

# Облікова картка дисертації

## I. Загальні відомості

Державний обліковий номер: 0825U000139

Особливі позначки: відкрита

Дата реєстрації: 09-01-2025

Статус: Наказ про видачу диплома

Реквізити наказу МОН / наказу закладу: Наказ 73/12 від 06.10.2023



## II. Відомості про здобувача

Власне Прізвище Ім'я По-батькові:

1. Бахалова Євгенія Анатоліївна

2. Yevheniia Bakhalova

Кваліфікація:

Ідентифікатор ORCID ID: 0000-0001-9234-9872

Вид дисертації: доктор філософії

Аспірантура/Докторантура: так

Шифр наукової спеціальності: 102

Назва наукової спеціальності: Хімія

Галузь / галузі знань: природничі науки

Освітньо-наукова програма зі спеціальності: Хімія

Дата захисту: 12-09-2024

Спеціальність за освітою: Хімія

Місце роботи здобувача: Донецький національний університет імені Василя Стуса

Код за ЄДРПОУ: 02070803

Місцезнаходження: вул. 600-річчя, буд. 21, Вінниця, Вінницький р-н., 21021, Україна

Форма власності: Державна

Сфера управління: Міністерство освіти і науки України

Ідентифікатор ROR:

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

**Шифр спеціалізованої вченої ради (разової спеціалізованої вченої ради):** PhD 1935

**Повне найменування юридичної особи:** Донецький національний університет імені Василя Стуса

**Код за ЄДРПОУ:** 02070803

**Місцезнаходження:** вул. 600-річчя, буд. 21, Вінниця, Вінницький р-н., 21021, Україна

**Форма власності:** Державна

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

**Ідентифікатор ROR:**

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

**Повне найменування юридичної особи:** Донецький національний університет імені Василя Стуса

**Код за ЄДРПОУ:** 02070803

**Місцезнаходження:** вул. 600-річчя, буд. 21, Вінниця, Вінницький р-н., 21021, Україна

**Форма власності:** Державна

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

**Ідентифікатор ROR:**

### **V. Відомості про дисертацію**

**Мова дисертації:** Українська

**Коди тематичних рубрик:** 31.21.18

**Тема дисертації:**

1. Бензойні кислоти як протондонорні нуклеофіли в реакції з 2-(хлорметил)оксираном в присутності основ
2. Benzoic acids as the protondonating nucleophiles in reaction with 2(chloromethyl)oxirane in the presence of bases

**Реферат:**

1. Дисертація присвячена дослідженню кінетичних і регіоселективних закономірностей реакції розкриття оксиранового циклу карбоновими (бензойними) кислотами в присутності основ іонної та молекулярної будови в апротонних розчинниках, а саме, вивчено вплив структури кислоти та каталізатору, зміни полярності розчинника, варіювання температури на нуклеофільне розкриття оксиранового циклу в реакційних серіях «2-(хлорметил)оксиран (епіхлоргідрин – ЕХГ)– карбонова кислота (протонвмісний нуклеофіл) – галогенід тетраалкіламонію» та «2-хлорметилоксиран – карбонова кислота (протонвмісний нуклеофіл) – N,N-диметиланілін» методами органічної і фізичної хімії: хімічної кінетики, комп'ютерного моделювання, спектроскопії інфрачервоної та ядерного магнітного резонансу, кореляційного (регресійного) аналізу. Об'єктами дослідження обрано: кислотний реагент (протондонорний нуклеофіл)- бензойна, 3-метилбензойна та 2-метилбензойна кислоти, каталізатор – йодид і хлорид тетрабутиламонія, йодид і бромід тетраетиламонія, N,N-диметиланілін, субстрат (епоксид) – ЕХГ, який взято у значному надлишку.

