



SEMENOV INSTITUTE OF CHEMICAL PHYSICS



Сборник тезисов

II Всероссийской
научно-практической конференции
с международным участием

«Водород. Технологии. Будущее»

25-27

Октября

2021

г. Томск

ТОМСКИЙ
ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ



МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования
**«НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ
ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»**

ВОДОРОД. ТЕХНОЛОГИИ. БУДУЩЕЕ

Сборник тезисов докладов
II Всероссийской конференции с международным участием

25–27 октября 2021 г.

Томск 2021

УДК 620.92+661.96(063)

ББК 31.15+35.20л0

B62

Водород. Технологии. Будущее : сборник тезисов докладов II Всероссийской конференции с международным участием / Томский политехнический университет. – Томск : Изд-во Томского политехнического университета, 2021. – 93 с.

ISBN 978-5-4387-1046-2

В сборнике представлены материалы II Всероссийской конференции с международным участием «Водород. Технологии. Будущее» по следующим направлениям исследований: технологии получения водорода; транспортировка и хранение водорода; использование водорода; взаимодействие водорода с конструкционными материалами и безопасность водородных технологий.

УДК 620.92+661.96(063)

ББК 31.15+35.20л0

Редакционная коллегия

А.М. Лидер, д. т. н.; заведующий кафедрой – руководитель отделения экспериментальной физики на правах кафедры Инженерной школы ядерных технологий НИ ТПУ;
В.Е. Губин, к. т. н.; замдиректора по развитию Инженерной школы энергетики НИ ТПУ;
М.С. Сыртанов, к. т. н.; доцент отделения экспериментальной физики Инженерной школы ядерных технологий НИ ТПУ.

Материалы сборника представлены в авторской редакции.

Авторы несут полную ответственность за достоверность информации
и возможность её опубликования в открытой печати

