P87.(2018).

خلاصة

تضمن هذه الدراسة تحضير نوعين من مشتقات التترازول أحادية وثنائية التعويض (1 , 5).

ترازول أحادي التعويض ($C_{10}H_{10}N_4O_2$) حضر من تفاعل بارا امينو اثيل بنزوات , تراي اثيل
رمثان وأزيد الصوديوم بوجود حامض الخليك الثلجي الساخن كمذيب. ثم يتم مفاعلة التترازول أحادي
مع الهيدرازين المائي لينتج عنه الهيدرازيد($C_8H_8N_6O$) , يتم مفاعلة الهيدرازين مع ألالديهايدات
نتج ($C_{13}H_{10}N_6OS$) و ($C_{15}H_{11}BrN_6O$) كما في المخطط (1-3) .أضافة الى ماسبق تم تحضير
ي الاحادي ($C_9H_8N_4O$) كما في الطريقة أعلاه باستعمال بارا أمينو أسيتوفينون , مشتقات التترازول
C_9 و($C_{17}H_{10}N_6OS$) حضرت من تفاعل مشتق التترازول ($C_9H_8N_4O$) , أثيل سيانو استيت وخلات
كعامل مساعد سخن المزيج تحت التكثيف الارجاعي كما في المخطط (3-4).

حضر مشتقات التترازول ثنائية التعويض (1,5) من تفاعل فنيل أزوثايوسينات الاروماتي مع أزيد الصوديوم
حضرت باستخدام التكثيف ألارجاعي عند 80 درجة مئوية لينتج ($C_7H_6N_4S$). لاحقا مشتق التترازول
(C_{14}) يدخل تفاعل الالكلة مع اثيل كلورو استيت بوجود خلات الصوديوم كعامل مساعد والايثانول كمذيب
المزيج التفاعل تحت التكثيف الارجاعي لينتج ($C_{14}H_{12}N_4O_2S$) .ثم تم مفاعلة ($C_{14}H_{12}N_4O_2S$) مع
الهيدرازي واذابة المزيج في الايثانول باستخدام محرك مغناطيسي بدرجة حرارة الغرفة لمدة 90 دقيقة لينتج
($C_9H_{10}N_6OS$) . ثم يتم مفاعلة الهيدرازيد مع سلسلة من الالديهايدات الاروماتية (بارا كلورو
بنزالديهايد , 2-ثيوفين كاربوكس الديهايد, فيوران -2-كاربوالديهايد و 4-اسيت اميدو بنزالديهايد) على التوالي
لتفاعل (قواعد شف) لينتج مشتقات التترازول ($C_{16}H_{13}ClN_6OS$, $C_{14}H_{12}N_6OS_2$, $C_{14}H_{12}N_6O_2S$
C_{18}) كما في المخطط (3-5). تم تأكيد التركيب الكيميائي للمركبات المحضرة بأستعمال الطرق الطيفية
(IR, ^{1}H-NMR, ^{13}C-NMR).

تضمن الدراسة فعالية بعض المركبات المحضرة كمضادات اكسدة ($C_{15}H_{11}BrN_6O$,$C_{13}H_{10}N_6OS$,
($C_{16}H_{13}ClN_6OS$, $C_{14}H_{12}N_6OS_2$, $C_{14}H_{12}N_6O_2S$ $C_{18}H_{17}N_7O_2S$,$C_{17}H_{10}N_6OS$ C_9