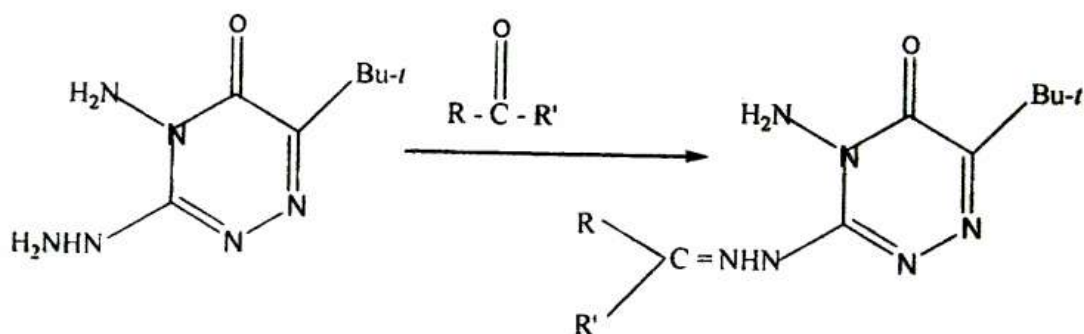


РЕАКЦИИ НУКЛЕФИЛЬНОГО ПРИСОЕДИНЕНИЯ И ЗАМЕЩЕНИЯ АМИНО(ГИДРАЗИНО) 1,2,4-ТРИАЗИНОВ

С.М.Ефименко, А.В.Полетавкин

4-Амино-3-гидразино-5-оксо-6-*трет*-бутил-1,2,4-триазин вступает в реакции с кетонами. Синтез проводили в диоксане при перемешивании и нагревании до 50-60 °С. Эквимолярное соотношение реагентов (триазин:кетон, 1:1) приводит к выделению N-(R,R'-метилен)-N'-(4-амино-6-*трет*-бутил-5-оксо-1,2,4-триазин-3-ил)гидразинов. Соотношение реагентов триазин:кетон (1:2) дает аналогичное соединение. Несмотря на сравнительно высокую реакционную способность аминогруппы в реакциях с кетонами в условиях эксперимента она проявляет инертность. Выделение производных гидразина затрудняется смолообразованием



В ЯМР ¹H спектрах соединений есть в наличии синглет протонов *трет*-бутильной группы при 1,25-1,27 м.д.; синглет протонов аминной группы – при 5,8 м.д. Синглет метильной группы находится при 1.9 м.д.. При 2,15 м.д. расположен мультиплет метиленовой группы –CH₂-, а триплет метильной группы этильного заместителя находится при 1.05 м.д.

В ИК спектрах соединений характеристическая полоса поглощения C=O группы гетероцикла находится при 1632 см⁻¹ (в исходном соединении при 1680 см⁻¹). В области «отпечатков пальцев» расположены характеристические колебания триазинового скелета: 1092, 992, 976 см⁻¹. Характеристические полосы поглощения групп C=C, C=N находятся при 1576, 1556, 1540, 1484 см⁻¹. Для аминогруппы наблюдаются характеристические полосы поглощения при 3316, 3264, 2964, 2932 см⁻¹.

Исследовано ацелирование исходного соединения уксусным ангидридом в среде пиридина. Установлено, что в условиях эксперимента, ацелирование не происходит. В литературе есть упоминание о пониженной реакционной способности аминогруппы для 4-амино-1,2,4-триазинов. Ацилирование по аминогруппе соединения происходит при кипячении его с хлористым бензоилом в среде пиридина. Выделен - N-(6-*трет*-бутил-3-метилмеркапто-5-оксо-1,2,4-триазин-3-ил)бензамид.