

Общество с ограниченной ответственностью
«Измерительная техника»

ОКП 42 1522

ИОНОМЕР ЛАБОРАТОРНЫЙ И-160МИ

Руководство по эксплуатации
ГРБА2.840.009 РЭ

СОДЕРЖАНИЕ

1 УСТРОЙСТВО И ПРИНЦИП РАБОТЫ	4
1.1 ПРИНЦИП РАБОТЫ ИОНОМЕРА	4
1.2 КОНСТРУКЦИЯ ИОНОМЕРА	7
1.3 ИНДИКАЦИЯ И УПРАВЛЕНИЕ	10
2 УКАЗАНИЯ МЕР БЕЗОПАСНОСТИ	10
3 ПОДГОТОВКА К РАБОТЕ	11
3.1 РАСПАКОВКА ИОНОМЕРА	11
3.2 ПОДКЛЮЧЕНИЕ ИОНОМЕРА	11
3.3 ПОДГОТОВКА ШТАТИВА К РАБОТЕ	11
3.4 ПОДГОТОВКА ЭЛЕКТРОДОВ К РАБОТЕ	11
4 РАБОТА С ИОНОМЕРОМ	12
4.1 РЕЖИМЫ РАБОТЫ ИОНОМЕРА	12
4.2 РЕЖИМ ИЗМЕРЕНИЙ	12
4.2.1 Выбор канала	13
4.2.2 Выбор единиц измерений	13
4.2.3 Ручная установка температуры	14
4.2.4 Режимы проведения измерений (временной алгоритм)	15
4.2.5 Непрерывные измерения	15
4.2.6 Измерения с заданной длительностью	15
4.2.7 Автоизмерения	16
4.2.8 Выполнение измерений pH	16
4.2.9 Выполнение прямых ионометрических измерений	17
4.2.10 Выполнение измерений массовой доли (г/кг)	17
4.2.11 Выполнение измерений ОВП	18
4.2.12 Выполнение измерений в пробах малого объема	19
4.2.13 Использование электролитического ключа	20
4.2.14 Методы добавок	21
4.2.15 Выбор метода добавок	21
4.2.16 Метод «ДОБАВКА РАСТВОРА»	22
4.2.17 Метод «ДОБАВКА ПРОБЫ»	24
4.2.18 Метод «ВЫЧИТАНИЕ РАСТВОРА»	26
4.2.19 Метод «ВЫЧИТАНИЕ ПРОБЫ»	29
4.2.20 Метод «ДВОЙНАЯ ДОБАВКА»	31
4.2.21 Методы титрования	34
4.2.22 Выбор метода титрования	36
4.2.23 Метод «ДО ЗАДАННОЙ ТОЧКИ»	36
4.2.24 Метод «ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ»	38
4.3 РЕЖИМ ГРАДУИРОВКИ	41
4.3.1 Выбор иона	41
4.3.2 Установка координат изопотенциальной точки	42
4.3.3 Выбор алгоритма градуировки	43
4.3.4 Градуировка иономера для измерений pH	44
4.3.5 Градуировка иономера для измерений с помощью ионоселективных электродов с нормированными значениями координат изопотенциальной точки	51
4.3.6 Градуировка иономера для измерений с помощью ионоселективных электродов, значения координат изопотенциальной точки которых не нормированы	58

4.4 РЕЖИМ КОНТРОЛЯ ПАРАМЕТРОВ.....	64
4.5 РАБОТА С ЭЛЕКТРОННЫМ БЛОКНОТОМ	66
4.5.1 <i>Ручное сохранение результатов измерений</i>	66
4.5.2 <i>Автоматическое сохранения результатов измерений</i>	66
4.5.3 <i>Просмотр содержимого электронного блокнота</i>	68
4.6 НАСТРОЙКИ	68
4.6.1 <i>Выбор языка отображения информации.....</i>	69
4.6.2 <i>Установка даты и времени</i>	69
4.6.3 <i>Установка таймера.....</i>	70
4.6.4 <i>Установка периодичности проведения градуировки.....</i>	70
4.7 РАБОТА С ПЕРСОНАЛЬНЫМ КОМПЬЮТЕРОМ.....	71
4.8 ПОДКЛЮЧЕНИЕ АНАЛОГОВЫХ ИСПОЛНИТЕЛЬНЫХ УСТРОЙСТВ.....	71
5 ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБСЛУЖИВАНИЕ ИОНОМЕРА	72
6 ХАРАКТЕРНЫЕ НЕИСПРАВНОСТИ И МЕТОДЫ УСТРАНЕНИЯ	73
ПРИЛОЖЕНИЕ А	
<i>ЗНАЧЕНИЯ pH РАБОЧИХ ЭТАЛОНОВ (ГОСТ 8.135-2004).....</i>	74
ПРИЛОЖЕНИЕ В	
<i>Описание методов стандартных добавок.....</i>	76

Иономер лабораторный И-160МИ (далее - иономер) предназначен для измерений показателя активности ионов водорода (pH), показателя активности других одновалентных и двухвалентных ионов (pX), Э.Д.С. электродной системы (в том числе окислительно-восстановительного потенциала (Eh)) и температуры (t) водных растворов.

Иономер осуществляет индикацию результатов измерений на цифровом матричном дисплее, и преобразовывает измеренные величины в пропорциональные аналоговые и цифровые выходные сигналы.

Иономер может быть использован в лабораториях промышленных предприятий и научно-исследовательских учреждений в различных отраслях народного хозяйства.

Иономер состоит из первичных измерительных преобразователей – электродной системы и датчика температуры (далее - термодатчик), вторичного измерительного преобразователя (далее - преобразователь) и комплекта принадлежностей для измерений.

1 УСТРОЙСТВО И ПРИНЦИП РАБОТЫ

1.1 Принцип работы иономера

1.1.1 В основу работы иономера положен потенциометрический метод определения количественного содержания различных ионов в растворе, а так же окислительно-восстановительных потенциалов (Eh).

При выполнении потенциометрических измерений используется электродная система, состоящая из измерительного электрода и электрода сравнения.

Потенциал измерительного ионоселективного электрода, зависит от концентрации (активности) ионов определенного вида в растворе, называемых потенциалопределяющими. Потенциал электрода сравнения от состава раствора не зависит, и является опорным. Т.о. при погружении в анализируемый раствор электродная система развивает ЭДС, зависящую от содержания потенциалобразующих ионов в растворе и температуры.

При измерении редокс-потенциалов используется электродная система, состоящая из измерительного редокс-электрода и электрода сравнения. ЭДС этой электродной системы зависит от соотношения окисленных и восстановленных форм различных ионов в растворе.

Работа преобразователя основана на:

- измерении ЭДС электродной системы;
- преобразовании ЭДС электродной системы в значения показателя активности или концентрации ионов;
- преобразовании сопротивления термодатчика в значение температуры раствора.

Измеренные значения индицируются на дисплее, и преобразуются в пропорциональные аналоговые и цифровой выходные сигналы.

1.1.2 Значение показателя активности ионов рассчитывается по формуле:

- для ионоселективных электродов с нормируемыми значениями координат изопотенциальной точки¹:

$$pX = pX_i + \frac{E - E_i}{K_S \cdot S_{t \text{ теор.}}}, \quad (1)$$

- для рН-электродов:

$$pH = pH_i + \frac{E - E_i}{K_S \cdot S_{t \text{ теор.}}}, \quad (2)$$

- для ионоселективных электродов, не имеющих нормируемых значений координат изопотенциальной точки:

$$pX = pX_{cm.1} + \frac{E - E_{cm.1}}{K_S \cdot S_{t \text{ теор.}}}, \quad (3)$$

где:

- $pX(pH)$ - значение $pX(pH)$ анализируемого иона в растворе (выводится на дисплей в качестве результата);
- E - значение ЭДС электродной системы, помещенной в анализируемый раствор, мВ (измеряется иономером);
- $pX_i(pH_i)$ - координата изопотенциальной точки электродной системы (задается при градуировке и хранится в памяти иономера);
- E_i - координата изопотенциальной точки электродной системы, мВ (рассчитывается при градуировке и хранится в памяти иономера);
- $pX_{ст.1}$ - значение pX первого из двух градуировочных растворов, которые были использованы при градуировке в данной области концентраций (вводится при градуировке и хранится в памяти иономера);
- $E_{ст.1}$ - значение ЭДС электродной системы, помещенной в градуировочный раствор с $pX_{ст.1}$, мВ (измеряется иономером);
- $S_{t \text{ теор.}}$ - теоретическое значение крутизны электродной характеристики, мВ/ $pX(pH)$ (рассчитывается для текущей температуры раствора по формуле 4);
- K_S - коэффициент, учитывающий отклонение реальной величины крутизны от теоретического значения (вычисляется при градуировке и хранится в памяти иономера).

Теоретическое значение крутизны электродной характеристики, рассчитывается для текущей температуры раствора по формуле:

¹ Изопотенциальной называется точка, в которой потенциал электродной системы не зависит от температуры. Значения pX_i и E_i называются координатами изопотенциальной точки.

$$S_{t \text{ теор.}} = -0,1984 \cdot (273,16 + t) / n, \quad (4)$$

где:

- t - температура анализируемого раствора, °С (измеряется иономером или вводится пользователем вручную (4.2.3));
n - заряд определяемого иона;

- n = 1 - для одновалентных катионов, в том числе H⁺;
n = - 1 - для одновалентных анионов;
n = 2 - для двухвалентных катионов;
n = - 2 - для двухвалентных анионов.

1.1.3 Результат измерений в единицах концентрации cX^* , в зависимости от выбранной размерности, рассчитывается по формулам:

- молярная концентрация (mol/l)

$$cX = 10^{-pX}, \quad (5)$$

- массовая концентрация (g/l)

$$cX' = M \cdot (10^{-pX}), \quad (6)$$

- массовая доля (g/kg)

$$cX'' = K \cdot M \cdot (10^{-pX}), \quad (7)$$

- нормальная концентрация (mol-equ/l)

$$cX''' = (10^{-pX}) / |n|, \quad (8)$$

где:

- cX - молярная концентрация, моль/л (mol/l);
cX' - массовая концентрация, г/л (g/l);
cX'' - массовая доля, г/кг (g/kg);
cX''' - нормальная концентрация, моль-экв/л (mol-equ/l);
n - заряд иона (см. пояснения к формуле 4);
M - молярная масса иона, г/моль;
K - коэффициент пересчета, определяемый методикой измерений (4.2.10).

* Представление результата измерений в единицах концентрации осуществляется для всех ионов, кроме H⁺.

1.1.4 Крутизна электродной характеристики зависит от температуры (см. формулу 4). Поэтому при выполнении измерений при температуре отличной от температуры проведения градуировки иономера, для правильного расчета концентрации иономеру необходимы данные о текущей температуре раствора. Температура раствора может измеряться при помощи термодатчика или вводиться вручную.

Внесение поправки на текущую температуру раствора носит название автоматической термокомпенсации.

Термокомпенсация может выполняться только для электродных систем с нормируемыми значениями координат изопотенциальной точки. Для прочих электродных систем (большинство ионоселективных электродов) осуществление термокомпенсации невозможно, и поэтому измерения должны проводиться при той же температуре, что и градуировка.

1.1.5 Для измерений температуры используется термодатчик, погружаемый в анализируемый раствор. Сопротивление термодатчика пропорционально температуре раствора. Иономер измеряет величину сопротивления и преобразовывает его в значение температуры раствора.

1.2 Конструкция иономера

1.2.1 Иономер представляет собой комплект из преобразователя, штатива, термодатчика и электродов.

1.2.2 Конструктивно измерительный преобразователь представляет собой корпус, внутри которого расположена электронная плата. На лицевой панели расположены матричный дисплей и органы управления (клавиатура).

Органы управления и элементы внешних электрических соединений имеют соответствующую маркировку.

Общий вид преобразователя и элементы его конструкции приведены на рисунке 1.

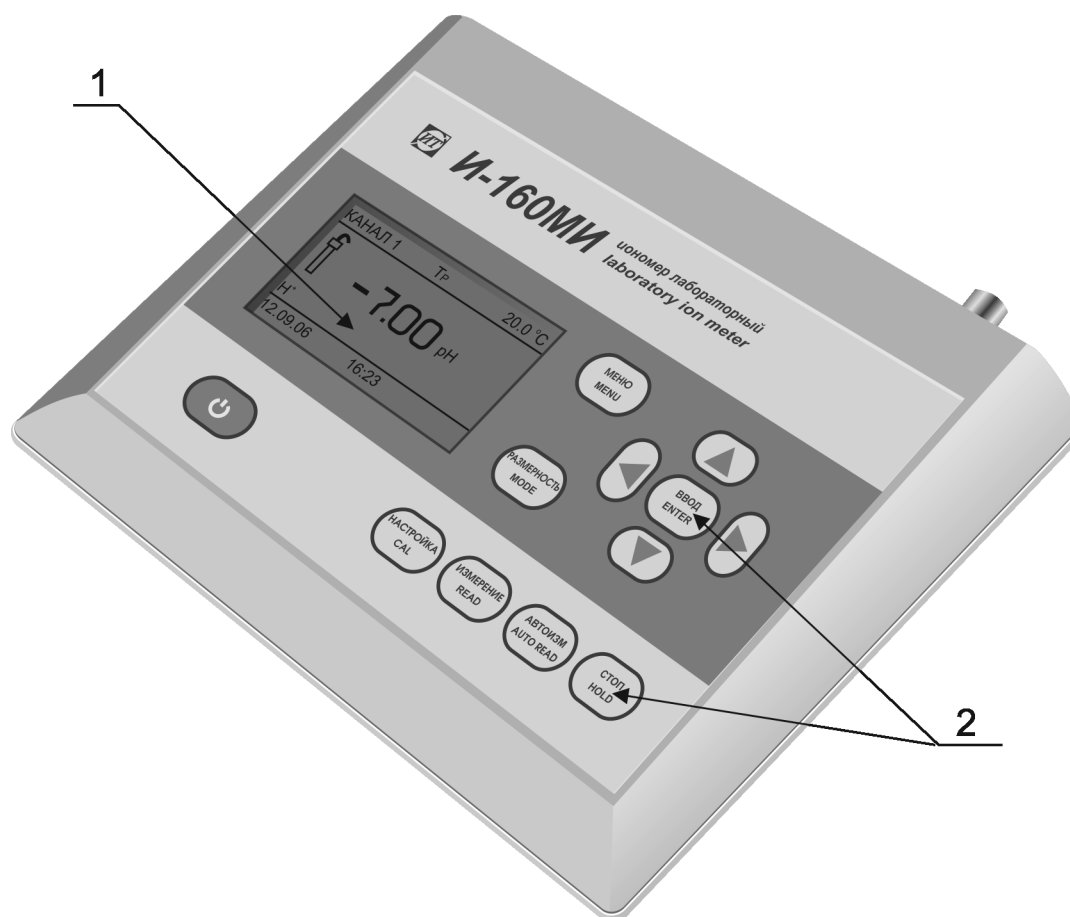


Рисунок 1 – Преобразователь И-160МИ

- 1 Матричный дисплей.
- 2 Органы управления.

Задняя панель преобразователя приведена на рисунке 2.

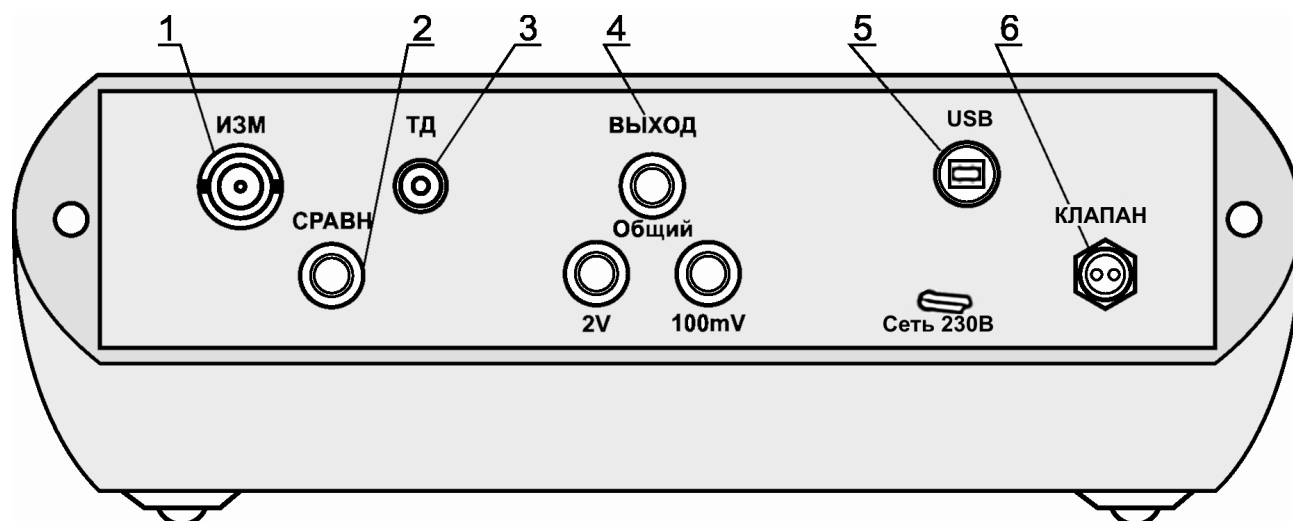


Рисунок 2 – Задняя панель преобразователя

- 1 Разъем «**ИЗМ.**» для подключения измерительного или комбинированного электрода.
- 2 Гнездо «**СРАВН.**» для подключения электрода сравнения.
- 3 Разъем «**ТД**» для подключения термодатчика.
- 4 Гнезда «**ВЫХОД**» для подключения аналоговых исполнительных устройств (самопишущего потенциометра, блока автоматического титрования и др.).
- 5 Разъем «**USB**» для подключения к персональному компьютеру.
- 6 Разъем для подключения клапана.

1.2.3 Конструкция штатива приведена в руководстве по его эксплуатации.

1.2.4 Электродная система состоит из измерительного электрода и электрода сравнения. Также может использоваться комбинированный электрод.

Измерительный электрод представляет собой стеклянный или пластмассовый стержень (в зависимости от используемой модификации), в нижней части которого установлена чувствительная к определенному виду ионов мембрана. Верхняя часть электрода заканчивается втулкой, из которой выходит кабель с разъемом для подключения к преобразователю.

Электрод сравнения представляет собой стеклянный стержень, в нижней части которого установлена пористая мембрана, обеспечивающая электролитический контакт между электролитом, залитым в электрод, и анализируемым раствором. Верхняя часть электрода заканчивается втулкой, из которой выходит кабель с разъемом для подключения к преобразователю.

1.2.5 Термодатчик представляет собой пустотелый стержень, выполненный из нержавеющей стали, внутри которого установлен термoeлемент. Из верхней части датчика выходит кабель с разъемом для подключения к преобразователю.

При работе датчик устанавливается на штатив вместе с электродной системой и погружается в анализируемый раствор на глубину не менее 30 мм.

1.3 Индикация и управление

Результаты измерений и другая информация отражается на матричном дисплее, расположенном на лицевой панели преобразователя.

Для управления иономером используются следующие кнопки:

	- включение/выключение иономера;
РАЗМЕРНОСТЬ	- выбор единиц измерений;
МЕНЮ	- вызов главного меню иономера, в котором производится выбор алгоритма работы иономера; а также осуществляется контроль параметров электродной системы;
НАСТРОЙКА	- перевод иономера в режим градуировки;
ИЗМЕРЕНИЕ	- перевод иономера в режим измерений из любого другого режима;
АВТОИЗМ.	- запуск процесса измерений с автоматическим определением окончания;
СТОП	- временная остановка процесса измерений в режиме измерений с удержанием на дисплее текущего результата;
ВВОД	- подтверждение выбора пункта меню, занесение в память отредактированных данных, переход на следующий этап пошагово исполняемых процедур;
► и ◀	- перемещение курсора (рамки) влево/вправо;
▲ и ▼	- перемещение курсора (рамки) вверх/вниз; - изменение (редактирование) символов или числовых значений, обозначенных мигающим курсором.

2 УКАЗАНИЯ МЕР БЕЗОПАСНОСТИ

К работе с иономером допускается персонал, изучивший настоящее руководство по эксплуатации, действующие правила эксплуатации электроустановок и правила работы с химическими реактивами.

Не допускается эксплуатация иономера при параметрах питающего напряжения, не соответствующих приведенным в пункте 2.2. ГРБА2.840.009ФО.

Во время профилактических работ и ремонта иономер должен быть отключен от сети.

При работе с иономером следует оберегать преобразователь и электроды от ударов, поскольку многие детали в их конструкции изготовлены из хрупких материалов.

