

المخلص العربي

الملخص العربي

تم في هذا البحث دراسة سلوك مشتق الثيوبوريميدن (2a) والأوكسي بريميدن (2b) تجاه بعض الكواشف النيتروجينية والكربونية وذلك لتخليق بعض المركبات الحلقية غير متجانسة الحلقة ذات النشاط البيولوجي المتوقع.

عند تفاعل 2a ، 2b مع أكريلونيتريل أعطى ناتج مايكل 3a,b وكذلك عند أسئلة 2a ، 2b مع انهيدريد حمض الخليك أعطت مشتقات البريميدين 4a,b وعند تفاعل 2a مع البريديدين أعطى مشتق البريميدين 5 وكذلك عند صهر 2a مع حمض الأنثرنيليك أو خلات الأمونيوم أعطى المركب المتكاثف 6، 7 وكذلك عند ألكة 2a,b مع كلوريد حمض الخليك أعطت مشتقات الحمض 8a,b أما عند أكسدة 2a باستخدام نيتريت الصوديوم وحمض الخليك أعطى ثنائي السلفيد 9 .

عند تفاعل 2b مع خامس كلوريد الفسفور، أكسي كلوريد الفسفور أعطى كلوريد بريميدين 10 الذي يتفاعل مع هيدرات الهيدرازين وأعطى هيدرازينو بريميدين الذي تم استخدامه في تغيير مركبات الأريليدين، البيرازول 12a-c ، 13 ، 14.

كذلك تضمنت الرسالة تفاعل مشتقات البريميدين 2a ، 2b ، 7 مع فتاليل وتوزيل الأحماض الأمينية فأعطت مشتقات الأحماض الأمينية المحتوية على البريميدين a-c (15, 16, 17, 18, 19, 20) وذلك باستخدام طريقة الكاربوداميد في وجود رابع هيدروجين الفيوران كمذيب وأمكن الحصول على مشتقات الأحماض الأمينية الحرة عن تفاعل مشتقات فيثاليل البريميدين a-c (15, 17, 19) مع هيدرات الهيدرازين في وجود الكحول الإيثيلي.

تم اثبات التراكيب الدقيقة للمركبات المختلفة بالطرق الفيزيائية مثل الأشعة تحت الحمراء والرنين النووي المغناطيسي ومطياف الكتلة كذلك تمت دراسة التأثير البيولوجي لبعض المركبات المختلفة على بعض أنواع البكتريا (موجبة وسالبة الجرام) والفطريات وأوضحت الدراسة أن لمعظم المركبات نشاطاً بيولوجياً مميزاً وذلك عند استخدامها عند تركيزات مختلفة ما بين ١٢٥ - ٥٠٠ ميكروجرام / مليمتر مما يمكن استخدامها في الأغراض الطبية.