



## **Rheological modifications of the asphalt-polymer system using microwave technology**

**Rand Raad Matti<sup>1\*</sup>; Khalid Ahmed Owaid<sup>2</sup>**

Department of Chemistry, College of Education for Pure Sciences, University of Mosul,  
Mosul, Iraq

Email: 1\* [randraad919@yahoo.com](mailto:randraad919@yahoo.com), 2 [Khalid.a.waid73@gmail.com](mailto:Khalid.a.waid73@gmail.com)

(Received January 24, 2019; Accepted April 10, 2019; Available online June 01, 2020)

[DOI: 10.33899/edusj.2020.165298](https://doi.org/10.33899/edusj.2020.165298), © 2020, College of Education for Pure Science, University of Mosul.

This is an open access article under the CC BY 4.0 license (<http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/>).

---

### **Abstract**

This research aimed to prepare different types of asphaltic materials having a good rheological properties compared with the non-modified asphaltic materials. Different polymers and microwaves were used to prepare the modified asphalt in different ways. The first method is based on the modification of asphalt with reclaim tire rubber using anhydrous aluminum chloride catalyst at 360 watt at different times, The second method depends on the same principle of the first method with the introduction of sulfur as an additive and the third method is based on the same principle of the first method but the change of polymer added to the polyamethyl methacrylate and with the introduction of sulfur as an additive. The latter method is the same principle of the first method but the change of polymer added to mixtures of (1:1)(polymer\_polymer)(recycled tire rubber polyamethyl methacrylate)with the introduction of sulfur as an additive. The above methods we obtained asphaltic materials which can be used in paving and mastic depending on the measured (ductility, penetration , softening point).

Key world: Rheological Modification, Microwave, Polymers , Asphalt.

## **التحويلات الريولوجية لنظام (اسفلت- بوليمر) باستخدام تقنية المايكرووفيف**

**رند رعد متي, خالد احمد عويد**

قسم الكيمياء, كلية التربية للعلوم الصرفة, جامعة الموصل, الموصل, العراق

### **المخلاصة**

تهدف هذه الدراسة إلى تحضير أنواع مختلفة من المواد الإسفلتية، وبالأخص الأنواع التي تمتلك خواص ريولوجية جيدة بالمقارنة مع المواد الإسفلتية غير المحورة. واستُخدمت بوليمرات مختلفة وتقنية المايكرووفيف لتحضير الإسفلت المحور وذلك بأساليب مختلفة، يعتمد الاسلوب الأول على تحوير الإسفلت مع مطاط الإطارات المُعاد باستخدام حفاز كلوريد الألمنيوم اللامائي عند طاقة (360) واط وبأزمان مختلفة، أما الأسلوب الثاني فيعتمد على نفس مبدأ الاسلوب الأول مع إدخال الكبريت كمادة إضافية، في حين يعتمد الاسلوب الثالث على نفس مبدأ الأسلوب الأول ولكن بتغيير البوليمر المضاف إلى البولي مثل ميثاكريلات، مع إدخال الكبريت كمادة إضافية، أما الأسلوب الأخير فهو نفس مبدأ الأسلوب الأول لكن بتغيير البوليمر المضاف إلى مزائج من (مطاط الإطارات المعاد- بولي مثل ميثاكريلات) بنسبة 1:1 (بوليمر \_ بوليمر) مع إدخال الكبريت كمادة إضافية، وتم الحصول من الأساليب أعلاه على نماذج إسفلتية ذات مواصفات ريولوجية، بالإمكان استخدامها في مجال التبليط وأخرى يمكن استخدامها كمادة مانعة للرطوبة اعتماداً على القياسات التي تم إجراؤها (الاستطالة والنفاذية ودرجة اللبونة).

**الكلمات المفتاحية:** التحويلات الريولوجية، المايكرووفيف، البوليمرات، الإسفلت.

### **المقدمة**

الإسفلت هو عبارة عن مادة هيدروكاربونية ذات لون أسود أو بني غامق ذي قابلية تطاير قليلة نسبياً [1]، صلب أو شبه صلب ويمتاز بكونه ذا لزوجة عالية، ويعتبر من المواد المطاوعة للحرارة، أي أنه يتحول إلى الحالة السائلة في درجات الحرارة المرتفعة ويعود إلى حالته الصلبة الطبيعية في درجات الحرارة المنخفضة. بصورة عامة يتكون الإسفلت من مركبات هيدروكاربونية بارافينية ونفتينية وارومية ذات اوزان جزيئية عالية تقترب قيمها من (200-3000)غم/مول، ويشتمل كذلك على مركبات حلقيه أو غير حلقيه تحتوي على النيتروجين والكبريت والأوكسجين، فضلاً عن احتوائه على كميات قليلة من ذرات الفناديوم والحديد والنيكل. تتأثر صفات الإسفلت الفيزيائية مثل درجة الغليان، الذوبانية واللزوجة [2]. . الخ

