



ООО «СЕНСОРНЫЕ СИСТЕМЫ»

тел.: +7(812) 9801667

www.sensorsystems.spb.ru

info@sensorsystems.spb.ru

Информацию о государственной поверке можно узнать по адресу: <https://fgis.gost.ru/fundmetrology/cm/results> или отсканировать QR код.

ПАСПОРТ

1.1 Назначение

1.1.1. Цинкselectивный электрод типа ХС-Zn-001 предназначен для измерения активности (при обеспечении условия постоянства ионной силы растворов - концентрации) ионов цинка Zn^{2+} в водных растворах.

1.1.2. Основные области применения электрода: экологический мониторинг природных, сбросных и сточных вод, контроль технологических процессов, медико-биологические исследования, геология, в том числе и анализы в лабораторных условиях.

1.1.3. Электрод рассчитан для работы в качестве индикаторного в паре с любым электродом сравнения (например, ЭВЛ-1М3.1) в комплекте с измерительным преобразователем с входным сопротивлением не менее 10^{10} Ом (например, цифровым милливольтметром, иономером и др.).

1.2. Принцип работы и применение

Ионоселективный электрод типа ХС.001 является электрохимическим датчиком, потенциал которого зависит от концентрации в растворе ионов определенного сорта. Под селективностью понимается способность электрода реагировать практически только на концентрацию потенциалопределяющих (основных) ионов в сложных по составу растворах в присутствии других (мешающих) ионов.

Электрод можно использовать для прямого потенциометрического анализа, определения методом стандартных добавок и вычитаний, в качестве индикаторного электрода при потенциометрическом титровании.

1.3. Основные технические характеристики

1.3.1. Температура измеряемых растворов от 5 до 35°C.

1.3.2. Электрическое сопротивление электрода при температуре $(20 \pm 5)^\circ\text{C}$ не более 10 МОм.

1.3.3. Диапазон измеряемых концентраций ионов цинка от $5 \cdot 10^{-5}$ до $1 \cdot 10^{-1}$ моль/л.

1.3.4. Потенциал электрода (E) зависит от активности (концентрации) ионов цинка и описывается уравнением:

$$E = E^0 + S \lg a_{Zn^{2+}} \quad (1),$$

где E^0 - стандартный потенциал электрода, мВ, S - крутизна электродной характеристики, мВ/pZn, $a_{Zn^{2+}}$ - активность ионов цинка в растворе. Типичная электродная характеристика в координатах потенциал электрода - логарифм активности (концентрации) иона представляет собой прямую линию с возможными отклонениями от линейности в области низких концентраций.

1.3.5. Крутизна линейного участка электродной характеристики в калибровочных растворах в диапазоне $1 \cdot 10^{-4}$ - $5 \cdot 10^{-2}$ моль/л, приготовленных согласно Инструкции по эксплуатации, при температуре $(25 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ составляет (50 ± 5) мВ/pZn, на других участках электродная функция может быть нелинейной.

1.3.6. Рабочая область pH анализируемой среды: от 5 до 7.5 ед. pH.

1.3.7. Вероятность безотказной работы электрода за 1000 ч. при доверительной вероятности 0.9 не менее 0.94.

1.3.8. Потенциал цинкselectивных электродов не должен отличаться от значения 150 мВ более чем на ± 100 мВ в растворе хлорида цинка с концентрацией $1 \cdot 10^{-3}$ моль/дм³.

Электрод цинкselectивный ХС-Zn-001 соответствует требованиям технических условий ТУ ХС.001, перечисленных в п. 1.3 Паспорта, и электрод признан годным к эксплуатации.

Сертификат Федерального Агентства по техническому регулированию и метрологии РФ N 43622 от 24.08.2011 г. зарегистрирован в Государственном реестре средств измерений под N 47574-11.

1.4. Комплект поставки

В комплект поставки входят: электрод ХС-Zn-001

паспорт и инструкция по эксплуатации

- 1 шт.

- 1 шт.

ИНСТРУКЦИЯ ПО ЭКСПЛУАТАЦИИ

2.1 Подготовка электрода к работе

Для получения точных и воспроизводимых значений показаний электрода необходимо выполнять следующие требования:

- 2.1.1. Перед использованием электрод следует вымачивать не менее 3 суток в 0.01 моль/л растворе хлорида цинка.
- 2.1.2. После вымачивания электрод следует тщательно отмыть дистиллированной водой до возможно более низкого значения электродного потенциала.
- 2.1.3. Если электрод используется в работе достаточно часто, то можно начинать подготовку к работе непосредственно с тщательной отмывки дистиллированной водой без вымачивания в растворе.

