

Выходы амидов I—IV 70—85%. Изменение соотношения реагирующих компонентов, а также характер растворителя практически не влияют на выходы продуктов.

Проверено блокирующее влияние синтезированных соединений на α_2 -адренорецепторы структуры периферических сосудов. Исследования проводились на модельных крысах (pithed-rat) массой 200—250 г по известной методике [5]. Соединения вводились в дозе 5 мг/100 г массы.

Результаты исследований приведены в таблице, из которой видно, что более высокая активность наблюдается у соединения III.

Таблица
Блокирующее влияние соединений
на периферические постсинаптические
 α_2 адренорецепторы

Соединение	Блокирующий эффект, %
I	не активен
II	30 ± 1,5
III	42 ± 1,3
IV	20 ± 2,6

Экспериментальная часть

ИК спектры сняты на приборе «UR-20» в вазелиновом масле, ПМР спектры—на приборе «Varian T-60» в CDCl_3 , внутренний стандарт ТМС. Индивидуальность синтезированных соединений проверена методом ТСХ на пластинке «Silufol UV-254», элюент—бензол:ацетон—3:1, проявитель—пары йода. Температуры плавления определены на микронагревательном столике «Boetius» с наблюдательным устройством «РНМК-0,5».

3'-Метилпиразолид 3-кумаринкарбоновой кислоты (I). К раствору 2,6 г (0,0125 моля) ХКК в 30 мл *o*-ксилола при комнатной температуре добавляют по каплям раствор 1,025 г (0,0125 моля) 3'-метилпиразола и 1,3 г (0,0126 моля) ТЭА в 5 мл *o*-ксилола и перемешивают 30 мин. После чего добавляют 50 мл гексана, образовавшийся осадок отфильтровывают, хорошо промывают водой (для удаления гидрохлорида ТЭА), сушат при 50°/15 Торр, до постоянной массы, перекристаллизовывают. Получают 2,75 г (85%) соединения I, т. пл. 193—194° (из ацетона). ИК спектр, ν , см^{-1} : 1720 (C=O лактон), 1620 (C=C аром.), 1680 (C=O амид), 1540 (пиразол). ПМР спектр, δ , м. л. 2,2 с (3H, 3—CH₃), 6,25 д (1H, 4—H, J=1,6 Гц), 7,2—7,8 м (4H, бенз.), 8,08 с (1H, C=NH), 8,15 л (1H: 5—H, I=1,6 Гц).

3',5'-Диметилпиразолид 3-кумаринкарбоновой кислоты (II). Аналогично из 1,2 г (0,0125 моля) 3,5-диметилпиразола получают 2,75 г (82%) вещества. Т. пл. 172—173° (из ацетона). ИК спектр, ν , см^{-1} :

1720 (C=O лакт.), 1680 (C=O амид), 1620 (C=C), 1650 (пиразол).

3'-Метил-4'-нитропиразолид-3-кумаринкарбоновой кислоты (III).

Аналогично из 1,6 г (0,0125 моля) 3-метил-4-нитропиразола получают 3,0 г (80%) соединения III. Т. пл. 198—200° (из ацетона).

Имидазолид 3-кумаринкарбоновой кислоты (IV). Аналогично из 0,85 г (0,0125 моля) имидазола получают 2,1 г (70%) соединения IV. Т. пл. 223—225° (из хлороформа). ИК спектр, ν , см⁻¹: 1720 (C=O лакт.), 1690 (C=O амид), 1620 (C=C), 1535 (имидазол). ПМР спектры соединения II—IV аналогичны спектрам соединения I.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Аветисян А. А., Вацян Э. В., Бояджян Ж. Г., Дангян М. Г.—Арм. хим. ж., 1980, т. 33, № 10, с. 876.
2. Гезсян Дж. И., Галегян Ш. П., Сарибекян Ж. Р., Аветисян А. А.—Химия и хим. технология, 1989, вып. 5, с. 127.
3. Маноян С. Г., Дарбинян Э. Г., Митарджян Ю. Б.—ХГС, 1969, № 4, с. 750.
4. Feruti P., Colla A.—J. Polym. Chem., 1974, v. 12, № 15, p. 2453.
5. Mouille P., Dabre H., Joly G., Schmitt P.—Atzne n-Forsch. 1974, v. 33 (n), № 12, p. 1749.

Армянский химический журнал, т. 47, № 1—3, стр. 106—109 (1994 г.)

УДК 541.64:539.2:535—31

ВЛИЯНИЕ ДИМЕТИЛСУЛЬФОКСИДА И ЕГО ПРОИЗВОДНЫХ НА ПРОЦЕСС ТЕРМООКСИДЛЕНИЯ ПОЛИХЛОРОПРЕНА

Л. Г. МЕЛИК-ОГАНДЖАНИЯ, Дж. Г. ЧШМАРИТЯН, Дж. А. МИКЕЛЯН,
Н. М. БЕПТЕРЯН

Ереванский государственный университет

Поступило 1 XI 1993

В работах [1, 2] показано, что сульфосоединения обладают антиокислительными свойствами и стабилизируют некоторые полимеры, в частности, синтетические каучуки [3, 4].

Показано, что при замене части воды на ДМСО радикальная полимеризация акриламида замедляется [5, 6]. Авторы объясняли это тем, что ДМСО способствует также нерадикальному распаду Р. Поэтому было интересно изучить влияние ДМСО и его производных на процесс термоокисления ПХ.

Нами также определен состав аминоацетатного комплекса в водном растворе в присутствии и в отсутствие Р или ДМСО.

Экспериментальная часть

Соединение ПХ получено методом эмульсионной полимеризации при температуре 313 К. Средняя молекулярная масса ПХ составляла