Отзыв

официального оппонента на диссертационную работу Дмитрачкова Алексея Михайловича "Взаимодействие NO с оксидными носителями и нанесенными платиновыми катализаторами в ходе их приготовления и в условиях реакции нейтрализации оксидов азота", представленной на соискание ученой степени кандидата химических наук по специальности 1.4.14. Кинетика и катализ.

Диссертационная работа Дмитрачкова А.М. направлена на изучение особенностей взаимодействия оксида азота (II) с оксидными носителями и платиновыми катализаторами на их основе, в том числе в реакции нейтрализации NO водородом в богатых кислородом условиях., а также на повышение термической стабильности нанесенных наночастиц активного компонента. Актуальность исследования подтверждается большим количеством опубликованных за последние десятилетие научных работ по данным направлениям, а также растущими требованиями экологических стандартов и промышленности.

Структура и объем диссертационной работы

Представленная автором диссертация оформлена в соответствии с требованиями ВАК РФ. Структура и объем диссертации соответствует требованиям, предъявляемым к квалификационным работам, представляемым на соискание степени кандидата химических наук. Рассматриваемая диссертационная работа состоит из введения, 5 глав, выводов, списка сокращений и условных обозначений и списка литературы. Работа изложена на 108 страницах, содержит 4 таблиц, 42 рисунка. Список литературы состоит из 159 наименований.

Во введении обоснована актуальность темы исследований, сформулирована цель, поставлены задачи работы, указаны положения, выносимые на защиту, апробация работы и личный вклад автора.

В главе 1 приведен обзор исследований, посвященных теме диссертационной работы из которого сформулированы задачи, включающие разработку катализаторов СКВ на основе Pt/γ-Al₂O₃ с повышенной термической стабильностью и изучение атомномолекулярных механизмов в ходе реакции (H₂-CKB), а также процессов модификации.

В главе 2 (Экспериментальная и методическая часть) изложено описание методов исследования, описание экспериментальных установок, использованных в работе и методики исследований.

Основная часть состоит из трех глав. Глава 3 посвящена исследованию нанесенных на оксидные носители платиновых катализаторов. Изложены результаты РФЭС исследований, в том числе в режиме in situ, взаимодействия реакционной смеси

(NO+H₂+O₂) с оксидными носителями и платиновыми катализаторами на их основе, с последующей идентификацией обнаруженных состояний с применением расчетов DFT.

Глава 4 посвящена модификации пористого оксида алюминия и платиновых катализаторов на его основе. Приведено описании процедуры модификации, а также продемонстрированы результаты, показывающие повышение термической стабильности нанесенных платиновых катализаторов как в сверхвысоковакуумных условиях, так и в условиях реакции окисления моноксида углерода.

В Главе 5 представлены методика и результаты исследования модификации модельного носителя AlO_x/FeCrAl посредством введения азота в состав поверхности пленки оксида алюминия. Приведены данные исследования механизма модификации.

В заключительной части работы представлены основные результаты и выводы, представлен список основных сокращений и приведен список цитируемой литературы.

Научная новизна

Методом *in situ* РФЭС показано, что условиях реакции селективного каталитического восстановления оксидов азота водородом в богатых кислородом условиях платина находится в металлическом состоянии, при этом в зависимости от природы носителя наблюдаются различия в аккумулировании кислорода в поверхностных и приповерхностных слоях платины. Показано, что в присутствии NO в газовой фазе на всех изученных оксидных носителях (γ-Al₂O₃, WO₃/ZrO₂ и ZrO₂) наблюдается образование поверхностных форм азота, описываемых общей формулой Me_xO_yN_z. Показана принципиальная особенность оксида алюминия и носителей, на его основе заключающаяся в способности стабилизировать комплекс NO на поверхности в присутствии восстановителей.

Впервые разработаны процедура модификации γ -Al₂O₃ и методика модификации модельной системы AlO_x/FeCrAl введением азота в состав поверхности. Показано влияние таких модификации на термическую стабильность нанесенных Pt и Pt и

Теоретическая и практическая значимость работы

Полученная информация о влияния природы оксидного носителя на химическое состояние активного компонента и состав азотсодержащих адсорбционных состояний поверхности носителя может быть использована для оптимизации и улучшенич каталитических свойств платиновых катализаторов на оксидных носителях в реакции нейтрализации оксида азота в выхлогных газах, выделяемых в результате работы двигателя внутреннего сгорания.

Разработанные процедуры модификации пористого и модельного оксидов алюминия могут быть использованы для контроля распределения активного компонента по размерам и по поверхности носителя и стабилизации нанесенных металлических частиц по отношению к спеканию, таким образом снижая скорость термической деактиваций катализаторов.

При прочтении диссертационной работы возник ряд вопросов и замечаний:

