

# Облікова картка дисертації

## I. Загальні відомості

**Державний обліковий номер:** 0525U000046

**Особливі позначки:** відкрита

**Дата реєстрації:** 05-02-2025

**Статус:** Запланована

**Реквізити наказу МОН / наказу закладу:**



## II. Відомості про здобувача

**Власне Прізвище Ім'я По-батькові:**

1. Прудіус Світлана Володимирівна

2. Svitlana V. Prudius

**Кваліфікація:** к. х. н., с.н.с., 01.04.18

**Ідентифікатор ORCID ID:** Не застосовується

**Вид дисертації:** доктор наук

**Аспірантура/Докторантура:** ні

**Шифр наукової спеціальності:** 02.00.04

**Назва наукової спеціальності:** Фізична хімія

**Галузь / галузі знань:** Не застосовується

**Освітньо-наукова програма зі спеціальності:** Не застосовується

**Дата захисту:** 27-02-2025

**Спеціальність за освітою:** хімія. аналітична хімія

**Місце роботи здобувача:** Державна організація Інститут сорбції та проблем ендоекології Національної академії наук України

**Код за ЄДРПОУ:** 05398131

**Місцезнаходження:** вул. Генерала Наумова, буд. 13, Київ, 03164, Україна

**Форма власності:** Державна

**Сфера управління:** Національна академія наук України

**Ідентифікатор ROR:**

### III. Відомості про організацію, де відбувся захист

**Шифр спеціалізованої вченої ради (разової спеціалізованої вченої ради):** Д.26.210.01

**Повне найменування юридичної особи:** Інститут хімії поверхні ім. О. О. Чуйка Національної академії наук України

**Код за ЄДРПОУ:** 03291669

**Місцезнаходження:** вул. Генерала Наумова, буд. 17, Київ, 03164, Україна

**Форма власності:** Державна

**Сфера управління:** Національна академія наук України

**Ідентифікатор ROR:**

### IV. Відомості про підприємство, установу, організацію, в якій було виконано дисертацію

**Повне найменування юридичної особи:** Державна організація Інститут сорбції та проблем ендоекології Національної академії наук України

**Код за ЄДРПОУ:** 05398131

**Місцезнаходження:** вул. Генерала Наумова, буд. 13, Київ, 03164, Україна

**Форма власності:** Державна

**Сфера управління:** Національна академія наук України

**Ідентифікатор ROR:**

### V. Відомості про дисертацію

**Мова дисертації:** Українська

**Коди тематичних рубрик:** 31.15.

**Тема дисертації:**

1. Синтез і каталітичні властивості змішаних кислотних оксидів на основі елементів III-IV груп.
2. Synthesis and catalytic properties of mixed acidic oxides based on elements of III-IV groups.

**Реферат:**

1. Дисертаційна робота присвячена синтезу складних оксидних композитів на основі елементів III-IV груп для процесів кислотно-основного каталізу, що дозволяє одержати сполуки з підвищеною силою кислотних центрів, включно з суперкислотними, та розробці біфункціональних катализаторів, здатних одночасно каталізувати як кислотно-основні так і окисно-відновні перетворення C5-C6 карбогідратів і біоспиртів, що є перспективним напрямком для одержання цінних напівпродуктів і продуктів органічного синтезу, які в даний час виробляють з нафти та газу. Показано вплив текстурних і кислотних властивостей WO<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub> на його каталітичну активність в реакції бензолування толуолу до метилбензофенону. Запропоновано нову реакцію алкілування ізобутану ізобутанолом для одержання високооктанового моторного палива. Вперше синтезовано висококислотні змішані ZrO<sub>2</sub> SiO<sub>2</sub> оксиди з природного концентрату циркону з максимальною силою кислотних центрів 11,35. Знайдено, що допування ZrO<sub>2</sub> SiO<sub>2</sub> іонами алюмінію та олова сприяє

