

المُلْخَصُ الْعَرَبِيُّ

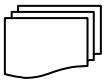
يتضمن هذا البحث تخليل جديد لـ 2-(4-كلوربنزيلدين)-5-أوكزو-5.4-دائي هيدرو أوكزارول -2-(يل ميثل) ايزوايندول -3.1-دائيون (1) الذى تم تفاعل مع بارا أمينو أسيتوفينون ليعطى مشتق ايميدازولون استيفينون (2) الذى تفاعل مع بارا كلوروبنزالدهيد فى وجود هيدروكسيد البوتاسيوم الكحولية وأعطى 2-(4-كلوربنزيلدين)-1-(4-كلوروفينيل) بيتو-2-(نيل) فينيل) -5-أوكزو-5.4-دائي هيدرو-1H-إيميدازول-2-(يل ميثل) ايزواندول-3.1-دائيون (3).

ذلك تم دراسة مشتق الاميدازول تجاه الهيدرازين و/او سيمى كريازيد وأعطت مشتقات البيرازول (4أ ، ب) كذلك تفاعل (3) مع الهيدروكسيل امين هيدروكلوريد فى وجود البيريدين وأعطى مشتق ايزواوكزازول (5) ، وعند تفاعل المركب (3) مع اليوريا او ثيوريا فى وجود محلول اثيوكسيد الصوديوم وأعطى مشتقات البيرميدين (6أ ، ب) والثيوبيرميدين.

كذلك وجد أن المركب (3) عندما تفاعل مع الأمينات الأروماتية أعطى مشتقات الاليليدات (7-أ-ج) أيضاً وتفاعل (3) مع مركبات الميثيلين النشطة مثل ايثل سينانواسيتات وكذلك مالونونيتيريل أعطى مشتقات البيريدين (8 أ ، ب).

علاوة على ذلك وجد أن المركب (3) عند تعامله مع فوق أكسيد الهيدروجين في وجود الميثanol يعطى 2-4 (كلوروبنزيلدين) - 1-3 (كلوروبنزيل) - اوكيزان كاربونيل (بنزيل) - 5- اوكزو-5.4- داي هيدرو - 1H- ايميدازول - 2- يل ميثيل) ايزواندول - 3.1- دايون (9) الذي تفاعل مع الهيدرازين ليعطى مشتقات البيرازول (10 أ،ب) كذلك مع الهيدروكسيد امين هيدروكلوريد ليعطى مشتق اوكيزارول (11) ، كذلك وجد أن المركب (9) عند تفاعله مع الثيوريا في وجود دايميثيل فورماميد أعطى المركب (12) ، وكذلك عندما تفاعل (9) مع الجليسين في وجود دايميثيل فورماميد أعطى مشتق المورفلين (13) .

على الجانب الآخر عندما تكافئ المركب (1) مع الجليسين أنتج مشتق ايميدازوليل جليسين (14) الذى تفاعل مع ثيونيل كلوريد مصحوب بإضافة ثيونات الأمونيوم وأعطى مشتق أيزوثيوثينات (15) الذى استخدم فى نفس الظروف لتخلق مشتقات الترايزول والكينازولين وأوكزادايزين ، حيث تفاعل (15) مع الفنيل هيدرازين فى وجود اسيتون جاف وأعطى مشتق الترايزول (16) بينما تفاعل (15) مع ارثو-اميروفينول وأعطى مشتق الثيوريا (17) الذى عند تسخينه مع انهيدريد حمض الخليك أعطى مشتق الاسيتاميد (18).



كذلك وجد أن المركب (15) عندما تفاعل مع حمض الانثريانيك في وجود الاسيتون الجاف أعطى (19) الذي تحول إلى مركب حلقى عند تسخينه مع انهيدريد حمض الخليك وأعطى مشتق كينازولين (20).

وأخيراً مشتقات اوكيزاديzin 21، 22 أ - ج أمكن الحصول عليهم عن طريق تكافيف المركب (15) مع الفنيل ايزوثيونات وقواعد شيف بالترتيب .

كذلك تتضمن الرسالة تخليق جديد لـ 2-(ن-فتاليمودومثيل)-4-فيثاليدين -5-(4)-اوكيزارولون(28).

فبعد دراسة سلوك مشتق الاوكزارولون (28) تجاه الامينات الاروماتية وكذلك الأحماض الأمينية الاروماتية ومشتقات الأمونيا وجد أنه أعطى مشتقات الاميدازولون (29 أ-ج)، 30 ، 31 ، 36 .

كذلك وجد أن (28) تفاعل مع الهيدرازين هيدرات وأعطى مخلوط من الفثالهيدرازيد (32) ومشتق الهيدرازيد (33) وكذلك تفاعل (28) مع الفينيل هيدرازين وأعطى مخلوط من ن-انيلينوفثيلميد (34) ومشتق الهيدرازيد (35) وكذلك مع الهيدروكسيل امين هيدروكلوريد وتعطى(36).

وقد وجد أن المركب (28) تفاعل مع كلوريد الألومنيوم اللامائى فى وجود المذيبات العضوية النشطة مثل ارثو - زيلين ، ميتا - زيلين ، طولوين وأعطى الفثاليميدو اسيتميدو - اريل-كيتون المقابل (37 أ-ج).

تم إثبات التراكيب الدقيقة للمركبات المخلفة بالطرق الفيزيقية مثل الأشعة تحت الحمراء والرنين النووي للبرتون وطيف الكتلة ثم دراسة مدى تأثير بعض مشتقات الاميدازول ومشتقات البريميدين والبيرازول المخلفة على بعض البكتيريا (موجبة وسالبة الجرام) والفطريات وقد أوضحت الدراسة أن معظم المركبات لها نشاط بيولوجي مميزاً عند استخدامها تركيزات مختلفة تتراوح ما بين 50-150 ميكرو جرام/ ملتر حيث يمكن الاستفادة منها في الأغراض الطبية.

صفحة المشرفين

عنوان الرسالة :

" دراسة طيفية وبيولوجية على بعض المركبات
الغير متجانسة الحلقة "

اسم الباحث : آمال يونس محمود الجزار

لجنة الإشراف

التوقيع	الوظيفة	الاسم	م
	أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم - جامعة بنها	أ.د. شافعى جلال دنيا	1
	أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم - جامعة بنها	أ.د. أشرف عبد الحميد فاروق وصفى	2
	أستاذ مساعد الكيمياء العضوية كلية العلوم - جامعة بنها	د. على عبد المعبد على	3

قرار لجنة الحكم

عنوان الرسالة :

" دراسة طيفية وبيولوجية على بعض المركبات
الغير متجانسة الحلقة "

اسم الباحث : آمال يونس محمود الجزار

لجنة التحكيم

التوقيع	الوظيفة	الاسم	م
			1
			2
			3
			4

تاريخ المناقشة :

تقدير الرسالة :