

**"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

**"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 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:

اولاً-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.

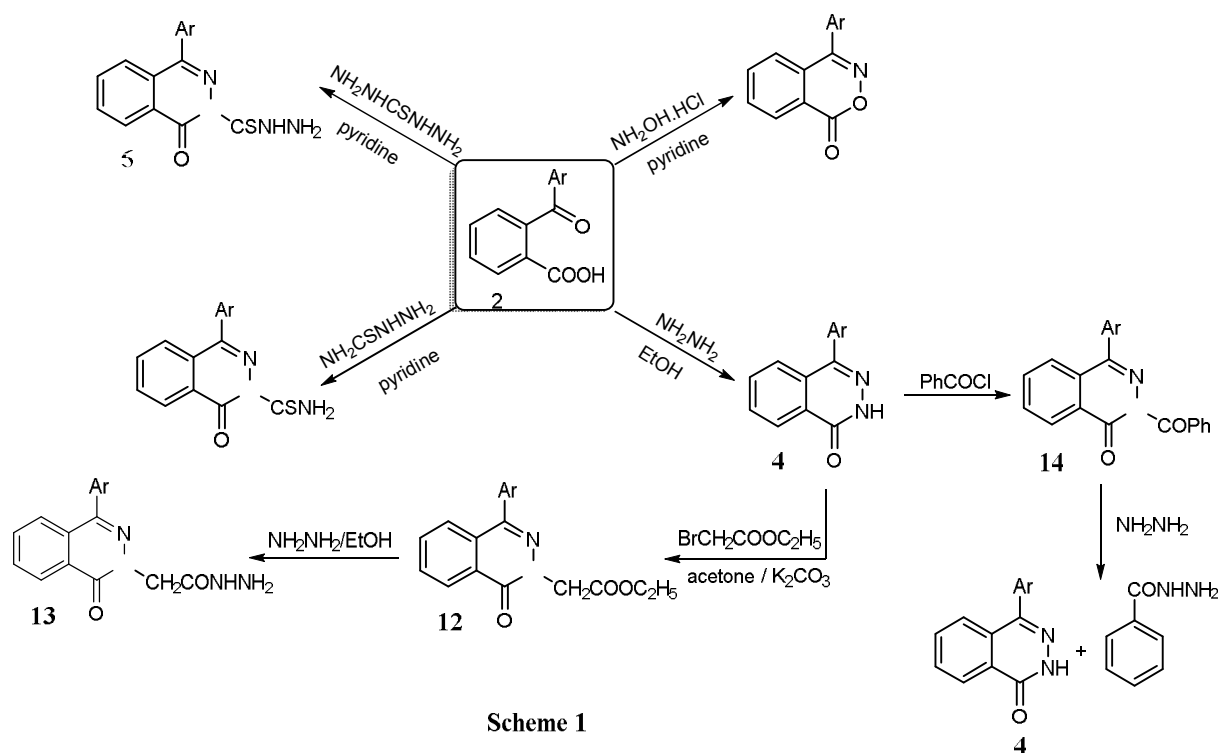
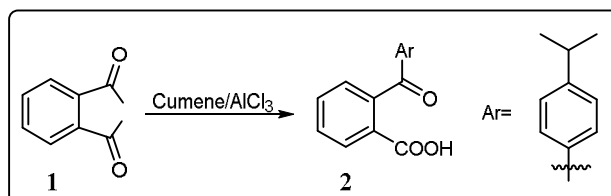
في البداية تم تحضير ٤-(٤-ايذوبروبيل فينيل)-2H-فيثالازين-١-اون (٤) من تفاعل الهيدرازين هيدرات مع ٢-(4-ايذوبروبيل بنزويل)-حمض البنزويك (٢) الذي سبق تحضيره عن طريق تفاعل فريدل كرافت. (مخطط ١)

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)