3 ПОДГОТОВКА К РАБОТЕ

3.1 Распаковка иономера

При получении иономера следует проверить его комплектность и убедиться в сохранности упакованных изделий.

Распакованный иономер следует выдержать при температуре $(20 \pm 5) ^\circ\text{C}$ и относительной влажности окружающего воздуха до 80 % не менее 8 ч.

3.2 Подключение иономера

Питание иономера осуществляется от сети переменного тока с номинальным напряжением 220 В.

Подключить вилку преобразователя к сети переменного тока. При этом кратковременно подсвечивается дисплей.

3.3 Подготовка штатива к работе

Штатив подготавливается к работе в соответствии с указаниями его эксплуатационной документации.

3.4 Подготовка электродов к работе

Электроды подготавливаются к работе в соответствии с указаниями их эксплуатационной документации.



В базовый комплект поставки иономера входят рН-электрод и электрод сравнения. Ионоселективные электроды в комплект поставки иономера не входят, и поставляются по отдельному заказу.

Закрепить электроды в штативе.

Подключить измерительный электрод, электрод сравнения и термодатчик к гнездам преобразователя «**ИЗМ.**» и «**СПАВН.**» соответственно (рисунок 2).

Комбинированный электрод подключается к гнезду «**ИЗМ.**» преобразователя. При этом гнездо «**СПАВН.**» остается свободным.

Для автоматического измерения температуры к разъему «**ТД**» преобразователя следует подключить термодатчик. Закрепить его в штативе. Если предполагается ручной ввод температуры (4.2.3), установить в штатив контрольный термометр.

4 РАБОТА С ИОНОМЕРОМ

Включить иономер, нажав и удерживая в течение 1-2 с кнопку . При этом на дисплее иономера кратковременно высвечивается номер версии программного обеспечения. Прогреть иономер в течение 15 мин.

4.1 Режимы работы иономера

Иономер имеет следующие режимы работы:

- измерения;
- градуировка;
- контроль.

4.2 Режим измерений

Режим измерений является основным режимом работы иономера. Этот режим устанавливается сразу после включения преобразователя. Для перехода в этот режим из других режимов необходимо нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

Расположение информации на дисплее в режиме измерений показано на рисунке 3.

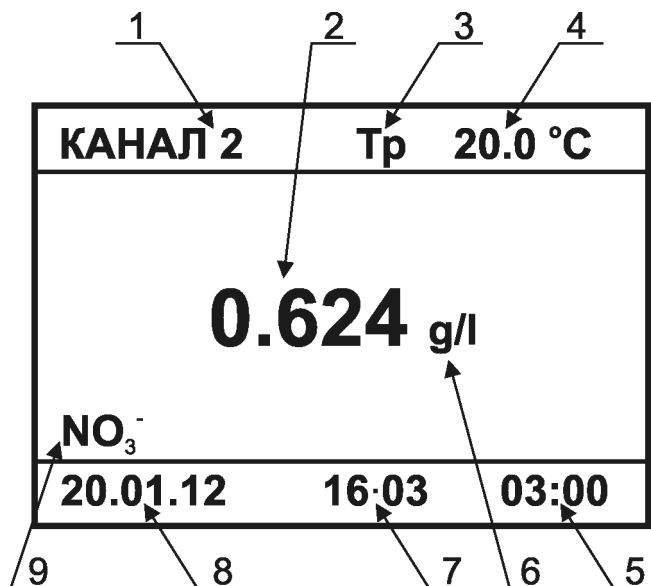


Рисунок 3 – Расположение информации на дисплее

- 1 Номер канала (4.2.1).
- 2 Результат измерений.
- 3 Знак ручного способа установки температуры (при автоматическом измерении температуры данное поле пустое).
- 4 Температура раствора (4.2.3).
- 5 Поле таймера (высвечивается только при использовании режимов: измерения с заданной длительностью и автоизмерения (4.2.6; 4.2.7)).
- 6 Единицы измерения (4.2.2).
- 7 Время (4.6.2).
- 8 Дата (4.6.2).
- 9 Вид иона (4.3.1).

4.2.1 Выбор канала



Единовременно к преобразователю может быть подключена только одна электродная система, однако преобразователь может хранить в памяти градуировочные характеристики до 9-ти различных электродных систем. Совокупность этих характеристик для каждой электродной системы условно названа «каналом». Выбирая канал и подключая к преобразователю соответствующие электроды, можно анализировать растворы на содержание до 9-ти различных ионов.

Кроме того, разные каналы могут быть настроены для анализа содержания одного и того же иона, но в разных объектах. Это удобно в тех случаях, когда для разных объектов анализа имеются различия в способе градуировки иономера и / или методике расчета результатов (4.2.10).

Для обеспечения реальной многоканальности иономера к преобразователю может быть подключен внешний коммутатор (в комплект поставки не входит и приобретается отдельно).

Нажимая кнопки ► или ◀ установить курсор на цифру, обозначающую номер канала. Нажимая кнопки ▲, и ▼ выбрать требуемый номер канала.

Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
0.320 g/kg		
NO ₃ ⁻		
20.01.06	16-03	

4.2.2 Выбор единиц измерений

Выбор единиц измерений осуществляется кнопкой **РАЗМЕРНОСТЬ**. При каждом нажатии кнопки происходит изменение единиц измерений в последовательности, показанной в таблице 1.

Таблица 1

Единицы измерений	Ион*
pH ↔ mV	H ⁺
pX → mol/l → mol-equ/l → g/l → g/kg → mV	любой ион, кроме H ⁺ , X ⁻ , X ⁻ , X ⁺ , X ⁺⁺
pX → mol/l → mol-equ/l → mV или g/l → g/kg → mV	X ⁻ , X ⁻ , X ⁺ , X ⁺⁺ , в зависимости от единиц измерений, выбранных при градуировке

Результат измерений отобразится на дисплее в выбранных единицах.



Для удобства считывания информации при измерениях в единицах концентрации (например, «г/л (g/l)») кратные единицы («мг/л (mg/l)» и «мкг/л (µg/l)») выбираются иономером автоматически, в зависимости от полученного результата измерений.

* Ион, выбранный на активном канале



В процессе измерений возможен перевод индикации результата из одних единиц измерений в другие. Однако желательно применять те единицы, которые использовались при градуировке (4.3).

Формулы, по которым производится пересчет результата измерений из одних единиц измерений в другие, приведены в таблице 2.

Таблица 2

	pX	Моль /дм ³	Моль экв./дм ³	г/дм ³ (г/л)	г/кг
pX		10 ^{-pX}	10 ^{-pX} / n	M10 ^{-pX}	KM10 ^{-pX}
Моль/дм ³ (сX)	-lg сX		сX/ n	M сX	KM сX
Моль экв./дм ³ (сX')	-lg сX' - lg(n)	n сX'		n M сX'	n KM сX'
г/дм ³ (г/л) (сX'')	-lg сX'' + lg(M)	сX''/M	сX''/ n M		K сX''
г/кг (сX''')	-lg сX''' + lg(kM)	сX'''/kM	сX'''/ n Mk	сX'''/k	

В таблице 1 использованы следующие обозначения:

M - молярная масса иона, г/моль;

n - заряд иона;

K - коэффициент пересчета, определяемый методикой измерений (4.2.10).

4.2.3 Ручная установка температуры

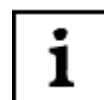


Для компенсации влияния температуры анализируемой среды на характеристики электродной системы иономеру необходима информация о температуре раствора. Температура анализируемой среды может измеряться автоматически или устанавливаться вручную. Автоматическое измерение температуры возможно только в том случае, если к преобразователю подключен термодатчик. Ручную установку температуры рекомендуется использовать только при постоянной температуре анализируемой среды.

Используя кнопки ◀, ▶, переместить курсор в поле значения температуры. Этими же кнопками выбрать разряд или знак значения температуры. Установить необходимое значение кнопками ▲, и ▼.

Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	Тр	+ 020.0°C
6.873 pH		
H ⁺		
20.01.06	16-03	



Знак «+» при положительном значении температуры, а также незначащие нули гасятся после окончания редактирования.

Установленное значение температуры действительно для всех каналов измерений.

При градуировке и в процессе измерений рекомендуется использовать один и тот же способ определения температуры.

4.2.4 Режимы проведения измерений (временной алгоритм)

В иономере предусмотрено три режима проведения измерений методом прямой потенциометрии:

- непрерывные измерения;
- измерения с заданной длительностью;
- автоизмерения.

4.2.5 Непрерывные измерения

В режиме непрерывных измерений иономер постоянно выводит на дисплей текущее значение измеряемой величины. Решение об окончании процесса измерений, считывание результата или занесение его в память принимается и выполняется оператором.

Данный режим может применяться для анализа растворов с изменяющимся во времени значением измеряемой величины (например, при титровании).

Режим непрерывных измерений устанавливается автоматически при включении иономера. Если иономер был переведен пользователем в режим измерений с заданной длительностью (4.2.6), то для переключения в режим непрерывных измерений следует нажать и удерживать в течение 2 - 3 сек кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

Процесс измерений может быть остановлен нажатием кнопки **СТОП**. При этом на дисплее фиксируется текущий результат. Для продолжения измерений следует повторно нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

4.2.6 Измерения с заданной длительностью

Процесс измерений с заданной длительностью запускается по команде пользователя и завершается по истечении заранее установленного времени. При этом полученный результат фиксируется на дисплее.

Этот режим целесообразно использовать при проведении массовых анализов однотипных проб.



Для того чтобы данный режим измерений стал доступен, предварительно следует установить время таймера, отличное от нулевого значения (4.6.3).

Для перехода в режим измерений с заданной длительностью следует нажать и удерживать в течение 2-3 с кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При этом иономер выдаст звуковой сигнал и в нижнем правом углу дисплея начнется обратный отсчет времени от установленного значения таймера. При достижении нулевого значения раздается звуковой сигнал, измерения прекращаются, и на дисплее фиксируется полученный результат. Индикация даты и времени измерений гасится.

Для проведения следующего измерения с той же длительностью следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

Процесс измерений может быть остановлен нажатием кнопки **СТОП**. При этом на дисплее фиксируется текущий результат. Для продолжения измерений следует повторно нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

Установленное значение длительности измерений распространяется на все каналы иономера.

Для отключения режима измерений с заданной длительностью и перехода к непрерывным измерениям следует нажать и удерживать в течение 2 - 3 сек кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

4.2.7 Автоизмерения

В режиме автоизмерений иономер самостоятельно определяет момент стабилизации измеряемой величины и останавливает процесс измерений с фиксацией результата измерений на дисплее.

Этот режим рекомендуется использовать при анализе растворов с медленно изменяющимся значением контролируемого параметра, а также для определения оптимального времени проведения измерений с заданной длительностью (4.2.6).

Для запуска процесса автоизмерений следует нажать кнопку **АВТО-ИЗМ**. При этом в поле таймера дисплея начинается прямой отсчет времени, в течение которого производится измерение. Измерение длится до установления стабильных показаний. После этого раздается звуковой сигнал, измерение прекращается, гаснет индикация даты, часов и минут с фиксацией на дисплее полученного результата. В поле таймера отображается время, затраченное на измерение.

Для проведения следующего автоизмерения следует повторно нажать кнопку **АВТОИЗМ**.

Процесс измерений может быть остановлен нажатием кнопки **СТОП**. При этом на дисплее фиксируется текущий результат. Для продолжения измерений следует повторно нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

Для перехода в режим проведения измерений с заданной длительностью или непрерывных измерений следует нажать и удерживать в течение 2 - 3 сек кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

4.2.8 Выполнение измерений pH

Измерения pH выполняются при помощи электродной пары, состоящей из измерительного pH-электрода и электрода сравнения, или комбинированного pH-электрода. Электроды следует подключить согласно 3.4.

Перед началом измерений должны быть выполнены следующие операции:

- выбрать канал измерений (4.2.1);
- выбрать единицы измерений «pH» (4.2.2);
- выполнить градуировку иономера по градуировочным растворам (4.3.4);
- выбрать временной алгоритм измерений (4.2.4).

Измерения выполняются в следующей последовательности:

- промыть электроды и термодатчик (или термометр) дистиллированной водой;
- осушить их фильтровальной бумагой;

- погрузить датчики в анализируемую пробу;
- запустить процесс измерений (при использовании режима непрерывных измерений не требуется);
- после установления стабильных показаний считать результат измерений с дисплея.

4.2.9 Выполнение прямых ионометрических измерений

Ионометрические измерения выполняются при помощи электродной пары, состоящей из измерительного ионоселективного электрода и электрода сравнения, или комбинированного ионоселективного электрода. Электроды следует подключить согласно 3.4.

Перед началом измерений должны быть выполнены следующие операции:

- выбрать канал измерений (4.2.1);
- выбрать определяемый ион (4.3.1);
- выбрать требуемые единицы измерений концентрации (активности) (4.2.2);
- выполнить градуировку иономера по градуировочным растворам (4.3.5 – 4.3.6);
- выбрать временной алгоритм измерений (4.2.4).

Измерения выполняются в следующей последовательности:

- промыть электроды и термодатчик (или термометр) дистиллированной водой;
- осушить их фильтровальной бумагой;
- погрузить датчики в анализируемую пробу;
- запустить процесс измерений (при использовании режима непрерывных измерений не требуется);
- после установления стабильных показаний считать результат измерений с дисплея.

4.2.10 Выполнение измерений массовой доли (г/кг)



Измерения массовой доли иона обычно выполняются при анализе твердых объектов. Например, при определении нитратов в плодоовощной продукции или почвах. При этом применяются специальные методики, которые включают в себя отбор и подготовку пробы, экстрагирование и измерение концентрации определяемого иона в экстракте, на основании которого рассчитывается его содержание в исходном объекте. Расчет осуществляется по таблицам, приведенным в тексте соответствующей методики, или умножением значения концентрации иона в экстракте на определенный коэффициент пересчета.

Иономер позволяет выполнять расчет массовой доли иона в анализируемом объекте, посредством задания значения коэффициента пересчета «К». При этом окончательный результат выводится сразу на дисплей в «г/кг (g/kg)».

Пример расчета коэффициента «К» приведен в приложении Б. Заводской установкой коэффициента «К» является значение 1,000.

Измерения выполняются при помощи электродной пары, состоящей из измерительного ионоселективного электрода и электрода сравнения, или комбинированного ионоселективного электрода. Электроды следует подключить согласно 3.4.

Перед началом измерений должны быть выполнены следующие операции:

- выбрать канал измерений (4.2.1);
- выполнить градуировку иономера по растворам, указанным в методике (4.3.6);
- выбрать единицы измерений «г/кг» (4.2.2);
- выбрать временной алгоритм измерений (4.2.4).
- задать значение коэффициента пересчета «К», выполнив следующие операции:

Нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**КОЭФФИЦИЕНТ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	
ВИД ИОНА	▲
ЧАСЫ	
ИЗОПOTЕНЦИАЛЬН.ТОЧКА	
МЕТОДИКА	
КОЭФФИЦИЕНТ	▼

На дисплей выводится ранее установленное значение коэффициента пересчета (первый раз - 1,000). Кнопками ▲, ▼, ► и ◄ установить нужное значение и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2
КОЭФФИЦИЕНТ
01.873

Измерения выполняются в следующей последовательности:

- промыть электроды и термодатчик (или термометр) дистиллированной водой;
- осушить их фильтровальной бумагой;
- погрузить датчики в анализируемую пробу;
- запустить процесс измерений (при использовании режима непрерывных измерений не требуется);
- после установления стабильных показаний считать результат измерений с дисплея.



В случае если используемая методика допускает анализ разных объектов, для которых коэффициенты пересчета «К» имеют разные значения, то при переходе от одного объекта к другому этот коэффициент может быть оперативно изменен без переградуировки иономера по растворам.

4.2.11 Выполнение измерений ОВП

Измерения ОВП выполняются при помощи электродной пары, состоящей из измерительного редокс-электрода и электрода сравнения, или

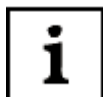
комбинированного редокс-электрода. Электроды следует подключить согласно 3.4.

Перед началом измерений должны быть выполнены следующие операции:

- выбрать канал измерений (4.2.1);
- выбрать единицы измерений «мВ» (4.2.2);
- выбрать временной алгоритм измерений (4.2.4).

Измерения выполняются в следующей последовательности:

- промыть электроды и термодатчик (или термометр) дистиллированной водой;
- осушить их фильтровальной бумагой;
- погрузить датчики в анализируемую пробу;
- запустить процесс измерений (при использовании режима непрерывных измерений не требуется);
- после установления стабильных показаний считать результат измерений с дисплея.



Кроме окислительно-восстановительного потенциала измерение ЭДС может использоваться:

- для оценки исправности любой электродной системы (по отклонению полученного значения ЭДС от номинального);
- для построения градуировочного графика и определения по нему концентрации (показателя активности) различных ионов.

4.2.12 Выполнение измерений в пробах малого объема

Для выполнения измерений в пробах малого объема (2–3 мл) может быть использовано следующее оборудование, входящее в комплект поставки иономера:

- крышка с отверстиями;
- электролитический ключ.



Электролитический ключ представляет собой стеклянную емкость, в дно которой впаяна пористая керамика.

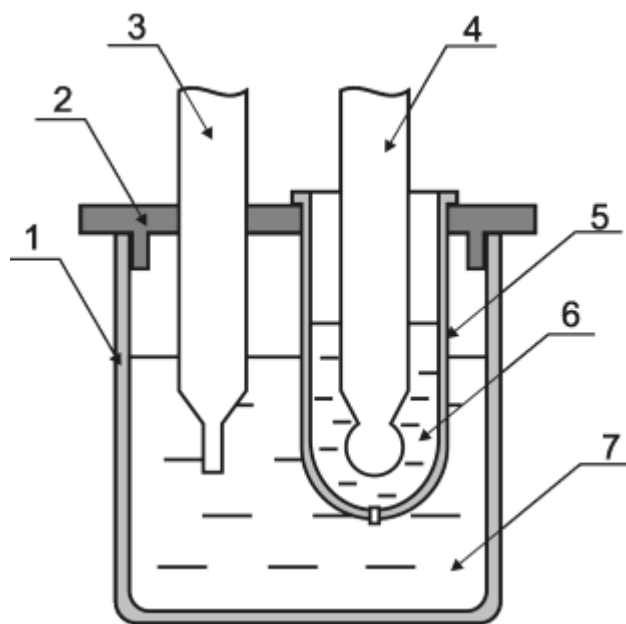
Перед использованием электролитический ключ следует вымочить в дистиллированной воде в течение суток.

Измерения выполняются в следующем порядке (рисунок 4):

- в стаканчик емкостью 100 см³ залить ~50 см³ насыщенного раствора KCl;
- установить на стаканчик крышку;
- установить в отверстия крышки электрод сравнения и термодатчик (или термометр);
- залить пробу в электролитический ключ и установить его в соответствующее отверстие в крышке;
- промыть измерительный электрод дистиллированной водой, осушить фильтровальной бумагой и опустить в пробу его рабочую мембрану;
- выполнить измерения.



Для предотвращения искажения состава пробы за счет проникновения в нее через пористую мембрану ионов K^+ и Cl^- , уровень пробы в электролитическом ключе должен быть выше уровня раствора в стаканчике.



- 1 Стакан.
- 2 Крышка.
- 3 Электрод сравнения.
- 4 Измерительный электрод.
- 5 Ключ электролитический.
- 6 Проба.
- 7 Раствор KCl.

Рисунок 4 - Измерения в пробах малого объема

4.2.13 Использование электролитического ключа

В тех случаях, когда раствор KCl, постепенно истекающий из электрода сравнения, мешает выполнению измерений (например, при анализе K^+ , Cl^- , Ag^+ и Pb^{+2}), может использоваться дополнительный электролитический ключ, входящий в комплект поставки.



Электролитический ключ представляет собой стеклянную емкость, в дно которой впаяна пористая керамика.

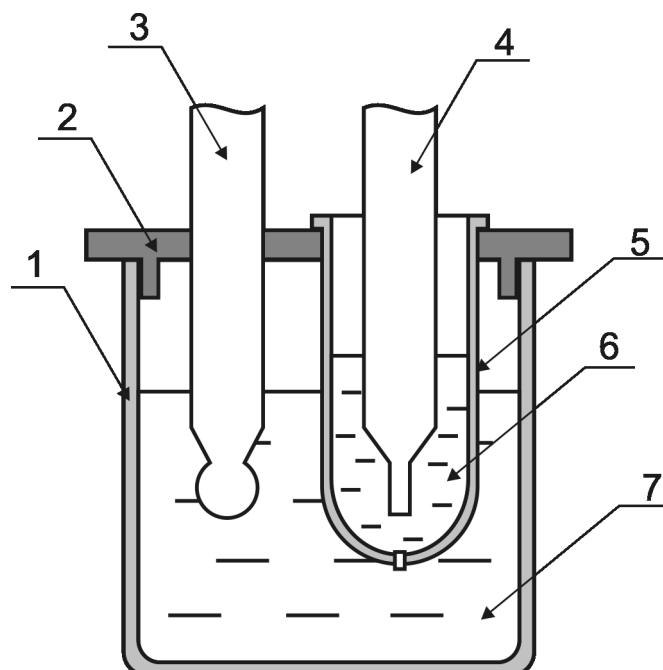
Перед использованием электролитический ключ следует вымочить в дистиллированной воде в течение суток.