Содержание

Секция 1 – Технологии получения водорода 8

<u>А.Ю. Алентьев, И.И. Пономарев, А.В. Волков, С.Д. Баженов</u> ПОЛИГЕТРОАРИЛЕНЫ С БЕНЗИМИДАЗОЛЬНЫМИ ФРАГМЕНТАМИ ДЛЯ ВЫСОКОТЕМПЕРАТУРНЫХ МЕМБРАННЫХ ПРОЦЕССОВ ВЫДЕЛЕНИЯ И ОЧИСТКИ ВОДОРОДА	9
<u>И.А. Артиох, А.А. Регер, Л.Н. Скворцова</u> ПРОИЗВОДСТВО ВОДОРОДА ПУТЕМ ФОТОКАТАЛИТИЧЕСКОГО РАЗЛОЖЕНИЯ ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ ЖЕЛЕЗОСОДЕРЖАЩИХ МЕТАЛЛОКЕРАМИЧЕСКИХ КОМПОЗИТОВ ПОД ВОЗДЕЙСТВИЕМ УФ И ВИДИМОГО СВЕТА	10
<u>В.С. Арутюнов</u> РОЛЬ ГАЗОХИМИЧЕСКИХ ТЕХНОЛОГИЙ В ПРОМЫШЛЕННОМ ПРОИЗВОДСТВЕ ВОДОРОДА	11
<u>С.В. Афанасьев, С.П. Сергеев</u> УНИФИЦИРОВАННЫЙ ЭНЕРГОСБЕРЕГАЮЩИЙ СПОСОБ ПЕРЕРАБОТКИ УГЛЕВОДОРОДОВ С ПОЛУЧЕНИЕМ ВОДОРОДА	12
<u>А.В. Варежкин</u> МЕМБРАННОЕ ВЫДЕЛЕНИЕ ВОДОРОДА ИЗ ПРОДУКТОВ РЕАКЦИИ ПАРОВОЙ КОНВЕРСИИ МЕТАНА	13
<u>А.А. Ведягин, И.В. Мишаков, Е.В. Шелепова, Ю.И. Бауман</u> ПОЛУЧЕНИЕ ВОДОРОДА ИЗ УГЛЕВОДОРОДОВ: ТЕКУЩЕЕ СОСТОЯНИЕ И ПЕРСПЕКТИВЫ	14
<u>А.Л. Габов, Н.А. Медведева, Н.Е. Скрябина</u> ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА МАГНИЕВЫХ КОМПОЗИЦИЙ В РЕАКЦИЯХ ВЫДЕЛЕНИЯ И СОРБЦИИ ВОДОРОДА	15
<u>М.А. Губанов, М.И. Иванцов, М.В. Куликова</u> ПОЛУЧЕНИЕ ВОДОРОДА В ПРОЦЕССЕ КАТАЛИТИЧЕСКОГО РАЗЛОЖЕНИЯ МЕТАНА НА СТРУКТУРИРОВАННЫХ НИКЕЛЬСОДЕРЖАЩИХ КАТАЛИЗАТОРАХ	16
<u>А.Ю. Зайченко, Д.Н. Подлесный, М.В. Цветков, Е.А. Салганский, М.В. Салганская</u> КОНВЕРСИЯ ИЗОПРОПАНОЛА В СИНГАЗ В РЕЖИМЕ ФИЛЬТРАЦИОННОГО ГОРЕНИЯ	17
<u>Н.А. Иванова, А.А. Зазыкина, В.В. Тишкин, О.К. Алексеева</u> АНТИКОРРОЗИОННЫЕ ПОКРЫТИЯ НА ОСНОВЕ ТИТАНА ДЛЯ ЭЛЕКТРОДОВ ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИХ УСТРОЙСТВ С ТВЕРДЫМ ПОЛИМЕРНЫМ ЭЛЕКТРОЛИТОМ	18
