

Д. В. Камінський, А. П. Крицишин, О. П. Єлісеєва, Р. Б. Лесик

Львівський національний медичний університет ім. Данила Галицького

79010, м. Львів-10, вул. Пекарська, 69. E-mail: dr_r_lesyk@org.lviv.net; dankaminsky@gmail.com

Донори H₂S у створенні інноваційних лікарських засобів

Фундаментальні дослідження виокремили нову групу газоподібних речовин, так званих «газотрансмітерів» NO, CO, H₂S, залучених до процесів регуляції великої кількості метаболічних процесів. Результати таких досліджень дозволили окреслити новий напрямок у медичній/фармацевтичній хімії – створенні сполук донорів сірководню як потенційних лікарських засобів. У роботі представлені основні досягнення в галузі пошуку потенційних донорів H₂S: основні етапи метаболізму H₂S та його біологічні ефекти; класи сполук, здатні вивільняти сірководень відповідно до природи функціональних сульфуровмісних груп та механізму виділення H₂S. Окремо охарактеризовано найбільш успішний напрямок – створення так званих «гібридних молекул», що вміщують фрагменти відомих лікарських засобів, ковалентно зв'язаних з групами, що в той чи інший спосіб здатні вивільняти сірководень.

Ключові слова: H₂S метаболізм; біологічні ефекти H₂S; сірковмісні групи; донори-H₂S

D. V. Kaminsky, A. P. Kryshchyn, O. P. Yelisyeyeva, R. B. Lesyk H₂S Donors in creation of innovative drugs

Fundamental studies have identified a new group of gaseous signaling molecules – the so-called gasotransmitters – NO, CO, and H₂S, which are involved in the regulation of a large number of metabolic processes. The results of these studies allowed determining a new direction in medicinal/pharmaceutical chemistry – creation of hydrogen sulfide donor compounds as potential drugs. The article presents the main achievements in the search for new H₂S donors: the main stages of H₂S metabolism and its biological effects; the classes of compounds that can release hydrogen sulfide based on the nature of sulfur-containing functional groups as well as the mechanism of H₂S releasing. Additionally, the characteristic of the most successful direction – creation of the so-called hybrid molecules is given. The latter are compounds bearing fragments of the well known drugs covalently bounded with groups being capable to release H₂S.

Key words: H₂S; metabolism; biological effects of H₂S; sulfur-containing groups; H₂S-donors

Д. В. Каминский, А. П. Крицишин, О. П. Елисеєва, Р. Б. Лесык Доноры H₂S в создании инновационных лекарственных средств

Фундаментальные исследования выделили новую группу газообразных веществ, так называемых «газотрансмиттеров» NO, CO, H₂S, которые вовлечены в процессы регуляции большого количества метаболіческих процессов. Результаты таких исследований позволили выделить новое направление в медицинской/фармацевтической химии – создание соединений доноров сероводорода как потенциальных лекарственных средств. В работе представлены главные достижения в области поиска новых потенциальных доноров H₂S: основные этапы метаболизма H₂S и его биологические эффекты; классы соединений способных освобождать сероводород, соответственно природы функциональных серосодержащих групп и механизма выделения H₂S. Отдельно охарактеризовано наиболее успешное направление – создание так называемых «гибридных молекул», которые содержат фрагменты известных лекарственных средств, ковалентно связанных с группами, которые так или иначе способны к выделению сероводорода.

Ключевые слова: H₂S; метаболизм; биологические эффекты H₂S; серосодержащие группы; доноры-H₂S

Сірководень (H₂S) разом із іншими газоподібними молекулами – монооксидом вуглецю (CO) і монооксидом нітрогену (NO) є однією з важливих внутрішньоклітинних сигнальних молекул, яка в останні роки є об'єктом ряду фундаментальних досліджень [1-3]. H₂S бере участь у регуляції різноманітних метаболічних процесів, пов'язаних з регуляцією гомеостазу, імунітету, передачі нервових імпульсів тощо. Серед біологічних функцій цієї молекули особливе місце посідає її роль у регуляції серцево-судинної системи, зокрема регуляції тону судинної стінки та артеріального тиску.

Дослідження біологічної дії сірководню почалися на початку ХХ століття і були переважно присвячені вивченню його токсичних властивостей. Розглядання сірководню в якості сигнальної мо-

лекули, яка є не тільки токсичним агентом, але і бере участь у регуляції функціональної активності різних клітин, стало можливим лише в кінці ХХ століття. Одними з перших досліджень у цій області були роботи японських вчених Abe K., і Kimura H., які в 1996 р. вперше описали можливість синтезу сірководню в тканинах головного мозку і вказали на його здатність регулювати функції клітин [4].

Виявлення таких властивостей H₂S стало поштовхом до розвитку нового напрямку в медичній та фармацевтичній хімії, що пов'язано з пошуком принципово нової групи антигіпертензивних препаратів, дія яких ґрунтується на вивільненні H₂S, а також інших фармакологічно активних агентів, здатних вивільняти сірководень, так званих до-

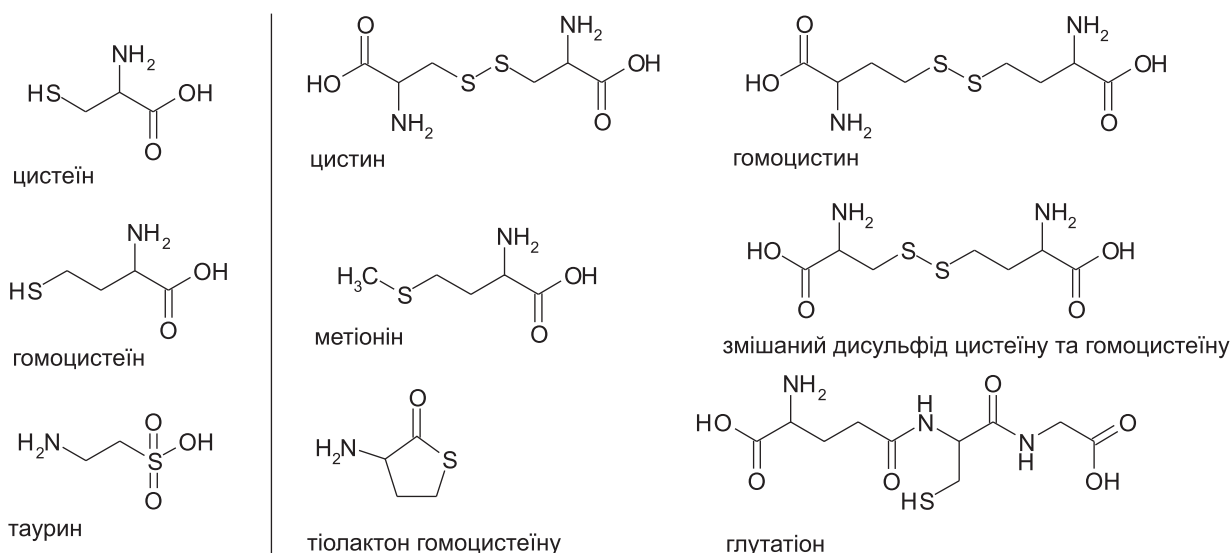


Рис. 1. Цистеїн, гомоцистеїн, таурин та їхні похідні

норів H_2S . Інший напрямок досліджень пов'язаний з вивченням метаболічних шляхів утворення та утилізації сірководню та пошуків нових молекул, здатних регулювати ці процеси.

Сірководень – метаболізм та біологічна роль

Метаболізм сірководню нерозривно пов'язаний з обміном сірковмісних сполук. Основними джерелами сульфуру в людському організмі є сірковмісні амінокислоти – цистеїн, гомоцистеїн, таурин та їхні похідні (рис. 1); деякі вітаміноподібні сполуки, наприклад, ліпоєва кислота і тіоредоксини.

Метаболічні перетворення амінокислот є взаємозалежними та доволі добре описані [5, 6]. Менша увага приділена окисним перетворенням, наприклад, цистеїну, що включають утворення та залучення сульфідів, пов'язаним із синтезом таурину. Причому на стадії утворення цистеату аніону відбувається також вивільнення молекули сірководню [6, 7] (КФ 1.8.1.3 гіпотаурин дегідрогеназа, КФ 1.13.11.20 цистеїн діоксигеназа, КФ 4.1.1.29 сульфоаланін декарбоксілаза, КФ 4.4.1.10 цистеїн ліаза) (схема 1).

Внутрішньоклітинний синтез сірководню здійснюється в різних клітинах організму. На теперішній час виділяють три основні ферменти, залучені до синтезу сірководню: *цистотіонін- β -синтаза* (CBS, КФ 4.2.1.22), *цистотіонін- γ -ліаза* (CSE, КФ 4.4.1.1) та *3-меркаптопіруват-сульфуртрансфераза* (3-MST, КФ 2.8.1.2) [8] (табл. 1).

Синтез H_2S з гомоцистеїну та цистеїну відбувається за участі В6-залежних ензимів (цистатіонін- β -синтази, цистеїнамінотрансферази) та В6-незалежної 3-меркаптопіруват-сульфуртрансферази в корі, гіпокампі, мозочку, стовбурі мозку, церебральних судинах [9, 10]. Основна реакція утворення H_2S , як правило, в тканинах мозку – конденсація L-гомоцистеїну з L-цистеїном (β -заміщення) за участі CBS [10, 11]. Встановлено, що десульфуразна активність CBS у тканинах мозку перевищує цистатіонінсинтазну активність. Нещодавно був відкритий ще один шлях утворення H_2S на основі цистеїну: L-цистеїн вступає в реакцію трансамінування з α -кетоглутаратом за участі цистеїнамінотрансферази (КФ 2.6.1.3) з утворенням 3-меркаптопірувату, з якого далі вивільняється

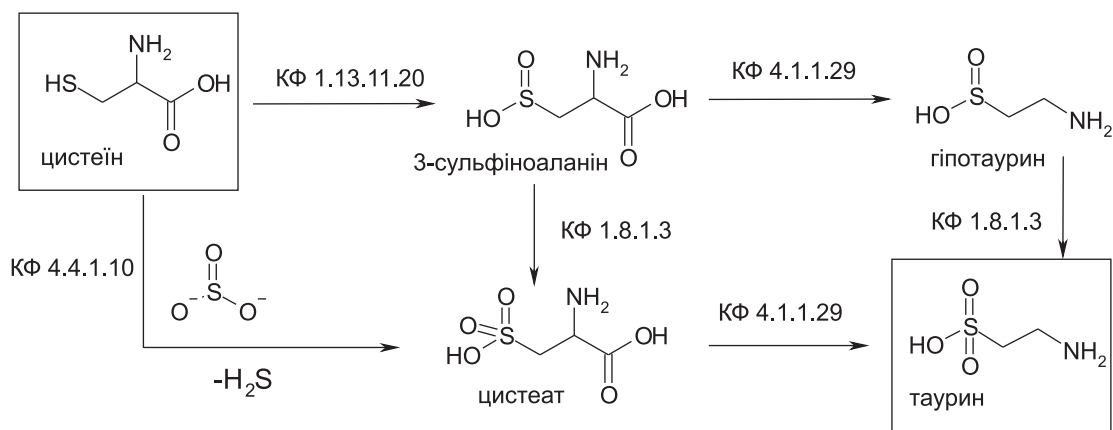


Схема 1

Таблиця 1

Основні ферментативні реакції утворення сірководню

Цистатіонін-β-синтаза	
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{HS-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} \longrightarrow \text{HOOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{S}$	<p>цистеїн гомоцистеїн цистатіонін</p>
Синтез цистатіоніну в переважній більшості відбувається при взаємодії гомоцистеїну з серином з виділенням молекули води	
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} \longrightarrow \text{HOOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{S}$	лантіонін
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HO-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{S}$	
Цистотіонін-γ-ліаза	
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{HS-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} \longrightarrow \text{HOOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{S}$	цистеїн гомоцистеїн цистатіонін
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} \longrightarrow \text{HOOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{S}$	цистеїн цистеїн лантіонін
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} \longrightarrow \text{Me-CO-COOH} + \text{H}_2\text{S} + \text{NH}_3$	цистеїн
$\text{HS-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{HS-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} \longrightarrow \text{HOOC-CH(NH}_2\text{)-CH}_2\text{-S-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{S}$	гомоцистеїн гомоцистеїн гомлантіонін
$\text{HS-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} \longrightarrow \text{Me-CH}_2\text{-CO-COOH} + \text{H}_2\text{S} + \text{NH}_3$	гомоцистеїн
Цистеїнамінотрансфераза	
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{HOOC-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} \longrightarrow \text{HS-CO-COOH} + \text{HOOC-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH}$	цистеїн альфа кетоглутарова кислота меркаптопіривиноградна кислота глутамінова кислота
$\text{HS-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{HSO}_3^- \longrightarrow \text{O}_2\text{S-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-COOH} + \text{H}_2\text{S}$	цистеїн
3-Меркаптопіриватсульфуртрансфераза	
$\text{HS-CO-COOH} + \text{R-SH} \longrightarrow \text{Me-CO-COOH} + \text{R-S-SH} \xrightarrow{\text{R-SH}} \text{R-S-S-R} + \text{H}_2\text{S}$	меркаптопіривиноградна кислота

тю ROS (радикальних кисневих частинок) і RNS (радикальних частинок нітрогену) ведуть також до утворення окиснених сполук сірки, таких як елементарна сірка і бісульфіт тощо [28].

Оскільки після утворення H_2S швидко адсорбується або накопичується у зв'язаному вигляді (так звана кислотно-лабільна сірка – як правило у вигляді дисульфідів, полісульфідів чи персульфідів), концентрація вільного H_2S підтримується на базовому рівні. Наприклад, окиснювальна посттрансляційна модифікація тіолових залишків при дії H_2S і окисника генерує персульфіди (RSSH), які крім так званого депо гідрогену сульфиду, також виявляють ряд біологічних ефектів [29].

