الملخص العربي

مقدمـــه :

لقد تطورت كيمياء البنزوتريازول في خلال العقد الأخير تطوراً كبيرة لدرجـــة أنـــها أصبحت مجموعة البنزوتريازوليل من أهم المجموعات المساعدة لتخليق العديد من المركبـــات العضوية مثل تحضير العقاقير الطبية والمركبات ذات الأهمية البيولوجيـــة والنظـــير المخلـــق للمركبات الطبيعية وترجع قدرة مجموعة البنزوتريازوليل على أن تكون مجموعـــة مســـاعدة من طراز فريد لقدرتها على أن تكون مجموعة مثبتة للأيون السالب وكذلك كمجموعة ســـهلة الخروج .

إنطلاقاً من أهمية كيمياء البنزوتريازول قررنا أن تكون هذه الرسالة مجهوداً مبـــذول لمواصلة البحث لإيجاد طرق حديثة لتخليق بعض مشتقات البنزوتريازول التـــى قـــد تـــؤدي لمعالجة القصور الموجود فى الطرق المعروفة لتحضير تلك المشتقات علاوة على ذلك دراســـة تطبيقاتها فى الكيمياء التخليقية.

الجزء الأول :

فى هذا الجزء من الرســـالة قمنـــا بدراســـة ســـلوك مشـــتقات ١- كلـــورو ألكيـــل البنزوتريازول **2.6** تجاة الكواشف النيكلوفيلية الكربونية **2.8** مثـــل كاشـــف جرينـــيرد هـــذه الدراسة أستطاعت أن تقدم نفسها كطريقة سهلة لتخليق مشتقات ١- أريل ألكيل بنزوتريـــازول **2.9a-f** ومشتقات ١- هتريل ألكيل بنزوتريازول **2.12a,b & 2.13** لتثبـــت أنـــها طريقـــة مناسبة ليس لتخليق ناتج البنزوتريازول ميثيلشن للمركبات الأروماتيـــة فقـــط ولكـــن لتخليـــق البنزوتريازول ألكيلشن أيضاً ومن ناحية أخرى هذة الطريقة أستطعنا إستخدامها لتخليق نـــاتج البنزوتريازول ألكيلشن للمركبات الأروماتية الغير متجانسة الحلقة والغير ثابتة فـــى الأوســـاط الحامضية .

الجزء الثانى :

فى هذا الجزء قمنا بدراسة تأثير الملـــح الصويومـــى للفينـــولات المختلفـــة علـــى مشتقـــات ن،ن – ثنائي ألكيل بنزوتريازول **3.1a-i** ولقد استطعنا بتلـــك الدراســـة أن نقـــدم طريقة فريدة وبسيطة لتخليق فينولات تحتوي علي مجموعة أمينو أريل ألكيل في وضع أرثـــو (مشتقات قواعـــد منش الفينولية) **3.6 a-v** هذه الدراسة فتحت المجال لتفاعل منـــش لكـــى لا يكون مقصوراً على تحضير ناتج الأمينوميثيلشن للفينولات فقط بل ليكون التفـــاعل المناســـب

لتخليق ناتج الأمينوبنزيلشن والأمينوهتريلشن ليس للفينولات الغنية بالإلكترونات فقـــط ولكـــن للفينولات المحتوية على مجموعات ساحبه للإلكترونات مثل الهالوجينات.

الجزء الثالث :

هذا الجزء يحتوى على دراستين :-

الدراسة الأولى تم تخصيصها لدراسة إمكانية إستخدام مشتق ١- كلوروبنزوتريـــازول **4.3** كعامل مؤكسد للرابطة المزدوجة الأوليفينية الموجودة فى مشتقات ثلاثى ميثيل ثيالوكســـى ألكين **3.2a-n** ولقد توقعنا أن تكون هذه الدراسة بمثابة طريقـــة رائـــدة لتخليـــق مشـــتقـــات الكيتونات الأروماتية والأليفاتية والحلقية التى تحتوى على مجموعة البنزوتريازوليل المتصلـــة بالكربونة المجاورة للمجموعة الكربونيل **4.4m,n , 4.4a – j** .

والدراسة الثانية فى هذا الجزء تم تخصيصة لدراسة إمكانية إستخدام الكيتونـــات الأروماتيـــة والحلقية التي تحمل مجموعة البنزوتريازوليل فى وضع ألفا كمكـــون يحتـــوي علـــى ذرتيـــن كربون فى طريقة [1+2+3] لتكوين حلقة البريدين وذلك فى تفاعلها مع مشتقات الشلكون فى وجود خلات الأمونيوم كمكون يحتوى على النتروجين . هذه الدراسة قدمت طريقـــة جديـــدة لتخليق مشتقات ٢،٤،٦- ثلاثى أريل بريدين **4..9 a-i** و ٤ ، ٦- ثنائي أريل إندينـــو [1,2-b] بريدين **4.9 j,k** و ٤،٦- ثنائي أريل -٦،٥- ثنائي هيدروبنزو [h] بريديـــن **4.9l-n**. مـــن هذه الدراسة أستطعنا أن نثبت أفضلية البنزوتريازوليل كمجموعة سهلة الخروج وذلـــك كـــان وضحا فى تخليق مشتقات البريدين **4.9 j,k** و **4.9l-n** من الكيتونات الحلقية المقابلة المحتويـــة على مجموعة البنزوتريازوليل فى وضع ألفا . مشتقات حلقة البريدين المندمجة مـــع حلقـــات أخرى لم يستطع تخليقها بواسطة إستخدام الكيتونات الحلقية المحتوية على مجموعة الـــبريدنيم فى وضع ألفا كمجموعة قابلة للخروج .