Производные 3-гидроксихиназолина, аналоги эрастина, индуцируют ферроптоз в клетках карциномы молочной железы. Дополнительный материал

Л.М. Борисова, В.Н. Осипов, И.С. Голубева, М.П. Киселева, Д.А. Хоченков, А.А. Вартанян

ФГБУ «Национальный медицинский исследовательский центр онкологии им. Н.Н. Блохина» Минздрава России; Россия, 115478 Москва, Каширское шоссе, 24

3-Hydroxyquinazoline derivatives, analogues of erastin, induced ferroptosis in breast cancer cells Additional material

L.M. Borisova, V.N. Osipov, I.S. Golubeva, M.P. Kiseleva, D.A. Khochenkov, A.A. Vartanian

N.N. Blokhin National Medical Research Center of Oncology, Ministry of Health of Russia; 24 Kashirskoe Shosse, Moscow 115478, Russia

ОБЩАЯ ИНФОРМАЦИЯ

Все реактивы были получены от Acros Organics (США), ABCR (Германия), Sigma-Aldrich (США) и использовались без дополнительной очистки. Спектры ядерного магнитного резонанса (ЯМР) регистрировали на Фурье ЯМР-спектрометре Bruker AVANCE III NanoBay (Германия) при 300 МГц в режиме стабилизации по дейтерию (термостабилизация – 25 °C, внутренний стандарт – тетраметилсилан) в диметилсульфоксиде- d_6 (ДМСО- d_6). Химические сдвиги приведены в миллионных долях (δ), константы спин-спинового взаимодействия – в герцах.

Аналитическую высокоэффективную жидкостную хроматографию проводили на хроматографической системе Agilent LC/MS 1200 с использованием колонки Reprosil-Pur Basic C18 (5 мкм) размером 4,6 × 240 мм. Подвижная фаза: буфер A – 0,1 %-ный раствор трифторуксусной кислоты (TFA) в воде, буфер Б – 0,1 % TFA в ацетонитриле, элюирование градиентом концентрации буфера Б в буфере A от 5 до 100 % за 20 мин; скорость потока 1 мл/мин, детекция при 220 нм. Масс-спектры с ионизацией электроспреем (ESI–MS) получали на масс-детекторе Agilent Ion Trap 6310. Температуру плавления определяли в открытом капиляре на анализаторе температуры плавления Mettler Toledo MP 90.

СИНТЕЗ ПРОИЗВОДНЫХ 3-ГИДРОКСИХИНАЗОЛИНА (СОЕДИНЕНИЯ 1–5)

Целевые соединения 1–5 получали с помощью алкилирования производных 2-(2,5-диметил)-пиразолил-3-гидрокси-4(3H)-хиназолинонов (соединения **6а-с**) бензиловыми эфирами хлоруксусной кислоты (соединения **7а-с**) в диметилсульфоксиде в присутствии карбоната калия при комнатной температуре (рис. 1). Заместители в соединениях **6** и **7**:

6a: $R_1 = R_2 = H$; 7a: $R_3 = R_4 = H$; 6b: $R_1 = H$, $R_2 = Br$; 7b: $R_3 = F$, $R_4 = H$; 6c: $R_1 = R_2 = OMe$; 7c: $R_3 = H$, $R_4 = OMe$.

Соединения **ба-с** получены согласно методике, описанной Хохловым (Хохлов П.С., Кривенко В.И., Осипов В.Н. и др. 2-(2,5-диметил)-пиразолил-3-гидрокси-4(3H)-хиназолинон, обладающий антивирусной, антибактериальной и фунгицидной активностью, и способ его получения. Патент RU 2451683. 27.05.2012).

Общая методика синтеза соединений 1–5

К раствору соответствующего соединения **6** 1,0 ммоль) в 5 мл ДМСО добавляли мелкоизмельченный карбонат калия (1,0 ммоль) и по каплям вносили раствор соответствующего соединения **7** (1,1 ммоль) в 1 мл ДМСО. Перемешивали при комнатной температуре 12 ч, выливали в охлажденную воду (объемом 15 мл), отфильтровывали осадок и промывали его на фильтре (2 раза по 10 мл воды и затем 5 мл гексана).

ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ СОЕДИНЕНИЙ 1–5 Соединение 1

Бензил 2-((2-(3,5-диметил-1Н-пиразол-1-ил)-6,7-диметокси-4-оксохиназолин-3(4Н)-ил)окси)ацетат (рис. 2). Выход – 87 %. Температура плавления – 151–152 °С. Спектр ¹Н ядерного магнитного резонанса (ЯМР) (300 МГц, ДМСО-d_к, δ м. д.): 7,49 (с, 1Н), 2





Рис. 1. Схема синтеза производных 3-гидроксихиназолина. DMSO – диметилсульфоксид



Рис. 2. Формула соединения 1



Рис. 3. Формула соединения 2



Рис. 4. Формула соединения 3

7,44–7,30 (M, 5H), 7,20 (c, 1H), 6,13 (c, 1H), 5,14 (d, J = 16,9 Гц, 4H), 3,92 (д, J = 1,2 Гц, 6H), 2,39 (c, 3H), 2,09 (c, 3H). ESI–MS (m/z): 465,2 [M + H]⁺.

