«УТВЕРЖДАЮ» ФГБУН Института химии дого тела УрО РАН октор химических наук / М.В. Кузнецов / «8» октября 2025

### ОТЗЫВ

ведущей организации ФГБУН «Институт химии твердого тела Уральского отделения Российской академии наук»

на диссертационную работу Дмитрачкова Алексея Михайловича на тему "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 (химические науки)

# Актуальность темы диссертации

Процесс сжигания ископаемого топлива сопровождается выделением токсичных побочных продуктов горения, нейтрализация которых является важной задачей. На сегодняшний день нейтрализация выбросов как для стационарных, так и для мобильных устройств осуществляется главным образом с применением катализаторов. Повышение экологичности данного процесса связано с улучшением существующих, а также разработкой новых катализаторов нейтрализации опасных компонентов выбросов. Другой важной задачей катализа является решение проблемы дезактивации катализаторов, в частности, путем термического спекания частиц активного компонента. Одним из способов повышения термической стабильности активного компонента является химическая модификация носителя. В работе А.М. Дмитрачкова проведено исследование в обозначенных выше актуальных направлениях с применением современных физико-химических методов.

актуальных направлениях с применением современных физико-химических методов.

особенностей Целью исследования являлось выявление взаимодействия поверхности платиновых нанесенных катализаторов с реакционной смесью в ходе реакции нейтрализации NO водородом в избытке кислорода (H<sub>2</sub>-SCR), включая изучение закономерностей взаимодействия NO с поверхностью оксидных носителей, а также использование полученных закономерностей ДЛЯ совершенствования катализаторов, включая модификацию оксидов алюминия посредством введения азота для изменения стабильности нанесенных наночастиц металлов ПО отношению К термическому спеканию.

## Новизна проведенных исследований

Диссертант впервые получил ряд важных результатов, среди которых можно выделить следующие:

- Методом *in situ* РФЭС показано, что условиях реакции  $H_2$ -SCR платина на катализаторах  $Pt/Al_2O_3/SiO_2$  и  $Pt/WO_3/Al_2O_3/SiO_2$  находится в металлическом состоянии, при этом в зависимости от природы носителя наблюдаются различия в аккумулировании кислорода в поверхностных и приповерхностных слоях платины, объясняющие отличия в каталитические характеристики данных систем;
- Впервые разработаны процедуры модификации  $\gamma$ -Al $_2$ O $_3$  и модельной системы AlOx/FeCrAl введением азота в состав поверхности. Показано влияние таких модификации на термическую стабильность нанесенных Pt и Au наночастиц, нанесенных на такие модифицированные носители.

### Ценность результатов для науки и техники

Результаты работы, раскрывающие особенности взаимодействия реакционной смеси с катализаторами, создают основу для

совершенствования платиновых катализаторов нейтрализации  $NO_x$ . Разработанные процедуры модификации носителя направлены на решение проблемы спекания, обеспечивая стабилизацию активных частиц и, как следствие, повышая ресурс катализаторов для практического применения.

Работа состоит из введения, 5 глав, выводов, списка сокращений и условных обозначений и списка литературы. Работа изложена на 108 страницах, содержит 4 таблицы, 42 рисунка. Список литературы состоит из 159 наименований.

Во введении обоснована актуальность темы исследования и изложена ее цель.

**В главе 1** приведен обзор литературы, сформулированы выводы из него, обоснованы поставленные задачи.

**В главе 2** представлено описание методов исследования, экспериментальных подходов и установок, использованных в работе.

Глава 3 посвящена исследованию платиновых катализаторов на оксидных носителях, в том числе методом in situ РФЭС в условиях, моделирующих реакцию H<sub>2</sub>-SCR. В рамках данного раздела было показано различие во взаимодействии как активного компонента, так и материалов носителей при взаимодействии с реакционной смесью, а также отдельными ее компонентами. Кроме того, была проведена идентификация образующихся при взаимодействии азотсодержащих состояний на поверхности носителей с использованием метода DFT.

Глава 4 посвящена целенаправленной модификации оксида алюминия посредством обработки в потоке NO и исследованию влияния данной модификации на термическую стабильность нанесенных наночастиц.