Деякі біологічні ефекти сірководню. Однією з систем, де сірководень відіграє ключову роль як сигнальна молекула, є серцево-судинна система, зокрема кровоносні судини. Здійснюючи свою регуляторну дію в судинах артеріального русла, він бере активну участь у регуляції артеріального тиску [30]. Так, рівень H_2S в крові у хворих на артеріальну гіпертонію є значно зниженим, а призначення інгаляцій сірководню сприяє зниженню артеріального тиску [31]. При проведенні експериментальних досліджень було виявлено, що внутрішньовенне введення розчину сірководню викликало дозозалежне зниження артеріального тиску [1]. Релаксуючу дію сірководню на клітини гладеньких м'язів пов'язують переважно з відкриттям мембранних калієвих каналів, чутливих до концентрації АТФ [32, 33]. Зв'язуючись з сірковмісними групами білків цих каналів, сірководень змінює їх просторову конфігурацію і тим самим сприяє відкриттю каналів [34]. Оскільки на сьогодні H_2S вважають основним активатором K^+_{ATP} каналів [27], співвідношення H_2S/O_2 , зокрема в мітохондріях, розглядається як один з основних факторів регуляції ритму серця та тону автономної нервової системи [35]. У той же час активація АТФ-чутливих калієвих каналів супроводжується інактивацією потенціал-чутливих кальцієвих каналів L-типу, що забезпечують надходження іонів кальцію до клітини. Висока внутрішньоклітинна концентрація Ca^{2+} є необхідною умовою розвитку скоротливої відповіді з боку м'язової клітини. Закривання кальцієвих каналів сприяє зниженню концентрації вільного внутрішньоклітинного Ca^{2+} [31]. Ці процеси в сукупності запускають механізми розслаблення в клітинах гладеньких м'язів, що в кінцевому підсумку приводить до зниження тону кровоносних судин і артеріального тиску в цілому.

У ряду досліджень була відзначена цікава особливість сірководню – його здатність у низьких концентраціях викликати скорочення гладких м'язів [36, 37]. Згідно з однією з гіпотез сірководень зв'язується з оксидом азоту, знижуючи тим самим його концентрацію [38, 39]. Така взаємодія

цих двох судинорозслаблюючих молекул, як стверджують автори, є причиною збільшення тону судин артеріального русла. Також нещодавно було показано, що скоротливий ефект сірководню пов'язаний з активацією мембранного білка $Na^+,K^+,2Cl^-$ котранспортера (NKCC), що забезпечує трансмембранний обмін іонів калію, натрію і хлору. Фізіологічна роль скоротливого ефекту сірководню до кінця не з'ясована: чи є він побічним продуктом якогось внутрішньоклітинних молекулярних реакцій, чи несе на собі функціональне навантаження? У першому випадку збільшення тону судин може бути результатом взаємодії сірководню з активними формами кисню, що приводить як до зниження концентрації самого сірководню, так і до утворення продуктів, здатних спричинити скоротливу відповідь з боку гладком'язових клітин. Другий випадок передбачає специфічну активацію сірководнем механізмів, спрямованих на розвиток короткочасного локального спазму, наприклад, при порушенні цілісності судинної стінки [40].

У фізіологічних умовах H_2S збільшує чутливість NMDA-рецепторів нейронів до глутамату, стимулює надходження Ca^{2+} в астроцити, збільшує синаптичну активність [10]. В умовах патології H_2S проявляє нейропротекторні властивості – запобігає розвитку глутамат-індукованого оксидативного стресу, стабілізує функцію мітохондрій та зменшує пошкодження нейронів при експериментальній ішемії-реперфузії, гіпоксії, травми [10]. H_2S виконує важливу роль у функціонуванні ЦНС: проявляє властивості нейротрансмітера, антиоксиданта, антиагреганта та цитопротектора. H_2S збільшує синаптичну активність, потенціює ефекти біогенних амінів [10, 11], активує цистин-глутаматні антипортери, стимулює надходження цистеїну в мітохондрії, підвищує активність γ -глутамілцистеїнсинтетази та синтез глутатіону [9, 10]. H_2S може взаємодіяти з нейроглобіном – гемопротейном, що запобігає апоптозу нейронів [41, 42].

Показана також роль H_2S у регуляції протеїнкіназ, наприклад, таких як p38 мітоген-активована протеїнкіназа, а отже може розглядатись як тригер апоптозу, що підтверджено також протипухлинним ефектом деяких донорів сірководню [13].

З іншого боку, H_2S може виступати в якості скавенджера вільних радикалів та антиоксиданта, що має вирішальне значення в системі охорони здоров'я та профілактики, особливо захворювань серцево-судинної системи [43]. Встановлено, що H_2S може реагувати з ROS і RNS, в тому числі супероксид-аніон-радикалом, перекисом водню, пероксинітридом і гіпохлоритом [44, 45].

Показана можливість взаємодії H_2S з окисненими тіолами, генеруючи реактивні персульфіди, а також з іонами металів, що входять до складу багатьох ферментів [46].

Дослідження останніх років показали, що H_2S бере участь у регуляції вісцеральної ноцицепції і соматичній гіпералгезії у мишей. Це спостереження привело до подальшого дослідження ролі активації кальцієвих каналів Т-типу в полегшенні вісцеральної ноцицепції. Оскільки Zn^{2+} діє як інгібітор Т-типу кальцієвих каналів, особливо ізоформи Cav3.2, H_2S , який зв'язує іони Zn^{2+} , вважається непрямим активатором кальцієвих каналів Т-типу [26].

Також доведено, що H_2S активує TRPA1 (TRPA1 – Ankyrin Transient Receptor Potential Channel – один із представників родини TRP-каналів – Transient Receptor Potential Channels – канали транзйентного рецепторного потенціалу – група рецептор-керованих катіонних каналів, розташованих в основному у плазматичній мембрані) в умовах запалення. Подальше дослідження H_2S -специфічної активації TRPA1 каналів може надати нові рішення при терапії різних захворювань, наприклад, сечового міхура, викликаних гіперрефлексією, а H_2S , у свою чергу, може впливати на ноцицепцію, що є результатом функцій TRPA1.

Крім вказаних ефектів, припускається, що зниження рівня сірководню асоційоване з розвитком ряду патологій, зокрема нейродегенеративних [47]. З іншого боку, існують дані, що гіперпродукція H_2S у тканинах та збільшення вмісту в крові є патогенетичними чинниками енцефалопатії, наприклад, у щурів з цирозом печінки [48].

Недавні дослідження показують, що H_2S може бути використаний в лікуванні запальних захворювань [49] в якості протизапального агента [50]. Ефект пов'язують зі здатністю пригнічувати лейкоцитарну адгезію; збільшенням експресії ICAM-1 (молекул міжклітинної адгезії 1) [51]; пригніченням транскрипції ряду прозапальних генів шляхом регулювання активності NF- κ B. Проте також виявлені прозапальний ефект сірководню [52], що реалізується через підвищення концентрації TNF- α (фактор некрозу пухлин) у плазмі, та зниження активності мієлопероксидази [53].

Історично токсична дія H_2S пов'язується із пригніченням мітохондріального дихання шляхом впливу на цитохромоксидазу, а саме шляхом взаємодії з іонами міді і/або заліза гемі, причому ефект нагадує дію ціаніду. Також H_2S , зв'язуючись із тривалентним залізом гемі мікросомального цитохрому 450, сприяє розвитку окисного стресу. Таке явище як «анабіоз» (форма гіпометаболізму) є результатом вище наведеного механізму. Це було вперше виявлено у гризунів, що вдихали H_2S [54-56]. Тварини у стані анабіозу нагадували стан сплячки зі зменшеними серцевим викидом, частотою вентиляції і температурою. Такі спостереження можуть бути використані при розробці системи заходів захисту від ургентного ішемічного пошкод-

ження тканин міокарда особливо у пацієнтів з інсультом [26].

Донори сірководню

Неорганічні донори сірководню. Недивлячись на продемонстровані ефекти, використання сірководню (як газу) досліджується мало з огляду на об'єктивні причини [57]. В експериментальній практиці найбільш часто в якості донора сірководню використовуються неорганічні солі ($NaHS$, Na_2S). Однак при розчиненні цих сполук відбувається надто швидко вивільнення сірководню, що в умовах *in vivo* викликає різке падіння артеріального тиску, аж до судинного колапсу. Процес вивільнення сірководню в цьому випадку важко контролюється, що робить $NaHS$ та Na_2S непридатними для використання в терапевтичних цілях [58]. Деякі ефекти використання солей в експериментальних дослідженнях представлені в табл. 2.

Природні сполуки та їх аналоги як донори сірководню. Природні амінокислоти (N-ацетилцистеїн і L-цистеїн) як попередники синтезу ендогенного H_2S є найбільш привабливими донорами сірководню. Збільшення внутрішньоклітинної концентрації цих молекул викликає додаткову активацію ферментів CSE і CBS і, отже, посилення синтезу H_2S . Істотною перевагою цих сполук є практично повна відсутність побічних ефектів. Однак труднощі, пов'язані з регулюванням кінцевої концентрації H_2S , вносять свої обмеження при використанні N-ацетилцистеїну і L-цистеїну як донорів сірководню в клінічній практиці [26].

Крім амінокислот відома велика кількість сірковмісних природних сполук, що містяться в різних видах рослин, тварин, а також грибів і бактерій. Найвідоміші сірковмісні природні сполуки – аліцин і ажоен (різні види часника); овотіол (яйця морського їжака); варацін (морська асцидія); лейнаміцин (*Streptomyces*), ерготіонеїн і лентіонін [53] (схема 5).

Одними із найдослідженіших природних сполук є полісульфіди, наприклад, аліцин, який легко розкладається з утворенням різних сульфуровмісних сполук, в тому числі діалілсульфіду, діалілдисульфіду, діалілтрисульфіду [22] (схема 6).

Всі вони розглядаються як донори H_2S *in vivo*, особливо в присутності тіолів. Механізм вивільнення сірководню полягає у перенесенні алілперсульфідного фрагменту, який або може виділяти H_2S в результаті відновлення, або при подальшій реакції з тіолами далі залучатись у реакцію з активними сульфгідрильними групами (схема 7).

Загалом три- і тетрасульфіди складають основну частину полісульфідних сполук, але, можливо, що й інші полісульфіди з довшим ланцюгом також присутні в біологічних ізолятах. Проте такі полісульфіди, ймовірно, є більш реакційно-здат-

Таблиця 2

Ефекти NaHS та Na₂S в експерименті (адаптовано за [53])

Експеримент	Ефект	Коментар
Щури/вплив овальбуміну,	Протизапальний	Протизапальна дія, пригнічення ланки патогенезу астми через CSE/H ₂ S шлях
Гостре ураження легень	Протизапальний	Зменшення рівня прозапальних цитокінів (IL-6 і IL-8); збільшення протизапального цитокіну IL-10
Щури/ліпополісахаридіндуковане запалення	Протизапальний	Пригнічення р38 мітоген-активованої протеїнкінази
Щури/«air rouch» модель запалення	Протизапальний	Пригнічення адгезії лейкоцитів у мезентеріальних венулах та лейкоцитарної інфільтрації
Гостре пошкодження легенів (вдихання диму)	Протизапальний, антиоксидантний	Збільшення цитокіну IL-10, зменшення рівня IL-1b та окиснених білків
Гострий артрит, загальна печінкова ішемія/реперфузія	Протизапальний Протизапальний/ антиоксидантний	Потенційне терапевтичне значення в пригніченні міокардіального і ниркового запалення
IFN-gamma-primed лінія U937 моноцитів людини	Прозапальний	Стимуляція утворення прозапальних цитокінів, частково через ERK/NF-κB шлях
Щури/ліпополісахаридіндуковане запалення	Прозапальний	Підвищення активності мієлопероксидази і збільшення рівня TNF-α в плазмі

ними та можуть частково елімінувати атоми сульфуру за умов виділення, тим самим роблячи їх екстракцію в чистому вигляді проблематичною. Такі сполуки відіграють активну роль у пригніченні синтезу холестерину, агрегації тромбоцитів, а також володіють протизапальною та антиоксидантною дією [59]. Крім лінійних полісульфідів, циклічні полісульфіди також зазвичай є джерелами сульфанового сульфуру. Одним з найбільш відомих представників органічних циклічних полісульфідів є лентіонін, виявлений, наприклад, у грибах шиїтаки (*Lentinula edodes*) (схема 8).

Для цих сполук також були встановлені вазоактивні властивості – наприклад, діалілдисульфід спричиняє розслаблення кільцевих сегментів аорти щура. Їх терапевтичний потенціал як донорів H₂S може реалізовуватися через ферментативні і/або неензиматичні метаболічні шляхи. Окрім того, полісульфідні сполуки є не тільки попередниками H₂S, але й здатні самотійно спричинити зміни конформації молекул білків [22, 60].