<u>А.И. Низовский, А.В. Куликов, В.И. Бухтияров</u> МАТЕРИАЛ ДЛЯ ВОДОРОДНЫХ КАРТРИДЖЕЙ НА ОСНОВЕ АЛЮМИНИЕВЫХ КОНСТРУКЦИОННЫХ СПЛАВОВ АКТИВИРОВАННЫХ Ga-In ЭВТЕКТИКОЙ	19
<u>А.Г. Каренгин, А.А. Каренгин, А.А. Кузнецова, И.Ю. Новоселов</u> ПЛАЗОХИМИЧЕСКИЙ СИНТЕЗ И ИССЛЕДОВАНИЕ ОКСИДНЫХ КОМПОЗИЦИЙ ДЛЯ ДИСПЕРСИОННОГО ЯДЕРНОГО ТОПЛИВА ВЫСОКОТЕМПЕРАТУРНЫХ ГАЗООХЛАЖДАЕМЫХ РЕАКТОРОВ ДЛЯ ПРОИЗВОДСТВА ВОДОРОДА	20
<u>Б.П. Адуев, Д.Р. Нурмухаметов, Н.В. Нелибина, Г.М. Белокуров, Я.В. Крафт, З.Р. Исмагилов</u> ПОЛУЧЕНИЕ ВОДОРОДА ПРИ ОКИСЛЕНИИ НАНОЧАСТИЦ АЛЮМИНИЯ В ВОДЕ ПРИ ВОЗДЕЙСТВИИ ЛАЗЕРНЫХ ИМПУЛЬСОВ	21
<u>И. В. Кудрин</u> СПОСОБ ПОИСКОВ В НЕДРАХ ЗЕМЛИ СКОПЛЕНИЙ ГАЗООБРАЗНЫХ ВОДОРОДА И ГЕЛИЯ	22
<u>Х.Б. Кушхов, М.Н. Лигидова</u> ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ СИНТЕЗ ЭЛЕКТРОДНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ОСНОВЕ НАНОДИСПЕРСНЫХ ПОРОШКОВ КАРБИДА ВОЛЬФРАМА И МОЛИБДЕНА И ИХ КОМПОЗИТОВ С УГЛЕРОДОМ И ПЛАТИНОЙ ДЛЯ ЭЛЕКТРОЛИЗЕРОВ И ТОПЛИВНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ	24
<u>М.Н. Ларичев, Н.С. Шайтура</u> ВНЕДРЕНИЕ ТЕХНОЛОГИИ ПОЛУЧЕНИЯ ЧИСТОГО ВОДОРОДА ПУТЕМ ОКИСЛЕНИЯ АЛЮМИНИЯ ВОДОЙ	25
<u>А.А. Марков, О.В. Меркулов, И.А. Леонидов, М.В. Патракеев</u> РАЗРАБОТКА МЕМБРАННОГО РЕАКТОРА ДЛЯ СОВМЕСТНОГО ПРОИЗВОДСТВА ВОДОРОДА И СИНТЕЗ-ГАЗА	26
<u>И.В. Мишаков, А.А. Ведягин, Ю.В. Шубин</u> ПОЛУЧЕНИЕ ВОДОРОДА ИЗ УГЛЕВОДОРОДОВ: КУДА ДЕВАТЬ УГЛЕРОД?	27
<u>В.Ф. Мышикин, С.А. Сосновский, В.А. Хан, А.В. Лукин</u>	

