

ISSN 0367-1631

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ УКРАИНЫ
ОДЕССКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
им. И. И. МЕЧНИКОВА

**Физика
аэродисперсных
систем**

ВЫПУСК 39

МЕЖВЕДОМСТВЕННЫЙ НАУЧНЫЙ СБОРНИК

Основан в 1969 г.

Одесса
“Астропринт”
2002

УДК 541.182.2/3:541.126:536.24+66.015.23:533.6

Рассмотрены вопросы испарения, конденсации и коагуляции в водном аэрозоле, а также кинетика горения твердых и порошкообразных горючих. Приведены результаты исследований по тепло- и массобмену в дисперсных системах. Освещены проблемы активного воздействия на метеорологические явления. Рассмотрены некоторые электрические явления при взаимодействии заряженных частиц.

Для физиков, химиков, метеорологов и инженеров.

Розглянуто питання випаровування, конденсації та коагуляції у водяному аерозолі, а також кінетика горіння твердих і порошкоподібних пальних. Наведено результати досліджень з тепло- і масообміну в дисперсних системах. Висвітлено проблеми активної дії на метеорологічні явища. Розглянуто деякі електричні явища при взаємодії заряджених частинок.

Для фізиків, хіміків, метеорологів і інженерів.

Редакционная коллегия:

д-р физ.-мат. наук, проф. **В. В. Калинчак** (гл. ред.);
д-р физ.-мат. наук, проф. **М. Н. Чесноков** (зам. гл. ред.);
д-р физ.-мат. наук, проф. **С. К. Асланов** (зам. гл. ред.);
д-р физ.-мат. наук, проф. **А. Н. Золотко** (зам. гл. ред.);
д-р физ.-мат. наук, проф. **Н. Х. Копыт** (зам. гл. ред.);
д-р физ.-мат. наук, проф. **С. М. Контуш**;
академик НАН України **Ю. П. Корчевий**;
д-р физ.-мат. наук, проф. **А. В. Затовский**;
д-р физ.-мат. наук, проф. **В. Г. Шевчук**;
проф. **Анджей Гавдзик** (*Польща*);
канд. физ.-мат. наук доцент **Г. С. Драган**;
канд. физ.-мат. наук **Я. И. Вовчук** (*секретарь*);
канд. физ.-мат. наук **С. Г. Орловская** (*отв. секретарь*);
Т. Ф. Смагленко (*техн. секретарь*)

Редакция при Одесском национальном университете
им. И. И. Мечникова.

Адрес редакционной коллегии:
65026, Одесса, ул. Пастера, 27, ОНУ, кафедра теплофизики,
тел. 23-12-03, 23-62-27.

ОГЛАВЛЕНИЕ

ФИЗИКА АЭРОЗОЛЕЙ

Асланов С., Колтаков А.

Влияние электрического поля на процесс диспергирования
жидкой поверхности 7

Липатов Г., Чернова Е., Турецкий А., Миргород П.

Экспериментальное исследование течения Стефана
в статической термодиффузационной камере 15

Сидоров В., Гоцульский В., Сидоров А.

Интерферометрический метод определения амплитуд
колебания частиц 23

Каримова Ф. Ф.

О гомогенном-гетерогенном механизме протекания
каталитических реакций в аэрозолях 28

Вербинская Г. Н., Загородня О. А., Нуjsный В. М.

Динамические граничные условия при интенсивном
испарении термостатированных капель воды в ряде инертных
газов. Коэффициент конденсации воды 34

Кумченко Я. А.

Резонаторная природа силового взаимодействия между
аэрозольными частицами. Формирование акустической
потенциальной ямы 40

Алехин А., Рудников Е.

Ренормгрупповой подход к определению градиента
неоднородного поля кластеров флуктуаций в поле земного
тяготения 51

Дроздов В. А., Ковальчук В. В., Mouseев С.