утворенню на поверхні потрійних  $ZrO_2 SiO_2 Al_2O_3$  та  $ZrO_2 SiO_2 SnO_2$  змішаних оксидів суперкислотних центрів з  $H_0 = -14,52$  та визначено оптимальні концентрації катіонів, які дозволяють одержати змішані оксиди з такою силою кислотних центрів. На основі даних РФЕ-, оптичної та  $^{29}Si$ ,  $^{27}Al$ ,  $^{119}Sn$  ЯМР спектроскопій запропоновано моделі суперкислотних льюїсівських центрів на поверхні потрійних  $ZrO_2 SiO_2 Al_2O_3$  та  $ZrO_2 SiO_2 SnO_2$  оксидів, що включають координаційно ненасичені іони цирконію. Показано, що завдяки високій кислотності змішані оксиди на основі системи  $ZrO_2 SiO_2$ , у тому числі одержані з природного концентрату циркону, є ефективними катализаторами в такій практично важливій реакції, як конверсія вакуумного газойлю. Запропоновано використовувати потрійні суперкислотні оксиди як гетерогенні катализатори замість агресивних мінеральних кислот в реакції олігомеризації тетрагідрофурану та конверсії фруктози до левулінової кислоти. На основі механізму взаємодії спиртів з активними центрами оксидів, що містять мідь, розроблено селективний  $Cu/ZnO-ZrO_2-Al_2O_3$  катализатор для одностадійного процесу одержання етилацетату з біоетанолу. Вперше запропоновано селективний  $Cu/ZnO-Al_2O_3$  катализатор для перетворення тетрагідрофурфурілового спирту до  $\pi$ -валеролактону та його подальшого амідуювання до  $\pi$ -валеролактаму, як прекурсорів для одержання полімерів, що біорозкладаються. Розроблено нові ефективні катализатори на основі змішаних оксидів, що містять діоксид олова, для одержання етил- і метиллактату з  $C_5$ - $C_6$  карбогідратів як відновлювальної сировини. Запропоновано схему перетворення фруктози в етиллактат на ізольованих іонах  $IVSn^{4+}$  як кислотних центрах Льюїса. Вперше показано можливість одержання метиллактату та метилгліколяту з ксилози на  $CeO_2 SnO_2/Al_2O_3$  катализаторі в проточному режимі. Ключові слова: змішані оксиди, суперкислоти, оксид цирконію, оксид кремнію, оксид олова, оксид алюмінію, біфункціональні катализатори, мідьвмісні катализатори, етилацетат,  $\pi$ -валеролактон, фруктоза, ксилоза, метиллактат.

2. The work is devoted to the development of complex oxide composites based on elements of III-IV groups for acid-base catalysis processes allowing the production of compounds with increased acidic site strength, including superacid sites. The development of bifunctional catalysts capable of simultaneously catalyzing both acid-base and redox transformations of biomass, namely carbohydrates and bioalcohols which is promising route for production of valuable intermediates and