



**МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ
ЗАПОРІЗЬКИЙ ДЕРЖАВНИЙ МЕДИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ**

НАУКОВЕ ТОВАРИСТВО МОЛОДИХ ВЧЕНИХ ТА СТУДЕНТІВ

**ЗБІРНИК ТЕЗ ДОПОВІДЕЙ
«НАУКОВОЇ КОНФЕРЕНЦІЇ СТУДЕНТІВ ЗДМУ – 2021»**

**В РАМКАХ І туру «ВСЕУКРАЇНСЬКОГО КОНКУРСУ СТУДЕНТСЬКИХ
НАУКОВИХ РОБІТ З ГАЛУЗЕЙ ЗВАНЬ І СПЕЦІАЛЬНОСТЕЙ
У 2020 – 2021 Н.Р.»**

5 лютого 2021 року

Запоріжжя – 2021

результатами післяреєстраційних повідомлень про НР ЛЗ. Все це підвищує точність прогнозу про НР на доклінічному етапі вивчення ЛЗ. Постійно оновлювана медична бібліотека значними об'ємами літературних джерел інформації – статтями, монографіями по доклінічному, клінічному, післяреєстраційному виявленню НР ЛЗ дозволяє удосконалювати комп'ютерні програми та підвищити точність прогнозу. Джерелами інформації, що надходять знову успішно користуються для визначення нових взаємозв'язків між такими об'єктами, як гени, ферменти, рецептори, молекулярно-біохімічні механізми патологічних процесів та дією ЛЗ, що дозволяє також прогнозувати нові показання до застосування відомих ЛЗ та прогнозувати шляхи пониження їх НР.

ВИВЧЕННЯ ЗАЛЕЖНОСТІ ЧАСУ УТРИМУВАННЯ НАТРІЯ 2-((4-АМІНО-5-(ТІОФЕН-2-ІЛМЕТИЛ)-4Н-1,2,4-ТРИАЗОЛ-3-ІЛ)ТІО)АЦЕТАТУ ВІД КОНЦЕНТРАЦІЇ АЦЕНОНІТРИЛУ

Усенко Д.Л. (фармацевтичний факультет, 5 курс), Варинський Б.О., Сафонов А.А.
(наук. кер. доц. Варинський Б.О.)

Метою роботи було дослідження впливу концентрації ацетонітрилу на час утримування натрія 2-((4-аміно-5-(тіофен-2-ілметил)-4Н-1,2,4-тріазол-3-іл)тіо)ацетату.

Матеріали і методи. Система Agilent 1260 Infinity HPLC. Для дослідження було використано діодно-матричний детектор та одноквадрупольний мас-спектрометричний детектор Agilent 6120.

Результати і обговорення. Натрія 2-((4-аміно-5-(тіофен-2-ілметил)-4Н-1,2,4-тріазол-3-іл)тіо)ацетат (М.м. 292) є потенційним активним фармацевтичним інгредієнтом (АФІ). Проведено дослідження даного АФІ в режимі градієнтної та ізократичної хроматографії. В зв'язку з тим, що досліджувана сполука елююється в кислому середовищі (0,1% мурашина кислота), реєструємо утримання кислотної форми АФІ та в іонному джерелі спостерігаємо утворення протонованої форми (m/z 271). Таким чином підтверджено молекулярну масу речовини. Встановлено залежність характеристик утримання кислотної форми від вмісту ацетонітрилу. Побудовані відповідні графіки.

Висновок. Отримані результати будуть використані для ідентифікації, перевірки чистоти, а також для розробки хроматографічних методик кількісного визначення згаданої речовини.