Фрактальная размерность наночастиц 55

ФИЗИКА ГОРЕНИЯ

<i>Орловская С., Калинчак В., Грызунова Т., Каримова Ф.</i>	
Влияние испарения оксидной пленки на высокотемпературное окисление вольфрамовой частицы в воздухе с различным содержанием кислорода	69
<i>Золотко А., Копейка А., Копейка К.</i>	
Инициирование процесса воспламенения взвеси частиц бора	77
<i>Шевчук В., Бойчук Л., Сидоров А.</i>	
Распространение пламени в аэровзвесях частиц твердых углеводородных горючих	82
<i>Флорко И., Флорко А., Швец А.</i>	
Влияние аппаратных искажений на результаты измерения температуры по абсолютной интенсивности резонансных линий	87
<i>Трофименко М., Чесноков М., Смагленко Т.</i>	
Изменение величины излучательной способности факела твердых смесевых систем в зависимости от давления	95
<i>Гавдзик А., Гайды С., Влодарчик П., Иорман А., Дзицлик И., Медерски Т., Софонков А.</i>	
Влияние дисперсности различных веществ на каталитическую активность сплавов Ni-Ti	100
<i>Копейка А., Головко В., Бровченко В., Дараков Д.</i>	
Воспламенение одиночной капли рапсово-метилового эфира	103
<i>Корнилов В., Шошин Ю., Альтман И., Семенов К.</i>	
Экспериментальное исследование структуры зоны горения и радиационных теплопотерь одиночных частиц магния реагирующих при естественной и вынужденной конвекции ...	109

ТЕПЛОМАССОБМЕН

<i>Бобров Р., Затовский А.</i>	
Тепловые возбуждения вязкой капли	123

<i>Коваль С. В., Коваль С.С.</i>	
Учет изменения теплофизических характеристик системы в задачах моделирования фазовых переходов	133
<i>Калинчак В., Орловская С., Гулеватая О.</i>	
Высокотемпературный тепломассобмен и самопроизвольное потухание пористой углеродной частицы в воздухе	138
<i>Глушков А., Хохлов В.</i>	
Атмосферный влаго-тепло-перенос, телеконнекция и баланс энергии, углового момента	148
<i>Недялков Д., Алтоиз Б.</i>	
Расчет параметров структурированных прослоек методом интегральной оптики	158
<i>Чесноков М., Козакова И., Грызунова Т., Андрианова И.</i>	
Испарение капель водных растворов натрий-хлор в электрическом поле	170
<i>Дайчман Е., Кондратьев Е.</i>	
Полуавтоматическое регулирование в организации замкнутых циклов проточных реакторов	177

ГАЗОДИНАМИКА

<i>Асланов С.</i>	
О самоорганизации процессов горения и взрыва	187
<i>Стручаев А.</i>	
Перенос “пассивной” примеси кольцом при его взаимодействии с препятствием	195
<i>Липатов Г., Чернова Е., Таволжанский В., Турецкий А.</i>	
Исследование устойчивости и структуры течений при смешенной конвекции в цилиндрических каналах	207
<i>Сахненко Е., Затовский А.</i>	
Гидродинамические флуктуации анизотропной жидкости в пространственно ограниченных условиях	215

Розина Е.
Концентрация энергии акустического поля
при возбуждении локализованного кавитационного
процесса 229

Яценко В.
Определение силы, действующей на сферическую твердую
частицу в потоке со сдвигом 240

ЭЛЕКТРОФИЗИКА

Драган Г.
Влияние концентрации легкоионизирующейся присадки
на поверхностные процессы в пылевой плазме 249

Семенов К.,Лялин Л., Калинчак В..Копыт Н.
Термоэмиссионная зарядка седиментирующих сферических
металлических частиц 261

Маренков В.
“Полідисперсна” іонізація макрочастинок в гетерогених
плазмових системах 270

Народицкая Т., Алтоиз Б., Поповский Ю.
Диэлектрическая проницаемость прослоек нематических
жидких кристаллов 281

Лобода Н., Глушков А.
Мультифрактальное моделирование нелинейных
гидрологических систем: временные ряды годового стока
и фрактальная размерность 287

Королев С.
Исследование механизма генерации акустических волн
в твердых телах при электроискровом пробое слоя газа 295

УДК 662:539.215.6

*A. Гавдзик, С. Гайда, П. Влодарчик, А. Иорман, И. Дзивлик,
Т. Медерски, А. Софронков
Университет, Ополе, Польша*

Влияние дисперсности различных веществ на катализитическую активность сплавов Ni-Ti

В работе рассматривается влияние дисперсности угольных порошков различных марок, являющихся основой электролов топливных элементов и концентрации пероксида водорода на активность катализаторов топливных элементов.

