

# ARABIC SUMMARY

## ﴿ الملخص العربي ﴾

\*\*\*\*

تتناول هذه الرسالة الاستفادة من بعض الاحماض الدهنية (حمض الاوليك وحمض الاستياريك ... التى تحتوى على ١٨ ذرة كربون) والتى توجد بوفرة فى كثير من البذور النباتية لتحضير بعض الاسترات الايبوكسيدية لإستخدامها كمواد أساسية فى تحضير سلسلة من المركبات الايونية وغير الايونية والمتوقع ان يكون لها نشاط سطحى.

### - ويمكن تلخيص الامواد الاساسية المستخدمة فى التحضيرات المختلفة كالآتى :

• استرات (المثيل ، بيوتيل ، هكسيل ، واوكتيل) لايبوكسى ١٠,٩ اوكتاديكانوات وذلك عن طريق تحضير الاسترات المختلفة من حامض الاوليك ثم اجراء عملية ايبوكسده بواسطة استخدام فوق اكسيد الهيدروجين ، حامض الخليك فى وجود المبل الايونى اميرليت (اى آر ١٢٠) كعامل حفاز ، وتم تقدير نسبة الايبوكسى ونسبة النواتج الجانبية وكذلك نسبة عملية الاكسدة الكلية ثم اجريت عملية تنقيته للمركبات الايبوكسى الناتجة بواسطة كروماتوجرافيا العمود . وقد تم التعرف على التركيب الكيميائى لبعض المركبات عن طريق استخدام الأشعة تحت الحمراء وطيف الرنين المغناطيسى .

• استرات (ميثيل ، بيوتيل ، هكسيل واوكتيل) لايبوكسى ٣,٢ - اوكتاديكانوات عن طريق :  
تحضر (مشتق الفا - برومو حمض الاستياريك) واجراء عملية انتزاع لغاز بروميد الهيدروجين باستخدام بيتوكسيد البوتاسيوم ٢-مكافئ فى وجود كحول بيوتيل ثلثى ، ثم اجراء عليه استرة لهذا الحمض باستخدام الكحولات المختلفة المذكورة سابقا وفى وجود حمض كبريتيك مركز ٢٪ من عامل الاسترة ، بعد ذلك تم اجراء عملية ايبوكسدة للاسترات المختلفة وتقدير نسبة الايبوكسى بطرق التحليل الحجمى وكذلك باستخدام الاشعة تحت الحمراء و طيف الرنين المغناطيسى .

• تم تحضير كحول البروبيل بولى بروبينوكسيل وذلك عن طريق اضافة مركب اكسيد البروبيلين على الكحول البروبيل فى وجود هيدروكسيد البوتاسيوم كعامل حفاز فى عملية

الاضافة عند درجة حرارة ١٤٠ م وبذلك امكن الحصول على كحول البروبيل بولى بروبيونوكسيل المحتوى على (٥ ، ١٠ ، ١٥ ، ٢٠ جزئ اكسيد بروبيلين) .

### **وهذه المواد السابق ذكرها تم استخدامها كمواد اساسية فى تحضير المركبات المتوقعة لما نشاط سطحى على الوجه التالى :**

١- تم اجراء تفاعل بين الاسترات الايبوكسيدية المختلفة المحضرة سابقا مع كحول البروبيل بولى بروبيونوكسيل (ذو الاوزان الجزئية المختلفة من اكسيد البروبيلين ٥، ١٠، ١٥، ٢٠ مول) فى وجود عامل نازع للماء وهو ثلاثى فلوريد البورن للحصول على مركبات غير ايونية ذات نشاط سطحى وقد تم التعرف على التركيب الكيميائى لهذه المنتجات باستخدام الاشعة تحت الحمراء وطيف الرنين المغناطيسى ثم تم تقييم النشاط السطحى لهذه المركبات وقد وجد ان معظمها لها قوة استحلاب عالية وثابتة تقريبا فى الاوساط الحامضية وكذلك قليلة الرغوة وعلى هذا يمكن الاستفادة من هذه المنتجات عن طريق استخدامها كعوامل استحلاب وكمواد تقليل الرغوة فى تحضير المنظفات الصناعية على نطاق واسع .