Крім зазначених відносно простих похідних, виділена велика кількість складних гетероциклічних сполук, що вміщують політіольні групи та

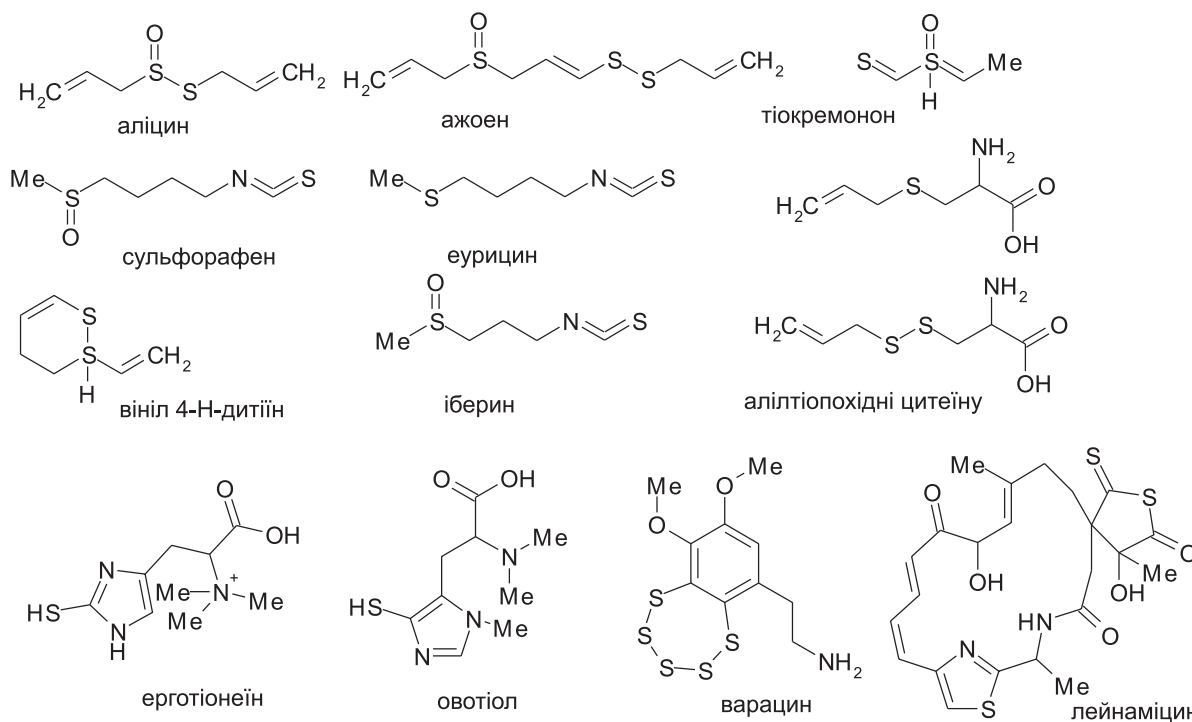


Схема 5

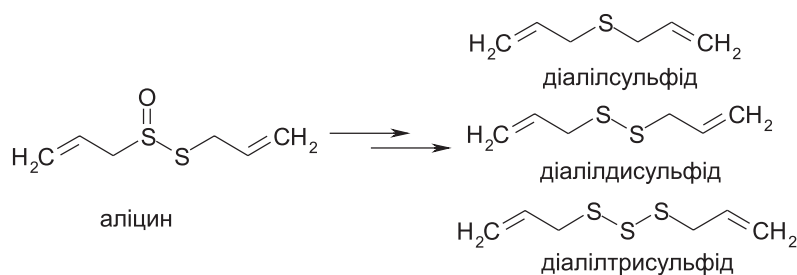


Схема 6

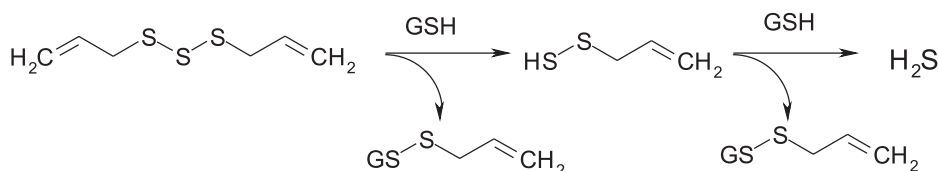


Схема 7

інші сульфуровмісні групи [22]. Найвідомішим серед сполук, що не вміщують полісульфідні зв'язки, є леїнаміцин – 18-членний макролактам, що продукується деякими видами *Streptomyces atrovivaceus* та виявляє протипухлинні та антимікробні властивості.

Синтетичні сполуки – донори сірководню.

Створення молекул, що у водних середовищах здатні вивільняти сірководень, так званих донорів сірководню, є одним з нових напрямків у медичній/фармацевтичній хімії [61]. Можливі молекули-претенденти на роль потенційних лікарських засобів, здатних виділяти сірководень, повинні

володіти рядом властивостей: добра розчинність у воді; низька токсичність; відносно повільний метаболізм; пролонгована дія (що можливо при досить повільному вивільненні сірководню в умовах *in vivo*).

Перелік сірковмісних функціональних груп, які використовуються при створенні таких донорів сірководню, є не надто великим: активовані P-S зв'язки; ди- три- та полісульфіди; тіоаміди; тіокислоти; тіосульфофосфати; тритіони; ізотіоціанати та деякі інші. Останнім часом до таких сполук, що є донорами сірководню, відносять і похідні роданіну (схема 9).

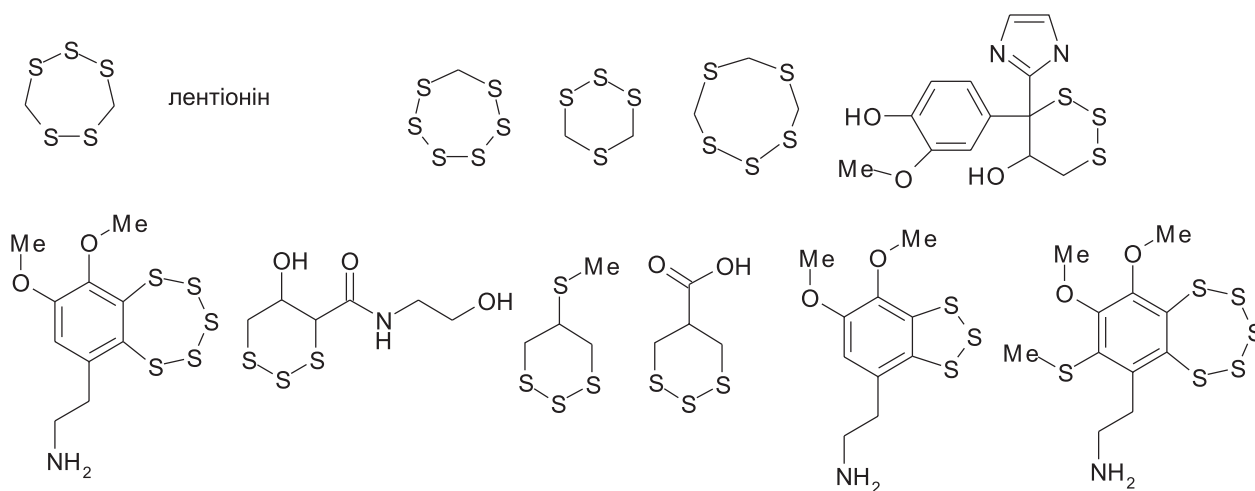


Схема 8

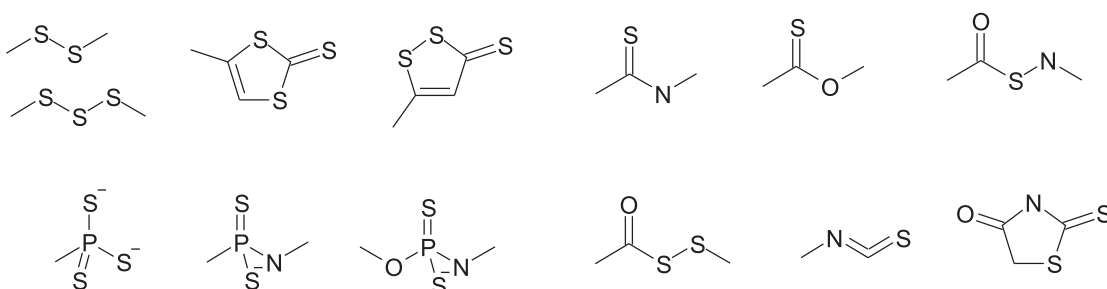


Схема 9

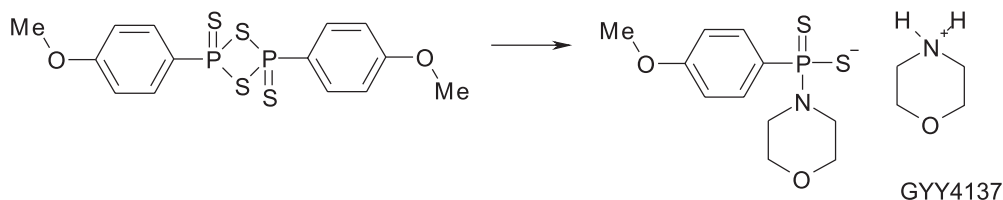


Схема 10

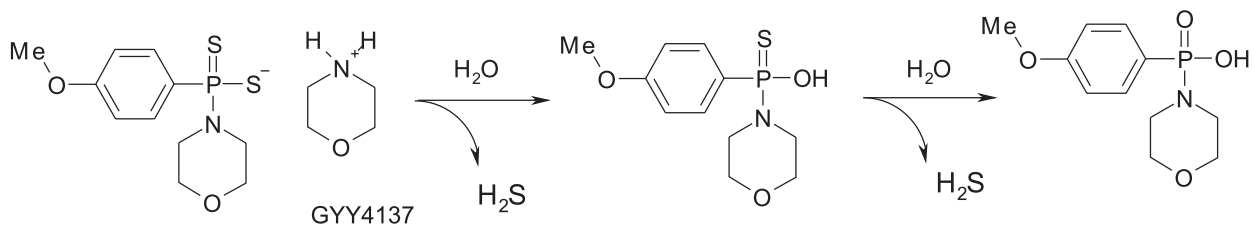


Схема 11

Фосфорорганічні сполуки. До сполук-донорів сірководню відносяться молекули, що містять так звані активовані P-S зв'язки, як наприклад, у реагенті Лавессона [62]. На основі останнього отримано нову водорозчинну сполуку – донор сірководню 4-морфолініум 4-метоксифеніл(морфоліно) фосфінодитіоат – GYY4137 (схема 10).

На відміну від NaHS GYY4137 вивільняє сірководень поступово, що робить цю молекулу перспективнішою для подальших фармакологічних досліджень [63]. Виділення сірководню відбувається в результаті простого гідролізу та є чутливим до значення pH (схема 11).

Умовах *in vivo* та *in vitro* встановлено, що GYY4137 володіє судинно-розслаблюючими властивостями і має антигіпертензивну дію, також показана протипухлинна активність цієї сполуки. Проліферація ракових клітин, таких як рак молочної залози (MCF-7), гострий промієлолейкоз (MV4-11), мієломоноцитарний лейкоз (HL-60), була істотно знижена при використанні GYY4137. Тоді як NaHS і ZYJ1122 (структурний аналог GYY4137, де атоми сульфуру замінені на кисень) були неактивними у такій же концентрації. Вплив GYY4137 на

клітини лінії MCF-7 призводив до зупинки клітинного циклу у фазі G₂/M і стимулював апоптоз. Факт, що сполука ZYJ1122 (не є H₂S-донором) не інгібує ріст пухлинних клітин, дозволяє припустити, що протипухлинний ефект GYY4137 обумовлений власне вивільненням H₂S [64].

Нещодавно було розроблено серію фосфордитіоатів – нових H₂S донорів шляхом заміни фосфорвуглецевої зв'язки на фосфор-кисисневій зв'язки. Передбачається, що структурні модифікації ядра фосфордитіоатів може привести до зміни функціональних можливостей вивільнення H₂S і, в свою чергу, до зміни біологічної активності [66] (схема 12).

Як і у випадку GYY4137, механізм виділення сірководню пов'язаний із гідролітичним розщепленням P-S зв'язків.

Похідні тіокислот та споріднені сполуки.

Активними донорами сірководню вважаються похідні тіоамідів, наприклад, NOSH-3 та ATB-346 [66] та ATB-346 [67], що володіють виразним протипухлинним потенціалом (схема 13).

Деякі з арилтіоамідів також володіють судинорозширюючим ефектом. Виділення сірководню, ймовірно, відбувається внаслідок гідролізу (схема 14).

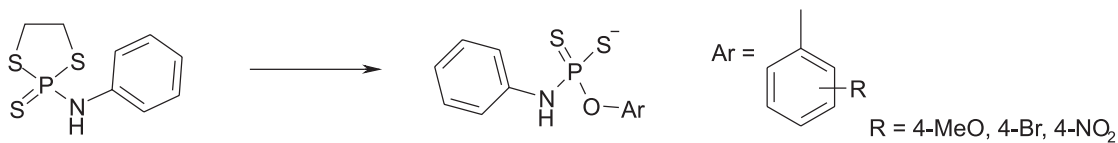


Схема 12

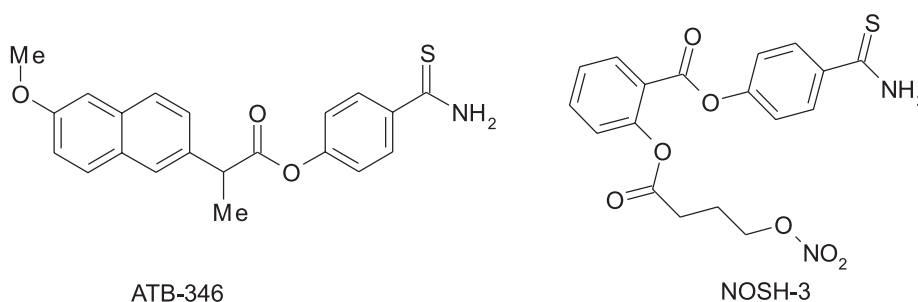


Схема 13

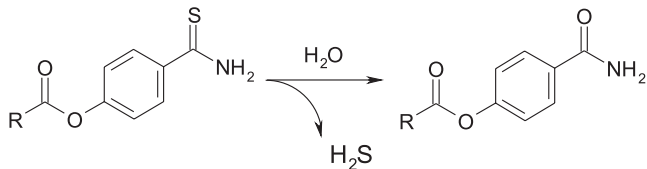


Схема 14

Аналогічно роданін і його похідні, що містять дитіокарбаматний фрагмент, який здатен до звільнення H_2S при дії кислот чи відновних агентів, можуть розглядатись як потенційні донори H_2S .

У 2012 р. ряд похідних тіоамінокислот був запропонований як новий клас потенційних донорів сірководню. Такі сполуки, наприклад, тіогліцин та тіовалін у присутності карбонатів перетворюються на відповідні N-карбоксіангідриди амінокислот, здатні вивільняти сірководень [68] (схема 15).

Хоча для обох – тіогліцину та тіоваліну було доведено здатність вивільняти H_2S , тіоамінокислоти володіють високою реакційною здатністю. В аеробних умовах вони можуть швидко амідуватися і легко окиснюватися до згаданих дитіопероксіангідридів.