Категорически запрещается механическое воздействие на мембрану электрода (шлифование, удары, царапание и т.д.)!

2.2. Построение калибровочного графика

Для построения калибровочного графика используются стандартные растворы хлорида цинка с концентрацией 10^{-6} - $5 \cdot 10^{-2}$ моль/л (концентрация может быть выражена в мг/кг, мг/л, мкг/л и других удобных единицах). Исходный 0.1 моль/л раствор готовят весовым методом из сухого вещества. Остальные растворы готовят последовательным десятикратным разбавлением дистиллированной водой. При этом необходимо учитывать изменение коэффициента активности.

Концентрация раствора $ZnCl_2$, моль/л	10^{-1}	10^{-2}	10^{-3}	10^{-4}	10^{-5}
Логарифм активности, $\lg a_{Zn^{2+}}$	-1.54	-2.26	-3.10	-4.01	-5.00

Ионоселективный электрод подключают к высокоомному (индикаторному) входу иономера или цифрового вольтметра, а электрод сравнения - ко входу "вспомогательный". Рекомендуется использовать электрод сравнения с малым истечением. Возможно применение электролитического ключа, заполненного 0.3 моль/л (или более концентрированного) раствора хлорида калия.

Ионоселективный электрод отмывают дистиллированной водой согласно п.2.1 данной Инструкции, а затем проводят калибровочное измерение в приготовленных стандартных растворах, последовательно меняя концентрацию раствора от меньшей к большей.

Измерения потенциала при калибровке и последующем определении концентрации цинка в анализируемом растворе целесообразно проводить в стандартизованных условиях:

- при постоянном перемешивании с фиксированной скоростью,
- при постоянном времени измерения, например - 2 мин.

По окончании измерений электрод промывают дистиллированной водой.

По полученным данным строят график зависимости потенциала электрода от отрицательного логарифма концентрации ионов цинка в растворе.

2.3. Проведение измерений

Проводят измерение потенциала электрода в анализируемом растворе по указанной выше процедуре (рекомендуемый объем пробы 50 - 100 мл). Сравнивая полученное значение потенциала с калибровочным графиком определяют концентрацию ионов цинка в анализируемой пробе.

По окончании работы электрод хранить в 0.01 моль/л растворе хлорида цинка. Если перерыв в работе составляет более 5 суток, то электрод следует хранить в сухом виде.

Не рекомендуется использовать ионоселективный электрод, применяемый для работы в области низких концентраций, для анализа концентрированных или агрессивных растворов.

Следует учитывать, что активность цинка коррелирует с концентрацией свободных ионов цинка в исследуемой среде. При наличии комплексообразования или иных явлений, вызывающих связывание ионов цинка, его аналитическая концентрация может сильно отличаться от концентрации свободных ионов и не определяться прямой ионометрией, требуя, например, потенциометрического титрования или применения метода стандартных добавок.

2.4. Периодический контроль работы электрода

Для повышения точности измерений следует проверять и при необходимости корректировать калибровочный график. Так, если ионоселективный электрод используется для измерений достаточно редко - один раз в неделю и реже, то рекомендуется проводить его калибровку каждый раз перед новым измерением. Если измерения проводятся часто, то достаточно проверить показания электрода в стандартных растворах с концентрацией 10^{-3} и 10^{-2} моль/л ионов цинка. В том случае, если величина потенциала в данных растворах воспроизводится с точностью ± 3 мВ и наклон графика сохраняется, то новую калибровку можно не проводить, а приступать прямо к измерениям в анализируемом растворе, пользуясь при этом прежней калибровкой.

2.5. Влияние посторонних ионов

Коэффициент селективности для ионов Na и K составляет 10^{-2} , для ионов Ca, Co, Ni и Cd - $3 \cdot 10^{-2}$. Коэффициент селективности для ионов меди составляет $7 \cdot 10^{-2}$, для ионов свинца - $2 \cdot 10^{-1}$.

3.1 Гарантийные обязательства

- 3.1.1. Гарантийный срок эксплуатации 9 месяцев со дня продажи электрода.
- 3.1.2. Изготовитель гарантирует соответствие электрода требованиям настоящего паспорта при условии соблюдения потребителем правил эксплуатации и хранения электрода.

3.2 Сведения о рекламациях

При отказе в работе или неисправности электрода в течение срока гарантии потребителем должен быть составлен акт о необходимости замены электрода с подробным описанием условий эксплуатации и характера неисправности. Акт, неисправный электрод и его Паспорт должны быть направлены по адресу фирмы-изготовителя.