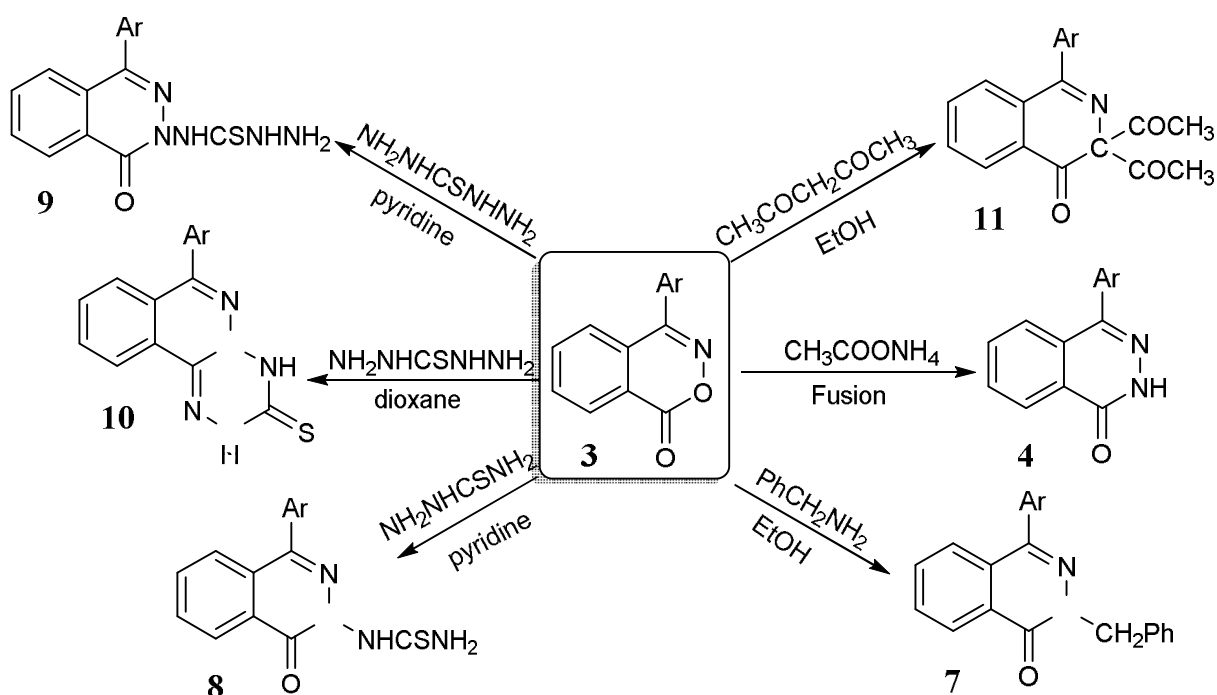
- أ- برومو خلات الايثيل: لتحضير إيثيل ٢-(٤-٤-ايزو بروبييل فينيل)-١-اكسو-فيثالازين-٢-يل [استييات (١٢)]. من ناحية أخرى تم إثبات تركيب الإستر ١٢ كيميائياً عن طريق تفاعلها مع الهيدرازين هيدرات ليعطي ٢- (٤-ايزو بروبييل فينيل)-١-اكسو-فيثالازين-٢-يل [استييات (١٣)].
- ب- بنزويل كلوريد: ليعطي ٢- بنزويل-٤-٤- (٤-ايزو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

