

(19)



**Евразийское
патентное
ведомство**

(21) **201991709** (13) **A1**

(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ЕВРАЗИЙСКОЙ ЗАЯВКЕ

(43) Дата публикации заявки
2020.03.31

(51) Int. Cl. *H01M 10/052* (2010.01)
H01M 10/054 (2010.01)
H01M 10/0568 (2010.01)

(22) Дата подачи заявки
2018.03.06

**(54) КОНФИГУРАЦИИ ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКОГО ПОЛУЭЛЕМЕНТА ДЛЯ
САМООЧИЩАЮЩИХСЯ УСТРОЙСТВ ДЛЯ ЭЛЕКТРОХЛОРИРОВАНИЯ**

(31) 62/467,518; 62/468,544; 62/469,224

(32) 2017.03.06; 2017.03.08; 2017.03.09

(33) US

(86) PCT/US2018/021088

(87) WO 2018/165118 2018.09.13

(71) Заявитель:
ЭВОКУА УОТЕР ТЕКНОЛОДЖИЗ
ЛЛК (US)

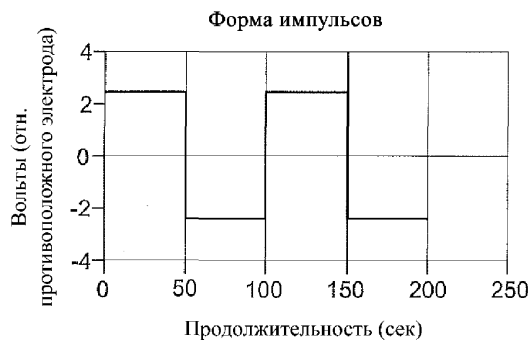
(72) Изобретатель:

Гриффис Джошуа, Гу Джордж И.,
Дьюкс Саймон Пол, Шо Майкл Дж.
(US)

(74) Представитель:

Хмара М.В. (RU)

(57) Изобретение относится к электрохимическому элементу, включающему первую камеру, имеющую анод, вторую камеру, имеющую катод, по меньшей мере одно ионное соединение между первой камерой и второй камерой, которое предотвращает смешивание жидкого электролита, находящегося в первой камере, с жидким электролитом, находящимся во второй камере. Первая камера и вторая камера могут быть установлены параллельно и расположены на удалении друг от друга. Изобретение также относится к электрохимической системе, включающей электрохимический элемент и первый и второй источники солевого водного раствора; к системам обработки воды. Изобретение также относится к способу функционирования электрохимического элемента, включающему подачу первого и второго солевых водных растворов в первую и вторую камеры электрохимического элемента и подачу электрического тока на анод и катод с целью генерации первого и второго продуктов, соответственно; к способу улучшения функционирования электрохимического элемента.



A1

201991709

201991709

A1

КОНФИГУРАЦИИ ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКОГО ПОЛУЭЛЕМЕНТА ДЛЯ САМООЧИЩАЮЩИХСЯ УСТРОЙСТВ ДЛЯ ЭЛЕКТРОХЛОРИРОВАНИЯ

ПЕРЕКРЕСТНЫЕ ССЫЛКИ НА РОДСТВЕННЫЕ ЗАЯВКИ

Согласно Пункту 35 U.S.C. §119(e) настоящая заявка претендует на
5 приоритет предварительной патентной заявки US 62/468544, поданной 8 марта 2017
г., озаглавленной “Обеспечение управления с обратной связью в
электрохимической системе улучшенной конструкции (Implementation of Feedback
Control for Improved Electrochemical System Design)”, предварительной патентной
заявки US 62/467518, поданной 6 марта 2017 г., озаглавленной “Конфигурации
10 электрохимического полуэлемента для самоочищающихся устройств для
электрохлорирования (Half-Cell Electrochemical Configurations for Self-Cleaning
Electrochlorination Devices)”, и предварительной патентной заявки US 62/469224,
поданной 9 марта 2017 г., озаглавленной “Импульсный источник питания для
стабильной подачи агента окисления-восстановления для обеспечения снижения
15 количества водорода, генерируемого при электрохимическом получении
гипохлорита (Pulsed Power Supply for Sustainable Redox Agent Supply for Hydrogen
Abatement During Electrochemical Hypochlorite Generation)”, содержание каждой из
которых полностью включено в настоящую работу посредством ссылки для всех
целей.

ОБЛАСТЬ ТЕХНИКИ

Аспекты и примеры осуществления, рассмотренные в настоящей работе, в
основном относятся к электрохимическим устройствам и, в частности, к элементам
(также называемым ячейками) и устройствам для электрохлорирования, к способам
их функционирования и к системам, в которых их применяют.

СУЩНОСТЬ ИЗОБРЕТЕНИЯ

Один из аспектов изобретения относится к электрохимическому элементу.
Электрохимический элемент может включать первую камеру, имеющую впускное
отверстие и выпускное отверстие, анод, расположенный в первой камере, вторую
камеру, имеющую впускное отверстие и выпускное отверстие, катод,
30 расположенный во второй камере, и по меньшей мере одно ионное соединение
между первой камерой и второй камерой, причем ионное соединение выполнено с
возможностью и предназначено для предотвращения смешивая жидкого
электролита, находящегося в первой камере, с жидким электролитом, находящимся

во второй камере. Первая камера и вторая камера могут быть установлены параллельно и расположены на удалении друг от друга.

5 В некоторых примерах осуществления ионное соединение включает по меньшей мере одно из следующих устройств: солевой мостик и проницаемую для ионов мембрану. Проницаемая для ионов мембрана может быть селективно проницаема для одновалентных ионов. Сопротивление единицы площади проницаемой для ионов мембраны может составлять $1,0 \text{ Ом/мм}^2$ или менее. Сопротивление единицы площади проницаемой для ионов мембраны может составлять $0,1 \text{ Ом/мм}^2$ или менее.

10 В некоторых примерах осуществления жидкий электролит в первой камере и жидкий электролит во второй камере могут иметь разные составы. Жидкий электролит в первой камере и жидкий электролит во второй камере могут иметь разные содержания соли (солености).

15 Первая камера может дополнительно включать канал для рециркуляции, располагаемый между выпускным отверстием первой камеры и впускным отверстием первой камеры. Вторая камера может представлять собой однопроходную камеру. В некоторых примерах осуществления вторая камера может дополнительно включать канал для рециркуляции, располагаемый между выпускным отверстием второй камеры и впускным отверстием второй камеры.

20 Электрохимический элемент может дополнительно включать канал для общего электролита, который разделен на первый канал, соединенный гидравлическим соединением с первой камерой, и второй канал, соединенный гидравлическим соединением со второй камерой.

25 В некоторых примерах осуществления первая камера может быть расположена в первом корпусе, а вторая камера может быть расположена во втором корпусе, отдельном от первого корпуса.

30 Согласно другому аспекту, может быть предложена система обработки воды, включающая электрохимический элемент, который находится в гидравлическом взаимодействии с источником воды и источником окислителя и выполнен с возможностью и предназначен для получения H_2O_2 электрохимическим способом из воды.

Согласно другому аспекту, может быть предложена система обработки морской воды, включающая электрохимический элемент, который находится в гидравлическом взаимодействии с источником морской воды и выполнен с возможностью и предназначен для получения NaOCl электрохимическим способом из морской воды.

Согласно другому аспекту, может быть предложена электрохимическая система. Электрохимическая система может включать электрохимический элемент, первый источник солевого водного раствора, имеющий выпускное отверстие, которое выполнено с возможностью гидравлического соединения с впускным отверстием первой камеры электрохимического элемента, и второй источник солевого водного раствора, имеющий выпускное отверстие, которое выполнено с возможностью гидравлического соединения с впускным отверстием второй камеры электрохимического элемента. Электрохимический элемент может включать первую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие и анод, расположенный в первой камере, вторую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие и катод, расположенный во второй камере, которая расположена удаленно по отношению к первой камере, и по меньшей мере одно ионное соединение между первой камерой и второй камерой.

В некоторых примерах осуществления содержание соли в первом источнике солевого водного раствора может отличаться от содержания соли во втором источнике водного раствора. Первый источник солевого водного раствора может включать морскую воду, а второй источник солевого водного раствора может включать соляной раствор (концентрированный раствор солей, рассол). Система может дополнительно включать рециркуляционный трубопровод, расположенный между выпускным отверстием и впускным отверстием первой камеры.

Электрохимическая система может дополнительно включать источник окислителя, который выполнен с возможностью гидравлического соединения со вторым источником солевого водного раствора, находящимся выше по потоку относительно электрохимического элемента. Электрохимическая система может дополнительно включать датчик, выполненный с возможностью и предназначенный для определения по меньшей мере одной из следующих концентраций: концентрации растворенного кислорода, концентрации растворенного водорода и концентрации газообразного водорода во второй камере, и контроллер, предназначенный для регулирования скорости подачи окислителя во второй

источник солевого водного раствора в том случае, если по меньшей мере одна из следующих концентраций: концентрация растворенного кислорода, концентрация растворенного водорода и концентрация газообразного водорода находятся за пределами заданного диапазона.

5 В некоторых примерах осуществления контроллер может быть предназначен для регулирования скорости подачи во второй источник солевого водного раствора окислителя, направляемого в количестве, достаточном для предотвращения образования газообразного водорода на катоде при функционировании электрохимического элемента. Источник окислителя может быть выполнен с
10 возможностью и предназначен для подачи пероксида водорода во второй источник солевого водного раствора из выпускного отверстия второй камеры.

В некоторых примерах осуществления по меньшей мере один из источников: первый источник солевого водного раствора и второй источник водного раствора включает морскую воду, солоноватую воду (слабоминерализованную воду) или
15 соляной раствор (концентрированный раствор солей, рассол).

Другой аспект изобретения относится к способу функционирования электрохимического элемента. Способ может включать подачу первого солевого водного раствора в первую камеру электрохимического элемента, включающую анод, подачу второго солевого водного раствора во вторую камеру
20 электрохимического элемента, включающую катод, и генерацию между анодом и катодом электрического тока с напряжением, достаточным для образования первого соединения-продукта из первого солевого водного раствора, для образования второго соединения-продукта из второго солевого водного раствора, и селективного перехода одновалентных ионов по ионному соединению между первой камерой и
25 второй камерой. Ионное соединение может быть выполнено с возможностью и предназначено для предотвращения смешивания первого солевого водного раствора со вторым солевым водным раствором.

Способ может дополнительно включать подачу второго солевого водного раствора, состав которого отличается от состава первого солевого водного
30 раствора. В некоторых примерах осуществления способ может включать подачу первого солевого водного раствора, включающего морскую воду, и подачу второго солевого водного раствора, включающего соляной раствор.

Способ может дополнительно включать мониторинг по меньшей мере одного параметра, выбранного из напряжения, прикладываемого между анодом и катодом, и концентрации растворенного водорода во второй камере. В некоторых примерах осуществления способ может включать подачу на анод и катод электрического тока, генерируемого в пульсирующем волновом режиме, в том случае, если параметр находится за пределами диапазона, достаточного для предотвращения образования газообразного водорода во второй камере. В некоторых примерах осуществления способ может включать перемену полярности анода и катода в том случае, если параметр находится за пределами диапазона, достаточного для предотвращения образования газообразного водорода во второй камере.

Другой аспект изобретения относится к способу улучшения функционирования электрохимического элемента. Способ может включать обеспечение наличия электрохимического элемента, обеспечение наличия инструкций для соединения первого источника солевого водного раствора со впускным отверстием первой камеры, обеспечение наличия инструкций для соединения второго источника солевого водного раствора со впускным отверстием второй камеры, обеспечение наличия инструкций для генерации в электрохимическом элементе по меньшей мере одного из следующих веществ: NaOCl и H₂O₂, и обеспечение наличия инструкций для соединения по меньшей мере одного из отверстий: выпускного отверстия первой камеры и выпускного отверстия второй камеры с участком применения. Электрохимический элемент может включать первую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие, и анод, расположенный в первой камере, вторую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие, и катод, расположенный во второй камере, которая расположена удаленно по отношению к первой камере, и по меньшей мере одно ионное соединение между первой камерой и второй камерой.

В некоторых примерах осуществления обеспечение наличия инструкций для соединения первого источника солевого водного раствора со впускным отверстием первой камеры может включать обеспечение наличия инструкций для соединения источника морской воды со впускным отверстием первой камеры. В других примерах осуществления обеспечение наличия инструкций для соединения второго источника солевого водного раствора со впускным отверстием второй камеры может включать обеспечение наличия инструкций для соединения источника соляного раствора со впускным отверстием второй камеры.

Настоящее изобретение включает все комбинации любых из одного или более вышеуказанных аспектов и/или примеров осуществления, а также комбинации с одним или более примерами осуществления, представленными в подробном рассмотрении изобретения и в любых примерах.

5 КРАТКОЕ ОПИСАНИЕ ГРАФИЧЕСКИХ МАТЕРИАЛОВ

Сопроводительные графические материалы не обязательно приведены в масштабе. Все идентичные или по существу идентичные компоненты, представленные в различных фигурах графических материалов, обозначены аналогичным числовым обозначением. Для простоты на каждом изображении может
10 быть обозначен не каждый компонент. В приведенных графических материалах:

На Фиг. 1 представлен график изменения прикладываемого напряжения в зависимости от продолжительности функционирования электрохимического элемента;

На Фиг. 2 представлено изометрическое изображение одного из примеров
15 осуществления электрохимического элемента;

На Фиг. 3 схематично представлена часть одного из примеров осуществления электрохимической системы;

На Фиг. 4 схематично представлена часть другого примера осуществления электрохимической системы;

20 На Фиг. 5 схематично представлена часть другого примера осуществления электрохимической системы;

На Фиг. 6 схематично представлен один из примеров осуществления электрохимической системы;

25 На Фиг. 7 схематично представлен другой пример осуществления электрохимической системы;

На Фиг. 8 представлен график зависимости проводимости раствора от содержания соли;

На Фиг. 9 схематично представлен экспериментальный электрохимический элемент, применяемый для получения результатов испытаний;

На Фиг. 10А представлено изменение во времени величины пропускаемого электрического тока в одном из экспериментов с применением одного из примеров осуществления электрохимического элемента;

5 На Фиг. 10В представлена зависимость измеренного напряжения от времени, полученная в эксперименте, представленном на Фиг. 10А;

На Фиг. 11А представлено изменение во времени величины пропускаемого электрического тока в другом эксперименте с применением одного из примеров осуществления электрохимического элемента;

10 На Фиг. 11В представлена зависимость измеренного напряжения от времени, полученная в эксперименте, представленном на Фиг. 11А;

На Фиг. 12 представлена зависимость измеренного напряжения от времени, полученная в другом эксперименте с применением одного из примеров осуществления электрохимического элемента;

15 На Фиг. 13А схематично представлен электрохимический элемент согласно одному из примеров осуществления;

На Фиг. 13В схематично представлен электрохимический элемент согласно одному из примеров осуществления;

На Фиг. 14А представлена вольт-амперная кривая системы, работающей при определенном наборе параметров согласно одному из примеров осуществления;

20 На Фиг. 14В представлена вольт-амперная кривая системы, работающей при определенном наборе параметров согласно другому примеру осуществления;

На Фиг. 14С представлена вольт-амперная кривая системы, работающей при определенном наборе параметров согласно другому примеру осуществления;

25 На Фиг. 14D представлена вольт-амперная кривая системы, работающей при определенном наборе параметров согласно иному примеру осуществления;

На Фиг. 15А схематично представлена часть одного из примеров осуществления электрохимического элемента;

На Фиг. 15В схематично представлена часть другого примера осуществления электрохимического элемента;

На Фиг. 15C схематично представлена часть другого примера осуществления электрохимического элемента;

На Фиг. 15D схематично представлена часть иного примера осуществления электрохимического элемента;

5 На Фиг. 16A представлена зависимость сопротивления канала от площади его поперечного сечения в электрохимических элементах, содержащих растворы, имеющие различные содержания соли;

10 На Фиг. 16B представлена зависимость сопротивления канала от его диаметра в электрохимических элементах, содержащих растворы, имеющие различные содержания соли;

На Фиг. 17A схематично представлена часть одного из примеров осуществления электрохимического элемента;

На Фиг. 17B схематично представлена часть другого примера осуществления электрохимического элемента; и

15 На Фиг. 18 схематично представлен один из примеров осуществления электрохимического элемента.

СВЕДЕНИЯ, ПОДТВЕРЖДАЮЩИЕ ВОЗМОЖНОСТЬ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ИЗОБРЕТЕНИЯ

20 Аспекты и примеры осуществления, рассмотренные в настоящей работе, в основном относятся к электрохимическим устройствам, применяемым для получения дезинфицирующих средств, таких как гипохлорит натрия, и к способам снижения количества водорода, образующегося в таких устройствах. Следует понимать, что термины “электрохимическое устройство” и “электрохимический элемент” и их грамматические варианты включают “устройства для
25 электрохлорирования” и “элементы для электрохлорирования” и их грамматические варианты.

Описания аспектов и примеров осуществления, рассмотренных в настоящей работе, включают один или более электродов. Следует понимать, что используемый в настоящем описании термин “металлические электроды” или его
30 грамматические варианты относится к электродам, образованным из, включающим или состоящим из одного или более металлов, например, титана, алюминия или

5 никеля, хотя термин “металлический электрод” не исключает применения электродов, включающих или состоящих из других металлов или сплавов. В некоторых примерах осуществления “металлический электрод” может включать совокупность слоев различных металлов. Металлические электроды, применяемые в одном или более примерах осуществления, рассмотренных в настоящей работе, могут включать сердечник (центральную часть), состоящий из металла с высокой проводимостью, например, меди или алюминия, на который нанесено покрытие из металла или оксида металла, имеющего высокую стойкость по отношению к химическому воздействию растворов электролита, например, слой титана, платины, смешанного оксида металла (COM), магнетита, феррита, кобальтовой шпинели, тантала, палладия, иридия, серебра, золота или другие материалы покрытия. На “металлические электроды” может быть нанесено покрытие из устойчивого к окислению материала, неограничивающие примеры которого включают платину, смешанный оксид металла (COM), магнетит, феррит, кобальтовую шпинель, тантал, палладий, иридий, серебро, золото или другие материалы покрытия. Смешанные оксиды металлов, применяемые в примерах осуществления, рассмотренных в настоящей работе, могут включать оксид или оксиды одного или более из следующих металлов: рутения, родия, тантала (необязательно в сплаве с сурьмой и/или марганцем), титана, иридия, цинка, олова, сурьмы, сплава титана и никеля, сплава титана и меди, сплава титана и железа, сплава титана и кобальта или других подходящих металлов или сплавов. На аноды, применяемые в примерах осуществления, рассмотренных в настоящей работе, может быть нанесено покрытие из платины и/или оксида или оксидов одного или более следующих металлов: иридия, рутения, олова, родия или тантала (необязательно в сплаве с сурьмой и/или марганцем). На катоды, применяемые в примерах осуществления, рассмотренных в настоящей работе, может быть нанесено покрытие из платины и/или оксида или оксидов одного или более из следующих металлов: иридия, рутения и титана. Электроды, применяемые в примерах осуществления, рассмотренных в настоящей работе, могут включать основу из одного или более следующих металлов: титана, тантала, циркония, ниобия, вольфрама и/или кремния. Электроды любых электрохимических элементов, рассмотренных в настоящей работе, могут быть образованы в виде или из пластин, листов, фольги, экструдированных и/или спеченных материалов.

Используемый в настоящем описании термин “труба” включает цилиндрические трубы, но не исключает трубы, имеющие другую форму

поперечного сечения, например, трубы, имеющие поперечное сечение квадратной, прямоугольной, овальной или закругленной формы или в виде любого правильного или неправильного многоугольника.

Используемые в настоящем описании термины “концентрические трубы” или “концентрические спирали” включают трубы или чередующиеся спирали, имеющие общую центральную ось, но не исключают трубы или чередующиеся спирали, окружающие общую ось, которая не обязательно занимает центральное положение относительно каждой из концентрических труб или чередующихся спиралей в комплекте концентрических труб или чередующихся спиралей, или трубы или чередующиеся спирали, имеющие оси, смещенные друг относительно друга.

В настоящей работе рассмотрены различные примеры осуществления элементов для электрохлорирования и устройств для электрохлорирования; однако настоящее изобретение не ограничено элементами или устройствами для электрохлорирования, и аспекты и примеры осуществления, рассмотренные в настоящей работе, могут быть применены к электролитическим и электрохимическим элементам, применяемым для различных целей.

Элементы для электрохлорирования обычно применяют в морских и прибрежных установках, на муниципальных, промышленных и коммерческих предприятиях. Для различных вариантов применения могут быть выбраны соответствующие конструкционные параметры элементов для электрохлорирования, например, расстояние между электродами, толщина электродов и плотность покрытия, площади электродов, способы электрического соединения и т.д. Аспекты и примеры осуществления, рассмотренные в настоящей работе, не ограничены количеством электродов, расстоянием между электродами, материалом электродов, материалом разделителей, расположенных между электродами, количеством проходов в элементах для электрохлорирования или материалом покрытия электродов.

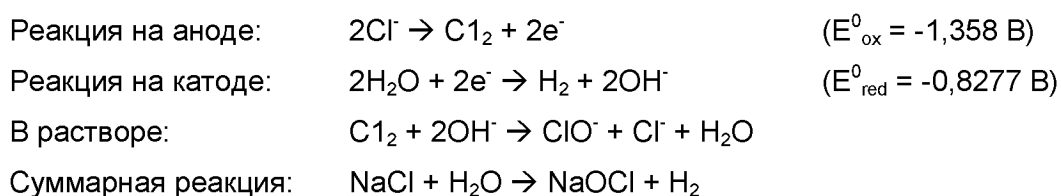
Электрохимические устройства, в которых проводят химические реакции на электродах, широко используются на промышленных и муниципальных предприятиях. В течение значительного периода времени конструкции и способы управления модулей электрохлорирования, применяемых в настоящее время, оставались неизменными. Двумя основными проблемами, возникающими при промышленном применении электрохимических элементов в этих системах, являются образование отложений на катоде и образование водорода.

Традиционные способы устранения этих проблем ограничивают общую концентрацию гипохлорита, который может быть получен. Таким образом, имеется необходимость создания системы, которая позволила бы решить обе вышеуказанные проблемы без снижения эффективности получения гипохлорита.