- 1. В тексте работы присутствует ряд опечаток, а также не всегда есть расшифровка используемых аббревиатур при первом упоминании. Однако данные недочеты несущественны и не влияют на общее восприятие содержания диссертации.
- 2. В обзорной части литературы практически не уделяется внимание термодинамическому описанию процессов селективного восстановления оксидов азота водородом, включая термодинамические выходы в разных условиях и конкурирующие процессы.
- 3. Отмечена высокая чувствительность исследуемых систем к рентгеновскому пучку, что приводит к изменению степени окисления компонентов под действием излучения. Несмотря на это, количественной оценки радиационно-индуцированных эффектов не приведено. В работе не представлены систематические данные о влиянии времени экспозиции на состав поверхности. Неясно, проводилась ли оценка изменения процентного соотношения степеней окисления Рt при различных режимах облучения. Включение таких данных повысило бы достоверность результатов РФЭС и позволило бы количественно оценить устойчивость изучаемых систем.
- 4. Описание экспериментальной части (в частности, условий модификации γ-Al₂O₃ оксидом азота (II) при 550 °C) недостаточно подробно: не указаны расход газа, время контакта, контроль по отходящим газам, масса образца и т.д., что снижает воспроизводимость процедуры.
- 5. В работе автор исследует объекты, содержащие железо, оксиды вольфрама, диоксид кремния и диоксид циркония. Однако функции этих компонентов в каталитическом процессе не анализируются, несмотря на их потенциально важную роль как активных центров, промоторов или структурообразующих агентов. Желательно кратко рассмотреть каталитические и электронные свойства данных оксидов и обосновать целесообразность их включения в составы модельных систем.
- 6. В диссертации представлены отдельные фрагменты данных по каталитическим тестам, но отсутствует структурированный раздел, посвящённый методике и результатам каталитических испытаний. Это затрудняет понимание экспериментальных условий, интерпретацию валидности выявленных корреляций между составом поверхности и каталитическими свойствами, а также сопоставление с литературными данными. Показаны конверсия/селективность, но нет скоростей в уд. единицах (моль с г г г или на поверхность платины), нормировки на дисперсию Рt и активные центры это мещает

связать структуру и активность, сопоставить образцы с литературными данными.

- 7. Исследования катализаторов в ESCALAB HP велись при $p \le 0.02$ мбар в отсутствии воды; в реакторных тестах, напротив, присутствует 10 % H_2O . Это создает разрыв между условиями спектроскопии и каталитических испытаниями и затрудняет прямую экстраполяцию результатов на рабочие режимы. Можно было провести каталитические испытания без воды, чтобы сделать сравнение более валидным.
- 8. В диссертации подчёркивается влияние модифицированного носителя (в том числе, введения азота, вольфрама, железа) на состояние активных центров и поведение катализатора в реакции селективного восстановления оксидов азота водородом. Однако не представлены каталитические испытания образцов, не содержащих платину. Это не позволяет однозначно оценить самостоятельную роль носителя и/или модификаторов в активации реакционной смеси, а также исключить их возможное участие в механизме реакции.
- 9. В выводах упоминаются квантово-химические расчёты (DFT), однако в тексте диссертации отсутствует описание используемых методов, расчетных моделей, условий моделирования (тип функционала, базисный набор, программный пакет), а также не приведены конкретные результаты. Это не позволяет оценить достоверность расчетной части и её связь с экспериментальными выводами.
- 10. В работе обсуждаются различные формы азота возникающие при модификации γ -Al₂O₃ оксидами азота, включая нитраты, нитриты и оксинитридные фрагменты. Однако интерпретация РФЭ-спектров N1s электронов зачастую проводится без опоры на дополнительные независимые методы верификации (например, ИК-спектроскопию, термопрограммированные десорбцию/восстановление NOx). В некоторых случаях допустимы различные трактовки компонент со сходными положениями связывающих энергий, особенно при отсутствии точной зарядовой калибровки. Для повышения достоверности интерпретации желательно привлекать другие физико-химические методы или приводить более подробные аргументы из литературных источников.

Сделанные замечания имеют частный характер, не касаются основных выводов и не умаляют достоинств и значимости диссертационной работы Дмитрачкова А. М., которая выполнена на высоком методическом уровне с применением современных физико-химических методов исследования, в том числе в режиме *in situ*. Выводы являются обоснованными и сделаны на основании большого объема экспериментальных данных, что исключает сомнения в их достоверности.

Опубликованные работы и свтореферат Дмитрачкова А.М. правильно и полно отражают основное содержание диссертации.

Диссертационная работа Дмитрачкова А.М. "Взаимодействие NO с оксидными носителями и нанесенными платиновыми катализаторами в ходе их приготовления и в условиях реакции нейтрализации оксидов азота" является законченным научно-квалификационным исследованием, которое по объему экспериментальных данных, актуальности, научной новизне и практической значимости соответствует всем требованиям ВАК РФ, предъявляемым к диссертационным работам на соискание ученой степени кандидата наук согласно пунктам 9 − 14 «Положения о присуждении ученых степеней» (утвержденного Постановлением Правительства РФ от 24.09.2013 № 842 в действующей редакции», а её автор – Дмитрачков Алексей Михайлович – заслуживает присуждения ученой степени кандидата химических наук по специальности 1.4.14 – Кинетика и катализ.

Я, Каплин Игорь Юрьевич, согласен на включение моих персональных данных в документы, связанные с работой диссертационного совета 24.1.222.01 при Федеральном государственном бюджетном учреждении науки «Федеральный исследовательский центр «Институт катализа им. Г.К. Борескова СО РАН» и их дальнейшую обработку.

Официальный оппонент:

Каплин Игорь Юрьевич кандидат химических наук по специальности 1.4.14 — «Кинетика и катализ» доцент кафедры физической химии химического факультета Федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования «Московский государственный университет имени М. В. Ломоносова»

Почтовый адрес:

119991, Москва, Ленинские горы, дом 1, строение 3, ГСП-1, МГУ, химический факультет

Ten +77 (495) 939 33 37

e-mail: kaplinigormsu@gmail.com

доцент кафедры физической химии

к.х.н.

Каплин Игорь Юрьевич

Подпись к.х.н. доцента кафедры физической химии Каплина Игоря Юрьевича заверяю,

И.о. декан химического факультета МГУ имени М.В. Ломоносова, д.х.н. проф С.С. Карлов