

الملخص العربي

تشبيد و تفاعلات بعض المركبات الحلقية غير متجانسة الحلقة والمتوقع لها نشاطا بيولوجيا

تقدم هذه الدراسة تحضير مشتق البنزواوكزازين-٤-أون (٢) وذلك بتفاعل حمض الانثرانيليك مع مشتق الاكزازولون (١) وتنتج مشتقات كربامويل فينيل اسيتانيدات (3_{a-h}) بالتحلل الاميني للمركب (٢) وتم فتح حلقة البنزواوكزازينون (٢) بتسخينها مع الهيدرازين هيدرات لتعطى مشتق ن-هيدرازيد حمض الانثرانيليك (4_a) بينما تفاعل المركب (٢) مع الفينيل هيدرازين وأعطى مشتق الكينازولينون (4_b) وبمعالجة البنزواوكزازينون (٢) بأسيتو خلاتا لإيثيل ينتج المركب (٥) اعتمادا على عامل الوقت للتفاعل .

من ناحية أخرى ، يتفاعل البنزواوكزازينون (٢) مع أزيد الصوديوم ليعطى مشتق تترازول (٦) ويتفاعل المركب (٢) تحت ظروف فريدل كرافتز مع كل من البنزين و الطولوين معطيا الكيتونات المقابلة (7_{a,b}) .

خلاف ذلك ، يتفاعل البنزواوكزازينون (٢) تحت ظروف مانس ليعطى قاعدة مانس (٩). وكذلك يتفاعل المركب (٢) معماليات ثنائي الميثيل ليعطى ناتج ديلز ألدر (١٠).

من ناحية أخرى ، يتفاعل البنزواوكزازينون (٢) مع هيدروكلوريد الكربازيد ليعطى مشتق الترايازول كينازولين (١١) و بصهر هذا المركب عند درجة حرارة أعلى من درجة انصهار يعطى المركب (١٢) و يتفاعل البنزواوكزازينون (٢) مع ثيو الكربازيد ليعطى المركب (١٣) .

وعلاوة على ذلك ، أمكن الحصول علي ٢- (مشتق)-٤- الكينازولينون (١٤) بصهر المركب (٢) مع خلاتا لألمونيوم وقد أمكن دراسة الاتزان الديناميكي للمركب (٥) بتفاعله مع عامل الألكلة، انهيدريد حمض الخليك، مخلوط من خامس كلوريد الفسفور و اكسي كلوريد الفسفور، وتفاعله مع مانس ليعطى ٤- (مشتق)- ٢- (مشتق)- كينازولين-٤-أون (١٥)، ٣-اسيتيل- ٢- (مشتق)- كينازولين-٤-أون (١٦)، ٢- (مشتق)- فينيل -٤-كلورو كينازولين-٤-أون (١٧)، ٣- (مشتق)- كينازولين-٤-أون (١٨) علي الترتيب.

من ناحية أخرى ، يتفاعل المركب (١٤) مع خلات كلوريد الإيثيل في الأسيتون الجاف وفي وجود كربونات البوتاسيوم الجافة ليعطى المركب (١٩) وقد أمكن دراسة الاتزان الديناميكي

للمركب (١٩) بتفاعله مع الهيدرازين هيدرات لتعطى المركب (٢٠) وقد تم تفاعل المركب (٢٠) مع فينيل ايزو سيانات، بارا- كلورو- بنزالدريد ليعطى المركبات (٢١) و (٢٢) علي الترتيب.