- 5 В общем случае в системы электрохлорирования может быть подан соляной раствор (рассол), солоноватая (слабоминерализованная) вода или морская вода, хотя выбор подаваемого раствора не имеет ограничений. Обычно содержание соли (соленость) в морской воде составляет приблизительно от 3,0% до 4,0%, например, содержание соли в морской воде может составлять приблизительно 3,5%, 3,6% или
- 10 3,7%. Морская вода содержит ионы растворенных солей, включающие ионы натрия, магния, кальция, хлоридные и сульфатные ионы. Морская вода может дополнительно включать один или более из следующих элементов: серу, калий, бромид, углерод и ванадий. Общее количество растворенных твердых веществ (сокращенно "ОРТ") в морской воде может составлять приблизительно 35000 мг/л.
- 15 Содержание соли в соляном растворе обычно превышает приблизительно 3,5%. Например, содержание соли в соляном растворе соли может составлять приблизительно 4,0%, 4,5%, 5,0%, 7,5% или приблизительно 10%. ОРТ соляного раствора может превышать приблизительно 35000 мг/л. Содержание соли в насыщенном соляном растворе может составлять до приблизительно 25,0%.
- 20 Содержание соли в солоноватой воде обычно составляет менее 3,5%. Содержание соли в солоноватой воде может составлять приблизительно 3,0%, 2,5%, 2,0% или 1,0%. ОРТ солоноватой воды может составлять менее приблизительно 35000 мг/л. Например, ОРТ солоноватой воды может составлять приблизительно от 1000 мг/л до приблизительно 10000 мг/л.
- 25 Подаваемый раствор может иметь проводимость, характер изменения которой показан на Фиг. 8. Обычно в зависимости от содержания соли проводимость подаваемого потока может составлять приблизительно от 0 до 25 См/см. Проводимость солоноватой воды, в которой содержание соли составляет приблизительно от 0,5% до 2,0%, может составлять приблизительно от 0,5 См/см до
- 30 приблизительно 4,0 См/см, например, приблизительно 0,8 См/см или приблизительно 3,0 См/см. Проводимость морской воды, в которой содержание соли составляет приблизительно 3,5%, может составлять приблизительно от 4,5 См/см до 5,5 См/см, например, приблизительно 5,0 См/см или приблизительно 4,8 См/см. Проводимость соляного раствора, в котором содержание соли составляет
- 35 приблизительно от 5,0% до 10%, может составлять приблизительно от 7 См/см до

13,0 См/см, например, приблизительно 12,6 См/см. Проводимость насыщенного соляного раствора, в котором содержание соли составляет приблизительно 25%, может составлять приблизительно от 20,0 См/см до приблизительно 23,0 См/см, например, приблизительно 22,2 См/см. Обычно содержание соли и проводимость
5 могут находиться в линейной зависимости, показанной на Фиг. 8: $y = 0,9132x + 1,6332$, где y представляет собой проводимость (См/см), и x представляет собой процентное содержание соли (% NaCl).

При работе с системами, полученными на основе соляных растворов, по мере изменения pH в системе электрохлорирования на аноде может происходить
10 образование Cl_2 и кислоты (например, HCl), а на катоде может происходить образование гидроксида и газообразного H_2 . Электрохимические реакции образования гипохлорита натрия из хлорида натрия и воды (электрохлорирование) включают следующие процессы:



15 Приведенные в этих реакциях электрические потенциалы определены при концентрации (активности) реагентов и продуктов, составляющей 1М, в стандартных условиях (25°C и 1 атм.).

Из приведенных выше реакций понятно, что побочным продуктом электрохимического получения гипохлорита натрия из хлорида натрия и воды является водород. Образование водорода в элементе для электрохлорирования является нежелательным. Если образуется количество водорода, достаточное для
20 того, чтобы концентрация водорода превысила предел растворимости водорода в воде, то водород может выделяться в виде газа, что может приводить к взрыву. Кроме того, наличие газообразного водорода в элементе для электрохлорирования может приводить к экранированию части площадей электродов в элементах для
25 электрохлорирования, препятствуя их контакту с электролитом, находящимся в элементе, что уменьшает эффективную площадь электрода и снижает эффективность образования гипохлорита натрия. Кроме того, диффузия водорода в материал, такой как титан, из которого часто получают электроды для элементов

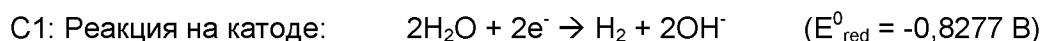
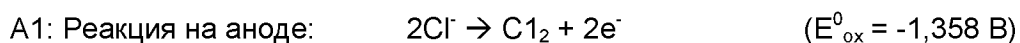
для электрохлорирования, может приводить к охрупчиванию электродов и повышать вероятность механического разрушения электродов.

Образование газообразного H_2 приводит к необходимости применения соответствующей установки и способов удаления водорода или его разбавления до концентрации ниже пределов взрываемости. Таким образом, системы электрохлорирования, применяемые для получения гипохлорита натрия из хлорида натрия и воды, обычно снабжены газожидкостными сепараторами и/или воздушодувками для удаления водорода из раствора и/или из атмосферы или по меньшей мере для поддержания концентрации газообразного водорода ниже концентрации, при которой он может воспламениться. Однако такие газожидкостные сепараторы и/или воздушодувки повышают капитальные и текущие затраты на установку и работу систем электрохлорирования.

Один из подходов ограничения образования газообразного водорода состоит во введении в систему окислителя, как указано в публикации Международной патентной заявки WO 2017/049052, содержание которой полностью включено в настоящую работу посредством ссылки для всех целей. Реакция восстановления кислорода имеет более низкий потенциал, чем реакция образования водорода. Реакции протекают следующим образом:

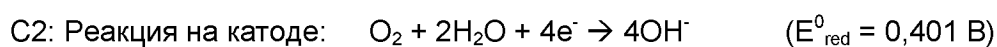
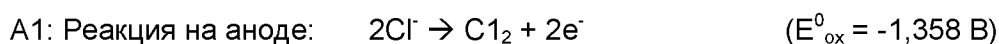


Вторая реакция – это восстановление воды. Таким образом, добавление кислорода к хлоридсодержащему водному раствору может приводить к тому, что реакции образования хлора и гидроксида на аноде и катоде:



$$E^0_{\text{элемента}} = 2,19 \text{ В}$$

трансформируются в следующие реакции:



$$E^0_{\text{элемента}} = 0,96 \text{ В}$$

Добавление кислорода в хлоридсодержащий водный раствор позволяет устранять образование и/или накопление водорода в указанных реакциях и также позволяет более чем в два раза снизить напряжение, необходимое для образования хлора и гидроксида. Таким образом, добавление кислорода в хлоридсодержащий водный раствор может не только подавлять или снижать образование и/или накопление водорода, который является побочным продуктом образования гипохлорита натрия из хлорида натрия и воды в элементе для электрохлорирования, но и позволяет повысить энергетическую эффективность способа получения гипохлорита натрия.

Подача кислорода может быть сложной операцией, поскольку максимальная растворимость кислорода в чистой воде при обычных температуре и давлении составляет лишь приблизительно от 5 до 10 частей на миллион. Одним из способов преодоления проблемы, создаваемой низкой растворимостью кислорода, является подача кислорода под давлением, превышающем атмосферное, с целью повышения растворимости окислителя в водном растворе по сравнению с растворимостью окислителя в водном растворе при атмосферном давлении. Однако некоторые системы могут иметь физические ограничения по давлению.

Аспекты и примеры осуществления, рассмотренные в настоящей работе, относятся к электрохимическим элементам, применяемым для получения химических соединений под действием электрической энергии, и к способам конструирования и функционирования таких электрохимических элементов. Конкретные описания приведены для элементов для электрохлорирования, предназначенных для получения гипохлорита натрия из хлоридсодержащего (например, содержащего хлорид натрия) водного раствора, например, морской воды, солоноватой воды или соляного раствора; однако раскрытые признаки и способы также могут применяться в других видах электрохимических элементов и для получения других химических соединений.

Электрохимический элемент может включать два полуэлемента. Каждый полуэлемент обычно содержит электрод и электролит. В полуэлементах может находиться один и тот же электролит или различные электролиты. Обычно для протекания химических реакций в электрохимическом элементе требуется электрод, электролит и/или внешнее вещество. В полном электрохимическом элементе, как рассмотрено выше при описании элементов для электрохлорирования, частицы, находящиеся в одном полуэлементе, отдают электроны (окисление), в то время как

частицы, находящиеся в другом полуэлементе, отнимают электроны (восстановление) от электрода. Ионное соединение между полуэлементами позволяет ионам перемещаться между полуэлементами. В некоторых электрохимических элементах ионное соединение получено на основе общего электролита.

В том случае, в котором применяют полуэлементы, содержащие различные электролиты, ионное соединение может обеспечивать перенос ионов и предотвращать смешивание электролитов, которое может вызывать нежелательные побочные реакции. Обычно смешивание электролитов предотвращают для устранения взаимодействия с частицами, образующимися в одном из полуэлементов, для предотвращения расходования частиц, образующихся в одном из полуэлементов, или для поддержания в одном из полуэлементов рабочих параметров, отличных от параметров в другом полуэлементе.

В один из примеров элемента для электрохлорирования в качестве общего электролита может быть введена морская вода, из которой получают гипохлорит натрия в соответствии с приведенными выше реакциями. Анод и катод могут быть расположены близко друг к другу (например, на расстоянии 1-5 мм друг от друга), в результате чего продукты реакций, протекающих на полуэлементах, смешиваются. Для предотвращения осаждения на катоде нежелательных веществ может быть создана высокая скорость потока (например, 2-3 м/с).

Обычно различные параметры, влияющие на общую концентрацию получаемого гипохлорита, взаимосвязаны. Такие параметры включают, например, состав подаваемых материалов, конструкцию электродов, создаваемый электрический ток/напряжение, pH, расход, концентрацию окислителя и температуру. Для получения подходящего продукта можно регулировать один или более из указанных параметров. Кроме того, один или более из указанных параметров можно регулировать для ограничения нежелательных явлений, например, образования водорода.

Технические характеристики системы электрохимического элемента могут зависеть от состава подаваемого потока. Регулирование состава подаваемых материалов позволяет повысить концентрацию получаемого гипохлорита и подавить нежелательные явления, такие как образование водорода. Не прибегая к какой-либо теории, полагают, что электрический ток на аноде и концентрация NaCl в растворе могут влиять на скорость образования Cl_2 , что, в свою очередь, может

влиять на количество образующегося в растворе NaOCl. Таким образом, отношение количества образующегося NaOCl к объемному расходу в системе может быть повышено путем регулирования анодного тока и состава подаваемых материалов. Катодный ток и плотность катодного тока могут влиять на скорость образования H_2 и OH^- . Указанные скорости образования, в свою очередь, могут влиять на pH и образование осадка в системе.

Подаваемый поток может включать водный раствор солей, например, морскую воду, солоноватую воду или соляной раствор. В некоторых примерах осуществления регулирования концентрации NaCl в подаваемом потоке позволяет регулировать количество образующегося NaOCl. При стандартном составе подаваемого материала, в котором концентрация Na^+ составляет приблизительно от 10000 до 16000 частей на миллион, и концентрация Cl^- составляет приблизительно от 18000 до приблизительно 23000 частей на миллион, выход NaOCl может быть повышен посредством повышения концентрации Na^+ и Cl^- . При таком стандартном составе подаваемых материалов концентрации образующегося NaOCl могут достигать приблизительно 2000 частей на миллион.

В некоторых примерах осуществления состав подаваемых материалов можно регулировать подачей кислоты. Введение кислоты может понижать pH, ограничивая, таким образом, образование нежелательных побочных продуктов. В некоторых примерах осуществления pH подаваемого потока может быть определен с помощью датчика. Полученные данные могут быть переданы в систему подачи кислоты, с помощью которой кислоту дозируют в подаваемый поток в зависимости от полученной величины pH. Состав подаваемых материалов можно регулировать любым другим способом, включающим контроль pH, рассмотренным в настоящей работе.

В некоторых примерах осуществления часть раствора, содержащего продукт, может быть направлена рециклом в подаваемый поток. Раствор, содержащий продукт, может включать, например, H_2O_2 , который может быть рециркулирован (повторно направлен в процесс) как окислитель. Отношение рециркулируемого объема к объему подаваемого потока может быть отрегулировано, например, с помощью регулирующих клапанов. Рециркуляция части раствора, содержащего продукт, в подаваемый поток позволяет повысить общую концентрацию получаемого гипохлорита. Рециркуляция продукта позволяет снизить требуемое количество электрохимических элементов, необходимых для получения

стабильного продукта, гипохлорита, что позволяет уменьшить общую площадь, занимаемую системой, и повысить возможности использования конечного продукта.

Системы и способы, рассмотренные в настоящей работе, могут включать электрохимические элементы, особенности которых позволяют снижать, уменьшать, минимизировать, предотвращать или устранять образование отложений на электродах. В некоторых примерах осуществления регулирование pH может ограничивать осаждение нежелательных побочных продуктов на катоде. При работе традиционного электрохимического элемента, величина локального pH на катоде может достигать или превышать 11. Такая высокая величина локального pH может приводить к осаждению ионов Mg и Ca, что приводит к образованию отложений на электроде. В некоторых примерах осуществления величину локального pH на катоде регулируют так, чтобы она составляла приблизительно от 8 до 9. Средний pH в электрохимическом элементе может быть установлен в диапазоне приблизительно от 6 до 9, например, приблизительно от 7 до 8.

Регулирование pH может представлять собой регулирование с прогнозированием. В некоторых примерах осуществления pH подаваемого материала измеряют с помощью датчика. В зависимости от полученной величины pH может быть изменен один или более параметров системы. Например, для поддержания pH в пределах требуемого диапазона могут быть уточнены состав подаваемых материалов, расход, создаваемый электрический ток/напряжение или концентрация окислителя на одном или более электроде. В некоторых примерах осуществления pH можно регулировать добавлением регулятора pH, например, минеральной кислоты или щелочи, такой как NaOH. Измеренная величина может быть передана в систему впрыска (подачи), которая может изменять один или более рабочих параметров для регулирования pH. Система впрыска может регулировать pH подаваемого раствора или раствора в электрохимическом элементе. Кроме того или в альтернативном варианте может быть осуществлено регулирование pH с обратной связью. Например, датчик может измерять pH продукта. Как указано, могут быть изменены один или более параметров, или результат измерения может быть передан в систему впрыска, которая может регулировать, как указано, один или более рабочих параметров.

В системах и способах, рассмотренных в настоящей работе, может быть применена периодическая перемена полярности анода и катода для снижения, минимизации, предотвращения или подавления образования или накопления

газообразного водорода на катоде, например, за счет регулирования локального pH на электродах. В некоторых электрохимических элементах полярность изменяют после длительного периода работы для снижения образования отложений, например, каждые 12 часов или каждые сутки функционирования. Как указано в
5 настоящей работе, для подавления образования газообразного водорода перемена полярности может быть произведена чаще. Например, в зависимости от условий в системе, для ограничения образования газообразного водорода перемена полярности может быть произведена каждые несколько минут.

Перемена полярности для ограничения образования газообразного водорода
10 может также ограничивать образование отложений. При функционировании электрохимического элемента локальное образование кислоты обычно происходит на аноде, в то время как водород и побочные продукты скапливаются на катоде. После перемены полярности на бывшем катоде (который стал анодом) может образовываться кислота, что ограничивает локальное образование газообразного
15 водорода и осадков на катоде. Образование кислоты на текущем аноде также может регулировать локальную величину pH, дополнительно подавляя осаждение на электроде побочных продуктов и предотвращая образование отложений.

Последовательность перемены полярности может быть симметричной или асимметричной. В некоторых примерах осуществления полярность изменяют
20 каждые несколько минут, например, каждые 2, 5, 10, 15, 20, 30, 40, 50 или 60 минут. В некоторых примерах осуществления полярность изменяют каждые несколько часов, например, каждые 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 18 или 24 часа. Период между переменами полярности может составлять от нескольких минут до нескольких часов. Выбор типа и продолжительности цикла перемены полярности не
25 имеет ограничений. Обычно тип и продолжительность цикла перемены полярности может зависеть от состава подаваемых материалов и условиях в электрохимическом элементе. Тип и продолжительность перемены полярности может зависеть от средней величины pH в электрохимическом элементе или величины локального pH на аноде или катоде. В некоторых примерах
30 осуществления полярность может быть изменена при выходе измеряемой величины pH за пределы требуемого диапазона.

На образование продукта и скорости реакций может влиять температура. В некоторых примерах осуществления температуру устанавливают в диапазоне приблизительно от -2 до 45°C. Если температура находится за пределами этого

диапазона, то подаваемый раствор может реагировать с электродным катализатором с образованием нестабильных побочных продуктов. Может быть осуществлено регулирование температуры с обратной связью или с прогнозированием. В некоторых примерах осуществления температуру подаваемого материала или раствора, содержащего продукт, измеряют термометром. Один или более параметров системы может быть изменен в зависимости от измеренной величины температуры. Например, в соответствии с результатом измерения могут быть изменены расход, pH, температура или концентрация растворенного кислорода. Температура может быть изменена, например, с помощью теплообменника.

Системы и способы, рассмотренные в настоящей работе, включают электрохимические элементы, включающие устройства для снижения, подавления, минимизации, предотвращения или устранения образования газообразного водорода в электрохимическом элементе и/или водорода, растворенного в электролите, находящемся в электрохимическом элементе. Снижение количества водорода может зависеть от плотности тока, расхода, концентрации растворенного водорода и/или концентрации растворенного кислорода (необязательно зависящих от давления). Кроме того, образование газообразного водорода может зависеть от температуры, pH, состава и окислительно-восстановительного потенциала раствора, находящегося вблизи катода электрохимического элемента. Отношение между этими параметрами может быть количественно определено измерением электрического тока и напряжения с течением времени и построением вольт-амперной характеристики. Точка перехода от образования воды к генерации H_2 может быть определена по вольт-амперной характеристике. На вольт-амперной характеристике при превышении напряжением порогового значения, при котором начинается генерация газообразного водорода, имеется точка перегиба. Общие технические характеристики системы могут быть откалиброваны посредством регулирования вышеуказанных параметров.

Способы, рассмотренные в настоящей работе, могут включать пропускание через анод и катод электрического тока с напряжением, достаточным для образования соединения-продукта. Пропускание электрического тока может быть постоянным до тех пор, пока не потребуются произвести изменение. Например, пропускание электрического тока может быть постоянным до тех пор, пока не потребуются произвести перемену полярности анода и катода, или до тех пор, пока не потребуются пропускать электрический ток в пульсирующем волновом режиме.

Такое изменение может быть произведено, например, если один или более параметров указывают на то, что на катоде может образовываться газообразный водород.

5 Обычно для обеспечения безопасности производят мониторинг и контроль выделяемого газообразного H_2 . Количество газообразного H_2 может быть определено с помощью датчика. При наличии большого количества газообразного H_2 в продукте или в системе, могут быть применены один или более способов, рассмотренных в настоящей работе.

10 Для определения момента начала генерации в электрохимическом элементе газообразного водорода, может быть измерено напряжение между анодом и катодом. На величину напряжения, при котором начинает выделяться газообразный водород, могут влиять такие параметры, как температура, pH и состав среды. Давление может усиливать диффузию кислорода в текучей среде, и, следовательно, повышенное давление, расход и степень турбулентности также
15 могут влиять на величину напряжения, при котором начинает выделяться газообразный водород. Как показано на диаграммах Фиг. 14A-14D, точка перегиба на вольт-амперной характеристике указывает на величину напряжения, при которой начинает выделяться газообразный водород.

Данные, представленные на Фиг. 14A, показывают смещение точки перегиба
20 (от приблизительно 1,0 В до приблизительно 1,5 В) при различных значениях давления и скорости потока 3,1 м/с. Данные, представленные на Фиг. 14B, показывают смещение точки перегиба (от приблизительно 0,8 В до приблизительно 1,1 В) при введении кислорода под давлением, составляющим приблизительно 1,4 бар ($1,4 \cdot 10^5$ Па) при различных расходах. При введении воздуха под давлением
25 приблизительно 6,9 бар ($6,9 \cdot 10^5$ Па) содержание растворенного кислорода может достигать его содержания, аналогичного полученному при введении кислорода под давлением 1,4 бар. Данные, представленные на Фиг. 14C, показывают смещение точки перегиба (от приблизительно 1,0 В до приблизительно 1,3 В) при введении кислорода под давлением, составляющим приблизительно 3,1 бар ($3,1 \cdot 10^5$ Па) при
30 различных расходах. Данные, представленные на Фиг. 14D, показывают смещение точки перегиба (от приблизительно 1,0 В до приблизительно 1,5 В) при введении кислорода под давлением, составляющим приблизительно 6,9 бар при различных расходах.

В некоторых примерах осуществления для ограничения образования газообразного водорода в электрохимическом элементе напряжение может быть ограничено или составлять менее любого из указанных выше диапазонов. В системе с подачей кислорода под давлением 1,4 бар или воздуха под давлением 6,9 бар может поддерживаться напряжение менее приблизительно 0,8 В, 0,9 В, 1,0 В или 1,1 В, в зависимости от расхода. В системе с подачей кислорода под давлением приблизительно 3,1 бар, в зависимости от расхода может поддерживаться напряжение менее приблизительно 1,0 В, 1,2 В или 1,3 В. В системе с подачей кислорода под давлением приблизительно 6,9 бар в зависимости от расхода может поддерживаться напряжение менее приблизительно 1,0 В, 1,1 В, 1,2 В, 1,3 В, 1,4 В или 1,5 В. В системе с расходом, составляющим приблизительно 3,1 м/с, в зависимости от величины напряжения может поддерживаться напряжение менее приблизительно 1,0 В, 1,1 В, 1,2 В, 1,3 В, 1,4 В или 1,5 В. Дополнительно параметры могут быть определены из диаграмм, представленных на Фиг. 14А-14D.

В некоторых примерах осуществления создают условия, которые позволяют поддерживать в системе заранее заданные параметры, при которых не происходит образование газообразного водорода. Если параметры указывают на условия, при которых может образовываться газообразный водород, то может быть изменена величина электрического тока, пропускаемого через пару анод-катод, или его знак. В зависимости от параметров системы, условия могут быть отрегулированы таким образом, чтобы напряжение составляло менее приблизительно 4,0 В, 3,0 В, 2,0 В, 1,5 В, 1,0 В или 0,5 В. Параметры могут быть отрегулированы таким образом, чтобы напряжение составляло от приблизительно 1,5 В до приблизительно 0,5 В. Параметры могут быть отрегулированы таким образом, чтобы напряжение составляло от приблизительно 1,5 В до приблизительно 4,0 В. Параметры могут быть отрегулированы таким образом, чтобы напряжение составляло от приблизительно 0,5 В до приблизительно 4,0 В.

