КРАТКАЯ АННОТАЦИЯ РАБОТЫ

«Регулирование активности и селективности катализаторов Pt/ZrO₂ в процессе окисления метана за счет реализации кинетического гистерезиса»

Пахаруков Илья Юрьевич Пахарукова Вера Павловна Шутилов Алексей Александрович

Введение

Явление гистерезиса, т. е. зависимости свойств функционирующей каталитической системы не только от внешних параметров, но и от предыстории данного состояния системы распространено в гетерогенном катализе и обычно связывается с нелинейностью механизма каталитического процесса. Выявление причин появления таких гистерезисов является эффективным инструментом в исследовании механизма протекания процесса.

Ранее было впервые показано [1, 2], что существует концентрационный гистерезис в реакции низкотемпературного окисления метана на катализаторе Pt/y-Al₂O₃. Было обнаружено, что возможны два стабильных стационарных состояния каталитической системы – с низкой и высокой каталитической активностью, реализующиеся при одних и тех же внешних условиях в зависимости от направления изменения обогащенности смеси метан:кислород. Природа возникновения данного явления слабо изучена. фундаментальной точки зрения, изучение данного явления открывает новые возможности для получения информации о деталях механизма протекания реакции. Прикладной интерес определяется потенциалом использования явления гистерезиса для управления активностью и селективностью процесса.

Варьирование материала носителя предоставляет дополнительные возможности для выяснения причин возникновения гистерезиса. Диоксид циркония, часто используемый в качестве материала носителя, характеризуется полиморфизмом: существуют стабильные и метастабильные фазы ZrO_2 (моноклинная, тетрагональная, кубическая). Выбор модификации ZrO_2 , как правило, существенно влияет на состояние активного компонента и позволяет изменять функциональные свойства катализаторов на его основе.

Цель работы

Изучение возможности регулирования активностью и селективностью катализаторов Pt/ZrO_2 в процессе окисления метана за счет реализации кинетического гистерезиса.

Основные задачи

- Изучение явления кинетического гистерезиса в реакции окисления метана на серии катализаторов Pt/ZrO₂.
- Диагностика структурной организации нанесенных Pt/ZrO₂ катализаторов. Изучение влияние фазового состава носителя на структуру и состояние нанесенной платины.
- Установление влияния фазового состава носителя на функциональные характеристики нанесенных платиновых катализаторов и параметры каталитического гистерезиса.

Предполагаемые подходы к решению задач (этапы исследований)

- Обзор научной литературы по заявленной теме.
- Приготовление серии носителей ZrO₂ с разным фазовым составом. Синтез нанесенных платиновых катализаторов Pt/ZrO₂ на их основе.
- Систематические исследования физико-химических характеристик материалов носителей и нанесенных платиновых катализаторов методами рентгеновской дифракции, радиального распределения электронной плотности, рентгенофотоэлектронной спектроскопии и т.д.
- Экспериментальная проверка на проточно-циркуляционной установке возможности регулирования активностью и селективностью катализаторов Pt/ZrO_2 в процессе окисления метана за счет реализации кинетического гистерезиса.

Имеющийся научный задел; экспериментальное оборудование

Ранее проведенные каталитические испытания в проточно-циркуляционном режиме позволили нам обнаружить концентрационный гистерезис в реакции окисления метана на катализаторе Pt/γ - Al_2O_3 . Используя данный гистерезис, можно улучшить активность катализатора с уровня конверсии ~15% до ~95%. У авторов накоплен большой опыт исследования данного явления. Результаты работ вошли в кандидатскую диссертацию, научную статью (еще одна подготовлена к печати), тезисы докладов международных и российских конференций, патент и были поддержаны двумя грантами. Каталитические эксперименты по данной работе также будут проведены на современной проточно-циркуляционной установке при атмосферном давлении.

Работы по синтезу необходимых носителей и катализаторов уже начаты. Приготовлен катализатор 1 вес.% $Pt/(Ce-ZrO_2)$, представляющий собой нанокристаллическую систему, состоящую из некогерентно сросшихся между собой кристаллитов ZrO_2 тетрагональной

структуры (94%), модифицированных оксидом церия, размером около 8 нм. Также приготовлен платиновый катализатор на основе носителя, представляющего смесь тетрагональной (35%) и моноклинной (65%) фаз ZrO_2 .

У коллектива накоплен опыт в исследовании нанокристаллических материалов на основе диоксида циркония. Были получены важные для целенаправленного приготовления носителей катализаторов результаты по влиянию дисперсности, способа синтеза и модифицирующих добавок на структуру оксидов ZrO₂. Особенности структуры охарактеризованы на всех уровнях: на атомном, на уровне кристаллитов и на уровне устройства вторичных частиц, когда может проявляться наноструктурирование [3, 4]. Так например, выполнена структурная диагностика Cu/ZrO₂ катализаторов на основе различных модификаций диоксида циркония. Выявлены различия в формировании частиц оксида меди на поверхности различных фаз ZrO₂ важные для понимания различной активности Cu/ZrO₂ катализаторов в серии каталитических процессов [4, 5, 6, 7, 8].

В проекте будет использовано современное оборудование: рентгеновские дифрактометры D8 Bruker Advance, станции для дифракционных исследований Центре синхротронного и терагерцового излучения ИЯФ.

Использованная литература

_

 $^{^{1}}$ Пахаруков И.Ю. // Автореферат дисс. на соиск. уч. ст. канд. хим. наук. Из-во. ИК СО РАН, Новосибирск, 2009.

² Пахаруков И. Ю., Бекк И. Э., Матросова М. М., Бухтияров В. И., Пармон В. Н. // Доклады академии наук, 2011, том 439, № 2, -С. 211–214.

³V.P. Pakharukova, E.M. Moroz, D.A. Zyuzin, V.I. Zaikovskii, F.V. Tuzikov,G.R. Kosmambetova, P. E. Strizhak // J. Phys. Chem.C, 2012, V. 116, № 17, -P. 9762–9768

⁴ Э.М. Мороз, В.П. Пахарукова // LAP Lambert Academic Publishing, 2014.

⁵ V.P. Pakharukova, E.M. Moroz, V.V. Kriventsov, T.V. Larina, A.I. Boronin, L.Yu. Dolgikh, P.E. Strizhak // J. Phys. Chem. C. -2009. -V.113. -№51. –P.21368–21375.

⁶ V.P. Pakharukova, E.M. Moroz, V.V. Kriventsov, D.A. Zyuzin, G.R. Kosmambetova, P.E. Strizhak // Applied catalysis A: Gen. -2009. –V.365. -P.159-164.

⁷ А.В. Гуральский, В.П. Пахарукова, Г.Р. Космамбетова, П.Е. Стрижак, Э.М. Мороз, В.И. Гриценко // Теоретическая и экспериментальная химия. -2009. -№2. -C.115-120.

⁸ G.R. Kosmambetova, E.M. Moroz, A.V. Guralsky, V.P. Pakharukova, A.I. Boronin, T.S. Ivashchenko, V.I. Gritsenko, P.E.Strizhak//International Journal of Hydrogen Energy 2011, 36, - P.1271-1275.