ОПИСАНИЕ ПОЛЕЗНОЙ МОДЕЛИ К ПАТЕНТУ

(12)

РЕСПУБЛИКА БЕЛАРУСЬ



(13) \mathbf{U}

(46) 2005.09.30

(19) **BY** (11) **2150**

 $(51)^7$ C 03B 8/02

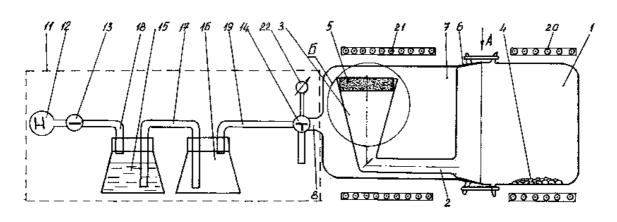
НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ИНТЕЛЛЕКТУАЛЬНОЙ СОБСТВЕННОСТИ

(54) УСТРОЙСТВО ДЛЯ ЛЕГИРОВАНИЯ МАТЕРИАЛОВ ХАЛЬКОГЕНИДАМИ И ГАЛОГЕНАМИ

- (21) Номер заявки: и 20040631
- (22) 2004.12.27
- (71) Заявитель: Учреждение образования "Гомельский государственный технический университет имени П.О. Сухого" (ВУ)
- (72) Авторы: Алексеенко Александр Анатольевич; Бойко Андрей Андреевич; Россол Александр Иванович; Подденежный Евгений Николаевич (ВУ)
- (73) Патентообладатель: Учреждение образования "Гомельский государственный технический университет имени П.О. Сухого" (ВУ)

(57)

- 1. Устройство для легирования материалов халькогенидами и галогенами, содержащее соединенные между собой приемную и реакционную камеры, снабженные входными патрубками, отличающееся тем, что место соединения камер выполнено разъемным, причем входной патрубок приемной камеры снабжен полой чашей, а входной патрубок реакционной камеры соединен с вакуумно-поглотительным постом.
- 2. Устройство по п. 1, **отличающееся** тем, что чаша выполнена в виде усеченных конуса или пирамиды, меньшее основание которых обращено к входному патрубку приемной камеры.
- 3. Устройство по п. 1, отличающееся тем, что место разъема камер снабжено, по меньшей мере, двумя замками.
- 4. Устройство по п. 1, **отличающееся** тем, что вакуумный пост выполнен в виде последовательно соединенных насоса с кранами и двух поглотителей, в один из которых помещен раствор щелочи.



(56)

- 1. Патент 2085482 Российской Федерации, МПК⁶ С 01В 19/02. Способ получения теллура высокой чистоты / В.А. Ананичев, А. Мохаммад (RU). Заявка № 95106246/25; заявл. 24.04.1995.
- 2. Кудрявцев А.А. Химия и технология селена и теллура / Под. ред. И.В. Тананаева. М.: Высшая школа, 1961. С. 61-63.
- 3. Мохаммад А., Блинов Л.Н. Обзор методов синтеза галогенсодержащих халькогенидных стекол // Физика и химия стекла. Т.30, № 4. С. 458-464.

Полезная модель относится к области синтеза неупорядоченных твердофазных материалов, содержащих активные и летучие компоненты, а более конкретно - к устройствам для легирования стекол халькогенидами или галогенами, в частности кварцевых стекол, легированных селенидом меди.

Процессы получения и введения в состав стекол указанных выше компонентов сложны из-за их высокой летучести, повышенной активности, высокого давления паров, содержащих легирующие элементы, повышенной взрывоопасности, возможности загрязнения окружающей среды и др. - поэтому и устройства для реализации процессов проектируются (изготавливаются) с учетом перечисленных выше особенностей.

Известно устройство для получения теллура [1], содержащее две сообщающиеся камеры из кварцевого стекла с патрубками, в одну из которых загружают теллурсодержащий реагент и входной патрубок этой камеры запаивают. Нагревом этой камеры до 425-450 °C обеспечивают выделение чистого теллура и переход примесей в виде конденсата по сообщающемуся патрубку во вторую камеру, после чего запаивают входной патрубок второй камеры.

