

**"تشبيد وتفاعلات بعض المشتقات الحلقية غير المتجانسة المحتوية على نواة الفثاليزين  
والمتوقع لها نشاط بيولوجي"**

رسالة مقدمة من

**سمر أحمد محمد محمد**

بكالوريوس العلوم – جامعة الفيوم (٢٠١٣)

للحصول على

**درجة الماجستير فى العلوم**

تخصص (كيمياء عضوية)

لجنة الإشراف العلمى :

١- أ.د / احمد يوسف القاضي

أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم- جامعه الفيوم (مشرف رئيسي)

٢- أ.د / عبدالمنعم عبدالسلام مخلوف

أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم- جامعه الفيوم

قسم الكيمياء

كلية العلوم

جامعة الفيوم

٢٠١٩

**"تشديد وتفاعلات بعض المشتقات الحلقية غير المتجانسة المحتوية على نواة الفثاليزين  
والمتوقع لها نشاط بيولوجي"**

رسالة مقدمة من

**سمر أحمد محمد محمد**

بكالوريوس العلوم – جامعة الفيوم (٢٠١٣)

للحصول على

**درجة الماجستير في العلوم**

تخصص (كيمياء عضوية)

وقد تمت مناقشة الرسالة والموافقة عليها

اللجنة

**١- أ.د / احمد يوسف القاضي**

أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم- جامعة الفيوم (مشرف رئيسي)

التوقيع:

**٢- أ.د / عبدالمنعم عبدالسلام مخلوف**

أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم- جامعة الفيوم

التوقيع:

**وكيل الكلية لشئون الدراسات العليا والبحوث**

**أ.د/ محمد سعيد ابو الغار**

## "تشبيد وتفاعلات بعض المشتقات الحلقية غير المتجانسة المحتوية على نواة الفثاليزين والمتوقع لها نشاط بيولوجي"

إن الاهتمام بمشتقات الفثاليزينون من الناحية الكيميائية و أيضاً من البيولوجية في إزداد مستمر ومن المعروف أن لهذه المشتقات فاعليات بيولوجية كثيرة و خاصة كمضادات للبكتيريا.

### تحتوي الرسالة على الأجزاء الآتية:

#### أولاً-المقدمة:

تتضمن عرضاً مكتيبياً موجزاً عن الطرق المختلفة المستخدمة في تشبيد نواة الفثاليزين و مشتقاتها و تفاعلاتها و فاعليتها البيولوجية.

#### ثانياً-المناقشة النظرية:

يتضمن هذا الجزء مناقشة الطرق المستخدمة في تشبيد المركبات الوسيطة و النهائية و كذلك مناقشة طرق التأكد من التركيب البنائي الكيميائي للمركبات الجديدة.