Дослідження проводилось в температурному інтервалі 313-353 К у середовищі епіхлоргідрину та його сумішах з тетрагідрофураном, вміст якого складав 50 об. % та 30 об. %. Досліджено стан вихідних речовин та формальна кінетика реакції. Кінетичні закономірності реакції встановлено при варіюванні концентрації кислотного реагента (бензойних кислот та для порівняння гексанової кислоти) і каталізатора – галогеніди тетраалкіламонія / N,N-диметиланілін, в розчинниках, діелектрична проникність яких змінювалась в межах 15,1-22,6. За результатами впливу температури на швидкість реакції, оцінено активаційні параметри реакції, визначена ізокінетична температура реакції. Методами квантової хімії досліджено стерео- і регіоселективність розкриття оксиранового циклу в системі «2-(хлорметил)оксиран – бензоат аніон». Квантово-хімічні розрахунки проведені в рамках теорії функціонала густини (DFT) з використанням функціоналів B3LYP і базисних наборів атомних функцій 6-311+G за допомогою програмного комплексу Firefly 8.2.0. Визначено оптимальні геометричні та активаційні параметри перехідних станів на шляху реакції. Показано, що розкриття циклу оксирану відбувається за механізмом бімолекулярного нуклеофільного заміщення. Проведені експериментальні дослідження регіоселективності реакції ЕХГ з бензойною кислотою при каталізі галогенідами тетраалкіламонію та N,N-диметиланіліном. Вивчено електропровідність солей тетраалкіламонію у апротонних розчинниках. Деталізовано кінетичну схему та механізм каталізу досліджуваної реакції. Запропонована кінетична модель реакції застосована для дослідження каталізу ангідридного затвердіння епоксидіанової смоли в присутності нанокompatита та без нього, що надає змогу оптимізувати склад композицій на основі епоксидів. В результаті дисертаційної роботи вперше використовуючи методи хімічної кінетики, спектральні, квантовохімічних досліджень, вивчено вплив температури, полярності розчинника, структурних чинників на кінетику та регіоселективність розкриття оксиранового циклу, деталізовано кінетичну схему реакції та її механізм, встановлені кореляційні залежності «структура – властивості» для аналізу даних експерименту та створення прогностичних моделей реакції.

2. The dissertation is aimed at the kinetic and regioselectivity regularities of epichlorohydrin acidolysis by carboxylic (benzoic) acids in the presence of bases of ionic and molecular structure in aprotic solvents. Namely, the effect of acid and catalyst structure, changes in solvent polarity and temperature variation on the nucleophilic disclosure of the oxirane cycle in the reaction series “2-(chloromethyl)oxirane - carboxylic acid (proton-containing nucleophile) - tetraalkylammonium halide” and “2-chloromethoxyoxirane (ECH) - N,N-dimethylaniline” investigated by methods of organic and physical chemistry, chemical kinetics, computer simulation, infrared and nuclear magnetic resonance spectroscopy and correlation (regression) analysis. The objects of study are acid reagent (proton donor nucleophile) – benzoic, 3-methylbenzoic and 2-methylbenzoic acids, catalyst tetrabutylammonium iodide and chloride, tetraethylammonium iodide and bromide, N,N-dimethylaniline, substrate (epoxide) – ECH, which is taken in large excess. The research was conducted in the temperature range 313 : 353 K in ECH and its mixture with tetrahydrofuran, the content of which was 50 vol. % and 30 vol. %. The state of the starting substances and the formal reaction kinetics were investigated. The kinetic regularities of the reaction were established by varying the concentration of the acid reagent (benzoic acids and, for comparison, hexanoic acid) and the catalyst – tetraalkylammonium halide / N,N-dimethylaniline, in solvents whose dielectric constant varied between 15.1 and 22.6. According to the results of the temperature effect on the reaction rate, the reaction activation parameters were estimated. The isokinetic temperature of the reaction was determined. The oxirane cycle opening stereo- and regioselectivity for «2-(chloromethyl)oxirane - benzoate anion» system was studied by quantum-chemical methods. Quantum chemical calculations were performed within the framework of density functional theory (DFT) using B3LYP functionals and basic sets of atomic functions 6-311+G\*\* using the Firefly 8.2.0 software package. The optimal geometric and activation parameters of transition states on the reaction path were determined. It is shown that the oxirane cycle opening occurs by the mechanism of bimolecular nucleophilic substitution. Experimental studies of the regioselectivity of the ECH reaction with benzoic acid catalyzed by tetraalkylammonium halides and N,N-dimethylaniline were carried out. The electrical conductivity of tetraalkylammonium salts in aprotic solvents was studied. The kinetic scheme and mechanism of catalysis of the investigated reaction are detailed. The proposed kinetic model of the reaction is applied to the study of catalysis of anhydride curing of epoxy resin in the presence and absence of a nanocomposite. This makes