О ВОЗМОЖНОСТИ УПРАВЛЕНИЯ КОНДЕНСАЦИЕЙ УГЛЕРОДА В ЗОНЕ ЗАКАЛКИ ВОДОРОД - УГЛЕРОДНОЙ СМЕСИ.....	28
<u>А.В. Никитин, А.В. Озерский</u>	
ЭНЕРГОЭФФЕКТИВНЫЙ СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ВОДОРОДА С НИЗКОЙ ЭМИССИЕЙ CO ₂	29
<u>А.Я. Пак, Ю.З. Васильева, А.А. Гумовская, Ж.С. Болатова</u>	
СИНТЕЗ КАРБИДОВ МЕТАЛЛОВ БЕЗВАКУУМНЫМ ЭЛЕКТРОДУГОВЫМ МЕТОДОМ И ОЦЕНКА ВОЗМОЖНОСТИ ИХ ПРИМЕНЕНИЯ В КАЧЕСТВЕ КАТАЛИЗАТОРОВ ПРОЦЕССОВ ПОЛУЧЕНИЯ ВОДОРОДА	30
<u>Д.Н. Подлесный, А.Ю. Зайченко, М.В. Цветков, Е.А. Салганский, М.В. Салганская</u>	
ПАРЦИАЛЬНОЕ ОКИСЛЕНИЕ ОТРАБОТАННОГО МАСЛА В РЕАКТОРЕ С ПОДВИЖНЫМ СЛОЕМ ДЛЯ ПОЛУЧЕНИЯ СИНТЕЗ-ГАЗА	31
<u>А.И. Пушкарев, С.С. Полисадов, М.М. Анисимов, Ю. Струков</u>	
ПЛАЗМОХИМИЧЕСКИЙ ПИРОЛИЗ МЕТАНА В БАРБОТАЖНОМ РЕАКТОРЕ	32
<u>Е.А. Салганский, М.В. Цветков, А.Ю. Зайченко, Д.Н. Подлесный, И.В. Седов</u>	
ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ ОЦЕНКА РЕЖИМОВ НЕКАТАЛИТИЧЕСКОЙ КОНВЕРСИИ ПРИРОДНОГО ГАЗА С ПОЛУЧЕНИЕМ ВОДОРОДА	33
<u>В.М. Скачков, Л.А. Пасечник, Н.А. Сабирзянов</u>	
ЖИДКИЕ ГАЛЛИЕВЫЕ СПЛАВЫ ДЛЯ АКТИВАЦИИ АЛЮМИНИЯ И ПОЛУЧЕНИЯ ЧИСТОГО ВОДОРОДА РАЗЛОЖЕНИЕМ ВОДЫ.....	34
<u>С.А. Сосновский, В.Ф. Мышкин, А.В. Лукин, Н.И. Головков</u>	
РАЗРАБОТКА ПОЛУЧЕНИЯ ВОДОРОДА С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ ПРОЦЕССОВ НА АСИММЕТРИЧНОМ ПЕРЕМЕННОМ ТОКЕ В УСЛОВИЯХ РЕЗОНАНСНЫХ ВЗАИМОДЕЙСТВИЙ	35
<u>А.Я. Столяревский</u>	
АДИАБАТИЧЕСКАЯ КОНВЕРСИЯ МЕТАНА В ВОДОРОДНОЙ ЭНЕРГЕТИКЕ	36
<u>В.П. Толстой, М.В. Канева, Е.В. Батищева, Л.И. Кукло</u>	
НОВЫЕ ВЫСОКОЭФФЕКТИВНЫЕ ЭЛЕКТРОКАТАЛИЗАТОРЫ ДЛЯ РЕАКЦИЙ ВЫДЕЛЕНИЯ ВОДОРОДА И КИСЛОРОДА ПРИ ЭЛЕКТРОЛИЗЕ ВОДЫ, СИНТЕЗИРОВАННЫЕ МЕТОДОМ ИОННОГО НАСЛАИВАНИЯ	37
<u>С. М. Фролов</u>	
ДЕТОНАЦИОННЫЕ ТЕХНОЛОГИИ ПОЛУЧЕНИЯ ВОДОРОДА ИЗ ОРГАНИЧЕСКИХ ОТХОДОВ	38
<u>М.В. Цветков, Е.А. Салганский, Д.Н. Подлесный, А.Ю. Зайченко, Ю.Ю. Цветкова, И.В. Седов</u>	
ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ ОЦЕНКА ПОЛУЧЕНИЯ ВОДОРОДА НЕКАТАЛИТИЧЕСКОЙ КОНВЕРСИЕЙ БИОГАЗА	39
<u>Н.С. Шайтура, М.Н. Ларичев</u>	
СПОСОБЫ ПОВЫШЕНИЯ ЭФФЕКТИВНОСТИ ПОЛУЧЕНИЯ ВОДОРОДА ПУТЬЮ ОКИСЛЕНИЯ АЛЮМИНИЯ ВОДОЙ	40
<u>C. Goswami, B.J. Borah, I.P. Prosvirin, I.Z. Ismagilov, E.V. Matus, M.A. Kerzhentsev, P. Bharali</u>	
INTRIGUING ROLE OF CeO ₂ IN ENHANCING ELECTROCATALYTIC ACTIVITY OF Pd ₃ M/C (M = Co, Ni, Cu) IN DIRECT FORMIC ACID OXIDATION FOR HYDROGEN PRODUCTION	41
<u>Секция 2 – Транспортировка и хранение водорода</u>	<u>42</u>
<u>Ю.С. Нечаев, Е.А. Денисов, А.О. Чертаев, С.Ю. Давыдов</u>	
О НЕОБЫЧНЫХ СОСТОЯНИЯХ ВОДОРОДА В ГРАФИТОВЫХ НАНОВОЛОКНАХ	43
<u>S.P. Verevkin</u>	
HYDROGEN OR NOT(HING)!! DOMESTIC HYDROGEN: TECHNOLOGY FOR SAFE HYDROGEN STORAGE AND RELIES	44
<u>Е.В. Аникина, В.П. Бескачко</u>	
УГЛЕРОДНЫЕ МЕТА-НАНОТРУБКИ КАК МАТЕРИАЛ-НАКОПИТЕЛЬ ВОДОРОДА: DFT МОДЕЛИРОВАНИЕ	45
<u>Е.Ю. Аникина, В.Н. Вербецкий</u>	
ТЕРМОДИНАМИКА ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ВОДОРОДА С ИМС: МЕТОД КАЛОРИМЕТРИИ КАЛЬВЕ	46
<u>А.А. Арбузов, С.А. Можжухин, Б.П. Тарасов</u>	
МАГНИЙ-ГРАФЕНОВЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ АККУМУЛИРОВАНИЯ И ГЕНЕРИРОВАНИЯ ВОДОРОДА ..	47
<u>Д.В. Блинов, В.И. Борзенко, А.В. Безудный, А.Н. Казаков</u>	