Соединение 2

2-фторбензил 2-((2-(3,5-диметил-1Н-пиразол-1ил)-6,7-диметокси-4-оксохиназолин-3(4Н)-ил)окси)ацетат (рис. 3). Выход – 92 %. Температура плавления – 154–155 °С. Спектр ¹Н ЯМР (300 МГц, ДМСО-d₆, δ м. д.): 7,51–7,37 (м, 3Н), 7,30–7,16 (м, 3Н), 6,11 (с, 1Н), 5,22 (с, 2Н), 5,11 (с, 2Н), 3,95–3,88 (м, 7Н), 2,39 (с, 3Н), 2,09 (с, 3Н). ESI–MS (m/z): 483,2 [M + H]⁺.

Соединение 3

Бензил 2-((2-(3,5-диметил-1Н-пиразол-1-ил)-6-бром-4-оксохиназолин-3(4Н)-ил)окси)ацетат



Рис. 5. Формула соединения 4



Рис. 6. Формула соединения 5

(рис. 4). Выход – 88 %. Температура плавления – 112 °С. Спектр ¹Н ЯМР (300 МГц, ДМСО- d_6 , 6 м. д.): 8,26 (д, J = 2,3 Гц, 1Н), 8,04 (дд, J = 8,7; 2,4 Гц, 1Н), 7,65 (д, J = 8,7 Гц, 1Н), 7,49–7,34 (м, 4Н), 6,16 (с, 1Н), 5,16 (д, J = 6,9 Гц, 4Н), 2,41 (с, 3Н), 2,09 (с, 3Н). ESI– MS (m/z): 483,2 [M + H]⁺.

Соединение 4

4-метоксибензил 2-((2-(3,5-диметил-1H-пиразол-1-ил)-4-оксохиназолин-3(4H)-ил)окси)ацетат (рис. 5). Выход – 82 %. Температура плавления – 101–102 °С. Спектр ¹Н ЯМР (300 МГц, ДМСО- d_6 , 6 м. д.): 8,23– 8,14 (м, 1H), 7,90 (ддд, J=8,5; 7,2; 1,6, 1H), 7,71 (дт, J=8,1; 0,9 Гц, 1H), 7,62 (ддд, J=8,2; 7,2; 1,2 Гц, 1H), 7,37– 7,25 (м, 2H), 6,98–6,87 (м, 2H), 6,15 (д, J=1,1 Гц, 1H), 5,10 (д, J=1,4 Гц, 4H), 3,75 (с, 3H), 2,41 (д, J=0,8 Гц, 3H), 2,10 (с, 3H). ESI–MS (m/z): 435,2 [M + H]⁺.

Соединение 5

4-хлорбензил 2-((2-(3,5-диметил-1Н-пиразол-1-ил)-6-бром-4-оксохиназолин-3(4Н)-ил)окси)ацетат (рис. 6). Выход – 82 %. Температура плавления – 123– 124 °C. Спектр ¹Н ЯМР (300 МГц, ДМСО-d₆, б м. д.):

ESI-MS (m/z): 519,2 [M + H]⁺, 517,2 [M + H]⁺, 541,1 [M + Na]⁺, 539,1 [M + Na]⁺ – согласуется с изотопным составом молекулы, содержащей атомы Br и Cl.

ХРОМАТОГРАММЫ ВЫСОКОЭФФЕКТИВНОЙ ЖИДКОСТНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ И МАСС-СПЕКТРЫ С ИОНИЗАЦИЕЙ ЭЛЕКТРОСПРЕЕМ

Хроматограмма соединения 1





Масс-спектр (ESI-MS) соединения 1



Масс-спектр (ESI-MS) соединения 2



Хроматограмма соединения 3



Масс-спектр (ESI-MS) соединения 3



2022

УСПЕХИ МОЛЕКУЛЯРНОЙ ОНКОЛОГИИ / ADVANCES IN MOLECULAR ONCOLOGY 1

Хроматограмма соединения 4



Масс-спектр (ESI-MS) соединения 4



Хроматограмма соединения 5



Масс-спектр (ESI-MS) соединения 5



8

СПЕКТРЫ ЯДЕРНОГО МАГНИТНОГО РЕЗОНАНСА 'Н

¹Н ЯМР спектр соединения 1