it possible to optimize the composition of compositions based on epoxides. As a result of the dissertation work for the first time it is established, using methods of chemical kinetics, spectroscopy and quantum chemical investigation, we investigated the influence of temperature, solvent polarity, and structural factors on the kinetics and regioselectivity of oxirane cycle opening, detailed the kinetic scheme of the reaction and its mechanism, established correlational dependences "structure - properties" for the analysis of experimental data and the creation of prognostic models of the reaction.

### **Державний реєстраційний номер ДіР:**

**Пріоритетний напрям розвитку науки і техніки:** Фундаментальні наукові дослідження з найбільш важливих проблем розвитку науково-технічного, соціально-економічного, суспільно-політичного, людського потенціалу для забезпечення конкурентоспроможності України у світі та сталого розвитку суспільства і держави

**Стратегічний пріоритетний напрям інноваційної діяльності:** Освоєння нових технологій виробництва матеріалів, їх оброблення і з'єднання, створення індустрії наноматеріалів та нанотехнологій

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

### **Публікації:**

- Наукові праці, в яких опубліковані основні результати дисертації:
- 1. Yutilova K.S., Bakhalova E.A., Shved E.N., Kravchuk A. V., Marchuk L.S. Nucleophilic epoxide ring opening in the system "epichlorohydrin – carboxylic acids – tetrabutylammonium iodide – solvent ( $\rho = 15.1 : 28.7$ )". *Voprosy khimii i khimicheskoi tekhnologii*, 2023, 159-167. DOI: 10.32434/0321-4095-2023-147-2-159-167 (Видання входить до міжнародно наукометричної бази даних Scopus). Здобувачкою здійснено кінетичні дослідження реакції ацидолізу 2-(хлорметил)оксирану бензойними кислотами у присутності тетрабутиламоній йодиду розчиннику епіхлоргідрин та розчиннику епіхлоргідрин:тетрагідрофуран (1:1 та 7:3 об), обробку отриманих даних та взято участь у написанні та підготовці статті до друку.
- 2. Yutilova K.S., Bakhalova E.A., Shved E.N., Martseniuk N.S., Marchuk L.S. Structure effects and influence of solvent polarity on catalytic acidolysis of 2-(chloromethyl)oxirane. *Voprosy khimii i khimicheskoi tekhnologii*, 2020, 2, pp. 148-154. DOI:10.32434/0321-4095-2020-129-2-148-154 (Видання входить до міжнародно наукометричної бази даних Scopus). Здобувачкою здійснено кінетичні дослідження, комп'ютерне моделювання для дослідження реакції ацидолізу 2-(хлорметил)оксирану бензойною кислотою у присутності тетрабутиламоній йодиду та тетраетиламоній броміду у розчиннику епіхлоргідрин:тетрагідрофуран (1:1 об), обробку отриманих даних та взято участь у написанні та підготовці статті до друку.
- 3. Bakhalova E.A., Kalinskyi O.M., Shved E.N., Yutilova K.S., Marchuk L.S., Zavydovskyi O.I., Didenko N.O. Carboxylic acids as proton-containing nucleophiles in the reaction with (chloromethyl)oxirane. *Voprosy Khimii i Khimicheskoi Tekhnologi*, 2019, 6. P. 17-23. – DOI:10.32434/0321-4095-2019-127-6-17-23. (Видання входить до міжнародно наукометричної бази даних Scopus). Здобувачкою здійснено кінетичні дослідження реакції ацидолізу 2-(хлорметил)оксирану гексановою кислотою у присутності тетрабутиламоній йодиду у розчиннику епіхлоргідрин, обробку отриманих даних та взято участь у написанні та підготовці статті до друку.
- Наукові праці, які засвідчують апробацію матеріалів дисертації:
- 1. Бахалова Є. А., Казаков О. А., Швед О. М. Варіювання впливу полярності розчинника як метод дослідження механізму нуклеофільного розкриття циклу 2-(хлорметил)оксирану бензойною кислотою. Теоретичні та експериментальні аспекти сучасної хімії та матеріалів ТАСХ-2023: матеріали II Міжнародної наукової конференції, м. Дніпро 20 травня 2023 р., Дніпро, 2023. С 157
- 2. Казаков О.А., Бахалова Є. А., Швед О. М., Книжник І. А. Карбоксилати та галогеніди тетраалкіламонію як каталізатори ацидолізу епіхлоргідрину. Теоретичні та експериментальні аспекти сучасної хімії та