Измерения выполняются в следующем порядке (рисунок 5):

- поместить пробу в стаканчик емкостью 100 см³;
- установить на стаканчик крышку;
- промыть измерительный электрод и термодатчик (или термометр) дистиллированной водой, осушить фильтровальной бумагой и вставить их в отверстия в крышке;
- залить в электролитический ключ электролит, рекомендованный в методике измерений, и установить его в соответствующее отверстие в крышке;
- поместить в электролитический ключ электрод сравнения;
- выполнить измерения.



При измерениях уровень электролита в электролитическом ключе должен быть выше уровня анализируемого раствора в стаканчике.



- 1 Стакан.
 2 Крышка.
 3 Измерительный электрод.
 4 Электрод сравнения.
 5 Ключ электролитический.
 6 Электролит.
 7 Проба.

Рисунок 5 – Использование электролитического ключа

4.2.14 Методы добавок

Иономер позволяет проводить измерение концентрации ионов в пробе следующими методами стандартных добавок:

- «ДОБАВКА РАСТВОРА»;
- «ДОБАВКА ПРОБЫ»;
- «ВЫЧИТАНИЕ РАСТВОРА»;
- «ВЫЧИТАНИЕ ПРОБЫ»;
- «ДВОЙНАЯ ДОБАВКА».

Краткое описание методов приведено в приложении В.

4.2.15 Выбор метода добавок

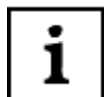
Выбор метода производится через главное меню иономера.
 Нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**МЕТОДИКА**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
КОНТРОЛЬ	▲
ВИД ИОНА	
ЧАСЫ	
ИЗОПЕНЦИАЛЬН.ТОЧКА	
МЕТОДИКА	▼

На дисплей выводится меню методик. Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку требуемой методики и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ДОБАВКА РАСТВОРА ДОБАВКА ПРОБЫ ВЫЧИТАНИЕ РАСТВОРА ВЫЧИТАНИЕ ПРОБЫ ДВОЙНАЯ ДОБАВКА



*Измерение в методах добавок невозможно в режимах измерений **pH(pX)** и **mV**. При попытке перехода в метод добавок на выбранном канале при этих единицах измерений на дисплее появляется соответствующее сообщение.*

4.2.16 Метод «ДОБАВКА РАСТВОРА»

Выбрать единицы измерений согласно 4.2.2.



Иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам.

Выбрать методику согласно 4.2.15.

Измерения проводятся в следующей последовательности:

1) Ионмер предлагает ввести рекомендуемый объем используемой пробы. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ можно установить иное значение. Обозначенный объем пробы поместить в стакан для измерений. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ПРИГОТОВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 050.0 ml НАЖМИТЕ ВВОД
NO ₃ ⁻

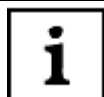
2) Промыть электродную систему и датчик температуры (или термометр) дистиллированной водой и (желательно) отдельной порцией анализируемого раствора, капли удалить фильтровальной бумагой. Погрузить их в раствор и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В ПРОБУ И НАЖМИТЕ ВВОД
NO ₃ ⁻

3) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор.

После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее иономера зафиксируются измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5	25.0°C
375.9 mV	
NO ₃ ⁻	



*Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.*



В случае необходимости начатый процесс выполнения измерений по методике может быть прерван на любом этапе нажатием и удержанием в течение 2 - 3 сек. кнопки **ИЗМЕРЕНИЕ**. При этом происходит возврат к начальному этапу измерений.

4) Ионмер предлагает рекомендуемую концентрацию стандартного раствора с известной концентрацией анализируемого иона (далее - стандартный раствор). Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ можно установить на дисплее иное значение концентрации. Приготовить раствор. Смесь тщательно перемешать. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ПРИГОТОВЬТЕ РАСТВОР КОНЦЕНТРАЦИЯ 000.20 g/l НАЖМИТЕ ВВОД NO ₃ ⁻



Для удобства работы в этом методе ионмер подсказывает пользователю на дисплее рекомендуемую концентрацию и объем добавляемого стандартного раствора. Предлагаемые значения можно изменить.

5) Ионмер предлагает рекомендуемый объем добавки. При необходимости кнопками ▲, ▼, ► и ◀ можно изменить значение объема. Добавить в стакан точно отмеренное количество приготовленного стандартного раствора. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ДОБАВЬТЕ РАСТВОР ОБЪЕМ 000.0 ml НАЖМИТЕ ВВОД NO ₃ ⁻

6) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор.

После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее ионмера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5	25.0°C
348.6 mV	
NO ₃ ⁻	



Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.

7) Ионмер предлагает ввести объем следующей порции стандартного раствора.

При необходимости увеличения объема добавки (например, если изменение ЭДС электродной системы оказалось недостаточным) добавить в раствор еще одну порцию стандартного раствора. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить значение объема дополнительной порции. Нажать кнопку **ВВОД** и повторить действия по 4-6). Операции 4-6) могут быть повторены несколько раз до изменения ЭДС на требуемую величину.

КАНАЛ 5
ДОБАВЬТЕ РАСТВОР ОБЪЕМ 000.0 ml НАЖМИТЕ ВВОД NO ₃ ⁻



При повторных добавках должен использоваться тот же раствор, что и при первой добавке. Поэтому изменение значения концентрации стандартного раствора на этом этапе недоступно.

Для завершения процесса измерений и выполнения расчета концентрации определяемых ионов в пробе объем очередной добавки следует оставить равным нулю. Нажать кнопку **ВВОД**.

8) На дисплее иономера отображается рассчитанное значение концентрации определяемых ионов в пробе. Нажимая кнопку **РАЗМЕРНОСТЬ** можно прочитать результат в других единицах измерения.

КАНАЛ 5	25.0°C
62.0 mg/l	
NO ₃ ⁻	

Для продолжения работы следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При проведении нового анализа в открывшемся подменю кнопками ▲, ▼ выбрать «**ПРОДОЛЖИТЬ**». Для выхода из режима измерений по методу добавок и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «**ЗАКОНЧИТЬ**».

КАНАЛ 5	25.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ	

Режим выполнения измерений по методике автоматически отключается при выключении питания.

4.2.17 Метод «ДОБАВКА ПРОБЫ»

Выбрать единицы измерений согласно 4.2.2.



Иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам.

Выбрать методику согласно 4.2.15.

Измерения проводятся в следующей последовательности:

1) Отмеренный объем стандартного раствора поместить в стакан для измерений. Промыть электродную систему и датчик температуры (или термометр) дистиллированной водой и (желательно) отдельной порцией стандартного раствора, капли удалить фильтровальной бумагой. Погрузить их в раствор. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 6
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД
NO ₃ ⁻

2) Ионмер предлагает ввести объем и концентрацию стандартного раствора. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить нужное значение объема и нажать кнопку **ВВОД**. Аналогично ввести концентрацию. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 6	
ОБЪЕМ РАСТВОРА 050.0 ml	
КОНЦЕНТРАЦИЯ 062.00 mg/l	
NO ₃ ⁻	

3) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор. После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее ионмера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 6	25.0°C
375.9 mV	
NO ₃ ⁻	



*Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.*

*В случае необходимости начатый процесс измерений может быть прерван на любом этапе нажатием и удержанием в течение 2 - 3 сек. кнопки **ИЗМЕРЕНИЕ**. При этом происходит возврат к начальному этапу измерений.*

4) Ионмер предлагает ввести объем пробы. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить нужное значение. Следует добавить в стакан точно отмеренное количество пробы. Смесь тщательно перемешать. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 6	
ДОБАВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 000.0 ml И НАЖМИТЕ ВВОД	
NO ₃ ⁻	

5) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор. После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее ионмера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 6	25.0°C
348.6 mV	
NO ₃ ⁻	



*Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.*

6) Ионмер предлагает ввести объем следующей порции анализируемого раствора.

При необходимости увеличения объема добавки (например, если изменение ЭДС электродной системы оказалось недостаточным) добавить в раствор еще одну порцию пробы. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить значение объема дополнительной порции. Нажать кнопку **ВВОД**, и повторить действия по 4-6). Операции 4-6) могут быть повторены несколько раз до изменения ЭДС на требуемую величину.

КАНАЛ 6
ДОБАВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 000.0 ml И НАЖМИТЕ ВВОД NO ₃ ⁻

Для завершения процесса измерений и выполнения расчета концентрации определяемых ионов в пробе объем очередной добавки следует оставить равным нулю. Нажать кнопку **ВВОД**.

7) На дисплее ионмера отображается рассчитанное значение концентрации определяемых ионов в пробе.

КАНАЛ 6	25.0°C
6.20 g/l	
NO ₃ ⁻	

Для продолжения работы следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При проведении нового анализа в открывшемся подменю кнопками ▲, ▼ выбрать «ПРОДОЛЖИТЬ». Для выхода из режима измерений по методу добавок и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «ЗАКОНЧИТЬ».

КАНАЛ 6	25.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ	

Режим выполнения измерений по методике автоматически отключается при выключении питания.

4.2.18 Метод «ВЫЧИТАНИЕ РАСТВОРА»

Выбрать единицы измерений согласно 4.2.2.



Ионмер должен быть отградуирован по градуировочным растворам.

Выбрать методику согласно 4.2.15.

Измерения проводятся в следующей последовательности:

1) Ионмер предлагает ввести рекомендуемый объем используемой пробы. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ можно установить иное значение. Отмеренный объем пробы поместить в стакан для измерений. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 7
ПРИГОТОВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 050.0 ml НАЖМИТЕ ВВОД Cl ⁻

2) Промыть электродную систему и датчик температуры (или термометр) дистиллированной водой и (желательно) отдельной порцией анализируемого раствора, капли удалить фильтровальной бумагой. Погрузить их в раствор и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 7
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В ПРОБУ И НАЖМИТЕ ВВОД Cl ⁻

3) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор.

После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее иономера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 7	25.0°C
198.2 mV Cl ⁻	



Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.

В случае необходимости начатый процесс измерений может быть прерван на любом этапе нажатием и удержанием в течение 2 - 3 сек. кнопки **ИЗМЕРЕНИЕ**. При этом происходит возврат к начальному этапу измерений.

4) Ионмер предлагает выбрать вид комплексообразующего или осаждающего иона, содержащегося в стандартном растворе.

Кнопками ▲, ▼ и ►, ◀ выделить рамкой требуемый ион.

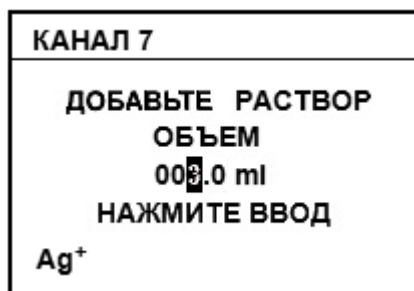
Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 7				
H	Li	F	NH ₄	Na
CN	S	Cl	K	Ca
SCN	NO ₃	Cu	Br	ClO ₄
Ag	Cd	I	Ba	Hg
Pb	X ⁻	X ⁻	X ⁺	X ⁺⁺

5) Ионмер предлагает рекомендуемую концентрацию стандартного раствора. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить на дисплее иное значение концентрации. Приготовить раствор с установленной на дисплее концентрацией комплексообразующего или осаждающего иона. Смесь тщательно перемешать. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 7
ПРИГОТОВЬТЕ РАСТВОР КОНЦЕНТРАЦИЯ 000.00 mMol/l НАЖМИТЕ ВВОД Ag ⁺

6) На дисплее иономер показывает рекомендуемый объем добавки. При необходимости кнопками ▲, ▼, ► и ◀ можно изменить объем раствора. Добавить в стакан точно отмеренное количество приготовленного стандартного раствора. Нажать кнопку **ВВОД**.



7) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор.

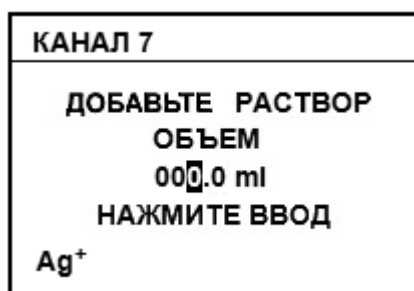
После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее иономера зафиксируются измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.



*Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.*

8) Иономер предлагает ввести объем следующей порции стандартного раствора.

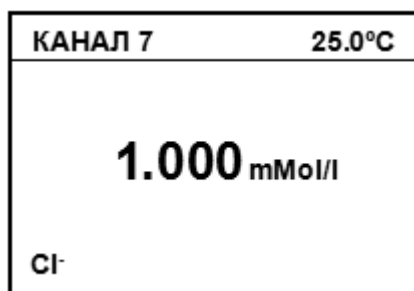
При необходимости увеличения объема добавки (например, если изменение ЭДС электродной системы оказалось недостаточным) добавить в раствор еще одну порцию стандартного раствора. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить значение объема дополнительной порции. Нажать кнопку **ВВОД** и повторить действия по 4-7). Операции 4-7) могут быть повторены несколько раз до изменения ЭДС на требуемую величину.



При повторных добавках должен использоваться тот же раствор, что и при первой добавке. Поэтому изменение значения концентрации стандартного раствора на этом этапе недоступно.

Для завершения процесса измерений и выполнения расчета концентрации определяемых ионов в пробе объем очередной добавки следует оставить равным нулю. Нажать кнопку **ВВОД**.

9) На дисплее иономера отображается рассчитанное значение концентрации определяемых ионов в пробе.



Для продолжения работы следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При проведении нового анализа в открывшемся подменю кнопками ▲, ▼ выбрать «**ПРОДОЛЖИТЬ**». Для выхода из режима измерений по методу добавок и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «**ЗАКОНЧИТЬ**».

КАНАЛ 7
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ

Режим выполнения измерений по методике автоматически отключается при выключении питания.

4.2.19 Метод «ВЫЧИТАНИЕ ПРОБЫ»

Выбрать ион, определяемый в стандартном растворе согласно 4.3.1.
Выбрать единицы измерений согласно 4.2.2.



Иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам.

Выбрать методику согласно 4.2.15.

Измерения проводятся в следующей последовательности:

1) Отмеренный объем стандартного раствора поместить в стакан для измерений. Промыть электродную систему и датчик температуры (или термометр) дистиллированной водой и (желательно) отдельной порцией стандартного раствора, капли удалить фильтровальной бумагой. Погрузить их в раствор. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 8
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД Cl ⁻

2) Иономер предлагает ввести объем и концентрацию стандартного раствора. Кнопками ▲, ▼, ► и ◄ установить нужное значение объема и нажать кнопку **ВВОД**. Аналогично ввести концентрацию. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 8
ОБЪЕМ РАСТВОРА 050.0 ml КОНЦЕНТРАЦИЯ 001.00 mMol/l Cl ⁻

3) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор. После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее иономера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 8	25.0°C
198.2 mV Cl ⁻	



Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.

В случае необходимости начатый процесс измерений может быть прерван на любом этапе нажатием и удержанием в течение 2 - 3 сек. кнопки **ИЗМЕРЕНИЕ**. При этом происходит возврат к начальному этапу измерений.

4) Ионмер предлагает выбрать определяемый в пробе ион.

Кнопками ▲, ▼ и ►, ◀ выделить рамкой требуемый ион.

Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 8				
H	Li	F	NH ₄	Na
CN	S	Cl	K	Ca
SCN	NO ₃	Cu	Br	ClO ₄
Ag	Cd	I	Ba	Hg
Pb	X ⁻	X ⁻	X ⁺	X ⁺⁺

5) Ионмер предлагает ввести объем пробы.

Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить нужное значение. Добавить в стакан точно отмеренное количество пробы. Смесь тщательно перемешать. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 8
ДОБАВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 003.0 ml И НАЖМИТЕ ВВОД Ag ⁺

6) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор.

После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее ионмера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 8	25.0°C
222.8 mV	
Cl ⁻	



Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.

7) Ионмер предлагает ввести объем следующей порции анализируемого раствора.

При необходимости увеличения объема добавки (например, если изменение ЭДС электродной системы оказалось недостаточным) добавить в раствор еще одну порцию пробы. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить значение объема дополнительной порции. Нажать кнопку **ВВОД**. И повторить действия по 4-6). Операции 4-6) могут быть повторены несколько раз до достижения требуемого изменения ЭДС.

КАНАЛ 8
ДОБАВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 000.0 ml И НАЖМИТЕ ВВОД Ag ⁺

Для завершения процесса измерений и выполнения расчета концентрации определяемых ионов в пробе объем очередной добавки следует оставить равным нулю. Нажать кнопку **ВВОД**.

9) На дисплее иономера отображается рассчитанное значение концентрации определяемых ионов в пробе.

КАНАЛ 8	25.0°C
10.00 mMol/l	
Ag ⁺	

Для продолжения работы следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При проведении нового анализа в открывшемся подменю кнопками ▲, ▼ выбрать «ПРОДОЛЖИТЬ». Для выхода из режима измерений по методу добавок и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «ЗАКОНЧИТЬ».

КАНАЛ 8	25.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ	

Режим выполнения измерений по методике автоматически отключается при выключении питания.

4.2.20 Метод «ДВОЙНАЯ ДОБАВКА»

Выбрать единицы измерений согласно 4.2.2.

Выбрать методику согласно 4.2.15.

Измерения проводятся в следующей последовательности:

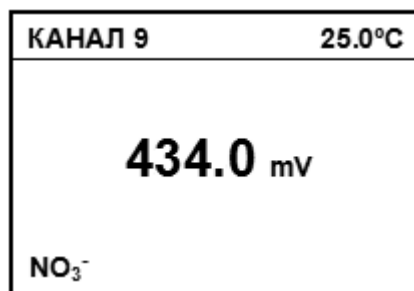
1) Отмеренный объем стандартного раствора поместить в стакан для измерений. Промыть электродную систему и датчик температуры (или термометр) дистиллированной водой и (желательно) отдельной порцией стандартного раствора, капли удалить фильтровальной бумагой. Погрузить их в раствор. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 9
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД
NO ₃ ⁻

2) Иономер предлагает ввести объем и концентрацию стандартного раствора. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить нужное значение объема и нажать кнопку **ВВОД**. Аналогично ввести концентрацию. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 9
ОБЪЕМ РАСТВОРА 1 050.0 ml
КОНЦЕНТРАЦИЯ 100.00 mMol/l
NO ₃ ⁻

3) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор. После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее иономера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

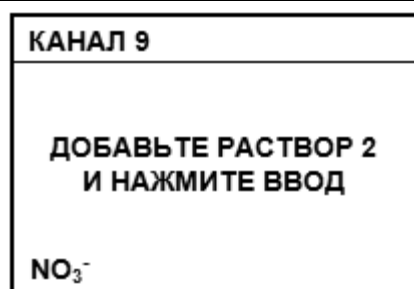


Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.

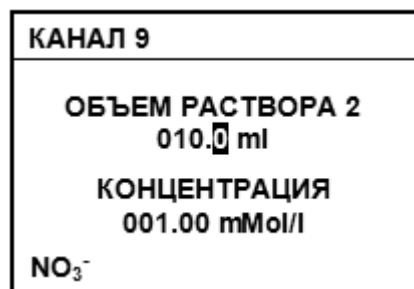


В случае необходимости начатый процесс измерений может быть прерван на любом этапе нажатием и удержанием в течение 2 - 3 сек. кнопки **ИЗМЕРЕНИЕ**. При этом происходит возврат к начальному этапу измерений.

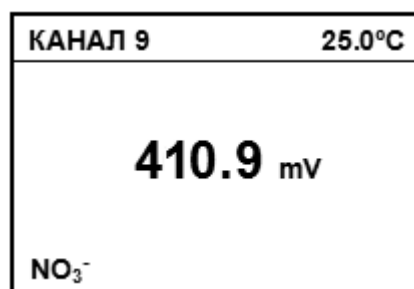
4) Добавить в стакан точно отмеренное количество второго стандартного раствора. Раствор тщательно перемешать. Нажать кнопку **ВВОД**.



5) Ионмер предлагает ввести объем и концентрацию стандартного раствора. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить нужное значение объема и нажать кнопку **ВВОД**. Аналогично ввести концентрацию. Нажать кнопку **ВВОД**.



6) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор. После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее иономера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.



Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.

7) Ионмер предлагает ввести объем пробы. Следует кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить нужное значение. Добавить в стакан точно отмеренное количество пробы. Смесь тщательно перемешать. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 9	
ДОБАВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 005.0 ml И НАЖМИТЕ ВВОД	
NO ₃ ⁻	

8) На дисплей выводится текущее значение измеряемой ЭДС электродной системы, погруженной в раствор. После установления стабильных показаний раздается звуковой сигнал и на дисплее ионмера зафиксированы измеренное значение ЭДС и температуры пробы. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 9	25.0°C
375.9 mV	
NO ₃ ⁻	



Для перехода на следующий этап выполняемого метода измерений пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала.

9) Ионмер предлагает ввести объем следующей порции анализируемого раствора. При необходимости увеличения объема добавки (например, если изменение ЭДС электродной системы оказалось недостаточным) добавить в раствор еще одну порцию пробы. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить значение объема дополнительной порции. Нажать **ВВОД**. Повторить действия по 7)-8). Операции 7)-8) могут быть повторены несколько раз до достижения требуемого изменения ЭДС.

КАНАЛ 9	
ДОБАВЬТЕ ПРОБУ ОБЪЕМ 000.0 ml И НАЖМИТЕ ВВОД	
NO ₃ ⁻	

Для завершения процесса измерений и выполнения расчета концентрации определяемых ионов в пробе объем очередной добавки следует оставить равным нулю. Нажать кнопку **ВВОД**.

10) На дисплее ионмера отображается рассчитанное значение концентрации определяемых ионов в пробе.

КАНАЛ 9	25.0°C
10.00 mMol/l	
NO ₃ ⁻	

Для продолжения работы следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При проведении нового анализа в открывшемся подменю кнопками ▲, ▼ выбрать «**ПРОДОЛЖИТЬ**». Для выхода из режима измерений по методу добавок и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «**ЗАКОНЧИТЬ**».

КАНАЛ 9	25.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ	
ЗАКОНЧИТЬ	

Режим выполнения измерений по методике автоматически отключается при выключении питания.

4.2.21 Методы титрования



Потенциометрическое титрование является методом количественного анализа, при котором содержание анализируемого компонента определяется на основании объема титранта, израсходованного на титрование. Конечная точка титрования определяется по изменению потенциала индикаторного электрода в зависимости от количества прибавляемого титранта.

Иономер в комплекте со стеклянной микробюреткой и электромагнитным клапаном (поставляются по дополнительному заказу) позволяет проводить потенциометрическое титрование следующими методами:

- «**ДО ЗАДАННОЙ ТОЧКИ**»;
- «**ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ**».

Схема полуавтоматического потенциометрического титрования приведена на рисунке 6.

Для проведения титрования следует собрать установку для титрования (рисунок 6), адаптер питания 1 из комплекта клапана подключить к клапану 5, внутривенную канюлю 6 (размер 18G) из комплекта клапана плотно подсоединить к выводному штуцеру клапана, разъем клапана подключить к гнезду «Клапан» на задней панели преобразователя (6 рисунок 2), вилку адаптера питания клапана подключить к сети 220В, 50 Гц. Оконечник микробюретки (2 рисунок 6) должен быть на 10 - 12 см выше уровня верхней поверхности клапана (5 рисунок 6).



Нажатие и удерживание кнопки 4 (рисунок 6) вызывает открытие клапана и непрерывную подачу титранта во время удерживания кнопки. Этот режим используется, в том числе, для заполнения бюретки.

Заполнить микробюретку требуемым по применяемой методике титрантом. Также следует полностью заполнить раствором трубку 3 (рисунок 6). Долить титрант в бюретку, чтобы восстановить уровень до метки.



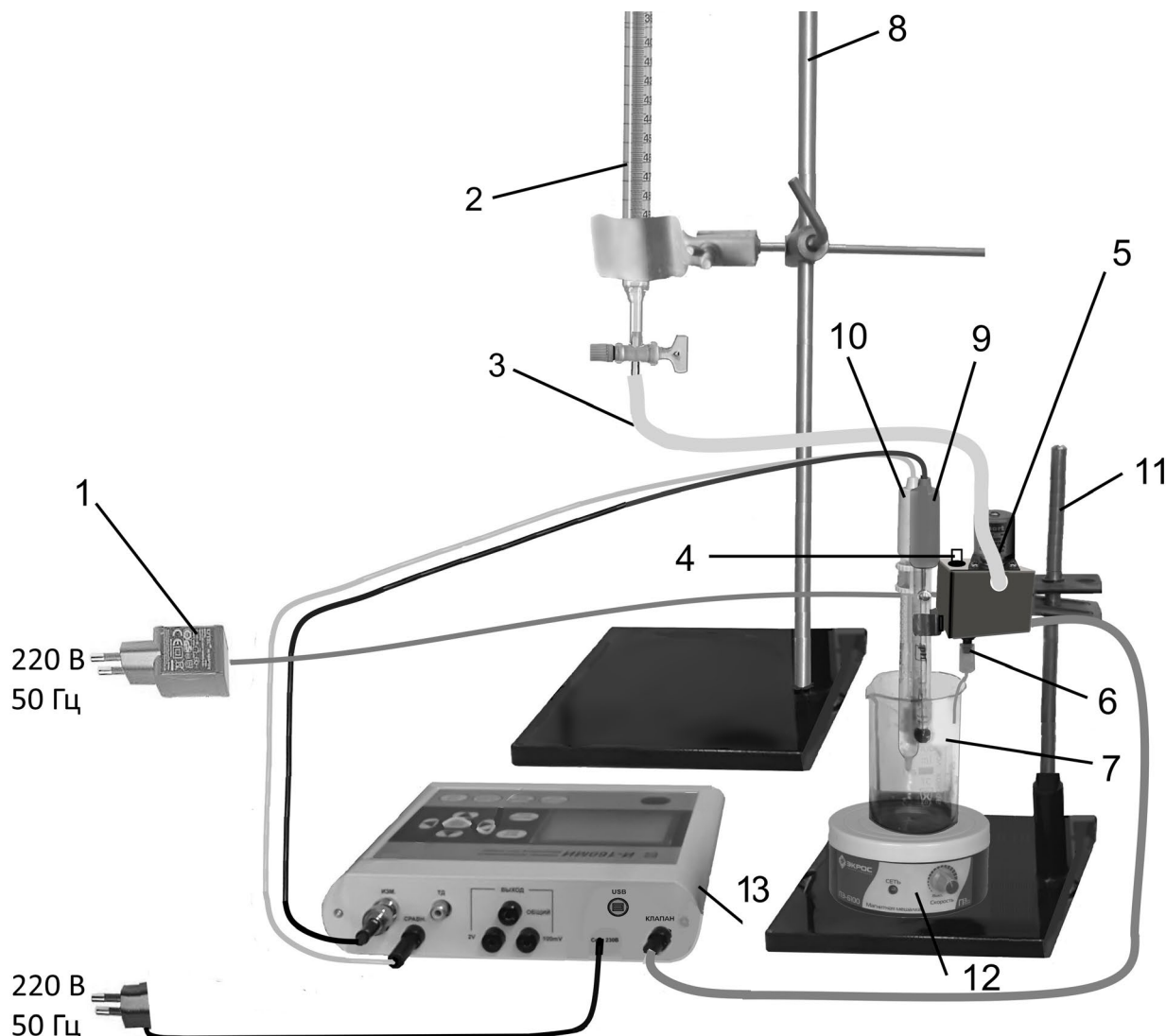
В гидравлическом тракте установки не должно быть воздушных пузырей.

Поместить электроды и наконечник канюли в стакан с анализируемым раствором, включить мешалку, задать программу титрования и запустить ее на иономере. Размерность при титровании будет та, которая была выбрана при входе в режим титрования.

После завершения титрования по шкале микробюретки фиксируется объем титранта, израсходованный на титрование отмеренной пробы, на основании которого рассчитывается содержание анализируемого компонента.



В конце рабочего дня после завершения титрования следует заполнить бюретку дистиллированную воду и тщательно промыть гидравлический тракт установки.



- 1 – адаптер питания клапана;
- 2 - микробюретка с титрующим раствором известной концентрации (титрант);
- 3 – эластичная трубка;
- 4 – кнопка открытия клапана;
- 5 – электромагнитный клапан;
- 6 – внутривенная канюля для подачи титранта;
- 7 – стакан с раствором анализируемого (титруемого) вещества;
- 8 - штатив для бюреток;
- 9 - измерительный электрод;
- 10 - электрод сравнения;
- 11 – штатив иономера;
- 12 – магнитная мешалка;
- 13 - иономер.

Рисунок 6 – Схема титрования

Некоторые методики анализа различных объектов приведены в приложении Е формуляра ГРБА2.840.009 ФО.

4.2.22 Выбор метода титрования

Выбор метода производится через главное меню иономера.

Нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ТИТРОВАНИЕ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
ВИД ИОНА	▲
ЧАСЫ	
ИЗОПOTЕНЦИАЛЬН.ТОЧКА	
МЕТОДИКА	
ТИТРОВАНИЕ	▼

На дисплей выводится меню титрования. Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку требуемого метода и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5	
ДО ЗАДАННОЙ ТОЧКИ	
ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ	



Если значение результата измерения при окончании титрования известно, следует выбрать метод «**ДО ЗАДАННОЙ ТОЧКИ**». Если значение результата измерения при окончании титрования неизвестно, следует выбрать метод «**ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ**».



До проведения титрования рекомендуется при помощи кнопки 4 (рисунок 6) провести титрование «вручную» подавая малые порции титранта. При этом выбираются оптимальные значения параметров титрования (4.2.23, 4.2.24).



Если при титровании иономер производит измерения в единицах активности или концентрации ионов иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам.

4.2.23 Метод «ДО ЗАДАННОЙ ТОЧКИ»



При титровании до заданной точки значение pH (pX) или ЭДС электродной системы, измеренное иономером, сравнивается с pH (pX) или ЭДС электродной системы установленной конечной точки титрования. До достижения равенства установленной и измеренной величин на обмотку электромагнитного клапана подается напряжение в соответствии с заданной программой иономера. При достижении равенства напряжение не подается, и клапан перекрывает подачу титранта из микробюретки.

Титрование проводится в следующей последовательности:

1) Ионмер предлагает произвести подготовку к проведению титрования.

КАНАЛ 5
ПОДГОТОВЬТЕ ПРОБУ ЗАПОЛНИТЕ БЮРЕТКУ НАЖМИТЕ ВВОД
H ⁺



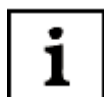
При заполнении бюретки и подводящих трубок следует избегать попадания в них пузырьков воздуха.

2) Ионмер предлагает ввести значение «**ЗАДАННАЯ ТОЧКА**» - pH (pX) или ЭДС электродной системы, при котором должна закончиться подача титранта. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ЗАДАННАЯ ТОЧКА +06.87 pH
H ⁺

3) Ионмер предлагает ввести значение «**ЗОНА**» - разница между значением «заданной точки» и pH (pX) или ЭДС электродной системы (по абсолютной величине), при которой должна происходить импульсная подача титранта. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ установить нужное значение. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ЗОНА 03.50 pH
H ⁺



В пределах зоны импульсной подачи время дозирования (клапан открыт) плавно уменьшается от максимума в момент вхождения в зону до минимума в конце зоны. Значение «**ЗОНА**» должно быть таким, чтобы непрерывная подача титранта прекращалась до начала резкого изменения pH (pX) или ЭДС электродной системы.



Рекомендуется перед началом титрования провести пробный анализ, зафиксировать кривую титрования и подобрать значение «**ЗОНА**». Чем больше это значение, тем точнее результаты, но больше время анализа. Тем самым можно обеспечить титрование с наибольшей точностью и с наименьшей затратой времени на анализ.

4) После окончания введения постоянных начинается титрование. На дисплей выводится текущее значение измеряемой pH (pX) или ЭДС электродной системы титруемого раствора. До окончания титрования на дисплей выводится сообщение «**ТИТРОВАНИЕ**», после окончания – «**КОНЕЦ ТИТРОВАНИЯ**».

Если при титровании значение pH (pX) или ЭДС электродной системы отличается от заданной точки более чем на 0,1 pH (pX) или 2,0 мВ на дисплей выводится сообщение «**ОШИБКА ТИТРОВАНИЯ**». В этом случае титрование нужно повторить.

Для продолжения работы следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При проведении нового анализа в открывшемся подменю кнопками ▲, ▼ выбрать «**ПРОДОЛЖИТЬ**». Для выхода из режима титрования и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «**ЗАКОНЧИТЬ**».

КАНАЛ 5	20.0°C
ТИТРОВАНИЕ	
6.87 pH	
H ⁺	
20.01.06	16-03

КАНАЛ 5	20.0°C
КОНЕЦ ТИТРОВАНИЯ	
6.88 pH	
H ⁺	
20.01.06	16-03

КАНАЛ 5	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ	

Режим титрования автоматически отключается при выключении питания.

4.2.24 Метод «ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ»



Если значение точки конца титрования неизвестно, следует выбрать метод «**ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ**». При титровании с автоматическим поиском точки конца титрования иономер автоматически анализирует кривую титрования и находит «перегиб» кривой – точку эквивалентности, при которой изменение значения pH (pX) или ЭДС электродной системы в единицу времени максимально и выводит это значение на дисплей.



Метод «**ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ**» следует использовать в том случае, если на кривой титрования только один «перегиб» кривой титрования.

Титрование проводится в два этапа:

- поиск точки перегиба;
- титрование до найденной точки.

4.2.24.1 Поиск точки перегиба.

1) Иономер предлагает произвести подготовку к проведению поиска точки конца титрования.

КАНАЛ 5
ПОДГОТОВЬТЕ ПРОБУ ЗАПОЛНИТЕ БЮРЕТКУ НАЖМИТЕ ВВОД
H ⁺

2) Ионмер предлагает произвести подготовку к проведению поиска точки конца титрования.

КАНАЛ 5
ВРЕМЯ ДОЗИРОВАНИЯ 007.0 s
H ⁺



Время дозирования – это время первого открытия клапана при поиске точки конца титрования. Чем меньше это значение, тем точнее результаты, но больше время анализа. Тем самым можно обеспечить титрование с наибольшей точностью и с наименьшей затратой времени на анализ.

3) На дисплей выводится текущее значение измеряемой pH (pX) или ЭДС электродной системы титруемого раствора. До окончания поиска точки конца титрования на дисплей выводится сообщение «**ТИТРОВАНИЕ**».

КАНАЛ 5	20.0°C
ТИТРОВАНИЕ	
6.87	pH
H ⁺	
20.01.06	16-03

4) После окончания поиска точки конца титрования на дисплей выводится сообщение «**КОНЕЦ ТИТРОВАНИЯ**». Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5	20.0°C
КОНЕЦ ТИТРОВАНИЯ	
6.88	pH
H ⁺	
20.01.06	16-03

5) Для продолжения работы следует нажать кнопку «**ПРОДОЛЖИТЬ**». Для выхода из режима титрования и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «**ЗАКОНЧИТЬ**».

КАНАЛ 5	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ	

4.2.24.2 Титрование до найденной точки.

Титрование до найденной точки аналогично титрованию, описанному в п. 4.2.23.

После нажатия на кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ** на дисплей выводится меню титрования. Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ДО ЗАДАННОЙ ТОЧКИ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ДО ЗАДАННОЙ ТОЧКИ ДО КОНЦА ТИТРОВАНИЯ

5) Ионмер предлагает продолжить титрование.

КАНАЛ 5
ПОДГОТОВЬТЕ ПРОБУ ЗАПОЛНИТЕ БЮРЕТКУ НАЖМИТЕ ВВОД
H ⁺

6) Ионмер выводит найденной при первом этапе значение точки конца титрования. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ можно, при необходимости, изменить значение. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ЗАДАННАЯ ТОЧКА +06.88 pH
H ⁺

7) Ионмер предлагает значение «**ЗОНА**» - разница между значением точки конца титрования и pH (pX) или ЭДС электродной системы (по абсолютной величине), при которой должна происходить импульсная подача титранта. Кнопками ▲, ▼, ► и ◀ можно заданное «по умолчанию» значение изменить. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5
ЗОНА 03.50 pH
H ⁺

8) После окончания введения постоянных начинается титрование. На дисплей выводится текущее значение измеряемой pH (pX) или ЭДС электродной системы титруемого раствора. До окончания титрования на дисплей выводится сообщение «**ТИТРОВАНИЕ**», после окончания – «**КОНЕЦ ТИТРОВАНИЯ**». Если при титровании значение pH (pX) или ЭДС электродной системы отличается от заданной точки более чем на 0,1 pH (pX) или 2,0 мВ на дисплей выводится сообщение «**ОШИБКА ТИТРОВАНИЯ**». В этом случае титрование до заданной точки нужно повторить.

КАНАЛ 5	20.0°C
ТИТРОВАНИЕ 6.87 pH	
H ⁺	
20.01.06	16:03

КАНАЛ 5	20.0°C
КОНЕЦ ТИТРОВАНИЯ 6.88 pH	
H ⁺	
20.01.06	16:03

Для продолжения работы следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При проведении нового анализа в открывшемся подменю кнопками ▲, ▼ выбрать «**ПРОДОЛЖИТЬ**». Для выхода из режима титрования и перехода в прямые потенциометрические измерения кнопками ▲, ▼ выбрать «**ЗАКОНЧИТЬ**».

КАНАЛ 5	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ	

Режим титрования автоматически отключается при выключении питания.

4.3 Режим градуировки



Градуировка иономера производится периодически, а также в следующих случаях:

- при замене и (или) перезарядке электродов;
- при получении иономера из ремонта или после длительного хранения;
- при возникновении сомнений в достоверности результатов измерений;
- при периодическом контроле;
- при использовании электродных систем с ненормируемыми координатами изопотенциальной точки, если температура анализируемых растворов отличается от температуры растворов, примененных при градуировке.

Градуировку следует проводить после проведения подготовительных операций (3).

До начала градуировки следует выбрать канал (4.2.1), вид иона (4.3.1), алгоритм градуировки (4.3.3) и, при необходимости, ввести координаты изопотенциальной точки (4.3.2).



Во избежание потери настроечных данных, введенных в память иономера, не рекомендуется без необходимости входить в режим градуировки.

4.3.1 Выбор иона

Выбор иона производится через главное меню иономера. Для вызова меню следует нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▼ и ▲ переместить рамку на строку «**ВИД ИОНА**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
КОНТРОЛЬ	▲
ВИД ИОНА	
ЧАСЫ	
ИЗОПOTЕНЦИАЛЬН.ТОЧКА	
МЕТОДИКА	▼

На дисплей выводится перечень ионов.

Нажимая кнопки ▲, ▼ и ►, ◀ выделить рамкой нужный ион.

Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2				
H	Li	F	NH ₄	Na
CN	S	Cl	K	Ca
SCN	NO₃	Cu	Br	ClO ₄
Ag	Cd	I	Ba	Hg
Pb	X ⁻	X ⁻	X ⁺	X ⁺⁺



Если необходимый ион отсутствует в перечне, следует выбирать один из символов «X⁻», «X^{- -}», «X⁺», «X⁺⁺» в соответствии с зарядом иона.

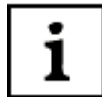


При изменении вида иона на активном канале преобразователь автоматически переходит в режим градуировки (4.3).



При выборе ионов H^+ , Na^+ , Li^+ , иономер предлагает проверить, соответствуют ли установленные на выбранном канале координаты изопотенциальной точки значениям, указанным в эксплуатационной документации измерительного электрода. При необходимости их следует изменить (4.3.2). После чего переходит в режим градуировки (4.3).

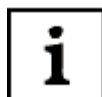
4.3.2 Установка координат изопотенциальной точки



Для некоторых измерительных электродов, например селективных к ионам H^+ , Na^+ , Li^+ , координаты изопотенциальной точки являются нормируемыми параметрами (E_i и pX_i или pH_i) (1.1.2). Они приводятся в эксплуатационной документации на электроды. Номинальные значения координат изопотенциальной точки электродной системы вводятся в иономер для обеспечения возможности:

- автоматической термокомпенсации при работе в условиях изменяющейся температуры анализируемых растворов;
- автоматического определения используемых при градуировке буферных растворов (для pH-электродов).

В том случае, если в иономере установлены значения pX_i (pH_i) и E_i , не соответствующие применяемой электродной системе, их следует откорректировать.



На предприятии-изготовителе устанавливаются значения $pX_i = 3,000$; $E_i = -40$ мВ и $pH_i = 7,000$; $E_i = -25$ мВ.

