



جامعة الفيوم  
Fayoum University  
جامعة الفيوم  
كلية العلوم  
قسم الكيمياء

## "تشبيد مركبات حلقيه غير متجانسة جديدة تحتوى على نواة النيتروجين ودراسة بعض تفاعلاتها ونشاطها البيولوجى"

رسالة مقدمة من

سمر مجدى سيد محمود

العلوم - جامعة الفيوم (٢٠١١) بكالوريوس

للحصول على

درجة الماجستير فى العلوم

تخصص (كيمياء عضوية)

لجنة الإشراف العلمى:-

أ.د / عبدالنباير اهيمعيسوي

أستاذ الكيمياء العضوية - كلية العلوم - جامعة الفيوم (مشر فرئيسى).

التوقيع.....

أ.د/ هدير محمد بكير

أستاذ الكيمياء العضوية - كلية العلوم - جامعة الفيوم.

التوقيع.....

أ.د/ فتحيه تقرر نى محمد

أستاذ الكيمياء العضوية - كلية العلوم - جامعة الفيوم.

التوقيع.....



جامعة الفيوم  
Fayoum University

جامعة الفيوم  
كلية العلوم  
قسم الكيمياء

## "تشبيد مركبات حلقيه غير متجانسة جديدة تحتوى على نواة النيتروجين ودراسة بعض تفاعلاتها ونشاطها البيولوجى"

رسالة مقدمة من

سمر مجدى سيد محمود

بكالوريوس العلوم

جامعة الفيوم (٢٠١١)

للحصول على

درجة الماجستير فى العلوم

تخصص (كيمياء عضوية)

قسم الكيمياء

كلية العلوم

جامعة الفيوم

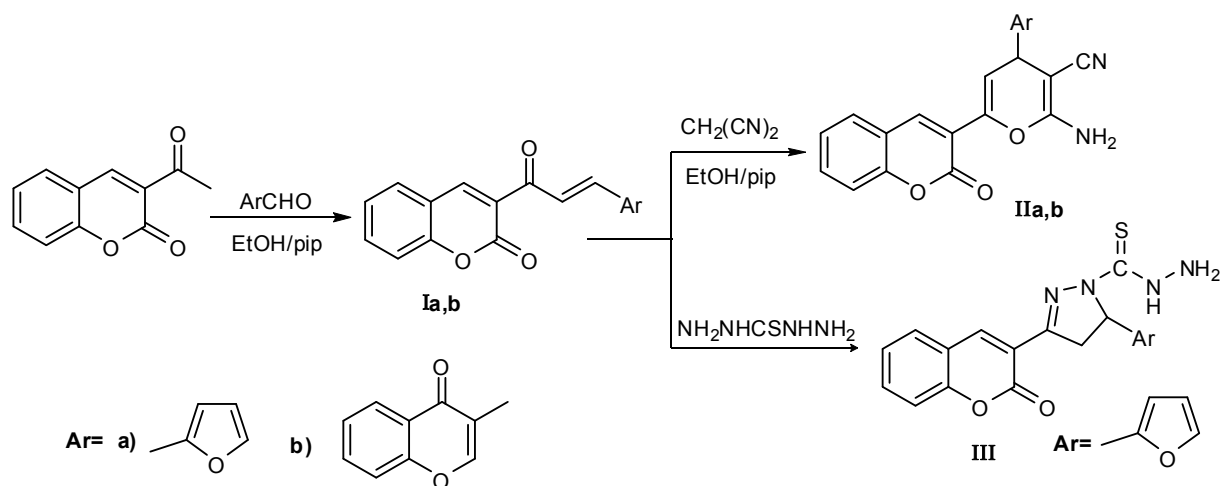
٢٠١٨

## تشبيد مركبات حلقيه غير متجانسة جديدة تحتوى على نواة النيتروجين ودراسة بعض

### تفاعلاتها ونشاطها البيولوجى

ان الاهتمام بمشتقات الكيومارين من الناحية الكيميائية وايضا من الناحية البيولوجية فى ازدياد مستمر ومن المعروف ان لهذه المشتقات فعاليات بيولوجية كثيرة وخاصة كمضادات للبكتريا، لذلك فإن هذه الرسالة تتضمن استخدام مشتقات الكيومارين كوسيط لتشبيد بعض المركبات الحلقيه غير المتجانسة وقد تم اختبار هذه المركبات ووجد لبعضها فعالية ملحوظة كمضادات للبكتريا.