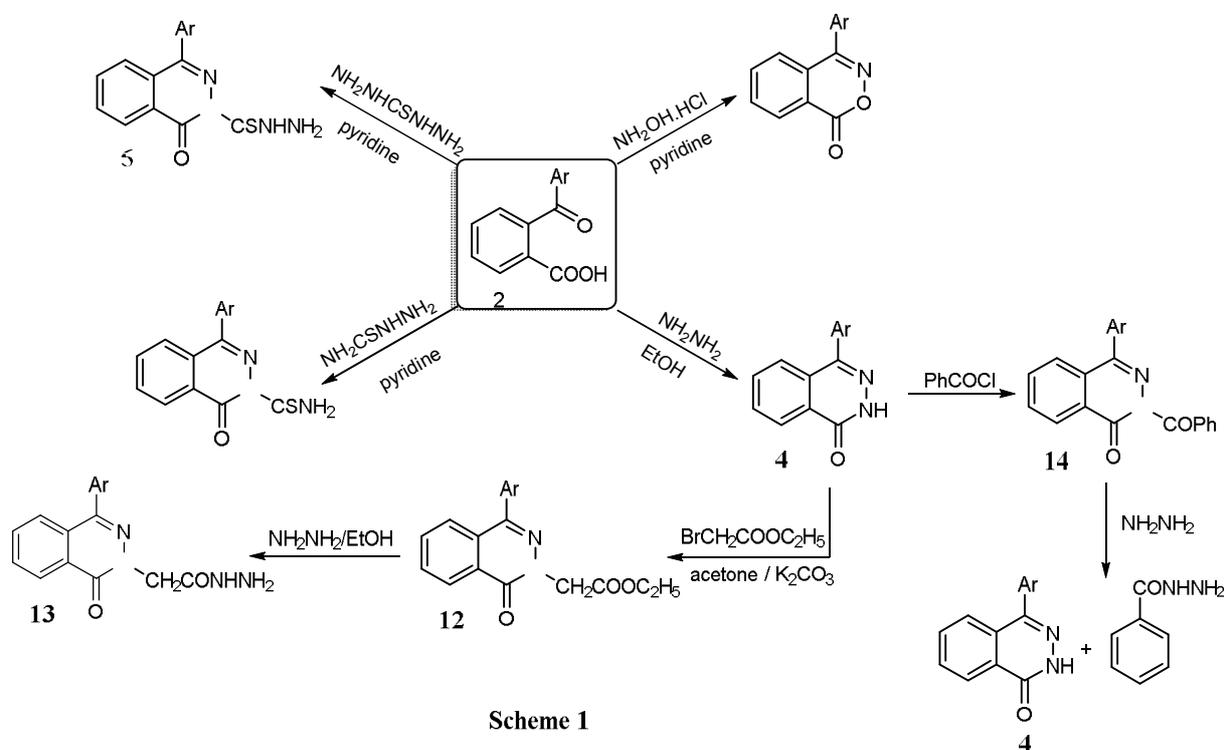
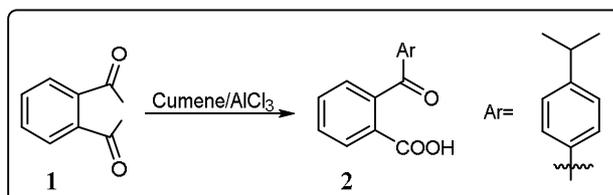
في البداية تم تحضير ٤-(٤-ايذوبروبيل فينيل)-2H-فيثالازين-١-اون (٤) من تفاعل الهيدرازين هيدرات مع ٢-(4-ايذوبروبيل بنزويل)-حمض البنزويك (٢) الذي سبق تحضيره عن طريق تفاعل فريدل كرافت. (مخطط ١)

#### تم دراسة سلوك المركب ٢ تجاه النيوكليوفيلات النيتروجينية الآتية مخطط ١ :

- (١) الهيدروكسيل أمين: لتحضير المركب ٤-(٤-ايذوبروبيل فينيل)-H- بنزو [1,2]-[d] اوكسازين-٣-اون (٣)
- (٢) الهيدرازين هيدرات: تم تحضير ٤-(٤-ايذوبروبيل فينيل)-2H-فيثالازين-اون (٤)
- (٣) ثيوسيميكربازيد: تم حوله المركب ٢ وتكوين ٤-(٤-ايذوبروبيل فينيل)-١-اوكسوفثالزين-٢-(H)-كربوثيوأميد (٥)
- (٤) ثيوكاربو هيدرازيد: تم حوله المركب ٢ وتكوين ٤-(٤-ايذوبروبيل فينيل)-١-اوكسوفثالزين-٢-(H)-كربوثيو هيدرازيد (٦)