Тіоактивовані донори сірководню. В окрему групу виділені так звані цистеїн активовані (або тіоактивовані) донори сірководню, які, як правило, є стабільними при відсутності цистеїну (чи інших тіолів), а в присутності останнього вивільняють сірководень. Нові, так звані керовані H_2S донори також отримані на основі гем-дитіолів, тіогліцину та тіоваліну [68, 69]. Перші такі спо-

луки вміщували N-меркапто фрагмент. Оскільки N-SH група є нестійкою, були запропоновані її ацильні похідні. Виходячи з відомих даних щодо метаболізму сірковмісних амінокислот, запропонована теорія про те, що сполуки, що вміщують S-N зв'язок, який активується цистеїном, володітимуть терапевтичним потенціалом як донори сірководню. Дана теорія базується на реакційній здатності лабільних нітрозотіолів (S-N), проте потребує подальших експериментальних підтверджень [29]. Пропонований механізм утворення сірководню представлений на схемі 16.

Дисульфідний зв'язок деяких сульфідовмісних сполук NOSH-4 ACS-86, пертіолів, дитіопероксіангідридів також може вступати в реакцію з тіоловими сполуками та відновниками в організмі, тим самим вивільняючи H_2S [53] подібно як і у випадку полісульфідів (схема 17).

Подібно до N-SH і S-SH-вмісних донорів дитіопероксіангідриди були запропоновані як інший клас тіоактивованих H_2S донорів [70]. Ацилперсульфіди розглядаються як ключові інтермедіати у вивільненні H_2S . Ймовірно, що ацилперсульфіди взаємодіють з тіолами з утворенням H_2S і RSSAc. В якості альтернативного механізму пропонується реакція між ацилперсульфідами і тіолами з утворенням нового пертіолу (RS-SH), який потім вступає в реакцію з надлишком тіолів з утворенням H_2S (схема 18).

Фотоіндуковані донори H_2S . Нещодавно при розробці тіолнезалежних донорів сірководню ге-

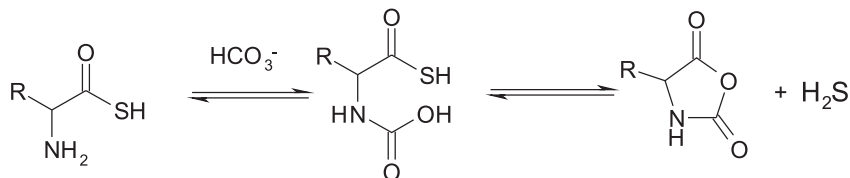


Схема 15

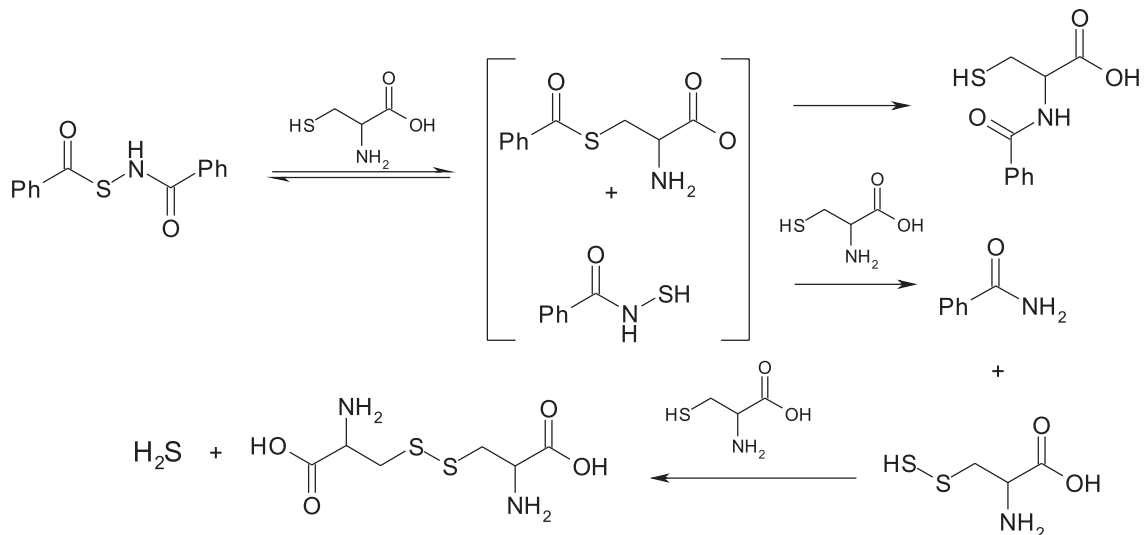


Схема 16

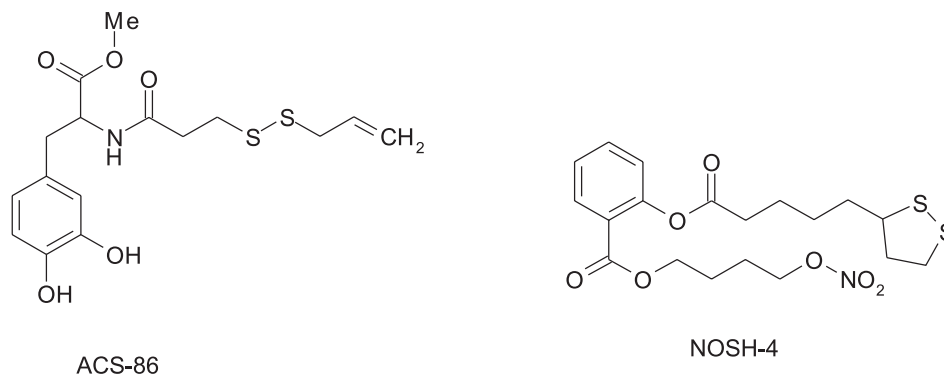


Схема 17

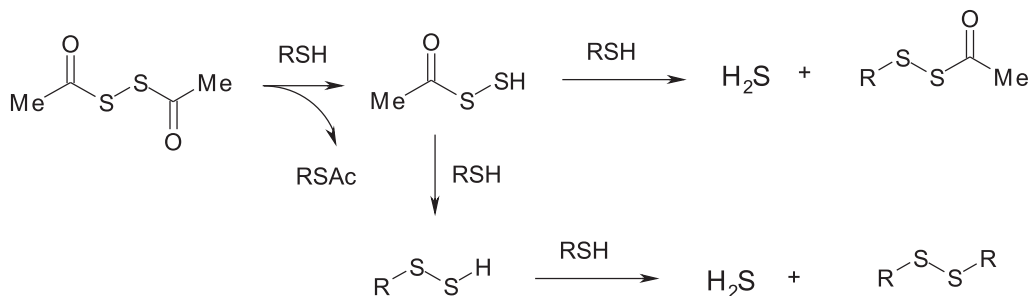


Схема 18

мінальні-дитіоли були ідентифіковані як нові потенційні базові сполуки [69] для дизайну донорів H_2S . Гем-дитіольні сполуки є нестабільними у водних розчинах, а H_2S може бути одним із продуктів їх розкладу. Для стабілізації сполук на основі гем-дитіолів була запропонована фотодеградабельна 2-нітробензильна група. При опроміненні утворюється вільний гем-дитіол, який далі піддається гідролізу з утворенням H_2S [21] (схема 19).

Група Х. Накагави запропонувала кетопрофенат як фотоімобілізатор для розробки фотолабільних донорів H_2S [71]. Такі донори на основі кетопрофенату виділяють H_2S при елімінації 2-х еквівалентів 2-пропенілбензофенону та CO_2 при опроміненні ($\lambda = 300-350$ nm) (схема 20).

Так, на теперішній час відомі два класи фотоіндукованих донорів H_2S . Слід зазначити, що УФ-фотоліз біологічних зразків, таких як клітини або тканини може мати і негативні наслідки, наприклад, цитотоксичність. Це в значній мірі обмежує застосування таких донорів H_2S . Проте ці роботи

доводять, що використання, наприклад, гем-дитіолів і кетопрофенат-імобілізованих тіоетерів є виправданим, а отримані результати будуть платформою для створення нових тіолнезалежних (не вимагають активації тіолами) донорів сірководню. Наприклад, перспективним напрямком є використання випромінювання ближньої інфрачервоної області (БІЧ). Таке світло може проникати в тканини і звести до мінімуму пошкодження біологічних зразків, і, очевидно, нові БІЧ-активовані донори H_2S з'являться найближчим часом [21].

Похідні 1,2-дитіол-3-тіону як донори сірководню. Наступною групою похідних є сполуки, що вміщують 1,2-дитіол-3-тіоновий фрагмент (DTT), як правило, анетіол-1,2-дитіол-3-тіоновий (ADT) чи його метаболіти, наприклад, 5-(4-гідроксифеніл)-3Н-1,2-дитіол-3-тіон (ADT-OH) [72] у поєднанні з іншими молекулярними фрагментами (схема 21).

Вивільнення сірководню відбувається, як і у випадку фосфоровмісних сполук у результаті простого гідролізу [21].



Схема 19

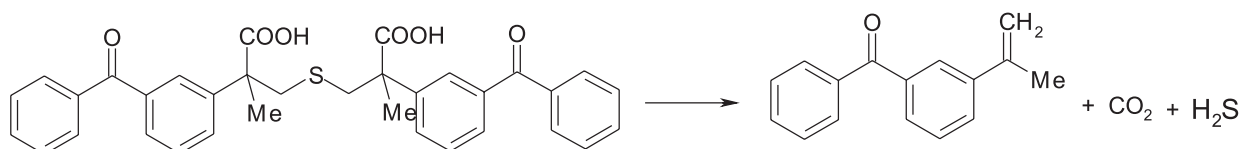
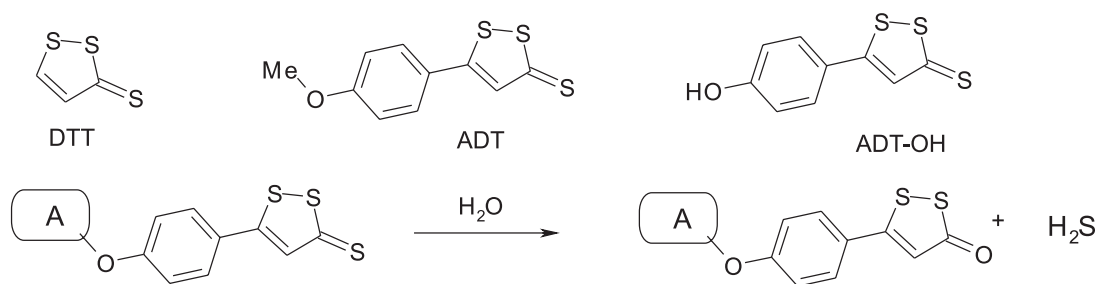


Схема 20



A - молекулярний фрагмент, як правило, відомих нестероїдних протизапальних лікарських засобів

Схема 21

Молекули гібриди – донори H_2S . Одним з найуспішніших напрямків розробки «сірководневих» препаратів є введення функціональних груп, здатних вивільняти сірководень у структуру молекул відомих лікарських засобів [58]. Згаданий анетол-дитіолтїон є одним з найбільш використовуваних фрагментів для модифікації структури нестероїдних протизапальних засобів. Роботи в даній сфері ведуться в багатьох лабораторіях, а найбільший доробок відображений в роботах Wallace, J. L. [50, 58, 61, 67]. Ряд цих сполук проходить доклінічні випробування: ACS-15 (CTG-Pharma) для терапії артрити, АТВ-429 (Antibe) як протизапальний засіб при хворобах кишківника, АТВ-284 (Antibe) для терапії синдрому подразненої кишки [53]. Базовою платформою такого підходу є твердження, що основна частина молекули буде зберігати терапевтичну активність (наприклад, протизапальну у випадку нестероїдних протизапальних лікарських засобів), а сірководень, що виділятиметься, забезпечуватиме, з одного боку, зменшення побічних ефектів з боку шлунково-кишкового тракту (цитопротективна дія), а з другого – дозволить очікувати інші типи активності, пов'язані з ефектами сірководню, наприклад, протидіабетичний для ADT-аспірину (запобігання збільшенню експресії NOX4 та запобігання підвищенню рівня метилглюксалу [73]). Так, наприклад, у структурі

NOSH-aspirin/NBS-1120 виділяють фрагмент аспірину, фрагмент, що є донором сірководню, та фрагмент – донор оксиду азоту [66, 74], сполука разом з протизапальним ефектом володіє протипухлинною активністю (схема 22).

Альтернативні донори сірководню можуть бути отримані шляхом введення інших груп, наприклад, сульфідних у структуру нестероїдних протизапальних препаратів. Наприклад, S-диклофенак містить тіонові групи, які відіграють роль джерела сірководню [72]. Аналогічно модифікація лікарських засобів інших терапевтичних груп активно досліджується в межах такого підходу (схема 23).

Введення сірковмісних груп у молекулу sildenafilу призводить до розвитку ефекту, пов'язаного з істотною релаксацією гладких клітин кавернозних тіл [75].

Деякі фармакологічні ефекти донорів сірководню. Фармакологічні ефекти сполук донорів сірководню тісно пов'язані з біологічними ефектами самого сірководню та в більшості випадків імітують їх (табл. 3). Сполуки-гібриди, як правило, володіють активністю основної частини молекули як у випадку модифікованих протизапальних засобів.

