

НАУКОВО-ПРАКТИЧНА КОНФЕРЕНЦІЯ
З МІЖНАРОДНОЮ УЧАСТЮ,
присвячена 100-річчю
з дня народження
Ю. Л. КУРАКА

СУЧАСНІ ТЕОРЕТИЧНІ ТА ПРАКТИЧНІ АСПЕКТИ КЛІНІЧНОЇ МЕДИЦИНИ

для здобувачів освіти
другого (магістерського) рівня

25–26 квітня 2024 року

Тези доповідей



ОДЕСЬКИЙ
МЕДУНІВЕРСИТЕТ



НАУКОВО-ПРАКТИЧНА КОНФЕРЕНЦІЯ
З МІЖНАРОДНОЮ УЧАСТЮ,
присвячена 100-річчю
з дня народження
Ю. Л. КУРАКА



СУЧАСНІ ТЕОРЕТИЧНІ ТА ПРАКТИЧНІ АСПЕКТИ КЛІНІЧНОЇ МЕДИЦИНИ

для здобувачів освіти
другого (магістерського) рівня

25–26 квітня 2024 року

Тези доповідей



ОДЕСЬКИЙ
МЕДУНІВЕРСИТЕТ

УДК 06.091.5:061.3:61-057.875
С91

Головний редактор:

ректор, академік НАМН України,
професор Валерій ЗАПОРОЖАН

Заступниця голови:

науковий керівник Ради СНТ та ТМВ
професор Ольга ЮШКОВСЬКА

Редакційна рада:

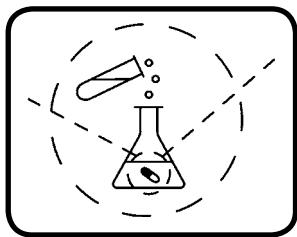
професор Валерія МАРІЧЕРЕДА,
професор Світлана КОТЮЖИНСЬКА
доцент Олена ФЛОНЕНКО,
доцент Антон ШАНИГІН

Сучасні теоретичні та практичні аспекти клінічної медицини
С91 для здобувачів освіти другого (магістерського) рівня [Електронне ви-
дання] : наук.-практ. конф. з міжнар. участю, присвячена 95-річчю
з дня народження Ю. Л. Курака. Одеса, 25–26 квітня 2024 року :
тези доп. — Одеса : ОНМедУ, 2024. — 108 с.

ISBN 978-966-443-132-0

У тезах доповідей міжнародної науково-практичної конференції здо-
бувачів другого (магістерського) рівня освіти, присвяченої 100-річчю з
дня народження професора Ю. Л. Курака, наведено матеріали учасників
зібрання, а також іменний покажчик доповідачів.

УДК 06.091.5:061.3:61-057.875



СЕКЦІЯ ФАРМАКОЛОГІЇ І ФАРМАЦІЇ Section of Pharmacology and Pharmacy

РОЗЧИННІСТЬ ТА ГІДРОЛІЗ ДЕЯКИХ АМОНІЄВИХ ГЕКСАФТОРОСИЛКАТІВ ЯК ПОТЕНЦІЙНИХ АНТИКАРІЄСНИХ АГЕНТІВ

Обруч А. С.

Науковий керівник — д. хім. н.,
проф. Гельмбольдт В. О.

Одеський національний медичний університет,
м. Одеса, Україна

Актуальність. Як відомо, фторидна терапія є найбільш ефективним та безпечним засобом лікування і профілактики карієсу. Серед можливих кандидатів в антикарієсні препарати в останні роки вивчаються амонієві гексафторосилкати (АГФС); важливим етапом цих досліджень є встановлення фізико-хімічних характеристик АГФС, зокрема розчинності та гідролітичної нестійкості.

Мета роботи — встановлення розчинності у воді та деяких органічних розчинниках і гідролізу у розведених водних розчинах гексафторосилкатів протонованих 4,5-біс(гідроксиметил)-2-метил-3-ол-піридину, 3-(3-амінофеніл) — пропіонової кислоти, 3-(4-амінофеніл)пропіонової кислоти, 2-аміно-2 — фенілмасляної кислоти (I-IV, відповідно).

Матеріали та методи. Гексафторосилкати I-IV були синтезовані за відомими методиками. Визначення розчинності проводили згідно вимогам ДФУ з використанням наступних розчинників: вода дистильована, метанол, етанол (96 %) та диметилсульфоксид (ДМСО). Органічні розчинники не піддавалися додатковому очищенню. Потенціометричні дослідження водних розчинів АГФС проводили з використанням рН-метра мілівольметра рН-150МА при температурі 20 °С.

Результати. Встановлено, що розчинність у воді (РВ) солей I-IV складає 0,89 мол.%, 0,11 мол.%, 0,18 мол.%, 0,50 мол.%. Ці результати узгоджуються з відомими даними про меншу РВ АГФС з заміщеними катіонами феніламонію порівняно з солями піридинію при близьких значеннях М органічних основ у складі катіонів (169,18, 165,19, 165,19, 179,22, відповідно). Відзначимо також, що РВ солей II-IV близька до відомих значень розчинності АГФС, до складу

катіонів яких входять групи з вираженими Н-донорними властивостями типу — $\text{CH}_2\text{C}(\text{O})\text{OH}$. Щодо впливу природи розчинника на розчинність сполук I-IV, то як приклад нижче наведено характеристики розчинності солі III (m = 100 мг, дано об'єм розчинника, мл): вода — 3,4 (розчинний); метанол — 44,0 (малорозчинний); етанол (96 %) — 750,0 (дуже малорозчинний); ДМСО — 1,5 (розчинний). Судячи з отриманих даних, ліофілізація розчинника при переході від води до етанолу супроводжується різким зменшенням розчинності солей, тоді як вода — ідеальний розчинник для іонних сполук, і високополярний ДМСО поведуться аналогічно по відношенню до АГФС. Отримані результати рН-метричних вимірювань $1 \cdot 10^{-3}$ М і $1 \cdot 10^{-4}$ М водних розчинів I-IV (кисле середовище, рН 4,04–4,08) вказують на реалізацію гідролізу солей за катіоном і аніоном, причому не виявляється зв'язок між значенням рН та природою катіону. Плануються подальші дослідження біологічної активності сполук I-IV як можливих кандидатів в антикарієсні препарати.

