ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА Т- ГИДРОКСИХАЛКОНА

Жумабоева Баркамол, 215-группа факультет 1 педиатрии и народной медицины

Научный руководитель: доцент Исмаилова Г.О. ТашПМИ, кафедра Медицинская и биологическая химия, медицинская биология, общая генетика

Актуальность. Химия халконов изучается уже не одно десятилетие, и интерес к этой области продолжает расти.

Халконы часто рассматривают как флавоноиды с раскрытым пирановым кольцом, но лишь в последние годы данная группа соединений стала предметом пристального внимания исследователей в поиске перспективных биологически активных соединений и создания на их основе эффективных лекарственных средств.

Цель настоящей работы. Изучить физико-химические свойства 2'-гидроксихалконов как перспективных биологически активных соединений.

Материал и методы. Синонимы: (2E)-1-(2-гидроксифенил)-3-фенилпроп-2-ен-1- он; О-гидроксихалкон; бензилиден-(2-гидроксиацетофенон); бензилиден-2'- гидроксиацетофенон; 2-бензал-2'-гидроксиацетофенон; 2-гидроксибензалацетофенон.

2' – гидроксихалконы окисляются быстро при температуре 20^{0} С.

Масс-спектр: тип прибора IT/ионная ловушка; энергия столкновения 0; спектр тип MS2; тип прекурсора $[M_+H]_+$; прекурсор m/z 225,091; всего пиков 14; m/z топ пика 210.1; m/z 2-й наивысший 207,1; m/z 3-й наивысший 121,1.

Выводы. Изучение физико-химических свойств 2'- гидроксихалконов позволяет использовать результаты исследований последнего десятилетия для разработки новых подходов к решению задачи повышения биологической активности этого класса.

Список литературы:

1. Мищенко, Т. С., et al. «Новые возможности в патогенетической терапии хронической ишемии головного мозга.» Международный неврологический журнал 1 (2011): 37-42.