Переход к редактированию значений координат изопотенциальной точки производится через главное меню иономера. Для этого следует нажать кнопку **МЕНЮ**.

Нажимая кнопки ▼ или ▲ переместить рамку на строку «**ИЗОПОТЕНЦИАЛЬН.ТОЧКА**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
КОНТРОЛЬ	▲
ВИД ИОНА	
ЧАСЫ	
ИЗОПОТЕНЦИАЛЬН.ТОЧКА	
МЕТОДИКА	▼



Если на текущем канале выбраны ионы отличные от H^+ , Na^+ , Li^+ , вход в подменю «**ИЗОПОТЕНЦИАЛЬН.ТОЧКА**» невозможен. В этом случае на дисплее отображается надпись: «**НЕ ПРИМЕНЯЕТСЯ ДЛЯ ВЫБРАННОГО ИОНА. НАЖМИТЕ ВВОД**».

На дисплей выводятся значение pX_i (pH_i), установленное ранее. При необходимости, нажимая на кнопки ▼ ▲ и ►, ◀, ввести другое значение pX_i (pH_i).

Аналогично отредактировать значение E_i и нажать кнопку **ВВОД**. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
pH_i	+07.000



Если после индикации E_i нажать кнопку **ВВОД**, иономер предложит провести градуировку. При этом происходит сброс всех настроек предыдущей градуировки, и устанавливаются теоретические значения pH_i , E_i и S . В случае если не желательна потеря данных предыдущей градуировки, переход в режим измерений нужно произвести, нажав на кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.



В случаях, не требующих высокой точности измерений, а также, если известны действительные значения параметров используемой электродной системы, достаточно ввести эти значения в иономер, нажать кнопку **ВВОД** после чего перейти в режим измерений без проведения градуировки (4.3.4, 4.3.5).

4.3.3 Выбор алгоритма градуировки

Градуировка может осуществляться одним из следующих методов:

- а) градуировка по одному градуировочному раствору. Этот метод может быть рекомендован, как наиболее быстрый, для измерений с невысокой точностью;
- б) градуировка по двум градуировочным растворам - рекомендуемый метод градуировки;
- в) градуировка по двум градуировочным растворам с уточнением координаты изопотенциальной точки pX_i . Применяется только для электродных систем, имеющих нормируемые координаты изопотенциальной точки (H^+ , Na^+ , Li^+). Рекомендуется для тех случаев, когда температура анализируемых растворов изменяется в широких пределах (более $20^\circ C$);
- г) многоточечная по нескольким (от трех до пяти) градуировочным растворам. Может применяться для увеличения точности измерений, особенно при работе вблизи границ диапазона определения. Рекомендуется при работе с большинством ионоселективных электродов для увеличения точности, особенно при работе вблизи границ определения.



Многоточечная градуировка предполагает разбивку всего диапазона измерений на 2 - 4 отдельных отрезка, для которых градуировочные характеристики рассчитываются индивидуально по результатам градуировки в растворах, ограничивающих каждый отрезок. При измерениях за пределами области градуировки иономер использует константы ближайшего крайнего отрезка.

Рекомендуемые алгоритмы градуировки для обеспечения измерений величины pX с различной погрешностью приведены в таблице 3.

Таблица 3

Погрешность измерений	Диапазон измерений	Методика градуировки	Диапазон изменений температуры анализируемых растворов, °С.	Точность поддержания температуры градуировочных растворов, °С.
$\pm 0,1$ рХ (рН) ¹	10 рН	По двум растворам	10	$\pm 1,5$
	± 2 рН	По одному раствору	10	-
	4 рХ	По двум растворам	1,5	$\pm 1,5$
	± 1 рХ	По одному раствору	1,5	-
$\pm 0,05$ рХ (рН) ¹	10 рН	Многоточечная	5	$\pm 1,0$
	6 рН	По двум растворам	5	$\pm 1,0$
	6 рН	По двум растворам с уточнением рХ _i .	20	$\pm 1,0$
	± 1 рН	По одному раствору	5	-
	4 рХ	Многоточечная	1,5	$\pm 1,0$
	2 рХ	По двум растворам	1,5	$\pm 1,0$
	$\pm 0,5$ рХ	По одному раствору	1,5	-
	$\pm 0,4$ ²	По одному раствору	5	-
$\pm 0,03$ рН ³	4	По двум растворам	1	$\pm 0,5$
	>4	Многоточечная	1	$\pm 0,5$

4.3.4 Градуировка иономера для измерений рН

рН-электрод выбирается в зависимости от требуемого диапазона измерений рН и температуры анализируемого раствора.

Градуировку следует проводить после проведения подготовительных операций (3). До начала градуировки следует выбрать канал (4.2.1), вид иона - Н⁺ (4.3.1) и, при необходимости, ввести координаты изопотенциальной точки (4.4.2).



В качестве градуировочных растворов рекомендуется применять рабочие эталоны рН: 1,65, 4,01, 6,86, 9,18, 12,43 при 25 °С по ГОСТ 8.135-2004 (Приложение А). В случае использования этих растворов в ходе градуировки иономер определяет их автоматически. Для других растворов значения их рН могут быть введены вручную. рН применяемых градуировочных растворов должны различаться не менее чем на единицу. Для снижения погрешности измерений градуировку желательно проводить при температуре близкой к температуре анализируемых растворов. Температуры градуировочных растворов не должны отличаться более чем на ($\pm 5^\circ\text{C}$).



Внимание! *В данном разделе в качестве иллюстраций приведены случайные цифровые значения величин. В реальных условиях они могут быть другими.*

¹ Погрешность аттестации градуировочных растворов - $\pm 0,03$.

² Максимальный рабочий диапазон рХ(рН) анализируемых растворов указан относительно значения рХ(рН) градуировочного раствора.

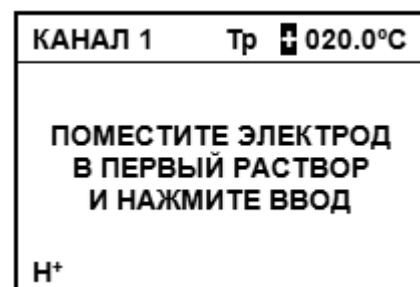
³ Погрешность аттестации градуировочных растворов - $\pm 0,01$.

4.3.4.1 Градуировка по одному раствору

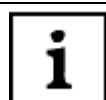
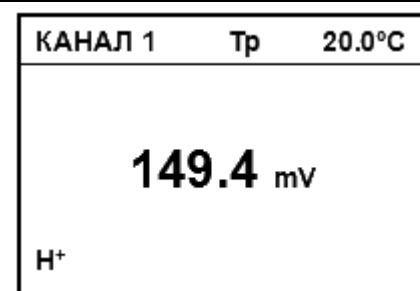


При градуировке по одному раствору следует использовать раствор с рН, находящимся внутри предполагаемого диапазона измерений.

Нажать и удерживать в течение 2-3 с кнопку **НАСТРОЙКА**. На дисплее иономера вводится приглашение поместить электрод в первый раствор. Промыть электродную систему и термодатчик или термометр дистиллированной водой той же температуры, что и градуировочные растворы и (желательно) отобранной частью градуировочного раствора, осушить их фильтровальной бумагой и поместить в первый градуировочный раствор. Если термодатчик к иономеру не подключен (Тр), мигающий курсор указывает на то, что необходимо ввести температуру первого градуировочного раствора, измеренную контрольным термометром. Ввести температуру раствора (4.2.3). Нажать кнопку **ВВОД**.



На дисплее иономера отображается измеренное значение ЭДС электродной системы и температура раствора. При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.



*Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки.*

На основании введенных и измеренных данных иономер автоматически определит ближайший, раствор из перечня рабочих эталонов, приведенных в приложении А, и выведет на дисплей значение его рН для температуры 25°C, например, 4,005. Индикация температуры гасится.



Для удобства пользования на дисплее иономера отображается значение рН рабочего эталона для 25 °С (значение, указанное на упаковке стандарт-титра). При расчетах градуировочных характеристик иономер автоматически внесет поправку на текущую температуру раствора. Поэтому при использовании, не следует вносить эту поправку вручную.



Внимание! Если при использовании рабочих эталонов pH из перечня, приведенного в приложении А, иономер его неверно определил, не следует корректировать выведенное значение pH. Градуировку нужно прервать, нажав кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. После чего найти и устранить ошибку или неисправность согласно 6.

Если используется градуировочный раствор, не входящий в перечень приложения А, то необходимо ввести значение его pH для текущей температуры. При начале корректирования значения pH температура вновь индицируется на дисплее. Корректирование осуществляется кнопками ▲, ▼, ►, и ◀. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
pH1 4.001		
H ⁺		

На дисплей выводится меню, позволяющее продолжить, закончить или повторить предыдущий этап градуировки. Градуировка по одному раствору заканчивается на этом этапе. Для этого следует кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЗАКОНЧИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**. Иономер кратковременно выведет на дисплей значение крутизны электродной характеристики (100%) и перейдет в режим измерений.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ		
ЗАКОНЧИТЬ		
ПОВТОРИТЬ		



Градуировка может быть прервана на любом этапе нажатием на кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. При этом будет выведено меню: «Продолжить», «Закончить», «Повторить». Выбор требуемого действия производится перемещением рамки кнопками ▲, ▼ и последующим нажатием кнопки **ВВОД**.

4.3.4.2 Градуировка по двум растворам

Для градуировки по двум растворам на последнем этапе операций по 4.3.4.1 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ПРОДОЛЖИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ		
ЗАКОНЧИТЬ		
ПОВТОРИТЬ		

Промыть электродную систему и термодатчик или термометр (4.3.4.1) и поместить их во второй градуировочный раствор.

При ручной установке температуры (Тр) на дисплее индицируется температура первого раствора. Изменение значения температуры на этом этапе невозможно. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД ВО ВТОРОЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
H ⁺		

На дисплее иономера отображается измеряемая иономером ЭДС электродной системы и температура. При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
-350.8 mV		
H ⁺		



*Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки.*



*В случае появления сообщения «**ВНИМАНИЕ! ЭТОТ РАСТВОР УЖЕ ИСПОЛЬЗОВАЛСЯ. НАЖМИТЕ ВВОД**» найти и устранить ошибку или неисправность согласно 6.*

На основании введенных и измеренных данных иономер автоматически определит ближайший, соответствующий этим данным раствор из приведенного в приложении А перечня рабочих эталонов и выведет на дисплей значение его рН при температуре 25°C, например, 12,431.

КАНАЛ 1
pH2 12.431
H ⁺



Для удобства пользования на дисплее иономера отображается значение рН рабочего эталона для 25 °С (значение, указанное на упаковке стандарт-титра). При расчетах градуировочных характеристик иономер автоматически внесет поправку на текущую температуру раствора. Поэтому при использовании, не следует вносить эту поправку вручную.

Если используется градуировочный раствор, не входящий в перечень приложения А, то необходимо ввести значение его рН для текущей температуры. При начале корректирования значения рН температура вновь индицируется на дисплее. Корректирование осуществляется кнопками ▲, ▼, ►, и ◀. Нажать кнопку **ВВОД**. На дисплей временно выводится рассчитанное значение крутизны электродной характеристики.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
pH2 ±12.602		
H ⁺		



*В случае появления сообщений: «**ВНИМАНИЕ! ЭТОТ РАСТВОР УЖЕ ИСПОЛЬЗОВАЛСЯ. НАЖМИТЕ ВВОД**» или «**ВНИМАНИЕ! НЕДОПУСТИМАЯ КРУТИЗНА** (полученное значение) **НАЖМИТЕ ВВОД**» следует найти и устранить ошибку или неисправность согласно 6.*

На дисплей выводится меню, позволяющее продолжить, закончить или повторить предыдущий этап градуировки. Градуировка по двум растворам заканчивается на этом этапе. Для этого следует кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЗАКОНЧИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**. Ионномер перейдет в режим измерений.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ УТОЧНИТЬ ИЗОП.ТОЧКУ		



Строка «**УТОЧНИТЬ ИЗОП.ТОЧКУ**» отображается в меню только в случае выполнения градуировки ионномера с ионоселективными электродами с нормированными значениями координат изопотенциальной точки.

4.3.4.3 Градуировка по двум градуировочным растворам с уточнением координаты изопотенциальной точки

Для градуировки по двум растворам с уточнением координаты изопотенциальной точки на последнем этапе операций по 4.3.4.2 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**УТОЧНИТЬ ИЗОП.ТОЧКУ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ УТОЧНИТЬ ИЗОП.ТОЧКУ		



В качестве второго градуировочного раствора следует использовать раствор, рН которого отличается от паспортного значения рН_i применяемого электрода не менее чем на 2.

Нагреть или охладить второй градуировочный раствор до максимальной/минимальной температуры растворов, в которых предполагается производить измерения, но не менее чем на 20 °С. Во время нагревания рекомендуется перемешивать раствор. Если термодатчик к ионномеру не подключен (Тр), мигающий курсор указывает на то, что необходимо ввести температуру первого градуировочного раствора, измеренную контрольным термометром. Ввести температуру раствора (4.2.3). Нажать кнопку **ВВОД**. Если температура растворов измеряется автоматически то, нажать кнопку **ВВОД** следует после достижения требуемого ее значения.

КАНАЛ 1	Тр	020.0°C
НАГРЕЙТЕ/ОХЛАДИТЕ ВТОРОЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
H ⁺		

На дисплее иономера отображается измеряемая иономером ЭДС электродной системы и температура раствора. При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.

КАНАЛ 1	Тр	60.0°C
-317.4 mV		
H ⁺		



Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки. Переход на следующий этап происходит только в том случае, если температура раствора изменилась, не менее чем на 20 °C.

На дисплей выводится значение pH второго градуировочного раствора при температуре 25 °C. Индикация температуры гасится.

КАНАЛ 1
pH2' 12.431
H ⁺

Если используется градуировочный раствор, не входящий в перечень приложения А, то необходимо ввести значение его pH для текущей температуры. При начале корректирования значения pH температура вновь индицируется на дисплее. Корректирование осуществляется кнопками ▲, ▼, ►, и ◀. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	Тр	60.0°C
pH2' 11.423		
H ⁺		



Для удобства пользования на дисплее иономера отображается значение pH рабочего эталона для 25 °C (значение, указанное на упаковке стандарт-титра). При расчетах градуировочных характеристик иономер автоматически внесет поправку на текущую температуру раствора. Поэтому при использовании, не следует вносить эту поправку вручную.

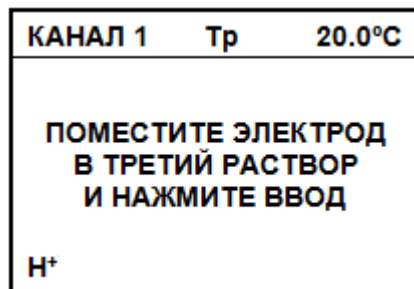
После завершения градуировки на дисплей кратковременно выводится рассчитанное значения pH_i, E_i и S₂₅ и иономер автоматически переходит в режим измерений.

4.3.4.4 Многоточечная градуировка

Для выполнения многоточечной градуировки на последнем этапе операций по 4.3.4.2 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «ПРОДОЛЖИТЬ» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ		

Промыть электродную систему и термодатчик (если используется) и поместить их в третий раствор. При ручной установке температуры (Тр) на дисплее индицируется температура первого раствора. Изменение значения температуры на этом этапе невозможно. Нажать кнопку **ВВОД**.



*Растворы, применяемые при градуировке, следует использовать в порядке монотонного возрастания или убывания их pH. В случае ошибки на дисплее иономера появляется сообщение: «**ВНИМАНИЕ! РАСТВОРЫ НУЖНО ПРИМЕНЯТЬ ПО ПОРЯДКУ. НАЖМИТЕ ВВОД**».*

Температуры растворов не должны различаться более чем на 1,5 °С.

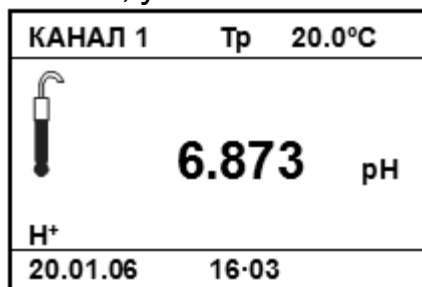
Дальнейшие действия аналогичны 4.3.4.1.

Повторить операции по градуировке в требуемом количестве растворов. После завершения градуировки по пятому раствору автоматически переходит в режим измерений.

Процесс градуировки может быть завершен на любом этапе, для этого следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

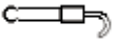
4.3.4.5 Проверка правильности градуировки

После завершения градуировки на дисплее иономера высвечивается один из знаков, условно показывающих состояние электродной системы.



Ниже показана расшифровка знаков.

Знак	S ₂₅ (мВ/рН)	Расшифровка
	- 60,5 ... -58 (102...98%)	Градуировка прошла успешно. Электродная система - в хорошем состоянии
	- 58 ... - 56 (98...95%) или - 61 ... - 60,5 (103...102%)	Электродная система – в удовлетворительном состоянии. Но, возможно, при градуировке были допущены ошибки. рН или температура градуировочных растворов не соответствует введенным в иономер. Выполнение измерений допускается, но градуировку рекомендуется повторить.
	менее 56 (<95%) или более 61(>103%)	Электродная система – в неудовлетворительном состоянии. Но, возможно, при градуировке были допущены ошибки. рН или температура градуировочных растворов не соответствует введенным в иономер. Выполнение измерений не допускается, градуировку рекомендуется повторить. При повторном получении таких же результатов электроды рекомендуется заменить.

Знак  гаснет через 3 сек. Знаки   горят до проведения следующей градуировки.

Для проверки правильности градуировки в режиме измерений нужно промыть электродную систему и термодатчик или контрольный термометр и погрузить в градуировочный раствор, не использовавшийся при градуировке, но находящийся в диапазоне измерений, например, 6,857.

При использовании ручной установки температуры следует ввести температуру раствора (4.2.3).

После стабилизации показаний на дисплее должно установиться значение рН, отличающаяся от значения используемого раствора на величину не более нормируемого значения погрешности, при этом следует учитывать температурную зависимость раствора (приложение А). В противном случае градуировку следует повторить.

4.3.5 Градуировка иономера для измерений с помощью ионоселективных электродов с нормированными значениями координат изопотенциальной точки

Измерительный электрод выбирается в зависимости от требуемого диапазона измерений определяемого иона и температуры анализируемого раствора.

Градуировку следует проводить после проведения подготовительных операций (3). До начала градуировки следует выбрать канал (4.2.1), вид иона (4.3.1) и, при необходимости, ввести координаты изопотенциальной точки (4.4.2).



Градуировочные растворы готовятся по рекомендациям, изложенным в методиках измерений. Разница показателя активности ионов у градуировочных растворов должна быть не менее 0,5 рХ. Температуры градуировочных растворов не должны отличаться более чем на ($\pm 5^{\circ}\text{C}$). Для снижения погрешности измерений градуировку желательно проводить при температуре близкой к температуре анализируемых растворов.

В данном разделе приводится пример градуировки иономера для измерения концентрации ионов Na^+ . В этом случае в качестве измерительного электрода рекомендуется использовать электрод ЭЛИС-112Na или аналогичный (поставляется по отдельному заказу).



Внимание! В данном разделе в качестве иллюстраций приведены случайные цифровые значения величин. В реальных условиях они могут быть другими.

4.3.5.1 Градуировка по одному раствору



При градуировке по одному раствору следует использовать раствор с концентрацией близкой к середине предполагаемого диапазона измерений.

Нажать и удерживать в течение 2-3 с кнопку **НАСТРОЙКА**. На дисплее иономера вводится приглашение выбрать единицы измерения. Нажимая кнопки $\blacktriangle$, $\blacktriangledown$ и $\blacktriangleright$, $\blacktriangleleft$ выделить рамкой нужный символ. Нажать кнопку **ВВОД**. Выбирать следует те единицы измерения, которые используются при измерениях.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ВЫБЕРИТЕ РАЗМЕРНОСТЬ		
pX	Mol/l	Molequ/l
g/l	g/kg	

На дисплее иономера вводится приглашение поместить электрод в первый раствор. Промыть электродную систему и термодатчик или термометр дистиллированной водой той же температуры, что и градуировочный раствор и (желательно) отобранной частью градуировочного раствора, осушить их фильтровальной бумагой и поместить в первый градуировочный раствор, например 23 мг/дм^3 ($\text{pX}=3,00$). Если термодатчик к иономеру не подключен (Тр), мигающий курсор указывает на то, что необходимо ввести температуру первого градуировочного раствора, измеренную контрольным термометром. Ввести температуру раствора (4.2.3). Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 3	Тр	$\square$ 020.0°C
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В ПЕРВЫЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
Na^+		

На дисплее иономера отображается измеряемая иономером ЭДС электродной системы и температура раствора. При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
-25.0 mV		
Na ⁺		



Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки.