كثيرا بمركبات الكبريت والنيتروجين والأوكسجين والعناصر المعدنية, إذ تعمل الذرات غير المتجانسة القطبية على التداخل بين الجزيئات. وإن للإسفلت استخدامات كثيرة ومتنوعة في الصناعة والبناء وأعمال الهندسة [3] نظراً لما يتمتع به من خمول كيميائي ولزوجة, وقوة ومتانة عاليتين, ومقاومة كبيرة للعديد من الحوامض والأملاح والقلويات, وايضاً لكونه لا يذوب بالماء, إن تحسين الخواص الريولوجية للإسفلت تتم بطرق مختلفة وبأساليب متعددة تبعاً للغرض المستخدم فيه, لذلك فإن إضافة البوليمرات تعتبر طريقة جيدة في تحسين خواص الإسفلت ونوعيته, إذ تمثل البوليمرات المضافات الأكثر استعمالاً في التحوير [4] وإن عملية التحوير لخواص الإسفلت الريولوجية بخواص المواد البوليمرية فوائد كثيرة, فهي تعمل على زيادة صلابة وتماسك الإسفلت وبذلك تحسن مقاومته لدرجات الحرارة وتزيد من مقاومة المزيج للأكسدة والتآكل وللظروف الجوية (التعتيق), وتزيد من استقرارية المزيج وقوته ويحسن من خواص التلاصق و التماسك [5] واختزال تكاليف الرصف أو التبليط قدر الامكان [6], إن أول من اقترح فكرة إضافة المطاط المستهلك (Waste rubber) كمادة محورة للإسفلت هو العالم (Mcdonald,1966), إذ تمت إضافة مطاط الإطارات التالفة بطريقتين وكلتاها تتضمن تشكيل المطاط بأبعاد صغيرة لاتتجاوز 2.5 mm وينسب مطاط بين (18-25)% للطريقة الرطبة (Wet process) و (0.5-5)% للطريقة الجافة (Dry process) والاختلاف الجوهرى بين هاتين الطريقتين, هو أنه في الأولى تمزج حبيبات المطاط مع الإسفلت بحدود حرارية (175- 200) م° ولمدة (1-2) ساعة, بعدها يمزج مع الحصى والرمل, في حين تمزج الحبيبات المطاطية مع الرمل والحصى في الطريقة الجافة, وتضاف مباشرة إلى اسفلت التبليط الساخن, ولاحظ أن هذه الخلائط لها عمر اقصر في خدمات التبليط مقارنة مع الإسفلت غير المعالج, إلا أنه يمكن استخدام المزيج المحضر بالطريقة الرطبة لتغطية طبقات الطرق القديمة والمعرضة إلى إجهادات, ولاحظ أنها تعطي خصائص الإسفلت الكونكريتي نفسه, إن دور المطاط في هاتين الطريقتين يكون كمادة مالئة (filler), أي يبقى المطاط محافظاً على تركيبه الشبكي المفكك, ولا يحصل له ذوبان أو إزالة للبلورة Depolymerization [7]. ودرست التمر [8] إضافة مطاط الإطارات التالفة بدرجة حرارية معينة وبنسب وزنيه مختلفة إلى الإسفلت وبثلاث معالجات مختلفة إذ تم في الأولى إجراء مزج فيزيائي بين الإسفلت ومطاط الإطارات التالفة, وفي الثانية مزج الإسفلت مع مطاط الإطارات المفكك في درجة حرارة (165- 170) م° لمدة ساعة ونصف, مع (1%) وزناً من كلوريد الألمنيوم اللامائي  $AlCl_3$  كحفاز. وفي المعالجة الثالثة تم إضافة الكبريت بنسبة (1%) وزناً إلى مزيج الإسفلت ومطاط الإطارات التالفة بإضافة (1%) من كلوريد الألمنيوم اللامائي  $AlCl_3$  كمحفز وبدرجة (165-170) م° لمدة ساعة ونصف, وقد أعيدت هذه الدراسة باستخدام الايزوبرين الصناعي بنسب وزنية مختلفة وبالمعالجات السابقة نفسها, وأعطت

الدراسة نماذج ذات خواص ريولوجية جيدة جداً، في حين عانى القسم الآخر تدهوراً في المواصفات. وخلال الثلاثين سنة الأخيرة ازداد ميل الباحثين تجاه استعمال الكبريت لتحسين الاستقرارية والتوافق لمزائج إسفلت بوليمر [9] حيث يعتقد ان الكبريت يرتبط كيميائياً بالبوليمر والاسفلت من خلال تكوين أوامر الكبريتيد (RSR) sulfid bonds أو كبريتيدات متعددة (RS<sub>x</sub>R) polysulfide-bonds، كما يعمل الكبريت كعامل تشابك cross linking agent [10]. أما عن استعمال تقنية المايكرويف فكانت البحوث متنوعة في هذا المجال، حيث درست الباحثة (الاعرجي) [11] الخواص الريولوجية لإسفلت تبليط يبجي باستخدام تقنية المايكرويف، وذلك من خلال معاملة الإسفلت مع نسب مختلفة من الكبريت، إذ استخدمت موجات مايكرويفية ذات طاقات مختلفة وبأزمان مختلفة، وأعيدت الدراسة نفسها باستخدام كلوريد الألمنيوم (AlCl<sub>3</sub>) اللامائي بوصفه حفازاً وتحت الظروف نفسها وتم الحصول على نتائج جيدة من حيث درجة اللبونة، والنفاذية، وقابلية الاستطالة ومعامل الاختراق. كما تمكن الباحث (ألفي) [12] من تحويل الخواص الريولوجية لكل من إسفلت يبجي وإسفلت القيارة باستخدام تقنية المايكرويف عند طاقتي (360,180) واط على التوالي وباستخدام بوليمرات مختلفة (البولي ستايرين، راتنجات ميلامين \_ فورمالديهايد وبولي مثيل ميثاكريلات) بنسب مختلفة مع وجود (1%) مخلفات كبريتية صلبة (Blow Down) تارة وعدم وجوده تارة أخرى، وبوجود حفاز (1%) كلوريد الألمنيوم اللامائي، ومن ثم دراسة الخواص الريولوجية الناتجة من حيث الاستطالة، والنفاذية، ودرجة اللبونة، ودليل الاختراق. وأفضل النماذج من حيث الخواص الريولوجية والمطابقة لمواصفات هيئة الطرق والجسور العراقية كإسفلت تبليط تمت دراستها من حيث إجراءات مارشال (Marshall) (التبليط بالإسفلت) ومقارنتها مع النموذج الأصلي من أجل بيان إمكانية استخدام النماذج المحورة في التبليط، وكانت النتائج المحصل عليها ممتازة من حيث قيم الزحف والاستقرارية.

### الجزء العملي

#### أولاً: - المواد المستعملة:

- 1- إسفلت الدورة الخام المنتج في مصفى الدورة.
- 2- مطحون مطاط الإطارات المُعاد والذي يكون بشكل حبيبات بحجم (1ملم) (المحتوى المطاطي الأيزوبريني له يُشكل نسبة 40% تقريباً) [13].
- 3- الكبريت إذ تم الحصول عليه من الشركة العامة لكبريت المشراق.
- 4- حفاز كلوريد الألمنيوم اللامائي المُجهز من شركة Fluka.

5- الزجاج العضوي (البولي مثيل ميثاكريلات) إذ تم إستعمال مكاسير زجاج البلاستيك.

ثانياً: - الأجهزة المستعملة:

1- فرن مايكروويف (Microwave Oven).

2- فرن كهربائي (Electrical Furnace).

3- جهاز قياس الاستطالة (Ductility).

