

المخلص العربي

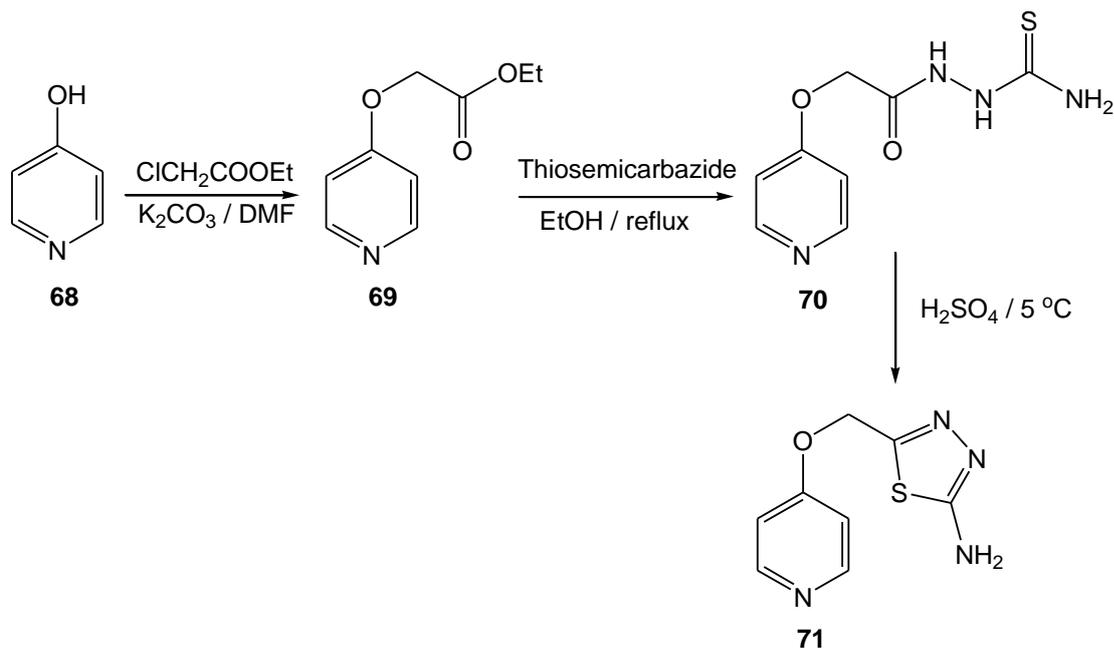
تتضمن الرسالة تحضير بعض مشتقات الثياديازول والمركبات الناتجة منها بعد تفاعلها مع بعض المعاملات للحصول علي مشتقات البيرازول وهيرازونات السكريات ونيكليوزيدات الكربون اللاحقية

تم اثبات التركيب الكيميائي للمركبات الناتجة عن الطريق الوسائل الطيفية والتحليلية مثل الرنين النووي والاشعة تحت الحمراء والتحليل العنصري.

كما تم دراسة النشاط البيولوجي للمركبات الناتجة كمضادات للميكروبات مثل البكتيريا والفطريات وأظهرت النتائج أن بعض المركبات أظهرت فاعلية عالية والبعض من متوسط الي ضعيف.

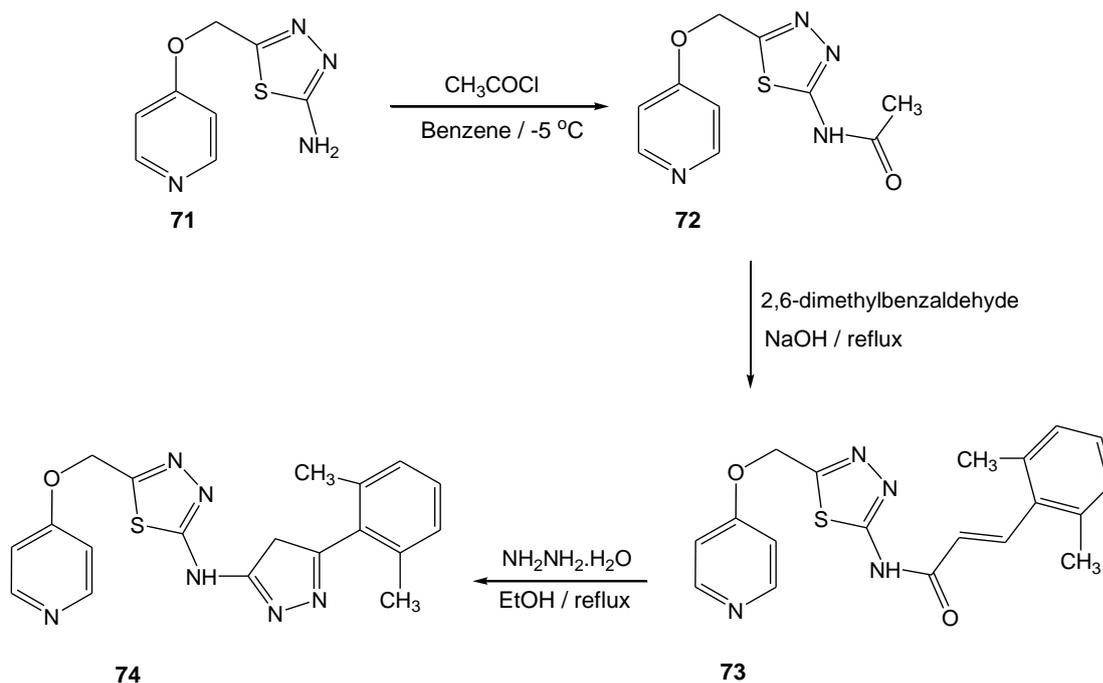
عند تفاعل المركب البادئ ٤-هيدروكسي بيريدين ٦٨ مع ايثيل كلورواسيتات ليعطى مشتق الايثيل استر ٦٩ بناتج ٧٠% وعند تفاعل مشتق الايثيل استر الناتج ٦٩ مع ثيوسيمي كاربازايد في وجود الايثانول والغليان يعطى مشتق الهيدرازيد ٧٠ بناتج ٧٢%.

