

## (12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ЕВРАЗИЙСКОМУ ПАТЕНТУ

(45) Дата публикации и выдачи патента

2022.11.16

(21) Номер заявки

202090362

(22) Дата подачи заявки

2018.07.20

(51) Int. Cl. *C01B 3/02* (2006.01) **C01B 3/04** (2006.01) C01C 1/04 (2006.01) **C25B 1/04** (2006.01) C01B 3/38 (2006.01) **C01B 13/02** (2006.01)

## СПОСОБ СОВМЕСТНОГО ПАРАЛЛЕЛЬНОГО ПРОИЗВОДСТВА МЕТАНОЛА И **АММИАКА**

(31) PA 201700425; PA 201700522; PA 201800237; PA 201800351; PA 201800345; PA 201800352

- (32) 2017.07.25; 2017.09.25; 2018.05.28; 2018.07.06; 2018.07.06; 2018.07.06
- (33) DK
- (43) 2020.05.18
- (86) PCT/EP2018/069790
- (87) WO 2019/020520 2019.01.31
- (71)(73) Заявитель и патентовладелец:

ХАЛЬДОР ТОПСЁЭ A/C (DK)

(72) Изобретатель:

Хан Пат А. (DK)

(74) Представитель:

Беляева Е.Н. (ВҮ)

US-A1-2009165459 US-A1-2007299144 (56)

KAGGERUD K.H. ET AL.: "Chemical and process integration: Synergies in co-production of power and chemicals from natural gas with CO<sub>2</sub> capture", APPLIED THERMAL ENGINEERING, PERGAMON, OXFORD, GB, vol. 26, no. 13, 1 September 2006 (2006-09-01), pages 1345-1352, XP024987895, ISSN: 1359-4311, DOI: 10.1016/ J.APPLTHERMALENG.2005.05.024 [retrieved on 2006-09-01] pages 1349-135; fig. 4 US-Å1-2012100062

**C07C 29/151** (2006.01)

В изобретении представлен способ совместного параллельного производства метанола и аммиака (57) на основании автотермического риформинга с использованием обогащенного кислородом воздуха, полученного путем электролиза воды и воздухоразделения, и производства аммиака с использованием водорода, полученного путем электролиза воды, и азота, полученного в ходе воздухоразделения.

Изобретение относится к совместному параллельному производству метанола и аммиака. В частности, настоящее изобретение основано на электролизе воды для получения водорода и кислорода и воздухоразделении для получения азота и кислорода. Кислород, полученный путем электролиза и воздухоразделения, используют для получения синтез-газа для производства метанола путем автотермического парового риформинга углеводородного сырья, а азот, полученный в ходе воздухоразделения, и водород, полученный путем электролиза, на параллельной стадии способа используют для синтеза аммиака.

В ходе обычного процесса синтеза метанола синтез-газ, как правило, получают с использованием так называемого процесса двухэтапного риформинга. В ходе процесса двухэтапного риформинга десульфуризованное углеводородное сырье, как правило, природный газ, подвергают первичному риформингу в реакторе первичного парового риформинга метана (ПРМ), а затем в адиабатическом реакторе вторичного парового риформинга путем частичного окисления водорода и углеводородов и адиабатического парового риформинга остаточных количеств углеводородов с этапа частичного окисления. Адиабатический вторичный риформер работает с использованием практически чистого кислорода на этапе частичного окисления. Практически чистый кислород, как правило, поступает из воздухоразделительной установки (ВРУ).

В качестве альтернативы для получения синтез-газа с помощью процесса двухэтапного риформинга может быть использован отдельный реактор ПРМ или отдельный реактор автотермического риформинга.

Независимо от того, используют ли отдельный реактор ПРМ, двухэтапный риформинг или отдельный ATP, полученный газ будет содержать водород, монооксид углерода и диоксид углерода, а также другие компоненты, обычно включающие метан и пар.

Традиционный способ получения синтез-газа для производства аммиака заключается в эндотермическом паровом риформинге углеводородного сырья, которое может представлять собой природный газ или высшие углеводороды, в трубчатом паровом риформере с огневым подогревом путем контактирования с катализатором парового риформинга. Затем газ, прошедший первичный риформинг, подают во вторичный адиабатический риформер, где происходит частичное окисление части водорода и остаточных количеств углеводородов в газе, прошедшем первичный риформинг, с использованием технологического воздуха, обогащенного кислородом, в присутствии катализатора вторичного риформинга. Из вторичного риформера отводят неочищенный синтез-газ, содержащий водород, азот, монооксид углерода и диоксид углерода, образовавшийся в ходе вышеуказанных реакций парового риформинга сырья, и азот, который вводят в газ посредством добавления воздуха на стадии вторичного риформинга.

В последнее время, для получения синтез-газа для производства аммиака рассматривается возможность использования сочетания электролиза воды для получения водорода и разделения воздуха для получения азота. Полученные таким образом водород и азот смешивают в стехиометрических отношениях с образованием синтез-газа для производства аммиака. Однако проблема с сочетанием электролиза и разделения воздуха заключается в том, что кислород образуется в качестве побочного продукта как при электролизе, так и при разделении воздуха, что бесполезно при синтезе аммиака и может рассматриваться как энергопотеря.