تم تحضير مركب ٣-(٣-اريل-اكربيلويل)-H٢-كرومين-٢-اون-Ia,b عن طريق تفاعل ٣-اسيتايل كيومارين مع الدهيدات مختلفة فى وسط قاعدى، ويتفاعل Ia,b مع مالونونيتريل فى وجود البيبيردين ليعطى البيران IIa,b، ويتفاعل Ia مع الامينو ثيوسيمي كاربازيد للحصول على البيرازول III (Scheme A).



Scheme A

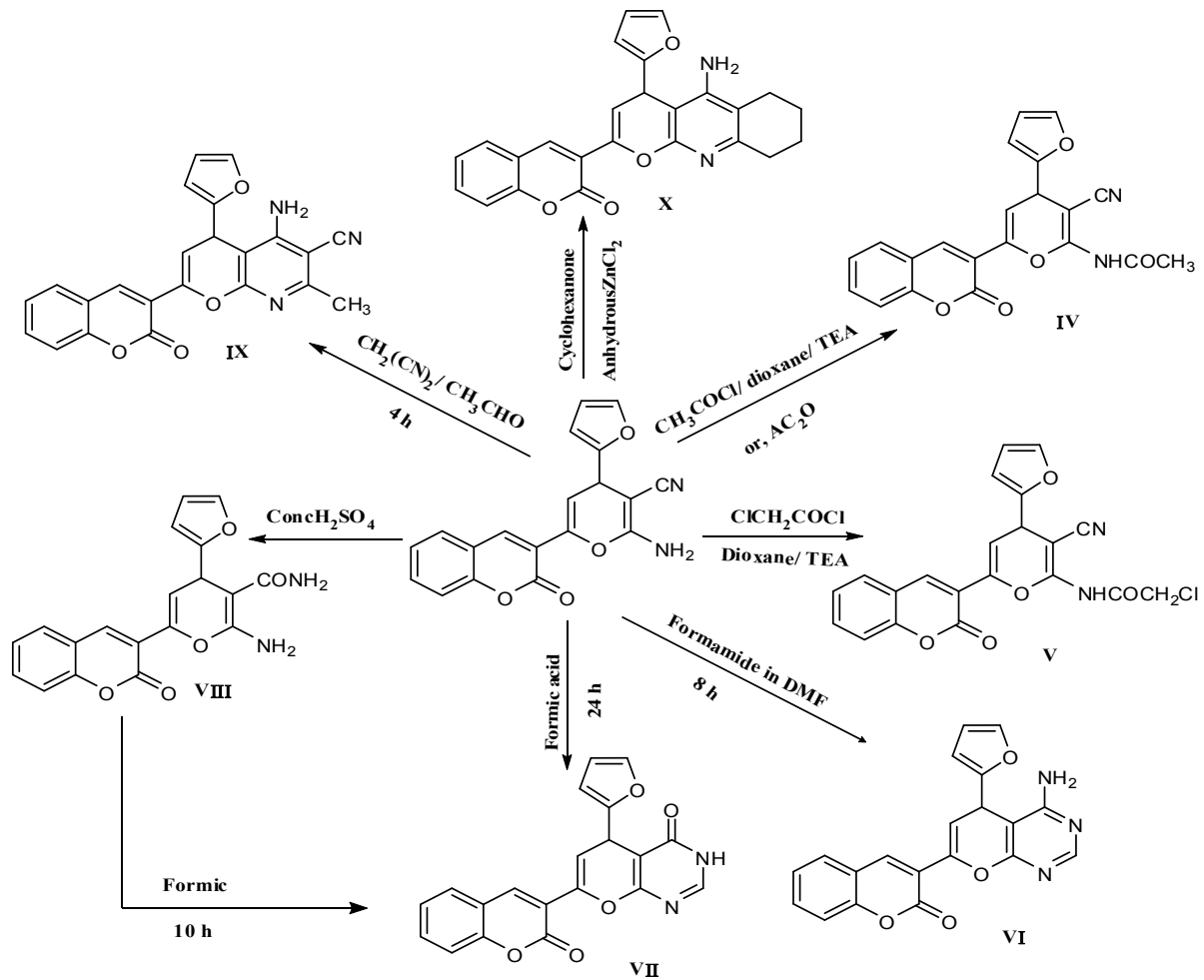
دراسة على ٢-امينو-٤-(فيوران-٢-يل)-٦-(٢-اوكلو-H٢-كرومين-٣-يل)-H٤-