أجري القياس على وفق المواصفات القياسية الأمريكية (ASTM, (D5,83) المعتمدة عالمياً [14].

4- جهاز قياس النفاذية (Penetrometer): وقد اجري القياس على وفق المواصفات القياسية الأمريكية (ASTM (D36

(70) المعتمدة عالمياً [15].

5- جهاز قياس درجة الليونة (Ring and Ball Apparatus). وقد أجري القياس على وفق المواصفات القياسية

الأمريكية (ASTM (5-85) المعتمدة عالمياً [16].

6- جهاز معالجة الإسفلت بالبوليمرات (treatment apparatus asphalt by polymer). يتكون الجهاز من الأجزاء

الآتية :

1- دورق زجاجي كبير بحجم (200مل) ثلاثي الفتحات (Three Necked Flask).

2- محرك ميكانيكي يُثبت على الفتحة الوسطى للدورق .

3- مُسخن كهربائي (Electrical Mental) مُزود بمنظم (Regulator) للسيطرة على درجة الحرارة.

4- محرار مُثبت على أحد الفتحات الجانبية .

5- حامل حديدي مُزود بماسك لتثبيت الدورق.

7- جهاز الرج الكهربائي (electrical shaker).

ثالثاً: - طريقة العمل:

1- التحليل الحراري الوزني للبوليمرات

### Thermal Gravimetric Analysis For Polymers

تم أخذ وزن معلوم من كل من مطحون مطاط الإطارات المُعاد الذي يكون بشكل حبيبات بحجم (1ملم)، والبولي

مثيل ميثاكريلات بعد تكسيه جيداً إلى قطع صغيرة ووضع كل واحدة منها في جفنة خزفية مغطاة برقائق الألمنيوم، ثم

عوملت الجفنة حرارياً عند مدى حراري تراوح بين (50-600) °م وبزيادة (50) °م لكل قراءة بالنسبة لمطاط الإطارات

المعاد عند مدى حراري تراوح بين (25-500) °م و بزيادة (50) °م لكل قراءة بالنسبة للبولي ميثيل ميثاكريلات, إذ تم تحديد درجة الحرارة الملائمة والمثلى لتكسير (تهشيم) كل بوليمر. وكانت النتائج المحصل عليها حسب الجدولان (1) و(2) على التوالي والشكلان (1) و(2) يُوضحان مُنحنى التحليل الحراري الوزني لمطاط الإطارات المُعاد ولبولي ميثيل ميثاكريلات على التوالي.

## **2- تهيئة المواد البوليمرية للتفاعل Polymer Preparation**

عُرِضت المخلفات البوليمرية لعملية سحق ميكانيكي وحراري قبل مفاعلها مع المادة الإسفلتية بهدف الحصول على بوليمر ذا وزن جزيئي أوطأ، وأجريت هذه العملية بالاعتماد على التحليل الحراري الوزني, إذ إن البوليمرات المستخدمة جميعها تتكسر عند (350) °م, لذلك تم أخذ المخلفات البوليمرية (مطحون مطاط الإطارات المُعاد الذي يكون بشكل حبيبات بحجم (1ملم) والبولي ميثيل ميثاكريلات بعد تكسيره جيداً الى قطع صغيرة), ووضعت كل منها في جفنة خزفية مغطاة برفائق الألمنيوم, ثم سخنت الجفنة في فرن كهربائي بدرجة حرارة (350) °م لمدة (ساعتين), بعد ذلك أُخرجت المواد وتركت لتبرد إلى درجة حرارة الغرفة، ثم سحق على شكل مسحوق ناعم باستخدام هاون خزفي.

## **3- تحويل الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة مع مطاط الإطارات المُعاد**

### **Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalysts with reclaim tires rubber**

وزن 250 غم من الإسفلت ووضع في جهاز معالجة المادة الإسفلتية وسُخن إلى درجة حرارة (100) °م, بعدها تمت إضافة (0.5)% من مطاط الإطارات المُعاد، واستخدام كلوريد الألمنيوم اللامائي بنسبة وزنية (0.06)%, ومُزجت المادة المتفاعلة بصورة جيدة ورفعت درجة حرارة المزيج إلى 180°م مع الرج المستمر لمدة 30 دقيقة, بعدها أُدخلت النماذج في فرن المايكروويف لأزمان مختلفة (5,10,15) دقيقة, وعند طاقة (360) واط، بعد ذلك أُعيدت التجربة باستعمال نسب وزنية مختلفة من مطاط الإطارات المُعاد (1,2,3,4)%. بعدها أُجرينا على النماذج المحضرة قياسات الاستطالة[15], والنفاذية[16], ودرجة الليونة[17] ودليل الاحتراق[18].

4- تحويل الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة بوجود الكبريت مع مطاط الإطارات المُعاد :

#### **Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalyst in presence of sulfur with reclaim tires rubber**

وزن 250 غم من إسفلت الدورة الأصل ووضع في جهاز معالجة المادة الإسفلتية وسُخن إلى درجة حرارة (100) °م، بعدها تمت إضافة (0.5)% من مطاط الإطارات المُعاد، ومن ثم تم إضافة (1)% من الكبريت واستخدم كلوريد الألمنيوم اللامائي بنسبة وزنية (0.06)%، ومزجت المادة المتفاعلة بصورة جيدة ورفعت درجة حرارة المزيج إلى (180)°م مع استمرار الرج لمدة 30 دقيقة، بعدها أُدخلت النماذج في فرن المايكروويف لأزمان مختلفة (5,10,15) دقيقة وعند طاقة (360) واط ، بعد ذلك أُعيدت التجربة باستعمال نسب وزنية مختلفة من المطاط (1,2,3,4) % . وبعدها أُجرينا على النماذج المحضرة قياسات الاستطالة[14]، والنفاذية[15] ، ودرجة الليونة[16] ودليل الاحتراق[17] .