Однако при последующем легировании теллуром стекла и утилизации примесей приходится разгерметизировать камеры, что не исключает попадания в окружающую среду токсичных веществ.

Известно также использование кварцевых камер со входными патрубками [2] в качестве устройства для легирования элементарным селеном золь-гель стекол. После помещения пористой заготовки ксерогеля и гранулированного селена внутрь реакционной камеры последнюю запаивают и в течение часа нагревают до 1200 °C, выдерживают при этой температуре, охлаждают, а для извлечения изделия камеру разбивают. Пары селена и продукты реакции попадают в атмосферу.

И в первом и во втором случаях устройства подвергают разрушению, они являются устройствами разового применения и не обеспечивают нейтрализации токсичных веществ после вскрытия.

Наиболее близкой по технической сущности и достигаемому результату является конструкция устройства для синтеза халькогенидных стекол [3], содержащего соединенные между собой приемную и реакционную камеры с входными патрубками, причем приемная камера изнутри жестко соединена с реакционной камерой. Устройство работает следующим образом. Активное или летучее легирующее вещество, находящееся в стеклянной колбе, вводят внутрь приемной камеры, последнюю вакуумируют и герметизируют. Затем в реакционную камеру помещают неактивные компоненты шихты, ее также вакуумируют и герметизируют. Далее разрушают стеклянную колбу, обеспечивая ввод активного компонента в реакционную камеру, где начинается процесс его взаимодействия с шихтой. Для продолжения синтеза и легирования получаемой заготовки устройство помещают в печь, выдерживают, охлаждают и извлекают заготовку.

Однако для извлечения заготовки устройство необходимо разбить, что не позволяет использовать его повторно и изолировать от окружающей среды токсичные вещества или их нейтрализовать.

Задачей, на решение которой направлена заявляемая полезная модель, является обеспечение возможности многократного использования устройства и повышение безопасности процесса легирования материалов халькогенидами или галогенами.

Это достигается тем, что в известном устройстве для легирования материалов халькогенидами или галогенами, содержащем соединенные между собой приемную и реакционную камеры, снабженные входными патрубками, место соединения камер выполнено разъемным, причем входной патрубок приемной камеры снабжен полой чашей, а выходной патрубок реакционной камеры соединен с вакуумно-поглотительным постом. При этом чаша выполнена в виде усеченного конуса или пирамиды, меньшее основание которой обращено к входному патрубку приемной камеры, место соединения камер снабжено, по меньшей мере, двумя замками, а вакуумно-поглотительный пост представляет насос с кранами и два поглотителя, в один из которых налит раствор щелочи.

Выполнение места соединения камер разъемным, в виде сопрягаемых по шлифованной поверхности конусов (наружного и внутреннего) позволяет использовать устройство многократно, обеспечивает удобство размещения легирующего компонента в приемной камере, а также размещение исходной заготовки и извлечение легированного изделия из реакционной камеры. Для надежности место соединения снабжено, по меньшей мере, двумя замками, каждый из которых представляет собой два наклонных в противоположные стороны прилива на внешних поверхностях камер, кинематически связанные между собой упругим элементом. В качестве последнего может быть использована бесконечная пружина растяжения.

С учетом требования инертности, теплостойкости, удобства сварки, возможности визуального наблюдения процесса легирования, материалом камер может быть кварцевое стекло (например, ТУ РБ 400051785.002-2003). Полая чаша, находящаяся на конце входного патрубка приемной камеры, служит для размещения в ней пористой матрицы, являющейся исходной заготовкой для легирования, причем продольная ось чаши перпендикулярна продольной оси патрубка, а форма чаши в виде усеченных конуса или пирамиды позволяет размещать в ней исходную заготовку соответствующей формы в плане так, чтобы пары, содержащие атомы легирующего элемента (например, селена), проходя из приемной камеры по патрубку в реакционную камеру, могли равномерно проникать через поры заготовки.