بيران-٣-كربونيتريل IIa

اسيلة المركب مع كلوريد الاستيل او مع الاستيك انهيدريد يعطى **IV** وايضا يتفاعل المركب مع كلورو كلوريد الاستيل ليعطى **V**.

ايضا، يتفاعل المركب **IIa** مع الفورماميد وحمض الفورميك ليعطى **VI**، **VII** وقد امكن تحضير المركب **IIIV** بالتحلل المائى لمجموعة السيانيد فى المركب الى الاميد باستخدام حمض الكبريتيك المركز لينتج **VIII** ثم حولقة الناتج باستخدام حمض الفورميك، وايضا التفاعل بين **IIa** والمالونونيتريل فى وجود الاسيتالدهيد يعطى **IX** ومع سيكلوهكسانون يعطى **X** (Scheme B).

بالاضافة، يتفاعل المركب **IIa** مع اسيتك انهيدريد فى وجود حمض الفوسفوريك ليعطى **XI** ويتفاعل المركب

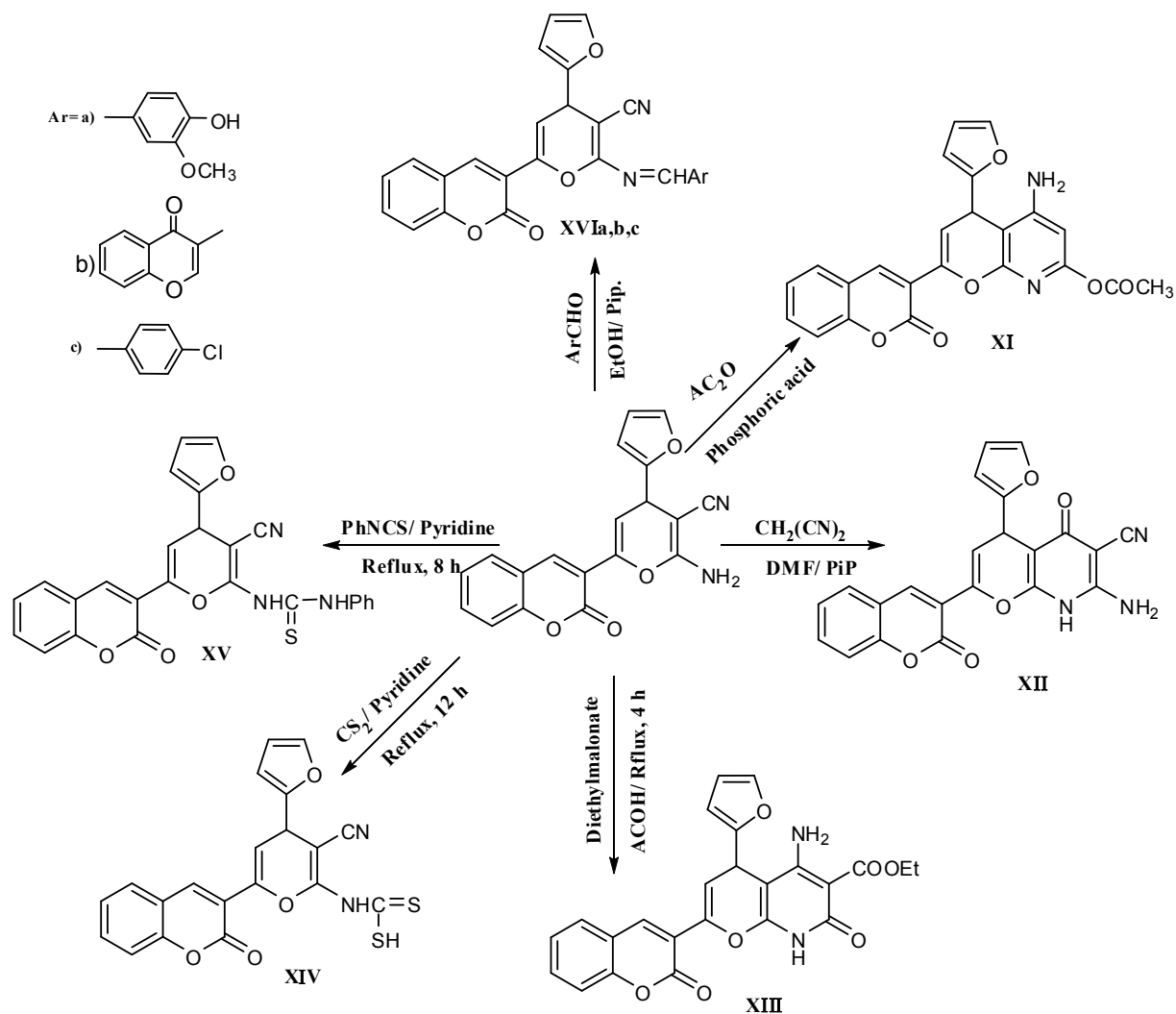


### Scheme B

مع مركبات الميثيلين النشطة مثل المالونونيتريل وثانى ايثيل مالونات اعطى مركبات البيريدين الحلقية **XII**، **XIII** على الترتيب، تفاعل المركب **IIa** مع ثانى كبريتيد الكربون فى وجود البيريدين ومع فينيل ايزوثيوسيانات يعطى **VXI**، **XV** على الترتيب.