5- تحويل الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة بوجود الكبريت مع البولي مثيل ميثاكريلات:

#### **Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalyst in presence of sulfur with Polymethyl methacrylate**

وزن 250 غم من إسفلت الدورة الأصل ووضع في جهاز معالجة المادة الإسفلتية، وسُخن إلى درجة حرارة (100)°م، بعدها تمت إضافة (0.5)% من البولي مثيل ميثاكريلات، ومن ثم تمت إضافة (1)% من الكبريت واستخدام كلوريد الألمنيوم اللامائي بنسبة وزنية (0.06)%، ومزجت المادة المتفاعلة بصورة جيدة ورفعت درجة حرارة المزيج إلى (180)°م مع استمرار الرج لمدة (30دقيقة)، بعدها أُدخلت النماذج في فرن المايكروويف لأزمان مختلفة (5,10,15) دقيقة، وعند طاقة (360) واط ، بعد ذلك أُعيدت التجربة باستعمال نسب وزنية مختلفة من البولي مثيل ميثاكريلات (1,2,3,4) % . وبعدها أُجرينا على النماذج المحضرة قياسات الاستطالة[14]، والنفاذية[15]، ودرجة الليونة[16] ودليل الاحتراق[17].

6- تحويل الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة بوجود الكبريت مع مزائج من ( البولي مثيل

ميثاكريلات ومطاط الإطارات المعاد) بنسبة 1:1(بوليمر : بوليمر):

#### **Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalyst in presence of sulfur with mixture of (Polymethyl methacrylate and reclaim tires rubber) in the rate of 1:1 (polymer:polymer)**

وزن 250 غم من إسفلت الدورة الأصل ووضع في جهاز معالجة المادة الإسفلتية، وسُخن إلى درجة حرارة (100)

°م، بعدها تمت إضافة (0.5)% مزائج من البوليمرات (مطاط الاطارات المعاد وبولي مثيل ميثاكريلات) بنسبة 1:1

(بوليمر : بوليمر) ومن ثم تمت إضافة (1%) من الكبريت واستخدام كلوريد الألمنيوم اللامائي بنسبة وزنية (0.06) %، ومزجت المادة المتفاعلة بصورة جيدة ورفعت درجة حرارة المزيج إلى (180)°م مع استمرار الرج لمدة 30 دقيقة، بعدها أدخلت النماذج في فرن المايكروويف عند زمن (15) دقيقة وعند طاقة (360) واط، بعد ذلك أُعيدت التجربة باستعمال نسب وزنية مختلفة من مزائج البوليمرات (مطاط الإطارات المعاد وبولي مثيل ميثاكريلات) بنسبة 1:1 (بوليمر : بوليمر) (4,3,2,1) % . بعدها أجرينا على النماذج المحضرة قياسات الاستطالة<sup>[14]</sup>، والنفذية<sup>[15]</sup>، ودرجة الليونة<sup>[16]</sup> ودليل الاحتراق<sup>[17]</sup>.

### النتائج و المناقشة

#### 1-المعاملة الحرارية للبوليمرات Thermal treatment of Polymers

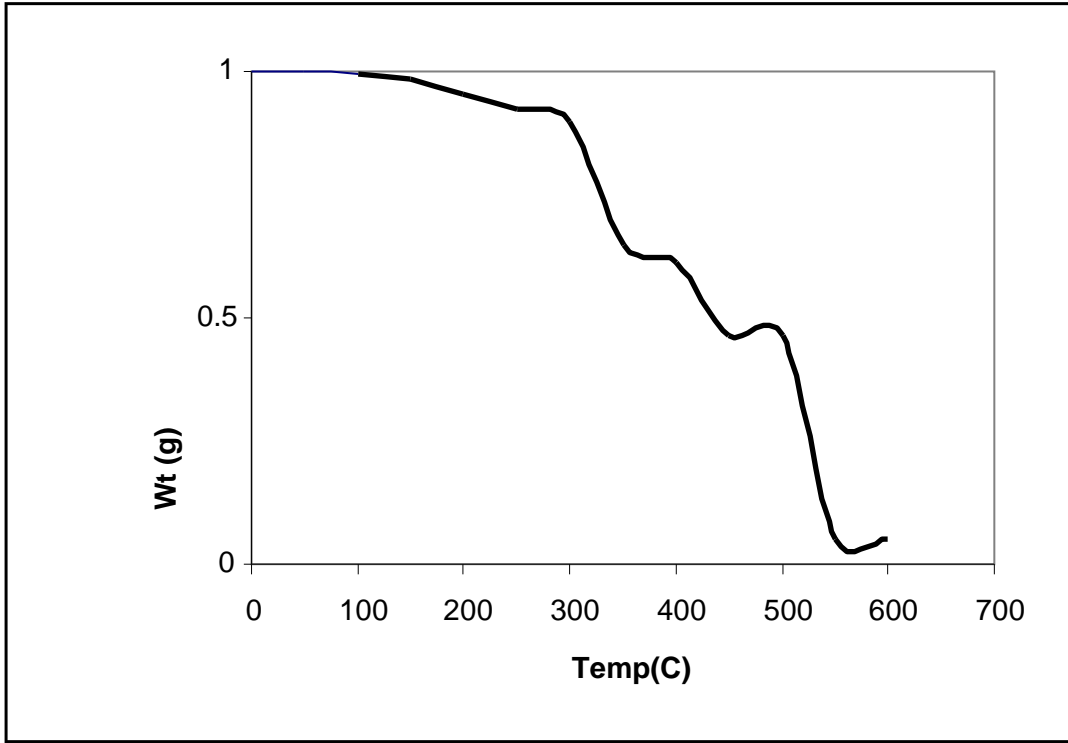
عُملت البوليمرات (مطاط الإطارات المعاد والبولي مثيل ميثاكريلات) المستخدمة في هذه الدراسة حرارياً كما هو موضح في طريقة العمل، إذ إن الدرجة الحرارية المستخدمة في معاملة هذه المواد البوليمرية تم الاستدلال عليها من نتائج التحليل الحراري الوزني التي تعطي معلومات عن الدرجات الحرارية التي تبدأ عندها المواد البوليمرية بالتهشم ومقدار الفقدان في وزن البوليمر عند تلك الدرجات الحرارية، إذ إن البوليمرات المستخدمة جميعها تتكسر عند (350) °م، والجدولان (1) و(2) والشكلان (1) و(2) يُوضحان مُنحني التحليل الحراري الوزني لمطاط الإطارات المُعاد ولبولي مثيل ميثاكريلات على التوالي.

