

National Academy
of Sciences of Ukraine
V.I. Vernadsky
Institute of General and
Inorganic Chemistry
Council of Young Scientists
of IGIC NASU



Національна академія
наук України
Інститут загальної та
неорганічної хімії
ім. В.І. Вернадського
Рада молодих дослідників
ІЗНХ НАНУ

**Scientific Conference of Young Scientists
of V.I. Vernadsky IGIC of NAS of Ukraine**

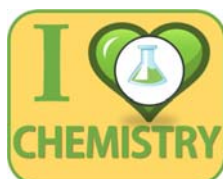
(Kyiv, November 16 – 17, 2017)

Abstract Book

**Наукова конференція молодих учених
ІЗНХ ім. В.І. Вернадського НАН України**

(Київ, 16 – 17 листопада 2017 року)

Збірник тез доповідей



ISBN

УДК 544+546(063)

Наукова конференція молодих учених ІЗНХ ім. В.І. Вернадського НАН України (16-17 листопада 2017 року): збірник тез доповідей. – Київ, 2017. – 40 с.

Scientific Conference of Young Scientists of V.I. Vernadsky IGIC of NAS of Ukraine (November 16-17, 2017): Book of Abstracts. – Kyiv, 2017. – 40 p.

Научная конференция молодых ученых ИОНХ им. В.И. Вернадского НАН Украины (16-17 ноября 2017 г.): сборник тезисов докладов. – Киев, 2017. – 40 с.

Збірник містить тези доповідей, які було представлено на конференції молодих учених ІЗНХ ім. В.І. Вернадського НАН України, що відбулась 16-17 листопада 2017 року. Тези відображають результати досліджень молодих дослідників інституту у галузях неорганічної, фізичної хімії та електрохімії. Текст тез подано в авторській редакції.

Рецензенти: д.х.н., проф. *Мирна Т.А.*, к.х.н., ст. наук. співр. *В'юнов О.І.*

Рекомендовано до друку Вченою радою ІЗНХ ім. В.І. Вернадського НАН України (протокол № 8 від 19 жовтня 2017 р.).

Науковий комітет конференції

член-кор. НАНУ, д.х.н., проф. *Пехньо В.І.* (голова), акад. НАНУ, д.х.н., проф. *Білоус А.Г.*, член-кор. НАНУ, д.х.н., проф. *Огенко В.М.*, член-кор. НАНУ, д.х.н., проф. *Омельчук А.О.*, д.х.н., проф. *Мирна Т.А.*, д.х.н. *Пірський Ю.К.*, д.х.н. *Трунова О.К.*, д.х.н. *Черній В.Я.*

Організаційний комітет конференції

д.х.н., проф. *Мирна Т.А.*, к.х.н., ст. наук. співр. *В'юнов О.І.*, к.х.н. *Скриптуун І.М.*



© Інститут загальної та неорганічної хімії
ім. В.І. Вернадського НАН України, 2017

© Колектив авторів, 2017

© V.I. Vernadsky Institute of General and
Inorganic Chemistry NAS of Ukraine, 2017

© Authors Team, 2017

© Институт общей и неорганической химии
им. В.И. Вернадского НАН Украины, 2017

© Коллектив авторов, 2017

ПРОГРАМА КОНФЕРЕНЦІЇ

Відкриття конференції

16 листопада, 10:00.

Секція 1. Неорганічна та фізична хімія

16 листопада, 10:10.

Голова – Черній В.Я., д.х.н.