СИСТЕМНАЯ ИНТЕГРАЦИЯ МЕТАЛЛОГИДРИДНЫХ УСТРОЙСТВ С ТВЕРДОПОЛИМЕРНЫМИ ТОПЛИВНЫМИ ЭЛЕМЕНТАМИ И ЭЛЕКТРОЛИЗЕРАМИ	48
<u>Д.Г. Видяев, Е.А. Борецкий, И.К. Зайцев, В.И. Иванов</u>	
АНАЛИЗ ВЛИЯНИЯ ДОБАВОК И УСЛОВИЙ ФАБРИКАЦИИ НА СОРБЦИОННУЮ СПОСОБНОСТЬ К ВОДОРОДУ ТАБЛЕТОК НА ОСНОВЕ УГЛЕРОДА	49
<u>А.А. Володин, А.А. Арбузов, П.В. Фурсиков, Б.П. Тарасов</u>	
НИКЕЛЬ-МЕТАЛЛОГИДРИДНЫЕ ИСТОЧНИКИ ТОКА	50
<u>А.Ф. Дресвянников, М.Е. Колпаков, Л.Е. Калугин, Е.А. Ермолаева</u>	
ПОЛУЧЕНИЕ ПРЕКУРСОРОВ ВОДОРОДАККУМУЛИРУЮЩИХ СПЛАВОВ НА ОСНОВЕ СИСТЕМЫ FE-TI ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИМ СПОСОБОМ	51
<u>Д.О. Дуников, В.И. Борзенко</u>	
РАЗВИТИЕ ВОДОРОДНОЙ ЭНЕРГЕТИКИ В РАМКАХ КОНЦЕПЦИИ POWER-TO-GAS И POWER-TO-X ...	52
<u>С.Н. Клямкин, С.В. Чувиков</u>	
ИСПОЛЬЗОВАНИЕ МЕТАЛЛ-ОРГАНИЧЕСКИХ КООРДИНАЦИОННЫХ ПОЛИМЕРОВ В СИСТЕМАХ ХРАНЕНИЯ ВОДОРОДА АДСОРБЦИОННОГО ТИПА	53
<u>М.П. Крикунова, А.С. Кротов, Я.В. Самохвалов, Е.А. Сизов</u>	
СОВРЕМЕННЫЕ СИСТЕМЫ ОЖИЖЕНИЯ ВОДОРОДА	54
<u>М.В. Лотоцкий</u>	
МЕТАЛЛОГИДРИДНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ В ВОДОРОДНОЙ ПРОГРАММЕ ЮАР	55
<u>А.В. Лучкова, М.Е. Коннова</u>	
ИЗУЧЕНИЕ ТРАНСФЕРНОГО ГИДРИРОВАНИЯ – ДЕГИДРИРОВАНИЯ ПЕРЕНОСОМ ВОДОРОДА В СИСТЕМЕ МЕТИЛЭТИЛКЕТОН – ДЕКАЛИН/БУТАНОЛ-2 – НАФТАЛИН.....	56
<u>Я.Ю. Малькова, А.А. Суворов, Н.Ю. Рубан</u>	
ОПРЕДЕЛЕНИЕ ОПТИМАЛЬНОЙ МОЩНОСТИ ВОДОРОДНОГО НАКОПИТЕЛЯ	57
<u>А.А. Миронова, Н.А. Медведева, Н.Е. Скрябина, Д. Фрушар</u>	
ВЛИЯНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ И ДОБАВКИ Zr ₇ Ni ₁₀ НА ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКУЮ АКТИВНОСТЬ СПЛАВОВ (TiCr _{1,8}) ₂₀ V ₈₀ И (TiCr _{1,8}) ₂₀ V ₈₀ +Zr ₇ Ni ₁₀ В РЕАКЦИИ ВЫДЕЛЕНИЯ ВОДОРОДА	58
<u>С.А. Можжухин, А.Р. Громов, А.А. Арбузов</u>	
ИССЛЕДОВАНИЕ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ГИДРИДА МАГНИЯ С ВОДОЙ И ЛИМОННОЙ КИСЛОТОЙ	59
<u>О.В. Нецкина, О.В. Комова</u>	
КАТАЛИТИЧЕСКИЕ ТЕХНОЛОГИИ ДЛЯ АККУМУЛИРОВАНИЯ ВОДОРОДА В ХИМИЧЕСКИ СВЯЗАННОМ СОСТОЯНИИ.....	60
<u>А.М. Озерова</u>	
КОБАЛЬТОВЫЕ КАТАЛИЗАТОРЫ ДЛЯ ПОЛУЧЕНИЯ ВОДОРОДА ПУТЕМ ГИДРОЛИЗА БОРГИДРИДА НАТРИЯ И АММИНБОРАНА	61
<u>П.С. Погураев, Н.А. Медведева</u>	
ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ МАГНИЕВЫХ СПЛАВОВ AZ31 РАЗЛИЧНОЙ СТЕПЕНИ ДЕФОРМАЦИИ	62
<u>М.А. Прохоренков, С.В. Митрохин</u>	
ГИДРИДЫ ИМС ФАЗ ЛАВЕСА С ВЫСОКИМ ДАВЛЕНИЕМ ДИССОЦИАЦИИ	63
<u>И.А. Романов, В..И. Борзенко, А.Н. Казаков</u>	
СРАВНЕНИЕ КИНЕТИКИ АБСОРБЦИИ ВОДОРОДА ОБРАЗЦАМИ СВОБОДНОЙ ЗАСЫПКИ МЕТАЛЛОГИДРИДА И КОМПАКТА НА ЕГО ОСНОВЕ	64
<u>А.Ю. Сергеев, В.И. Солодилов, В.И. Демичев, Р.А. Турусов, К.В. Михайловский</u>	
СИСТЕМЫ ДЛЯ ХРАНЕНИЯ ВОДОРОДА ПОД ДАВЛЕНИЕМ	65
<u>М.В. Таланов, В.М. Таланов</u>	
УПОРЯДОЧЕННЫЕ ФАЗЫ ЛАВЕСА (C15) КАК МАТРИЦЫ ДЛЯ ПОГЛОЩЕНИЯ И ХРАНЕНИЯ ВОДОРОДА	68
<u>Б.П. Тарасов</u>	
АНАЛИЗ ВАРИАНТОВ ХРАНЕНИЯ И ТРАНСПОРТИРОВКИ ВОДОРОДА	69
<u>Я. Филинчук</u>	
КОМПЛЕКСНЫЕ ГИДРИДЫ ДЛЯ ХРАНЕНИЯ ВОДОРОДА: НОВЫЕ МАТЕРИАЛЫ И МЕТОДЫ	70
<u>П.В. Фурсиков, А.А. Володин, А.А. Арбузов, С.А. Можжухин, В.Н. Фокин, Э.Э. Фокина, Б.П. Тарасов</u>	
МЕТАЛЛОГИДРИДНЫЕ КОМПОЗИТЫ ДЛЯ ОБРАТИМОГО ХРАНЕНИЯ ВОДОРОДА	71
<u>Д.А. Шляпин, В.А. Борисов, П.В. Сытников</u>	