На дисплей выводится значение показателя активности или концентрации, первого градуировочного раствора, который использовался при предыдущей градуировке (первый раз – установленное производителем иономера). Если необходимо редактирование, используя кнопки ▲, ▼, ◀ и ▶, следует ввести нужное значение и выбрать размерность. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
pX1 03.000		
Na ⁺		

или

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
c1 023.00 mg/l		
Na ⁺		

На дисплей выводится меню, позволяющее продолжить, закончить или повторить предыдущий этап градуировки. Градуировка по одному раствору заканчивается на этом этапе. Для этого следует кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЗАКОНЧИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**. Ионномер кратковременно выведет на дисплей значение крутизны электродной характеристики (например, **100%**) и перейдет в режим измерений.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ		

4.3.5.2 Градуировка по двум растворам



При градуировке по двум градуировочным растворам рекомендуется использовать растворы в порядке возрастания их концентрации. В случае использования обратного порядка применения растворов следует особенно тщательно промывать электроды и термодатчик (термометр) для исключения внесения загрязнений в более разбавленные растворы.

Для градуировки по двум растворам на последнем этапе операций по 4.3.5.1 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «ПРОДОЛЖИТЬ» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ		

Промыть электродную систему и термодатчик или термометр (4.3.5.1) и поместить их во второй градуировочный раствор, например 230 мг/дм³ (рХ=2,00). При ручной установке температуры (Тр) на дисплее индицируется температура первого раствора. Изменение значения температуры на этом этапе невозможно. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД ВО ВТОРОЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
Na ⁺		

На дисплее иономера отображается измеряемая иономером ЭДС электродной системы и температура раствора (при ТР – первого раствора). При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
33.2 mV		
Na ⁺		



Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки.



В случае появления сообщения «**ВНИМАНИЕ! ЭТОТ РАСТВОР УЖЕ ИСПОЛЬЗОВАЛСЯ. НАЖМИТЕ ВВОД**» найти и устранить ошибку или неисправность согласно 6.

На дисплей выводится значение показателя активности или концентрации второго градуировочного раствора предыдущей градуировки (первый раз – установленное производителем иономера). Если необходимо редактирование, используя кнопки ▲, ▼, ◀ и ▶ следует ввести нужное значение и ввести размерность. Нажать кнопку **ВВОД**. На дисплей кратковременно выводится рассчитанное значение крутизны электродной характеристики.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
pX ₂ 2.000		
Na ⁺		

или

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
c ₂ 230.00 mg/l		
Na ⁺		



В случае появления сообщений: «**ВНИМАНИЕ! ЭТОТ РАСТВОР УЖЕ ИСПОЛЬЗОВАЛСЯ. НАЖМИТЕ ВВОД**» или «**ВНИМАНИЕ! НЕДОПУСТИМАЯ КРУТИЗНА (полученное значение). НАЖМИТЕ ВВОД**» следует найти и устранить ошибку или неисправность согласно 6.

На дисплей выводится меню, позволяющее выбрать дальнейший алгоритм градуировки. Градуировка по двум растворам заканчивается на этом этапе. Для этого следует кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЗАКОНЧИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**. Иономер выведет на дисплей вычисленное по двум растворам значение крутизны электродной системы и перейдет в режим измерений.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ УТОЧНИТЬ рХi		



Строка «**УТОЧНИТЬ ИЗОП.ТОЧКУ**» отображается в меню только в случае выполнения градуировки иономера с ионоселективными электродами с нормированными значениями координат изопотенциальной точки (Na⁺, Li⁺).

4.3.5.3 Градуировка по двум градуировочным растворам с уточнением координаты изопотенциальной точки

Для градуировки по двум растворам с уточнением координаты изопотенциальной точки на последнем этапе операций по 4.3.5.2 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**УТОЧНИТЬ ИЗОП.ТОЧКУ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ УТОЧНИТЬ ИЗОП.ТОЧКУ		



В качестве второго градуировочного раствора следует использовать раствор, рХ которого отличается от паспортного значения рХi применяемого электрода не менее чем на 2.

Нагреть или охладить второй градуировочный раствор до максимальной/минимальной температуры растворов, в которых предполагается производить измерения, но не менее чем на 20 °С. Во время нагревания рекомендуется перемешивать раствор. Если термодатчик к иономеру не подключен (Тр), мигающий курсор указывает на то, что необходимо ввести температуру первого градуировочного раствора, измеренную контрольным термометром. Ввести температуру раствора (4.2.3). Нажать кнопку **ВВОД**. Если температура растворов измеряется автоматически то, нажать кнопку **ВВОД** следует после достижения требуемого ее значения.

КАНАЛ 3	Тр	+ 0 20.0°C
НАГРЕЙТЕ/ОХЛАДИТЕ ВТОРОЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
Na ⁺		

На дисплее иономера отображается измеряемая иономером ЭДС электродной системы и температура раствора. При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.

КАНАЛ 3	Тр	40.0°C
37.1 mV		
Na ⁺		



Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки. Переход на следующий этап происходит только в том случае, если температура раствора изменилась, не менее чем на 20 °С.

На дисплее иономера отображается температура раствора и значение показателя активности или концентрации нагретого/охлажденного второго градуировочного раствора. Если необходимо редактирование, следует ввести необходимое значение, используя кнопки ▼, ▲, ► и ◀. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 3	Тр	40.0°C
pX2' 02.000		
Na ⁺		

или

КАНАЛ 3	Тр	40.0°C
c2' 230.00 mg/l		
Na ⁺		

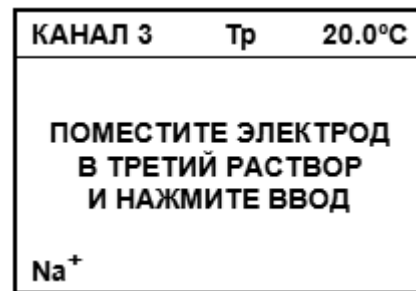
После завершения градуировки на дисплей кратковременно выводится рассчитанные значения pH_i , E_i и S_{25} и иономер автоматически переходит в режим измерений.

4.3.5.4 Многоточечная градуировка

Для выполнения многоточечной градуировки на последнем этапе операций по 4.3.5.2 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «ПРОДОЛЖИТЬ» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ		

Промыть электродную систему и термодатчик (если используется) и поместить их в третий раствор. При ручной установке температуры (Tr) на дисплее индицируется температура первого раствора. Изменение значения температуры на этом этапе невозможно. Нажать кнопку ВВОД.



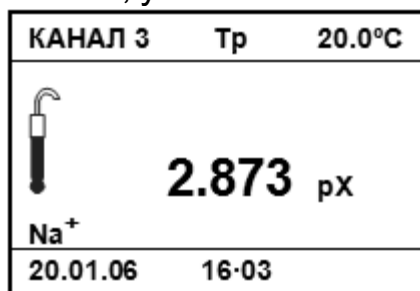
Растворы, применяемые при градуировке, следует использовать в порядке монотонного возрастания или убывания их pH. В случае ошибки на дисплее иономера появляется сообщение: «ВНИМАНИЕ! РАСТВОРЫ НУЖНО ПРИМЕНЯТЬ ПО ПОРЯДКУ. НАЖМИТЕ ВВОД».

Дальнейшие действия аналогичны 4.3.4.1.

Повторить операции по градуировке в требуемом количестве растворов. После завершения градуировки по пятому раствору автоматически переходит в режим измерений. Процесс градуировки может быть завершен на любом этапе, для этого следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

4.3.5.6 Проверка правильности градуировки

После завершения градуировки на дисплее иономера высвечивается один из знаков, условно показывающих состояние электродной системы.



Ниже показана расшифровка знаков.

Знак	S ₂₅ (мВ/pH)	Расшифровка
	- 60,5 ... -58 (102...98%)	Градуировка прошла успешно. Электродная система - в хорошем состоянии
	- 58 ... - 56 (98...95%) или - 61 ... - 60,5 (103...102%)	Электродная система – в удовлетворительном состоянии. Но, возможно, при градуировке были допущены ошибки. рХ или температура градуировочных растворов не соответствует введенным в иономер. Выполнение измерений допускается, но градуировку рекомендуется повторить.
	менее 56 (<95%) или более 61(>103%)	Электродная система – в неудовлетворительном состоянии. Но, возможно, при градуировке были допущены ошибки. рХ или температура градуировочных растворов не соответствует введенным в иономер. Выполнение измерений не допускается, градуировку следует повторить. При повторном получении таких же результатов электроды рекомендуется заменить.

Знак  гаснет через 3 сек. Знаки   горят до проведения следующей градуировки.

Для проверки правильности градуировки в режиме измерений нужно промыть электродную систему и термодатчик или контрольный термометр и погрузить в градуировочный раствор, не использовавшийся при градуировке, но находящийся в диапазоне измерений, например, 50 мг/дм³. При использовании ручной установки температуры следует ввести температуру раствора (4.2.3).

После стабилизации показаний на дисплее должно установиться значение показателя активности (концентрации), отличающаяся от значения используемого раствора на величину не более допустимой погрешности (таблица 3). В противном случае градуировку следует повторить.

4.3.6 Градуировка иономера для измерений с помощью ионоселективных электродов, значения координат изопотенциальной точки которых не нормированы

Измерительный электрод выбирается в зависимости от требуемого диапазона измерений определяемого иона и температуры анализируемого раствора.

Градуировку следует проводить после проведения подготовительных операций (3). До начала градуировки следует выбрать канал (4.2.1), вид иона (4.3.1) и, при необходимости, ввести координаты изопотенциальной точки (4.4.2).



Градуировочные растворы готовятся по рекомендациям, изложенным в методиках измерений. Например, ГОСТ 29270-95. «Продукты переработки плодов и овощей. Методы определения нитратов».

Разница показателя активности ионов у градуировочных растворов должна быть не менее 0,5 рХ. Температура применяемых при градуировке иономера градуировочных растворов должна быть одинаковой ($\pm 1,5$ °С). Для снижения погрешности измерений градуировку желательно проводить при температуре близкой к температуре анализируемых растворов.

В данном разделе приводится пример градуировки иономера иономера для измерения концентрации ионов NO₃⁻. В этом случае в качестве измерительного электрода рекомендуется использовать электрод ЭЛИС-121NO₃ или аналогичный (поставляется по отдельному заказу).



Внимание! В данном разделе в качестве иллюстраций приведены случайные цифровые значения величин. В реальных условиях они могут быть другими.

4.3.6.1 Градуировка по одному раствору



При градуировке по одному раствору следует использовать раствор с концентрацией близкой к середине предполагаемого диапазона измерений.

Нажать и удерживать в течение 2-3 с кнопку **НАСТРОЙКА**. На дисплее иономера вводится приглашение выбрать единицы измерения. Нажимая кнопки ▲, ▼ и ►, ◀ выделить рамкой нужный символ. Нажать кнопку **ВВОД**. Выбирать следует те единицы измерения, которые используются при измерениях.

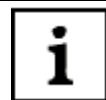
КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
ВЫБЕРИТЕ РАЗМЕРНОСТЬ		
pX	Mol/l	Molequ/l
g/l	g/kg	

На дисплее иономера вводится приглашение поместить электрод в первый раствор. Промыть электродную систему и термодатчик или термометр дистиллированной водой той же температуры, что и градуировочный раствор и (желательно) отобранной частью градуировочного раствора, осушить их фильтровальной бумагой и поместить в первый градуировочный раствор, например 23 мг/дм³ (рХ=3,00). Если термодатчик к иономеру не подключен (Тр), мигающий курсор указывает на то, что необходимо ввести температуру первого градуировочного раствора, измеренную контрольным термометром. Ввести температуру раствора (4.2.3). Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	Тр	020.0°C
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В ПЕРВЫЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
No ₃ ⁻		

На дисплее иономера отображается измеряемая иономером ЭДС электродной системы и температура раствора. При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
434.0 mV		
No ₃ ⁻		



Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки.

На дисплей выводится значение показателя активности или концентрации, первого градуировочного раствора, который использовался при предыдущей градуировке (первый раз – установленное производителем иономера). Если необходимо редактирование, используя кнопки ▲, ▼, ◀ и ▶, следует ввести нужное значение и выбрать размерность. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
pX1 04.000		
No ₃ ⁻		

или

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
с1 006.24 mg/l		
No ₃ ⁻		

На дисплей выводится меню, позволяющее продолжить, закончить или повторить предыдущий этап градуировки. Градуировка по одному раствору заканчивается на этом этапе. Для этого следует кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЗАКОНЧИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**. Ионномер кратковременно выведет на дисплей значение крутизны электродной характеристики (100%) и перейдет в режим измерений.

КАНАЛ 3	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ		
ЗАКОНЧИТЬ		
ПОВТОРИТЬ		

4.3.6.3 Градуировка по двум растворам



При градуировке по двум градуировочным растворам рекомендуется использовать растворы в порядке возрастания их концентрации. В случае использования обратного порядка применения растворов следует особенно тщательно промывать электроды и термодатчик (термометр) для исключения внесения загрязнений в более разбавленные растворы.

Для градуировки по двум растворам на последнем этапе операций по 4.3.5.1 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ПРОДОЛЖИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ		
ЗАКОНЧИТЬ		
ПОВТОРИТЬ		

Промыть электродную систему и термодатчик или термометр (4.3.6.1) и поместить их во второй градуировочный раствор, например 230 мг/дм³ (рХ=2,00). При ручной установке температуры (Тр) на дисплее индицируется температура первого раствора. Изменение значения температуры на этом этапе невозможно. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД ВО ВТОРОЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
No ₃ ⁻		

На дисплее иономера отображается измеряемая иономером ЭДС электродной системы и температура раствора (при ТР – первого раствора). При установлении стабильных показаний ЭДС раздается звуковой сигнал.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
317.7 mV		
No ₃ ⁻		



Пользователь может сам определить момент установления стабильных показаний ЭДС электродной системы и нажать кнопку **ВВОД**, не дожидаясь звукового сигнала, для перехода на следующий этап процесса градуировки.



В случае появления сообщения «**ВНИМАНИЕ! ЭТОТ РАСТВОР УЖЕ ИСПОЛЬЗОВАЛСЯ. НАЖМИТЕ ВВОД**» найти и устранить ошибку или неисправность согласно 6.

На дисплей выводится значение показателя активности или концентрации второго градуировочного раствора предыдущей градуировки (первый раз – установленное производителем иономера). Если необходимо редактирование, используя кнопки ▲, ▼, ◀ и ▶ следует ввести нужное значение и ввести размерность. Нажать кнопку **ВВОД**. На дисплей кратковременно выводится рассчитанное значение крутизны электродной характеристики.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
pX2	02.000	
No ₃ ⁻		

или

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
c2 624.00 mg/l		
No ₃ ⁻		



В случае появления сообщений: «**ВНИМАНИЕ! ЭТОТ РАСТВОР УЖЕ ИСПОЛЬЗОВАЛСЯ. НАЖМИТЕ ВВОД**» или «**ВНИМАНИЕ! НЕДОПУСТИМАЯ КРУТИЗНА** (полученное значение) **НАЖМИТЕ ВВОД**» следует найти и устранить ошибку или неисправность согласно 6.

На дисплей выводится меню, позволяющее выбрать дальнейший алгоритм градуировки. Градуировка по двум растворам заканчивается на этом этапе. Для этого следует кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЗАКОНЧИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**. Ионномер выведет на дисплей вычисленное по двум растворам значение крутизны и перейдет в режим измерений.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ		



Сообщение « $\Delta t_k > 1,5 \text{ }^\circ\text{C}$ » появляется на дисплее при автоматическом измерении температуры, если превышена допустимая разница температур градуировочных растворов.

4.3.6.4 Многоточечная градуировка

Для выполнения многоточечной градуировки на последнем этапе операций по 4.3.6.2 в открывшемся меню кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ПРОДОЛЖИТЬ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
ПРОДОЛЖИТЬ ЗАКОНЧИТЬ ПОВТОРИТЬ		

Промыть электродную систему и термодатчик (если используется) и поместить их в третий раствор. При ручной установке температуры (Тр) на дисплее индицируется температура первого раствора. Изменение значения температуры на этом этапе невозможно. Нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 2	Тр	20.0°C
ПОМЕСТИТЕ ЭЛЕКТРОД В ТРЕТИЙ РАСТВОР И НАЖМИТЕ ВВОД		
No ₃ ⁻		



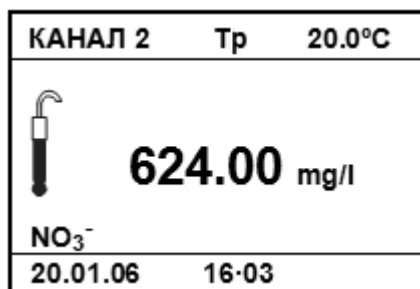
Растворы, применяемые при градуировке, следует использовать в порядке монотонного возрастания или убывания их pH. В случае ошибки на дисплее ионномера появляется сообщение: «**ВНИМАНИЕ! РАСТВОРЫ НУЖНО ПРИМЕНЯТЬ ПО ПОРЯДКУ. НАЖМИТЕ ВВОД**».

Дальнейшие действия аналогичны 4.3.6.1.

Повторить операции по градуировке в требуемом количестве растворов. После завершения градуировки по пятому раствору автоматически переходит в режим измерений. Процесс градуировки может быть завершен на любом этапе, для этого следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

4.3.6.5 Проверка правильности градуировки

После завершения градуировки на дисплее иономера высвечивается один из знаков, условно показывающих состояние электродной системы.



Ниже показана расшифровка знаков.

Знак	S ₂₅ (мВ/рН)	Расшифровка
	Ion ^{±1} - 50 ... 70 (85...119%) Ion ^{±2} - 25 ... 35 (89...125%)	Градуировка прошла успешно. Электродная система - в хорошем состоянии.
	Ion ^{±1} - менее 50 (<85%) Ion ^{±2} - менее 25 (<89%) или Ion ^{±1} - более 70 (>119%) Ion ^{±2} более 35 (>125%)	Электродная система – в неудовлетворительном состоянии. Но, возможно, при градуировке были допущены ошибки. рХ или температуры градуировочных растворов не соответствует введенным в иономер. Выполнение измерений не допускается, градуировку следует повторить. При повторном получении таких же результатов электроды рекомендуется заменить.

Знак гаснет через 3 сек. Знаки горят до проведения следующей градуировки.

Проверка правильности градуировки производится в режиме измерений. Для этого следует промыть и погрузить электродную систему и термодатчик (или контрольный термометр) в градуировочный раствор, не использовавшийся при градуировке, но находящийся в диапазоне измерений, например, 624 мг/дм³.

Температура этого раствора не должна отличаться от градуировочных более чем на 1,5°C.

После стабилизации показаний на дисплее должно установиться значение концентрации, отличающаяся от значения используемого раствора на величину не более допустимой погрешности (таблица 3). В противном случае градуировку следует повторить.

4.4 Режим контроля параметров

Режим контроля предназначен для просмотра результатов последней градуировки.

Переход в режим контроля производится через главное меню иономер. Для вызова меню следует нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▲ или ▼ переместить рамку на строку **КОНТРОЛЬ** и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
КОНТРОЛЬ	▲
ВИД ИОНА	
ЧАСЫ	
КООРДИНАТЫ рХi и Ei	
МЕТОДИКА	▼

На дисплей выводятся данные, занесенные в память при градуировке. Для просмотра всех данных следует использовать кнопки ▼ и ▲. Для выхода из режима контроля необходимо нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

КАНАЛ 1	
рНi = 7.000	▲
Ei = - 25 mV	
Тк = 20.0°C	
рН 1 = 4.005	
рН2 = 6.857	▼

Данные выводятся в следующем порядке:

pXi	- координата изопотенциальной точки pXi электродной системы. Выводится только для ионов H^+ , Na^+ , Li^+ .
Ei	- координата изопотенциальной точки Ei, рассчитанная по результатам градуировки. Выводится только для ионов H^+ , Na^+ , Li^+ .
Tk	- усредненная температура градуировочных растворов, измеренная при помощи термодатчика или введенная пользователем вручную.
T2	- температура нагретого или охлажденного раствора. Выводится в случае, если градуировка была выполнена с уточнением изопотенциальной точки (только для ионов H^+ , Na^+ , Li^+).
C1 (pX1)	- концентрация или pX (pH) первого градуировочного раствора.
S25	- крутизна электродной системы мВ/pX и в % от теоретического значения. Выводится в данной позиции только при градуировке по одному раствору. Принимается равной теоретическому значению (100%).
C2 (pX2)	- концентрация или pX (pH) второго градуировочного раствора. Выводится, если градуировка производилась по 2-м или более растворам.
S25	- крутизна электродной системы мВ/pX и в % от теоретического значения. Рассчитывается по результатам измерений ЭДС в первом и втором градуировочном растворе. Выводится, если градуировка производилась по 2-м или более растворам.
C3(pX3)	- концентрация или pX (pH) третьего градуировочного раствора. Выводится, если градуировка производилась по 3-м или более растворам.
S25	- крутизна электродной системы мВ/pX и в % от теоретического значения. Рассчитывается по результатам измерений ЭДС во втором и третьем градуировочном растворе. Выводится, если градуировка производилась по 3-м или более растворам.
C4(pX4)	- концентрация или pX (pH) четвертого градуировочного раствора. Выводится, если градуировка производилась по 4-м или более растворам.
S25	- крутизна электродной системы мВ/pX и в % от теоретического значения. Рассчитывается по результатам измерений ЭДС в третьем и четвертом градуировочном растворе. Выводится, если градуировка производилась по 4-м или более растворам.
C5(pX5)	- концентрация или pX (pH) пятого градуировочного раствора. Выводится, если градуировка производилась по 5-ти растворам.
S25	- крутизна электродной системы мВ/pX и в % от теоретического значения. Рассчитывается по результатам измерений ЭДС в четвертом и пятом градуировочном растворе. Выводится, если градуировка производилась по 5-ти.
Дата/время	- Дата и время проведения градуировки.