В некоторых примерах осуществления добавление окислителя (например, кислорода) в технологический раствор может устранять образование и/или накопление водорода в этих реакциях. Добавление окислителя также может снижать величину напряжения, необходимого для образования хлора и гидроксида, более чем в два раза. Таким образом, в некоторых примерах осуществления добавление окислителя может не только снижать или подавлять образование и/или накопление водорода, который является побочным продуктом при получении гипохлорита натрия из хлорида натрия и воды в элементе для

электрохлорирования, но также может повысить энергетическую эффективность способа получения гипохлорита натрия.

Кроме или в качестве альтернативы воздуху или кислороду, окислитель может включать одно или более из следующих веществ: обогащенный кислородом воздух, озон, диоксид углерода, пероксид водорода, фтор, хлор, бром, йод, азотную кислоту, оксид азота одновалентного, нитрат, серную кислоту, пероксисерную кислоту, пероксимонсерную кислоту, соединение шестивалентного хрома, производные перманганата, перборат натрия, нитрат калия или любой другой известный окислитель. Окислитель может находиться в газообразной, твердой или жидкой фазе. Окислитель может включать продукт, полученный в электрохимическом элементе. Например, окислитель может представлять собой H_2O_2 , полученный в электрохимическом элементе. Окислитель может включать любое химическое соединение, имеющее достаточно низкий восстановительный потенциал для захвата электронов, движущихся к молекулам воды и вступающих в реакцию образования свободного водорода. Окислитель может включать любое химическое соединение, имеющее достаточно низкий восстановительный потенциал, составляющий менее -0,8277 Вольта относительно стандартного водородного электрода. Восстановительный потенциал окислителя может изменяться в зависимости от кинетических факторов, таких как концентрация, температура и влияние катализатора.

Подача окислителя в технологический раствор может включать контакт раствора с газообразным окислителем или введение в раствор жидкости, содержащей окислитель. Окислитель может быть подан в подаваемый поток или другой технологический раствор. В некоторых примерах осуществления газообразный окислитель представляет собой кислородсодержащий газ. Жидкость, содержащая окислитель, может представлять собой кислородсодержащую жидкость.

Концентрацию растворенного кислорода можно регулировать. В некоторых примерах осуществления концентрация растворенного кислорода в подаваемом материале или в системе может быть измерена с помощью датчика. Результат измерения может быть передан в систему впрыска, которая может подавать газообразный кислород или растворенный в растворе кислород для регулирования концентрации растворенного кислорода в системе. В некоторых примерах осуществления концентрацию растворенного кислорода поддерживают в диапазоне

приблизительно от 1 до 100 частей на миллион. Может быть установлена концентрация растворенного кислорода, составляющая по меньшей мере приблизительно 1 часть на миллион, 5 частей на миллион, 10 частей на миллион, 20 частей на миллион, 30 частей на миллион, 40 частей на миллион, 50 частей на миллион, 60 частей на миллион, 70 частей на миллион, 80 частей на миллион, 90 частей на миллион, 95 частей на миллион или 100 частей на миллион. Концентрация растворенного кислорода может быть повышена введением окислителя под давлением или подачей водного раствора под давлением.

В некоторых примерах осуществления с помощью датчика можно измерить окислительно-восстановительный потенциал (ОВП) подаваемого материала, ОВП в системе или в продукте. В зависимости от полученного значения ОВП может быть отрегулирован один или более параметров системы. Например, в зависимости от полученного значения ОВП, может быть отрегулирована концентрация растворенного кислорода, расход, pH, температура или состав подаваемых материалов.

Состав раствора в системе может быть изменен посредством регулирования расхода или скорости подаваемого потока. Обычно повышение расхода или скорости потока приводит к повышению степени турбулентности и перемешивания раствора в системе. Поскольку реакции обычно протекают локально на аноде или катоде электрохимического элемента, повышение степени турбулентности может влиять на нормализацию состава раствора и pH в системе. В частности, увеличение степени турбулентности или расхода может приводить к увеличению скорости образования продукта, например, H_2O_2 или $NaOCl$, и к снижению скорости образования нежелательного газообразного водорода.

Регулирование расхода или скорости потока может быть осуществлено с помощью управления с обратной связью или с прогнозированием. В некоторых примерах осуществления расход или скорость потока подаваемого материала измеряют с помощью расходомера. В зависимости от результатов измерения расхода или скорости потока может быть отрегулирован один или более параметров системы. Например, в зависимости от результатов измерения могут быть отрегулированы расход или скорость потока, pH, температура или концентрация растворенного кислорода. Результат измерения может быть передан в циркуляционный насос, с помощью которого по мере необходимости регулируют расход или скорость потока. Расход может поддерживаться в диапазоне

приблизительно от 0,1 до 10 м³/ч. Поддерживаемый расход может составлять 0,1 м³/ч, 0,5 м³/ч, 1,0 м³/ч, 2,0 м³/ч, 3,0 м³/ч, 4,0 м³/ч, 5,0 м³/ч, 6,0 м³/ч, 7,0 м³/ч, 8,0 м³/ч, 9,0 м³/ч, 9,5 м³/ч или 10 м³/ч.

Поддерживаемая скорость потока (течения) может составлять
 5 приблизительно от 1,0 м/с до 4,0 м/с. Поддерживаемая скорость потока может приблизительно составлять 1,0 м/с, 2,0 м/с, 3,0 м/с или 4,0 м/с. В некоторых примерах осуществления поддерживаемая скорость потока может составлять приблизительно от 2,0 до 2,5 м/с. Поддерживаемая скорость потока может составлять приблизительно от 2,5 м/с до 3,0 м/с. Поддерживаемая скорость потока
 10 может составлять приблизительно от 3,0 м/с до 3,5 м/с. В некоторых примерах осуществления поддерживаемая скорость потока может составлять приблизительно 2,0 м/с, 2,1 м/с, 2,2 м/с, 2,3 м/с, 2,4 м/с, 2,5 м/с, 2,6 м/с, 2,7 м/с, 2,8 м/с, 2,9 м/с, 3,0 м/с, 3,1 м/с, 3,2 м/с, 3,3 м/с, 3,4 м/с или 3,5 м/с. Расход или скорость течения может быть повышена или понижена в зависимости от необходимости повышения или
 15 снижения степени турбулентности и перемешивания. Например, в морских и прибрежных установках могут быть применены элементы для электрохлорирования, снабженные концентрическими трубами, в которые в качестве подаваемого материала направляют морскую воду. Скорость течения жидкости через элемент может составлять приблизительно 2,1 м/с, что приводит к высокой турбулентности
 20 потока, что, в свою очередь, может снижать вероятность засорения и образования отложений на поверхностях электродов.

Кроме того, для определения требуемого изменения расхода или скорости течения может быть определен один или более параметров продукта или системы. Например, на основании измеренной величины локального pH в системе или на
 25 основании полученного состава продукта могут быть увеличены или снижены расход или скорость течения. Расход или скорость течения могут быть увеличены при резком изменении величины локального pH в системе для нейтрализации pH, или в том случае, если определение параметров продукта указывает на возможное образование отложений на электродах.

30 В некоторых примерах осуществления pH в системе и величина локального pH на катоде могут быть отрегулированы посредством изменения расхода или скорости течения. Основная масса подаваемой воды обычно имеет нейтральный pH. Например, pH морской воды обычно приблизительно составляет от 7,5 до 8,4. Однако кинетика реакций, протекающих в электрохимическом элементе, может

изменять pH в системе. Как было указано выше, величина локального pH вблизи катода может превышать 10 или 11. Локальная концентрация OH^- у катода может быть повышена при увеличении скорости (т.е. степени турбулентности и перемешивания). В некоторых примерах осуществления для повышения локальной концентрации OH^- на катоде повышают расход. Таким образом, в некоторых примерах осуществления расход или скорость течения повышают для понижения локального pH на катоде.

Если концентрации H_2 превышают его растворимость, то H_2 , по мере его образования, может переходить в газообразное состояние, вытесняя соответствующий объем текучей среды и экранируя катод. В некоторых примерах осуществления расход и скорость течения могут быть установлены так, чтобы снизить локальный объем текучей среды на катоде. Снижение локального объема текучей среды при сохранении скорости образования ионов OH^- позволяет повышать величину локального pH на катоде. Расход и скорость течения могут быть установлены так, чтобы обеспечить наличие вблизи электродов объема, достаточного для протекания реакций.

Работа систем и способов может быть осуществлена при регулируемой плотности тока. В некоторых примерах осуществления плотность тока регулируют для образования раствора, содержащего продукт, и одновременного подавления образования водорода. Величина плотности тока, при которой начинает образовываться водород, может изменяться при изменении других параметров. В одном из примеров, в котором иллюстративный подаваемый поток (соляной раствор) контактирует с воздухом, находящимся при атмосферном давлении, образование водорода может начинаться при плотности тока, составляющей приблизительно -200 A/m^2 . Напротив, если на тот же подаваемый поток воздействует воздух, находящийся под давлением 6,9 бар, то генерация водорода может не начинаться до достижения величины, составляющей приблизительно -2250 A/m^2 . Таким образом, повышенное давление растворенного в подаваемом материале кислорода может оказывать значительное влияние на плотность тока и приводить к повышению количества гипохлорита натрия, который может быть получен до начала генерации водорода. Аналогично, повышение расхода или концентрации кислорода в подаваемом потоке может приводить к повышению рабочих плотностей тока в электрохимическом устройстве и, таким образом, к образованию большего количества раствора, содержащего продукт, до начала генерации водорода. В некоторых примерах осуществления плотность тока

оптимизируют (т.е. повышают) для получения раствора, содержащего продукт, при одновременном подавлении образования водорода. В зависимости от параметров плотность тока может составлять приблизительно от -200 A/m^2 до -3000 A/m^2 .

5 Электрический ток может быть увеличен при работе с высокой линейной
скоростью потока. Не прибегая к какой-либо теории, полагают, что повышение
скорости течения подаваемого потока позволяет быстрее восполнять кислород,
расходуемый в реакции с водородом, за счет подачи свежего сырья. Таким образом,
повышение скорости течения подаваемого потока позволяет электродам работать
10 при более высоких плотностях тока и способствует образованию большего
количества раствора, содержащего продукт, до начала генерации водорода. В
некоторых примерах осуществления повышение содержания кислорода аналогично
позволяет повышать величину тока, например, за счет повышения скорости течения
или повышения доступности окислителя в подаваемом потоке.

15 Напряжение пропускаемого через пару анод-катод электрического тока
может быть достаточным для образования раствора, содержащего продукт. Обычно
конструкция электрохимического элемента позволяет ему функционировать при
таком создаваемом электрическом токе/напряжении, при котором весь или по
существу весь водород реагирует с кислородом, поступающим с подаваемым
потоком. В некоторых примерах осуществления величину электрического
20 тока/напряжения, подаваемого на пару анод-катод, можно регулировать для
ограничения образования свободного водорода. В некоторых примерах
осуществления электрический ток и напряжение на паре электродов могут быть
измерены электрическим датчиком. Например, для измерения электрических
параметров и построения вольт-амперной кривой может быть применен
25 потенциостат. В соответствии с данными измерения электрических параметров
может быть отрегулирован один или более параметров системы. Например,
соответствующим образом могут быть уточнены величины электрического тока и
напряжения. В некоторых примерах осуществления в соответствии с данными
измерения электрических параметров может быть отрегулирована скорость течения
30 или состав подаваемых материалов (например, концентрация окислителя).

Кроме того, на проводимость подаваемого потока могут влиять изменения
общего количества растворенных твердых веществ (ОПТ). Напряжение и
проводимость в элементе обратно пропорциональны друг другу. Таким образом, в
некоторых примерах осуществления общее потребление мощности

электрохимическим элементом можно регулировать, изменяя концентрацию ОРТ в подаваемом потоке. Концентрацию ОРТ в подаваемом потоке можно регулировать, селективно подавая морскую воду или солоноватую воду или соляной раствор. Проводимость подаваемого потока или потока продукта может быть измерена с помощью датчика. В зависимости от измеренной величины проводимости может быть изменен один или более параметров системы. В некоторых примерах осуществления в зависимости от измеренной величины проводимости может быть изменена скорость течения, состав подаваемых материалов или pH. В некоторых примерах осуществления для достижения предельной концентрации насыщения окислителя в подаваемом потоке может быть добавлена дополнительная доза окислителя. Как было указано выше, предел растворимости кислорода может препятствовать устранению образования и/или накопления водорода в электрохимическом элементе. В некоторых примерах осуществления концентрация растворенного кислорода может быть увеличена за счет повышения давления подаваемого потока или повышения давления вводимого окислителя (например, кислорода или воздуха). Количество дополнительного дозируемого кислорода может зависеть, например, от параметров течения или степени турбулентности в электрохимическом элементе, коэффициента диффузии кислорода в электрохимическом элементе, рабочего электрического тока, площади катода и т.д.

Для повышения растворимости окислителя в подаваемом потоке или в технологическом растворе, по сравнению с его растворимостью в растворе при атмосферном давлении, окислитель может быть введен под давлением, превышающим атмосферное. Например, кислород, воздух и/или другой окислитель может быть введен в подаваемый поток при повышенном давлении, составляющем от приблизительно 1 бар (10^5 Па) избыточного давления до приблизительно 7 бар ($7 \cdot 10^5$ Па) избыточного давления, от приблизительно 3 бар ($3 \cdot 10^5$ Па) избыточного давления до приблизительно 5 бар ($5 \cdot 10^5$ Па) избыточного давления, или при любом другом давлении, достаточном для введения требуемого количества окислителя в раствор. В некоторых примерах осуществления, по мере поступления обогащенного кислородом материала в электрохимический элемент, окислитель может образовывать в электрохимическом элементе микропузырьки. Давление, создаваемое в обогащенном кислородом водном растворе, может быть более низким, чем давление, создаваемое в подаваемом потоке во время введения или воздействия окислителя.

Согласно некоторым примерам осуществления, для ограничения или устранения факторов, замедляющих электрохимические реакции, таких как поляризация и поверхностная абсорбция, питание может быть подано на электроды в пульсирующем волновом режиме. Подача питания в пульсирующем волновом режиме может минимизировать поляризацию на поверхности электрода и уменьшить блокировку поверхности электрода в результате абсорбции. Обычно, если катод применяют для восстановления растворенного кислорода, то поверхность катода может блокироваться ионными частицами. Для поддержания постоянного электрического тока требуется соответствующее повышение напряжения. Уменьшение участков поверхности, доступных для катализа, может приводить к повышению плотности тока или к повышению потенциала на электроде.

Временная блокировка поверхности электрода в результате абсорбции может быть обратимой. Не прибегая к какой-либо теории, полагают, что генерация (приложение) пульсирующего тока может предотвратить ослабление, вероятно, создаваемое временной блокировкой поверхности в результате абсорбции. Пульсирующий ток может доставлять электроны, требуемые для протекания реакции электролиза, что позволяет избежать деактивации поверхности электрода в результате поляризации, поверхностной абсорбции и других процессов, которые приводят к колебаниям между активным и пассивным режимами. В некоторых примерах осуществления пульсирующий ток может быть создан в результате комбинирования неэлектрохимического импульса с электрохимическим импульсом с целью повышения эффективности реакции.

Для проведения чередующихся циклов реагирования и релаксации, в электрохимической реакции может быть применен пульсирующий прямой (однонаправленный) ток. Например, пульсирующий ток может быть подан для попеременного перевода электрода из “активного” в “деактивированное” состояние и обратно во время стабильной работы при подаче прямого тока. Пульсирующий ток может быть подан для проведения любой электрохимической реакции. Пульсирующий ток может быть подан на любой электрод, электрод, имеющий покрытие из катализатора, или электрод другого типа. Пульсирующий ток может быть особенно эффективным при электрохимическом получении химикатов, таких как гипохлорит, в процессе получения которых могут образовываться нежелательные побочные продукты, например, водород. Пульсирующий ток может быть подан при проведении на каталитическом электроде реакции с окислительно-

восстановительной молекулой в растворе для предотвращения образования газообразного H_2 .

В некоторых примерах осуществления активное и деактивированное состояния могут включать повышение/понижение величины подаваемого электрического тока, соответственно. Активное и деактивированное состояния могут включать работу в режиме включено/выключено. Активное и деактивированное состояния могут включать перемену знака электрического тока, то есть периодическую смену полярностей электродов анода и катода. При работе в пульсирующем волновом режиме электролитический элемент может функционировать при меньшем потенциале. Выбор формы пульсирующего тока не имеет ограничений. Эта форма может включать квадратную волну, синусоидальную волну, треугольную волну или другие формы. Импульс может быть симметричным или асимметричным. Например, форма импульса может быть результатом случайной генерации формы волны. Промежуток времени между импульсами может быть регулярным или нерегулярным.

Может быть подобрана форма волны пульсирующего тока, позволяющая оптимизировать восстановление растворенного кислорода и ограничить образование водорода. Например, импульс может длиться до тех пор, пока, согласно расчетам, не начнется генерация водорода или до момента обнаружения водорода. В некоторых примерах осуществления продолжительность электрического импульса составляет менее 500 секунд, менее 200 секунд или менее 100 секунд. Например, электрический ток может быть подан в пульсирующем режиме с продолжительностью каждого импульса, составляющей приблизительно 90 секунд, 80 секунд, 70 секунд, 60 секунд, 50 секунд, 40 секунд, 30 секунд, 20 секунд или 10 секунд. Кроме того, импульсный источник питания может создавать катодный потенциал, составляющий менее 1,6 Вольт, 1,5 Вольт, 1,3 Вольт или 1,0 Вольт. Другие примеры осуществления продолжительности импульсов и катодного потенциала могут быть выведены из данных, представленных на Фиг. 1. Например, как показано на Фиг. 1, для ограничения напряжения до соответствующего катодного потенциала питание может быть подведено в виде импульса продолжительностью от 0 до 500 секунд.

Конструкция электродов может влиять на один или более параметров, рассмотренных в настоящей работе. В некоторых примерах осуществления концентрация растворенного кислорода может быть повышена за счет применения

электрода на основе пористого углерода. Удельная площадь поверхности электрода на основе углерода может составлять менее приблизительно $10 \text{ м}^2/\text{г}$. Плотность тока, создаваемая на таком электроде, обычно невысока, и соответствующая общая плотность тока обычно составляет менее 5000 А/м^2 . В некоторых примерах осуществления общая плотность тока составляет менее 4000 А/м^2 , менее 3000 А/м^2 , менее 2000 А/м^2 , менее 1500 А/м^2 или менее 1000 А/м^2 .

В некоторых примерах осуществления для уменьшения образования и/или накопления водорода в поверхность электрода может быть включен катализатор. Катализатор может быть применен для ускорения образования воды из растворенного кислорода и генерируемого водорода. Обычно катализатор помещают на поверхность катода, на котором образуется газообразный водород. Катализатор может включать металл платиновой группы, благородный металл, редкоземельный металл, оксид или их комбинацию. Примеры катализаторов включают оксиды редкоземельных металлов, например, оксиды иридия и рутения, и другие смешанные оксиды металлов (COM). Катализатор может включать олово, титан, тантал или сурьму. COM может включать платину. В некоторых примерах осуществления покрытие может быть нанесено электроосаждением или термическим осаждением.

Электрод на основе пористого углерода в комбинации с платиновым катализатором может отличаться низкой механической прочностью, нестабильностью катализатора и блокировкой электрода. В некоторых примерах осуществления электроды могут быть непористыми. Например, электрод может представлять собой титановый электрод с платиновым покрытием. Титановый электрод с платиновым покрытием, имеющий геометрическую площадь поверхности, может быть применен с любой из методик, рассмотренных выше, которые включают усиление подаваемого потока или повышение давления окислителя, работу при высокой линейной скорости потока или применение источника питания, генерирующего пульсирующий ток.

Отношение площади поверхности электрода к его объему может быть различным и зависеть от таких факторов, как толщина электрода, расстояние между электродами, а также общий размер элемента. Состав электрода и площадь поверхности могут быть выбраны таким образом, чтобы была возможна перемена полярности. В некоторых примерах осуществления анод и катод имеют по существу равную площадь. В некоторых примерах осуществления и анод, и катод имеют

покрытие из катализатора. По существу одинаковая площадь и состав катализатора обоих электродов обеспечивает взаимозаменяемость анода и катода, поскольку позволяет изменять полярность электродов, что способствует снижению образования отложений.

5 Также могут быть созданы системы с эффективным импульсным источником питания. Электрод, деактивированный при работе с пульсирующим напряжением, может быть приведен в работоспособное состояние в период, когда он не функционирует или имеет противоположный потенциал. В некоторых примерах осуществления системы, рассмотренные в настоящей работе, могут включать
10 совокупность электродов, представляющих собой аноды и катоды. В процессе функционирования один электрод может быть активирован, а другой электрод деактивирован, т.е. его приводят в работоспособное состояние для дальнейшей работы. Активированное и деактивированное состояние каждого электрода может быть обратимым. В промежутке между импульсами деактивированный ранее
15 электрод может быть активирован, в то время как активированный ранее электрод может быть деактивирован для приведения в работоспособное состояние.

Пример электрохимического элемента 100 представлен на Фиг. 2. Электрохимический элемент 100 включает расположенные в корпусе анод 102 и катод 103. Электроды могут быть установлены последовательно, как показано на
20 Фиг. 2. В некоторых электрохимических элементах электроды могут быть установлены параллельно, как показано в примерах осуществления, представленных на Фиг. 15A – 15D. Электроды могут находиться в гидравлическом взаимодействии, которое обеспечивается потоком, протекающим последовательно в прямом направлении, разделяющимися потоками, сливающимися потоками или
25 комбинацией перечисленных потоков.

Другой пример электрохимического элемента 200 представлен на Фиг. 18. Электрохимический элемент 200 может представлять собой элемент для электрохлорирования. Электрохимический элемент 200 включает первую камеру 120, анод 102, расположенный в первой камере 120, вторую камеру 130, катод 103,
30 расположенный во второй камере 130, и ионное соединение 140. Как первая камера, так и вторая камера могут иметь впускное отверстие и выпускное отверстие. Первая камера и вторая камера могут быть расположены на удалении друг от друга. В некоторых примерах осуществления первая камера и вторая камера расположены в корпусе. В других примерах осуществления первая камера и вторая

камера расположены в соответствующих корпусах, отделенных друг от друга. Отдельные корпуса могут способствовать расположению камер на удалении друг от друга, например, если камеры должны быть заполнены различающимися жидкими электролитами (например, морской водой, соляным раствором или соленой водой). Первая камера и вторая камера могут быть гидравлически непрерывными, или они могут быть выполнены и установлены таким образом, чтобы их соответствующих жидкие электролиты не смешивались.

