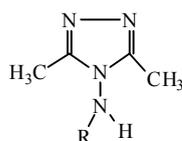




Острая токсичность 3,5-диметил-4-аминозамещенных 1,2,4-триазола



Соед. №№	Название радикала	Параметры острой токсичности (мг/кг)		
		ЛД ₁₆	ЛД ₅₀ (M ± m)	ЛД ₈₄
1	амино	190,0	245,0±18,2	308,0
2	п-диметиламинобензилиденамино	312,0	351,0±11,6	392,0
3	(2-окси-5-бромбензилиден)амино	408,0	458,0±15,8	518,0
4	п-бромбензилиденамино	460,0	522,0±15,9	572,0
5	(2,4-дихлорбензилиден)амино	278,0	328,0±15,6	386,0
6	(2-оксинафтилиден)амино	198,0	241,0±12,1	285,0
7	п-метоксибензилиденамино	538,0	567,0±10,9	608,0
8	о-метоксибензилиденамино	532,0	571,0±11,9	616,0
9	(2,4-диметоксибензилиден)амино	588,0	627,0±11,4	665,0
10	м-нитробензилиденамино	342,0	386,0±14,6	436,0
11	о-оксибензилиденамино	414,0	482,0±15,8	524,0

но с нормами и принципами Директивы Совета ЕС по вопросам защиты хребтных животных, которых используют для экспериментальных и других научных целей [3].

Полученные результаты обработаны общепринятыми методами вариационной статистики по критерию t Стьюдента с использованием программного обеспечения "Windows-95", электронных таблиц Excel.

Результаты и обсуждение. Анализ результатов изучения острой токсичности (табл. 1) показал, что ЛД₅₀ 3,5-диметил-4-аминозамещенных 1,2,4-триазола (соед. 1-11), находится в интервале от 241 до 627 мг/кг. Наименее токсичным (ЛД₅₀ = 627 мг/кг) оказалось соединение 9, которое в молекуле 1,2,4-триазола содержит (2,4-диметоксибензилиден)аминовый заместитель, а его замена на о-метоксибензилиденаминовый (соед. 8), п-метоксибензилиденаминовый (соед. 7), п-бромбензилиденаминовый (соед. 4), о-оксибензилиденаминовый (соед. 11) и (2-окси-5-бромбензилиден)аминовый (соед. 3) приводит к повышению острой токсичности исследуемых веществ. Наиболее токсичным (ЛД₅₀ = 241 мг/кг) было соединение, содержащее (2-оксинафтилиден)аминовый радикал в молекуле 1,2,4 триазола. В соответствии с классификацией К.К. Сидорова все соединения относятся к малотоксичным веществам.

Анализ результатов (табл. 2) исследования диуретической активности показал, что в ряду 3,5-диметил-4-аминозамещенных 1,2,4-триазола (соед. 1-11) выраженный

диуретический эффект проявили соединения 2-5, 8 и 11, которые вызывают увеличение количества выделяемой мочи на 63,1-82,8%. Наибольший диуретический эффект оказывает соединение 2, которое в дозе 7,1 мг/кг вызывает увеличение количества выделяемой мочи на 82,8%. Замена в 4-м положении молекулы 1,2,4-триазола п-диметиламинобензилиденаминового радикала (соед. 2) на (2-окси-5-бромбензилиден)аминовый (соед. 3), п-бромбензилиденамино (соед. 4), о-метоксибензилиденаминовый (соед. 8), о-оксибензилиденаминовый (соед. 11), (2,4-дихлорбензилиден)аминовый (соед. 5) и аминовый (соед. 1) заместители приводит к уменьшению диуретического эффекта данных веществ.

Введение в 4-е положение молекулы 1,2,4-триазола (2,4-диметоксибензилиден)аминового заместителя (соед. 9) приводит к уменьшению количества выделяемой мочи на 20,5%. По угнетению выделительной функции почек у крыс соединение 2 уступает антидиуретическому эффекту адиурекрина.

ВЫВОДЫ

1. Исследование острой токсичности 3,5-диметил-4-аминозамещенных 1,2,4-триазола показало, что изученные соединения относятся к малотоксичным.

2. При изучении диуретической активности новых синтезированных веществ соединение 2, содержащее п-диметиламинобензилиденаминовый заместитель, увеличивает диурез на 82,8% и по активности превышает

© " " ž " " ž " " ž " " ž \$\$\$,