АММИАК КАК НОСИТЕЛЬ «ЧИСТОГО» ВОДОРОДА	72
--	----

Секция 3 – Использование водорода 73

<u>С.В. Беленов, В.Е. Гутерман, А.А. Алексеенко</u> ПЛАТИНОСОДЕРЖАЩИЕ КАТАЛИЗАТОРЫ ДЛЯ НИЗКОТЕМПЕРАТУРНЫХ ТОПЛИВНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ	74
<u>Е.В. Герасимова, А.В. Левченко, Ю.А. Добровольский</u> ВЛИЯНИЕ СОДЕРЖАНИЯ ПЛАТИНЫ В КАТАЛИТИЧЕСКОМ СЛОЕ КАТОДА НА ХАРАКТЕРИСТИКИ НИЗКОТЕМПЕРАТУРНОГО ТОПЛИВНОГО ЭЛЕМЕНТА	75
<u>С.Н. Журавлев, Д.В. Котяев</u> ПРИМЕНЕНИЕ АЛЬТЕРНАТИВНОГО ТОПЛИВА НА ЖЕЛЕЗНОДОРОЖНОМ ТРАНСПОРТЕ	76
<u>С.Д. Замбалов</u> ЧИСЛЕННОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ РАБОЧЕГО ПРОЦЕССА ГИБРИДНОЙ СИЛОВОЙ УСТАНОВКИ НА БАЗЕ РОТОРНО-ПОРШНЕВОГО ДВИГАТЕЛЯ С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ ВОДОРОДСОДЕРЖАЩЕГО ТОПЛИВА	77
<u>Д.М. Кадиров, К.В. Холин, И.Р. Низамеев, М.К. Кадиров</u> РАЗРАБОТКА БИОМИМЕТИЧЕСКИХ ЭЛЕКТРОКАТАЛИЗАТОРОВ ДЛЯ ПРОТОНООБМЕННЫХ МЕМБРАННЫХ ТОПЛИВНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ.....	78
<u>А.В. Кузьмин, О.В. Елькин, Д.А. Козулин</u> ФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИХ УСТРОЙСТВ	79
<u>А.С. Мазной</u> ЭНЕРГЕТИЧЕСКИЕ УСТРОЙСТВА НА ПРИНЦИПЕ ФИЛЬТРАЦИОННОГО СЖИГАНИЯ ВОДОРОД-СОДЕРЖАЩИХ ТОПЛИВ	80
<u>Р.Р. Назмутдинов, Д.В. Глухов, Т.Т. Зинкевича, Ш.А. Шермухамедов, М.Д. Бронштейн</u> МЕХАНИЗМ ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКОГО ВЫДЕЛЕНИЯ И ОКИСЛЕНИЯ ВОДОРОДА: КВАНТОВО-МЕХАНИЧЕСКАЯ ТЕОРИЯ И МОЛЕКУЛЯРНОЕ МОДЕЛИРОВАНИЕ	81
<u>И.Л. Растворова, А.Ю. Чеботов, И.А. Вораксо, Д.Д. Новрузова</u> РАЗДЕЛЕНИЕ ИЗОТОПОВ ВОДОРОДА В НОВЫХ МЕМБРАННЫХ КОНТАКТНЫХ УСТРОЙСТВАХ МЕМБРАННОГО ТИПА	82
<u>А.А. Филимонова, А.В. Леонтьев, А.А. Чичиров, Н.Д. Чичирова</u> ПЕРСПЕКТИВЫ РАЗВИТИЯ ВОДОРОДНЫХ ЗАПРАВОЧНЫХ СТАНЦИЙ В ТАТАРСТАНЕ	83
Секция 4 – Взаимодействие водорода с конструкционными материалами и безопасность водородных технологий 84	