В некоторых примерах осуществления ионное соединение выполнено с возможностью и предназначено для селективного пропускания ионов и одновременного предотвращения смешивая жидкого электролита, находящегося в первой камере, с жидким электролитом, находящимся во второй камере. Ионное соединение может включать, например, канал, солевой мостик или проницаемую для ионов мембрану. В некоторых примерах осуществления проницаемая для ионов мембрана селективно проницаема для одновалентных ионов.

В некоторых примерах осуществления жидкий электролит, находящийся в первой камере, второй камере или обеих камерах, может включать морскую воду. Обычно по мере увеличения расстояния, разделяющего электроды, электрическое сопротивление, увеличивающееся с увеличением площади и длины прохода, становится серьезной конструктивной проблемой электрохимического элемента. Однако в системе обработки морской воды, благодаря проводимости морской воды (приблизительно 5 См/м) и высокому содержанию соли (содержание соли, в основном, NaCl, в морской воде составляет приблизительно 3-5%), электрическое сопротивление может быть не настолько высоким, как в других электрохимических элементах. В некоторых примерах осуществления сопротивление единицы площади канала или мембраны в элементах для обработки морской воды электрохлорированием, рассмотренных в настоящей работе, может составлять менее 10,0 ом/мм². Сопротивление единицы площади может составлять менее 1,0 Ом/мм², менее 0,1 Ом/мм² или менее 0,01 Ом/мм². Отношение сопротивления к диаметру канала или мембраны в элементах для обработки морской воды электрохлорированием, рассмотренных в настоящей работе, может составлять менее 1,0 Ом/мм. Отношение сопротивления к диаметру может составлять менее 0,1 Ом/мм, менее 0,01 Ом/мм, или менее 0,001 Ом/мм.

Первая камера 120 и вторая камера 130 могут быть установлены последовательно, как показано на Фиг. 17А. Общий поток жидкого электролита

может быть направлен в любом направлении. Длина канала между первой камерой 120 и второй камерой 130 может составлять более приблизительно 5 мм, более приблизительно 10 мм, более приблизительно 50 мм, более приблизительно 100 мм, более приблизительно 500 мм или более приблизительно 1000 мм. Длина канала может составлять по меньшей мере приблизительно 20% от длины электрода. Например, длина канала может составлять по меньшей мере приблизительно 20%, 25%, 30%, 40%, 50%, 60%, 70%, 75%, 80%, 90% или 100% от длины электрода. В некоторых примерах осуществления длина канала может быть эквивалентна или превышать длину канала электрода. Длина канала может составлять по меньшей мере 100%, 200%, 300%, 400% или 500% от длины электрода.

В альтернативном варианте первая камера 120 и вторая камера 130 могут быть установлены параллельно, как показано на Фиг. 17В и Фиг.15А. Впускные отверстия и выпускные отверстия каждой камеры могут быть разделены или объединены, как показано на Фиг. 15В-15D. В частности, канал для общего электролита может быть разделен на первый канал, соединенный гидравлическим соединением с по меньшей мере одним впускным отверстием и выпускным отверстием первой камеры, и второй канал, соединенный гидравлическим соединением с по меньшей мере одним впускным отверстием и выпускным отверстием второй камеры. Первый конец канала для общего электролита может быть соединен гидравлическим соединением с источником водного раствора, или другой его конец может быть соединен гидравлическим соединением с участком применения.

Как первая, так и вторая камеры (120, 130) могут представлять собой односторонние камеры, в которых не производят рециркуляцию жидкого электролита. В других примерах осуществления электрохимический элемент может включать канал 150 для рециркуляции. Канал 150 для рециркуляции, по которому рециркулируют жидкий электролит, может быть расположен между выпускным отверстием и впускным отверстием одной и той же камеры. В некоторых примерах осуществления канал 150 для рециркуляции может включать выпускное отверстие 155 для извлечения текучей среды из канала 150 для рециркуляции. Выпускное отверстие 155 может быть применено для выпуска продукта, находящегося в рециркулируемом потоке, например, для исследования или для разбавления рециркулируемого потока.

Первая и вторая камера могут находиться в гидравлическом взаимодействии с разными источниками водного раствора. Разные источники водного раствора обычно имеют различные составы раствора. В некоторых примерах осуществления в разных источниках водного раствора могут быть различающиеся содержания соли, различающиеся проводимости или различающиеся содержания соли и проводимости. Например, в системе получения NaOCl из морской воды во вторую камеру (катодную камеру) может быть подана морская вода, в то время как в первую камеру подают соляной раствор. В таком примере осуществления ионное соединение может быть селективно по отношению к одновалентным ионам. В альтернативной конфигурации, включающей применение морской воды и соляного раствора, может быть предотвращен переход двухвалентных ионов во вторую камеру, что приводит к усилению образования осадков. Кроме того или в альтернативном варианте первая камера может быть выполнена и установлена с возможностью рециркуляции жидкого электролита, в то время как вторая камера выполнена в виде односторонней камеры. В другой конфигурации для регулирования образования газообразного водорода во вторую камеру может быть введен окислитель. В некоторых примерах осуществления концентрация растворенного кислорода может быть повышена во второй камере и понижена в первой камере.

Электрохимические элементы, подходящие для применения в системах и способах, рассмотренных в настоящей работе, могут включать трубчатые концентрические электроды (ТКЭ), плоские электроды (например, располагаемые в элементах для электрохлорирования с параллельными пластинами (ППЭ)), спиральные электроды, радиально установленные электроды или чередующиеся электроды. Электрохимический элемент может быть односторонним или многосторонним. Электроды могут включать основу из металла с вентильным свойством, например, титана, тантала или ниобия. Электроды могут представлять собой жесткие металлические электроды. Электроды могут быть сформованы экструзией. Электроды могут быть сформованы изгибанием листа металла, например, складыванием листа металла. Электроды могут представлять собой газодиффузионные электроды, например, пористые газодиффузионные электроды. Примеры электрохимических элементов более подробно рассмотрены в публикации Международной патентной заявки WO 2017/049052, содержание которой полностью включено в настоящую работу посредством ссылки для всех целей.

Электроды могут быть однополярными или биполярными. Электроды могут быть установлены таким образом, что электрический ток протекает между электродами за один проход. Электрический ток может протекать от анода к катоду. В альтернативном варианте электроды могут быть установлены таким образом, что

5 электрический ток протекает через устройство более чем за один проход. Такое устройство может содержать внешние электроды и внутренние электроды. В некоторых примерах осуществления на внутреннюю поверхность внешних электродов нанесено покрытие, служащее анодом. Другой электрод может иметь покрытие или не иметь покрытия (например, для обеспечения перемены

10 полярности). В некоторых примерах осуществления внутренний электрод может представлять собой биполярный электрод, поскольку на часть внешней поверхности внутреннего электрода может быть нанесено покрытие, и оставшаяся часть может не иметь покрытия. В одном из неограничивающих примеров осуществления электрический ток может протекать через электролит от имеющего покрытие

15 внешнего электрода к не имеющей покрытия части внутреннего электрода, вдоль внутреннего электрода к имеющей покрытие части и затем обратно через электролит к не имеющему покрытия внешнему электроду.

В некоторых примерах осуществления электроды могут быть установлены таким образом, что электрический ток совершает множество ходов через

20 устройство, содержащее совокупность внешних электродов и один внутренний электрод. Чередование имеющих покрытие и не имеющих покрытия внешних электродов и нанесение на внутренние электроды покрытия с соответствующими интервалами позволяет электрическому току многократно протекать в прямом и обратном направлениях через электролит. В некоторых примерах осуществления

25 внешние и внутренние электроды имеют покрытие, позволяющее производить перемену полярности. При многократном прохождении может быть увеличен общий объем выпуска дезинфицирующего средства (например, гипохлорита натрия), но при этом не происходит пропорционального повышения создаваемого электрического тока. Для создания более высокого тока при соединении источника

30 прямого тока с элементом для электрохлорирования потребовались бы провода большего сечения или электрические шины, более крупные электрические разъемы в элементе и большая толщина титановых пластин для электродов.

При одной и той же величине электрического тока в многопроходном устройстве может быть достигнута более высокая производительность, чем в

35 однопроходном элементе. Однако общее падение напряжения в многопроходном

устройстве может быть более высоким и приблизительно пропорциональным количеству проходов. При той же производительности для многопроходного элемента может требоваться более низкая величина электрического тока, которая приблизительно обратно пропорциональна количеству проходов. Однако при той же
5 выходной мощности (кВт) затраты на источник питания могут быть более чувствительны к величине электрического тока на выходе, чем к величине напряжения на выходе, то есть более выгодным является применение многопроходных элементов.

В некоторых примерах осуществления система может включать комплекты
10 электродов, установленные параллельно. Комплекты электродов могут быть соединены параллельно, причем один комплект соединен с положительным выходом источника прямого тока, а другой комплект соединен с отрицательным выходом. В некоторых примерах осуществления находящиеся между ними электроды могут быть биполярными. Применение комплектов плоских электродов
15 позволяет достичь более высокой плотности упаковки активной площади электродов в единице объема устройства, если их устанавливают так, чтобы обе стороны каждого электрода были доступны для раствора электролита и, таким образом, участвовали в электродных реакциях. Более плотная упаковка и многопроходность позволяют достичь более высокого перепада давлений.

20 Электроды могут быть расположены в корпусе, конструкция которого обеспечивает электрическую изоляцию электродов от внешней среды и позволяет выдерживать давление текучего электролита, пропускаемого через электрохимический элемент. Корпус может представлять собой цилиндрическую или по существу цилиндрическую емкость. Корпус может быть изготовлен из
25 непроводящего материала, не вступающего в химические реакции с растворами электролитов, и он может иметь достаточную прочность, чтобы выдерживать давление в системе. Например, корпус может быть сконструирован так, чтобы он выдерживал до 10 бар (10^6 Па) избыточного давления или до 16 бар ($1,6 \cdot 10^6$ Па) избыточного давления, что при необходимости позволяет впрыскивать окислитель
30 под давлением. В некоторых примерах осуществления может быть установлен твердый сердечник, элемент центральной основы или направляющая потока текучей среды, которая предотвращает протекание текучей среды через центр без захода в зазор между электродами. Между анодом и катодом могут быть установлены разделители, обеспечивающие фиксированное разделение. Для
35 подачи кислорода может быть установлен центральный газовый трубопровод,

чтобы кислород мог вступать в реакцию с водородом, получаемым, например, в реакциях электрохлорирования, протекающих в элементе, с образованием воды. Текучая среда, например, электролит, обрабатываемый в элементе, может протекать через каналы для текучей среды, имеющиеся в корпусе. Например, 5 текучая среда может быть направлена в направлении, параллельном или по меньшей мере по существу параллельном центральной продольной оси электрохимического элемента.

В рассмотренных в настоящей работе примерах осуществления, включающих совокупность электродов, анодов или катодов, совокупность 10 электродов, представляющих собой аноды, может быть обобщенно названа анодом или анодным блоком, и совокупность электродов, представляющих собой катоды, может быть обобщенно названа катодом или катодным блоком. В примерах осуществления, включающих совокупность анодных электродов и/или совокупность катодных электродов, совокупность анодных электродов и/или совокупность 15 катодных электродов может быть обобщенно названа парой анод-катод.

Пары электродов могут быть соединены электрическим соединением с помощью одного или более проводящих мостиков, которые могут быть изготовлены из того же материала, что и электроды, например, из титана. Электрохимический элемент может включать совокупность анодов, отделенных от катодов каналами 20 для текучей среды. На поверхностях электродов и в объеме раствора происходят электрохимические и химические реакции, в результате которых образуется раствор, содержащий продукт, например, гипохлорита натрия, используемый для дезинфекции.

Электрохимические элементы, включающие спиральные, концентрические, 25 радиально установленные и чередующиеся электроды, более подробно рассмотрены в публикации Международной патентной заявки WO 2016/133985, содержание которой полностью включено в настоящую работу посредством ссылки для всех целей.

Некоторые аспекты изобретения относятся к электрохимической системе. 30 Электрохимическая система может представлять собой систему электрохлорирования или любую другую электрохимическую систему, способную генерировать электрическую энергию из химических реакций или способствующую протеканию химических реакций под воздействием электрической энергии.

Электрохимическая система может включать электрохимический элемент, источник водного раствора, один или более датчиков и контроллер.

Один из неограничивающих примеров осуществления электрохимической системы, которая обозначена общим обозначением 800, представлен на Фиг. 3. На Фиг. 3 элемент 1000 представляет собой электрохимический элемент для получения соединения-продукта из водного раствора. В некоторых примерах осуществления соединения-продукт включает соединение на основе хлора, например, дезинфицирующее средство. Соединение-продукт может включать пероксид водорода. В некоторых примерах осуществления водный раствор включает хлоридсодержащий водный раствор. Водный раствор может включать воду, подвергаемую обработке, например, солевой водный раствор, такой как морская вода, соляной раствор или солоноватая вода.

Электрохимический элемент 1000 может быть аналогичен элементу любого из примеров осуществления электрохимических элементов, раскрытых выше. Корпус 1005 электрохимического элемента 1000 включает впускное отверстие 1010 и выпускное отверстие 1015. В корпусе 1005 расположена пара анод-катод, рассмотренная выше при описании различных раскрытых электрохимических элементов. Источник 900 водного раствора включает выпускное отверстие 905, которое выполнено с возможностью гидравлического соединения (и в процессе функционирования соединено гидравлическим соединением с) со впускным отверстием 1010 электрохимического элемента 1000.

Источник 805 окислителя выполнен с возможностью гидравлического соединения (и в процессе функционирования соединен гидравлическим соединением с) с источником 900 водного раствора выше по потоку относительно впускного отверстия 1010 электрохимического элемента 1000. Источник 805 окислителя выполнен с возможностью или находится в гидравлическом соединении непосредственно с источником 900 водного раствора или выполнен с возможностью или находится в гидравлическом соединении с точкой 810 впрыска на трубопроводе 815, который выполнен с возможностью или находится в гидравлическом соединении с источником 900 водного раствора и впускным отверстием 1010 и расположен между источником 900 водного раствора и впускным отверстием 1010 электрохимического элемента 1000. Выпускное отверстие 1015 электрохимического элемента 1000 выполнено с возможностью гидравлического соединения (и в процессе функционирования соединено гидравлическим соединением с) с

резервуаром для хранения или участком применения 1100, например, через трубопровод 820.

В часть системы 800 могут быть включены различные насосы, перекачивающие различные применяемые водные растворы, но, для облегчения чтения изображения, на изображении они не представлены. Также могут быть установлены различные датчики, которые могут определять различные рабочие параметры части системы 800 и различных применяемых водных растворов, но они также не представлены на Фиг. 3 для облегчения чтения изображения.

Во время функционирования водный раствор может быть подан из источника 900 водного раствора через трубопровод 815 во впускное отверстие 1010 электрохимического элемента 1000. Окислитель из источника 805 окислителя может быть введен в водный раствор. Окислитель из источника 805 окислителя может быть введен непосредственно в источник 900 водного раствора и/или в трубопровод 815 выше по потоку относительно электрохимического элемента 1000, где он смешивается с водным раствором, подаваемым в электрохимический элемент 1000. В электрохимическом элементе 1000 из водного раствора образуется раствор, содержащий продукт. Раствор, содержащий продукт, вытекает из электрохимического элемента 1000 через выпускное отверстие 1015 и через трубопровод 820 в резервуар для хранения или в участок 1100 применения.

Источник 805 окислителя может включать систему перемешивания газообразного окислителя, например, воздуха или чистого кислорода с водным раствором, например, водой или водным раствором. В источник 805 окислителя может поступать водный раствор, в который из источника 900 водного раствора, например, через трубопровод 910 или через ответвление трубопровода 815, должен быть добавлен окислитель. Источник 805 окислителя может включать, например, флотационный насос для растворенного воздуха, трубчатый диффузор для создания мелких пузырьков газа, емкость для аэрации, емкость для перемешивания, трубу Вентури или другую систему для насыщения кислородом, предназначенную для смешивания окислителя с водным раствором выше по потоку относительно электрохимического элемента. Как показано на Фиг. 4, в некоторых примерах осуществления источник 805 окислителя может быть встроен в трубопровод 815. В некоторых примерах осуществления источник окислителя может включать трубопровод 835, установленный для рециркуляции продукта, получаемого в электрохимическом элементе 1000, который служит окислителем.

В другом примере осуществления электрохимический элемент 1000 дополнительно включает одну или более точек 825 впрыска окислителя, расположенных в корпусе 1005 между впускным отверстием 1010 и выпускным отверстием 1015, как показано на Фиг. 5. Точки 825 впрыска окислителя могут быть по существу равномерно распределены по длине корпуса 1005. Через эти точки 825 впрыска дополнительного окислителя дополнительный окислитель может быть введен в электрохимический элемент 1000 только в требуемом количестве и на требуемом участке. Например, если окислитель включает такой газ, как воздух или кислород, то может быть нежелательно вводить слишком много окислителя во впускное отверстие 1010 электрохимического элемента 1000, поскольку он может выделяться из раствора в виде пузырьков газа и частично экранировать анод или катод в электрохимическом элементе 1000, уменьшая площадь электрода, доступную для образования продукта.

Наличие совокупности точек 825 впрыска окислителя может обеспечивать введение во впускное отверстие 1010 меньшего количества окислителя по сравнению с его количеством, требуемым для реакции с водородом на всей длине электрохимического элемента. Для компенсации потерь окислителя, который был введен через впускное отверстие 1010 и расходуется реакции с водородом, образующимся в электрохимическом элементе 1000, через точки 825 впрыска дополнительного окислителя может быть введен дополнительный окислитель. Наличие совокупности точек 825 впрыска окислителя в корпусе 1005 может способствовать поддержанию по существу одинаковой концентрации окислителя по всей длине электрохимического элемента 1000. Наличие совокупности точек 825 впрыска окислителя в корпусе 1005 может упрощать подачу окислителя к целевым участкам электрохимического элемента 1000, которые могут быть недостижимы, если окислитель вводят через впускное отверстие 1010, например, из-за низкой турбулентности и недостаточного перемешивания или низкого числа Рейнольдса потока текучей среды в электрохимическом элементе 1000.

Участок 1100 применения может включать систему на борту судна, систему на буровой платформе, водную систему (например, плавательный бассейн или фонтан), систему обработки питьевой воды или систему, располагаемую в скважине нефтебуровой установки. Участок 1100 применения может включать систему охлаждения воды на судне или морской платформе или балластный резервуар судна.

Другой пример осуществления иллюстративной электрохимической системы, обозначенной общим обозначением 1200, представлен на Фиг. 6. Система 1200 включает электрохимический элемент 1000, который может быть аналогичен элементу любого из примеров осуществления электрохимических элементов, раскрытых выше. Источник окислителя или окислительная система 805 может быть установлена в трубопроводе 815 выше по потоку относительно электрохимического элемента 1000. Источник 900 водного раствора представлен в виде резервуара. Участок 1100 применения может быть расположен ниже по потоку относительно электрохимического элемента 1000. Хранилище или резервуар 1105 для хранения может быть расположен между электрохимическим элементом 1000 и участком 1100 применения и может быть соединен с участком 1100 применения клапаном (не отмечен), который может быть открыт, закрыт или отрегулирован для дозирования в участок 1100 применения требуемых количеств продукта, образующегося в электрохимическом элементе 1000.

Различные насосы могут регулировать течение текучей среды через систему. Один или более датчиков могут отслеживать один или более параметров течения через систему текучей среды, например, водного раствора, который направляют в электрохимический элемент, находящийся в одной или более электрохимических системах, текучей среды, находящейся в электрохимическом элементе, жидкости на участке применения или раствора, содержащего продукт, получаемого или образующегося в электрохимическом элементе. Эти параметры могут включать, например, скорость течения (потока), концентрации ионов, концентрацию хлора, концентрацию кислорода, концентрацию водорода, pH, электрические параметры, температуру, окислительно-восстановительный потенциал (ОВП) или другие интересующие параметры. Дополнительные датчики могут отслеживать параметры самой электрохимического элемента, например, величину электрического тока и/или напряжения на паре анод-катод в электрохимическом элементе, температуру электрохимического элемента или в электрохимическом элементе или скорость течения электролита через электрохимический элемент.

Насосы и датчики могут находиться в соединении с системой управления или контроллером, который сообщается с датчиками и насосами и регулирует работу насосов и других элементов системы, поддерживая требуемые рабочие параметры.

Различные рабочие параметры электрохимических систем, рассмотренных в настоящей работе, можно регулировать или изменять с помощью соответствующей

системы управления или контроллера в соответствии с различными параметрами, определяемыми различными датчиками, установленными на разных участках электрохимических систем. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования подачи окислителя в водный раствор, подаваемый в электрохимический элемент системы на основании величины по меньшей мере одного или более из следующих параметров: расхода водного раствора, концентрации хлорида в водном растворе или окислительно-восстановительного потенциала жидкой среды на участке применения раствора, содержащего продукт, образующегося в электрохимическом элементе. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования подачи окислителя в водный раствор в зависимости от по меньшей мере концентрации соединения-продукта, образующегося в электрохимическом элементе. Контроллер может быть дополнительно выполнен с возможностью регулирования концентрации соединения-продукта, образующегося в электрохимическом элементе, в зависимости от по меньшей мере величины окислительно-восстановительного потенциала жидкой среды на участке применения, и выполнен с возможностью гидравлического соединения с выпускным отверстием корпуса электрохимического элемента. В некоторых примерах осуществления контроллер может быть выполнен с возможностью подачи в водный раствор окислителя в количестве, достаточном для предотвращения образования газообразного водорода при функционировании электрохимического элемента.

Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования подачи окислителя в водный раствор или подачи водного раствора в электрохимический элемент на основании величины по меньшей мере одного или более из следующих параметров: температуры в электрохимическом элементе, pH водного раствора, pH раствора, содержащего продукт, образующегося в электрохимическом элементе, скорости течения водного раствора или раствора, содержащего продукт, ОВП водного раствора или раствора, содержащего продукт, или электрического тока или напряжения, прикладываемого между анодом и катодом. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования подачи окислителя в водный раствор или подачи водного раствора в электрохимический элемент на основании величины по меньшей мере одного или более из следующих параметров: количества газообразного водорода, находящегося в электрохимическом элементе, концентрации водорода, растворенного в водном растворе, концентрации кислорода, растворенного в

водном растворе, или концентрации кислорода, растворенного в растворе, содержащем продукт, образующемся в электрохимическом элементе.

Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования величины электрического тока на паре анод-катод в соответствии со скоростью течения водного раствора или скоростью подачи окислителя в водный раствор. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью осуществления перемены полярности анода и катода с целью снижения, предотвращения или подавления образования газообразного водорода в электрохимическом элементе. Например, контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью осуществления перемены полярности электродов, если напряжение, измеренное между парой анод-катод, или концентрация растворенного водорода превышают установленное пороговое значение. В некоторых примерах осуществления контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью осуществления перемены полярности анода и катода с целью предотвращения образования газообразного водорода в электрохимическом элементе.

Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью подачи электрического тока, который подают в пульсирующем волновом режиме, как указано в настоящей работе. Контроллер может быть выполнен с возможностью изменения, перемены или регулирования электрического тока, создаваемого электродами. В некоторых примерах осуществления контроллер выполнен с возможностью регулирования продолжительности импульсов электрического тока. Кроме того или в альтернативном варианте контроллер может регулировать частоту пульсирующего тока. Продолжительность импульсов и/или частота может быть задана в соответствии с регулярными или нерегулярными интервалами (например, по мере необходимости или если на необходимость указывает измерение датчика). Контроллер может регулировать напряжение, прикладываемое между анодом и катодом. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования пропускаемого электрического тока, прикладываемого напряжения или пульсирующего тока в соответствии с величинами расхода водного раствора, подаваемого в электрохимический элемент, напряжения, измеряемого между анодом и катодом, или концентрации газообразного водорода в растворе, содержащем продукт. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования пропускаемого электрического тока, подаваемого напряжения, полярности электродов или пульсирующего тока в соответствии с

величиной скорости течения, измеренной величиной pH, измеренной величиной температуры или величиной окислительно-восстановительного потенциала по меньшей мере одного технологического раствора. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования пропускаемого электрического тока подаваемого напряжения, полярности электродов или пульсирующего тока в зависимости от величины концентрации растворенного кислорода или концентрации растворенного водорода по меньшей мере одного технологического раствора.

В некоторых примерах осуществления контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью подачи электрического тока в пульсирующем волновом режиме с целью снижения, предотвращения или подавления образования или накопления газообразного водорода. Например, контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью подачи электрического тока в пульсирующем волновом режиме, если концентрация газообразного водорода превышает установленное пороговое значение, достаточное для начала генерации газообразного водорода во время работы электрохимического элемента. В некоторых примерах осуществления контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью подачи электрического тока в пульсирующем волновом режиме для по существу полного предотвращения накопления газообразного водорода в электрохимическом элементе.

Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования пропускаемого электрического тока, подаваемого напряжения, полярности электродов или пульсирующего тока в степени, достаточной для предотвращения образования газообразного водорода в электрохимическом элементе. Создаваемый электрический ток, подаваемое напряжение, полярность электродов или пульсирующий ток могут зависеть от, например, состояния потока или степени турбулентности в электрохимическом элементе, коэффициента диффузии кислорода в электрохимическом элементе, рабочего электрического тока, площади катода и т.д.

В некоторых примерах осуществления контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования одного или более состояний водного раствора в степени, достаточной для предотвращения образования газообразного водорода в электрохимическом элементе. Контроллер

может быть запрограммирован или выполнен с возможностью регулирования расхода или состава водного раствора таким образом, чтобы количество подаваемого доступного окислителя находилось в приблизительно стехиометрическом соотношении с количеством соединения-продукта, образующегося в электрохимическом элементе. Регулирование состояния водного раствора может зависеть от, например, состояния потока или степени турбулентности в электрохимическом элементе, коэффициента диффузии кислорода в электрохимическом элементе, рабочего электрического тока, площади катода и т.д. Состав водного раствора можно регулировать дозированной подачей одного или более соединений, например, средства для регулирования pH или окислителя.

Кроме того, в некоторых примерах осуществления контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью подачи в водный раствор окислителя в количестве, достаточном для предотвращения образования газообразного водорода в электрохимическом элементе. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью подачи в водный раствор окислителя в количестве, приблизительно стехиометрическом количеству соединения-продукта, образующегося в электрохимическом элементе, и потенциально контроллер может подавать окислитель в количестве, превышающем стехиометрическое количество, например, для достижения достаточной доступности окислителя на катоде (катодах) электрохимического элемента, препятствующей образованию на катоде (катодах) водорода в процессе работы элемента. Избыточное количество кислорода может зависеть от, например, состояния потока или степени турбулентности в электрохимическом элементе, коэффициента диффузии кислорода в электрохимическом элементе, рабочего электрического тока, площади катода и т.д. Контроллер может быть запрограммирован или выполнен с возможностью подачи в водный раствор окислителя в количестве, достаточном для окисления по существу всего свободного водорода, находящегося в электрохимическом элементе.

Обычно контроллер может быть запрограммирован для выполнения любого изменения, которое ограничивает или предотвращает образование газообразного водорода. Изменение напряжения на вольт-амперной характеристике может указывать на образование газообразного водорода. Таким образом, контроллер может быть способен регулировать параметры, которые поддерживают напряжение, являющееся индикатором образования газообразного водорода (или в соответствии

с установленным пороговым значением напряжения), ниже ограничивающего значения, которое может указывать на образование газообразного водорода. Поскольку образование газообразного водорода обычно зависит от таких условий, как температура, pH, ОВП, концентрация растворенного кислорода и концентрация растворенного водорода, один или более из этих параметров можно контролировать, удерживая их в пределах заданного диапазона, который соответствует ограниченному образованию или полному подавлению образования газообразного водорода в системе.

Для отслеживания и регулирования работы различных элементов системы контроллер может включать компьютеризованную систему управления. Устройства вывода, функционирование которых происходит в соответствии с инструкциями контроллера, могут включать клапаны, насосы или переключатели, которые могут быть применены для подачи водного раствора (например, соляного раствора, соленой воды или морской воды) из источника в электрохимическую систему и/или для регулирования скорости насосов. Один или более датчиков также могут передавать в контроллер сигнал ввода. Эти датчики могут включать, например, датчики, которые могут представлять собой, например, датчики давления, датчики концентрации химических веществ, датчики температуры или датчики любых других интересующих параметров системы. Эти датчики могут быть локализованы в любой части системы, в которой они будут полезны, например, выше по потоку относительно участка применения, где они находятся в гидравлическом взаимодействии с раствором, содержащим продукт, в электрохимическом элементе или в гидравлическом взаимодействии с раствором вблизи анода или катода и/или выше по потоку относительно впускного отверстия электрохимического элемента, в гидравлическом взаимодействии с источником водного раствора. Кроме того, дополнительно или в качестве альтернативы к раскрытым механизмам связи, контроллер может включать один или более интерфейсов (не показаны), которые соединяют контроллер с коммуникационной сетью.

Как показано на примере системы, представленном на Фиг. 6, система 1200 может включать совокупность датчиков S1-S6, которые могут передавать данные в систему управления или контроллер 2000, который может изменять рабочие параметры компонентов системы 1200 на основании данных, поступающих из датчиков.

Датчики могут включать датчик для измерения концентрации газообразного водорода. Датчик для измерения концентрации газообразного водорода выполнен с возможностью гидравлического соединения с раствором, содержащим продукт. Например, датчик может быть расположен ниже по потоку относительно катода, где может образовываться газообразный водород. Датчик может быть установлен для определения момента достижения концентрацией газообразного водорода порогового значения, которое сигнализирует об опасности. Датчик для измерения концентрации газообразного водорода может быть применен для передачи данных контроллеру, который может быть применен для смены полярности электродов, для модификации подаваемого электрического тока или напряжения (например, для подачи пульсирующего тока) или для модификации скорости подачи водного раствора или окислителя, если жесткость воды, обусловленная присутствием двухвалентных ионов, превышает установленное пороговое значение.

Датчики могут включать датчик S1 температуры, расположенный ниже по потоку относительно теплообменника 1210, который может обеспечивать обратную связь для управления теплообменником, датчик S1 температуры, расположенный в или на электрохимическом элементе 1000, который может быть применен для сбора данных, которые контроллер может использовать для перемены полярности анода и катода, модификации или подачи электрического тока в пульсирующем волновом режиме, регулирования скорости подачи водного раствора в электрохимический элемент, регулирования количеств окислителя, дозируемых в водный раствор, или для иного воздействия, которое может быть предпринято в соответствии с измеренным значением температуры. Кроме того или в альтернативном варианте система может включать датчик S1 температуры в или на участке 1100 применения, который может обеспечивать обратную связь с контроллером, который может быть применен для определения количества и момента времени подачи продукта в участок 1100 применения.

В некоторых примерах осуществления выше по потоку и/или ниже по потоку относительно электрохимического элемента 1000 могут быть установлены датчики S2 измерения pH, которые могут обеспечивать обратную связь с контроллером, который может быть применен для управления работой системы 1205 регулирования pH, предназначенной для поддержания pH водного раствора, подаваемого в электрохимический элемент 1000, и/или раствора, содержащего продукт, извлекаемого из электрохимического элемента 1000, в пределах требуемых диапазонов. Например, система 1205 регулирования pH может быть

настроена для поддержания pH водного раствора, направляемого в электрохимический элемент 1000, в диапазоне от приблизительно 4 до приблизительно 10. Может быть применен датчик S2 измерения pH, данные которого могут быть направлены в контроллер, который может применять их для перемены полярности анода и катода, для изменения электрического тока или подачи электрического тока в пульсирующем волновом режиме, для регулирования скорости подачи водного раствора в электрохимический элемент, для регулирования дозировки окислителя в водный раствор или для выполнения другого действия, которое может быть предпринято в соответствии с измеренным значением pH.

Система 1200 может включать систему 1205 регулирования pH, включающую источник регулятора pH, например, минеральной кислоты или щелочи, такой как NaOH, и теплообменник 1210. Система 1205 регулирования pH может доводить pH водного раствора до величины pH, благоприятной для протекания в электрохимическом элементе 1000 реакций образования частиц целевого продукта, до величины pH, достаточно высокой для подавления образования в электрохимическом элементе 1000 газообразного водорода, и/или до величины pH, достаточно низкой для подавления осаждения магния из водного раствора, находящегося в электрохимическом элементе 1000. Система 1205 регулирования pH может доводить pH водного раствора до величины pH, составляющей, например, от приблизительно 2 до приблизительно 14 или от приблизительно 7 до приблизительно 10. Для доведения температуры водного раствора до температуры, при которой в электрохимическом элементе 1000 протекают реакции с требуемыми кинетическими параметрами, и/или для регулирования растворимости кислорода или водорода в водном растворе может быть применен теплообменник.

Для измерения концентрации растворенного в водном растворе кислорода может быть применен датчик S3 растворенного кислорода. Для измерения концентрации растворенного в водном растворе водорода может быть применен датчик S3 растворенного водорода. Датчик растворенного кислорода или водорода может определять концентрацию кислорода или водорода на электроде системы или в растворе, содержащем продукт. Контроллер может использовать величину концентрации растворенного в водном растворе кислорода или водорода для управления источником окислителя или окислительной системой 805 в целях поддержания концентрации растворенного в водном растворе кислорода, подаваемого в электрохимический элемент, в пределах требуемого диапазона.

Контроллер может использовать величину концентрации кислорода или водорода, растворенного в растворе, содержащем продукт, для управления источником окислителя или окислительной системой 805 в целях поддержания концентрации растворенного в водном растворе кислорода, подаваемого в электрохимический элемент, в пределах требуемого диапазона.

Расходомер S4 может направлять данные о скорости течения раствора, содержащего продукт, в контроллер, который может использовать эти данные для управления работой насоса P, источника окислителя или окислительной системы 805 и/или для регулирования электрического тока или напряжения, подаваемого на пару анод-катод электрохимического элемента 1000. В некоторых примерах осуществления расходомер может направлять в контроллер данные о скорости течения водного раствора.

Для определения электрических параметров и/или получения вольт-амперной характеристики водного раствора или раствора, содержащего продукт, которая может быть применена для получения информации о том, работает ли электрохимический элемент в пределах требуемого диапазона, может быть применен электрический счетчик S5, например, потенциостат. В некоторых примерах осуществления требуемым диапазоном является диапазон, в котором жесткость воды, обусловленная присутствием двухвалентных ионов, достигает величины ниже установленного порогового значения, то есть в электрохимическом элементе не происходит образования газообразного водорода. В некоторых примерах осуществления требуемым диапазоном является диапазон, в котором по существу весь находящийся в электрохимическом элементе водород реагирует с кислородом, подаваемом в водном растворе. Данные, регистрируемые электрическим счетчиком S5, могут быть применены контроллером для управления работой насоса P (т.е. для регулирования скорости подачи водного раствора в электрохимический элемент), работой источника окислителя или окислительной системы 805 и/или для регулирования электрического тока или напряжения, подаваемого на пару анод-катод электрохимического элемента 1000. Данные, регистрируемые электрическим счетчиком S5, могут быть применены контроллером для перемены полярности анода и катода или изменения или подачи электрического тока в пульсирующем волновом режиме.

Может быть установлено устройство S6 для измерения окислительно-восстановительного потенциала (ОВП), которое позволяет измерять величину ОВП

жидкой среды на участке 1100 применения; это устройство может быть применено контроллером для определения момента времени и количества раствора, содержащего продукт, который следует направлять в участок 1100 применения. В некоторых примерах осуществления устройство S6 для измерения окислительно-восстановительного потенциала (ОВП) может быть установлено для измерения ОВП раствора, содержащего продукт, и на основании полученного значения контроллер может регулировать скорость подачи водного раствора в электрохимический элемент.

Система 1200 может дополнительно включать колонку 1215 для отделения газа, которая может быть применена для удаления остаточного водорода из раствора, содержащего продукт. Может быть установлен врезной контур 1220, позволяющий отбирать образцы раствора, содержащего продукт, и/или добавлять дополнительные или альтернативные датчики, например, датчики для измерения концентраций хлора, кислорода или водорода в растворе, содержащем продукт.

Различные компоненты системы 1200 могут быть последовательно повторяющимся образом расположены на линии один за другим. Например, система 1200 может включать совокупность повторяющихся subsystems, включающих теплообменник 1210, систему 1205 регулирования pH, источник окислителя или окислительную систему 805, электрохимический элемент 1000 и возможно насос P, размещенные последовательно на линии один за другим.

Другой пример осуществления электрохимической системы показан на Фиг. 7 и обозначен общим обозначением 1300. Система 1300 включает компоненты, аналогичные компонентам системы 1200, представленной на Фиг. 6, которые отмечены идентичными обозначениями. Система 1300 отличается от системы 1200 тем, что система 1300 представляет собой систему “подачи и слива”, в то время как система 1200 представляет собой систему “однопроходного” типа. В системе 1300 раствор, содержащий продукт, образующийся в электрохимическом элементе 1000, циркулируют по контуру L до тех пор, пока не потребуются слив некоторого количества раствора, содержащего продукт, в резервуар 1105 для хранения и/или участок 1100 применения. Во время или после удаления раствора, содержащего продукт, из контура L, в контур L может быть введено дополнительное количество водного раствора из источника 900 водного раствора.

Как указано в настоящей работе, электрохимические элементы и устройства или элемента и устройства для электрохлорирования могут быть включены в более

крупную систему в виде ее части. В некоторых примерах осуществления система представляет собой базирующуюся в море систему, например, судно или нефтедобывающую морскую платформу, и в других примерах осуществления система представляет собой размещаемое на суше строение, например, электростанцию, нефтебуровое предприятие или систему или другое промышленное предприятие. В других примерах осуществления система представляет собой или может включать плавательный бассейн или систему обработки питьевой воды, сточных вод или промышленных вод, в которой применяют один или более продуктов, получаемых в электрохимических устройствах системы, например, дезинфицирующее средство для обработки или дезинфекции воды.

Такая система может обрабатывать технологическую жидкость или электролит, который в некоторых примерах осуществления представляет собой морскую воду, солоноватую воду или соляной раствор, поступающий из внешних и/или внутренних по отношению к системе источников. Например, если система представляет собой базирующуюся в море систему, то внешним источником может быть океан, и внутренним источником может быть, например, балластный резервуар судна. В базирующейся на суше системе внешним источником может быть океан, а внутренним источником может быть содержащая соли сточная вода промышленного способа, осуществляемого в этой системе.

В одной или более электрохимических системах из водного раствора может быть получен раствор, содержащий продукт, например, хлорированная вода и/или раствор, включающий гипохлорит натрия, который направляют в участок применения. Участок применения может представлять собой источник охлаждающей воды для системы, источник дезинфицирующего средства для балластного резервуара судна, средство обработки скважины для нефтебуровой системы или любую другую систему, в которой может быть применен дезинфицирующий раствор на основе хлора.

ОПИСАНИЕ ПРИМЕРОВ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ИЗОБРЕТЕНИЯ

Признаки и полезные эффекты рассмотренных выше примеров осуществления и других примеров осуществления изобретения могут быть дополнительно проиллюстрированы приведенными ниже примерами, в которых дополнительно раскрыты полезные эффекты и/или преимущества одной или более

систем и методик согласно изобретению, и которые, тем не менее, не ограничивают общий объем изобретения.

Пример 1

Изменение подаваемого напряжения с течением времени

5 Работу электрохимического элемента проводили как указано в настоящей работе. В частности, однонаправленный (постоянный, англ. DC) электрический ток пропускали в 3,5% раствор NaCl, насыщенный газообразным кислородом под давлением 100 фунтов на квадратный дюйм (что приблизительно составляет $6,9 \cdot 10^5$ Па). Как показано на Фиг. 1, напряжение повышают до 1,6 Вольт в течение
10 500 секунд. Газообразный водород обнаруживали по мере его выделения из раствора.

Как показано на Фиг. 1, если однонаправленный электрический ток пропускают в виде импульса с продолжительностью 200 секунд или менее, то величина катодного потенциала ограничена значением -1,5 Вольт. При импульсе продолжительностью 100 секунд или менее напряжение достигает величины менее
15 -1,3 Вольт. При импульсе продолжительностью 50 секунд или менее напряжение достигает величины менее -1,0 Вольт.

Таким образом, электрический ток может быть пропущен в виде ограниченных импульсов, что позволяет электрохимическом элементе работать при
20 меньшем потенциале. Пульсирующий ток обеспечивает образование соединения-продукта, но ограничивает образование газообразного водорода.

Пример 2

Образование водорода

Работу электрохимического элемента проводили как указано в настоящей работе. Пример экспериментальной электрохимического элемента схематично
25 представлен на Фиг. 9. Электрохимический элемент включала пару анод-катод, изготовленную из Ti сетки с покрытием из Pt. В технологической линии устанавливали эталонный Ag/AgCl электрод для измерения величин электрического потенциала. Через электрохимический элемент с линейной скоростью, составляющей приблизительно 2 м/с, перекачивали раствор NaCl с концентрацией
30 3,5% (масс.) и водный раствор, насыщенный газообразным кислородом, который

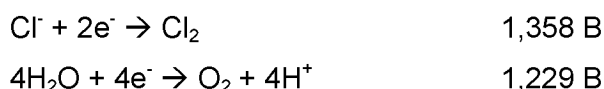
нагнетали под давлением 95 фунтов на квадратный дюйм (что приблизительно составляет $6,55 \cdot 10^5$ Па).

Спустя приблизительно 500 секунд, в выпускной линии был обнаружен газообразный водород. Водород начинал образовываться при потенциале на паре
 5 анод-катод, составляющем приблизительно -1,6 Вольт. Для ограничения образования водорода в электрохимическом элементе, электрический ток может быть подан в аналогичных условиях в течение времени, составляющего менее 500 секунд.

Пример 3

10 Реверсивный источник импульсного тока с величиной тока $\pm 1A$ ($\pm 1000 A/m^2$)

Работу электрохимического элемента проводили как указано в Примере 2. К электродам был подключен реверсивный источник импульсного тока. При отрицательном импульсе на электроде, являющемся анодом, образуется гипохлорит и в качестве побочного продукта – кислород. Анодные реакции
 15 протекают следующим образом:



Ток величиной 1A ($1000 A/m^2$) пропускали в импульсном режиме с продолжительностью импульсов, составляющей 50 секунд. Напряжение на электродах электрохимического элемента представлено на Фиг. 10А. В течение
 20 18000 секунд выделение водорода обнаружено не было. Эффективность электрогенерации гипохлорита составляла приблизительно 59%, и в резервуаре емкостью 17 литров было обнаружено всего 160 частей на миллион гипохлорита натрия.

Как показано на Фиг. 10В, пульсирующий ток позволяет электрохимическом
 25 элементе работать при постоянной абсолютной величине напряжения и позволяет сохранять в электрохимическом элементе стабильный потенциал в течение соответствующего периода времени. Пропускание электрического тока в пульсирующем волновом режиме позволяет электрохимическому элементу работать в течение длительных периодов времени и не приводит к падению
 30 напряжения и образованию газообразного водорода.

Пример 4Реверсивный источник импульсного тока с величиной тока $\pm 1,3\text{A}$ ($\pm 1300\text{ A/m}^2$)

Работу электрохимического элемента проводили как указано в Примере 3. Амплитуда пульсирующего тока составляла $\pm 1,3\text{A}$ ($\pm 1,300\text{ A/m}^2$), как показано на Фиг. 11А. В течение 13000 секунд водород обнаружен не был. Было обнаружено, что общее количество гипохлорита натрия в резервуаре емкостью 17 литров составило 220 частей на миллион. Как показано на Фиг. 11В, абсолютная величина напряжения между электродами или в электрохимическом элементе оставалась постоянной.

Пример 5Реверсивный источник импульсного тока с величиной тока $\pm 1,75\text{A}$ ($\pm 1750\text{ A/m}^2$)

Работу электрохимического элемента проводили как указано в Примере 3. Кислород нагнетали под давлением 100 фунтов на квадратный дюйм (что приблизительно составляет $6,9 \cdot 10^5\text{ Па}$). Пульсирующий ток пропускали с амплитудой $\pm 1,75\text{A}$ ($\pm 1750\text{ A/m}^2$) импульсами продолжительностью 50 секунд. Водород был обнаружен в выпускной линии в концентрации, составляющей приблизительно 10-15% от нижнего предела взрываемости (сокращенно НПВ, англ. lower explosive limit, сокращенно LEL).

По мере проведения эксперимента раствор насыщали кислородом. Концентрация водорода понизилась до 0% НПВ в момент времени приблизительно 1500 секунд. Напряжение стабилизировалось, как показано на Фиг. 12. Пока в систему направляли под давлением кислород, концентрация водорода оставалась на уровне 0% НПВ.

В момент времени приблизительно 2200 секунд давление в системе было сброшено, и концентрация растворенного кислорода значительно понизилась. В этот момент напряжение увеличилось, указывая на начало образования водорода.

В систему вновь начинали подавать кислород. Концентрация водорода понизилась при достижении концентрации насыщения растворенного кислорода.

