

ООО "Измерительная техника"

42 1529

**ЭЛЕКТРОДЫ СТЕКЛЯННЫЕ
КОМБИНИРОВАННЫЕ
ЭСК-10610, ЭСК-10611**

Паспорт
ГРБА 418422.011, -01ПС



1 ОБЩИЕ СВЕДЕНИЯ, НАЗНАЧЕНИЕ

1.1 Электроды стеклянные комбинированные с конической мембраной ЭСК-10610 и ЭСК-10611 предназначены в комплекте с электронным преобразователем (например, иономером или pH-метром) для измерения активности ионов водорода (pH) в мягких кисломолочных продуктах, в вязких растворах и гелях.

1.2 Электроды изготавливаются в соответствии с ГОСТ 22261-94 и техническими условиями ТУ 4215-004-35918409-2008.

2 ТЕХНИЧЕСКИЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ

2.1 Диапазон измерений pH при температуре раствора 20°C - от 0 до 12.

Примечание: Верхний предел диапазона измерений указан для растворов с концентрацией ионов Na^+ , не превышающей 0,1 моль/дм³.

2.2 Отклонение водородной характеристики от линейности в диапазоне измерения pH и температуре раствора 20°C не более $\pm 0,2$ pH.

2.3 Диапазон температур анализируемой среды от 0° до 100°С.

2.4 Электрическое сопротивление измерительного электрода при температуре 20°C:

- для ЭСК-10610 от 10 до 80 МОм;
- для ЭСК-10611 от 30 до 150 МОм.

2.5 Электрическое сопротивление встроенного электрода сравнения при температуре 20°C - не более 20 кОм

2.6 Крутизна водородной характеристики в ее линейной части по абсолютной величине, не менее:

- 54,0 мВ/pH при температуре 5°C;
- 57,0 мВ/pH при температуре 20°C;
- 68,7 мВ/pH при температуре 80°C.

2.7 Значения координат изопотенциальной точки (pH_i , E_i) и допустимые отклонения их от номинальных значений приведены в таблице 1.

Координаты изопотенциальной точки и соответствующий им шифр приведены на этикетке электродов. Шифр указан после обозначения типа электрода и отделен от него косой чертой “/”.

2.8 Потенциал ($E_{1.65}$) измерительного электрода при выпуске из производства в растворе тетраоксалата калия ($\text{K}_3\text{C}_4\text{O}_8 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) с концентрацией 0,05 моль/дм³ при температуре раствора 20°C относительно внутреннего электрода сравнения и допустимые отклонения его от номинальных значений приведены в таблице 1.

Таблица 1

Координаты изопотенциальной точки		$E_{1.65}$, мВ	Шифр
pH_i	E_i , мВ		
4.0 ± 0.3	0 ± 30	134 ± 12	4
6.7 ± 0.3	18 ± 30	310 ± 12	7

2.9 Потенциал внутреннего электрода сравнения при выпуске из производства в растворе хлорида калия с концентрацией 3 моль/дм³ при температуре

раствора 20°C относительно электрода сравнения хлорсеребряного насыщенного равен (10±5) мВ.

2.10 Скорость истечения раствора KCl концентрацией 3 моль/дм³ из электролитического мостика внутреннего электрода сравнения при 20°C - от 0,1 до 3,0 мл/сутки.

2.11 Нестабильность потенциала внутреннего электрода сравнения за 8 часов работы - не более ±0,5 мВ.

2.12 Габаритные размеры электрода приведены в таблице 2.

Таблица 2

Модификация	Диаметр, мм	Длина, мм
ЭСК-10610	12	165
ЭСК-10611	12 / 6	120

2.13 Характеристики соединительного кабеля и разъема приведены в таблице 3.

Таблица 3

Тип разъема	Длина кабеля, мм	Код
Разъем BNC	800	K 80.7
Штекер ИТ.685611.009 и штепсель ШП 4-2 ГаО.364.008ТУ	800	K 80.8
Разъем (к pH-150)	800	K 80.9
Разъем BNC и штепсель ШП 4-2 ГаО.364.008ТУ	800	K 80.10

Код кабеля приводится в скобках после обозначения типа электрода и шифра координат изопотенциальной точки.