products for organic synthesis currently derived from oil and gas. A systematic study of the structural, textural, and acidic characteristics of the surface of  $WO_3/ZrO_2$  superacid was carried out using modern physicochemical methods. The influence of textural and acidic properties of tungstate-containing zirconium dioxide on its catalytic activity in the benzylation of toluene to methylbenzophenone was demonstrated. A new reaction of isobutane alkylation with isobutanol to produce high-octane motor fuel was proposed. For the first time, high-acidic mixed  $ZrO_2-SiO_2$  oxides were synthesized using natural zircon concentrate with a maximum acid site strength of  $-11.35$ . It was found that the doping of  $ZrO_2-SiO_2$  with aluminum and tin ions led to the formation of superacid sites with  $H_0 = -14.52$  on the surface of ternary  $ZrO_2-SiO_2-Al_2O_3$  and  $ZrO_2-SiO_2-SnO_2$  mixed oxides. The optimal cation concentrations were determined to produce catalysts with such acidic site strength. Based on XPS, UV-Vis and  $^{29}Si$ ,  $^{27}Al$ ,  $^{119}Sn$  MAS NMR spectroscopy data, models of superacid Lewis sites on the surface of ternary  $ZrO_2-SiO_2-Al_2O_3$  and  $ZrO_2-SiO_2-SnO_2$  oxides, which include coordinatively unsaturated zirconium ions, were proposed. It was shown that due to their high acidity, mixed oxides based on the  $ZrO_2-SiO_2$  system, including those obtained from natural zircon concentrate, are effective catalysts in such practically significant reactions as the conversion of vacuum gas oil. The use of ternary superacid oxides as heterogeneous catalysts instead of aggressive mineral acids was proposed for the oligomerization of tetrahydrofuran and conversion of fructose to levulinic acid. Based on mechanism of interaction of alcohols with active sites of copper containing oxides, a selective  $Cu/ZnO-ZrO_2-Al_2O_3$  catalyst was developed for the one-step synthesis of ethyl acetate from bioethanol. A selective  $Cu/ZnO-Al_2O_3$  catalyst was also proposed for the conversion of tetrahydrofurfuryl alcohol to  $\pi$ -valerolactone and its subsequent amidation to  $\pi$ -valerolactam, as precursors for producing biodegradable polymers. New effective catalysts based on mixed oxides containing tin dioxide were developed for the production of ethyl and methyl lactate from  $C_5$ - $C_6$  carbohydrates as renewable feedstock. A scheme for converting fructose to ethyl lactate on isolated  $IVSn^{4+}$  ions as Lewis acid sites was proposed. For the first time, the possibility of synthesis of methyl lactate and methyl glycolate from xylose on

