

SU 403656



Государственный комитет
Совета Министров СССР
по делам изобретений
и открытий

Зависимое от авт. свидетельства № —

Заявлено 09.VIII.1971 (№ 1694909/23-4)

с присоединением заявки № —

Приоритет —

Опубликовано 26.X.1973. Бюллетень № 43

Дата публикации описания 18.IV.1974

№ 03656

М. Кл. С 07c 9/04
С 07c 1/04

УДК 547.211(088.8)

Авторы
изобретения

В. В. Будников и А. И. Кривова

Заявитель

ВСЕСОЮЗНАЯ
РАДА ПО ТЕХНИЧЕСКОМУ
СТАНДАРТИЗАЦИИ
БИБЛИОТЕКА

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ МЕТАНА

Изобретение относится к получению метана гидрированием окислов углерода и может быть использовано, в частности, в производстве аммиака.

Известен способ гидрирования окислов углеродов, по которому газ, содержащий окислы углерода и водород, направляют в реакционный объем, заполненный гранулированным катализатором, имеющим в своем составе соединения кобальта или железа. Для осуществления известного способа применяют дорогостоящие катализаторы. Во время работы гранулы катализатора разрушаются, продукты разрушения (катализаторная пыль) выносятся из реакционного объема, загрязняя гидрируемый газ, забивая газоходы. Объем катализатора от постоянного выноса пыли склонен к усадке, и в толще катализатора образуются «мешки», способствующие проскоку окислов углерода.

По предлагаемому способу, с целью упрощения процесса, реакционный объем, предназначенный для гидрирования окислов углерода, заполняют катализатором-пемзобетоном. Гидрируемый газ пропускают через поры монолита пемзобетона.

По предлагаемому способу используют катализатор-пемзобетон в виде слошного пористого монолита, пропускающего через поры гидрируемую смесь.

2

Пример. Через металлическую трубу внутренним диаметром 20 мм, заполненную пемзобетоном-катализатором в объеме 15 см³ пропускали гидрируемый газ, состоящий из азотно-водородной смеси, предназначенной для синтеза аммиака и различных количеств в не окислов углерода. Экспериментальные данные сведены в таблицу.

Температура, °C	Расход газа, л/час	Содержание окиси углерода в исходном газе, см ³ /л	Степень гидрирования, %
100	30	12	93,2
100	—	15	97,5
140	—	40	99,0
140	40	—	99,0

20

Для проверки предлагаемого способа возможности контактирования водорода окислами углерода на стенах металлической трубы были проведены следующие опыты. Азотно-водородную смесь, содержащую 40 см³/м³ окиси углерода, пропускали через железную трубку диаметром 20 мм, заполненную до 40 см³ железной стружкой. Тот же газ пропускали через стеклянную трубку диаметром 20 мм, заполненную в виде пробки д

25

30

15 см³ монолитом пемзобетоном-катализатором; тот же газ пропускали через керамическую трубку диаметром 20 мм, заполненную до 15 см³ катализатором-пемзобетоном.

Аналisis азотно-водородной смеси на выходе из трубы показал, что содержание окиси углерода по выходу из трубы уменьшилось и осталось 40 см³/м³. при варьировании температуры 100—140°С и расхода газа 0,25—30 л/час. В последующих двух опытах «стеклянная» и керамическая

трубка» степень гидрирования колебалась при расходе газа до 30 л/час и температурах 100—140°С в пределах 90,2—99,9%.

Преимущества

Способ получения метана путем гидрирования природного газа водородом в водородоодержащем газом над катализатором, отличающимся тем, что в целью упрощения процесса, в качестве катализатора применяют пемзобетон.