<u>Ю.А. Абзаев</u> ПРОГНОЗИРОВАНИЕ СТРУКТУРНОГО СОСТОЯНИЯ, МЕХАНИЧЕСКИХ СВОЙСТВ СОЕДИНЕНИЯ Ti-N	85
<u>А.С. Буйновский, А.А. Клопотов, Е.К. Грачев, М.С. Сыртанов, Ю.А. Абзаев</u> СТРУКТУРНО-ФАЗОВОЕ СОСТОЯНИЕ СПЛАВА Р3М-Fe(Co), ПОЛУЧЕННОГО КАЛЬЦЕРМИЧЕСКИМ ВНЕПЕЧНЫМ ВОССТАНОВЛЕНИЕМ ИХ ФТОРИДОВ	86
<u>Г.П. Грабовецкая</u> ВЛИЯНИЕ СТРУКТУРНО-ФАЗОВОГО СОСТОЯНИЯ НА ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ ТИТАНОВЫХ СПЛАВОВ С ВОДОРОДОМ В УСЛОВИЯХ ПОЛЗУЧЕСТИ	87
<u>Д.Ю. Жапова, В.Н. Гришков, А.И. Лотков, Ю.П. Миронов, Р.С. Лаптев, Е.Г. Бармина, О.Н. Кашина</u> ВЛИЯНИЕ ДЛИТЕЛЬНОСТИ НАВОДОРОЖИВАНИЯ В РАСТВОРЕ 0,9 NaCl НА ИЗМЕНЕНИЕ ПАРАМЕТРОВ РЕШЕТКИ ОБРАЗЦОВ СПЛАВА Ti _{49,4} Ni _{50,6} (ат.%)	88
<u>В.В. Ларионов, Ш. Сюй, А.А. Нерода</u> ИССЛЕДОВАНИЕ МИРАЦИИ ВОДОРОДА В НЕОДНОРОДНЫХ СРЕДАХ	89
<u>А.И. Лотков, В.Н. Гришков, В.Н. Кудияров, Д.Ю. Жапова</u> ВЛИЯНИЕ ВОДОРОДА НА МАРТЕНСИТНЫЕ ПРЕВРАЩЕНИЯ И НЕУПРУГИЕ СВОЙСТВА СПЛАВОВ НА ОСНОВЕ НИКЕЛИДА ТИТАНА	90
<u>И.М. Молотов, А.И. Счастливцев</u>	

АВТОМАТИЗИРОВАННЫЙ СТЕНД ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ ГОРЕНИЯ В ВОДОРОДОСЖИГАЮЩИХ УСТАНОВКАХ.....	91
<u>М.С. Сыртанов, Г.В. Гаранин, Е.Б. Кашкаров, Т.Л. Мурашкина</u>	
МОДЕРНИЗАЦИЯ РЕНТГЕНОВСКОГО ДИФРАКТОМЕТРА ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЙ СТРУКТУРНО- ФАЗОВОГО СОСТОЯНИЯ МАТЕРИАЛОВ В СРЕДЕ ВОДОРОДА ПРИ ПОВЫШЕННОЙ ТЕМПЕРАТУРЕ ..	92

ТЕРМОДИНАМИКА ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ВОДОРОДА С ИМС: МЕТОД КАЛОРИМЕТРИИ КАЛЬВЕ

Е.Ю. Аникина, В.Н. Вербецкий

Московский государственный университет имени М.В.Ломоносова,
Россия, г. Москва, Воробьевы горы, 119991
E-mail: helena-anikina@yandex.ru