Проблема прямого преобразования химической энергии топлива в электрическую — задача весьма актуальная. При разработке преобразователей наибольший интерес представляют топливные элементы (ТЭ), которые не содержат благородные металлы. Известно, что сплавы Ni-Ti с малым содержанием титана (до 7%) являются катализаторами водородного электрода топливного элемента [1]. В тоже время сплавы способны адсорбировать посторонние вещества, находящиеся в электролите, что вызывает снижение катализитической активности, а иногда и отравление катализаторов.

В данной работе экспериментально изучено влияние дисперсности ($75, 100, 150, 200, 250 \cdot 10^{-6}$ м) углей различных марок (КАД, КАУ и АГ-3), являющихся основой электродов топливных элементов, а также влияние концентрации пероксида водорода ($0 - 10 \cdot 10^{-3}$ М), на активность катализаторов. Исследование проводили в щелочном растворе методом суспензионного полуллемента [2]. Сплавы Ni-Ti получали металургическим путем в индукционной печи, после чего дробили, розмалывали и просеивали через сита соответствующих размеров. Как показали наши предварительные эксперименты [3], наиболее полная информация об электрохимической активности катализаторов в суспензионном элементе может быть получена, когда на веска катализатора—порошка находится в пределах ($0,5 - 1 \cdot 10^{-3}$ кг).

Поляризационные кривые полученные для всех изученных углей с различными степенями дисперсности имеют линейный характер. Как было нами установлено ранее [4], такой характер зависимости является указанием на то, что процесс ионизации на электроде протекает в переходной области, т.е. его скорость контролируется одновременно скоростями электрохимической реакции и массопереноса на границе газ — жидкость. Увеличение дисперсности углей изученных марок мало сказывается на характере поляризационных кривых. Кроме того, катод отдалён от анода в электрохимическом генераторе на значительное расстояние и уголь не растворим в KOH.

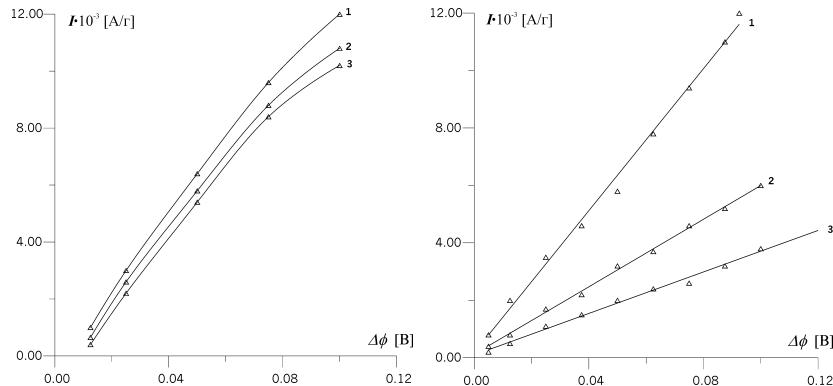


Рис.1

Поляризационные кривые в присутствии $0,5 \cdot 10^{-3}$ кг катализатора (Ni-Ti)

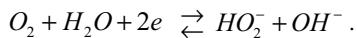
1. Уголь КАУ: 1 — без добавок, 2 — $(100\text{-}250) \cdot 10^{-6}$ г, 3 — $75 \cdot 10^{-6}$ г.

2. $C_{H_2O_2}$: 1 — без добавок, 2 — 10^{-3} М/л, 3 — $10 \cdot 10^{-3}$ М/л.

Рис.2

В ходе изготовления электродов топливных элементов применяется операция обработки углей, идущих на изготовление электродов, различными кислотами. С целью установления влияния этого фактора на каталитическую активность водородного электрода, исследуемые угли обрабатывали концентрированными растворами соляной и азотной кислот. Результаты поляризации водородного суспензионного элемента в присутствии порошкообразного катализатора с добавками углей различных марок обработанных азотной кислотой представлены на Рис.1. Полученные поляризационные кривые свидетельствуют, что такая обработка для всех исследуемых углей существенно сказывается на активности сплава, уменьшая её в 2-3 раза при малых дисперсностях ($\sim 75 \cdot 10^{-6}$ м). При возрастании дисперсности активность сплава также снижается, но не так существенно (20-30%). По нашему мнению, причина уменьшения активности состоит в том, что при кислотной обработке на поверхности углей образуются различные радикалы, которые в последствие переходят в том или ином виде в электролит и отравляют катализатор. Влияние уменьшения дисперсности на спад каталитической активности не является неожиданным: с увеличением дисперсности угольных порошков возрастает их удельная, а потому и реакционная поверхность. Поэтому при использовании для изготовления электродов топливных элементов углей подобную обработку их следует исключить.