4.5 Работа с электронным блокнотом

Иономер позволяет сохранить в оперативной памяти (электронном блокноте) до 30 результатов измерений, которые могут быть впоследствии просмотрены с целью анализа и обработки.

Информация, занесенная в блокнот, сохраняется после выключения иономера и может храниться в течение длительного времени.

4.5.1 Ручное сохранение результатов измерений

Для сохранения результатов необходимо дождаться окончания процесса измерений (для измерений с заданной длительностью и автоизмерений) или остановить его при помощи кнопки **СТОП**. Нажать кнопку .

На дисплей выводится номер и содержимое ячейки памяти, следующей после ранее использованной (после ячейки №29 выводится ячейка №00). Если ячейка заполнена, то на дисплее отображается дата и время проведения предыдущего сохранения и сохраненные данные.

СОХРАНЕНИЕ		
▲		
№ 56	20.01.06	16.03
7.000 pH H ⁺		
20.0 °C		
▼		

Кнопками ▲ и ▼ можно выбрать другую (занятую или свободную) ячейку памяти.

Для сохранения результата в выбранной ячейке нажать кнопку **ВВОД**, при этом, если она не пуста, то предыдущий результат теряется.

Для завершения работы с блокнотом без сохранения в нем данных следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**. Ионмер перейдет в режим измерения.

4.5.2 Автоматическое сохранения результатов измерений

Иономер позволяет выполнять автоматическое сохранение результатов измерений с заданным интервалом в течение установленного периода.



Автоматическое сохранение результатов измерений возможно только в режиме непрерывных измерений.

Установка периода и интервала сохранения результатов производится через главное меню иономера. Нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▼ и ▲ переместить рамку на строку «**ЧАСЫ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
КОНТРОЛЬ	▲
ВИД ИОНА	
ЧАСЫ	
КООРДИНАТЫ pH _i и E _i	
МЕТОДИКА	▼

Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ПЕРИОД СОХРАНЕНИЯ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

ДАТА И ВРЕМЯ
ТАЙМЕР
ПЕРИОД СОХРАНЕНИЯ

Кнопками ◀, ▶, ▲ и ▼ ввести требуемые значения периода сохранения в часах и минутах. Нажать кнопку **ВВОД**. При вводе значения «00:00» (установлено «по умолчанию») активация режима автоматического сохранения результатов измерения не происходит. Ионномер переходит в режим измерения.

ПЕРИОД СОХРАНЕНИЯ
03:20
ИНТЕРВАЛ
02:00
ПЕРВАЯ ЯЧЕЙКА
01

При установке «**ПЕРИОД СОХРАНЕНИЯ**» отличного от нуля ионномер предлагает установить «**ИНТЕРВАЛ**» – время между измерениями в минутах и секундах. При этом для редактирования предлагается минимально возможное значение интервала записи данных, которое потребуется для заполнения 30 ячеек памяти за установленный период сохранения. Пользователь может ввести любое большее значение интервала, но не более, чем период сохранения. В этом случае в процессе записи результатов будут заполнены не все ячейки блокнота. Нажать кнопку **ВВОД**.

ПЕРИОД СОХРАНЕНИЯ
03:20
ИНТЕРВАЛ
02:00
ПЕРВАЯ ЯЧЕЙКА
01

Ионномер предлагает ввести номер первой ячейки, начиная с которой будет производиться заполнение блокнота. Ввести номер (до 30) ячейки и нажать кнопку **ВВОД**.

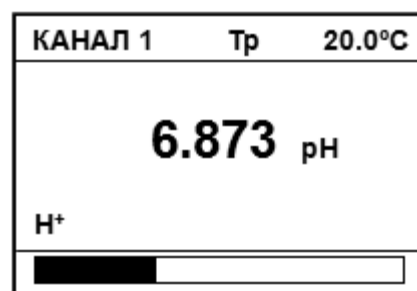
Ионномер переходит в режим измерения.

Для запуска процесса автосохранения результатов следует нажать кнопку .

При этом в нижней части дисплея отображается шкала заполнения ячеек памяти.

Нажать кнопку **ВВОД**.

Если кнопка **ВВОД** не будет нажата в течение 2 – 3 с иономер перейдет к измерениям без автоматического сохранения данных.



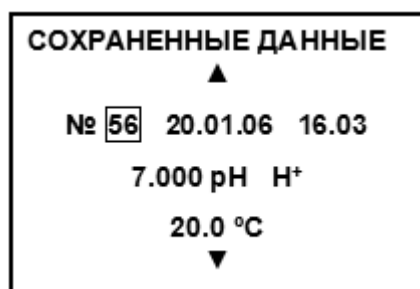
При автосохранении, в случае если ячейки памяти не пусты, предыдущий результат теряется. Ячейки заполняются по мере возрастания их номера.

В случае необходимости процесс автосохранения может быть остановлен до истечения заданного времени (периода сохранения) нажатием кнопки **СТОП**. Процесс записи может быть возобновлен последовательным нажатием кнопок  и **ВВОД**.

Для перехода в режим измерения следует нажать кнопку **ИЗМЕРЕНИЕ**.

4.5.3 Просмотр содержимого электронного блокнота

Для просмотра содержимого ячеек памяти в режиме измерения необходимо остановить процесс измерения (4.2.5) и нажать кнопку .



При этом на дисплее отображаются:

- номер последней заполненной ячейки памяти;
- дата и время проведения последнего сохранения;
- сохраненные результаты измерения.

Нажатием кнопок  или  можно просмотреть содержимое остальных ячеек памяти.

Переход в режим измерения происходит после нажатия на кнопку ИЗМЕРЕНИЕ.



Данные из блокнота выводятся на дисплей без учета того, какой выбран канал.

4.6 Настройки

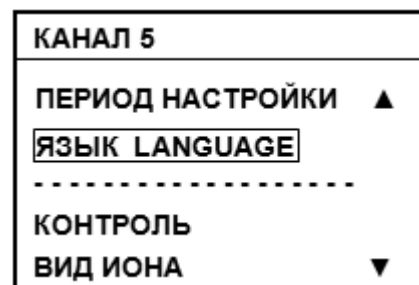
Неоперативное управление иономером, а именно: выбор языка отображения информации, установка даты и времени, установка таймера, установка периодичности проведения градуировки производится через главное меню иономера.

4.6.1 Выбор языка отображения информации

Информация на дисплее иономера может быть представлена на русском или английском языке.

Изменения языка отображения информации производится через главное меню иономера. Для вызова меню следует нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЯЗЫК LANGUAGE**» и нажать кнопку **ВВОД**.



4.6.2 Установка даты и времени

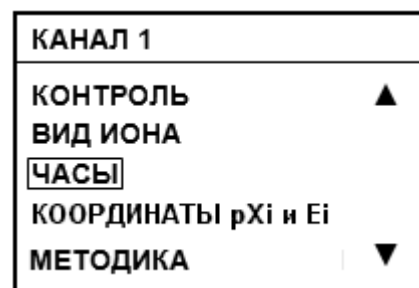
В иономере предусмотрена индикация даты и времени.



Кроме чисто сервисной функции индикации на дисплее, дата и время используются при протоколировании результатов измерений в электронном блокноте, а также для напоминания о необходимости проведения очередной градуировки.

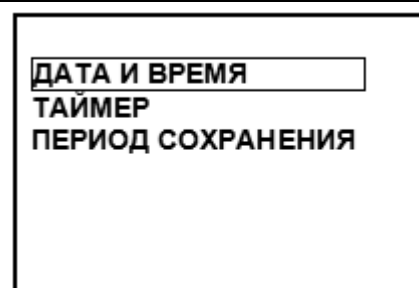
Установка даты и времени производится через главное меню иономера. Для вызова меню следует нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЧАСЫ**» и нажать кнопку **ВВОД**.



На дисплей выводится меню настройки часов и календаря.

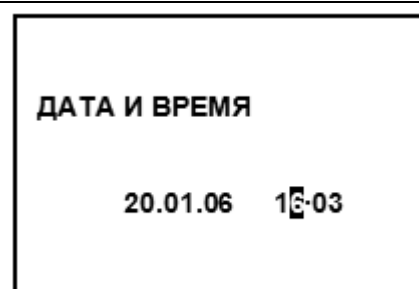
Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ДАТА И ВРЕМЯ**» и нажать кнопку **ВВОД**.



На дисплей выводится текущая дата и время. Кнопками ► и ◀, выбирая нужную позицию, а кнопками ▲ и ▼, изменяя значения, последовательно установить число, месяц, год, часы и минуты.

Нажать кнопку **ВВОД**.

Иономер перейдет в режим измерений.



4.6.3 Установка таймера

Таймер используется для установки продолжительности измерений при использовании режима измерений с заданной длительностью.

Установка производится через главное меню иономера. Нажать кнопку **МЕНЮ**.

Кнопками ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ЧАСЫ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 1	
КОНТРОЛЬ	▲
ВИД ИОНА	
ЧАСЫ	
КООРДИНАТЫ рХi и Еi	
МЕТОДИКА	▼

На дисплее индицируется меню времени. Нажимая кнопки ▲ и ▼ переместить рамку на строку «**ТАЙМЕР**» и нажать кнопку **ВВОД**.

ДАТА И ВРЕМЯ
ТАЙМЕР
ПЕРИОД СОХРАНЕНИЯ

На дисплее иономера выводится окно установки таймера.

Кнопками ► и ◀, выбирая нужную позицию, а кнопками ▲ и ▼, изменяя значения, установить необходимое значение таймера. Нажать кнопку **ВВОД**. Иономер перейдет в режим измерений.

ТАЙМЕР
03:00

4.6.4 Установка периодичности проведения градуировки

Для каждого из каналов пользователь может задать период времени, через который иономер будет напоминать о необходимости очередной градуировки. По истечении установленного времени на дисплее иономера появляется мигающий знак . Знак пропадает после выполнения градуировки или изменения периодичности градуировки.

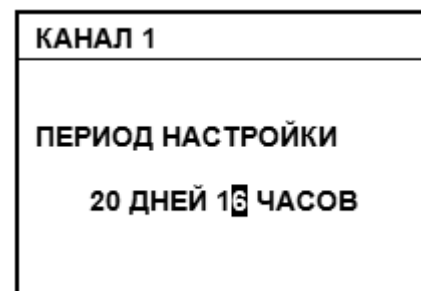
Установка периодичности градуировки производится через меню иономера. Нажать кнопку **МЕНЮ**.

Нажимая кнопки ▲ или ▼ переместить рамку на строку главного меню иономера «**ПЕРИОД НАСТРОЙКИ**» и нажать кнопку **ВВОД**.

КАНАЛ 5	
ПЕРИОД НАСТРОЙКИ	▲
ЯЗЫК LANGUAGE	

КОНТРОЛЬ	
ВИД ИОНА	▼

На дисплей выводится значение дней и часов между проведениями градуировки, установленные ранее. Нажимая кнопки ▼ или ▲ переместить курсор на строку значение дней и часов периода проведения следующей градуировки. Кнопками ▲, ▼, ► и ◄ ввести требуемые значения. Нажать кнопку **ВВОД**. При установке периода «00» «00» (установленного «по умолчанию») и нажатии кнопки **ВВОД** активизация сигнализации не происходит.



4.7 Работа с персональным компьютером

Иономер может работать с персональным компьютером (ПК). При этом иономер присоединяется к USB-порту ПК. Связь осуществляется через универсальную последовательную шину USB.

Кабель для подсоединения иономера к USB-порту ПК, а также диск, содержащий программу связи с ПК и инструкцию по установке и работе с программой, по требованию заказчика, может включаться в комплект иономера. Кроме того, программа связи с ПК и инструкция по установке и работе с программой находится на сайте <http://www.izmtteh.ru/> в Интернете.

После подключения иономера к ПК появляется виртуальный COM-порт, через который можно общаться с иономером. Номер этого виртуального COM-порта можно узнать, открыв диспетчер устройств ПК (строка «Порты (COM и LPT»)).

Программа «**Analytics**» позволяет считывать результаты измерений иономеров, отображать их в виде таблицы или линейного графика.

4.8 Подключение аналоговых исполнительных устройств

4.8.1 Иономер имеет два аналоговых выхода 0...100 мВ и 0...2В. На эти выходы подаются напряжения, пропорциональные измеряемым величинам рХ (рН) или ЭДС электродной системы.

4.8.2 К выходу 0...2 В может быть подключен блок автоматического титрования. Подключение осуществляется к гнездам «**2V**» и «**ОБЩИЙ**» (рисунок 2). Работа комплекса для титрования производится в соответствии с указаниями эксплуатационной документации блока автоматического титрования.

4.8.3 К выходу 0...100 мВ может подключаться вторичный регистрирующий иономер (например, самописец). Подключение осуществляется к гнездам «**100mV**» и «**ОБЩИЙ**» (рисунок 2). Входное сопротивление регистрирующего иономера должно быть не менее 50 кОм.



При подключении исполнительных устройств следует учитывать полярность выходного сигнала.

5 ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБСЛУЖИВАНИЕ ИОНОМЕРА

5.1 При эксплуатации рекомендуется не реже одного раза в неделю проверять стабильность работы электродной системы путем проверки показаний иономера при измерении в эталонном растворе с концентрацией близкой к середине рабочего диапазона.

Градуировку иономера следует производить согласно раздела 4.3 не реже одного раза в две недели.

5.2 Техническое обслуживание электродов

Техническое обслуживание электродов следует производить в соответствии с указаниями, изложенными в их эксплуатационной документации.

В процессе эксплуатации необходимо периодически производить перезаправку электрода сравнения или комбинированного электрода.

В перерывах между измерениями электроды необходимо хранить в соответствии с указаниями их эксплуатационной документации.

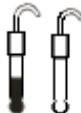
5.3 Техническое обслуживание преобразователя

Чистку наружной поверхности преобразователя следует производить с использованием мягких моющих средств, не допуская их попадания на разъемы. При случайном попадании моющих либо анализируемых растворов на разъемы промыть разъемы дистиллированной водой, тщательно просушить в потоке теплого воздуха.

6 ХАРАКТЕРНЫЕ НЕИСПРАВНОСТИ И МЕТОДЫ УСТРАНЕНИЯ

Характерные неисправности и методы их устранения приведены в таблице 5.

Таблица 5

Наименование неисправностей, внешнее проявление и дополнительные признаки	Вероятная причина	Метод устранения
При включении иономера в сеть не светится дисплей.	Отсутствие контакта в вилке питания.	Проверить и обеспечить надежный контакт.
Показания иономера неустойчивы или на дисплей выводится сообщение: « ПЕРЕГРУЗКА ПО ВХОДУ ».	Отсутствие контакта в разъемах кабелей подключения электродов. Неисправность электродов.	Проверить и обеспечить надежный контакт, проверить сопротивление электрода сравнения, при необходимости перезаправить или заменить электрод, проверить исправность измерительного электрода.
На дисплей выводится сообщение: « ПЕРЕГРУЗКА РЕЗУЛЬТАТА ».	Результат измерений превышает диапазон показаний иономера. Неверно проведена градуировка. Отсутствие контакта в разъемах кабелей подключения электродов. Неисправность электродов.	Повторить градуировку данного канала по свежеприготовленным растворам, проверить исправность электродов.
После проведения градуировки иономера на дисплей выводится  знаки .	Неверно проведена градуировка. Неисправность электродов.	Повторить градуировку данного канала по свежеприготовленным растворам, проверить исправность электродов.
При проведении измерений с электродами, не имеющими нормированных координат изопотенциальной точки, на дисплей выводится сообщение: « $\Delta t > 1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ »	Температура анализируемого раствора отличается от температуры градуировочных растворов более чем на $1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$.	Привести значение температуры анализируемого раствора в соответствие с температурой градуировочных растворов.
При градуировке иономера по градуировочным растворам показания дисплея почти не изменяются.	Неисправность электродов.	Проверить и заменить электроды.
При градуировке иономера на дисплей выводится сообщение: « ВНИМАНИЕ! ЭТОТ РАСТВОР УЖЕ ИСПОЛЬЗОВАЛСЯ. НАЖМИТЕ ВВОД ».	Повторное использование при градуировке того же раствора или раствора близкого по значению pH (pX). Неисправность электродов.	Повторить этап градуировки. Проверить и заменить электроды.
При градуировке иономера на дисплей выводится сообщение: « ВНИМАНИЕ! НЕДОПУСТИМАЯ КРУТИЗНА XX,X%. НАЖМИТЕ ВВОД ».	Неисправность электродов. Ошибка при проведении градуировки.	Проверить и заменить электроды. Повторить этап градуировки.

ПРИЛОЖЕНИЕ А

(справочное)

Значения pH рабочих эталонов (ГОСТ 8.135-2004)

Таблица А.1

°C	0,05 моль/кг ка- лий тетра- оксалат	0,05 моль/кг калий гид- рофталат	0,025 моль/кг натрий моногидрофосфат + 0,025 моль/кг калий дигидрофосфат	0,01 моль/кг натрий тетрабо- рат	Кальций гидроксид (насыщенный раствор при 20 °C)
0	-	4,000	6,961	9,451	13,360
5	-	3,998	6,935	9,388	13,159
10	1,638	3,997	6,912	9,329	12,965
15	1,642	3,998	6,891	9,275	12,780
20	1,644	4,001	6,873	9,225	12,602
25	1,646	4,005	6,857	9,179	12,431
30	1,648	4,011	6,843	9,138	12,267
35	1,649	4,022	6,828	9,086	12,049
40	1,650	4,027	6,823	9,066	11,959
50	1,653	4,050	6,814	9,009	11,678
60	1,660	4,080	6,817	8,965	11,423
70	1,67	4,12	6,83	8,93	11,19
80	1,69	4,16	6,85	8,91	10,98
90	1,72	4,21	6,90	8,90	10,80
95	1,73	4,24	6,92	8,89	10,71

Значение pH при промежуточных значениях температуры определяются линейной интерполяцией.

ПРИЛОЖЕНИЕ Б

(справочное)

Пример расчет коэффициента пересчета «K»

Расчет коэффициента пересчета осуществляется на основании данных таблицы перевода значений рХ в концентрацию ионов в объекте анализа.

При расчете используется следующая формула:

$$K = \frac{cX}{M \cdot 1000 \cdot 10^{-pX}}, \quad (\text{Б.1})$$

Где рNO₃ – любое значение рNO₃ из области значений, приведенных в таблице;

сNO₃ - табличное значение концентрации, соответствующее выбранному значению рNO₃, мг/кг или мг/л.

Ниже приведен пример расчета.

рХ	Сотые доли рХ					
	,00	,01	,02	,03	,04	,05
1,6	9033	8827	8626	8430	8233	8050
1,7	7175	7012	6852	6696	6544	
1,8	5699	5570	5443	5319		
1,9	4527	4424	4323			
2,0	3596	3514				
2,1	2856					
2,2						

Выберем, например, значение рХ = 2,00, тогда из таблицы сХ = 3596. Подставляем эти значения в формулу и производим расчет.

$$K = \frac{3596}{62 \cdot 1000 \cdot 10^{-2}} = 5,8$$

ПРИЛОЖЕНИЕ В

(справочное)

Описание методов стандартных добавок



Методы добавок применимы ко всем ионам, кроме H^+ .
Измерения выполняются в единицах концентрации ионов.