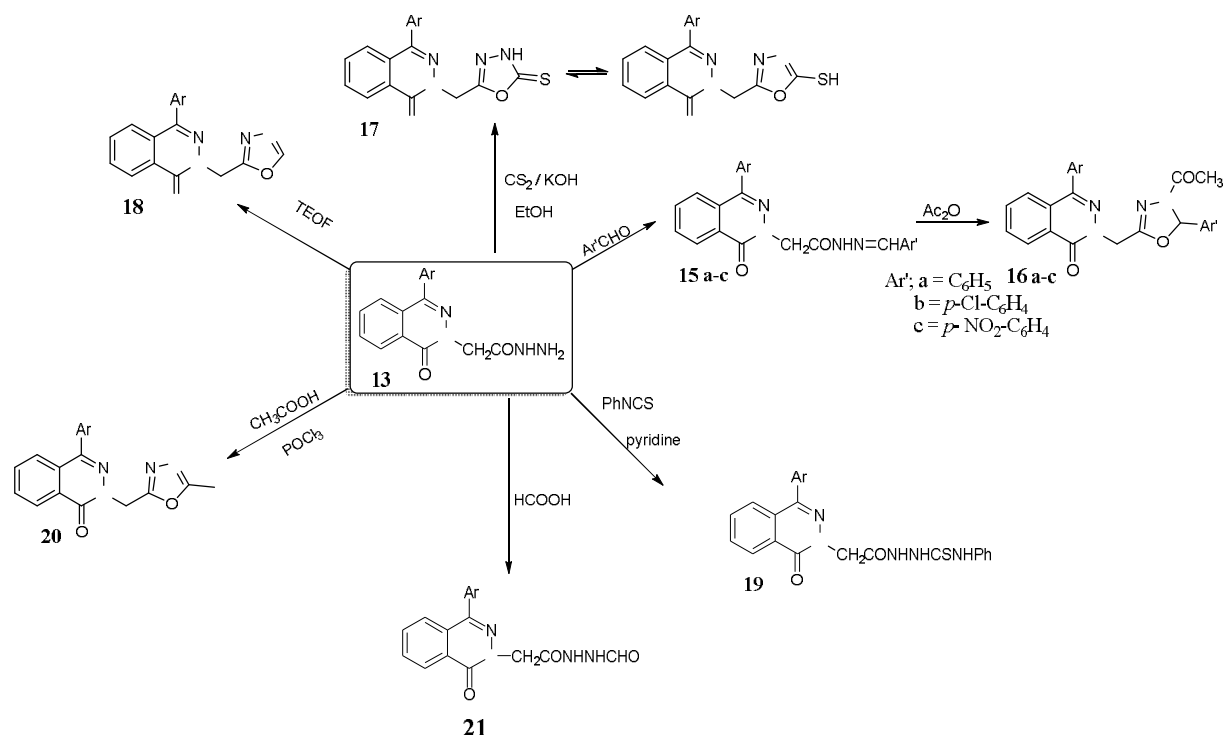
- ب- بنزئيل أمين: تم تحضير ٢- بنزئيل-٤- (٤- ايزوبروبيل فينيل)- فيثالازين- ١ (2H)- اون (٧)
- ت- ثيوسيميكربازيد: تم تحضير ١- (٤- ايزوبروبيل فينيل)- ١- اوكسوفثالزين- ٢ (1H)- ايل ثيو يوريا (٨)
- ث- ثيوكاربوهيدرازيد: تم تحضير N- (٤- ايزوبروبيل فينيل)- ١- اوكسوفثالزين- ٢ (1H)- ايل) كربوثيوهيدرازيد (٩) في البيريدين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



Scheme 2

- 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، البارونيتروبزالدهيد ليعطي نواتج التكتاف 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 تركيبه 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

٦- الأسيتيل أسيتون، ثنائي الايثيل مالونات ومالونو نيتريل: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع كلا من الأسيتيل أسيتون، ثنائي الإيثيل مالونات ومالونو نيتريل ليعطي مشتقات البيرازول ٢٢-٢٤ على الترتيب.