В процессе работы топливного элемента на кислородном электроде в качестве промежуточного продукта реакции образуется пероксид водорода, который может накапливаться в растворе



Результаты исследования влияния концентрации пероксида водорода на электроокисление водорода представлено на Рис.2. Как видно из рисунка, в рассматриваемых значениях концентраций пероксида водорода значительных изменений не наблюдали.

Из всего вышеизложенного можем сделать вывод, что продукты реакции, образующиеся в процессе работы топливного элемента с щелочным электролитом, не оказывают существенного влияния на ионизацию водорода в присутствии сплава Ni-Ti в качестве катализатора.

Литература

1. Э. Н. Первый, А. Н. Софронков, Исследование Ni-Ti сплавов, полученных электрохимическим путём, ЖПХ, т. 58, в. 4, стр. 894-897, Л. Наука, 1985.
2. В. Филстих, Топливные элементы, Мир, М., 420с., 1968.
3. Э. Н. Первый, Н. М. Федишина, А. Н. Софронков, Исследование зависимости электрохимической активности и скорости гидрирования малеиновой кислоты на никеле Ренся, ЖПХ, т. 56, в. 8, стр. 1885-1888, Л. Наука, 1983.
4. К. Феттер, Электрохимическая кинетика, Химия, М., 856 с., 1967.

*A. Гавдзик, С. Гайда, П. Володарчик, А. Йорман, І. Дзивлик,
Т. Медерськи, О. Софронков*

Вплив дисперсності різних речовин на каталітичну активність сплавів Ni-Ti

АНОТАЦІЯ

В роботі розглядається вплив дисперсності вугільних порошків різних марок, які є основою електродів паливних елементів, а також концентрацією пероксиду водню на активність катализаторів паливних елементів.

*Gavdzik A., Gajda S., Volodarchik P., Iorman A.,
Divlik I., Medersky T., Safronkov A.*

Different substances dispersivity influence on Ni-Ti alloys catalytic activity.

SUMMARY

An influence of coal powder dispersivity and hydrogen peroxide concentration on catalytic activity of fuel cell was studied in the paper

Фізика аеродисперсних систем

Міжвідомчий науковий збірник / Головн. ред. В. В. Калінчак. —

Одеса: Астропrint, 2002. — 308 с.

Укр. та рос. мовами.

Розглянуто питання випаровування, конденсації та коагуляції у водяному аерозолі, а також кинетика горіння твердих і порошкоподібних пальних. Наведено результати досліджень з тепло- і масообміну в дисперсних системах. Висвітлено проблеми активної дії на метеорологічні явища. Розглянуто деякі електричні явища при взаємодії заряджених частинок.

Для фізиків, хіміків, метеорологів і інженерів.

УДК 541.182.2/3:541.126:536.24+66.015.23:533.6

Наукове видання

**ФІЗИКА
АЕРОДИСПЕРСНЫХ
СИСТЕМ**

Выпуск 39

Міжвідомчий науковий збірник

*Українською та російською
мовами*

Головний редактор **В. В. Калінчак**

Зав. редакцією **Т. М. Забанова**
Технічний редактор **М. М. Бушин**

Здано у виробництво 20.03.2002. Підписано до друку 18.07.2002. Формат 60x84/16.

Папір офсетний. Гарнітура “Таймс”. Друк офсетний. Ум. друк. арк. 17,90.

Тираж 300 прим. Зам. № 456.

Видавництво і друкарня “Астропrint”
(Свідоцтво ДК № 132 від 28.07.2000 р.)
65026, м. Одеса, вул. Преображенська, 24.
Тел.: (0482) 26-98-82, 26-96-82, 37-14-25.
www.astropprint.odessa.ua