2.14 Масса электрода с кабелем не более 120 г.

2.15 Сведения о содержании драгметаллов в одном электроде приведены в таблице 4.

Таблица 4

Мод.	Наименование	Кол.	Масса, г	Примечание
ЭСК-10610	Электрод внутренний	1	0,3090 ч.в.	проводка Ср999,9 Ø0,5
			0,0093 л.в. (0,0070)ч.в	AgCl
	Электрод сравнения	1	0,2640 ч.в.	проводка Ср999,9 Ø0,5
			0,0270 л.в. (0,0203 ч.в.)	AgCl
	Всего:		0,6003 ч.в.	
ЭСК-10611	Электрод внутренний	1	0,2270 ч.в.	проводка Ср999,9 Ø0,5
			0,0093 л.в. (0,0070)ч.в	AgCl
	Электрод сравнения	1	0,1260 ч.в.	проводка Ср999,9 Ø0,5
			0,0270 л.в. (0,0203 ч.в.)	AgCl
	Всего:		0,3803 ч.в.	

2.16 Электрод является невосстанавливаемым однофункциональным изделием.

3 КОМПЛЕКТНОСТЬ

3.1 В комплект поставки входит:

- | | |
|--------------------------------|----------|
| - электрод ЭСК-1061 / (К . .) | - 1 шт. |
| - флакон с электролитом | - 1 шт. |
| - паспорт | - 1 экз. |
| - упаковка | - 1 шт. |

4 ПОДГОТОВКА К РАБОТЕ

4.1 Извлечь электроды из упаковки.

4.2 Убедиться в отсутствии механических повреждений электрода и соединительного кабеля.

Примечание: Наличие покрытия бурого цвета на проволочках, расположенных внутри электрода, и присутствие твердых частиц AgCl в жидкости, заполняющей электрод, необходимо для его работы и дефектом не является.

4.3 Сдвинуть вниз защитный поясок, закрывающий заливочное отверстие. Заполнить* электрод электролитом из флакона, входящего в комплект поставки, до уровня заливочного отверстия (рис. 1).

Внимание! Использовать электрод после заполнения электролитом можно не ранее, чем через 8 ч. Это время необходимо для того, чтобы рабочее вещество встроенного электрода сравнивания и пористая керамика электролитического ключа пропитались раствором. Для улучшения протекания этого процесса рекомендуется выполнить операции по 5.5 а).



Рис. 1.

4.4 Снять защитный колпачок и поместить рабочую мембрану (конус) электрода в раствор HCl концентрацией 0,1 моль/дм³ и выдержать в нем не менее 8 ч.

Внимание! В защитном колпачке может быть залит кондиционирующий раствор.

* В теплое время года электрод может поставляться заполненный электролитом. В этом случае он в подготовке по 4.3-4.4 не нуждается и может использоваться немедленно.

4.5 Перед началом измерений следует убедиться в отсутствии воздушных пузырей внутри рабочей мембраны (конусе) электрода. При необходимости удалить их встряхиванием (как встряхивают медицинский термометр), при этом пузыри должны переместиться в верхнюю часть электрода.

5 ОСОБЕННОСТИ ЭКСПЛУАТАЦИИ

5.1 Перед началом измерений заливочное отверстие следует открыть.

5.2 Глубина погружения электрода в анализируемую среду при измерении pH должна быть не менее 25 мм для ЭСК-10610 и 18 мм для ЭСК-10611, при этом уровень анализируемого раствора должен быть ниже уровня электролита в электроде.

5.3 Уровень электролита в электроде должен поддерживаться в пределах, показанных на рис. 2. При необходимости электролит следует доливать в электрод через заливочное отверстие.

Внимание! Для заполнения электрода должен применяться только раствор KCl с концентрацией 3 моль/дм³. Применение других электролитов недопустимо.