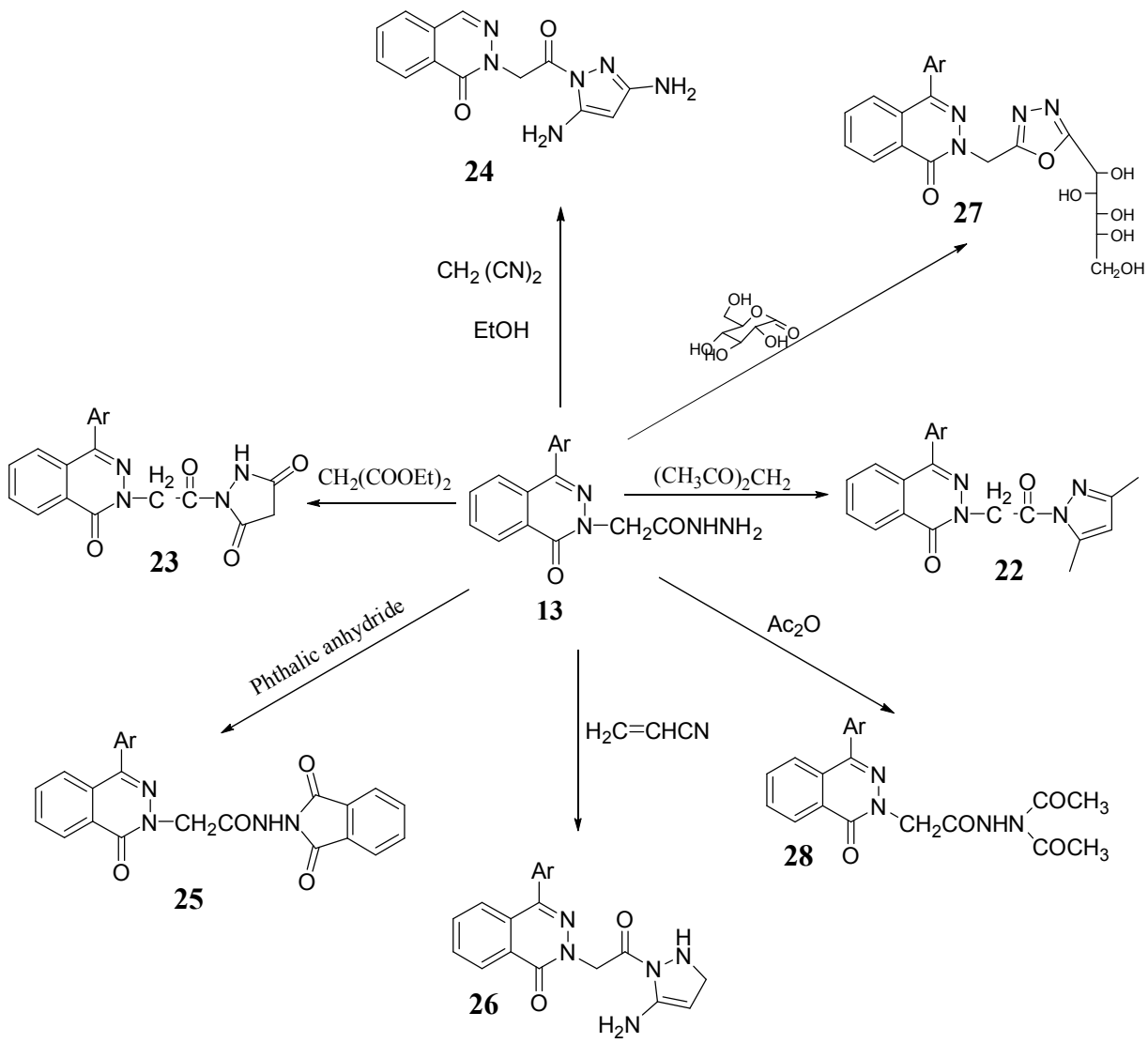
٧- أنهيدريد حمض الفيثاليك: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع أنهيدريد حمض الفيثاليك ليعطي مشتق N -إيميد ٢٥

٨- الأكريلونيتريل: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع الأكريلونيتريل ليعطي ٢-(٢-٥)-امينو-٢,٣-داي هيدرو- H -بيرازول-١ (١-يل)-٢-اوكسو ايثيل)-٤-٤- (٤-ايزو بروبييل فينيل) فيثالازين-١(٢ H)-اون ٢٦

٩- D -جلوكونو-١,٥-لاكتون: يتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع D -جلوكونو-١,٥-لاكتون في البيريدين ليعطي C -نيكليوزيد ٢٧ .

١٠- أنهيدريد حمض الأستيك: يتم أسئلة مجموعة الأمينو بتفاعل مشتق الهيدرازيد ١٣ مع أنهيدريد حمض الأستيك

ليعطي N',N' -ثنائي استيل-٢-٤- (٤-ايزو بروبييل فينيل)-١-اوكسو فيثالازين-٢ (H ١-يل) أسيتو هيدرازيد ٢٨



Scheme 4

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