CeO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> catalyst in a flow mode was demonstrated. Keywords: mixed oxides, superacid, zirconium oxide, silicon oxide, tin oxide, aluminum oxide, bifunctional catalysts, copper-containing oxide catalysts, ethyl acetate,  $\gamma$ -valerolactone, fructose, xylose, methyl lactate, methyl glycolate.

**Державний реєстраційний номер ДіР:** 01105U001239 0193U042438 0112U000391

**Пріоритетний напрям розвитку науки і техніки:** Нові речовини і матеріали

**Стратегічний пріоритетний напрям інноваційної діяльності:** Не застосовується

**Підсумки дослідження:** Нове вирішення актуального наукового завдання

#### **Публікації:**

- 1. Brei, V.V.; Melezhyk, O.V.; Prudius, S.V.; Tel'biz, G.M.; Oranska, O.I. Study of acid site structure on WO<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub> surface. Adsorption Science & Technology. 2005. 23 (2), 109-114.
- 2. Брей, В.В.; Шистка, Д.В.; Прудіус, С.В. Бензолирование анизола и толуола на суперкислотном WO<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub> в проточном режиме. Катализ и нефтехимия. 2007, 15, 67-69.
- 3. Шаранда, М.Е.; Брей, В.В.; Прудіус, С.В. Изучение процесса одностадийного получения этилацетата из этанола на Cu/ZnO-ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> катализаторе. Украинский химический журнал. 2008, 74 (12), 74-78.
- 4. Brei, V.V.; Melezhyk, A.V.; Prudius, S.V.; Oranskaya, E.I. Study of surface-bulk distribution of tungsten in WO<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub> oxides prepared by different methods. Polish J. Chem. 2009, 83 (4), 537-546.
- 5. Brei, V.V.; Melezhyk, A.V.; Prudius, S.V.; Bodul, N.S.; Mutovkin, P.A. Synthesis of mesoporous ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub> and WO<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub> solid acids. Annales Universitatis Maria Curie-Sklodowska Lublin, Chemia, Sectio AA. 2009, 64, 86-95.
- 6. Криль, А.А.; Прудіус, С.В.; Брей, В.В. Изучение конверсии изобутан-изобутанольной смеси в углеводороды i-C<sub>8</sub> на кислотных катализаторах. Катализ и нефтехимия. 2009, 17, 1-3.
- 7. Prudius, S.V.; Melezhyk, A.V.; Brei, V.V. Synthesis and catalytic study of mesoporous WO<sub>3</sub>-ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub> solid acid. Studies in Surface Science and Catalysis. 2010, 175, 233-236.
- 8. Брей, В.В.; Бодюл, Н.С.; Прудіус, С.В.; Шистка, Д.В. Олигомеризация тетрагидрофурана на твердых кислотных катализаторах. Хімічна промисловість України. 2010, 3, 19-21.
- 9. Прудіус, С.В. Синтез мезопористого кислотного оксида ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>. Катализ и нефтехимия. 2010, 18, 1-5.
- 10. Фесенко, А.В.; Дацюк, Ю.И.; Прудіус, С.В.; Сонцев, В.М.; Брей, В.В. Прямой синтез бутилбутирата из н-бутанола на Cu-Pd/ZnO-ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> катализаторе. Украинский химический журнал. 2010, 76 (7), 40-43.
- 11. Brei, V.V.; Prudius, S.V.; Lozhechnik, I.I.; Oranskaya, E.I.; Shistka, D.V. Mixed amphoteric oxide ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> as catalyst for the conversion of 2-methyl-3-butyn-2-ol. Theoretical and Experimental Chemistry. 2011, 47 (3), 188-191.
- 12. Прудіус, С.В. Влияние условий синтеза и концентрации вольфрама на свойства кислотного оксида WO<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>. Катализ и нефтехимия. 2012, 20 (1), 131-134.
- 13. Брей, В.В.; Варварин, А.М.; Прудіус, С.В. Селективная конверсия тетрагидрофурфурилового спирта в  $\gamma$ -валеролактон на Cu/ZnO-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> катализаторе. Катализ и нефтехимия. 2013, 22, 10-13.
- 14. Брей, В.В.; Исмаилов, Э.Г.; Иньшина, Е.И.; Мамедова, Т.М.; Прудіус, С.В. Сравнительное тестирование цеолитных Омникат-210П, Цеокар-600 катализаторов и кислотного ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub> оксида в крекинге вакуумного газойля. Катализ и нефтехимия. 2013, 22, 14-18.
- 15. Брей, В.В.; Варварин, А.М.; Прудіус, С.В. Амідування  $\gamma$ -валеролактону на мідьвмісних каталізаторах. Катализ и нефтехимия. 2014, 23, 1-5.
- 16. Брей, В.В.; Варварин, А.М.; Прудіус, С.В. Селективна конверсія тетрагідрофурфурилового спирту у  $\gamma$ -валеролактон та його амідування у  $\gamma$ -валеролактама на Cu/ZnO-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> каталізаторі. Хімічна промисловість України. 2016, 132 (1), 7-12.