#### تم دراسة سلوك المركب ٤-(٤-ايذوبروبيل فينيل)-2H-فيثالازين-١-اون (٤) تجاه الإلكتروليتات الكربونية الآتية: (مخطط ١)

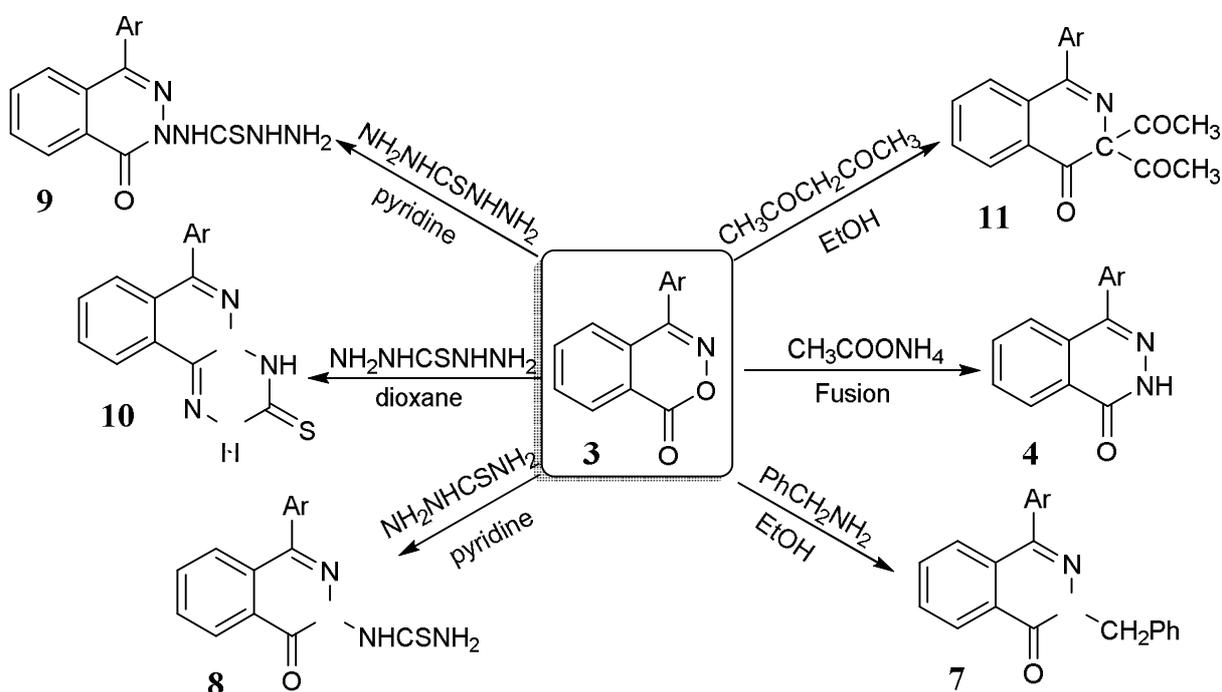
- أ- برومو خلات الايثيل: لتحضير إيثيل ٢-(٤-٤-ايزو بروبييل فينيل)-١-اكسو-فيثالازين-٢-يل [استييات (١٢)]. من ناحية أخرى تم إثبات تركيب الإستر ١٢ كيميائياً عن طريق تفاعلها مع الهيدرازين هيدرات ليعطي ٢- (٤-ايزو بروبييل فينيل)-١-اكسو-فيثالازين-٢-يل [استييات (١٣)].
- ب- بنزويل كلوريد: ليعطي ٢- بنزويل-٤-٤- (٤-ايزو بروبييل فينيل)-١- (٢ H)- فيثالازين-١-اون (14).



تم دراسة سلوك المركب ٣ تجاه النيوكليوفيلات النيتروجينية و الكربونية الآتية مخطط ٢:

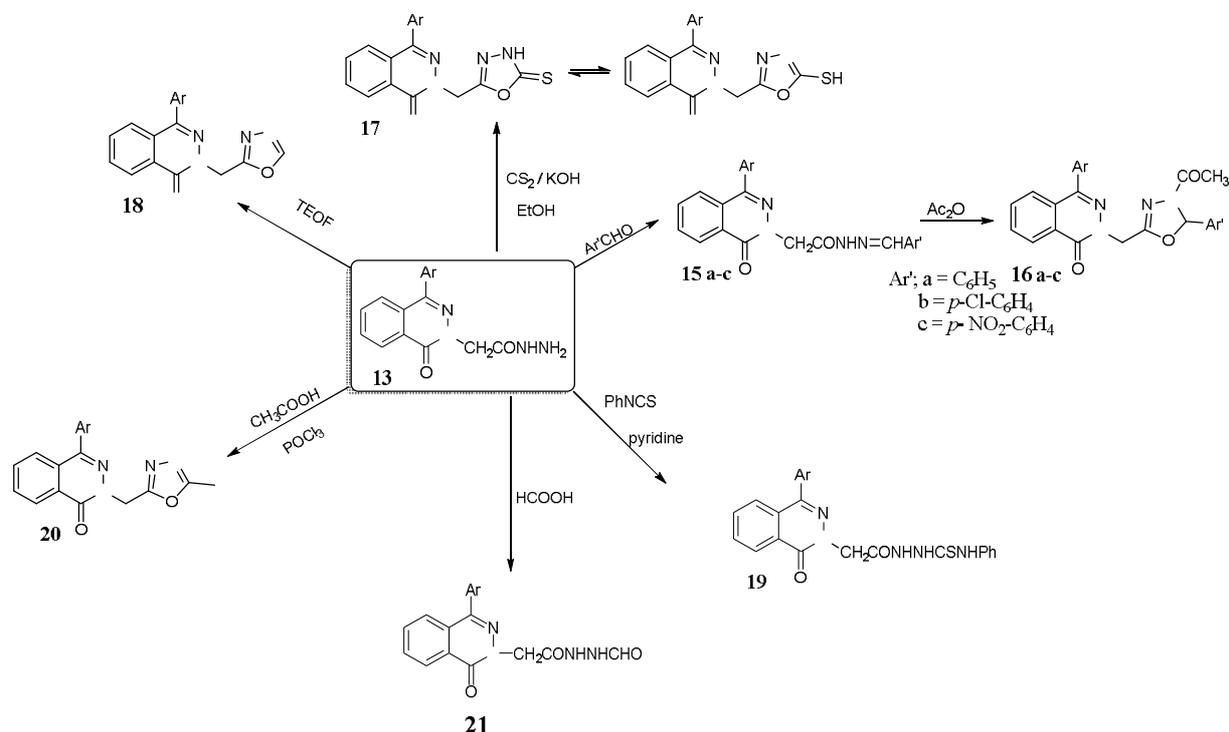
- أ- خلات الأمونيوم : تم تحضير ٤-(٤-ايزوبروبييل فينيل)- 2H - فيثالازين-١-اون (٤)