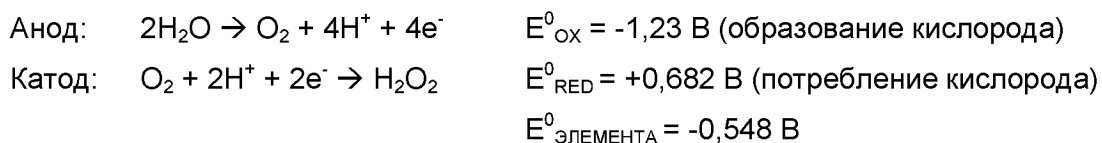
Таким образом, при величине (амплитуде) электрического тока, составляющей $\pm 1,75\text{A}$ ($\pm 1750\text{ A/m}^2$), образование водорода можно подавить, направляя в водный раствор NaCl , поступающий в электрохимический элемент, кислород до достижения насыщения, как указано в настоящей работе.

Пример 6Образование пероксида водорода

Реакция образования H_2O_2 (+0,682В) более энергетически выгодна, чем реакция образования H_2O (+0,4В). Сдвиг прикладываемого потенциала позволяет
 5 сдвинуть равновесие реакций, протекающих в электрохимических элементах согласно изобретению, в сторону образования H_2O_2 .

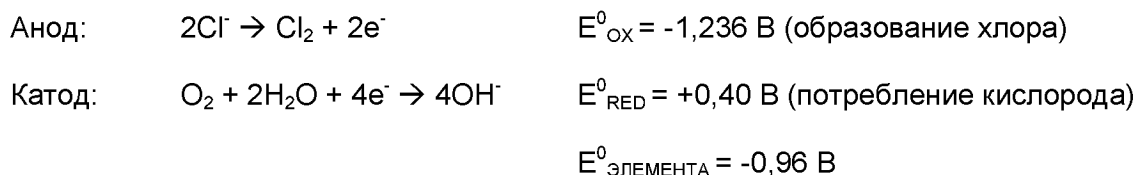
Площадь электрода зависит от плотности пропускаемого тока. Для достижения эффективности реакции, составляющей 1,57 кА/час на 1 кг (при 100% выходе по уравнению Фарадея), и скорости образования 1 кг/час, площадь
 10 электрода должна составлять $0,71 \text{ м}^2$ ($1,57 \text{ кА} / (2,2 \text{ кА} / \text{м}^2)$).

В одном из неограничивающих примеров осуществления, представленном на Фиг. 13А, через электрохимический элемент с высокой скоростью ($> 2 \text{ м/с}$) пропускают воду и растворенный кислород. На каждом из электродов протекают следующие химические реакции:



15

В одном из неограничивающих примеров осуществления, представленном на Фиг. 13В, через электрохимический элемент с высокой скоростью ($> 2 \text{ м/с}$) пропускают морскую воду и растворенный кислород. На каждом из электродов протекают следующие химические реакции:



20

Для уменьшения количества газообразного водорода, образующегося в электрохимическом элементе, из воды и растворенного кислорода может быть образован пероксид водорода.

Пример 7Погонное сопротивление

Сопротивление канала на единицу длины (погонное сопротивление) в электрохимических элементах, имеющих каналы с различной площадью сечения, рассчитывали, пропуская различные водные растворы при стандартной температуре и стандартном давлении (1 атм., 20°C). Результаты представлены на диаграммах Фиг. 16А и 16В. на Фиг. 16А центральной серией точек представлена зависимость сопротивления от площади ($\text{Ом}/\text{мм}^2$) в случае обработки морской воды (содержание соли 3,7%). На Фиг. 16В центральной серией точек представлена зависимость сопротивления от диаметра канала ($\text{Ом}/\text{мм}$) в случае обработки морской воды (содержание соли 3,7%). Выше зависимости, полученной в случае обработки морской воды, располагаются зависимости сопротивления (Ом) от площади канала (мм^2) или диаметра канала (мм) водных растворов с меньшим содержанием соли (0,5% - 2,0%), чем у морской воды. Ниже зависимости, полученной в случае обработки морской воды, располагаются зависимости сопротивления (Ом) от площади канала (мм^2) или диаметра канала (мм) водных растворов с большим содержанием соли (5,0% - 25%), чем у морской воды.

Как показано на диаграмме, погонное сопротивление повышается с повышением содержания соли и увеличением площади канала. Элементы для электрохлорирования, рассмотренные в настоящей работе и предназначенные для обработки водных растворов с высоким содержанием соли, могут быть обеспечены каналами с увеличенной площадью, поскольку понижение сопротивления не будет ухудшать их функционирование. Таким образом, элементы для электрохлорирования, включающие первую и вторую камеру, удаленно расположенные друг от друга, могут с успехом применяться для получения NaOCl из морской воды.

Аспекты и примеры осуществления, рассмотренные в настоящей работе, не ограничены деталями конструкций и расположением компонентов, рассмотренными в приведенном описании или представленными в графических материалах. Аспекты и примеры осуществления, рассмотренные в настоящей работе, могут быть применены на практике или воплощены различными способами. Кроме того, фразы и термины, используемые в настоящем описании, приведены для раскрытия изобретения и не имеют ограничивающего значения. Упоминание в настоящем описании обозначений "включающий", "имеющий", "содержащий" и их вариантов

охватывает все перечисленные после этих обозначений элементы и их эквиваленты, а также дополнительные элементы.

ФОРМУЛА ИЗОБРЕТЕНИЯ

1. Электрохимический элемент, включающий:

первую камеру, имеющую впускное отверстие и выпускное отверстие;

анод, расположенный в первой камере;

5 вторую камеру, имеющую впускное отверстие и выпускное отверстие;

катод, расположенный во второй камере; и

по меньшей мере одно ионное соединение между первой камерой и второй камерой, где ионное соединение выполнено с возможностью и предназначено для предотвращения смешивая жидкого электролита, находящегося в первой камере, с жидким электролитом, находящимся во второй камере;

и при этом первая камера и вторая камера установлены параллельно и расположены на удалении друг от друга.

2. Электрохимический элемент по пункту 1, в котором ионное соединение включает по меньшей мере одно из следующих устройств: солевой мостик и проницаемую для ионов мембрану.

3. Электрохимический элемент по пункту 2, в котором проницаемая для ионов мембрана селективно проницаема для одновалентных ионов.

4. Электрохимический элемент по пункту 2, в котором сопротивление единицы площади проницаемой для ионов мембраны составляет $1,0 \text{ Ом/мм}^2$ или менее.

5. Электрохимический элемент по пункту 2, в котором сопротивление единицы площади проницаемой для ионов мембраны составляет $0,1 \text{ Ом/мм}^2$ или менее.

6. Электрохимический элемент по пункту 1, в котором жидкий электролит в первой камере и жидкий электролит во второй камере имеют различающиеся составы.

7. Электрохимический элемент по пункту 6, в котором жидкий электролит в первой камере и жидкий электролит во второй камере имеют различающиеся содержания соли.

8. Электрохимический элемент по пункту 1, в котором первая камера дополнительно включает канал для рециркуляции, расположенный между выпускным отверстием первой камеры и впускным отверстием первой камеры.

5 9. Электрохимический элемент по пункту 8, в котором вторая камера представляет собой однопроходную камеру.

10. Электрохимический элемент по пункту 1, в котором вторая камера дополнительно включает канал для рециркуляции, расположенный между выпускным отверстием второй камеры и впускным отверстием второй камеры.

10 11. Электрохимический элемент по пункту 1, дополнительно включающий канал для общего электролита, который разделяется на первый канал, соединенный гидравлическим соединением с первой камерой, и второй канал, соединенный гидравлическим соединением со второй камерой.

15 12. Электрохимический элемент по пункту 1, в котором первая камера расположена в первом корпусе, а вторая камера расположена во втором корпусе, отдельном от первого корпуса.

13. Система обработки воды, включающая электрохимический элемент по пункту 1, находящийся в гидравлическом взаимодействии с источником воды и источником окислителя, выполненная с возможностью и предназначенная для получения H_2O_2 из воды электрохимическим способом.

20 14. Система обработки морской воды, включающая электрохимический элемент по пункту 1, находящийся в гидравлическом взаимодействии с источником морской воды, выполненная с возможностью и предназначенная для получения $NaOCl$ из морской воды электрохимическим способом.

15. Электрохимическая система, включающая:

25 – электрохимический элемент, включающий:

– первую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие и анод, расположенный в первой камере;

– вторую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие и катод, расположенный во второй камере, которая расположена удаленно по отношению к первой камере; и

30

- по меньшей мере одно ионное соединение, расположенное между первой камерой и второй камерой;
- первый источник солевого водного раствора, имеющий выпускное отверстие, которое выполнено с возможностью гидравлического соединения с впускным отверстием первой камеры; и
- второй источник солевого водного раствора, имеющий выпускное отверстие, которое выполнено с возможностью гидравлического соединения с впускным отверстием второй камеры.

16. Электрохимическая система по пункту 15, в которой содержание соли в первом источнике солевого водного раствора отличается от содержания соли во втором источнике водного раствора.

17. Электрохимическая система по пункту 16, в которой первый источник солевого водного раствора включает морскую воду, а второй источник солевого водного раствора включает соляной раствор.

18. Электрохимическая система по пункту 16, дополнительно включающая рециркуляционный трубопровод, расположенный между выпускным отверстием и впускным отверстием первой камеры.

19. Электрохимическая система по пункту 15, дополнительно включающая источник окислителя, который выполнен с возможностью гидравлического соединения со вторым источником солевого водного раствора, расположенным выше по потоку относительно электрохимического элемента.

20. Электрохимическая система по пункту 19, дополнительно включающая:

датчик, выполненный с возможностью и предназначенный для определения по меньшей мере одной из следующих концентраций: концентрации растворенного кислорода, концентрации растворенного водорода и концентрации газообразного водорода во второй камере; и

контроллер, выполненный с возможностью регулирования скорости подачи окислителя во второй источник солевого водного раствора в том случае, если по меньшей мере одна из следующих концентраций: концентрация растворенного

кислорода, концентрация растворенного водорода и концентрация газообразного водорода находятся за пределами заданного диапазона.

21. Электрохимическая система по пункту 20, в которой контроллер выполнен с возможностью регулирования скорости подачи окислителя во второй источник солевого водного раствора, который направляют в количестве, достаточном для предотвращения образования газообразного водорода на катоде при функционировании электрохимического элемента.

22. Электрохимическая система по пункту 19, в которой источник окислителя выполнен с возможностью и предназначен для подачи пероксида водорода во второй источник солевого водного раствора из выпускного отверстия второй камеры.

23. Электрохимическая система по пункту 15, в которой по меньшей мере один из источников: первый источник солевого водного раствора и второй источник водного раствора включает морскую воду, солоноватую воду или соляной раствор.

24. Способ функционирования электрохимического элемента, который включает следующие этапы:

подачу первого солевого водного раствора в первую камеру электрохимического элемента, которая включает анод;

подачу второго солевого водного раствора во вторую камеру электрохимического элемента, которая включает катод; и

генерацию между анодом и катодом электрического тока с напряжением, достаточным для образования первого соединения-продукта из первого солевого водного раствора, образование второго соединения-продукта из второго солевого водного раствора, и селективный перенос одновалентных ионов посредством ионного соединения, расположенного между первой камерой и второй камерой,

где ионное соединение выполнено с возможностью и предназначено для предотвращения смешивания первого солевого водного раствора со вторым солевым водным раствором.

25. Способ по пункту 24, включающий подачу второго солевого водного раствора, состав которого отличается от состава первого солевого водного раствора.

26. Способ по пункту 25, включающий подачу первого солевого водного раствора, включающего морскую воду, и подачу второго солевого водного раствора, включающего соляной раствор.

5 27. Способ по пункту 24, дополнительно включающий мониторинг по меньшей мере одного параметра, выбранного из напряжения, прикладываемого между анодом и катодом, и концентрации растворенного водорода во второй камере.

10 28. Способ по пункту 27, дополнительно включающий подачу на анод и катод электрического тока, генерируемого в пульсирующем волновом режиме, в том случае, если параметр находится за пределами диапазона, достаточного для предотвращения образования газообразного водорода во второй камере.

15 29. Способ по пункту 27, дополнительно включающий перемену полярности анода и катода в том случае, если параметр находится за пределами диапазона, достаточного для предотвращения образования газообразного водорода во второй камере.

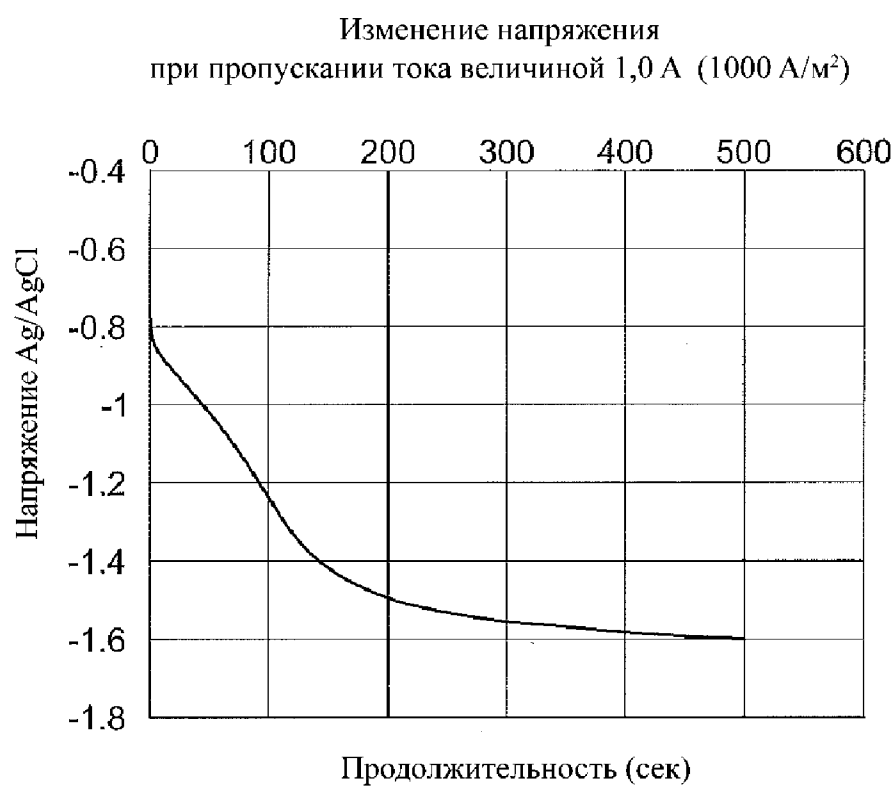
30. Способ улучшения функционирования электрохимического элемента, который включает:

- обеспечение наличия электрохимической системы, включающей:
 - электрохимический элемент, включающий:
 - 20 – первую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие и анод, расположенный в первой камере;
 - вторую камеру, имеющую впускное отверстие, выпускное отверстие и катод, расположенный во второй камере, которая расположена удаленно по отношению к первой камере; и
 - 25 – по меньшей мере одно ионное соединение между первой камерой и второй камерой;
 - обеспечение наличия инструкций для соединения первого источника солевого водного раствора со впускным отверстием первой камеры;
 - обеспечение наличия инструкций для соединения второго источника солевого водного раствора со впускным отверстием второй камеры;
- 30

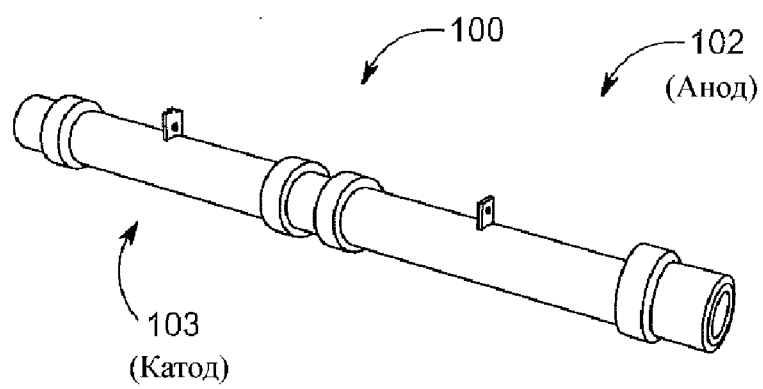
- обеспечение наличия инструкций для генерации в электрохимическом элементе по меньшей мере одного из следующих веществ: NaOCl и H₂O₂; и
 - обеспечение наличия инструкций для соединения по меньшей мере одного из отверстий: выпускного отверстия первой камеры и выпускного отверстия второй
- 5 камеры с участком применения.

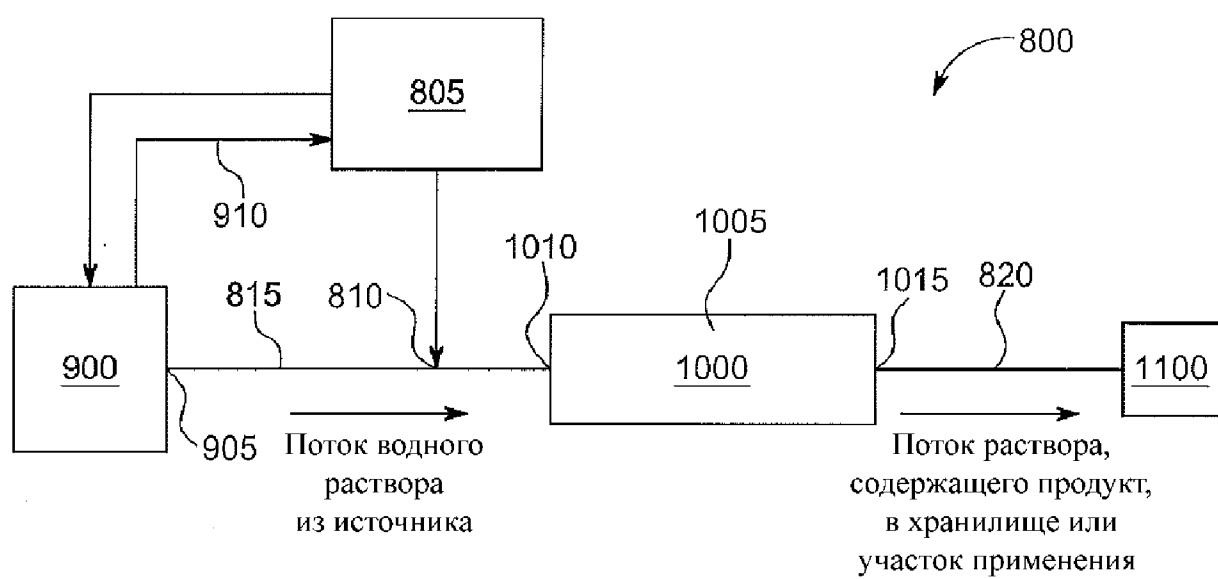
31. Способ по пункту 30, в котором обеспечение наличия инструкций для соединения первого источника солевого водного раствора со впускным отверстием первой камеры включает обеспечение наличия инструкций для соединения источника морской воды со впускным отверстием первой камеры.

- 10 32. Способ по пункту 31, в котором обеспечение наличия инструкций для соединения второго источника солевого водного раствора со впускным отверстием второй камеры включает обеспечение наличия инструкций для соединения источника соляного раствора со впускным отверстием второй камеры.