Донори H_2S зменшують пошкодження мозку в умовах експериментальної ішемії-реперфузії, гіпоксії, травми мозку [9, 10]. Нещодавно показано,

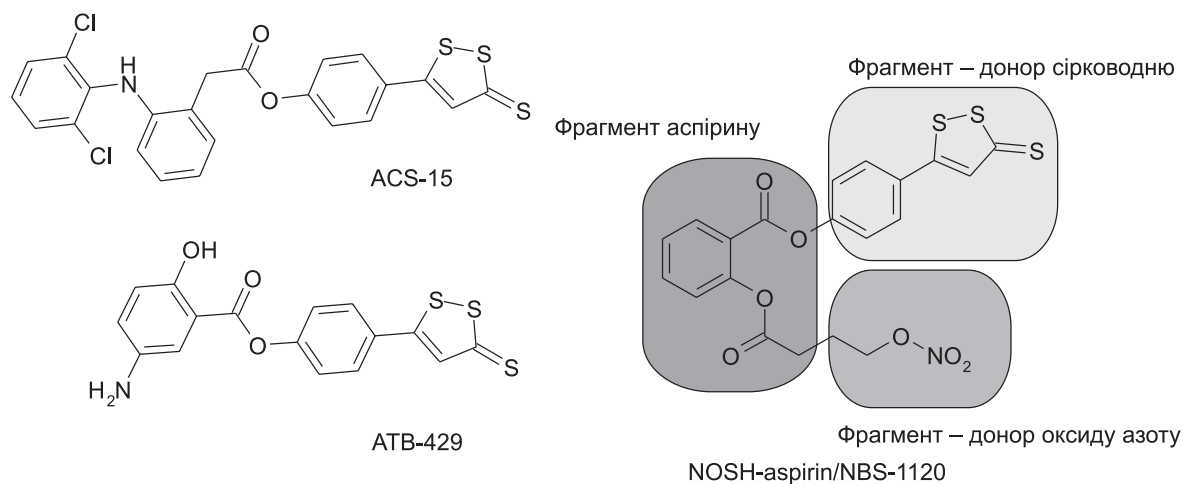


Схема 22

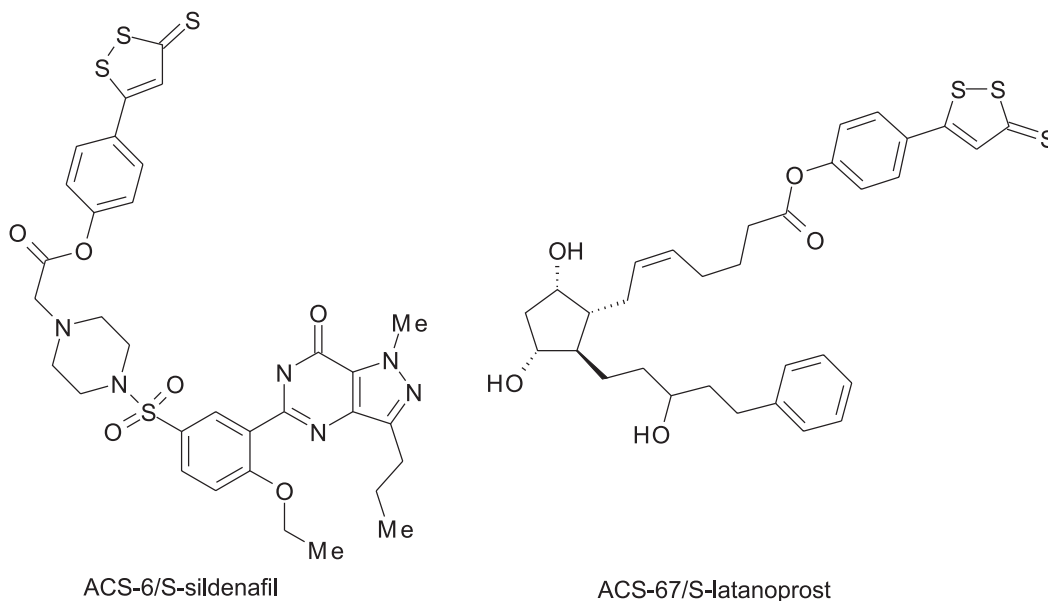


Схема 23

Таблиця 3

Ефекти донорів сірководню, адаптовано за [21]

H ₂ S донор	Структура	Механізм виділення H ₂ S	Репрезентативна активність*
1	2	3	4
H ₂ S (газ)	H ₂ S		Індукція анабіозу, антидіабетична дія, антигіпертензивна дія
Неорганічні сульфіді	NaHS, Na ₂ S	гідроліз	Зменшення пошкоджень міокарда, цитопротекція, антиульцерогенна дія
Сульфуровмісні сполуки часника (Полісульфіди)	R-S-Sn-S-R	активація тіолами	Протизапальна, антиоксидантна, судинорозширювальна дія
Реагент Лавессона		гідроліз	Протизапальна дія, регуляція активності іонних каналів
GY4137		гідроліз	Протизапальна, судинорозширювальна, протипухлинна активність
Фосфородитіоати		гідроліз	Захист від окисного пошкодження
DTT		гідроліз	Протизапальна, протипухлинна

Таблиця 4

Ефекти молекул-гібридів донорів H₂S (адаптовано за [53])

H ₂ S донор	Експеримент	Ефект	Коментар
ACS-15	Ліпополісахаридіндуковане запалення	протизапальний	Протизапальна активність вища в порівнянні з немодифікованими ЛЗ, значне зменшення токсичності по відношенню до гастропатії
	Канцероспричинений остеокласт	протираковий	Інгібування росту клітин раку молочної залози, забезпечення підтримки остеокластогенезу, запобігання остеолізу
ATB-429	Модельний коліт	протизапальний	Зменшення інфільтрацій гранулоцитів, зменшення експресії прозапальних цитокінів, посилення активності мелазаміну
	Колоректальне здуття, індуковане постзапальною гіперчутливістю	антиноцицептивний	Зниження рівня експресії ЦОГ 2 і мРНК IL-1b та c-FOS mRNA, гальмування гіперчутливості і болю
NBS-1120	HT-29 лінія (рак товстої кишки)	протираковий	Пригнічення росту ракових клітин, зменшення об'єму пухлини
HS-sulindac, HS-ibuprofen, HS-naproxen, HS-aspirin	Клітинні лінії різних типів раку	протираковий	Пригнічення росту ракових клітин, ефект значно перевищує немодифіковані ЛЗ
HS-ASA	MDA-MB-231 лінія раку молочної залози	протираковий, прооксидантний	Регуляція активності NF-kB і TrxR, індукція ROS, пригнічення росту ракових клітин
NOSH-1,2	Клітинні лінії різних типів раку	протираковий	Пригнічення росту ракових клітин (IC ₅₀ до 3 nM), низька цитотоксичність
ACS14/ACS1	Глутаматпровоковане ушкодження RGC-5	антиоксидантний, регуляція іонних каналів	Ефективна нейропротекція; зменшення проявів окисного стресу, індукція глутатіону, відкриття K ⁺ каналів
ACS14/ADTOH/ACS21	Щури лінії/Sprague-Dawley	антитромбозний, зменшення токсичності	Відновлення слизової оболонки шлунка, збільшення відношення H ₂ S/GSH
ACS14	Цільна кров	антитромбозний	Інгібування утворення тромбів у невеликих артеріолах та артеріях

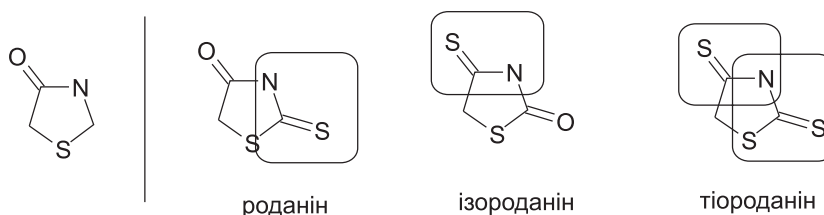


Схема 24

золідинону як донорів сірководню. Так, показано, що 5-(3,5-дитретбутил-4-гідроксибензиліден)-4-тіоксо-гіазолідин-2-он володіє зниженою ентеротоксичністю (в порівнянні з відомими протизапальними нестероїдними засобами) як за рахунок ефектів, зумовлених впливом H₂S, що вивільняється з них у травному тракті, так і за рахунок одночасного інгібування циклооксигенази та ліпооксигенази [80, 81].

Висновки

У роботі узагальнені основні метаболічні процеси сірководню, основну увагу зосереджено на

сірковмісних амінокислотах як основних джерелах H₂S, на шляхах утворення та утилізації сірководню *in vivo* та ролі H₂S як одного з газотрансмітерів. Систематизовані основні групи органічних сполук, що розглядаються як донори сірководню відповідно до хімічної структури функціональних груп, відповідальних за виділення сірководню. Представлені основні можливі механізми вивільнення сірководню донорами H₂S в організмі.

Представлені основні фармакологічні ефекти сполук донорів сірководню, виокремлені напрямки, що потребують подальшого вивчення. Пред-

ставлено найуспішніший напрямок створення сполук донорів сірководню – так званих гібридних молекул чи молекул-хімер, які вміщують ковалентно зв'язані фрагменти відомих лікарських засобів, що в той чи інший спосіб здатні вивільняти сірководень. В основі такого підходу

лежить твердження, що сполука буде виявляти ефект «материнської» структури, а сірководень дозволить зменшити побічні ефекти, підвищити ефективність і/або забезпечить появу нового типу активності.

Конфлікт інтересів: відсутній.

Перелік використаних джерел інформації

- Lowicka, E. Hydrogen sulfide (H₂S) – the third gas of interest for pharmacologists / E. Lowicka, J. Beltowski // *Pharmacol. Reports.* – 2007. – Vol. 59, Issue 1. – P. 4–24. Available at : http://if-pan.krakow.pl/pjp/pdf/2007/1_4.pdf
- Li, L. Actions and interactions of nitric oxide, carbon monoxide and hydrogen sulphide in the cardiovascular system and in inflammation – a tale of three gases! / L. Li, A. Hsu, P. K. Moore // *Pharmacol. & Therapeutics.* – 2009. – Vol. 123, Issue 3. – P. 386–400. doi: 10.1016/j.pharmthera.2009.05.005
- Pryor, W. A. Free radical biology and medicine : it's a gas, man! / W. A. Pryor // *AJP : Regulatory, Integrative and Comparative Physiol.* – 2006. – Vol. 291, Issue 3. – P. R491–R511. doi: 10.1152/ajpregu.00614.2005
- Abe, K. The possible role of hydrogen sulfide as an endogenous neuromodulator / K. Abe, H. J. Kimura // *Neurosci.* – 1996. – Vol. 16, Issue 3. – P. 1066–1071. Available at : <http://www.jneurosci.org/content/jneuro/16/3/1066.full.pdf>
- Brosnan, J. T. The sulfur-containing amino acids : an overview / J. T. Brosnan, M. E. Brosnan // *J. Nutr.* – 2006. – Vol. 136, Issue 6. – P. 1636–1640. Available at : <http://jn.nutrition.org/content/136/6/1636S.full.pdf+html>
- Impaired homocysteine metabolism and atherothrombotic disease / P. Durand, M. Prost, N. Loreau et al. // *D. Lab. Invest.* – 2001. – Vol. 81, Issue 5. – P. 645–672. Available at : <http://www.nature.com/labinvest/journal/v81/n5/pdf/3780275a.pdf>
- Hayes, K. C. Taurine in metabolism / K. C. Hayer, J. A. Sturman // *Ann. Rev. Nutr.* – 1981. – Vol. 1. – P. 401–425.
- Kabil, O. Enzymology of H₂S Biogenesis, Decay and Signaling / O. Kabil, R. Banerjee // *Antiox. Redox. Signal.* – 2014. – Vol. 20, Issue 5. – P. 770–782. doi: 10.1089/ars.2013.5339
- Kimura, H. Hydrogen sulfide : its production and functions / H. Kimura // *Exp. Physiol.* – 2011. – Vol. 96, Issue 9. – P. 833–835. doi: 10.1113/expphysiol.2011.057455
- Kimura, H. Physiological role of hydrogen sulfide and polysulfide in the central nervous system / H. Kimura // *Neurochem. Int.* – 2013. – Vol. 63, Issue 5. – P. 492–497. doi: 10.1016/j.neuint.2013.09.003
- Dynamic Change of Hydrogen Sulfide After Traumatic Brain Injury and its Effect in Mice / M. Zhang, H. Shan, T. Wang et al. // *Neurochem. Res.* – 2013. – Vol. 38, Issue 4. – P. 714–725. doi: 10.1007/s11064-013-0969-4
- Vascular Endothelium Expresses 3-Mercaptopyruvate Sulfurtransferase and Produces Hydrogen Sulfide / N. Shibuya, Y. Mikami, Y. Kimura et al. // *J. Biochem.* – 2009. – Vol. 146, Issue 5. – P. 623–626. doi: 10.1093/jb/mvp111
- Wang, R. Physiological Implications of Hydrogen Sulfide : A Whiff Exploration That Blossomed / R. Wang // *Physiol. Rev.* – 2012. – Vol. 92, Issue 2. – P. 791–896. doi: 10.1152/physrev.00017.2011
- A novel pathway for the production of hydrogen sulfide from D-cysteine in mammalian cells / N. Shibuya, S. Koike, M. Tanaka et al. // *Nature Commun.* – 2013. – Vol. 4. – P. 1366. doi: 10.1038/ncomms2371
- Jakubowski, H. Synthesis of homocysteine thiolactone by methionyl-tRNA synthetase in cultured mammalian cells / H. Jakubowski, E. Goldman // *FEBS Lett.* – 1993. – Vol. 317, Issue 3. – P. 237–240. doi: 10.1016/0014-5793(93)81283-6
- Eto, K. The production of hydrogen sulfide is regulated by testosterone and S-adenosyl-l-methionine in mouse brain / K. Eto, H. Kimura // *J. Neurochem.* – 2002. – Vol. 83, Issue 1. – P. 80–86. doi: 10.1046/j.1471-4159.2002.01097.x
- Obeid, R. Mechanisms of homocysteine neurotoxicity in neurodegenerative diseases with special reference to dementia / R. Obeid, W. Herrmann // *FEBS Lett.* – 2006. – Vol. 580, Issue 13. – P. 2994–3005. doi: 10.1016/j.febslet.2006.04.088
- Kimura, H. Hydrogen Sulfide Is a Signaling Molecule and a Cytoprotectant / H. Kimura, Y. Kimura, N. Shibuya // *Antioxid. Redox. Signal.* – 2012. – Vol. 17, Issue 1. – P. 45–57. doi: 10.1089/ars.2011.4345
- Thioredoxin and dihydrolipoic acid are required for 3-mercaptopyruvate sulfurtransferase to produce hydrogen sulfide / Y. Mikami, N. Shibuya, Y. Kimura et al. // *Biochem. J.* – 2011. – Vol. 439, Issue 3. – P. 479–485. doi: 10.1042/BJ20110841
- Qian, L. Chemical foundations of hydrogen sulfide biology / L. Qian, J. R. Lancaster // *Nitric Oxide.* – 2013. – Vol. 35. – P. 21–34. doi: 10.1016/j.niox.2013.07.001
- Zhao, Y. Hydrogen sulfide (H₂S) releasing agents : chemistry and biological applications / Y. Zhao, T. D. Biggs, M. Xian // *Chem. Comm.* – 2014. – Vol. 50, Issue 8. – P. 11788–11805. doi: 10.1039/C4CC00968A
- Natural Products Containing Hydrogen Sulfide Releasing Moieties / M. D. Pluth, T. S. Bailey, M. D. Hammers et al. // *Synlett.* – 2015. – Vol. 26, Issue 19. – P. 2633–2643. doi: 10.1055/s-0035-1560638
- Polysulfides are possible H₂S-derived signaling molecules in rat brain / Y. Kimura, Y. Mikami, K. Osumi et al. // *FASEB J.* – 2013. – Vol. 27, Issue 6. – P. 2451–2457. doi: 10.1096/fj.12-226415
- Kimura, H. Hydrogen sulfide : its production, release and functions / H. Kimura // *Amino Acids.* – 2011. – Vol. 41, Issue 1. – P. 113–121. doi: 10.1007/s00726-010-0510-x
- Hughes, M. N. Making and working with hydrogen sulfide / M. N. Hughes, M. N. Centelles, K. P. Moore // *Free Radic. Biol. Med.* – 2009. – Vol. 47, Issue 10. – P. 1346–1353. doi: 10.1016/j.freeradbiomed.2009.09.018
- Guo, W. Hydrogen sulfide and translational medicine / W. Guo, Z. Y. Cheng, Y. Z. Zhu // *Acta Pharmacol. Sinica.* – 2013. – Vol. 34, Issue 10. – P. 1284–1291. doi: 10.1038/aps.2013.127
- Kashfi, K. Biology and therapeutic potential of hydrogen sulfide and hydrogen sulfide-releasing chimeras / K. Kashfi, K. R. Olson // *Biochem. Pharmacol.* – 2013. – Vol. 85, Issue 5. – P. 689–703. doi: 10.1016/j.bcp.2012.10.019
- Reactivity of hydrogen sulfide with peroxynitrite and other oxidants of biological interest / M. Carballal, E. Trujillo, S. Cuevasanta et al. // *Free Rad. Biol. Med.* – 2011. – Vol. 50, Issue 1, P. 196–205. doi: 10.1016/j.freeradbiomed.2010.10.705
- Zhao, Y. Cysteine-Activated Hydrogen Sulfide (H₂S) Donors / Y. Zhao, H. Wang, M. J. Xian // *Am. Chem. Soc.* – 2011. – Vol. 133, Issue 1. – P. 15–17. doi: 10.1021/ja1085723
- Wang, R. Two's company, three's a crowd : can H₂S be the third endogenous gaseous transmitter? / R. Wang // *FASEB J.* – 2002. – Vol. 16, Issue 13. – P. 1792–1798. doi: 10.1096/fj.02-0211hyp
- The vasorelaxant effect of H₂S as a novel endogenous gaseous KATP channel opener / W. Zhao, J. Zhang, Y. Lu, R. Wang // *EMBO J.* – 2001. – Vol. 20, Issue 21. – P. 6008–6016. doi: 10.1093/emboj/20.21.6008
- Tang, G. Direct stimulation of KATP channels by exogenous and endogenous hydrogen sulfide in vascular smooth muscle / G. Tang // *Mol. Pharmacol.* – 2005. – Vol. 68. – P. 1757–1764. doi: 10.1124/mol.105.017467