تم تحضير مشتق الامينو ٤,٣,١- ثياديازول ٧١ من تفاعل تكوين الحلقة غير المتجانسة لمشتق الهيدرازيد ٧٠ مع حمض الكبريتيك عند درجة حرارة منخفضة في وجود الامونيا بناتج ٦١% مخطط ٢٠.



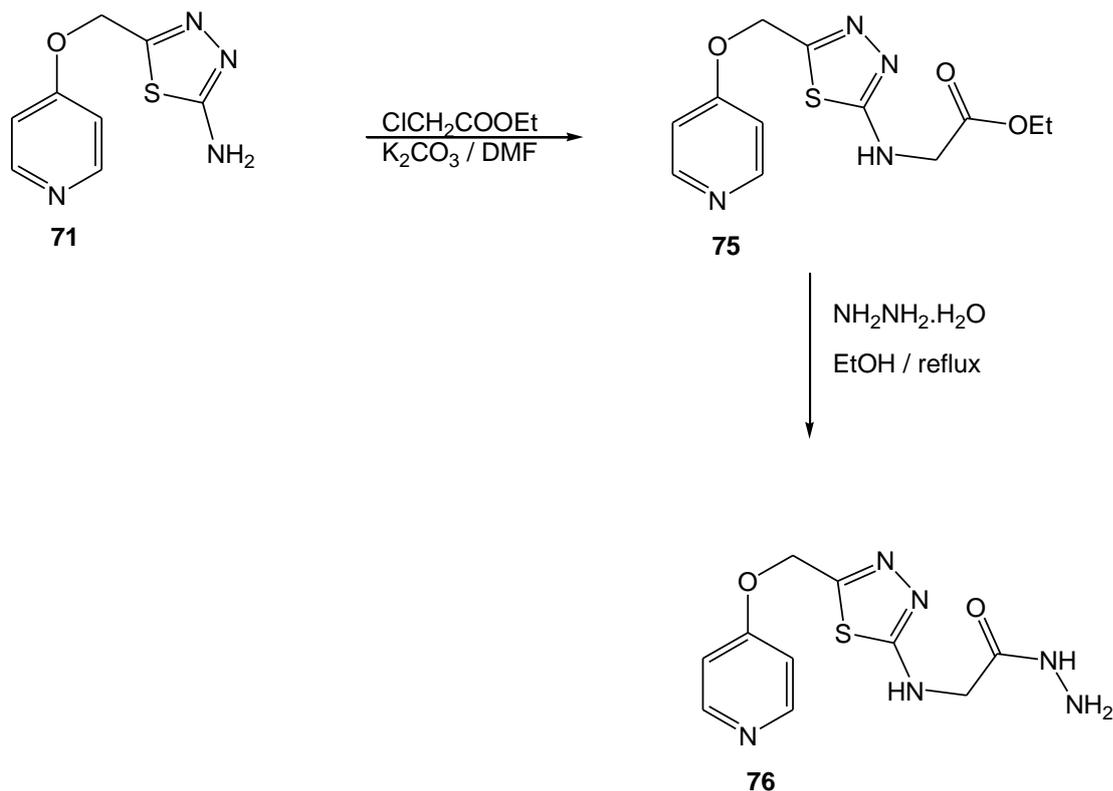
Scheme 20

و عند تفاعل مشتق الامينو ١,٣,٤-ثياديازول ٧١ مع استيل كلوريد في وجود البنزين يعطى مشتق اسيتايل امينو ١,٣,٤-ثياديازول ٧٢ بناتج ٦٣%. ومع تفاعل مشتق اسيتايل امينو ١,٣,٤-ثياديازول ٧٢ مع ٢,٦-ثنائي ميثيل بنزالدهيد ينتج مشتق شال كون ٧٣ بناتج ٦٩% وعند غليان مشتق شال كون مع الهيدرازين المائي ينتج عنه تكوين مشتق بيرازوليدين بناتج ٧٤% مخطط ٢١.