الجدول ( 1 ) :نتائج التحليل الحراري الوزني لمطاط الإطارات المُعاد

الوزن (غم)	درجة الحرارة ( °م )
1*	0
0.9996	50
0.9962	100
0.9852	150
0.9532	200
0.9223	250
0.8962	300
0.6493	350
0.6100	400
0.4640	450
0.1652	500
0.0523	550
0.0094	600

\*الوزن الأصلي



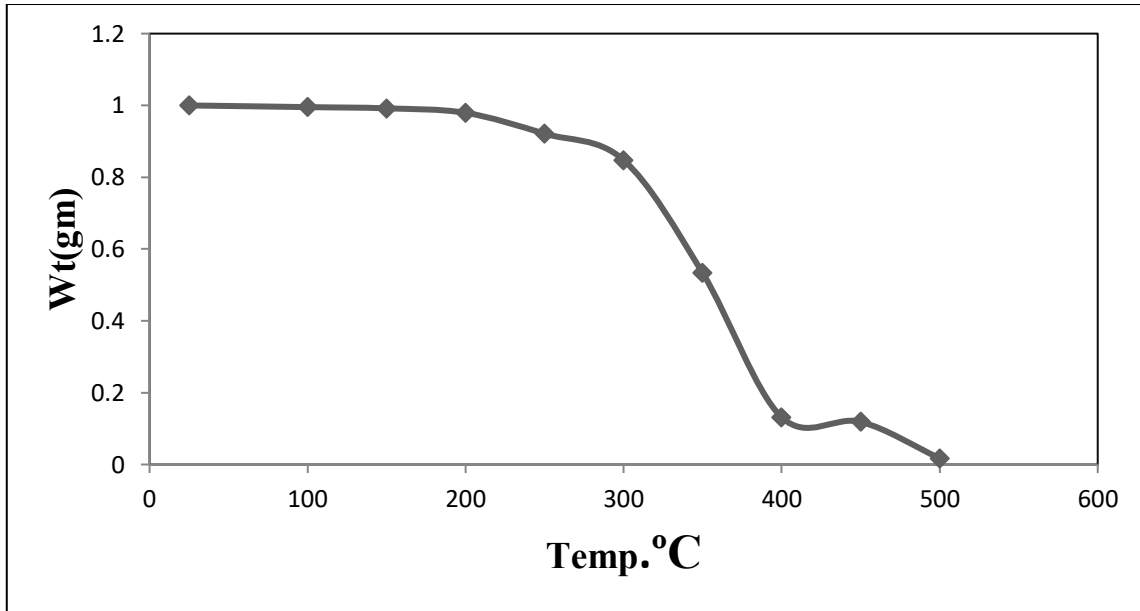


الشكل(1): منحنى التحليل الحراري الوزني لمطاط الإطارات المُعاد

الجدول (2): نتائج التحليل الحراري الوزني للبولي مثيل ميثاكريلات.

الوزن (غم)	درجة الحرارة (°م)
1*	25
0.9953	100
0.9919	150
0.9793	200
0.9213	250
0.8477	300
0.5332	350
0.1317	400
0.1188	450
0.0174	500

\*الوزن الأصلي



الشكل(2): مُنحني التحليل الحراري الوزني لبولي مثيل ميثاكريلات.

2- تحويل الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة مع مطاط الإطارات المُعاد

### **Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalysts with reclaim tires rubber**

تهدف هذه الدراسة إلى تحويل الإسفلت بالبوليمرات, ويمكن تحقيق ذلك بأساليب مختلفة, الأول يعتمد على ربط

جزيئة المطاط مع جزيئة الإسفلت وباستخدام كلوريد الألمنيوم اللامائي كعامل مُحفز لهذه العملية, ويُبين الجدول (1) نتائج

هذه المُعالجة .

الجدول(3): المواصفات الريولوجية للإسفلت المحور بنسب مختلفة من مطاط الإطارات المُعاد, وبوجود نسبة (0.06)% من حفاز كلوريد الالمنيوم اللامائي وعند طاقة (360) واط وبأزمان مختلفة.

رقم النموذج	مطاط الإطارات المعاد (wt%)	الزمن (min)	الاستطالة (م25, cm)	النفاذية, ملم (100غم, 5ثا, م25)	درجة الليونة (م)	دليل الاختراق (PI)
AS <sub>0</sub>	0	0	+100	46	52	-0.900
AS <sub>1</sub>	0.5	5	+100	40.9	53.5	-0.813
AS <sub>2</sub>	1	5	97	38.1	53.4	-0.984
AS <sub>3</sub>	2	5	92	38.7	53.8	-0.863
AS <sub>4</sub>	3	5	82	38	54.3	-0.792
AS <sub>5</sub>	4	5	78	33.6	57	-0.479
AS <sub>6</sub>	0.5	10	+100	37	54	-0.913
AS <sub>7</sub>	1	10	92	36	57	-0.336
AS <sub>8</sub>	2	10	90	35.4	57.5	-0.269
AS <sub>9</sub>	3	10	88	35	59	0.004
AS <sub>10</sub>	4	10	67	30.7	63	0.478
AS <sub>11</sub>	0.5	15	+100	42.6	56	-0.177
AS <sub>12</sub>	1	15	+100	40.9	55	-0.483
AS <sub>13</sub>	2	15	+100	40.2	55.5	-0.201
AS <sub>14</sub>	3	15	85	38	57	-0.220
AS <sub>15</sub>	4	15	50	34.1	57.3	-0.388

AS<sub>0</sub>: إسفلت الدورة بدون معاملة.

يتضح لنا من الجدول (3), أنه بزيادة نسبة مطاط الإطارات المُعاد تقل قيم كل من الإستطالة والنفاذية وتزداد قيم الليونة إذ إن القيم الأعلى المستخدمة من المطاط أدت إلى جعل النظام الإسفلتي أقل تجانساً, لذلك تفضل القيم المنخفضة من مطاط الإطارات المُعاد, وهذا ما أكدته الدراسات الحديثة التي تبين أن النسب الواطئة من البوليمر هي النسب المفضلة في إجراء التحويرات الريولوجية, إذ يكون هنا طور البوليمر منتشراً في نظام طور الإسفلت المستمر [21].

3- تحويل الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة بوجود الكبريت مع مطاط الإطارات المُعاد

**Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalysts in presence of sulfur with reclaim tires rubber**

يعتمد هذا الأسلوب من التحويل على ربط جزيئة المطاط مع جزيئة الإسفلت بوجود الكبريت واستخدام كلوريد

الألمنيوم اللامائي كعامل مُحفز لهذه العملية, ويُبين الجدول (4) نتائج هذه المُعالجة.