33. Zhao, W. H₂S-induced vasorelaxation and underlying cellular and molecular mechanisms / W. Zhao, R. Wang // *Am. J. Physiol. Heart Circ. Physiol.* – 2002. – Vol. 283, Issue 2. – P. H474–H480. doi: 10.1152/ajpheart.00013.2002
34. Hydrogen sulfide in combination with taurine or cysteic acid reversibly abolishes sodium currents in neuroblastoma cells / M. W. Warena, J. A. Steele, E. Karpinski, R. J. Reiffenstein // *Neurotox.* – 1989. – Vol. 10. – P. 191–199.
35. Biomarkers of oxidative and nitro-oxidative stress: conventional and novel approaches / A. Cipak Gasparovic, N. Zarkovic, K. Zarkovic et al. // *Brit. J. Pharmacol.* – 2017. doi: 10.1111/bph.13673
36. Vasoconstrictive effect of hydrogen sulfide involves downregulation of cAMP in vascular smooth muscle cells / J. J. Lim, Y.-H. Liu et al. // *Am. J. Physiol. Cell Physiol.* – 2008. – Vol. 295, Issue 5. – P. C1261–C1270. doi: 10.1152/ajpcell.00195.2008
37. Hydrogen Sulfide-Induced Dual Vascular Effect Involves Arachidonic Acid Cascade in Rat Mesenteric Arterial Bed / R. d'E. Di Villa Bianca, R. Sorrentino, C. Coletta et al. // *J. Pharmacol. Exp. Ther.* – 2011. – Vol. 337, Issue 1. – P. 59–64. doi: 10.1124/jpet.110.176016
38. The Role of Endogenous H₂S in Cardiovascular Physiology / N. Skovgaard, A. Gouliaev, M. Aalling, U. Simonsen // *Curr. Pharm. Biotechnol.* – 2011. – Vol. 12, Issue 9. – P. 1385–1393. doi: 10.2174/138920111798280956
39. Contractile and Vasorelaxant Effects of Hydrogen Sulfide and Its Biosynthesis in the Human Internal Mammary Artery / G. D. Webb, L. H. Lim, V. M. S. Oh et al. // *J. Pharmacol. Exp. Ther.* – 2008. – Vol. 324, Issue 2. – P. 876–882. doi: 10.1124/jpet.107.133538
40. Lavu, M. Hydrogen sulfide-mediated cardioprotection: mechanisms and therapeutic potential / M. Lavu, S. Bhushan, D. J. Lefler // *Clin. Sci.* – 2011. – Vol. 120, Issue 6. – P. 219–229. doi: 10.1042/CS20100462
41. Brittain, T. The interaction of human neuroglobin with hydrogen sulphide / T. Brittain, Y. Yosaatmadja, K. Henty // *IUBMB Life.* – 2008. – Vol. 60, Issue 2. – P. 135–138. doi: 10.1002/iub.16
42. Hydrogen sulfide mitigates matrix metalloproteinase-9 activity and neurovascular permeability in hyperhomocysteinemic mice / N. Tyagi, S. Givvimani, N. Qipshidze et al. // *Neurochem. Int.* – 2010. – Vol. 56, Issue 2. – P. 301–307. doi: 10.1016/j.neuint.2009.11.002
43. Calvert, J. W. Novel Insights Into Hydrogen Sulfide-Mediated Cytoprotection / J. W. Calvert, W. A. Coetzee, D. J. Lefer // *Antioxid. Redox. Signal.* – 2010. – Vol. 12, Issue 10. – P. 1203–1217. doi: 10.1089/ars.2009.2882
44. Physiological and pharmacological features of the novel gasotransmitter: Hydrogen sulfide / D. Mancardi, C. Penna, A. Merlino et al. // *Biochim. Biophys. Acta.* – 2009. – Vol. 1787, Issue 7. – P. 864–872. doi: 10.1016/j.bbabi.2009.03.005
45. Whiteman, M. Hydrogen sulfide and the vasculature: a novel vasculoprotective entity and regulator of nitric oxide bioavailability? / M. Whiteman, P. K. Moore // *J. Cell Mol. Med.* – 2009. – Vol. 13, Issue 3. – P. 488–507. doi: 10.1111/j.1582-4934.2009.00645.x
46. Chemical probes for molecular imaging and detection of hydrogen sulfide and reactive sulfur species in biological systems / V. S. Lin, W. Chen, M. Xian, C. J. Chang // *Chemical. Soc. Rev.* – 2015. – Vol. 44, Issue 14. – P. 4596–4618. doi: 10.1039/C4CS00298A
47. Юрченко, П. О. Роль системи гідроген сульфід у механізмах ураження мозку за умов гіпергомоцистеїнемії: дис. ... н. ст. канд. мед. наук: 14.01.32 / П. О. Юрченко. – Вінниця, 2016.
48. Пентюк, Н. О. Гіперпродукція вазоактивних медіаторів як патогенетичний чинник розвитку ускладнень цирозу печінки у щурів / Н. О. Пентюк, Н. В. Харченко // *Сучасна гастроентерол.* – 2010. – № 2 (52), С. 33–43. Режим доступу: http://vitapol.com.ua/user_files/pdfs/gastro/978639636524872_06062010115352.pdf
49. Li, L. Could hydrogen sulfide be the next blockbuster treatment for inflammatory disease? / L. Li, P. K. Moore // *Expert. Rev. Clin. Pharmacol.* – 2013. – Vol. 6, Issue 6. – P. 593–595. doi: 10.1586/17512433.2013.842126
50. Wallace, J. L. Hydrogen sulfide-releasing anti-inflammatory drugs / J. L. Wallace // *Trends Pharmacol. Sci.* – 2007. – Vol. 28, Issue 10. – P. 501–505. doi: 10.1016/j.tips.2007.09.003
51. Hydrogen sulfide induces ICAM-1 expression and neutrophil adhesion to caerulein-treated pancreatic acinar cells through NF- κ B and Src-family kinases pathway / R. Tamizhselvi, Y. H. Koh, J. Sun et al. // *Exp. Cell Res.* – 2010. – Vol. 316, Issue 9. – P. 1625–1636. doi: 10.1016/j.yexcr.2010.02.044
52. Pro-inflammatory effects of hydrogen sulphide on substance P in caerulein-induced acute pancreatitis / M. Bhatia, J. N. Sidhapuriwala et al. // *J. Cell Mol. Med.* – 2008. – Vol. 12, Issue 2. – P. 580–590. doi: 10.1111/j.1582-4934.2007.00131.x
53. Hydrogen sulfide donors in research and drug development / Z. J. Song, M. Y. Ng, Z. W. Lee et al. // *Med. Chem. Comm.* – 2014. – Vol. 5, Issue 5. – 557 p. doi: 10.1039/C3MD00362K
54. Forgan, L. G. Oxygen consumption, ventilation frequency and cytochrome c oxidase activity in blue cod (*Paraperis colias*) exposed to hydrogen sulphide or isoeugenol / L. G. Forgan, M. E. Forster // *Comp. Biochem. Physiol. Toxicol. Pharmacol.* – 2010. – Vol. 151, Issue 1. – P. 57–65. doi: 10.1016/j.cbpc.2009.08.008
55. Baumgart, K. Applying gases for microcirculatory and cellular oxygenation in sepsis: effects of nitric oxide, carbon monoxide, and hydrogen sulfide / K. Baumgart, P. Radermacher, F. Wagner // *Curr. Opin. Anaesthesiol.* – 2009. – Vol. 22, Issue 2. – P. 168–176. doi: 10.1097/ACO.0b013e328328d22f
56. H₂S during circulatory shock: Some unresolved questions / O. McCook, P. Radermacher, C. Volani et al. // *Nitric Oxide.* – 2014. – Vol. 41, P. 48–61. doi: 10.1016/j.niox.2014.03.163
57. Hartle, M. D. A practical guide to working with H₂S at the interface of chemistry and biology / M. D. Hartle, M. D. Pluth // *Chem. Soc. Rev.* – 2016. – Vol. 45, Issue 2. – P. 6108–6117. doi: 10.1039/C6CS00212A
58. Wallace, J. L. Hydrogen sulfide-based therapeutics: exploiting a unique but ubiquitous gasotransmitter / J. L. Wallace, R. Wang // *Nat. Rev. Drug Discov.* – 2015. – Vol. 14, Issue 5. – P. 329–345. doi: 10.1038/nrd4433
59. Onions? A global benefit to health / G. Griffiths, L. Trueman et al. // *Phytother. Res.* – 2002. – Vol. 16, Issue 7. – P. 603–615. doi: 10.1002/ptr.1222
60. Смаглий, Л. Сероводород – новое лекарство для сосудов / Л. Смаглий // *Биомолекула.* – 2013. Режим доступа: <http://biomolecula.ru/content/1373>.
61. Synthesis and Biological Effects of Hydrogen Sulfide (H₂S): Development of H₂S-Releasing Drugs as Pharmaceuticals / G. Caliendo, G. Cirino, V. Santagada, J. L. Wallace // *J. Med. Chem.* – 2010. – Vol. 53, Issue 17. – P. 6275–6286. doi: 10.1021/jm901638j
62. Phosphinodithioate and Phosphoramidodithioate Hydrogen Sulfide Donors / M. Whiteman, A. Perry, Z. Zhou et al. // *Handbook of Exp. Pharmacol.* – 2015. – Vol. 230. – P. 337–363. doi: 10.1007/978-3-319-18144-8_17
63. Characterization of a Novel, Water-Soluble Hydrogen Sulfide-Releasing Molecule (GYY4137): New Insights Into the Biology of Hydrogen Sulfide / L. Li, M. Whiteman, Y. Y. Guan et al. // *Circulation.* – 2008. – Vol. 117, Issue 18. – P. 2351–2360. doi: 10.1161/CIRCULATIONAHA.107.753467
64. The Slow-Releasing Hydrogen Sulfide Donor, GYY4137, Exhibits Novel Anti-Cancer Effects In Vitro and In Vivo / Z. W. Lee, J. Zhou et al. // *PLoS One.* – 2011. – Vol. 6, Issue 6. – e21077 p. doi: 10.1371/journal.pone.0021077
65. Synthesis and evaluation of phosphorodithioate-based hydrogen sulfide donors / C. Park, Y. Zhao, Z. Zhu et al. // *Mol. Bio. Syst.* – 2013. – Vol. 9, Issue 10. – P. 2430–2434. doi: 10.1039/C3MB70145J
66. Kodala, R. NOSH-Aspirin: A Novel Nitric Oxide-Hydrogen Sulfide-Releasing Hybrid: A New Class of Anti-inflammatory Pharmaceuticals / R. Kodala, M. Chattopadhyay, K. Khosrow // *ACS Med. Chem. Lett.* – 2012. – Vol. 3, Issue 3. – P. 257–262. doi: 10.1021/ml300002m
67. Enhanced chemopreventive effects of a hydrogen sulfide-releasing anti-inflammatory drug (ATB-346) in experimental colorectal cancer / W. Elsheikh, R. W. Blackler, K. L. Flannigan, J. L. Wallace // *Nitric Oxide.* – 2014. – Vol. 41. – P. 131–137. doi: 10.1016/j.niox.2014.04.006
68. Thioglycine and l-thiovaline: Biologically active H₂S-donors / Z. Zhou, M. von Wantoch Rekowski, C. Coletta, C. Szabo et al. // *Bioorg. Med. Chem.* – 2012. – Vol. 20, Issue 8. – P. 2675–2678. doi: 10.1016/j.bmc.2012.02.028