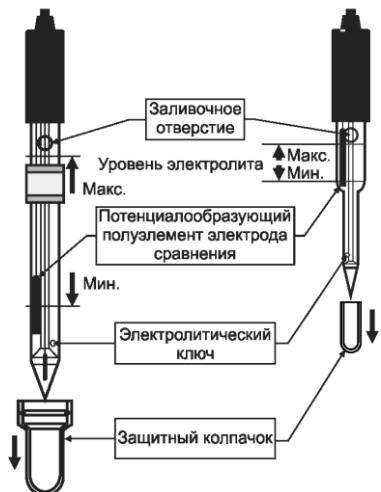


Рис.2

5.4 При измерениях уровень электролита в электроде должен быть выше уровня анализируемого раствора.

5.5 Если в процессе эксплуатации произошло нарушение истечения электролита из электрода в результате засорения пористой керамики электролитического ключа*, то рекомендуется выполнить следующие действия:

а) открыть заливочное отверстие, взять резиновую грушу, приставить носик груши к заливочному отверстию и, нажимая на грушу, создать внутри электрода избыточное давление;

б) или поместить электрод в дистиллированную воду (рабочая мембрана электрода при этом не должна касаться дна стакана) и нагреть ее до кипения, выдержать в течение 5-10 мин и дать остыть естественным образом.

5.6 Рекомендуется раз в 4...6 месяцев полностью заменять электролит в электроде свежим раствором 3М KCl.

* Признаком засорения электролитического ключа является ухудшение устойчивости показаний измерительного прибора.

5.7 Не допускается применение электрода в растворах, содержащих фторид-ионы и вещества, образующие осадки и пленки на поверхности электрода.

5.8 Между измерениями электрод рекомендуется хранить в 3М растворе KCl.

6 ПРАВИЛА ХРАНЕНИЯ И ТРАНСПОРТИРОВАНИЯ

6.1 Транспортирование электрода (незаполненного электролитом) проводить в упаковке при температуре воздуха от минус 25 до плюс 55°C и относительной влажности воздуха не более 95% при 25°C.

6.2 Хранить электрод на складах в упаковке при температуре 5÷40°C и относительной влажности воздуха 80% при 25°C не более 12 месяцев до ввода в эксплуатацию.

7 ПОВЕРКА ЭЛЕКТРОДА

7.1 Проверка электрода осуществляется один раз в год по методике ГРБА.418422.004МП “Электроды стеклянные комбинированные ЭСК-1. Методика поверки”.

***Внимание!** Перед выполнением поверки электролит в электроде следует полностью заменить. Для этого необходимо слить старый электролит, тщательно промыть внутреннюю полость электрода дистиллированной водой и заполнить ее свежим раствором 3М KCl. Операции по поверке должны выполняться не ранее чем через 8 часов после перезаполнения электрода.*

8 ГАРАНТИИ ИЗГОТОВИТЕЛЯ

8.1 Изготовитель гарантирует соответствие электрода требованиям ТУ при соблюдении условий эксплуатации, транспортирования и хранения.

8.2 Гарантийный срок эксплуатации электрода 9 мес. с момента продажи при наработке, не превышающей 1000 часов.

Гарантийный срок хранения 12 мес. до ввода в эксплуатацию.

8.3 В случае нарушения работоспособности электрода в период гарантийного срока, он должен быть направлен в адрес поставщика вместе со следующими документами:

- паспорт на электрод;
- акт с указанием выявленных неисправностей;
- извещение о непригодности (в случае выявления брака службами ЦСМ) с обязательным приложением протокола испытаний.

Адрес предприятия-изготовителя: 109202, г. Москва, шоссе Фрезер, 12; ООО «Измерительная техника», т. (495) 232-49-74, 232-42-14.

9 ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

9.1 При проведении испытаний, обслуживании и эксплуатации соблюдать требования безопасности по ГОСТ 12.1.007-76.

10 СВИДЕТЕЛЬСТВО О ПОВЕРКЕ

10.1 Электрод соответствует ГОСТ 22261-94 и техническим условиям ТУ 4215-004-35918409-2008, поверен и признан годным для эксплуатации.

Электрод № _____

Дата изготовления _____

МП ОТК

Дата поверки_____

МП _____

Подпись лиц, ответственных за поверку.

Дата продажи_____

Продавец _____