матеріалів ТАСХ-2023: матеріали II Міжнародної наукової конференції, м. Дніпро 20 травня 2023 р., Дніпро, 2023. С 156

- 3. Казаков О. А., Бахалова Є. А., Швед О. М., Діденко Н. О. Каталітичне розкриття циклу епіхлоргідрину бензойною кислотою при варіюванні полярності розчинника. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2023): зб. тез доп. VI Міжнар. (XVI Українській) наук. конф. студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця, 21-23 березня 2023 р. Вінниця, 2023. С. 54.
- 4. Доманський С. В., Швед О. М., Бахалова Є. А., Лісова Л. С. Феноліз епіхлоргідрину в умовах каталізу солями тетраалкіламонію. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2023): зб. тез доп. VI Міжнар. (XVI Українській) наук. конф. студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця, 21-23 березня 2023 р. Вінниця, 2023. С. 52.
- 5. Казаков О.А., Бахалова Є. А., Швед О. М. Вплив природи аніону тетраалкіламонієвих солей у каталітичному ацидолізі хлорметилоксирану бензойною кислотою. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2022): зб. тез доп. V Міжнар. (XV Українській) наук. конф. студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця, 22-24 березня 2022 р. Вінниця, 2022. С. 66.
- 6. Evgeniia Bakhalova, Elena Shved, Anna Mishchenko, Liliia Lisova. Effect of structure of benzoic acids on catalytic acidolysis of 2-(chloromethyl) oxirane. Open readings: March 15-18 Vilnius Lithuania. Vilnius University, 2022, P1-54, P. 158
- 7. Бахалова Є.А., Швед О.М., Марчук Л. С., Опанасюк Л.Ф. Вплив полярності розчинника на реакційну здатність епіхлоргідрину в реакції з бензойними кислотами. Секція "Всеукраїнський симпозиум з органічної та медичної хімії, присвячений 80-річчю проф. В.Д.Орлова": зб. тез доп. всеукраїнської конференції наукових дослідників. м. Львів, вересень 19-25, 2021. Львів, 2021. С.54.
- 8. Євгенія Бахалова, Олександр Казаков, Юлія Вакулюк, Олена Швед Вплив природи каталізатора та полярності розчинника на швидкість ацидолізу хлорметилоксирану бензойною кислотою. Львівські хімічні читання – 2021: зб. тез доп. XVII наукової конференції, м. Львів, 31 травня – 2 червня, 2021, Львів, 2021. С. 020.
- 9. Гембарук В. В., Бахалова Є. А., Швед О. М., Янова К. В Вплив тетраетиламоній йодиду на реакцію бензойної кислоти з епіхлоргідрином в тетрагідрофурані. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2021): зб. тез доп. IV Міжнар. (XIV Українській) наук. конф. студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця, 23-25 березня 2021 р. Вінниця, 2021. С. 76.
- 10. Марчук Л. С., Міщенко А. О., Бахалова Є. А., Швед О. М. В Ацидоліз хлорметилоксирану 3-метилбензойною кислотою в присутності тетрабутиламоній йодиду. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2021): зб. тез доп. IV Міжнар. (XIV Українській) наук. конф. студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця, 23-25 березня 2021 р. Вінниця, 2021. С. 84.
- 11. Elena Shved, Yuliia Bepalko, Oksana Gorban, Kseniia Yutilova, Evgeniia Bakhalova. The Influence of Nanosized Zirconium (IV) Oxide on the Catalytic Curing of Epoxy Resin ED-20 with Isomethyltetrahydrophthalic Anhydride. IEEE International Conference on "Nanomaterials: Applications & Properties" (NAP-2020). Sumy, Ukraine, 9-13 Nov. 2020 DOI: 10.1109/NAP51477.2020.9309566 (Scopus)
- 12. Evgeniia Bakhalova, Yulia Bepalko, Elena Shved The regioselectivity of asymmetric oxirane ring-opening by benzoate anion. Open readings: March 17-20 Vilnius Lithuania. Vilnius University, 2020, P1-54, P. 158
- 13. Бахалова Є.А., Крисько Л.В., Вакулюк Ю.А., Швед О.М. Вплив полярності розчинника на каталітичну активність п,п-диметиланіліну і галогенідів тетраетиламонію у реакції хлорметилоксирану з бензойною кислотою. Проблеми та досягнення сучасної хімії: зб. тез доп. XXI наукової молодіжної конференції, м. Одеса, 7-8 травня 2020 р. Одеса, 2020. С.10
- 14. Bakhalova E., Hembarruk V., Kazakov O., Shved E. The influence of the solvent polarity on the catalytic activity of tetrabutylamony chloride in the system "benzoic acid – chloromethylorine". Current chemical problems: book of abstracts of the III International (XIII Ukrainian) scientific conference for students and young scientists. March 25-27, 2020, Vinnytsia, 2020. P. 70.

