

топатический эффект ВИЧ-1 *in vitro* в микромолярных концентрациях и могут служить основой для дальнейшего целенаправленного синтеза новых анти-ВИЧ-1 лекарственных веществ.

ЛИТЕРАТУРА

1. Новиков М.С., Озеров А.А. // ХГС. – 2005. – Вып. 7. – С. 1071–1076.

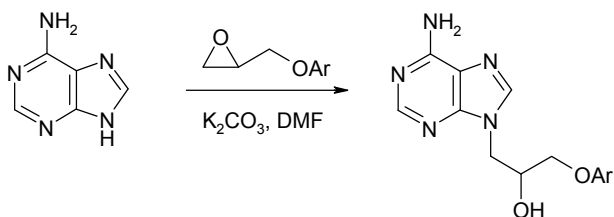
СИНТЕЗ И ПРОТИВОВИРУСНАЯ АКТИВНОСТЬ НОВЫХ ПРОИЗВОДНЫХ 9-(2,3-ДИГИДРОКСИПРОПИЛ)АДЕНИНА

Т. П. Озерова, А.К. Брель, М.С. Новиков, Г.Н. Солодунова, И.Ю. Павлова

Кафедра химии, кафедра фармацевтической и токсикологической химии ВолГМУ

S-Аденозил-L-гомоцистеингидролаза является ключевым ферментом в реакциях метилирования нуклеиновых кислот, катализирующим гидролиз S-аденозил-L-гомоцистеина до аденозина и гомоцистеина. Многие вирусы чувствительны к ингибиторам S-аденозил-L-гомоцистеингидролазы, в связи с чем на их основе возможно создание противовирусных агентов с широким спектром действия. Наиболее перспективными ингибиторами этого фермента, несомненно, являются производные аденина, имеющие как нуклеозидную, так и нунуклеозидную природу.

Основным методом синтеза новых 3-О-ариловых эфиров (R,S)-9-(2,3-дигидроксипропил)аденина послужило алкилирование аденина-основания арилглицидиловыми эфирами в среде безводного диметилформамида при температуре 105–110 °С в присутствии карбоната калия. Исходные арилглицидиловые эфиры были получены путем взаимодействия эпихлоргидрина с соответствующими фенолами в щелочной среде [1].



где Ar = фенил; *n*-хлорфенил; *n*-метилфенил; 1-нафтил; 2-нафтил.

Согласно данным спектроскопии ПМР и тонкослойной хроматографии, реакция алкилирования калиевой соли аденина использованными эпоксидами протекает в указанных условиях с высокой региоселективностью и не приводит к побочным 7-замещенным производным аденина. Синтезированные 3-О-ариловые эфиры (R,S)-9-(2,3-дигидроксипропил)аденина хорошо растворимы в

кислотах, этаноле, диметилсульфоксиде и представляют интерес в качестве потенциальных противовирусных средств.

Противовирусные и цитотоксические свойства *in vitro* новых ариловых эфиров (R,S)-9-(2,3-дигидроксипропил)аденина были изучены в Рега институте медицинских исследований (Католический университет, г. Лювен, Бельгия) в отношении широкого ряда ДНК- и РНК-содержащих вирусов. Было обнаружено, что родоначальник данного ряда соединений – (R,S)-9-(3-фенокси-2-гидроксипропил)аденин проявляет активность в отношении Коксаки вируса В4 (EC₅₀ = 240 мкг/мл) при величине цитотоксичности свыше 400 мкг/мл.

Фенилглицидиловый эфир. К раствору 40,0 г (0,425 моль) фенола и 26,5 г (0,425 моль) 90%-го КОН в 100 мл воды добавляют при начальной температуре 20–25 °С 40,0 мл (0,511 моль) свежеперегнанного эпихлоргидрина и интенсивно перемешивают в течение 30 мин, постепенно повышая температуру раствора до 90–95 °С. После достижения указанной температуры реакционную массу перемешивают еще 15 мин, охлаждают до комнатной температуры, добавляют 100 мл бензола, органический слой отделяют, промывают в 100 мл воды, сушат сульфатом натрия, фильтруют и упаривают на кипящей водяной бане в вакууме водоструйного насоса. Остаток перегоняют в вакууме, собирая фракцию с Т.кип. 131–134 °С (10 мм рт.ст.), n²⁰_D 1,5312, выход – 51,7 г (81,0 %).

ПМР-спектр, δ, м.д. (ацетон-D₆): 2,41 дд (5 Гц, 2 Гц, 1 Н, CH₂-транс); 2,56 т (5 Гц, 1 Н, CH₂-цис); 2,92–3,14 м (1 Н, СН); 3,52–4,00 м (2 Н, ОСН₂); 6,56–6,80 м (3 Н, фенил); 6,89–7,14 м (2 Н, фенил).

(R,S)-9-(3-Фенокси-2-гидроксипропил)аденин.

Смесь 1,5 г (11,1 ммоль) аденина и 1,6 г (11,6 ммоль) свежепрокаленного карбоната калия перемешивают в течение 1 ч при температуре 105–110 °С в 40 мл безводного диметилформамида, добавляют раствор 1,7 г (11,3 ммоль) фенилглицидилового эфира в 10 мл диметилформамида и перемешивают при той же температуре в течение 2 ч. Охлаждают, фильтруют, фильтрат упаривают в вакууме, остаток дважды перекристаллизовывают из 50 мл 2-пропанола и получают 2,2 г (69,4%) целевого продукта в виде белого кристаллического вещества, Т.пл. 169–172 °С.

ПМР-спектр, δ, м.д. (диметилсульфоксид-D₆): 3,77–4,01 м (2 Н, N-CH₂); 4,09–4,48 м (3 Н, ОСН₂СН); 5,43 уш.с (1 Н, ОН); 6,67–7,28 м (5 Н, фенил), 7,03 уш.с (2 Н, NH₂); 7,95 с (1 Н, Н²); 8,05 с (1 Н, Н⁸).

ЛИТЕРАТУРА

1. Новиков М.С., Озеров А.А., Брель А.К. и др. // Химия гетероциклич. соед. – 1996. – Вып. 3. – С. 380–385.