Глава 5 посвящена исследованию процесса модификации модельного носителя AlOx/FCA введением азота в состав тонкой пленки оксида

алюминия на поверхности сплава, а также характеризации полученных систем.

В заключении приведены выводы по диссертационной работе.

Основные результаты доложены на 5 всероссийских и международных конференциях. По данным диссертационной работы опубликовано 4 статьи в рецензируемых журналах, которые входят в перечень в международной системе научного цитирования Web of Science.

### По диссертационной работе есть следующие вопросы и замечания:

- 1. Для каталитической нейтрализации оксида азота (II), в частности, выхлопных газов автомобилей традиционно используют катализаторы на основе Pt-Rh. В данном случае выбор пал на селективное каталитическое восстановление водородом на платине в избытке кислорода. Насколько обоснован в такой схеме риск образования гремучего газа и возможности взрыва?
- 2. В постановочной части работы (пункты 1-3 "Цели и задачи") говорится о изучении *in situ* РФЭС взаимодействия реакционной среды  $NO+H_2+O_2$  с платиновыми катализаторами на оксидных носителях типа у-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, модификации этого носителя и т.д. Для реализации экспериментов готовились модельные слои Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> на сплаве FeCrAl путем окислительной сегрегации алюминия из сплава на поверхности. В ходе дальнейших исследований показано, что в реакциях NO с поверхностью созданных пленок оксида активно участвуют железо и (уравнения стр.86-87). Вопрос: хром на насколько корректно используемые в работе модельные образцы Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/FeCrAl отражают катализаторов  $\gamma$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, процессы на реальных носителях где отсутствуют указанные переходные металлы?
- 3. Спектр N1*s* при 396.3 эВ скорее ответственен за азот в нитридах алюминия, железа или хрома, нежели оксинитриде алюминия (стр.79).

Это не противоречит общей концепции автора. Азоту в оксинитриду алюминия свойственна позиция при 398-400 эВ, как указано в разделах 3.3 и 4.1.

- 4. В разделе 3.3 (стр.65) говорится о теоретических DFT-расчетах, подтверждающих позиции линий в N1s-спектре азота для различных составов Ме<sub>х</sub>О<sub>у</sub>N<sub>z</sub> и азотсодержащих структур на поверхности. Требуются пояснения деталей квантовохимических расчетов энергетических позиций остовных уровней азота, поскольку первопринципные расчеты, как правило, оперируют валентными состояниями, в то время как химические сдвиги и, тем более, энергетические позиции внутренних электронов (порядка 400 эВ ниже уровня Ферми) определяют с невысокой точностью.
- 5. Раздел 5.3 посвящен морфологии модельных носителей N-AlO<sub>x</sub>/FeCrAl и термической стабильности нанесенных золотых катализаторов. Непонятно, зачем изучать катализаторы на основе золота в диссертации, посвященной платиновым катализаторам. Соответственно, этот раздел не отражен в выводах по работе.

Указанные замечания не снижают ценности и значимости выполненных исследований.

# Соответствие автореферата основным положениям диссертации

Автореферат отражает содержание диссертации, актуальность темы исследования, новизну и значимость полученных результатов.

#### Заключение

Тема диссертационной работы, её основные научные положения, результаты и выводы полностью соответствуют паспорту специальности 1.4.14. «Кинетика и катализ». Автореферат соответствует структуре и содержанию диссертации. Высказанные замечания не затрагивают сути

постановлением Правительства Российской степеней, утвержденным

Федерации от 24 сентября 2013 г. № 842, а её автор заслуживает присуждения

ему учёной степени кандидата химических наук по специальности 1.4.14.

«Кинетика и катализ».

Диссертация и автореферат Дмитрачкова Алексея Михайловича на тему

"Взаимодействие NO с оксидными носителями и нанесенными платиновыми

катализаторами в ходе их приготовления и в условиях реакции нейтрализации

оксидов азота" были рассмотрены; заслушан и одобрен на заседании научного

семинара лаборатории квантовой химии и спектроскопии им. А.Л.

Ивановского (протокол «4 от 25 сентября 2025 г.).

Отзыв составил:

Доктор химических наук, главный научный сотрудник лаборатории

квантовой химин и спектоскопии им. А.Л. Ивановского

Адрес: 620077, Екатеринбург, ул. Первомайская, 91

Телефон: 8 (343) 374-5219