- 17. Brei, V.V.; Varvarin, A.M.; Prudius, S.V. Selective dehydrogenation of tetrahydrofurfuryl alcohol into  $\alpha$ -valerolactone and its amidation to  $\alpha$ -valerolactam over Cu/ZnO-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> catalyst. Chemistry, physics and technology of surface. 2016, 7 (4), 395-404.
- 18. Prudius, S.; In'shina, O.; Khomenko, K.; Popov, V.; Brei, V. Study of vacuum gasoil cracking over high-acid ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub> mixed oxides. Norwegian Journal of development of the International Science. 2018, 2 (16), 13-19.
- 19. Прудіус, С.В.; Вислогузова, Н.М.; Брей, В.В. Конверсія D-фруктози в етиллактат на SnO<sub>2</sub>-вмісних каталізаторах. Хімія, фізика та технологія поверхні. 2019, 10 (1) 67-74.
- 20. Prudius, S.V.; Hes, N.L.; Brei, V.V. Conversion of D-Fructose into Ethyl Lactate Over a Supported SnO<sub>2</sub>-ZnO/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Colloids Interfaces. 2019, 3 (16), 1-8.
- 21. Прудіус, С.В.; Гес, Н.Л.; Трачевський, В.В.; Брей, В.В. Синтез та вивчення нового суперкислотного ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub> оксиду. Доповіді НАН України. 2019, 11, 73-80.
- 22. Прудіус, С.В.; Гес, Н.Л.; Милін, А.М.; Брей, В.В. Конверсія фруктози в метиллактат на SnO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> каталізаторі в проточному режимі. Каталіз та нафтохімія. 2020, 30, 43-47.
- 23. Prudius, S.V.; Hes, N.L.; Mylin, A.M.; Brei, V.V. Continuous conversion of fructose into methyl lactate over SnO<sub>2</sub>-ZnO/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> catalyst. Journal of Chemistry and Technologies. 2021, 29 (1), 1-9.
- 24. Prudius, S.V.; Hes, N.L.; Trachevskiy, V.V.; Khyzhun, O.Yu.; Brei, V.V. Superacid ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub> mixed oxide: synthesis and study. Chemistry and Chemical Technology. 2021, 15 (3), 336-342.
- 25. Трачевський, В.В.; Прудіус, С.В.; Милін, А.М. Структурно-функціональна самоорганізація системи ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>:Sn(IV). Український хімічний журнал, 2021, 87 (12), 121-136.
- 26. Prudius, S.V.; Hes, N.L.; Inshina, O.I.; Khyzhun, O.Yu. Synthesis and investigation of ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub> oxide alloyed with Sn(IV) ions. Materials Science, 2022, 58 (1), 80-88.
- 27. Inshina, O.I.; Prudius, S.V.; Brei, V.V. Superacid L-sites on the surface of ternary ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> and ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub> oxides Theoretical and Experimental Chemistry. 2022, 58 (4) 269-275.
- 28. Hes, N.L.; Mylin, A.M.; Prudius, S.V. Catalytic production of levulinic and formic acids from fructose over superacid ZrO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub> catalyst. Colloids Interfaces. 2022, 6 (1), 4.
- 29. Brei, V.V.; Levytska, S.I.; Prudius, S.V. To the question of oxidation on the surface of oxides: temperature-programmed oxidation of cyclohexanol. Каталіз та нафтохімія. 2022, 33, 1-9.
- 30. Hes, N.L., Mylin, A.M. & Prudius, S.V. Catalytic Conversion of Dihydroxyacetone to Methyl Lactate Over SnO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Catalysts. Theor Exp Chem 2023, 59, 302-306.
- 31. Prudius, S.V.; Hes, N.L.; Zhuravlov, A.Yu.; Brei, V.V. Oxidation of xylose – methanol mixture into methyl lactate and methyl glycolate over CeO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> catalyst. Хімія, фізика та технологія поверхні. 2024, 15 (3), 340-348.
- 1. Брей, В.В.; Мележик, О.В.; Прудіус, С.В.; Бодюл Н.С. Спосіб одержання змішаного оксиду цирконію та кремнію. Патент України на корисну модель № u200804472, опубл. 25.11.2008, бюл. № 22. – 6 с.
- 2. Брей, В.В.; Прудіус, С.В.; Варварін, А.М. Спосіб одержання  $\alpha$ -валеролактону на твердому Cu-вмісному каталізаторі. Патент України на корисну модель № u201410420, опубл. 10.02.2015, бюл. №3. – 6 с.
- 3. Брей, В.В.; Прудіус, С.В.; Іншина, О.І.; Хоменко, К.М. Спосіб одержання цирконійсилікатного каталізатора крекінгу газойлю. Патент України на корисну модель № u201604724, опубл. 12.12.2016, бюл. №23. – 8 с.
- 4. Брей, В.В.; Щуцький, І.В.; Шаранда, М.Є.; Прудіус, С.В. Спосіб одержання етилацетату. Патент України №116827, опубл. 10.05.2018 бюл. № 9. – 7 с.
- 5. Гес, Н.Л.; Прудіус, С.В.; Брей, В.В. Спосіб одержання метиллактату з фруктози. Патент України №128002, опубл. 06.03.2024, бюл. № 10. – 6 с.