1. **Reshytko** Borys Anatoliiiovych (IGIC NASU, department № 6) Synthesis and Properties of Doped Barium Titanate with High Dielectric Permittivity
2. **Довбій** Ян Михайлович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 2-1) Біскуркумінат фталоціаніну цирконію – синтез та спектральні властивості
3. **Іваненко** Олександр Петрович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 3) Спектральні характеристики простих та складних фторидних сполук РЗЕ (II)
4. **Іваха** Надія Борисівна (ІЗНХ НАНУ, відділ № 5) Порівняння спектрально-люмінесцентних властивостей полімерів та кополімерів на основі β -дикарбонільних координаційних сполук Ln(III)
5. **Погоренко** Юлія Владимировна (ІЗНХ НАНУ, відділ № 3) Синтез та електропровідність твердих розчинів геторовалентного заміщення на основі CeF_3
6. **Федорчук** Олександр Петрович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 6) Синтез і властивості феромагнітних матеріали зі структурою шпінелі та композиційних структур на їх основі
7. **Штоквиш** Ольгерд Олександрович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 2) Будова ряду комплексів естерів ацетооцтової кислоти в залежності від природи компонентів реакційного середовища
8. **Милованова** Ольга Игоревна (ИОНХ НАНУ, отдел № 1) Физико-химические и газочувствительные свойства модифицированного диоксида олова
9. **Селин Роман Александрович** (ИОНХ НАНУ, отдел № 2-1) Синтез функциона-лизированных макроциклических лигандов-темплатов для дизайна упорядоченных структур

ПРОГРАМА КОНФЕРЕНЦІЇ

Секція 2. Фізична хімія та електрохімія

17 листопада, 10:00.

Голова – Пірський Ю.К., д.х.н.

1. **Смілик** Віталій Олегович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 1) Фотоелектрохімічні властивості плівок на основі ванадату вісмуту та міді
2. **Кулешов** Сергій Володимирович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 3) Структурні та морфологічні особливості нанорозмірних електролітичних композитів W|WC|C
3. **Фоманюк** Сергій Станіславович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 1) Електросинтез нанорозмірних часток CdSe, CdTe і ZnSe для РК матриці на основі каприлату кадмію
4. **Крупеннікова** Оксана Сергіївна (ІЗНХ НАНУ, відділ № 3-1) Вплив срібла при формуванні оболонкових нанокompозитів $\text{Fe}_3\text{O}_4 @ \text{Ag}^0$ на електровідновлення кисню
5. **Zmievskii** Yuriy Grigorievich (National University of food technologies) Baromembrane methods for separation of disillery stillage
6. **Білик** Сергій Володимирович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 7) Електроосадження функціональних суперсплавів Ni–Re
7. **Zakharov** Volodymyr Volodymyrovych (National University of food technologies) Ozonation of nanofiltrative permeate of whey
8. **Діамант** Віктор Анатолійович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 8) Фізико-хімічні властивості тетраметиламоній бис(саліцило)борату
9. **Панчишин** Тарас Миколайович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 3-1) Електрохімічна система постачання та акумулювання енергії на основі воднево-кисневого паливного елемента
10. **Галагуз** Вадим Анатолійович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 1) Синтез та електрохімічні властивості нанокompозиту LiFePO_4/C

ПРОГРАМА КОНФЕРЕНЦІЇ

Стендові доповіді

1. **Кулешов** Сергій Володимирович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 3) Термічна стабільність електролітичного нанокристалічного карбїду вольфраму WC
2. **Шлапа** Юлія Юрїївна (ІЗНХ НАНУ, відділ № 6) Створення неорганїчних core/shell наноструктур на основї магнїтних наночастинок (La,Sr)MnO₃
3. **Litynska** Marta Igorivna (National Technical University of Ukraine «Igor Sikorsky Kyiv Polytechnic Institute») Influence of carrier type on arsenic (V) removal by activated carbon-iron (III) oxyhydroxide adsorbents
4. **Куций** Андрїй Васильович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 3-1) Закономїрностї видїлення водню з води на катодах на основї монокарбїду вольфраму з добавками Ag, Cu, Ti
5. **Чабан** Марїя Олександрївна (ІЗНХ НАНУ, відділ № 4-1) Новї комозиційнї сорбційнї матерїали для селективного видалення йонїв лїтїю
6. **Слободянюк** Иван Александрович (ИОНХ НАНУ, отдел № 1) Электродные материалы для биполярной фотоэлектрохимической системы с аккумулярованием водорода
7. **Посох** Валерий Олегович (ИОНХ НАНУ, отдел № 7) Коррозионные испытания конструкционных сталей теплообменного оборудования АЭС
8. **Вакаров** Сергїй Васильович (ІЗНХ НАНУ, відділ № 2-1) Дослїдження квантовомеханїчними розрахунками переходїв мїж метастабїльними конформацїями гексафенїлзамїщеного клатрохелату залїза (II)