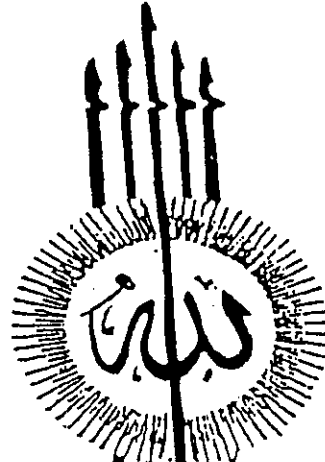
٢- تم بعد ذلك استخدام استرات الميثيل ل- ٩ (٢) - هيدروكسيل - ١٠ (٣) (بروبيل بولى بروبيونوكسيل اثير) اوكتاديكانوات الناتجة من التفاعل السابق لتحضير مشتقات استرات السكريات (الجلوكوزو السكروز) عن طريق عملية الاسترة الاستبدالية فى وجود كربونات البوتاسيوم اللامائية كعامل حفاز وثنائى ميثيل فورماميد كمذيب وتم تحديد التركيب الكيميائى لهذه المركبات باستخدام الاشعة تحت الحمراء وطيف الرنين المغناطيسى ، وقد اجريت عملية تقييم هذه المركبات الناتجة نظرا لاستخداماتها العديدة فى تحضير ادوات التجميل وكذلك المنظفات غير الايونية التى تتميز بانها سريعة التحلل البيولوجى فى مياه النيل ولا تحدث تلوث بيئى يذكر وقد جرى العديد من التجارب للنشاط البيولوجى لهذه المركبات وثبت عدم تأثيرها على الكائنات الدقيقة المستخدمة .

٣- تم بعد ذلك تحضير مركبات ايونية وغير ايونية تحتوى على حلقة ٣،١ دايوكسلان المعروف عنها انها مركبات سهلة التحلل ولها رغوة عالية ولا تحدث تلوث بيئى يذكر ...

وهذه المركبات يتم تحضيرها عن طريق :

أولاً :- بالنسبة لتحضير حامض ١٠,٩ ثنائي هيدروكسيل اوكتاديكانويك بواسطة عملية التحلل المائي في وسط قاعدي لـ (١٠,٩) ايبوكسي ميثيل اوكتاديكانوات وكذلك تحضير كحول ثنائي الهيدروكسيل من ٢ - هيدروكسيل ٣- (بروبيل بولي بروبينوكسي اثير) ميثيل اوكتاديكانوات عن طريق عملية الاختزال بواسطة هيدريد الليثيوم والألومنيوم .

ثانياً :- يجرى بعد ذلك تفاعل بين هذه الكحولات ثنائية الهيدروكسيل مع ايثيل اسيتو استيات او اسيتيل اسيتون في وجود حامض قوى مثل حامض بارا - طولوين سلفونيك كعامل حفاز ثم بعد ذلك عملية المعالجة بواسطة مخلوط من هيدروكسيد الصوديوم والكحول الميثيلي وقد تم التعرف على التركيب لبعض هذه المركبات بواسطة الأشعة تحت الحمراء وطيف الرنين المغناطيسي واجريت عليه تقيم للخواص السطحية ودراسة الديناميكا الحرارية لتعيين سلوك هذه المركبات في المياه هل تفضل عملية الامتزاج على السطح ام توجد في داخل المحلول ومن الدراسة لهذه المركبات نجد ان بعضها يفضل عليه الامتزاج والآخر يفضل التواجد داخل المحلول ولذلك ينصح باستخدام هذه المركبات كموامل استحلاب الى جانب استخدامها كمنظفات . وقد اوضحت النتائج السابقة التي امكن الحصول عليها ومناقشتها امكانية استغلال بعض المواد الدهنية الناتجة من مصادر طبيعية اقتصادية (مخلفات البذور النباتية) في تحضير وانتاج مركبات كيميائية رخيصة الثمن نسيجا ولها خواص تطبيقية يمكن استخدامها كمنظفات سهلة التحلل وقليلة التلوث البيئي وكمواد استحلاب للأغراض الصناعية المختلفة وهذا يساهم في توطيد العلاقة بين الجامعات الاقليمية والبيئية الصناعية المحيطة بها .



