الملخص العربى

تم فى هذا البحث دراسة سلوك مشتق الثيوبريميدن (2a) والأوكسى بريميدن (2b) تجاه بعض الكواشف النيتروجينية والكربونية وذلك لتخليق بعض المركبات الحلقية غير متجانسة الحلقة ذات النشاط البيولوجى المتوقع.

عند تفاعل 2a ، 2b مع أكريلونيتريل أعطى ناتج مايكل 3a,b وكذلك عند أستلة 2a، 2b مع انهيدريد حمض الخليك أعطت مشتقات البريميدين 4a,b وعند تفاعل 2a مع الببريدين أعطى مشتق البريميدين 5 وكذلك عند صهر 2a مع حمض الأنثرنيلك 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 ثنائى السلفيد 9 .

عند تفاعل 2b مع خامس كلوريد الفسفور، أكسى كلوريد الفسفور أعطى كلوريد بريميدين 10 الذى يتفاعل مع هيدرات الهيدرازين وأعطى هيدرازينوبريميدين الذى تم استخدامه فى تغيير مركبات الأريليدين، البيرازول 12a-c ، 13، 14.

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

تم اثبات التراكيب الدقيقة للمركبات المختلفة بالطرق الفيزيقية مثل الأشعة تحت الحمراء والرنين النووى المغناطيسى ومطياف الكتلة كذلك تمت دراسة التأثير البيولوجى 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 ــ ٥٠٠ ميكروجرام / مليمتر مما يمكن استخدامها فى الأغراض الطبية.