ЗАКОНОМІРНОСТІ ВИДІЛЕННЯ ВОДНЮ З ВОДИ НА КАТОДАХ НА ОСНОВІ МОНОКАРБІДУ ВОЛЬФРАМУ З ДОБАВКАМИ Ag, Cu, Ti

Куций А.В., Манілевич Ф.Д.

*Інститут загальної та неорганічної хімії ім. В.І.Вернадського НАН України
Неструктурна лабораторія альтернативної електрохімічної енергетики
kutsyi@ionc.kiev.ua*

Монокарбід вольфраму (WC) проявляє високу електрокаталітичну активність в реакціях розряду-іонізації водню. В даній роботі виконані дослідження, направлені на підвищення активності та покращення експлуатаційних характеристик катодів на основі порошку WC в реакції виділення водню з води шляхом легування їх добавками срібла, міді або титану.

Були виготовлені електроди з дрібнодисперсного (6.0 мкм) порошку WC, в тому числі, з добавками порошків срібла (5, 10 та 20 мас.%), міді (5, 10 та 20 мас.%) та титану (10 мас.%). Катоди одержали шляхом сушки та спікання в атмосфері аргону суміші порошків з водним розчином полівінілового спирту, нанесеної на нікелеву сітку. Температури спікання склали 900 °С (WC, WC+Ag, WC+Cu), 1100 °С (WC+Ti) та 1350 °С (WC, WC + Ag). Виконавши поляризаційні вимірювання, дослідили закономірності катодного виділення водню на одержаних композитних електродах при електролізі кислого (1 М H₂SO₄) та лужного (1 М KOH) розчинів.

Встановили, що усі досліджені катоди на основі порошку WC значно активніші при виділенні водню з кислого розчину, ніж з лужного, незалежно від температури спікання та легуючої добавки. Найменша перенапряга виділення водню зареєстрована при виділенні водню з розчину кислоти на карбідному електроді, модифікованому сріблом. Введення в порошок WC добавки титану також дещо знижує перенапрягу виділення водню з розчину кислоти, тоді як модифікування карбідних електродів міддю навпаки збільшує перенапрягу виділення водню з такого розчину. Значення кутового тафелевого коефіцієнта *b* при виділенні водню з 1 М розчину H₂SO₄ на всіх розглянутих катодах має близькі значення, що свідчить про те, що механізм електродного процесу на них залишається однаковим. Найменша енергія активації зареєстрована при виділенні водню з розчину кислоти на карбідному електроді з 5 %-м вмістом срібла. Збільшення вмісту срібла в композитних електродах з 5 до 20 мас.% суттєво не вплинуло на їх активність в реакції виділення водню з розчину кислоти, тому введення в карбідні електроди срібла в кількості більшій, ніж 5 мас.%, є недоцільним. При виділенні водню з лужного розчину на електродах на основі WC, модифікованих добавками срібла та міді спостерігається менша електродна перенапряга, ніж на немодифікованому карбідному електроді.

Проведені дослідження показали, що зниження температури спікання електродів WC та WC+Ag з 1350 °С до 900 °С не погіршило кінетичні параметри катодного виділення водню на одержаних електродах з обох розчинів. При цьому електроди, спечені при 900 °С, були достатньо міцними і некрихкими.