69. Light-Induced Hydrogen Sulfide Release from "Caged" gem-Dithiols / N. O. Devarie-Baez, P. E. Bagdon, B. Peng et al. // *Org. Lett.* – 2013. – Vol. 15, Issue 11. – P. 2786–2789. doi: 10.1021/ol401118k
70. New Biologically Active Hydrogen Sulfide Donors / T. Roger, F. Raynaud et al. // *ChemBioChem.* – 2013. – Vol. 14, Issue 17. – P. 2268–2271. doi: 10.1002/cbic.201300552
71. Synthesis of a photocontrollable hydrogen sulfide donor using ketoprofenate photocages / N. Fukushima, N. Ieda et al. // *Chem. Commun.* – 2014. – Vol. 50, Issue 5. – P. 587–589. doi: 10.1039/C3CC47421F
72. Anti-inflammatory and gastrointestinal effects of a novel diclofenac derivative / L. Li, G. Rossoni et al. // *Free Rad. Biol. Med.* – 2007. – Vol. 42, Issue 5. – P. 706–719. doi: 10.1016/j.freeradbiomed.2006.12.011
73. Hydrogen Sulfide Releasing Aspirin, ACS14, Attenuates High Glucose-Induced Increased Methylglyoxal and Oxidative Stress in Cultured Vascular Smooth Muscle Cells / Q. Huang, A. Sparatore, P. Del Soldato et al. // *PLoS ONE.* – 2014. – Vol. 9, Issue 6. – e97315 p. doi: 10.1371/journal.pone.0097315
74. NOSH-aspirin (NBS-1120), a novel nitric oxide- and hydrogen sulfide-releasing hybrid is a potent inhibitor of colon cancer cell growth in vitro and in a xenograft mouse model / M. Chattopadhyay, R. Kodela, K. R., Olson, K. Kashfi // *Biochem. Biophys. Res. Commun.* – 2012. – Vol. 419, Issue 3. – P. 523–528. doi: 10.1016/j.bbrc.2012.02.051
75. Elsey, D. J. Regulation of cardiovascular cell function by hydrogen sulfide (H₂S) / D. J. Elsey, R. C. Fowkes, G. F. Baxter // *Cell Biochem. Func.* – 2010. – Vol. 28, Issue 2. – P. 95–106. doi: 10.1002/cbf.1618
76. Hydrogen sulfide attenuates neurodegeneration and neurovascular dysfunction induced by intracerebral-administered homocysteine in mice / P. K. Kamat, A. Kalani, S. Givvimani et al. // *Neurosci.* – 2013. – Vol. 252. – P. 302–319. doi: 10.1016/j.neuroscience.2013.07.051
77. Aruoma, O. I. Protection Against Oxidative Damage and Cell Death by the Natural Antioxidant Ergothioneine / O. I. Aruoma, J. P. E. Spencer, N. Mahmood // *Food Chem. Toxicol.* – 1999. – Vol. 37, Issue 11. – P. 1043–1053. doi: 10.1016/S0278-6915(99)00098-8
78. Mitsuyama, H. Uptake and antioxidant effects of ergothioneine in human erythrocytes / H. Mitsuyama, J. M. May // *Clin. Sci.* – 1999. – Vol. 97, Issue 4. – P. 407–411. doi: 10.1042/cs0970407
79. Lesyk, R. B. 4-Thiazolidinones: Centenarian History, Current Status and Perspectives for Modern Organic and Medicinal Chemistry / R. B. Lesyk, B. S. Zimenkovsky // *Curr. Org. Chem.* – 2004. – Vol. 8, Issue 16. – P. 1547–1577. doi: 10.2174/1385272043369773
80. Пат. України на корисну модель G 09 B 23/28. Спосіб зниження ульцерогенної дії нестероїдних протизапальних препаратів на експериментальних моделях у щурів / Ільків, І. І., Лесик, Р. Б., Склярів, О. Я. – 108412; опубл. 11.07.2016, Бюл. № 13.
81. Ilkiv, I. Evaluation of novel 4-thiazolidinone-based derivatives as possible cytoprotective agents against stress model in rats / I. Ilkiv, R. Lesyk, O. J. Sklyarov // *Appl. Pharm. Sci.* – 2017. – Vol. 7, Issue 01. – P. 199–203. doi: 10.7324/JAPS.2017.70129

References

1. Lowicka, E., Beltowski, J. (2007). Hydrogen sulfide (H₂S) – the third gas of interest for pharmacologists. *Pharmacol. Reports*, 59 (1), 4–24. Available at: http://if-pan.krakow.pl/pjp/pdf/2007/1_4.pdf
2. Li, L., Hsu, A., Moore, P. K. (2009). Actions and interactions of nitric oxide, carbon monoxide and hydrogen sulphide in the cardiovascular system and in inflammation — a tale of three gases! *Pharmacol. & Therapeutics*, 123 (3), 386–400. doi: 10.1016/j.pharmthera.2009.05.005
3. Pryor, W. A. (2006). Free radical biology and medicine: it's a gas, man! *AJP: Regulatory, Integrative and Comparative Physiology*, 291 (3), R491–R511. doi: 10.1152/ajpregu.00614.2005
4. Abe, K., Kimura, H. J. (1996). The possible role of hydrogen sulfide as an endogenous neuromodulator. *Neuroscience*, 16 (3), 1066–1071. Available at: <http://www.jneurosci.org/content/jneuro/16/3/1066.full.pdf>
5. Brosnan, J. T., Brosnan, M. E. (2006). The sulfur-containing amino acids: an overview. *J. Nutr.*, 136 (6), 1636–1640. Available at: <http://jn.nutrition.org/content/136/6/1636S.full.pdf+html>
6. Durand, P., Prost, M., Loreau, N., Lussier-Cacan, S. D. (2001). Blache Impaired homocysteine metabolism and atherothrombotic disease. *D. Lab. Invest*, 81 (5), 645–672. Available at: <http://www.nature.com/labinvest/journal/v81/n5/pdf/3780275a.pdf>
7. Hayes, K. C., Sturman, J. A. (1981). Taurine in metabolism. *Ann. Rev. Nutr.*, 1, 401–425.
8. Kabil, O., Banerjee, R. (2014). Enzymology of H₂S Biogenesis, Decay and Signaling. *Antioxidants & Redox Signaling*, 20 (5), 770–782. doi: 10.1089/ars.2013.5339
9. Kimura, H. (2011). Hydrogen sulfide: its production and functions. *Experimental Physiology*, 96 (9), 833–835. doi: 10.1113/expphysiol.2011.057455
10. Kimura, H. (2013). Physiological role of hydrogen sulfide and polysulfide in the central nervous system. *Neurochem. Int.*, 63 (5), 492–497. doi: 10.1016/j.neuint.2013.09.003
11. Zhang, M., Shan, H., Wang, T., Liu, W., Wang, Y., Wang, L., Tao, L. (2013). Dynamic Change of Hydrogen Sulfide After Traumatic Brain Injury and its Effect in Mice. *Neurochemical Research*, 38 (4), 714–725. doi: 10.1007/s11064-013-0969-4
12. Shibuya, N., Mikami, Y., Kimura, Y., Nagahara, N., Kimura, H. (2009). Vascular Endothelium Expresses 3-Mercaptopyruvate Sulfurtransferase and Produces Hydrogen Sulfide. *Journal of Biochemistry*, 146 (5), 623–626. doi: 10.1093/jb/mvp111
13. Wang, R. (2012). Physiological Implications of Hydrogen Sulfide: A Whiff Exploration That Blossomed. *Physiological Reviews*, 92 (2), 791–896. doi: 10.1152/physrev.00017.2011
14. Shibuya, N., Koike, S., Tanaka, M., Ishigami-Yuasa, M., Kimura, Y., Ogasawara, Y., Kimura, H. (2013). A novel pathway for the production of hydrogen sulfide from D-cysteine in mammalian cells. *Nature Communications*, 4, 1366. doi: 10.1038/ncomms2371
15. Jakubowski, H., Goldman, E. (1993). Synthesis of homocysteine thiolactone by methionyl-tRNA synthetase in cultured mammalian cells. *FEBS Letters*, 317 (3), 237–240. doi: 10.1016/0014-5793(93)81283-6
16. Eto, K., Kimura, H. (2002). The production of hydrogen sulfide is regulated by testosterone and S-adenosyl-l-methionine in mouse brain. *Journal of Neurochemistry*, 83 (1), 80–86. doi: 10.1046/j.1471-4159.2002.01097.x
17. Obeid, R., Herrmann, W. (2006). Mechanisms of homocysteine neurotoxicity in neurodegenerative diseases with special reference to dementia. *FEBS Letters*, 580 (13), 2994–3005. doi: 10.1016/j.febslet.2006.04.088
18. Kimura, H., Shibuya, N., Kimura, Y. (2012). Hydrogen Sulfide Is a Signaling Molecule and a Cytoprotectant. *Antioxidants & Redox Signaling*, 17 (1), 45–57. doi: 10.1089/ars.2011.4345
19. Mikami, Y., Shibuya, N., Kimura, Y., Nagahara, N., Ogasawara, Y., Kimura, H. (2011). Thioredoxin and dihydrolipoic acid are required for 3-mercaptopyruvate sulfurtransferase to produce hydrogen sulfide. *Biochemical Journal*, 439 (3), 479–485. doi: 10.1042/bj20110841
20. Li, Q., Lancaster, J. R. (2013). Chemical foundations of hydrogen sulfide biology. *Nitric Oxide*, 35, 21–34. doi: 10.1016/j.niox.2013.07.001
21. Zhao, Y., Biggs, T. D., Xian, M. (2014). Hydrogen sulfide (H₂S) releasing agents: chemistry and biological applications. *Chem. Commun.*, 50 (80), 11788–11805. doi: 10.1039/c4cc00968a
22. Pluth, M., Bailey, T., Hammers, M., Hartle, M., Steiger, A. (2015). Natural Products Containing Hydrogen Sulfide Releasing Moieties. *Synlett*, 26 (19), 2633–2643. doi: 10.1055/s-0035-1560638
23. Kimura, Y., Mikami, Y., Osumi, K., Tsugane, M., Oka, J. –I., Kimura, H. (2013). Polysulfides are possible H₂S-derived signaling molecules in rat brain. *The FASEB Journal*, 27 (6), 2451–2457. doi: 10.1096/fj.12-226415