В современном мире люди сталкиваются с двумя серьезными проблемами. Первая связана с потреблением невозобновляемых энергетических углеводородных ресурсов и, как следствие, их истощением. Вторая связана с загрязнением окружающей среды, образованием парниковых газов и тем, что вызывает изменение климата. Эти две проблемы заставляют искать новые источники энергии. Использование водорода в качестве топлива могло бы решить обе вышеупомянутые проблемы, поскольку водород обладает высокой плотностью энергии на единицу массы, а при его сжигании образуется вода. В 1970-х годах ученые обнаружили большое количество интерметаллических соединений (ИМС) с общей формулой AB , AB_2 , AB_3 , AB_5 и т.д., способных обратимо поглощать и выделять водород в нормальных условиях. ИМС с общей формулой AB_2 со структурой фазы Лавеса C14 привлекают внимание многих исследователей, поскольку они обратимо поглощают значительное количество водорода при температуре окружающей среды и умеренном давлении водорода, обладают высокой скоростью реакции водорода с ИМС, легко активируются и могут использоваться в качестве эффективных материалов для хранения. В настоящей работе мы продолжаем наши исследования взаимодействия водорода с ИМС фазовой структурой Лавеса C 14 общей формулой $(Ti,Zr)-Mn-V$ со стехиометрическими и нестехиометрическими составами с помощью калориметрии Кальве [1-3]. Этот метод непосредственно позволяет измерять две функциональные зависимости: 1) тепловые эффекты реакции в системе ИМС- H_2 с высокой точностью и одновременно 2) изотермы давление-состав.

Система $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}-H_2$ была исследована с помощью калориметрии Кальве в диапазоне температур от 333 до 403 К и давления водорода до 50 атм. Были получены зависимости $P_{eq}=f(C)$, $\Delta H_{abs.(desc.)}=f(C)$ и $\Delta S_{desc.}=f(C)$. Показано, что при 333, 353 и 373 К в системе $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}-H_2$ существуют две области с постоянными значениями энталпии реакции, то есть происходит образование двух гидридных фаз – $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}H_{~2}$ и $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}H_{~3}$ – и значения энталпии образования три-гидрида больше, чем у дигидрида. Мы предполагаем, что поглощение водорода гидридной фазой $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}H_{~2}$, вероятно, приводит к некоторому искажению металлической подрешетки, что объясняется характером изменения энталпии реакции. При экспериментальной температуре 403 К происходит образование одной гидридной фазы $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}H_{~2}$. Повышение экспериментальной температуры приводит к незначительному снижению абсолютных значений энталпии реакции.

Таблица 1. Зависимость от температуры энталпии реакции для системы $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,6}-H_2$

Температура, К	Диапазон (абсорбция)	$\Delta H_{abs.}, \text{кДж/моль}H_2$	Диапазон (десорбция)	$\Delta H_{desc.}, \text{кДж/моль}H_2$
333	0,7 – 1,4	-30,3±0,2	0,7 – 1,4	27,3±0,3
	1,5 – 2,5	-31,8±0,2	1,5 – 2,5	31,3±1,2
353	0,8 – 1,4	-32,2±0,2	0,6 – 1,3	28,0±0,6
	1,5 – 2,5	-34,6±0,3	1,5 – 2,5	34,5±0,9
373	0,7 – 1,2	-32,1±0,7	0,7 – 1,2	31,8±0,5
	1,6 – 2,5	-34,8±0,4	1,6 – 2,5	35,2±0,5
403	0,7-2,2	-31,6±0,3	0,7 – 2,2	31,5±0,4

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. E.Yu. Anikina, V.N. Verbetsky. Calorimetric investigation of the hydrogen interaction with $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,1}V_{0,1}$. J. Alloys Compd. – 2002. – Т. 330-332. – С. 45–47.
2. E.Yu. Anikina, V.N. Verbetsky. Calorimetric investigation of the hydrogen interaction with $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,2}V_{0,1}$. Int. J Hydrogen Energy. – 2011. – Т. 36. – С. 1344–1348.
3. E.Yu. Anikina, V.N. Verbetsky. Investigation of hydrogen interaction with $Ti_{0,9}Zr_{0,1}Mn_{1,3}V_{0,7}$ by means of calorimetric method. Int J Hydrogen Energy. – 2016. – Т. 41. С. 11520–11525.