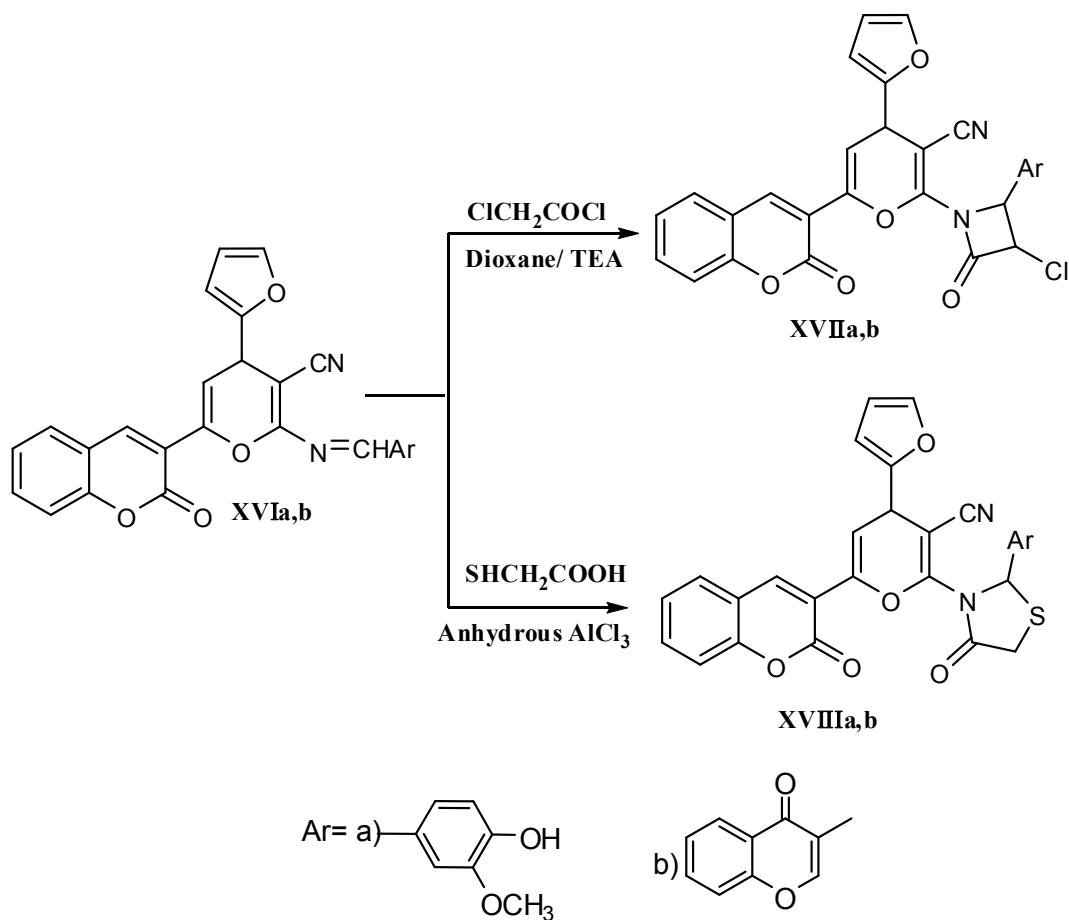
بينما، تفاعل المركب **IIa** مع الدهيدات مختلفة مثل (فانيلين، فورميل كرومون، باراكلوروبنزالدهيد) يعطى مركبات شيف **XVIa, b, c** (Scheme C).

ايضا، يتفاعل المركبان **XVIa, b** مع كلورو كلوريد الاستيل ليعطى مركبات الازيتيدين **XVIIa, b** ومع



