211	-213	-218	-205	-214	-226	-240
5	-265	-266	-274	-275	-284	-272	-280	-294	-307
6	-325	-327	-338	-338	-350	-336	-346	-363	-378
7	-388	-389	-402	-406	-416	-405	-412	-431	-444
8	-449	-455	-463	-470	-480	-470	-478	-499	-511
9	-511	-517	-525	-533	-545	-534	-541	-565	-578
10	-579	-582	-593	-601	-614	-602	-615	-636	-651
11	-646	-647	-659	-665	-680	-689	-703	-724	-749
11.5	-676	-681	-690	-700	-725	-740	-765	-802	-831
12	-708	-720	-719	-730	-749	-791	-828	-880	-914