الجدول (4): تأثير نسبة (1%) من الكبريت المضاف على المواصفات الريولوجية لإسفلت الدورة المُحور باستخدام

نسب مختلفة من مطاط الإطارات المُعاد و(0.06%) من حفاز كلوريد الألمنيوم اللامائي عند طاقة (360) واط وبأزمان مختلفة.

رقم النموذج	مطاط الإطارات المعاد (wt%)	الزمن (min)	الاستطالة (°م25, cm)	النفاذية, ملم (100غم, 5ثا, 25°م)	درجة الليونة (°م)	دليل الاختراق (PI)
AS <sub>0</sub>	0	0	+100	46	52	-0.900
AS <sub>16</sub>	0.5	5	+100	45.7	55	-0.234
AS <sub>17</sub>	1	5	+100	45.1	56.5	0.059
AS <sub>18</sub>	2	5	95	43	57.2	0.096
AS <sub>19</sub>	3	5	90	41	57.5	0.049
AS <sub>20</sub>	4	5	88	38	62	0.759
AS <sub>21</sub>	0.5	10	+100	45	53	-0.717
AS <sub>22</sub>	1	10	+100	45.1	55	-0.264
AS <sub>23</sub>	2	10	93	41	55.5	-0.369
AS <sub>24</sub>	3	10	90	39	57	-0.164
AS <sub>25</sub>	4	10	70.3	37	59	0.124
AS <sub>26</sub>	0.5	15	+100	43.3	55	-0.356
AS <sub>27</sub>	1	15	+100	41.5	56	-0.236
AS <sub>28</sub>	2	15	85	36	58	-0.133
AS <sub>29</sub>	3	15	78.9	33	60	0.073
AS <sub>30</sub>	4	15	64	30	63	0.430

AS<sub>0</sub> : إسفلت الدورة بدون معاملة.

نلاحظ من الجدول (4) إن إضافة الكبريت إلى النماذج الإسفلتية المُحوّرة بمطاط الإطارات المُعاد يعمل على زيادة قابلية تناوب المطاط مع الإسفلت، وزيادة الترابط ما بين المكونات، ويؤدي بالتالي إلى زيادة في تجانس النظام الإسفلتي. إن استخدام النماذج الإسفلتية المكبرته تسمح لنا بالحصول على نماذج إسفلتية محورة تمتاز بامتلاكها استطالة جيدة، فضلاً عن أن هذه النماذج تمتاز بامتلاكها مقاومة كبيرة للمذيبات والزيوت<sup>[23]</sup>. ونلاحظ من خلال الجدول أيضاً أن بزيادة نسبة البوليمر المضاف تقل قيم كل من النفاذية والاستطالة وتزداد قيم اللينة.

#### 4-تحويل الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة بوجود الكبريت مع البولي مثيل ميثاكريلات:

#### Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalyst in presence of sulfur with Polymethyl methacrylate

يعتمد هذا الأسلوب من التحويل على ربط جزيئة البولي مثيل ميثاكريلات مع جزيئة الإسفلت بوجود الكبريت واستخدام كلوريد الألمنيوم اللامائي كعامل مُحفز لهذه العملية، ويُبين الجدول(5) نتائج هذه المعالجة.

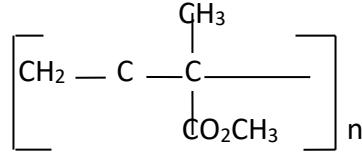
الجدول(5) : المواصفات الريولوجية للإسفلت المحور بنسب مختلفة من البولي مثيل ميثاكريلات، وبوجود نسبة (1%)

كبريت و(0.06%) من حفاز كلوريد الألمنيوم اللامائي وعند طاقة (360) واط وبأزمان مختلفة.

رقم النموذج	بولي مثيل ميثاكريلات (wt%)	الزمن (min)	الاستطالة (°م25,cm)	النفاذية,ملم (100غم,5ثا,25م°)	درجة اللينة (م°)	دليل الاختراق (PI)
AS <sub>0</sub>	0	0	+100	46	52	-0.900
AS <sub>31</sub>	0.5	5	+100	43.5	52	-1.022
AS <sub>32</sub>	1	5	+100	43	54	-0.592
AS <sub>33</sub>	2	5	88	40	55	-0.531
AS <sub>34</sub>	3	5	85	38.5	55.7	-0.464
AS <sub>35</sub>	4	5	60	35	56	-0.601
AS <sub>36</sub>	0.5	10	+100	42	55	-0.424
AS <sub>37</sub>	1	10	+100	40.7	55.5	-0.386
AS <sub>38</sub>	2	10	92	40	56	-0.317
AS <sub>39</sub>	3	10	90.6	38	57	-0.220
AS <sub>40</sub>	4	10	55	36	59	0.065
AS <sub>41</sub>	0.5	15	+100	44.6	56	-0.073
AS <sub>42</sub>	1	15	+100	39.9	55	-0.536
AS <sub>43</sub>	2	15	95.5	39	54	-0.803
AS <sub>44</sub>	3	15	85	37	54.2	-0.869
AS <sub>45</sub>	4	15	63.8	35	60	0.199

AS<sub>0</sub> : إسفلت الدورة بدون معاملة.

نلاحظ من الجدول (5) أنه تم إستعمال البولي مثيل ميثاكريلات, وهو مفضل عن غيره من البوليمرات, وقد يكون السبب أن بولي مثيل ميثاكريلات يحتوي في تركيبه على ثلاث مجاميع فعالة (مجموعة الاستر, ومجموعة الكربونيل ومجموعة ميثوكسي) التي تزيد من إمكانية ترابطه كيميائياً مع الإسفلت بدرجة كبيرة<sup>[12]</sup>,



Polymethyl methacrylate

وأنة بزيادة نسبة البولي مثيل ميثاكريلات تقل قيم كل من الإستطالة والنفاذية وتزداد قيم اللبونة, إذ إن القيم الأعلى المستخدمة من البولي مثيل ميثاكريلات أدت إلى جعل النظام الإسفلتي أقل تجانساً, لذلك تفضل القيم المنخفضة من البولي مثيل ميثاكريلات.