### Scheme C

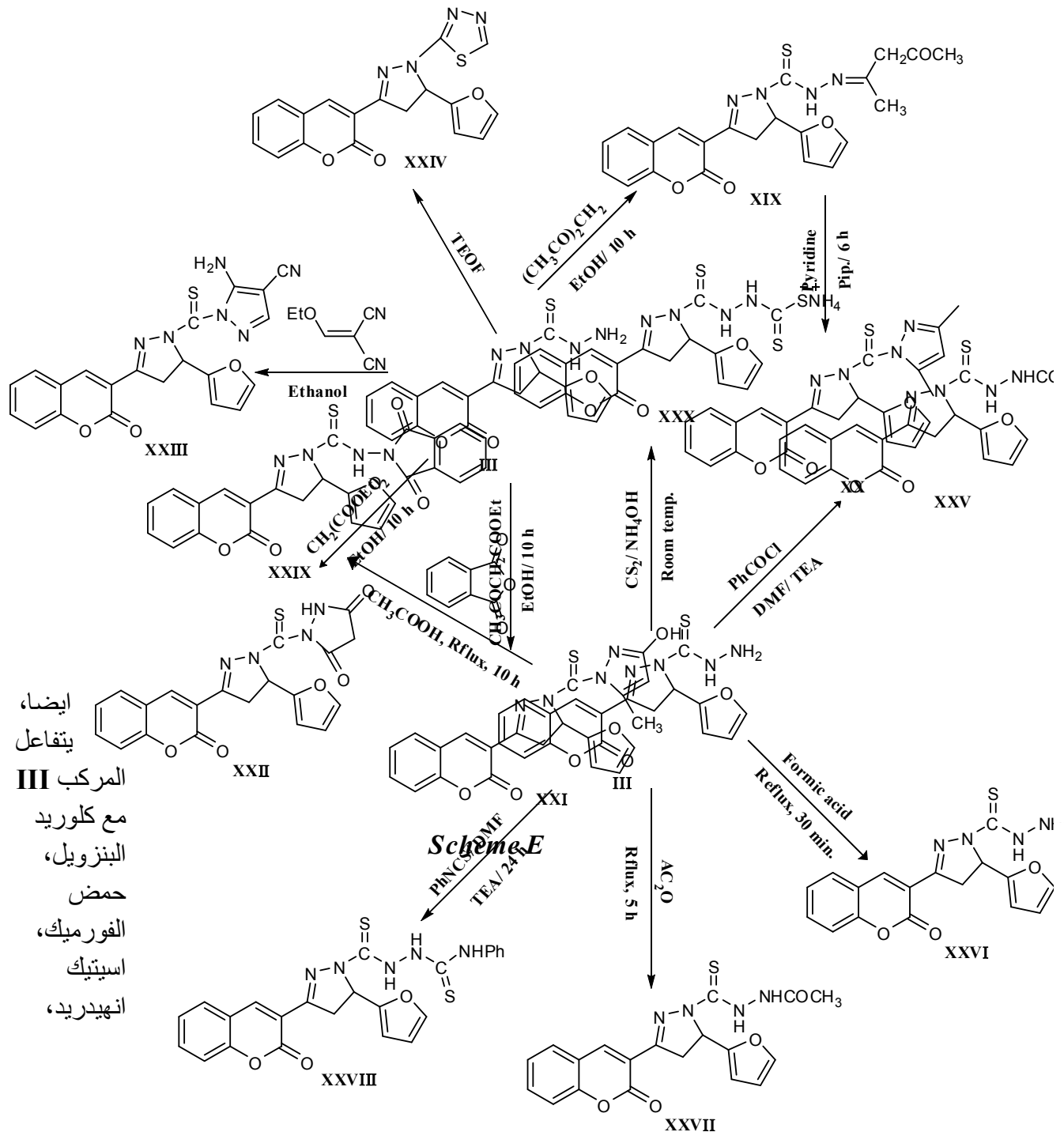
حمض ثيوجليكولك يعطى مركبات ثيازوليدينون **XVIIIa, b** (Scheme D).



*Scheme D*

دراسة على ٥- (فیوران-٢-یل)-٣- (٢-اوکزو- $H^2$ -کرومین-٣-یل)-٤,٥-  
 داهیدرو- $H^1$ -پیرازول-١-کربوٹھامید