- ب- بنزئيل أمين: تم تحضير ٢- بنزئيل-٤- (٤- ايزوبروبيل فينيل)- فيثالازين-١ (2H)- اون (٧)
- ت- ثيوسيميكرابازيد: تم تحضير ١- (٤- ايزوبروبيل فينيل)-١- اوكسوفتالزين-٢ (1H)- ايل ثيو يوريا (٨)
- ث- ثيوكاربو هيدرازيد: تم تحضير N- (٤- ايزوبروبيل فينيل)-١- اوكسوفتالزين-٢ (1H)- ايل) كربوثيو هيدرازيد (٩) في البيريدين بينما تم تحضير ٧- (٤- ايزوبروبيل فينيل)- [1,2,4,5]-2H نترازينو [6,1-a]- فتالزين-٣ (4H)- ثايون (١٠) في الديوكسان.
- ج- أستيل أستون : تم تحضير 1,1'- ١- (٤- ايزوبروبيل فينيل)-٤- اوكسو-3,4- داي هيدرو ثنائي ايزو كينولين-3,3- داي ايل) بس (ايتا-١- اون) (١١)



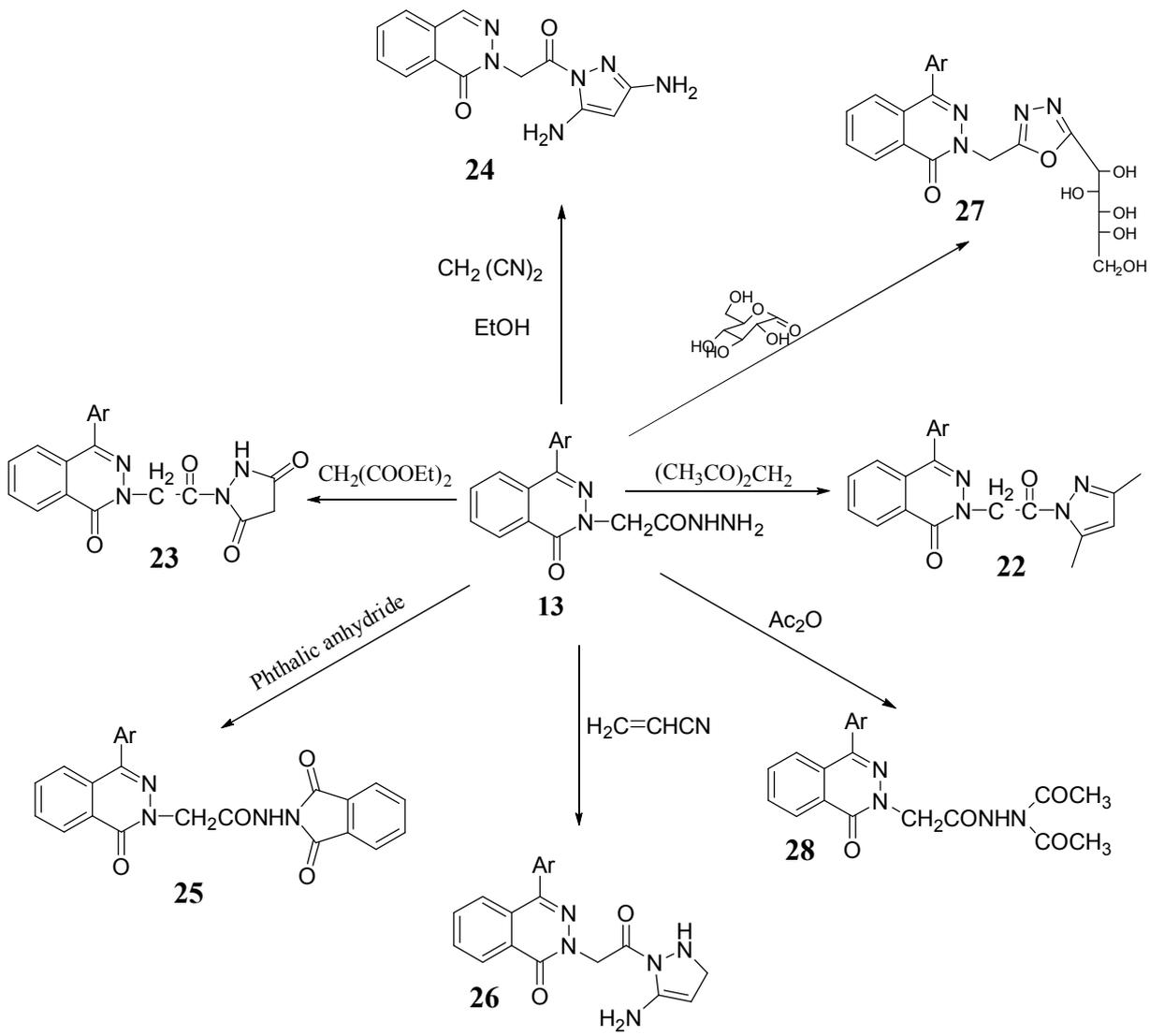
- تم دراسة سلوك المركب ٢- (٤- ايزوبروبيل فينيل)-١- اوكسو-فيثالازين-٢ (1H)- ايل] استو هيدرازيد (١٣) تجاه الالكتروفيلات الكربونية الآتية مخطط ٣ و ٤:

- ١- الألدهيدات الأروماتية: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع الألدهيدات الأروماتية مثال البنزالدهيد، الباراكلوروبنزالدهيد، البارونيتروببنزالدهيد ليعطي نواتج التكاثف 15a-c و من ناحية أخرى يتفاعل 15a-c مع أنهيدريد حمض الأستيك ليعطي مشتق الأوكساديازول 16a-c .
