**Основания Манниха на основе 3-гидрокситетрагидрофурана**

***Охиров Ш.М., Батиева Д.И.***

*Магистрант, 2 год обучения*

*ФГБОУ ВО «Уфимский университет науки и технологии» химический факультет, Уфа, Россия*

*E-mail: okhirov1999@mail.ru*

Однореакторной реакцией Манниха 3-гидрокситетрагидрофурана (**1**) с вторичными аминами в присутствии формальдегида впервые получены соединения: диметил[(тетра-гидрофуран-3-илоксо)метил]амин (**2a**), ди-н-бутил[(тетрагидрофуран-3-илоксо)метил]амин (**2b**), диизопропил[(тетрагидрофуран-3-илоксо)ме-тил]амин (**2c**). Соединения (**2а**-**с)**, согласно программе Pass Online, могут проявлять различные виды биологической активности (табл. 1) при их низкой токсичности, расcчитанной на основе программы Gusar Online.

**

Схема 1. Реакция Манниха с участием 3-гидрокситетрагидрофурана (**1**) формальдегида и вторичных аминов.

Таблица 1. Фармакологическая активность соединений **(2а**-**с)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Соединение | Спектр биологической активности | Pa  |
| **2a** | Для лечения рака предстательной железы | 0,804 |
| **2b** | Для лечения рака предстательной железы | 0,761 |
| Противоопухолевый (для лечения рака легких) | 0,731 |
| **2c** | Антилейкозное (для лечения рака крови) | 0,799 |
| Ингибитор химозина | 0,807 |

Pa – вероятность наличие у соединения активности на основании его структуры.

*Выражаем благодарность д.х.н. Талипову Р.Ф., д.х.н. Латыповой Э.Р. за консультации при выполнении работы.*