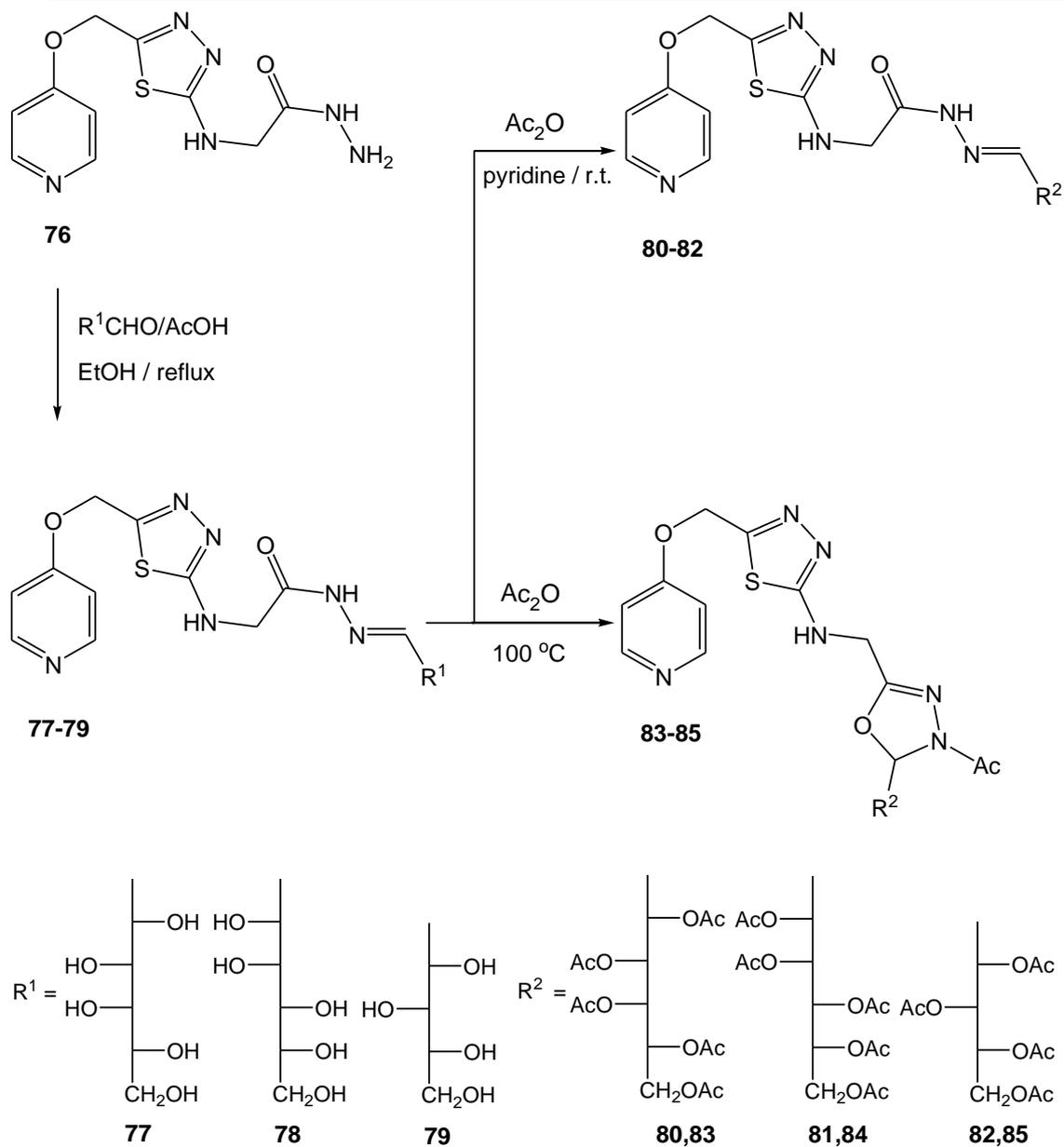
Scheme 21

مع تفاعل مشتق الامينو ثياديازول ٧١ مع الايثيل كلورو اسيتات في وجود بوتاسيوم كربونات عند درجة حرارة الغرفة يعطى مشتق استيل استر ٧٥ بناتج ٧٤%، وعند غليان مشتق استيل استر ٧٥ مع هيدرازين المائي في وجود الايثانول يعطى مشتق اسيد هيدرازيد ٧٦ بناتج ٧٣% مخطط ٢٢.



Scheme 22

و عند تفاعل مشتق الهيدرازين ٧٦ مع بعض السكريات الاحادية ينتج بعض مشتقات الهيدرازونات المقابلة ٧٧-٧٩ والتي عند تفاعلها مع انهيدريد حمض الخليك في البريدين عند درجة حرارة الغرفة ينتج مشتقات الاسيتايل المقابلة ٨٠-٨٢ وعند اجراء التفاعل عند درجة حرارة الغليان في عدم وجود البيريدين فانها تعطى مشتقات النيكلوزيدات اللاحقة المقابلة للامينو ١,٣,٤-ثياديازول ٨٣-٨٥ مخطط ٢٣ .



Scheme23