**Наукова (науково-технічна) продукція:** матеріали

**Соціально-економічна спрямованість:** збільшення обсягів виробництва; економія енергоресурсів; економія матеріалів; підвищення продуктивності праці

## **Охоронні документи на ОПІВ:**

Винаходи, корисні моделі, промислові зразки

1. Брей, В.В.; Мележик, О.В.; Прудіус, С.В.; Бодюл Н.С. Спосіб одержання змішаного оксиду цирконію та кремнію. Патент України на корисну модель № u200804472, опубл. 25.11.2008, бюл. № 22. – 6 с.
2. Брей, В.В.; Прудіус, С.В.; Варварін, А.М. Спосіб одержання п-валеролактону на твердому Cu-вмісному каталізаторі. Патент України на корисну модель № u201410420, опубл. 10.02.2015, бюл. №3. – 6 с.
3. Брей, В.В.; Прудіус, С.В.; Іншина, О.І.; Хоменко, К.М. Спосіб одержання цирконійсилікатного каталізатора крекінгу газойлю. Патент України на корисну модель № u201604724, опубл. 12.12.2016, бюл. №23. – 8 с.
4. Брей, В.В.; Щуцький, І.В.; Шаранда, М.Є.; Прудіус, С.В. Спосіб одержання етилацетату. Патент України №116827, опубл. 10.05.2018 бюл. № 9. – 7 с.
5. Гес, Н.Л.; Прудіус, С.В.; Брей, В.В. Спосіб одержання метиллактату з фруктози. Патент України №128002, опубл. 06.03.2024, бюл. № 10. – 6 с.

**Впровадження результатів дисертації:** Планується до впровадження

**Зв'язок з науковими темами:** 0117U002158 0122U000237

## **VI. Відомості про наукового керівника/керівників (консультанта)**

## **VII. Відомості про офіційних опонентів та рецензентів**

### **Офіційні опоненти**

#### **Власне Прізвище Ім'я По-батькові:**

1. Патриляк Любов Казимирівна
2. Liubov K. Patryliak

**Кваліфікація:** д. х. н., професор, 02.00.13

**Ідентифікатор ORCID ID:** Не застосовується

#### **Додаткова інформація:**

**Повне найменування юридичної особи:** Інститут біоорганічної хімії та нафтохімії ім. В. П. Кухаря Національної академії наук України

**Код за ЄДРПОУ:** 03563790

**Місцезнаходження:** вул. Академіка Кухаря, буд. 1, Київ, 02094, Україна

**Форма власності:** Державна

**Сфера управління:** Національна академія наук України

**Ідентифікатор ROR:**

#### **Власне Прізвище Ім'я По-батькові:**

1. Іщенко Олена Вікторівна
2. Olena V. Ishchenko

**Кваліфікація:** д.х.н., професор, 02.00.04

**Ідентифікатор ORCID ID:** Не застосовується

**Додаткова інформація:**

**Повне найменування юридичної особи:** Київський національний університет імені Тараса Шевченка

**Код за ЄДРПОУ:** 02070944

**Місцезнаходження:** вул. Володимирська, буд. 60, Київ, 01033, Україна

**Форма власності:**

**Сфера управління:** Міністерство освіти і науки України

**Ідентифікатор ROR:** Не застосовується

**Власне Прізвище Ім'я По-батькові:**

1. Трипольський Андрій Іккійович

2. Trypolskyi I. Andrii

**Кваліфікація:** д.х.н., старший науковий співробітник, 02.00.15

**Ідентифікатор ORCID ID:** Не застосовується

**Додаткова інформація:**

**Повне найменування юридичної особи:** Інститут фізичної хімії ім. Л. В. Писаржевського Національної академії наук України

**Код за ЄДРПОУ:** 05417213

**Місцезнаходження:** проспект Науки, буд. 31, Київ, 03028, Україна

**Форма власності:** Державна

**Сфера управління:** Національна академія наук України

**Ідентифікатор ROR:**

**Рецензенти**

**VIII. Заключні відомості**

**Власне Прізвище Ім'я По-батькові  
голови ради**

Картель Микола Тимофійович

**Власне Прізвище Ім'я По-батькові  
головуючого на засіданні**

Картель Микола Тимофійович

**Відповідальний за підготовку  
облікових документів**

Дацюк Андрій Михайлович

**Реєстратор**

УкрІНТЕІ

**Керівник відділу УкрІНТЕІ, що є  
відповідальним за реєстрацію наукової  
діяльності**



Юрченко Тетяна Анатоліївна