Современные способы совместного производства метанола и аммиака включают, как правило, параллельные процессы, в которых используют общую секцию риформинга для получения синтез-газа, который разделяют на отдельные параллельные потоки, один из которых используют для синтеза метанола, а другой - для синтеза аммиака. Совместное производство метанола и аммиака может также осуществляться последовательно или поэтапно, когда вначале осуществляют конверсию синтез-газа, полученного в секции риформинга, в метанол, а непрореагировавший газ, содержащий оксиды углерода и водород, затем используют для синтеза аммиака. В зависимости от необходимого соотношения метанольного продукта и аммиачного продукта требуется этап конверсии водяного газа и/или удаления диоксида углерода потока синтез-газа, в результате чего происходит выброс  $CO_2$  в атмосферу, а также необходимость инвестиций в дорогостоящее и сложное оборудование для осуществления реакции конверсии оксида углерода в диоксид углерода и/или удаления диоксида углерода.

Настоящее изобретение основано на сочетании автотермического парового риформинга с использованием кислорода, полученного путем электролиза воды и из воздухоразделительной установки (ВРУ) при частичном окислении углеводородного сырья в ходе процесса автотермического риформинга. Водород, полученный путем электролиза, и азот, полученный в ВРУ, в параллельном процессе используют для синтеза аммиака.

Таким образом, настоящее изобретение относится к способу совместного параллельного производства метанола и аммиака, включающему следующие этапы:

- (а) предоставление углеводородного сырья;
- (b) приготовление отдельного потока водорода и отдельного потока кислорода путем электролиза воды;
- (с) приготовление отдельного потока кислорода и отдельного потока азота путем воздухоразделения;
- (d) подача по меньшей мере части отдельного потока кислорода с этапа (b) и по меньшей мере части отдельного потока кислорода с этапа (c) в автотермический риформер;

- (е) автотермический риформинг в автотермическом риформере углеводородного сырья с этапа (а) с получением синтез-газа для производства метанола, содержащего водород и оксиды углерода;
- (f) конверсия синтез-газа для производства метанола с получением неочищенного метанола на этапе синтеза метанола; и параллельно
- (g) подача по меньшей мере части отдельного потока водорода с этапа (b) и отдельного потока азота с этапа (c) в контур синтеза аммиака и конверсия потока азота и водорода с получением аммиака.

Синтез-газ для производства метанола предпочтительно имеет состав, соответствующий так называемому модулю ( $M=(H_2-CO_2)/(CO+CO_2)$ ) 1,9-2,2 или более предпочтительно немного больше 2 (например, 2,0-2,1). В зависимости от состава углеводородного сырья модуль в синтез-газе для производства метанола с этапа автотермического риформинга может быть ниже предпочтительного значения. При таких обстоятельствах к синтез-газу может быть добавлена часть водорода, полученного в результате электролиза воды, для регулирования предпочтительного значения модуля.

Таким образом, в соответствии с одним вариантом осуществления изобретения модуль (M=(H<sub>2</sub>-CO<sub>2</sub>)/(CO+CO<sub>2</sub>)) в синтез-газе для производства метанола с этапа (e) регулируют до значения в диапазоне 1,9-2,2 путем добавления части отдельного потока водорода с этапа (b) в синтез-газ для производства метанола с этапа (e).

В соответствии с еще одним вариантом осуществления изобретения весь поток водорода, полученного путем электролиза, или его часть подают вместе с азотом из воздухоразделительной установки во всасывающую секцию компрессора подпиточного газа в контуре синтеза аммиака в количестве, достаточном для обеспечения молярного отношения водорода к азоту 2,7-3,3 в синтез-газе для производства аммиака, полученном на этапе (g).

Преимущества способа по настоящему изобретению, по существу, заключаются в отсутствии потерь или незначительных потерях энергии при электролизе воды и воздухоразделении, а также в уменьшении масштабов ВРУ из-за того, что часть кислорода, используемого при автотермическом риформинге, получена путем электролиза воды.

В соответствии с предпочтительным вариантом осуществления изобретения электроэнергию для электролиза воды и/или воздухоразделения получают из возобновляемых источников, что ведет к дополнительному преимуществу снижения выбросов CO<sub>2</sub>.

## ФОРМУЛА ИЗОБРЕТЕНИЯ

- 1. Способ совместного параллельного производства метанола и аммиака, включающий следующие этапы:
  - (а) предоставление углеводородного сырья;
- (b) приготовление отдельного потока водорода и отдельного потока кислорода путем электролиза воды;
- (с) приготовление отдельного потока кислорода и отдельного потока азота путем воздухоразделения;
- (d) подача по меньшей мере части отдельного потока кислорода с этапа (b) и по меньшей мере части отдельного потока кислорода с этапа (c) в автотермический риформер;
- (е) автотермический риформинг в автотермическом риформере углеводородного сырья с этапа (а) с получением синтез-газа для производства метанола, содержащего водород и оксиды углерода;
- (f) конверсия синтез-газа для производства метанола с получением неочищенного метанола на этапе синтеза метанола; и параллельно
- (g) подача по меньшей мере части отдельного потока водорода с этапа (b) и отдельного потока азота с этапа (c) в контур синтеза аммиака и конверсия потока азота и водорода с получением аммиака, причем отдельный поток водорода, полученный путем электролиза, с этапа (b) подают вместе с отдельным потоком азота из воздухоразделительной установки с этапа (c) во всасывающую секцию компрессора подпиточного газа в контур синтеза аммиака, в количестве, достаточном для обеспечения молярного отношения водорода к азоту 2,7-3,3 в синтез-газе для производства аммиака, полученном на этапе (g).
- 2. Способ по п.1, отличающийся тем, что модуль  $(M=(H_2-CO_2)/(CO+CO_2))$  в синтез-газе для производства метанола с этапа (е) регулируют до значения в диапазоне 1,9-2,2 путем добавления части отдельного потока водорода с этапа (b) в синтез-газ для производства метанола с этапа (е).
- 3. Способ по любому из пп.1 и 2, отличающийся тем, что электролиз воды и/или воздухоразделение осуществляют с помощью возобновляемых источников энергии.