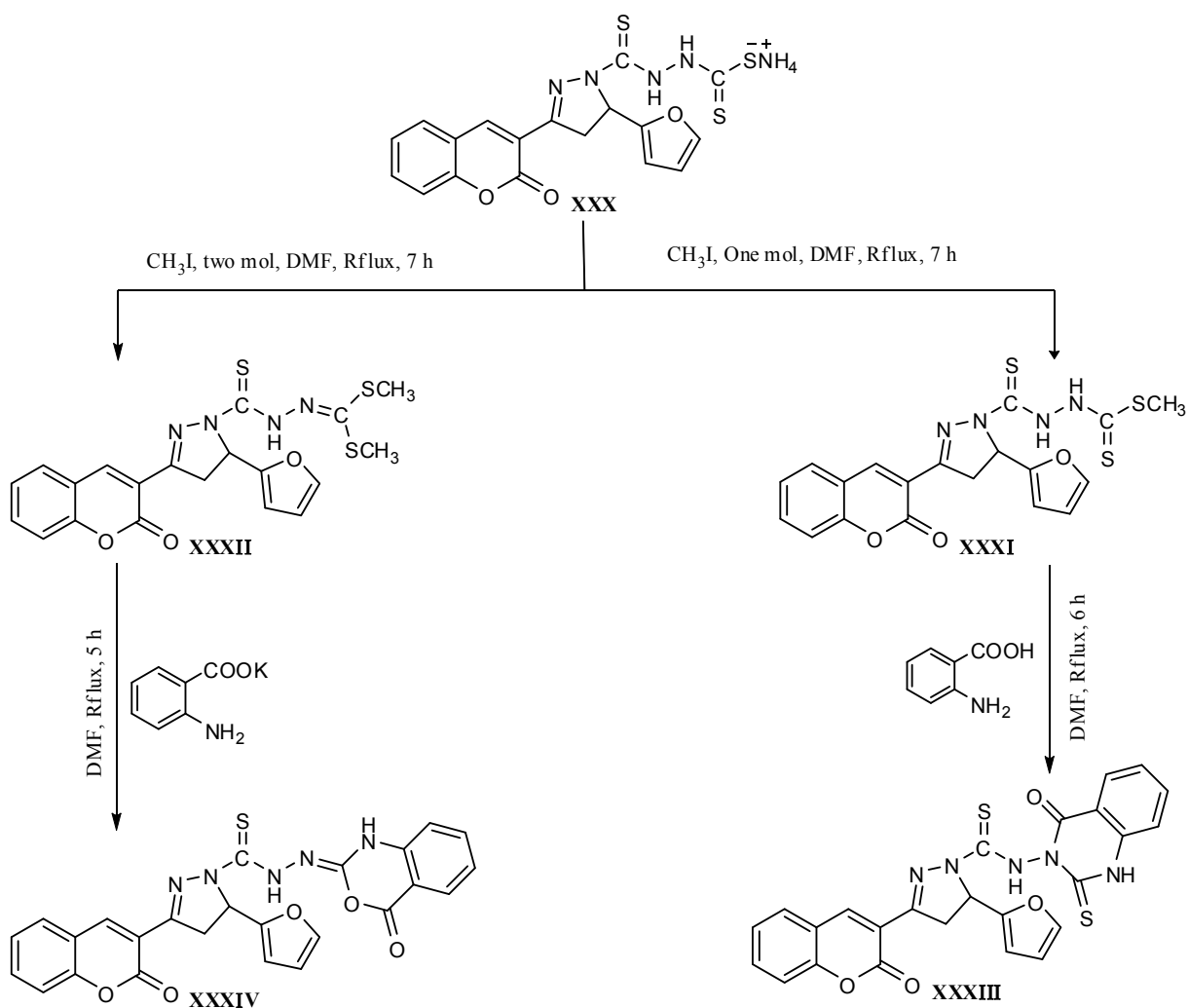
المركب III يستخدم لتحضير العديد من المركبات الحلقية الغير متجانسة من خلال التفاعل مع العديد من الكواشف النشطة يتفاعل المركب III مع الاستيل اسيتون يعطى المركب XIX وحلقة الناتج باستخدام البيريدين يعطى المركب XX، يتفاعل المركب III مع إيثيل اسيتو اسيتات والمالونونيتريل يعطى XXI، IXXI على الترتيب. ايضا يتفاعل المركب III مع ايزوكسي ميثيلين مالونونيتريل يعطى XXIII ومع ترائى ايثيل اورثوفورمات يعطى XXIV. (Scheme E)



وفينيل ايزوثيوسيانات ليعطى **XXV**، **XXVI**، **XXVII**، **XXVIII** على الترتيب. بالاضافة الى تفاعل المركب **III** مع فيثاليك انهيدريد يعطى **XXIX** ويتفاعل مع ثاني كبريتيد الكربون في وجود هيدروكسيد الامونيوم يعطى **XXX** (Scheme F).

من ناحية اخرى، يتفاعل المركب **XXX** مع مركبات الميثيل مثل التفاعل مع ١ مول و ٢ مول من يوديد الميثيل ليعطى **XXXI**، **XXXII** على الترتيب ثم بعد ذلك تتفاعل المركبات الناتجة مع حمض الانثرانيليك وملحالبوتاسيوم لحمض الانثرانيليك ليعطى **XXXIV**، **XXXIII** على الترتيب (Scheme G).

وقد تم اثبات تراكيب النواتج من خلال التحليل الكيمياءى لمختلف العناصر والتحليل الطيفية المختلفة، كما



**Scheme G**



تمت دراسة التأثير البيولوجى كمضادات للبكتريا.