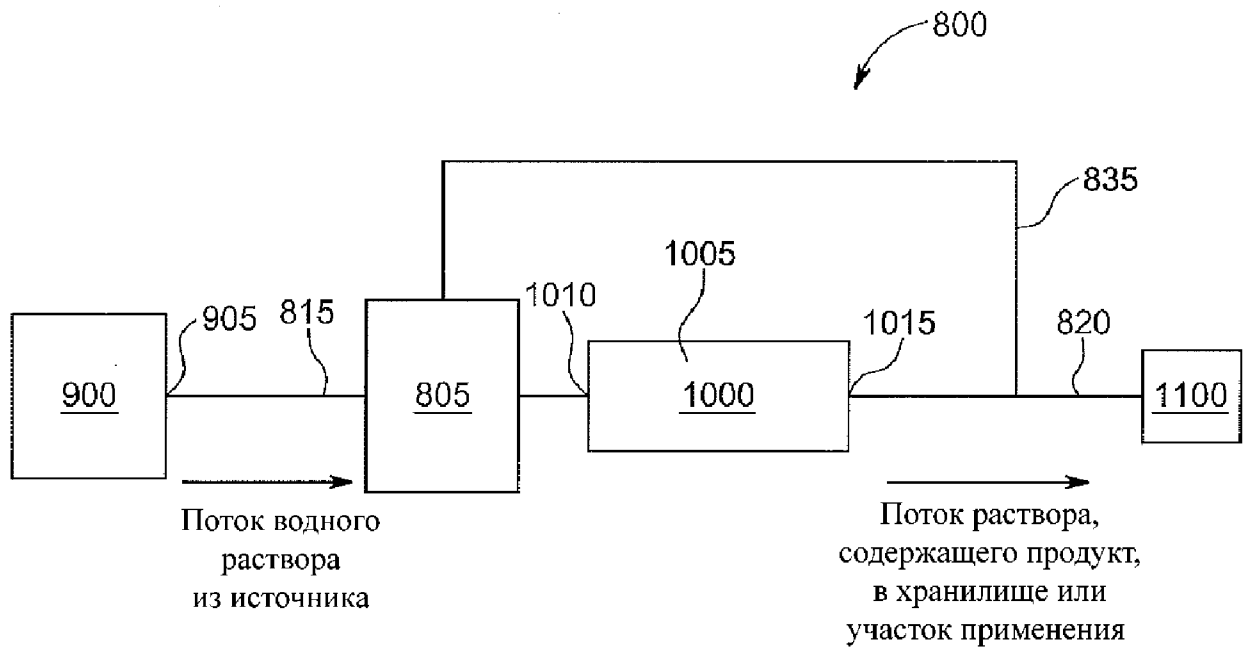


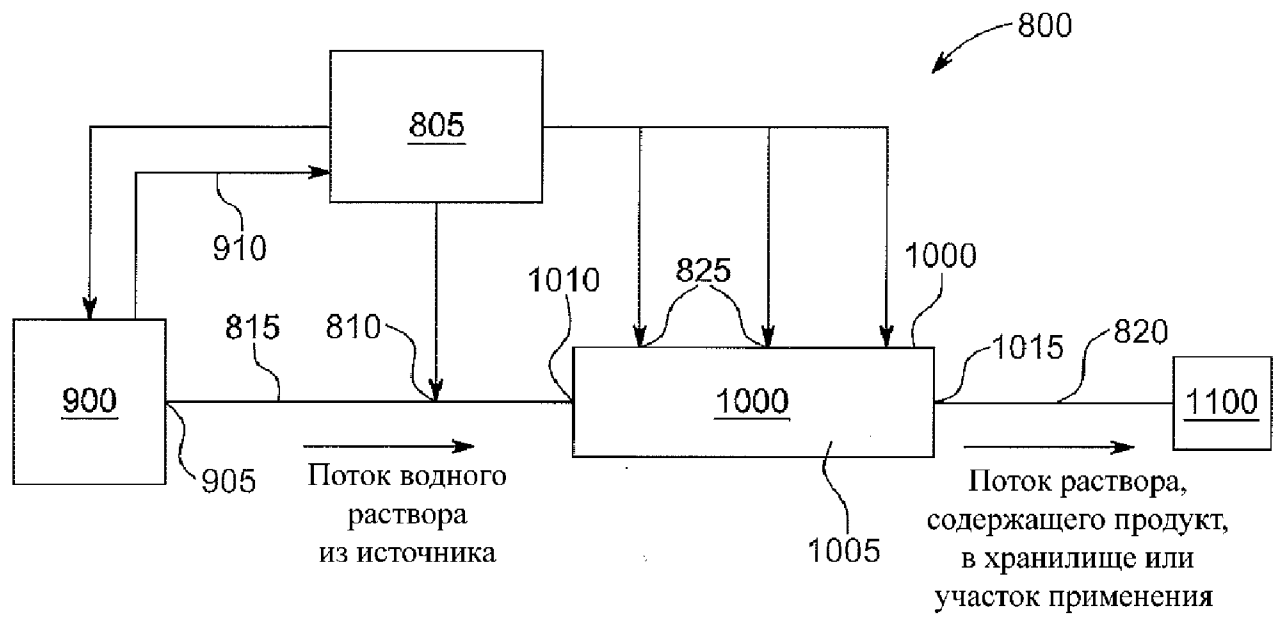
ФИГ. 1

**ФИГ. 2**

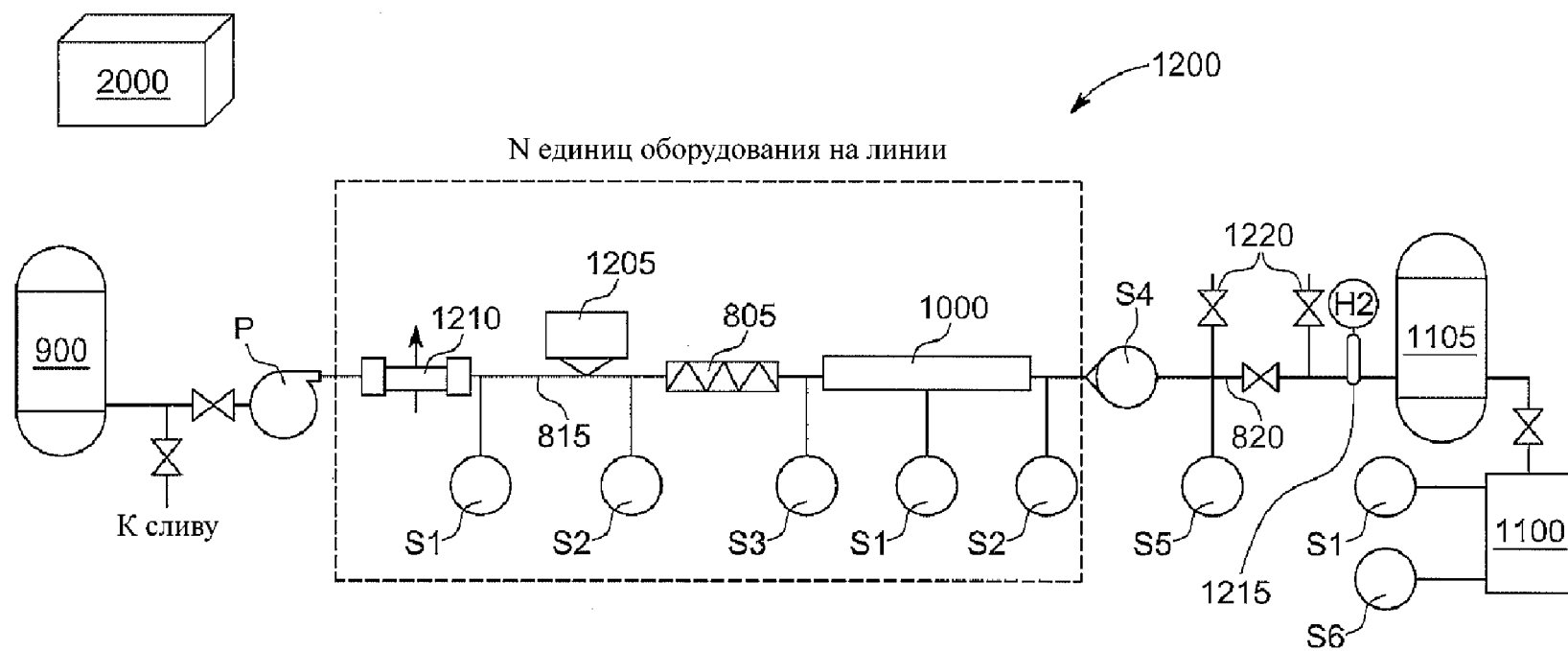


ФИГ. 3

**ФИГ. 4**

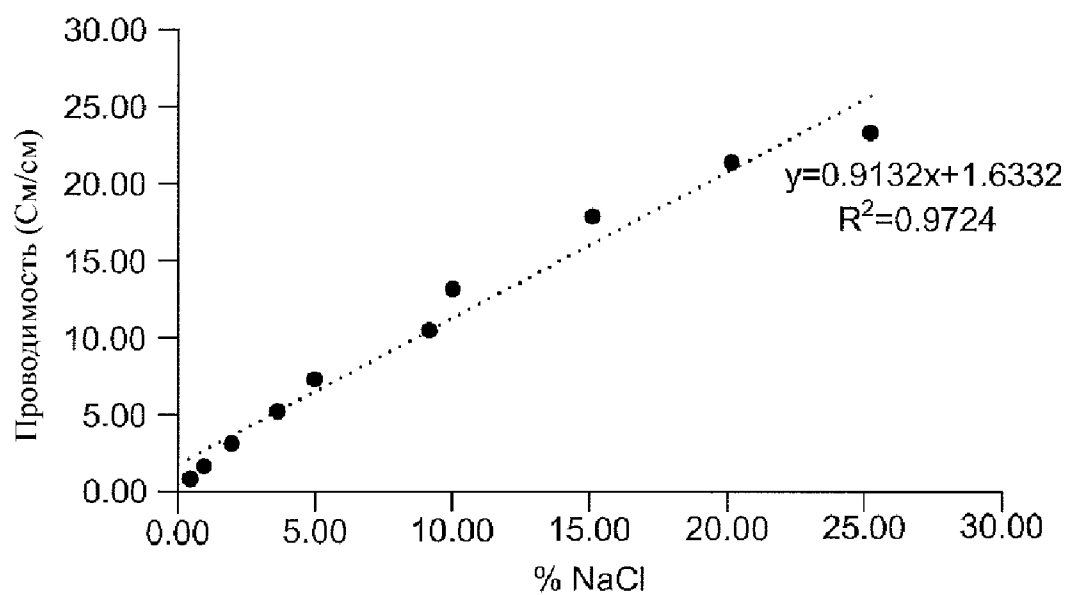


ФИГ. 5

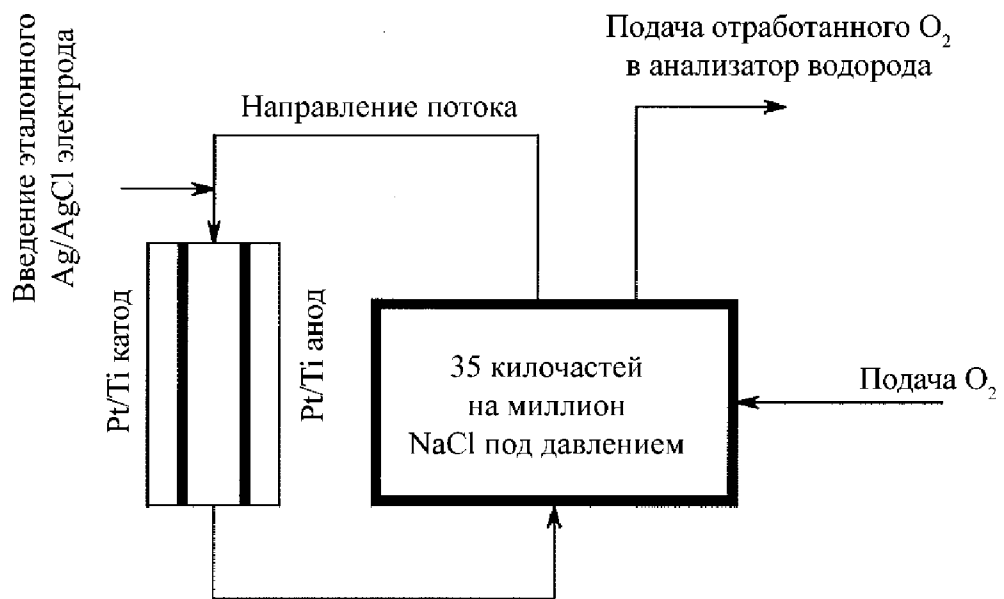


ФИГ. 6

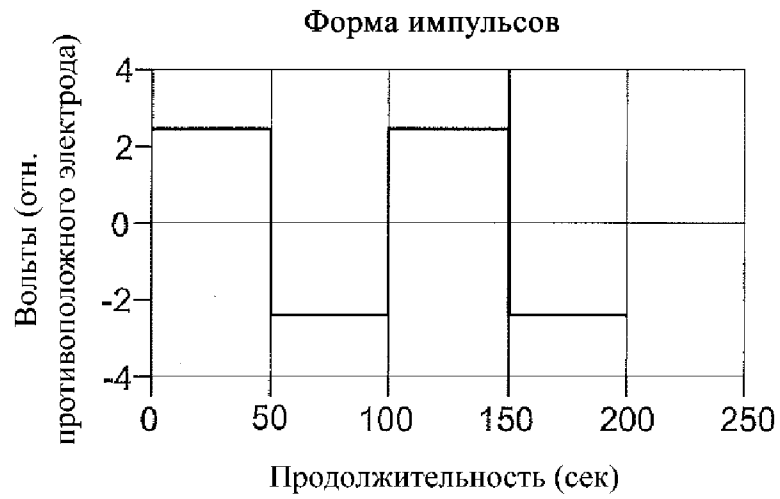
Зависимость проводимости солевого раствора
от процентного содержания соли (NaCl)



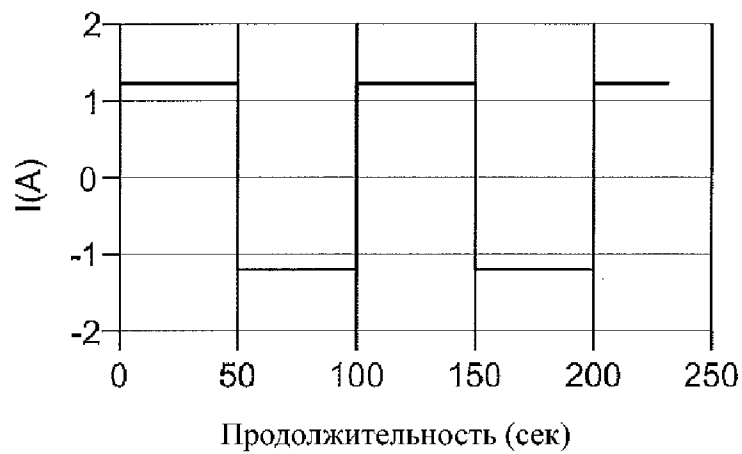
ФИГ. 8



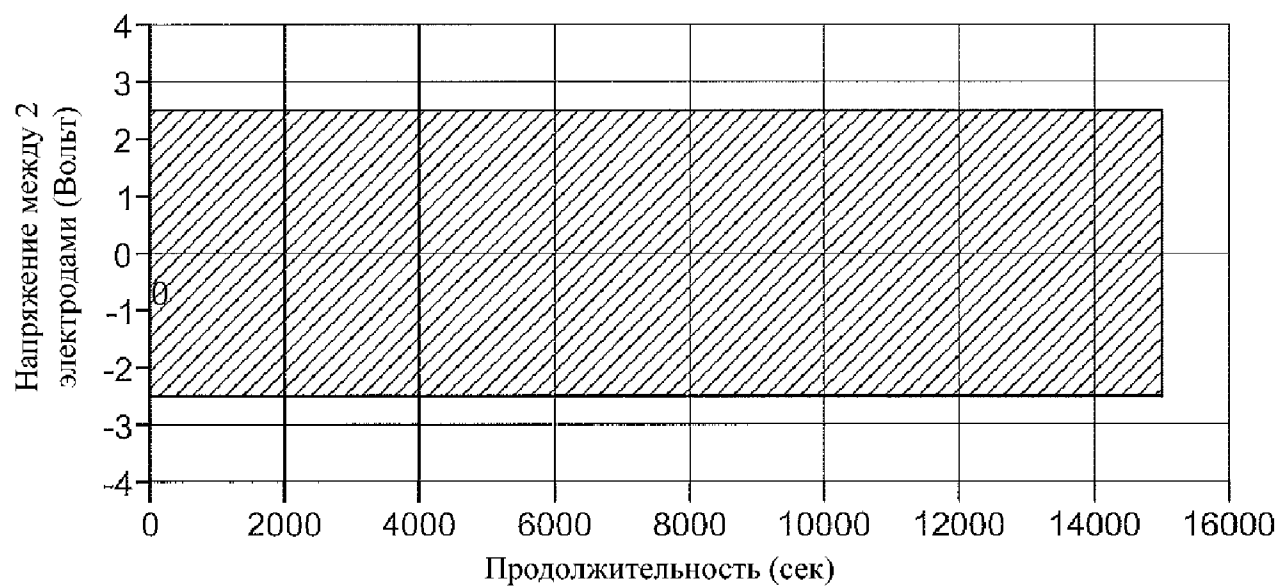
ФИГ. 9

**ФИГ. 10А****ФИГ. 10В**

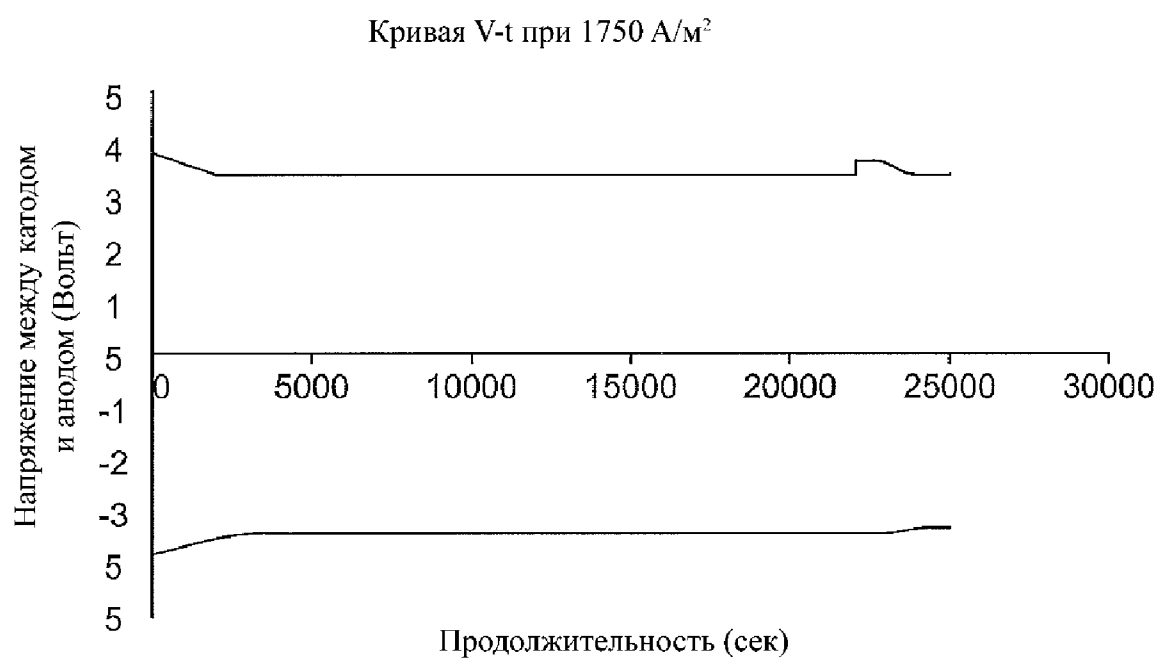
Форма волновой кривой
на графике I-t (ток-время)