Вакуумный пост, содержащий непосредственно вакуумный насос, два поглотителя, в один из которых помещен раствор щелочи, и регулирующие краны, предназначен для создания и контроля в камерах давления 10-15 Па, поддержания такого давления в процессе легирования при нагреве и охлаждении камер, нейтрализации токсичных продуктов реакции, предотвращения последствий и возможных нештатных ситуаций (выход из строя в процессе легирования насоса, резкое увеличение объема газообразных продуктов при нагреве твердого халькогенида (Se, S, Te) или галогена (I, Br) в приемной камере), выравнивания давлений внутри камер и снаружи перед их разгерметизацией.

На фиг. 1 представлен общий вид заявляемого устройства, на фиг. 2 - вид A с фиг. 1, поясняющий конструкцию замка в месте соединения камер, на фиг. 3 - выносной элемент из фиг. 1, поясняющий форму выполнения полой чаши, в зависимости от формы легируемой заготовки.

Устройство содержит приемную камеру 1 (фиг. 1) с входным патрубком 2, снабженным на конце полой чашей 3 (фиг. 3), через которую засыпают в камеру гранулы легирующего вещества 4, а затем помещают исходную заготовку 5. Камера 1 по разъему 6, соединена с реакционной камерой 7, имеющей патрубок 8. Место соединения снабжено, по меньшей мере, двумя замками (фиг. 2), выполненными в виде двух приливов 9, стянутых гибким упругим элементом 10. Вакуумный пост 11 включает насос 12, два крана (ГОСТ 7995-80) 13 и 14, поглотители: с раствором щелочи 15 и пустой 16, соединенные между собой патрубками 17, 18 и 19. При работе устройства термическое активирование процесса осуществляется нагревателями 20 и 21. Для контроля давления в системе служит манометр 22.

Устройство готовят к работе следующим образом. В приемную камеру 1 (фиг. 1) через горловину полой чаши 3 и входной патрубок 2 засыпают гранулы или порошок легирующего халькогенидного или галогенного вещества. В верхнюю часть чаши 4 помещают заготовку 5 соответствующей формы в плане (фиг. 3). Затем по разъему 6 соединяют камеру 1 с реакционной камерой 7 и фиксируют место разъема упругим элементом 10, стягивая камеры последним за выступы 9. При этом ориентируют положение образца 5 в верхней половине камеры 7 параллельно горизонту. В таком положении камеры помещают в две печи (на чертежах не показаны) так, что в одной печи приемная камера 1 располагается между нагревателями 20, а в другой печи реакционная камера 7 располагается между нагревателями 21.

К выступающему из второй печи входному патрубку 8 реакционной камеры 7 подключают вакуумный пост 11 так, чтобы краны 13 и 14 были открыты для движения воздуха по патрубкам 18 и 19, причем последние через притертые пробки вводят только в верхние части поглотителей 15 и 16, в то время как патрубок 17 опускают к придонным частям поглотителей так, что один конец его погружают в раствор щелочи в поглотителе 15, ближайшем к вакуумному насосу 12.

Устройство работает так: включают вакуумный насос 12, удаляя воздух из реакционной 7 и приемной камеры 1. Образец 5, за счет своей пористости, и раствор щелочи в поглотителе 15 не препятствуют удалению воздуха из камер, создавая разряжение 10-15 Па. Включают нагреватели 20 и 21, регулируя время и температуру нагрева камеры 1 до 500-600 °C, камеры 7 до 1200 °C. При указанных температурах в приемной камере происходит процесс превращения твердого халькогенида или галогена 4 в газообразное состояние. А так как насос 12 работает постоянно, то поток газообразного легирующего вещества проходит через поры заготовки, вступая в реакцию с компонентами пористой матрицы. Продукты реакции и непрореагировавшие токсичные вещества нейтрализуются щелочью в поглотителе 15.