- 15. Бахалова Є. А., Волос О. Я., Міщенко А. О., Ситник Н. С., Швед О. М., Діденко Н. О. Вплив природи каталізатору на співвідношення продуктів розкриття циклу епіхлоргідрину бензойною кислотою. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2020): зб. тез доп. III Міжнародної (XIII Української) наукової конференції студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця, 25–27 березня 2020 р., Вінниця, 2020. С. 75.
- 16. Марчук Л. С., Дідух О. М., Бахалова Є. А., Кулібаба І. І., Швед О. М. Солі тетраалкіламонія як каталізатори нуклеофільного розкриття оксирану бензойною кислотою: вплив природи йонів. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2020): зб. тез доп. III Міжнародної (XIII Української) наукової конференції студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця 25–27 березня 2020 р., Вінниця, 2020. С. 91.
- 17. Бахалова Є.А., Швед О.М., Марчук Л.С. Сумісний вплив полярності розчинника та температури на каталітичний ацидоліз хлорметилоксирану бензойною кислотою. Українська конференція з органічної та біоорганічної хімії: матеріали ювілейної XXV української конференції з органічної та біоорганічної хімії, м. Луцьк, 16–20 вересня, 2019 р., Луцьк, 2019. С.85.
- 18. Марчук Л.С., Бахалова Є.А., Мальцева Т.Ю., Кулібаба І.І., Швед О.М. Ацидоліз хлорметилоксирану бензойною кислотою в присутності тетрабутиламоній йодиду. Хімічні проблеми сьогодення (ХПС-2019): зб. тез доп. II Міжнародної (XII Української) наукової конференції студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця ,19–21 березня 2019 р., Вінниця, 2019. С. 91
- 19. Бахалова Є.А., Швед О.М., Марчук Л.С. Бензойна кислота як протонівмісний нуклеофіл в реакції розкриття оксиранового циклу в присутності тетраалкіламонієвих солей. «Львівські хімічні читання – 2019»: XVII наукова конференція, м. Львів, 2-5 червня, 2019 р., Львів. 2019. С. О38.
- 20. Марчук Л. С., Бахалова Є.А., Калінський О. М., Швед О. М. Гексанова кислота як нуклеофільний реагент каталітичного розкриття циклу хлорметилоксирану. «Хімічні проблеми сьогодення» (ХПС 2018): зб. тез доп. I Міжнародної (XI Української) наукової конференції студентів, аспірантів і молодих учених, м. Вінниця, 27–29 березня, 2018 р., Вінниця, 2018. С. 154.