24. Kimura, H. (2010). Hydrogen sulfide: its production, release and functions. *Amino Acids*, 41 (1), 113–121. doi: 10.1007/s00726-010-0510-x
25. Hughes, M. N., Centelles, M. N., Moore, K. P. (2009). Making and working with hydrogen sulfide. *Free Radical Biology and Medicine*, 47 (10), 1346–1353. doi: 10.1016/j.freeradbiomed.2009.09.018
26. Guo, W., Cheng, Z., Zhu, Y. (2013). Hydrogen sulfide and translational medicine. *Acta Pharmacologica Sinica*, 34 (10), 1284–1291. doi: 10.1038/aps.2013.127
27. Kashfi, K., Olson, K. R. (2013). Biology and therapeutic potential of hydrogen sulfide and hydrogen sulfide-releasing chimeras. *Biochemical Pharmacology*, 85 (5), 689–703. doi: 10.1016/j.bcp.2012.10.019
28. Carballal, S., Trujillo, M., Cuevasanta, E., Bartesaghi, S., Möller, M. N., Folkes, L. K., Alvarez, B. (2011). Reactivity of hydrogen sulfide with peroxyntirite and other oxidants of biological interest. *Free Radical Biology and Medicine*, 50 (1), 196–205. doi: 10.1016/j.freeradbiomed.2010.10.705
29. Zhao, Y., Wang, H., Xian, M. (2011). Cysteine-Activated Hydrogen Sulfide (H₂S) Donors. *Journal of the American Chemical Society*, 133 (1), 15–17. doi: 10.1021/ja1085723
30. Wang, R. (2002). Two's company, three's a crowd: can H₂S be the third endogenous gaseous transmitter? *FASEB J*, 16 (13), 1792–1798. doi: 10.1096/fj.02-0211hyp
31. Zhao, W. (2001). The vasorelaxant effect of H₂S as a novel endogenous gaseous KATP channel opener. *The EMBO Journal*, 20 (21), 6008–6016. doi: 10.1093/emboj/20.21.6008
32. Tang, G. (2005). Direct stimulation of KATP channels by exogenous and endogenous hydrogen sulfide in vascular smooth muscle. *Molecular Pharmacology*. doi: 10.1124/mol.105.017467
33. Zhao, W., Wang, R. (2002). H₂S-induced vasorelaxation and underlying cellular and molecular mechanisms. *American Journal of Physiology – Heart and Circulatory Physiology*, 283 (2), H474–H480. doi: 10.1152/ajpheart.00013.2002
34. Warenycia, M. W., Steele, J. A., Karpinski, E., Reiffenstein, R. J. (1989). Hydrogen sulfide in combination with taurine or cysteic acid reversibly abolishes sodium currents in neuroblastoma cells. *Neurotox*, 10, 191–199.
35. Cipak Gasparovic, A., Zarkovic, N., Zarkovic, K., Semen, K., Kaminsky, D., Yelisyeyeva, O., Bottari, S. P. (2017). Biomarkers of oxidative and nitro-oxidative stress: conventional and novel approaches. *British Journal of Pharmacology*. doi: 10.1111/bph.13673
36. Lim, J. J., Liu, Y.-H., Khin, E. S. W., Bian, J.-S. (2008). Vasoconstrictive effect of hydrogen sulfide involves downregulation of cAMP in vascular smooth muscle cells. *AJP: Cell Physiology*, 295 (5), C1261–C1270. doi: 10.1152/ajpcell.00195.2008
37. D'Emmanuele di Villa Bianca, R., Sorrentino, R., Coletta, C., Mitidieri, E., Rossi, A., Vellecco, V., Sorrentino, R. (2011). Hydrogen Sulfide-Induced Dual Vascular Effect Involves Arachidonic Acid Cascade in Rat Mesenteric Arterial Bed. *Journal of Pharmacology and Experimental Therapeutics*, 337 (1), 59–64. doi: 10.1124/jpet.110.176016
38. Skovgaard, N., Goulliaev, A., Aalling, M., Simonsen, U. (2011). The Role of Endogenous H₂S in Cardiovascular Physiology. *Current Pharmaceutical Biotechnology*, 12 (9), 1385–1393. doi: 10.2174/138920111798280956
39. Webb, G. D., Lim, L. H., Oh, V. M. S., Yeo, S. B., Cheong, Y. P., Ali, M. Y., Moore, P. K. (2007). Contractile and Vasorelaxant Effects of Hydrogen Sulfide and Its Biosynthesis in the Human Internal Mammary Artery. *Journal of Pharmacology and Experimental Therapeutics*, 324 (2), 876–882. doi: 10.1124/jpet.107.133538
40. Lavu, M., Bhushan, S., Lefer, D. J. (2011). Hydrogen sulfide-mediated cardioprotection: mechanisms and therapeutic potential. *Clinical Science*, 120 (6), 219–229. doi: 10.1042/cs20100462
41. Brittain, T., Yosaatmadja, Y., Henty, K. (2008). The interaction of human neuroglobin with hydrogen sulphide. *IUBMB Life*, 60 (2), 135–138. doi: 10.1002/iub.16
42. Tyagi, N., Givvimani, S., Qipshidze, N., Kundu, S., Kapoor, S., Vacek, J. C., Tyagi, S. C. (2010). Hydrogen sulfide mitigates matrix metalloproteinase-9 activity and neurovascular permeability in hyperhomocysteinemic mice. *Neurochemistry International*, 56 (2), 301–307. doi: 10.1016/j.neuint.2009.11.002
43. Calvert, J. W., Coetzee, W. A., Lefer, D. J. (2010). Novel Insights Into Hydrogen Sulfide-Mediated Cytoprotection. *Antioxidants & Redox Signaling*, 12 (10), 1203–1217. doi: 10.1089/ars.2009.2882
44. Mancardi, D., Penna, C., Merlino, A., Del Soldato, P., Wink, D. A., Pagliaro, P. (2009). Physiological and pharmacological features of the novel gasotransmitter: Hydrogen sulfide. *Biochimica et Biophysica Acta (BBA) – Bioenergetics*, 1787 (7), 864–872. doi: 10.1016/j.bbabo.2009.03.005
45. Whiteman, M., Moore, P. K. (2009). Hydrogen sulfide and the vasculature: a novel vasculoprotective entity and regulator of nitric oxide bioavailability? *Journal of Cellular and Molecular Medicine*, 13 (3), 488–507. doi: 10.1111/j.1582-4934.2009.00645.x
46. Lin, V. S., Chen, W., Xian, M., Chang, C. J. (2015). Chemical probes for molecular imaging and detection of hydrogen sulfide and reactive sulfur species in biological systems. *Chem. Soc. Rev*, 44 (14), 4596–4618. doi: 10.1039/c4cs00298a
47. Yurchenko, P. O. (2016). *Rol systemy hidrogen sulfidu v mekhaniznakh urazhennia mozku za umov hiperhomotsysteinemii*. Vinnytsia.
48. Pentiuk, N. O. (2010). Suchasna gastroenterolohiia, 2 (52), 33–43. Available at: http://vitapol.com.ua/user_files/pdfs/gastro/978639636524872_060620101_5352.pdf
49. Li, L., Moore, P. K. (2013). Could hydrogen sulfide be the next blockbuster treatment for inflammatory disease? *Expert Review of Clinical Pharmacology*, 6 (6), 593–595. doi: 10.1586/17512433.2013.842126
50. Wallace, J. L. (2007). Hydrogen sulfide-releasing anti-inflammatory drugs. *Trends in Pharmacological Sciences*, 28 (10), 501–505. doi: 10.1016/j.tips.2007.09.003
51. Tamizhselvi, R., Koh, Y.-H., Sun, J., Zhang, H., Bhatia, M. (2010). Hydrogen sulfide induces ICAM-1 expression and neutrophil adhesion to caerulein-treated pancreatic acinar cells through NF- κ B and Src-family kinases pathway. *Experimental Cell Research*, 316 (9), 1625–1636. doi: 10.1016/j.yexcr.2010.02.044
52. Bhatia, M., Sidhapuriwala, J. N., Wei Ng, S., Tamizhselvi, R., Mochhala, S. M. (2008). Pro-inflammatory effects of hydrogen sulphide on substance P in caerulein-induced acute pancreatitis. *Journal of Cellular and Molecular Medicine*, 12 (2), 580–590. doi: 10.1111/j.1582-4934.2007.00131.x
53. Song, Z. J., Ng, M. Y., Lee, Z.-W., Dai, W., Hagen, T., Moore, P. K., Tan, C.-H. (2014). Hydrogen sulfide donors in research and drug development. *MedChemComm*, 5 (5), 557. doi: 10.1039/c3md00362k
54. Forgan, L. G., Forster, M. E. (2010). Oxygen consumption, ventilation frequency and cytochrome c oxidase activity in blue cod (*Parapercis colias*) exposed to hydrogen sulphide or isoeugenol. *Comparative Biochemistry and Physiology Part C: Toxicology & Pharmacology*, 151 (1), 57–65. doi: 10.1016/j.cbpc.2009.08.008
55. Baumgart, K., Radermacher, P., Wagner, F. (2009). Applying gases for microcirculatory and cellular oxygenation in sepsis: effects of nitric oxide, carbon monoxide, and hydrogen sulfide. *Current Opinion in Anaesthesiology*, 22 (2), 168–176. doi: 10.1097/aco.0b013e328328d22f
56. McCook, O., Radermacher, P., Volani, C., Asfar, P., Ignatius, A., Kemmler, J., Wachter, U. (2014). H₂S during circulatory shock: Some unresolved questions. *Nitric Oxide*, 41, 48–61. doi: 10.1016/j.niox.2014.03.163
57. Hartle, M. D., Pluth, M. D. (2016). A practical guide to working with H₂S at the interface of chemistry and biology. *Chem. Soc. Rev*, 45 (22), 6108–6117. doi: 10.1039/c6cs00212a
58. Wallace, J. L., Wang, R. (2015). Hydrogen sulfide-based therapeutics: exploiting a unique but ubiquitous gasotransmitter. *Nature Reviews Drug Discovery*, 14 (5), 329–345. doi: 10.1038/nrd4433
59. Griffiths, G., Trueman, L., Crowther, T., Thomas, B., Smith, B. (2002). Onions? A global benefit to health. *Phytotherapy Research*, 16 (7), 603–615. doi: 10.1002/ptr.1222

60. Smaglii, L. (2013). *Biomolekula*. Available at: <http://biomolekula.ru/content/1373>.
61. Caliendo, G., Cirino, G., Santagada, V., Wallace, J. L. (2010). Synthesis and Biological Effects of Hydrogen Sulfide (H₂S): Development of H₂S-Releasing Drugs as Pharmaceuticals. *Journal of Medicinal Chemistry*, 53 (17), 6275–6286. doi: 10.1021/jm901638j
62. Whiteman, M., Perry, A., Zhou, Z., Bucci, M., Papapetropoulos, A., Cirino, G., Wood, M. E. (2015). Phosphinodithioate and Phosphoramidodithioate Hydrogen Sulfide Donors. *Handbook of Experimental Pharmacology*, 337–363. doi:10.1007/978-3-319-18144-8_17
63. Li, L., Whiteman, M., Guan, Y. Y., Neo, K. L., Cheng, Y., Lee, S. W., Moore, P. K. (2008). Characterization of a Novel, Water-Soluble Hydrogen Sulfide-Releasing Molecule (GYY4137): New Insights Into the Biology of Hydrogen Sulfide. *Circulation*, 117 (18), 2351–2360. doi: 10.1161/circulationaha.107.753467
64. Lee, Z. W., Zhou, J., Chen, C.-S., Zhao, Y., Tan, C.-H., Li, L., Deng, L.-W. (2011). The Slow-Releasing Hydrogen Sulfide Donor, GYY4137, Exhibits Novel Anti-Cancer Effects In Vitro and In Vivo. *PLoS ONE*, 6 (6), e21077. doi: 10.1371/journal.pone.0021077
65. Park, C.-M., Zhao, Y., Zhu, Z., Pacheco, A., Peng, B., Devarie-Baez, N. O., Xian, M. (2013). Synthesis and evaluation of phosphorodithioate-based hydrogen sulfide donors. *Molecular BioSystems*, 9 (10), 2430. doi: 10.1039/c3mb70145j
66. Kodela, R., Chattopadhyay, M., Kashfi, K. (2012). NOSH-Aspirin: A Novel Nitric Oxide-Hydrogen Sulfide-Releasing Hybrid: A New Class of Anti-inflammatory Pharmaceuticals. *ACS Medicinal Chemistry Letters*, 3 (3), 257–262. doi: 10.1021/ml300002m
67. Elsheikh, W., Blackler, R. W., Flannigan, K. L., Wallace, J. L. (2014). Enhanced chemopreventive effects of a hydrogen sulfide-releasing anti-inflammatory drug (ATB-346) in experimental colorectal cancer. *Nitric Oxide*, 41, 131–137. doi: 10.1016/j.niox.2014.04.006
68. Zhou, Z., von Wantoch Rekowski, M., Coletta, C., Szabo, C., Bucci, M., Cirino, G., Giannis, A. (2012). Thioglycine and l-thiovaline: Biologically active H₂S-donors. *Bioorganic & Medicinal Chemistry*, 20 (8), 2675–2678. doi: 10.1016/j.bmc.2012.02.028
69. Devarie-Baez, N. O., Bagdon, P. E., Peng, B., Zhao, Y., Park, C.-M., Xian, M. (2013). Light-Induced Hydrogen Sulfide Release from “Caged” gem-Dithiols. *Organic Letters*, 15 (11), 2786–2789. doi: 10.1021/ol401118k
70. Roger, T., Raynaud, F., Bouillaud, F., Ransy, C., Simonet, S., Crespo, C., Galardon, E. (2013). New Biologically Active Hydrogen Sulfide Donors. *ChemBioChem*, 14 (17), 2268–2271. doi: 10.1002/cbic.201300552
71. Fukushima, N., Ieda, N., Sasakura, K., Nagano, T., Hanaoka, K., Suzuki, T., Nakagawa, H. (2014). Synthesis of a photocontrollable hydrogen sulfide donor using ketoprofenate photocages. *Chem. Commun.*, 50 (5), 587–589. doi: 10.1039/c3cc47421f
72. Li, L., Rossoni, G., Sparatore, A., Lee, L. C., Del Soldato, P., Moore, P. K. (2007). Anti-inflammatory and gastrointestinal effects of a novel diclofenac derivative. *Free Radical Biology and Medicine*, 42 (5), 706–719. doi: 10.1016/j.freeradbiomed.2006.12.011
73. Huang, Q., Sparatore, A., Del Soldato, P., Wu, L., Desai, K. (2014). Hydrogen Sulfide Releasing Aspirin, ACS14, Attenuates High Glucose-Induced Increased Methylglyoxal and Oxidative Stress in Cultured Vascular Smooth Muscle Cells. *PLoS ONE*, 9 (6), e97315. doi: 10.1371/journal.pone.0097315
74. Chattopadhyay, M., Kodela, R., Olson, K. R., Kashfi, K. (2012). NOSH-aspirin (NBS-1120), a novel nitric oxide- and hydrogen sulfide-releasing hybrid is a potent inhibitor of colon cancer cell growth in vitro and in a xenograft mouse model. *Biochemical and Biophysical Research Communications*, 419 (3), 523–528. doi: 10.1016/j.bbrc.2012.02.051
75. Elsej, D. J., Fowkes, R. C., Baxter, G. F. (2010). Regulation of cardiovascular cell function by hydrogen sulfide (H₂S). *Cell Biochemistry and Function*, 28 (2), 95–106. doi: 10.1002/cbf.1618
76. Kamat, P. K., Kalani, A., Givvimani, S., Sathnur, P. B., Tyagi, S. C., Tyagi, N. (2013). Hydrogen sulfide attenuates neurodegeneration and neurovascular dysfunction induced by intracerebral-administered homocysteine in mice. *Neuroscience*, 252, 302–319. doi: 10.1016/j.neuroscience.2013.07.051
77. Aruoma, O., Spencer, J. P., Mahmood, N. (1999). Protection Against Oxidative Damage and Cell Death by the Natural Antioxidant Ergothioneine. *Food and Chemical Toxicology*, 37 (11), 1043–1053. doi: 10.1016/s0278-6915(99)00098-8
78. Mitsuyama, H., May, J. M. (1999). Uptake and antioxidant effects of ergothioneine in human erythrocytes. *Clinical Science*, 97 (4), 407–411. doi: 10.1042/cs0970407
79. Lesyk, R., Zimenkovsky, B. (2004). 4-Thiazolidones: Centenarian History, Current Status and Perspectives for Modern Organic and Medicinal Chemistry. *Current Organic Chemistry*, 8 (16), 1547–1577. doi: 10.2174/1385272043369773
80. Ilkiv, I. I., Lesyk, R. B., Skliarov, O. Ya. (2016). Sposib znyzhennia ultserohennoi dii nesteroidnykh protyzapalnykh preparativ na eksperymentalnykh modeliakh u shchuriv. Patent of Ukraine for useful model. G09B 23/28 /. №108412; published 11.07.2016, №3.
81. Ilkiv, I., Lesyk, R., Sklyarov, O. (2017). Evaluation of novel 4-thiazolidinone-based derivatives as possible cytoprotective agents against stress model in rats. *Journal of Applied Pharmaceutical Science*, 199–203. doi: 10.7324/japs.2017.70129

Надійшла до редакції 29.03.2017 р.