5- تحوير الخواص الريولوجية للإسفلت بالمعالجة الكيميائية المحفزة بوجود الكبريت مع مزائج من ( البولي مثيل ميثاكريلات ومطاط الإطارات المعاد) بنسبة 1:1 (بوليمر: بوليمر):

**Modification of the rheological properties of the asphalt chemotherapy catalyst in presence of sulfur with mixture of (Polymethyl methacrylate and reclaim tires rubber) in the rate of 1:1 (polymer:polymer)**

يعتمد هذا الأسلوب من التحوير على ربط مزائج من (المطاط والبولي مثيل ميثاكريلات) بنسبة 1:1 (بوليمر: بوليمر) مع جزيئة الإسفلت بوجود الكبريت واستخدام كلوريد الألمنيوم اللامائي كعامل مُحفز لهذه العملية, ويُبين الجدول (6) نتائج هذه المُعالجة.

الجدول (6): المواصفات الريولوجية للإسفلت المحور بنسب مختلفة من مزائج (مطاط الإطارات المعاد وبولي مثيل ميثاكريلات) بنسبة 1:1 (بوليمر : بوليمر), وبوجود نسبة (1%) كبريت و(0.06%) من حفاز كلوريد الألمنيوم اللامائي وعند طاقة (360) واط وبزمن 15 دقيقة.

رقم النموذج	مزائج (مطاط-بولي مثيل ميثاكريلات) (wt%)	الاستطالة (25م°)	النفاذية, ملم (100غم, 5ثا, 25م°)	درجة الليونة (م°)	دليل الاختراق (PI)
AS <sub>0</sub>	0	+100	46	52	-0.900
AS <sub>46</sub>	0.5	+100	49	56	0.147
AS <sub>47</sub>	1	+100	48.7	55	-0.085
AS <sub>48</sub>	2	+100	48.5	55.5	0.014
AS <sub>49</sub>	3	88	47	57	0.261
AS <sub>50</sub>	4	85	39	60	0.437

AS<sub>0</sub>: إسفلت الدورة بدون معاملة.

نلاحظ من الجدول (6) أنه قد تم استعمال مزائج من (مطاط الإطارات المعاد وبولي مثيل ميثاكريلات) بنسبة 1:1 (بوليمر : بوليمر) بنسب مختلفة, وكان تأثيرها على الخواص الريولوجية أفضل مقارنة بإستعمال كل من هذه البوليمرات على حدة, ونلاحظ أنه مع زيادة نسبة اضافة المزائج تقل قيم النفاذية والإستطالة, وتزداد قيم الليونة, لذلك تفضل النسب الواطئة من هذه المزائج البوليمرية.

أن اختيار نسبة (0.06%) من حفاز كلوريد الألمنيوم اللامائي لدراستنا هذه كان بالاعتماد على دراسة سابقة<sup>[18]</sup>, تبين أن هذا الحفاز الذي يُعد من حوامض لويس حفازاً لمثل هذا التفاعل في ضوء ما أشارت إليه الأدبيات العلمية عن الدور الفعال الذي يلعبه هذا الحفاز في بعض العمليات الصناعية المختلفة, مثل عملية الأكللة والتأثيرات التحفيزية لهذه المادة في مثل هذه العمليات<sup>[19,20]</sup>.

إن اختيار نسبة 1% كبريت كان بالاعتماد على دراسة سابقة [22], بينت إن هذه النسبة هي أفضل نسبة بالإمكان استخدامها لتحوير مواصفات الإسفلت الريولوجية إذ إن الخواص الريولوجية عند النسب الأخرى للكبريت تكون متذبذبة قليلاً. وأن إستخدام طاقة (360) واط يؤدي إلى حدوث إنشطار في الحلقة الثمانية للكبريت S8 مكونة نهايات جذور حرة فعالة قادرة على الترابط مع المادة الإسفلتية ومع المواقع الفعالة في جزيئات البوليمر, مما يؤدي إلى تكوين تراكيب شبكية, ومن ثم

إحداث تحويل في الخواص الريولوجية للإسفلت [18]، إذ أن إضافة الكبريت أعطت نتائج أفضل من حيث قيم الاستطالة، النفاذية ودرجة الليونة بالمقارنة مع عدم إضافته.

إن اختيار الطاقة (360 واط) لدراستنا هذه تم بالإعتماد على دراسة سابقة [18]، من خلال اختبار عدة طاقات، إذ تبين أن هذا المقدار من الطاقة يعمل على تناوب مابين المواد المتفاعلة، مما أدى ذلك إلى تحسن الخواص الريولوجية لبعض النماذج، والسبب يعود انه برفع الطاقة إلى 360 واط أدت الى دفع تفاعلات الألكلة التي تحصل بين البوليمر والإسفلت إلى الاكتمال.

وبالرجوع إلى الجداول السابقة (3) و(4) و(5) و(6) نجد أن هناك بعض النماذج المعالجة يمكن استخدامها كإسفلت تبليط بعد إخضاعها للاختبارات الهندسية، ووجد أيضاً أن بعض النماذج الأخرى تميزت بدرجات ليونة عالية وقيم نفاذية واستطالة واطنة تؤهل استخدامها في إنتاج الماستك (Mastic) المستخدم كمادة عازلة للرطوبة (Water Proofing)، ونماذج أخرى بالإمكان استخدامها كإسفلت يُستعمل في التسطیح.

والجدول (7) يبين قيم النفاذية والاستطالة ودرجة الليونة للإسفلت المستعمل كماستك عازل للرطوبة وحسب

المواصفات القياسية الأمريكية (ASTM(D491-41) المعتمدة عالمياً [24].

الجدول (7): المواصفات القياسية الأمريكية (ASTM(D491-41) للإسفلت المستعمل لإنتاج الماستك.

الحد الأعلى	الحد الأدنى	القياسات الريولوجية
65	54	درجة الليونة (م°)
40	20	النفاذية، ملم (100غم، 5ثا، 25م°)
-	15	الاستطالة (سم، 25م°)



أما المواصفات القياسية العراقية للإسفلت المستعمل لأغراض التسطيح فبيّنها الجدول (8) [25].

الجدول (8): المواصفات القياسية العراقية للإسفلت المستعمل في التسطيح.