**Наукова (науково-технічна) продукція:** технології; методи, теорії, гіпотези

**Соціально-економічна спрямованість:**

**Охоронні документи на ОПВ:**

**Впровадження результатів дисертації:** Впроваджено

**Зв'язок з науковими темами:** 0116U002519 0119U101104 0120U100324 0121U110142

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

**Власне Прізвище Ім'я По-батькові:**

1. Швед Олена Миколаївна
2. Olena Shved

**Кваліфікація:** д. х. н., професор, 02.00.03

**Ідентифікатор ORCID ID:** 0000-0002-4868-550X

**Додаткова інформація:** Scopus ID: 6602558439; Web of Science ResearcherID: HWG-2831-2023

**Повне найменування юридичної особи:** Донецький національний університет імені Василя Стуса

**Код за ЄДРПОУ:** 02070803

**Місцезнаходження:** вул. 600-річчя, буд. 21, Вінниця, Вінницький р-н., 21021, Україна

**Форма власності:** Державна

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

**Ідентифікатор ROR:**

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

### **Офіційні опоненти**

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

1. Онисько Михайло Юрійович
2. Mykhaylo Onysko

**Кваліфікація:** д. х. н., доцент, 02.00.03

**Ідентифікатор ORCID ID:** 0000-0001-6121-828X

**Додаткова інформація:** Scopus ID: 22986328700; Web of Science ResearcherID: AAZ-2608-2021;  
<https://scholar.google.com.ua/citations?user=1xF-k3EAAAAJ&hl=uk>

**Повне найменування юридичної особи:** Державний вищий навчальний заклад "Ужгородський національний університет"

**Код за ЄДРПОУ:** 02070832

**Місцезнаходження:** вул. Підгірна, буд. 46, Ужгород, Ужгородський р-н., 88000, Україна

**Форма власності:** Державна

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

**Ідентифікатор ROR:**

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

1. Галстян Андрій Генрійович
2. Andrew Galstyan

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

**Ідентифікатор ORCID ID:** 0000-0001-8475-8166

**Додаткова інформація:** Scopus ID: 7003679858; Web of Science ResearcherID: E-2204-2017;  
<https://scholar.google.com.ua/citations?user=4IZoll3K938C&hl=uk&oi=sra>

**Повне найменування юридичної особи:** Київський національний університет технологій та дизайну

**Код за ЄДРПОУ:** 02070890

**Місцезнаходження:** вул. Мала Шияновська, буд. 2, Київ, 01011, Україна

**Форма власності:** Державна

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

**Ідентифікатор ROR:**

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

1. Оковитий Сергій Іванович

2. Sergiy Okovytyu

**Кваліфікація:** д. х. н., професор, 02.00.03

**Ідентифікатор ORCID ID:** 0000-0003-4367-1309

**Додаткова інформація:** Scopus ID: 6508259940; Web of Science ResearcherID: DZQ-4781-2022;  
<https://scholar.google.com.ua/citations?hl=uk&user=e04XvYgAAAAJ>

**Повне найменування юридичної особи:** Дніпровський національний університет імені Олеся Гончара

**Код за ЄДРПОУ:** 02066747

**Місцезнаходження:** проспект Науки, буд. 72, Дніпро, Дніпровський р-н., 49045, Україна

**Форма власності:** Державна

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

**Ідентифікатор ROR:**

## Рецензенти

**Власне Прізвище Ім'я По-батькові:**

1. Жильцова Світлана Віталіївна

2. Svitlana Zhyltsova

**Кваліфікація:** к. х. н., доцент, 02.00.06

**Ідентифікатор ORCID ID:** 0000-0003-0478-6664

**Додаткова інформація:** Scopus ID: 16243071400; Web of Science ResearcherID: J-4176-2018;  
<https://scholar.google.com.ua/citations?user=KYWm16YAAAAJ&hl=uk&oi=sra>

**Повне найменування юридичної особи:** Донецький національний університет імені Василя Стуса

**Код за ЄДРПОУ:** 02070803

**Місцезнаходження:** вул. 600-річчя, буд. 21, Вінниця, Вінницький р-н., 21021, Україна

**Форма власності:** Державна

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

**Ідентифікатор ROR:**

## VIII. Заключні відомості

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

Шендрик Олександр Миколайович

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

Шендрик Олександр Миколайович

**Відповідальний за підготовку  
облікових документів**

Солобут Ольга Сергіївна

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



Юрченко Тетяна Анатоліївна