ВИКОРИСТАННЯ НОВИХ РЕАГЕНТІВ В АНАЛІЗІ МЕТРОНІДАЗОЛУ

Флуд О. М.

Науковий керівник — асист. Литвинчук І. В.
Одеський національний медичний університет,
м. Одеса, Україна

Актуальність. Метронідазол — протимікробний препарат широкого спектру дії з групи похідних імідазолу. Він застосовується в стоматології, гастроентерології, гінекології та хірургії, а також при інфекційних захворюваннях.

Реагент є важливим елементом у галузі фармацевтичного аналізу, виконує низку суттєвих функцій у хімічних реакціях та лабораторних дослідженнях.

Реагент — це хімічна речовина, яка використовується для проведення хімічних реакцій, аналізу речовин або інших хімічних чи біологічних процесів.

У фармакології, реагенти відіграють важливу роль при створенні та тестуванні ліків та медичних препаратів. Вони дозволяють дослідникам

ІМЕННИЙ ПОКАЖЧИК
INDEX

- Абраамян К. Г. 26
Агбаш М. О. 67
Аксененко А. В. 32
Алексеєнко А. Г. 20
Алимов Д. Р. 69
Арабаджи Д. Р. 30, 31
Аракелян Л. С. 15
- Бабенко В. С. 47
Баннікова В. Д. 44
Белінська А. А. 55, 69, 71, 78
Бистриця Е. Р. 61
Біднюк В. К. 30, 31, 31
Бондурівська М. Р. 17
Бошина Т. М. 84
Бугаєнко А. Р. 53
Будилко С. Е. 4
Будігай Н. С. 32, 89
Бурлакова А. Ю. 12
- Варава С. В. 30, 31
Вастьянов М. Р. 6, 24
Вастьянов Р. С. 3
Вастьянова Л. Р. 21, 31
Вафді В. 37
Веселовська Є. Ю. 42
Велікова М. Д. 77
Вихрест В. О. 39
Візінська І. Р. 9
Вознесенський М. С. 46
Волкова І. С. 8, 65
Волкова К. О. 40
- Гайдукова А. В. 12
Гамбарян І. С. 71
Гасанова Г. Б. 72
Гасанова Н. Б. 72
Георгіу О. С. 54
Глібко В. О. 62
Глушченко Є. Є. 14
Гнатівська Д. І. 50
Гончарук М. А. 102
Гордійчук К. О. 35
Горошко М. В. 80
Готко Д. С. 81
- Грабарчук І. М. 3
Громко Є. А. 79
Гусейнова Л. І. 72
- Данилець Д. С. 66
Данілова Г. О. 59
Долгозвяга І. Р. 42
Дондя В. М. 38
Доценко В. В. 11, 29
Дроженко М. В. 68
- Єгоренко О. С. 30, 32
- Зарівняк І. І. 10
Званчук К. Ю. 7
- Іванова А. М. 83
Ільченко А. А. 11
- Кавуненко Н. А. 60
Казани Д. А. 17
Калініченко Е. 47
Каменська С. С. 100
Каріх В. П. 13
Кирилюк А. О. 24
Кисіль К. І. 87
Кір'якова Д. А. 66
Кіриєнко А. В. 16, 100
Климанова О. К. 25, 76
Кобзар Є. С. 72
Коваленко О. Р. 41
Ковтуняк К. С. 45
Козак А. О. 43
Койфман Д. О. 50, 54
Коломієць П. В. 27
Коломійченко Ю. В. 59, 84
Концеба А. А. 83
Коршевнюк А. О. 4, 25, 53
Костенко Г. В. 28
Костіна К. О. 76
Костроміна А. О. 100
Котляр А-Г. 3. 59
Кравцова А. М. 60
Крамар А. М. 70
Крамаренко С. Р. 19
- Крихтенко Д. І. 26
Кузьмін Я. В. 101
Кушнір В. В. 58
Кушнір В. В. 74
- Левіна О. О. 21
Леонова А. О. 65
Лисюк В. Ю. 68
Литвинко Д. В. 28
Лиходід Н. О. 63
Логунова Е. М. 81
Любарец А. 89
Любарець О. В. 51, 87
Любчик В. О. 65
- Максимовський Д. В. 49
Малишева А. С. 5, 73
Мамедов Г. С. 57
Мандражи О. С. 45
Мандриков Т. Д. 26
Маневич М. Д. 5
Матюшенко С. П. 18, 19, 20, 22, 73
Машківська С. О. 102
Меленевська Г. Д. 62
Мийня М. М. 77
Міндак А. О. 7, 51, 88, 100
Міріб'ян Н. С. 64, 100
Моргун А. В. 61
Моргунова Є. О. 77
Муляр В. В. 78, 84
Мунтян А. А. 16
Мурадова К. О. 14
Мякішев О. Є. 55, 103
- Непряхіна Н. О. 82
Нижанківська В. 85
Нігрецкул В. В. 8, 20
Ніц П. М. 21
Новосьолов О. І. 64
- Обруч А. С. 34
Оверчук А. С. 77
Ошурко М. А. 23