Если в ходе эксперимента выйдет из строя насос 12, раствор щелочи из поглотителя 15, за счет разности давлений, может "погнать" по патрубку 17 в поглотитель 16, который является резервным на случай такой аварийной ситуации. Из поглотителя 16 щелочь в нагретые камеры уже не попадет. При описываемой аварийной ситуации необходимо оперативно перекрыть кран 13 и произвести починку или замену насоса 12.

Для извлечения готового изделия осуществляют в заданном режиме охлаждение камер до температуры окружающей среды, отключают насос 12 и перекрывают кран 13, а кран 14 устанавливают в положение, при котором воздух из атмосферы попадает в реакционную камеру 7, выравнивая давление и давая возможность свободного разъединения камер, сняв упругие элементы 10, по разъему 6.

Рассмотрим работу устройства на конкретном примере получения легированного селеном кварцевого стекла, которое может быть использовано как функциональный материал в лазерной технике для получения пассивных затворов.

В приемную камеру 1 засыпают гранулированный селен 4 общей массой 9 мг.

Пористую SO₂-заготовку (ксерогель), содержащую наночастицы металлической меди размером 10-50 нм, полученную по известной технологии [2] и представляющую собой пластину цилиндрической формы в плане, помещают в полую чашу соответствующей формы 3. Соединяют приемную камеру 1 с реакционной камерой 7 по разъему 6 и располагают камеры в двух трубчатых муфельных электропечах СНОЛ 12,5/3,5 между нагревателями 20 и 21. К патрубку 8 подключают вакуумный пост 11. Насосом 12 вакуумируют камеры, создавая давление в них 10-15 Па. Величину разряжения контролируют манометром 22. Реакционную камеру 7 нагревают со скоростью 8-10°/мин до 500 °C и включают подогрев приемной камеры 1. При достижении температуры 550-600 °C дальнейший нагрев приемной камеры прекращают, а в реакционной камере температуру повышают до 1200 °C.

Переходя в приемной камере из твердого в газообразное состояние, селен, за счет наличия тока газа, создаваемого насосом, проходит через поры заготовки 5 и взаимодействует с коллоидными частицами меди, образуя селенид меди Cu_2Se . При этом происходит формирование из заготовки 5 монолитного кварцевого золь-гель стекла, легированного наночастицами Cu_2Se .

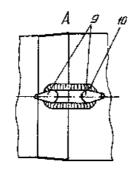
После выдержки при финишной температуре 1200 °C в течение 10 мин печи выключают и охлаждают до комнатной температуры. Учитывая, что $M_{Se} = 78,96$ г/моль, объем приемной камеры 1 для испарения селена $V \approx 185$ см 3 , а скорость откачки составляет порядка 1 л/мин, для поддержания непрерывного потока паров селена в течение всего времени нагрева и спекания стекла (2 ч) масса гранулированного селена, помещаемого в приемную камеру, составляет не менее 100 мг.

В процессе работы устройства насосом 12 осуществляется постоянная откачка непрореагировавших паров селена, селеноводорода H_2 Se и других летучих примесей и их нейтрализация в растворе щелочи поглотителя 15.

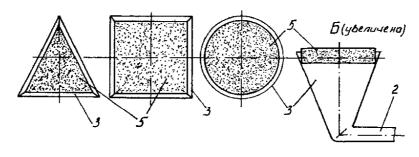
После охлаждения камер насос 12 отключается, трехходовым краном 14 полости камер соединяются с атмосферой, происходит выравнивание давлений и, сняв упругие элементы 10, обеспечивается разъем и извлечение камер 1 и 7 из печей и доступ к изделию из монолитного легированного стекла. Затем следует отсоединение вакуумного поста 11, промывка камер раствором щелочи - и устройство опять готово к работе.

Аналогично работает устройство при получении стекол различной формы в плане, легированных как халькогенидами (S, Se, Te), так и галогенами (Br, I).

Таким образом, заявляемое устройство для легирования материалов халькогенидами и галогенами позволяет его многократно использовать, повышая безопасность процесса легирования за счет постоянной нейтрализации токсичных продуктов синтеза.



Фиг. 2



Фиг. 3