## استمارة مستخلصات رسائل و أطاريح الماجستير والدكتوراه في جامعة البصرة

اسم الطالب: مريم صباح عبدالرحمن

اسم المشرف: أ. د. حسن ثامر عبد الصاحب . أ. د. صلاح شاكر هاشم

التخصص: تحليلية – يوليمر

الشهادة: الماجستير

لتحصص. تحليليه – بوليمر

الكلية: العلوم

القسم: الكيمياء

عنوان الرسالة أو الأطروحة:

تحضير وتشخيص بعض البوليمرات المشتقة من مخلفات بولى ثرفثالات الاثلين واستخدامها في ازالة بعض المبيدات من المياه

ملخص الرسالة أو الأطروحة:

تضمنت الدراسة الحالية استخدام مخلفات البولي ترفثالات الاثلين (PET)قنائي المياه المعنية, بطريقة التحلل الاميني, (Aminolysis)إذ حضرت ثلاثة بوليمرات مخلفات بولي ترفثالات الاثلين بتفاعله مع ثلاثة امينات وهي( Monoethanolamine, Ethylenediamine, Diethanolamine)لتحضير البوليمرات التالية :

1- Poly(bis(2-hydroxyethylene)terephthal)amide (P1)

2- Poly(bis(2-aminoethyl)terephthal)amide (P2)

3- Poly(bis(2-hydroxy ethylene)amino ethyl terephthalate (P3)

شخصت البوليمرات المحضرة أعلاه بتقنيات التشخيص المختلفة منها تقنية اطياف الاشعة تحت الحمراء, (FTIR)تقنية حيود الاشعة السينية (X-ray) لدراسة الخواص البلورية للبوليمرات, المجهر الالكتروني الماسح (SEM) وجرى دراسة خواص الثبات الحرارية لها باستخدام تقنية التحليل الحراري الوزني (TGA).

استخدمت البوليمرات المحضرة اعلاه في الدراسة التخليلية لإزالة المبيدات من المياه حيث تم تعين تركيز المبيدات (Chlorpyrifos, Dichlorvos, Abamectin)باستخدام مطيافية الاشعة المرنية – فوق البنفسجية U.V عند الاطوال الموجية العظمى 290,242,244nm على التوالي. ثم استخدمت طريقة الوجــبة لتقييم كفاءة البوليمرات المحضرة لإزالة المبيدات المدروسة إذ درس تأثير كل من الدالة الحامضية, زمن المزج ودرجة

ثم استخدمت طريقة الوجب بة لتقييم كفاءة البوليمرات المحضرة لإزالة المبيدات المدروسة إذ درس تأثير كل من الدالة الحامضية , زمن المزج ودرجة الحرارة على كفاءة البوليمرات المحضرة لإزالة المبيدات (Chlorpyrifos ,Dichlorvos, Abamectin) من المحاليل المائية مع تثبيت العوامل الاخرى الموثرة على كفاءة البوليمرات المتحصلة بأن كفاءة البوليمرات المحضرة لإزالة المبيدات من المياه تزداد مع زيادة العوامل التالية:

1- زيادة الدالة الحامضية لمحلول ايونات المبيدات المدروسة.

2- زيادة زمن المزج.

3- زيادة درجة الحرارة.

إن جميع البوليمرات المحضرة اظهرت كفاءة عالية لإزالة المبيدات المدروسة من المحاليل المائية وبينت النتائج بأن اعلى كفاءة للبوليمرات كانت على الترتيب التالي-:

College: Science Name of student: Maryam Sabah Abdulrahman

Dept: Chemistry Name of supervisor: Prof. Dr. Hassan Thamer Abdulsahib, Prof. D. Salah Shaker Hashim

Specialization : Analytical – Polymer Certificate: Master

Title of Thesis:

Preparation and Characterization of some Polymers derived from poly(ethylene terephthalate) waste and their use in removing some pesticides from water

## **Abstracts of Thesis:**

In this study poly(ethylene terephthalate) was used from water bottle waste then converted to some aminopolymers through aminolysis method. Three polymers were prepared from reaction poly(ethylene terephthalate) waste with Monoethanolamine, Ethylenediamine and Diethanolamine respectively as following order:-

- 1- Poly(bis (2- hydroxyl ethylene) terephthal) amide (P1)
- 2- Poly( bis (2- amino ethyl) terephthal) amide (P2)
- 3- Poly(bis (2- hydroxylethylene)aminoethylterephthalate(P3)

The prepared polymers were characterized and evaluated by different techniques, FTIR, X-ray diffraction, scanning electronic microscopy (SEM) and study thermogravimetry analytical (TGA). The prepared polymers were used to study the efficiency of removed some pesticides (Chlorpyrifos, Dichlorovos, Abamectin) using uv-vissible spectrophotometry at the maximum wavelengths (244,242,290 nm) respectively. The effect of pH, temperature and contact time on the efficiency of removed pesticides were study by batch method. The results showed that the efficiency of prepared polymers to removed pesticides from water increased with increasing the following factors:-

- 1- increase the pH of the solution ions of pesticides.
- 2- Increase the contact time
- 3- Increase temperature.

All prepared polymers had a high efficiency to remove of pesticides from water depending on pesticide type as the following sequence:-

 $\begin{array}{lll} \mbox{(Chlorpyrifos Pesticide} & \mbox{P1}(\%86) > \mbox{P3}(\%85) > \mbox{P2}(\%79) \\ \mbox{(Dichlorovos Pesticide} & \mbox{P2}(\%77) > \mbox{P3}(\%75) > \mbox{P1}(\%73) \\ \mbox{Abamectin Pesticide} & \mbox{P1}(\%87) > \mbox{P3}(\%84) > \mbox{P2}(\%73) \\ \end{array}$ 

The adsorption studies were evaluated by using Langmuir and Freundlich isotherms and  $\Delta H, \Delta S$  and  $\Delta G$  parameters were calculated.