سبحانك

لا علم لنا إلا ما علمتنا إنك أنت العليم الحكيم

- صدق الله العظيم -

"سورة البقرة" (آية ٢٥٥)

# إهداء

إلى روح أبي وأخي

إلى أمي

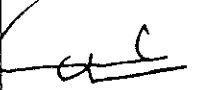
وزوجتي وابنتي

---

## صفحة المشرفين

عنوان الرسالة : تخليق بعض المشتقات الدهنية ودراسة صفاتها المتوقعة  
كمواد ذات نشاط سطحي .

اسم الباحث : وحدى إبراهيم أحمد على الدجديج  
إشراف :

| م | الاسم                     | الوظيفة                                                     | التوقيع                                                                             |
|---|---------------------------|-------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|
| ١ | أ.د/ شافعي جلال دنيا      | أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم<br>(بنها) جامعة الزقازيق |   |
| ٢ | أ.د/ سامي عبد الغنى عيسوى | أستاذ الكيمياء العضوية كلية العلوم<br>(بنها) جامعة الزقازيق |  |

## قرار لجنة الحكم

اسم الباحث: وجدي إبراهيم أحمد على الدجديج  
عنوان الرسالة: تخليق بعض المشتقات الدهنية ودراسة صفاتها المتوقعة  
كمواد ذات نشاط سطحي.

لجنة الحكم :

| م | الاسم                   | الوظيفة                                    |
|---|-------------------------|--------------------------------------------|
| ١ | د. فؤاد عثمان محمد      | استاذ متفرغ بالمركز لغرض التدريس           |
| ٢ | د. محمد عبد الحليم بكر  | استاذ ورئيس قسم الكيمياء والكيمياء الحيوية |
| ٣ | د. سامي جبريل دينا      | استاذ الكيمياء (متردد - يترك)              |
| ٤ | د. سامي عبد الرحمن عيسى | استاذ الكيمياء (متردد - يعلم - يترك)       |

تاريخ المناقشة : ١٩٩٥/٥/٢٩

تقدير الرسالة :

توقيعات لجنة الحكم :

| م | الاسم                   | التوقيع              |
|---|-------------------------|----------------------|
| ١ | د. فؤاد عثمان محمد      | فؤاد عثمان محمد ١٩٩٥ |
| ٢ | د. محمد عبد الحليم بكر  | محمد عبد الحليم بكر  |
| ٣ | د. سامي جبريل دينا      | سامي جبريل دينا      |
| ٤ | د. سامي عبد الرحمن عيسى | سامي عبد الرحمن عيسى |



جامعة الزقازيق - فرع بنها  
كلية العلوم

# **تخليق بعض المشتقات الدهنية ودراسة صفاتها المتوقعة كمواد ذات نشاط سطحي**

رسالة مقدمة من

**وجدى إبراهيم أحمد على الدجج**

بكالوريوس علوم (درجة خاصة - كيمياء)

ماجستير فى الكيمياء العضوية

للحصول على درجة دكتوراه الفلسفة فى الكيمياء

تحت إشراف

الأستاذ الدكتور

**سامى عبد الغنى عيسوى**

أستاذ الكيمياء العضوية

كلية العلوم (بنها) جامعة الزقازيق

الأستاذ الدكتور

**شافعى جلال دنيا**

أستاذ الكيمياء العضوية

كلية العلوم (بنها) جامعة الزقازيق

١٩٩٥