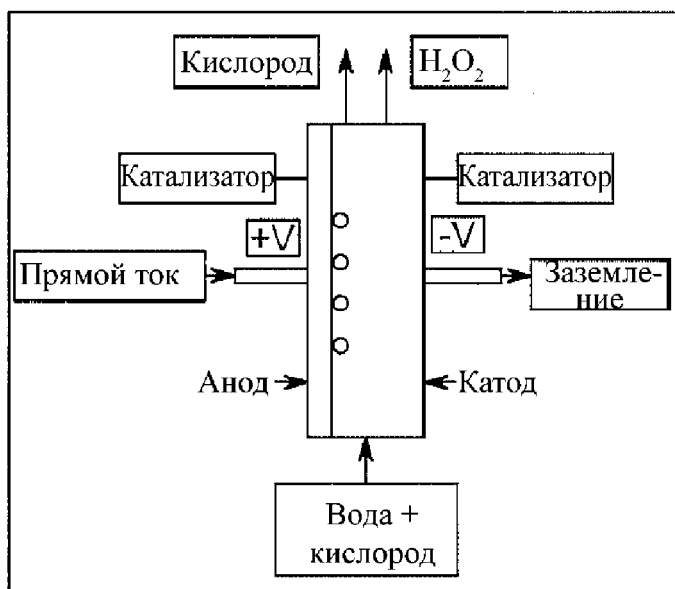
ФИГ. 11А



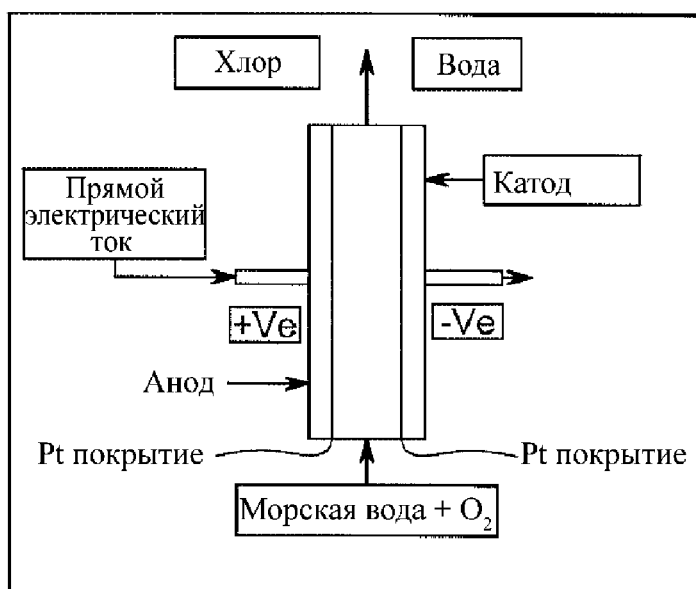
ФИГ. 11В



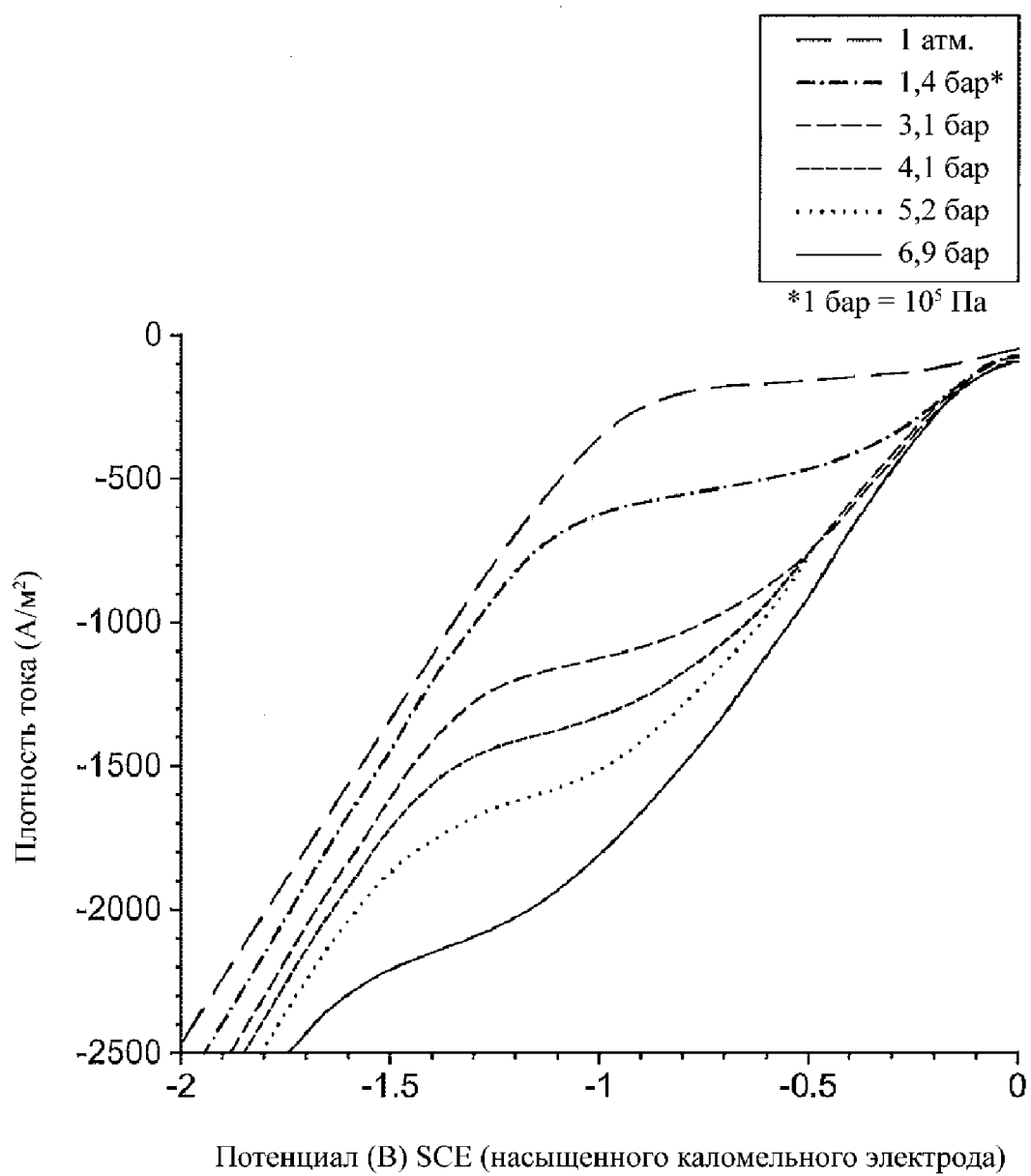
ФИГ. 12



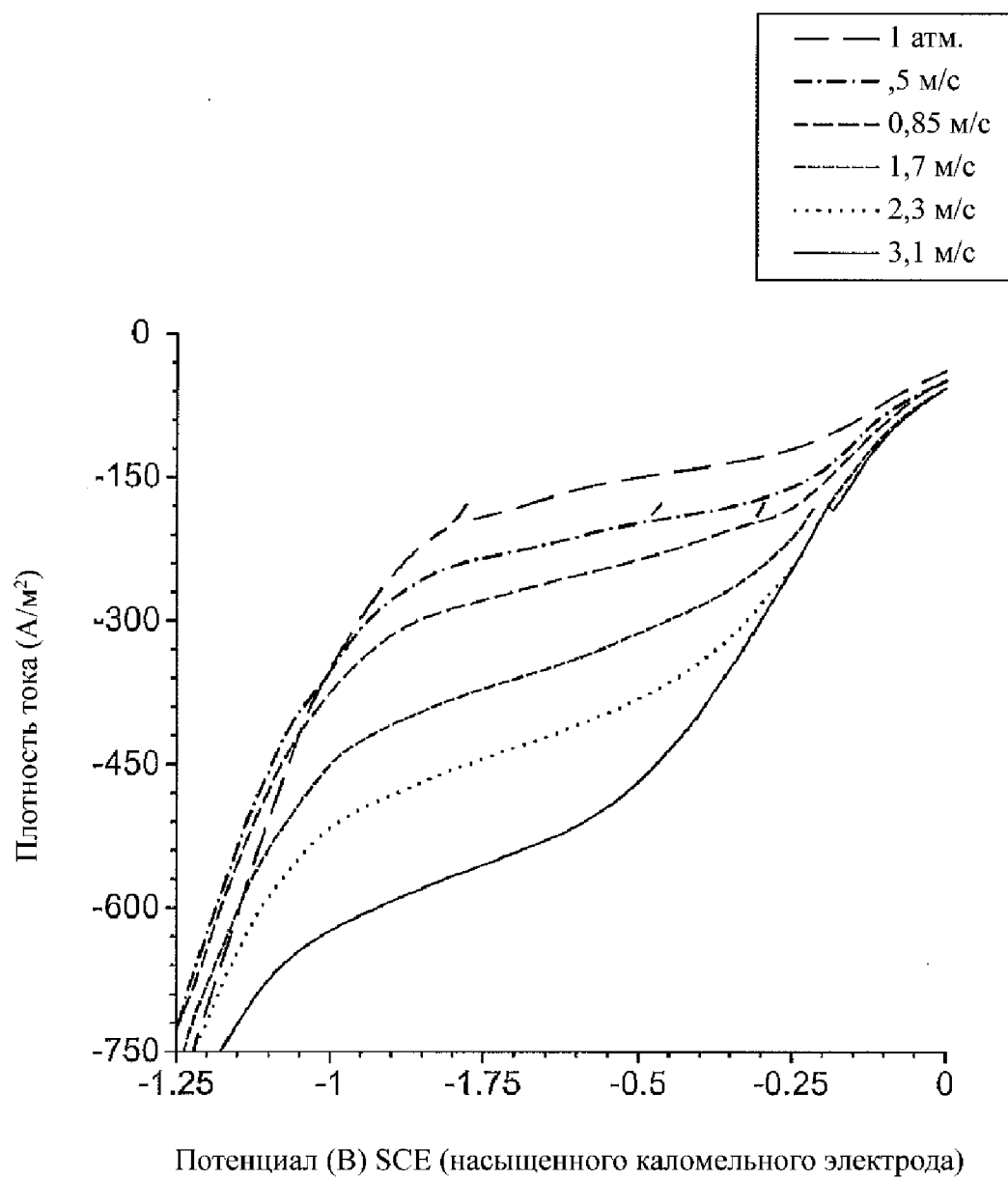
ФИГ. 13А

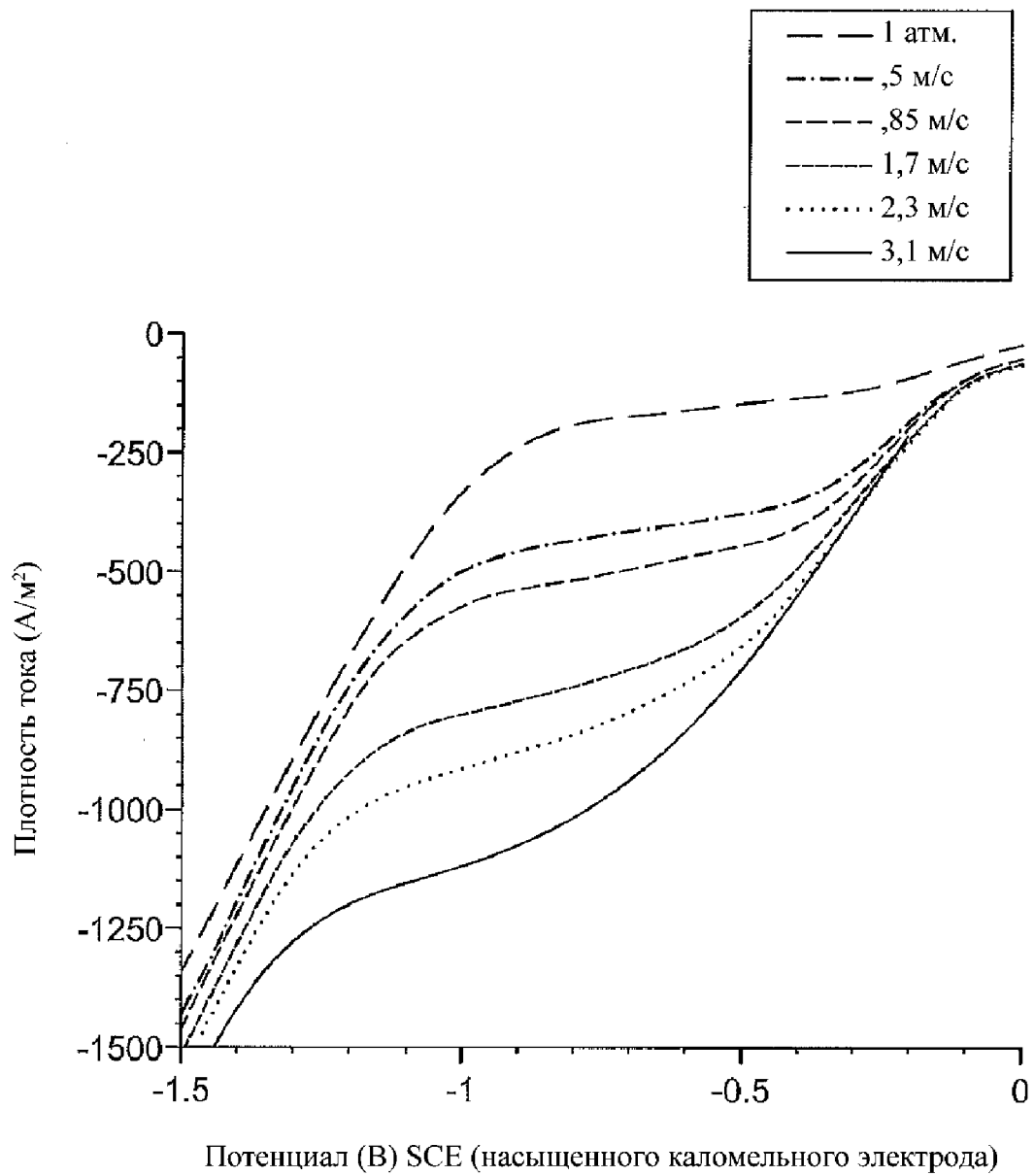


ФИГ. 13В

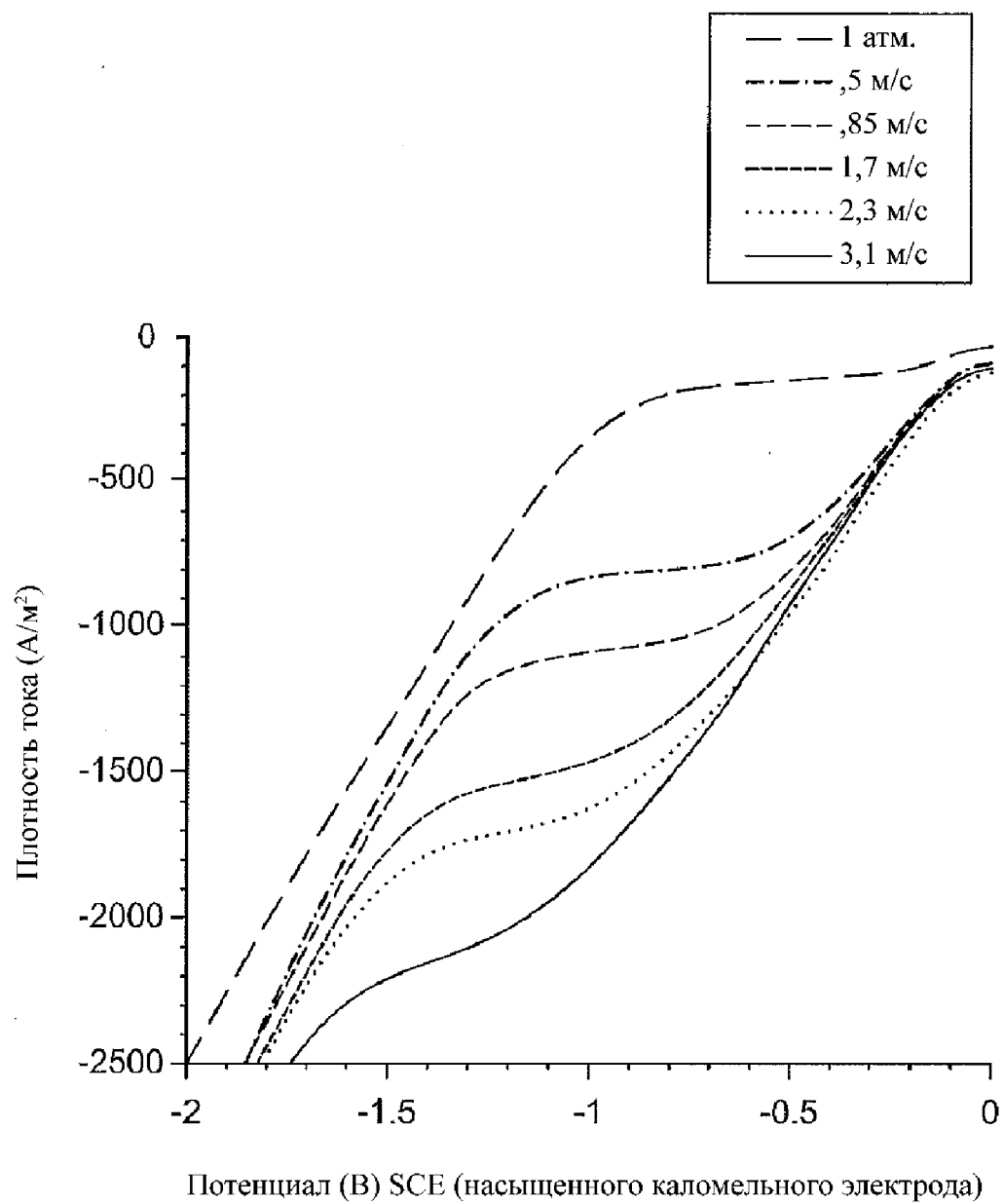


ФИГ. 14А

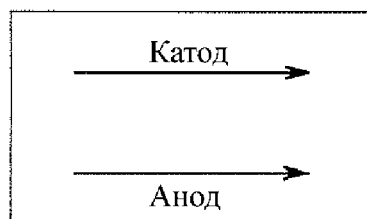
**ФИГ. 14В**



ФИГ. 14С

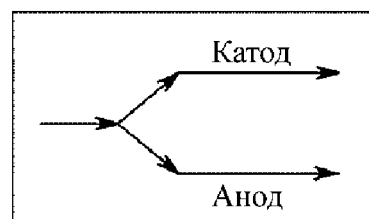


ФИГ. 14D



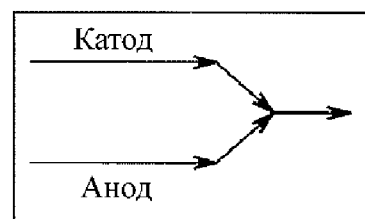
Разделенные потоки

ФИГ. 15А



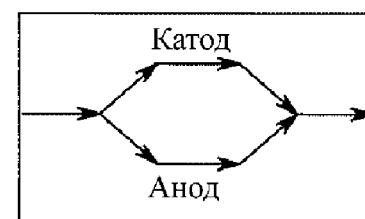
Разделение потоков

ФИГ. 15В



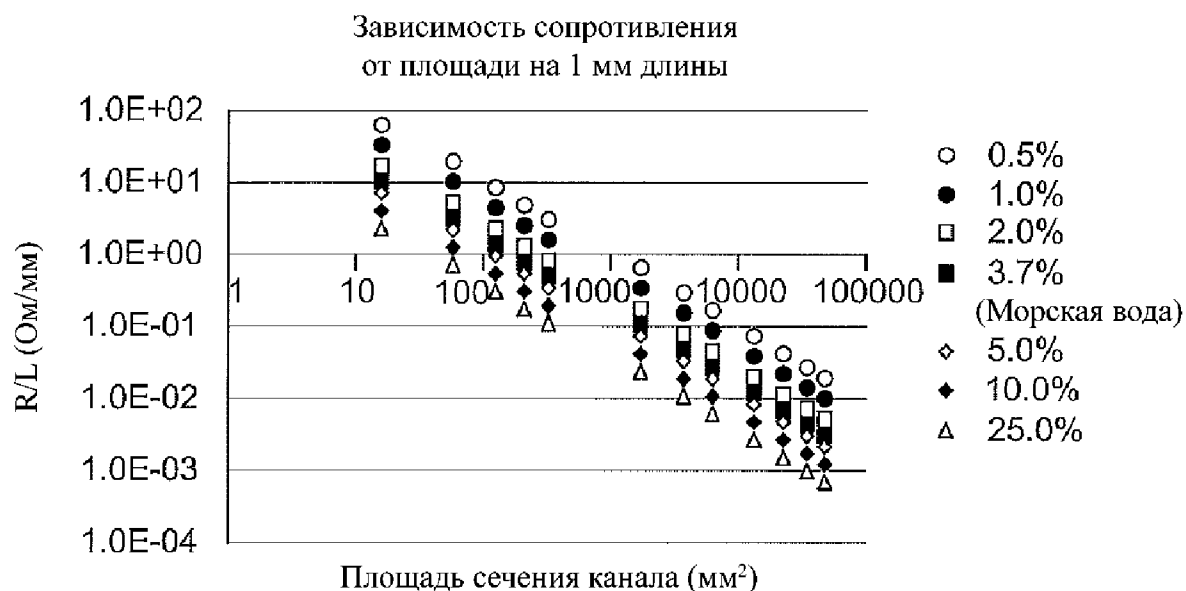
Слияние потоков

ФИГ. 15С

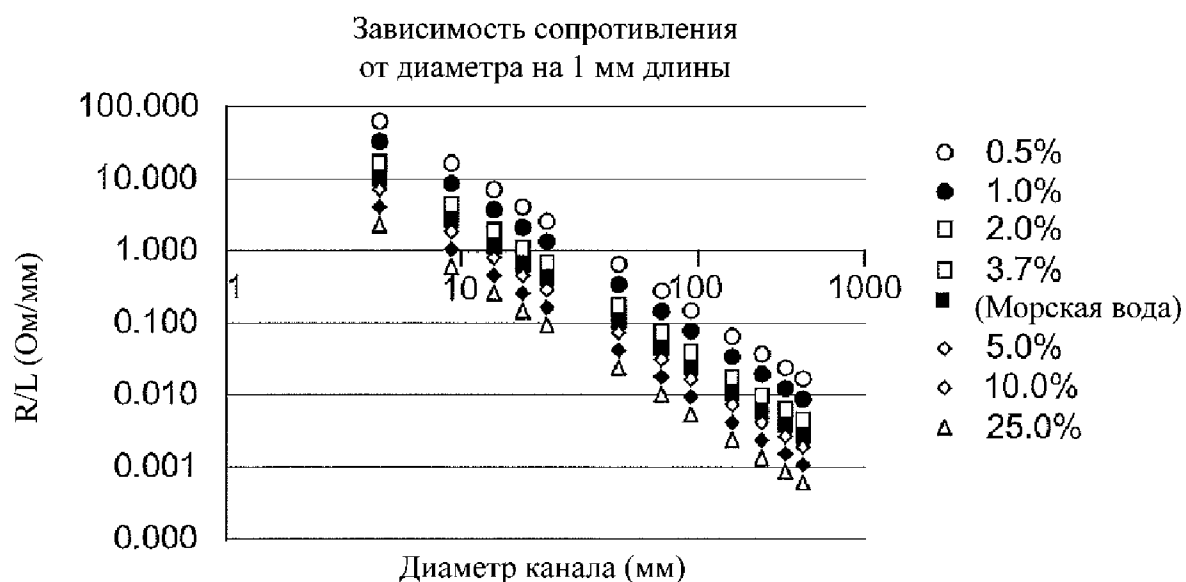


Разделение
слияние потоков

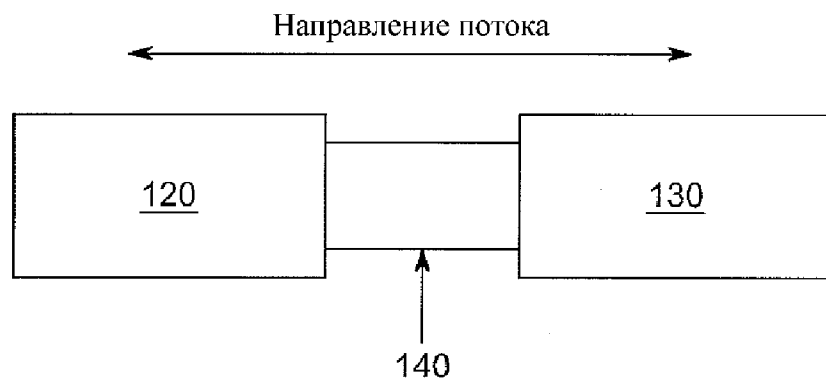
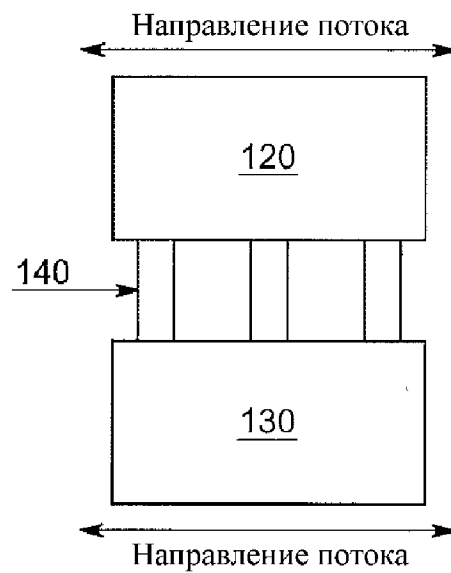
ФИГ. 15D

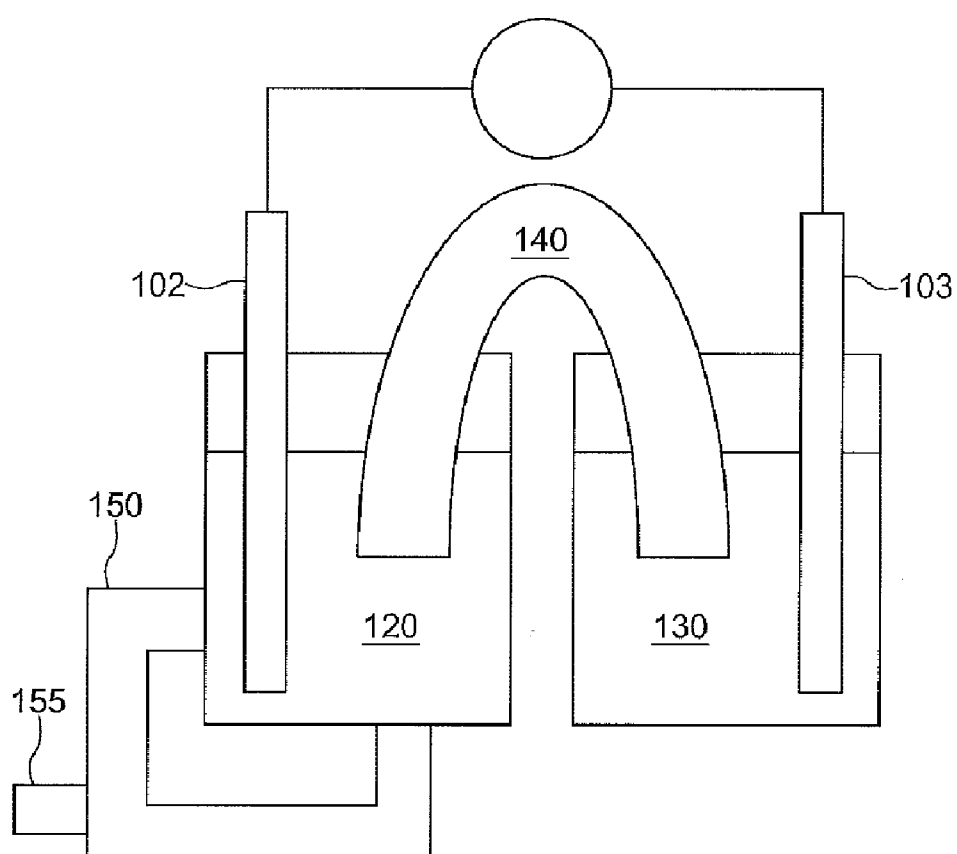


ФИГ. 16А



ФИГ. 16В

**ФИГ. 17А****ФИГ. 17В**



ФИГ. 18