

**МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ
ВИЩИЙ ДЕРЖАВНИЙ НАВЧАЛЬНИЙ ЗАКЛАД УКРАЇНИ
«БУКОВИНСЬКИЙ ДЕРЖАВНИЙ МЕДИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ»**



МАТЕРІАЛИ

100 – ї

підсумкової наукової конференції

професорсько-викладацького персоналу

Вищого державного навчального закладу України

«БУКОВИНСЬКИЙ ДЕРЖАВНИЙ МЕДИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ»

11, 13, 18 лютого 2019 року

(присвячена 75 - річчю БДМУ)

Чернівці – 2019

УДК 001:378.12(477.85)

ББК 72:74.58

М 34

Матеріали 100 – ї підсумкової наукової конференції професорсько-викладацького персоналу вищого державного навчального закладу України «Буковинський державний медичний університет», присвяченої 75-річчю БДМУ (м. Чернівці, 11, 13, 18 лютого 2019 р.) – Чернівці: Медуніверситет, 2019. – 544 с. іл.

ББК 72:74.58

У збірнику представлені матеріали 100 – ї підсумкової наукової конференції професорсько-викладацького персоналу вищого державного навчального закладу України «Буковинський державний медичний університет», присвяченої 75-річчю БДМУ (м.Чернівці, 11, 13, 18 лютого 2019 р.) із стилістикою та орфографією у авторській редакції. Публікації присвячені актуальним проблемам фундаментальної, теоретичної та клінічної медицини.

Загальна редакція: професор Бойчук Т.М., професор Івашук О.І., доцент Безрук В.В.

Наукові рецензенти:

професор Братенко М.К.

професор Булик Р.Є.

професор Гринчук Ф.В.

професор Давиденко І.С.

професор Дейнека С.Є.

професор Денисенко О.І.

професор Заморський І.І.

професор Колоскова О.К.

професор Коновчук В.М.

професор Пенішкевич Я.І.

професор Сидорчук Л.П.

професор Слободян О.М.

професор Ткачук С.С.

професор Тодоріко Л.Д.

професор Юзько О.М.

д.мед.н. Годованець О.І.

ISBN 978-966-697-543-3

© Буковинський державний медичний
університет, 2019



рослин рівнинних територій. Установлено достовірну відмінність щодо вмісту флуоридів у надземній частині рослин суходолів і заплав. Відзначено, що вміст флуоридів у рослинах суходільних луків зумовлений, переважно, водорозчинними формами Флуору, а у рослинах заплавних луків – більше рухомими формами.

Встановлені достовірні видоспецифічні залежності між вмістом Флуору у рослинах та едафічними чинниками. Доведено вплив макро- та мезорельєфу на вміст різних форм Флуору в ґрунті та їх доступність рослинам. Вміст флуоридів у рослинах зростає в напрямку від гірської до рівнинної території й визначається, переважно, водорозчинними формами Флуору. Рухомі форми Флуору доступніші для рослин на рівнинних луках, порівняно з лучними схилами, та на заплавних луках, порівняно з суходолами.

Рябая О.В.

ВИЗНАЧЕННЯ ПИТОМИ ЕЛЕКТРОПРОВІДНОСТІ ДОСЛІДЖУВАНИХ СИСТЕМ ПРИ ОКИСНЕННІ ДМСО ПЕРОКСИДОМ БЕНЗОЇЛУ ЗА НАЯВНОСТІ ЛІТІЙ ГІДРОКСИДУ У РІЗНИХ РОЗЧИННИКАХ ДМСО, ДМФА ТА ТМФ

*Кафедра біоорганічної і біологічної хімії та клінічної біохімії
Вищий державний навчальний заклад України
«Буковинський державний медичний університет»*

Продуктом окиснення диметилсульфоксиду (ДМСО) пероксид бензоїлом (ПБ) за наявності LiOH є метилсульфонілметану (МСМ), він є природнім органічним джерелом Сульфуру. На основі МСМ створено багато лікарських препаратів при лікуванні ревматології, травматології, кардіології, ортопедії, гастроентерології, хірургії, онкології тощо. Крім того, знайшов застосування МСМ і в хімії як висококишлячий розчинник, як реагент у синтезі сульфуровмісних полімерів, для створення нових хімічних джерел живлення.

Для визначення питомої електропровідності досліджуваних систем у різних розчинниках було обрано систему ПБ – ДМСО – літій гідроксиду.

З'ясовано, що питома електропровідності досліджуваної системи зростає майже у двійчі, якщо у складі системи основним розчинником є ДМСО і перебігає за йонним механізмом.

У разі використанні диметилформамід (ДМФА) як розчинника процес окиснення ДМСО пероксидом бензоїлу також перебігає за йонним механізмом, але характеризується удвічі меншими значеннями питомої електропровідності. Крім того, швидкість окиснення ДМСО пероксидом бензоїлу за наявності LiOH у ДМФА характеризується меншими значеннями. При використанні триметилфосфату (ТМФ) початкова швидкість окиснення ДМСО пероксидом бензоїлу за наявності літій гідроксид менша майже в 6 разів, також питома електропровідність – у разі менша у порівнянні при використанні ДМСО як розчинника.

Загальний вплив на процес окиснення ДМСО пероксидом бензоїлу за наявності літій гідроксиду досліджувані розчинники утворюють такий ряд:



Це пов'язують з тим, що ДМСО - розчинник з вищим донорним числом, у порівнянні з ДМФА та ТМФ. Відомо, що донорне число визначає здатність розчинника надавати неподілену пару електронів, що міститься на атомі Оксигену, на утворення сольвату з розчиненою речовиною. У ДМСО донорне число серед обраних розчинників є найвищим, тому цей розчинник у більшій мірі активує літій гідроксид, ніж ДМФА та ТМФ.

На прикладі ДМФА, ТМФ і ДМСО показано, що існує кореляція між донорними числами розчинників при окисненні ДМСО пероксидом бензоїлу за наявності літій гідроксиду та значеннями питомої електропровідності досліджуваних систем.