В.1 Метод «ДОБАВКА РАСТВОРА»

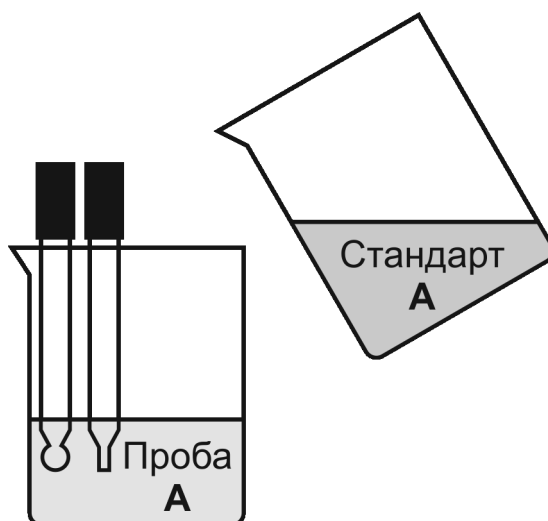


Рисунок В.1 Метод добавки стандартного раствора к пробе.

В.1.1 Метод основан на определении концентрации анализируемого иона в точно отмеренном объеме пробы посредством измерений ЭДС электродной системы до, и после добавки точно отмеренного количества стандартного раствора этого иона. Концентрация определяемого иона в пробе рассчитывается по формуле В.1.

$$C_x = C_s \left(\frac{V_s}{V_x + V_s} \right) / \left(10^{(E_1 - E_2)/S} - \frac{V_x}{V_x + V_s} \right) \quad \text{В.1}$$

где:

- C_x - концентрация определяемого иона в пробе;
- C_s - концентрация определяемого иона в стандартном растворе;
- V_x - объем пробы, мл;
- V_s - объем стандартного раствора, мл;
- E_1 - ЭДС электродной системы при первом измерении, мВ;
- E_2 - ЭДС электродной системы при втором измерении, мВ;
- S - крутизна электродной характеристики, полученная при градуировке, мВ/рХ.

В.1.2 Метод позволяет определять концентрацию ионов в присутствии комплексообразователей. Присутствие в анализируемой пробе ионов, связанных в комплексное соединение, легко обнаруживается по

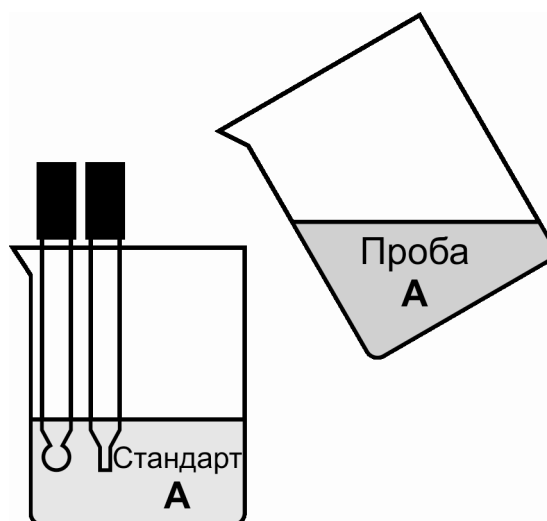
несоответствию данных анализа, полученных при прямом потенциометрическом определении и методе добавок.

В.1.3 При реализации этого метода выполняются следующие действия:

- точно отмеренный объем пробы помещается в стакан для измерений;
- в него опускается электродная система;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- к пробе добавляется точно отмеренный объем раствора с известной концентрацией анализируемых ионов (стандартного раствора);
- раствор перемешивается;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- добавление стандартного раствора может выполняться несколько раз, каждый раз при этом фиксируется ЭДС электродной системы;
- иономер выполняет расчеты и выводит полученное значение на дисплей.

В.1.4 При реализации метода должны соблюдаться следующие условия:

- перед выполнением измерений иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам;
- температура всех растворов должна быть постоянной и равной температуре, при которой была выполнена градуировка (если разница температур превысит $1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ на дисплее будет выведено сообщение: « $\Delta t > 1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ »);
- при выборе объема и концентрации добавляемого к пробе стандартного раствора следует исходить из ожидаемой концентрации определяемого иона в пробе, при этом оптимальным является изменение концентрации анализируемых ионов в растворе примерно в 5 раз (изменение ЭДС электродной системы должно составить 25...35 мВ для одновалентных и 10...15 мВ для двухвалентных ионов);
- ионная сила раствора в процессе реализации метода не должна существенно изменяться;
- если в пробе присутствуют комплексообразующие агенты, их концентрация не должна существенно изменяться до окончания измерений;
- концентрация анализируемых ионов в растворе в процессе реализации метода должна быть в области линейного диапазона измерений применяемой электродной системы.

В.2 Метод «ДОБАВКА ПРОБЫ»**Рисунок В.2 Метод добавки пробы к стандартному раствору.**

В.2.1 Сущность метода заключается в последовательном измерении ЭДС электродной системы в точно отмеренном объеме стандартного раствора с известной концентрацией анализируемого иона до, и после добавления в него пробы известного объема. Концентрация определяемого иона в пробе рассчитывается по формуле В.2.

$$C_x = C_s \left(\frac{V_s + V_x}{V_x} \times 10^{(E_2 - E_1)/S} - \frac{V_s}{V_x} \right) \quad \text{В.2}$$

где:

- C_x - концентрация определяемого иона в пробе;
- C_s - концентрация определяемого иона в стандартном растворе;
- V_x - объем пробы, мл;
- V_s - объем стандартного раствора, мл;
- E_1 - ЭДС электродной системы при первом измерении, мВ;
- E_2 - ЭДС электродной системы при втором измерении, мВ;
- S - крутизна электродной характеристики, полученная при градуировке, мВ/рХ.

В.2.2 Метод может применяться в случае, если количество анализируемого раствора ограничено, а также, если концентрация анализируемого иона в пробе выше верхнего предела измерения электродной системы без разбавления пробы.

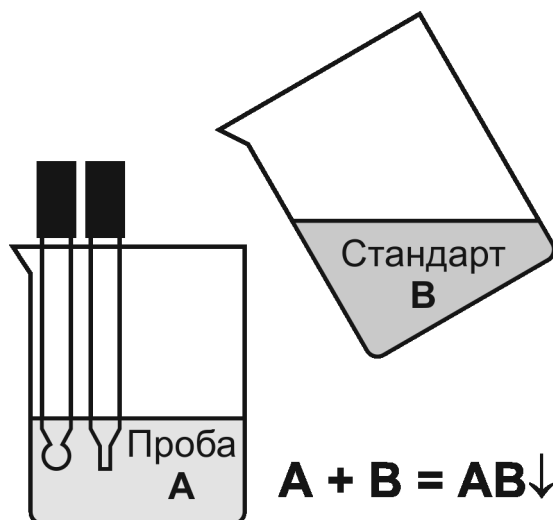
В.2.3 При реализации этого метода выполняются следующие действия:

- точно отмеренный объем стандартного раствора помещается в стакан для измерений;
- в него опускается электродная система;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- к стандартному раствору добавляется точно отмеренный объем раствора анализируемого раствора;

- раствор перемешивается;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- добавление анализируемого раствора может выполняться несколько раз, каждый раз при этом фиксируется ЭДС электродной системы;
- иономер выполняет расчеты и выводит полученное значение на дисплей.

В.2.4 При реализации метода должны соблюдаться следующие условия:

- перед выполнением измерений иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам;
- температура всех растворов должна быть постоянной и равной температуре, при которой была выполнена градуировка (если разница температур превысит $1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ на дисплее будет выведено сообщение: « $\Delta t > 1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ »);
- при выборе объема и концентрации стандартного раствора следует исходить из ожидаемой концентрации определяемого иона в пробе, при этом оптимальным является изменение концентрации анализируемых ионов в растворе примерно в 5 раз (изменение ЭДС электродной системы должно составить 25...35 мВ для одновалентных и 10...15 мВ для двухвалентных ионов);
- ионная сила раствора в процессе реализации метода не должна существенно изменяться;
- присутствие в пробе комплексообразующих агентов в общем случае нежелательно, или должен быть их большой избыток;
- концентрация анализируемых ионов в растворе в процессе реализации метода должна быть в области линейного диапазона измерений применяемой электродной системы.

В.3 Метод «ВЫЧИТАНИЕ РАСТВОРА»

В.3.1 В основе метода лежит взаимодействие определяемого иона с веществом, которое приводит к образованию нерастворимого или комплексного соединения. При этом к точно отмеренному объему пробы добавляется точно отмеренное количество стандартного раствора, содержащего известное количество осаждающего или комплексообразующего агента. ЭДС электродной системы измеряется до, и после добавки. Концентрация определяемого иона в пробе рассчитывается по формуле В.3.1.

$$C_x = C_s \left(\frac{V_s}{V_x + V_s} \right) / \left(10^{(E_2 - E_1)/S} - \frac{V_x}{V_x + V_s} \right) \quad \text{В.3.1}$$

где:

- C_x - концентрация определяемого иона в пробе, моль-экв/л;
- C_s - концентрация определяемого иона в стандартном растворе, моль-экв/л;
- V_x - объем пробы, мл;
- V_s - объем стандартного раствора, мл;
- E_1 - ЭДС электродной системы при первом измерении, мВ;
- E_2 - ЭДС электродной системы при втором измерении, мВ;
- S - крутизна электродной характеристики, полученная при градуировке, мВ/рХ.

Для других единиц измерения концентрации используются формулы пересчета В.3.2-3:

$$C(\text{моль/л}) = n \cdot C(\text{моль-экв/л}) \quad \text{В.3.2}$$

$$C(\text{г/л}) = M \cdot n \cdot C(\text{моль-экв/л}) \quad \text{В.3.3}$$

где:

- M - молярная масса, г/моль;
- n - заряд иона

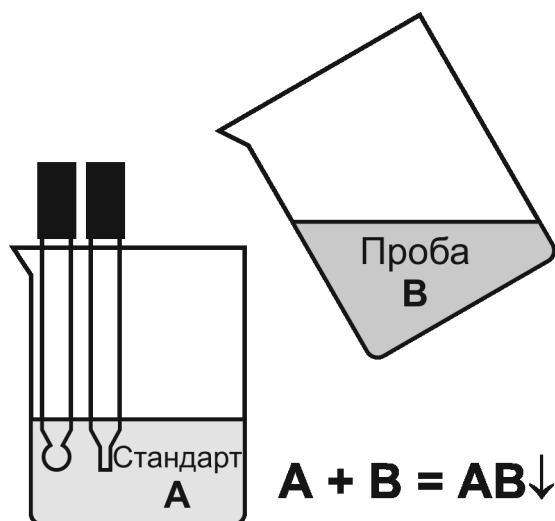
В.3.2 Метод может применяться в случае, если концентрация анализируемого иона в пробе выше верхнего предела измерения электродной системы без разбавления пробы.

В.3.3 При реализации этого метода выполняются следующие действия:

- точно отмеренный объем пробы помещается в стакан для измерений;
- в него опускается электродная система;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- к пробе добавляется точно отмеренный объем стандартного раствора с известной концентрацией вещества, связывающего анализируемые ионы;
- раствор перемешивается;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- добавление стандартного раствора может выполняться несколько раз, каждый раз при этом фиксируется ЭДС электродной системы;
- иономер выполняет расчеты и выводит полученное значение на дисплей.

В.3.4 При реализации метода должны соблюдаться следующие условия:

- перед выполнением измерений иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам;
- температура всех растворов должна быть постоянной и равной температуре, при которой была выполнена градуировка (если разница температур превысит 1,5 °С на дисплее будет выведено сообщение: « $\Delta t > 1,5$ °С»);
- используемая реакция должна быть стехиометрической;
- при выборе объема и концентрации добавляемого к пробе стандартного раствора следует исходить из ожидаемой концентрации определяемого иона в пробе, при этом оптимальным является изменение концентрации анализируемых ионов в растворе примерно в 5 раз (изменение ЭДС электродной системы должно составить 25...35 мВ для одновалентных и 10...15 мВ для двухвалентных ионов);
- ионная сила раствора в процессе реализации метода не должна существенно изменяться;
- если в пробе присутствуют комплексообразующие агенты, их концентрация не должна существенно изменяться до окончания измерений;
- концентрация анализируемых ионов в растворе в процессе реализации метода должна быть в области линейного диапазона измерений применяемой электродной системы.

В.4 Метод «ВЫЧИТАНИЕ ПРОБЫ»

В.4.1 В этом методе используется электродная система, чувствительная не к определяемому иону, а к другому, который взаимодействует с определяемым, образуя нерастворимое или комплексное соединение. При этом к точно отмеренному объему стандартного раствора добавляется точно отмеренное количество пробы. ЭДС электродной системы измеряется до, и после добавки. ЭДС электродной системы измеряется до, и после добавки. Концентрация определяемого иона в пробе рассчитывается по формуле В.4.1.

$$C_x = C_s \left(\frac{V_s + V_x}{V_x} \times 10^{(E_2 - E_1)/S} - \frac{V_s}{V_x} \right) \quad \text{В.4.1}$$

где:

- C_x - концентрация определяемого иона в пробе, моль-экв/л;
- C_s - концентрация иона, взаимодействующего с определяемым, в стандартном растворе, моль-экв/л;
- V_x - объем пробы, мл;
- V_s - объем стандартного раствора, мл;
- E_1 - ЭДС электродной системы при первом измерении, мВ;
- E_2 - ЭДС электродной системы при втором измерении, мВ;
- S - крутизна электродной характеристики, полученная при градуировке, мВ/рХ.

Для других единиц измерения концентрации используются формулы пересчета В.3.2-3:

$$C(\text{моль/л}) = n \cdot C(\text{моль-экв/л}) \quad \text{В.4.2}$$

$$C(\text{г/л}) = M \cdot n \cdot C(\text{моль-экв/л}) \quad \text{В.4.3}$$

где:

- M - молярная масса, г/моль;
- n - заряд иона

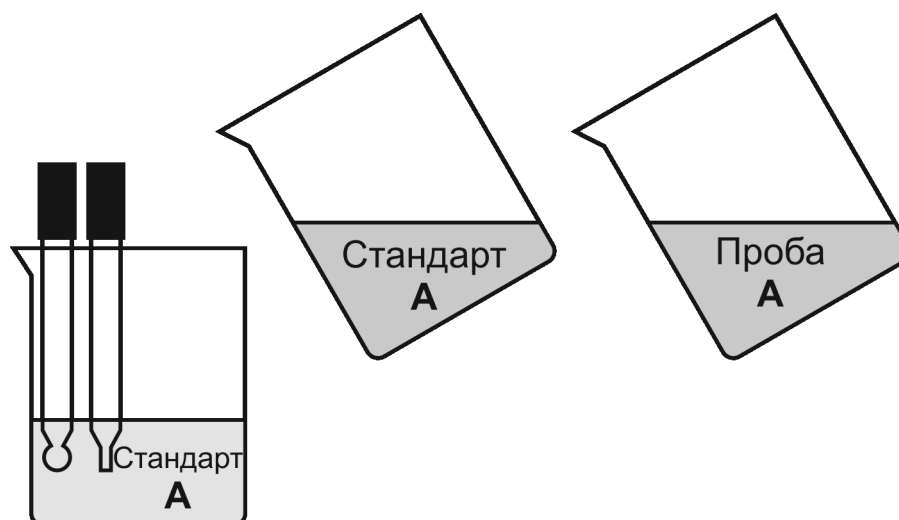
В.4.2 Метод позволяет определять ионы и вещества, на которые отсутствуют ионоселективные электроды.

В.4.3 При реализации этого метода выполняются следующие действия:

- точно отмеренный объем стандартного раствора помещается в стакан для измерений;
- в него опускается электродная система;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- к стандартному раствору добавляется точно отмеренный объем раствора анализируемого раствора;
- раствор перемешивается;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- добавление анализируемого раствора может выполняться несколько раз, каждый раз при этом фиксируется ЭДС электродной системы;
- иономер выполняет расчеты и выводит полученное значение на дисплей.

В.4.4 При реализации метода должны соблюдаться следующие условия:

- перед выполнением измерений иономер должен быть отградуирован по градуировочным растворам;
- температура всех растворов должна быть постоянной и равной температуре, при которой была выполнена градуировка (если разница температур превысит $1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ на дисплее будет выведено сообщение: « $\Delta t > 1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ »);
- при выборе объема и концентрации стандартного раствора следует исходить из ожидаемой концентрации определяемого иона в пробе, при этом оптимальным является изменение концентрации анализируемых ионов в растворе примерно в 5 раз (изменение ЭДС электродной системы должно составить 25...35 мВ для одновалентных и 10...15 мВ для двухвалентных ионов);
- ионная сила раствора в процессе реализации метода не должна существенно изменяться;
- присутствие в пробе комплексообразующих агентов в общем случае нежелательно, или должен быть их большой избыток;
- концентрация анализируемых ионов в растворе в процессе реализации метода должна быть в области линейного диапазона измерений применяемой электродной системы.

В.5 Метод «ДВОЙНАЯ ДОБАВКА»

В.5.1 В этом методе к точно отмеренному объему стандартного раствора определяемых ионов добавляется точно отмеренный объем стандартного раствора другой или такой же концентрации. А затем добавляется проба известного объема. Фиксируются три значения ЭДС электродной системы до добавки, после первой и после второй добавки. Концентрация определяемого иона в пробе рассчитывается по формулам В.5.1-2.

$$C_x = \frac{C_1 V_1 + C_2 V_2}{V_x (V_1 + V_2)} \left[(V_1 + V_2 + V_x) \times 10^{(E_2 - E_3)/S} - (V_1 + V_2) \right] \quad \text{В.5.1}$$

$$S = \frac{E_2 - E_1}{\lg C_1 - \lg \left(\frac{C_1 V_1 + C_2 V_2}{V_1 + V_2} \right)} \quad \text{В.5.2}$$

где:

- C_x - концентрация определяемого иона в пробе, моль/л;
- C_1 - концентрация определяемого иона в стандартном растворе 1, моль/л;
- C_2 - концентрация определяемого иона в стандартном растворе 2, моль/л;
- V_x - объем пробы, мл;
- V_1 - объем стандартного раствора 1, мл;
- V_2 - объем стандартного раствора 2, мл;
- E_1 - ЭДС электродной системы при первом измерении, мВ;
- E_2 - ЭДС электродной системы при втором измерении, мВ;
- E_3 - ЭДС электродной системы при третьем измерении, мВ;
- S - крутизна электродной характеристики, мВ/рХ.

В.5.2 Преимущество этого метода состоит в том, что предварительная градуировка не требуется. Градуировка и анализ выполняются последовательно в ходе анализа. В результате повышается производительность работы, и исключаются некоторые возможные ошибки. Этот метод можно использовать также в нелинейной области градуировочного графика.

В.5.3 При реализации этого метода выполняются следующие действия:

- точно отмеренный объем стандартного раствора помещается в стакан для измерений;
- в него опускается электродная система;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- к стандартному раствору добавляется точно отмеренная порция стандартного раствора с такой же или другой концентрацией анализируемых ионов;
- раствор перемешивается;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- к полученному раствору добавляется точно отмеренный объем пробы;
- раствор перемешивается;
- выполняются измерения ЭДС электродной системы, полученное значение фиксируется;
- иономер выполняет расчеты и выводит полученное значение на дисплей.

В.5.4 При реализации метода должны соблюдаться следующие условия:

- температура всех растворов должна быть постоянной и равной температуре, при которой была выполнена градуировка (если разница температур превысит $1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ на дисплее будет выведено сообщение: « $\Delta t > 1,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ »);
- при выборе объема и концентрации стандартных растворов следует исходить из ожидаемой концентрации определяемого иона в пробе, при этом оптимальным является изменение концентрации анализируемых ионов в растворе при каждой добавке примерно в 5 раз (изменение ЭДС электродной системы должно составить 25...35 мВ для одновалентных и 10...15 мВ для двухвалентных ионов);
- ионная сила раствора в процессе реализации метода не должна существенно изменяться.

Лист регистрации изменений

Изм.	Номера листов (страниц)				Всего листов в документе	№ документа	Входящий № сопроводительного документа и дата	Подпись	Дата
	Измененных	Замененных	Новых	Аннулированных					
1		все			29	ГРБА 0100			19.05.06
2		все			33	ГРБА 0103			25.05.07
3		все			58	ГРБА 0104			27.06.07
4		все			80	ГРБА 0105			03.08.07
5		все			77	ГРБА 0114			03.02.10
6		все			69	ГРБА 0125			21.11.11
7		все			81	ГРБА 0141			19.07.20
8		все			86	ГРБА 0146			27.12.21
9		83		1	85	ГРБА 0149			25.12.24