- ٢- ثنائي كبريتيد الكربون: تم حولة مشتق الهيدرازيد ١٣ باستخدام ثنائي كبريتيد الكربون ليعطي مشتق الأوكساديازول-٢-ثيون ١٧ الذي تم إثبات تركيبته كيميائياً .
- ٣- ثلاثي ايثيل أورثوفورمات: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع ثلاثي ايثيل أورثوفورمات ليعطي مشتق الأوكساديازول ١٨ .
- ٤- الفينيل أيزوثيوسيانات: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع الفينيل أيزوثيوسيانات ليعطي مشتق الثيوكربامات ١٩ .
- ٥- الأحماض الكربوكسيلية: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع حمض الخليك في وجود أوكسي كلوريد الفوسفور ليعطي مشتق الأوكساديازول ٢٠ و من ناحية أخرى يتفاعل مع حمض الفورميك ليعطي *N*- فورميل-٢- (٤-٤)- ايزو بروبيل فينيل)-١- أوكسوفيثالازين-٢(1*H*)- [يل] أسيتوهيدرازيد (٢١).



Scheme 3





**Scheme 4**

تم تقييم فعالية المركبات المحضرة كمضادات للميكروبات موجبه الجرام وسالبة الجرام . وقد تم اثبات فعالية بعض المركبات الجديدة.