الحد الأعلى	الحد الأدنى	القياسات الريولوجية
66	57	درجة اللبونة (م°)
40	18	النفاذية، ملم (100غم، 5ثا، 25م°)
-	10	الاستطالة (سم، 25م°)

والجدول (9) يبين الخواص الريولوجية لإسفلت التبليط حسب مواصفات هيئة الطرق والجسور العراقية

(S.O.B.R) لعام 2001 [26].

الجدول (9): يبين الخواص الريولوجية للإسفلت المستعمل في التبليط.

الحد الأعلى	الحد الأدنى	المواصفات الريولوجية
-	100	الاستطالة (25م°cm)
50	40	النفاذية ملم، (100 غم. 5ثا. 25م°)
60	54	درجة اللبونة (م°)
-	7	الاستقرارية (KN)
4	2	الزحف (mm)

### الاستنتاجات

نستطيع بعد إكمال دراستنا هذه ان نوجز أهم الاستنتاجات التي تم التوصل إليها، التي تعد المحصلة النهائية لعملية

البحث المنجز في هذه الدراسة:

1- إن استخدام تقنية التسخين بالميكروويف أدت إلى تقليل زمن التحوير من ساعات إلى دقائق مما أدى إلى خفض تكاليف الإنتاج، كما أن إستعمال أشعة المايكروويف في التسخين يخفض كمية الغازات المنبعثة أثناء المعالجة مما أدى إلى التقليل من التلوث البيئي.

2- كانت النسبة 0.5% من البوليمرات المستعملة الأفضل في تحوير الخواص الريولوجية لإسفلت الدورة، إذ لاحظنا أن زيادة نسبة البوليمر المضافة للإسفلت تؤدي إلى تدهور المواصفات الريولوجية.

3- كانت الحساسية الحرارية لجميع النماذج جيدة إذ أن قيم الـ PI كانت بين (+2\_2-) مما يعني أن جميع نماذجنا من نوع Sol-Gel-Asphalt.

4- من الصعوبة جداً أن نجد علاقة ثابتة تربط بين المتغيرات التي تطرأ على الأنظمة الإسفلتية أثناء معالجتها بالبوليمرات, وذلك لأن طبيعة التفاعل معقدة جداً.

5- تمت دراسة الجدوى الاقتصادية للنماذج المطابقة مواصفاتها لمواصفات هيئة الطرق والجسور العراقية كأسفلت تبليط, إذ تبين أن كلفة التحوير كانت واطئة بسبب كون أن جميع المواد المستخدمة متوفرة محلياً ورخيصة الثمن, ومن ثم فإن العملية تؤدي إلى تحسين الخواص الريولوجية للإسفلت المنتج وتحسين نوعية الطرق المبلطة في عموم العراق, من خلال زيادة العمر التشغيلي للشوارع, والذي بدوره يوفر مبالغ ضخمة خدمة للصالح العام.

6- إن تسلسل الإضافة كان له دور مهم في تحسين الخواص الريولوجية للإسفلت.

#### المصادر

1. J.L.Goodrich; J.E Goodrich. And W.J , Kari., transportation research record, No.1069, pp.146-154 (1986).
2. Al-Dabouni, A.A. And Ali L.h., "Oil of Origin, Installation and Technology", University of Mosul, pp. 10-13, 63-72, 232, 234, 307-309, 618-619, 621-622 (1986).
3. Lesueur D., "The Colloidal Structure of Bitumen: Consequences on the Rheology and on the Mechanisms Modification", Advances in colloid and Interface, p.145, 28-42 (2009).
4. B. Shir kav, Hadav and Institute for Color Science and Technology, Iranian polymer journal .19(5), 2010 p.3663-373 (2010).
5. M.T, Awwad and L. Shabeeb., J.Appl.and Sci., vol4, pp.390-396 (2007).
6. Lewandowski, L.H., Rubber Chemistry and Technology, 67(3): pp.447 (1994).
7. Robert E.C., "Foundations for Microwave Engineering", New York, 1-6. (2005).
8. Altmr, M. H. Y., M.Sc. Thesis, University of Mosul (2009).
9. K.P. Kelly; J.R. Butler, "Method of preparation of stable bitumen Polymer compositions". US Patent, No.6, 180697, Fina Technology (1999).
10. W. Guian ,Z. Yong ,Z Yinxi. ,S Kang. and F. Yongzhong., Polymer testing, Vol.21, pp.295-302 (2002).
11. Alaraji, W. M., Journal of Education and Science, vol. 17, no. 1, pp. 80-88 (2005).
12. Alphi, R.N.S., M.Sc. Thesis, Mosul University (2012).

13. Atewy,SH.D. Naama A.A. Abdel Karim H. A, "Research on the production of rubber sheeting for water (fogging) of reactive rubber", Ministry of Industry and Minerals, General Company for tire industry, R & D (2009).
14. ASTM, Part II, (D<sub>36-70</sub>), P.27 (1972).
15. ASTM, Section 4, (D<sub>5-83</sub>),P .97 (1986).
16. ASTM, Section 4, (D<sub>5-85</sub>),P .127 (1986).
17. Traxler, R.N., "Asphalt its Composition ,Properties in Uses, ",Haff,Ltd.,London,p.3,72-73 (1961).
18. Altohi, H.T.S., M.Sc. Thesis, University of Mosul (2014).
19. Allila, N. M., M.Sc. Thesis, Mosul University (1999).
20. Saleh L.A., M.Sc. Thesis, University of Mosul (1992).
21. BrÛlé, B., "Polymer Modified Asphalt Cement Used in the Road Construction Industry: Basic Principles", Transportation Research Board. 75<sup>th</sup> Annual Meeting. Washington, D.C., Paper No. 960167 (1996).
22. Al-Lahibi, S.A.S., M.Sc. Thesis, University of Mosul (2012).
23. F.W. Bill., "Text book of polymer Science" ,John Wiley and Sons,Inc.,New York 2<sup>nd</sup> ed. pp. 440-441 (1971).
24. ASTM,Part II,(D<sub>491-41</sub>),p.250-251 (1969).
25. Standard No. 1196 of 1988 issued by the Central Organization for Quality Measurement and Control of the kair used for flattening.
26. Specification of Roads and Bridges Authority (S.O.R.B) Republic of Iraq - Ministry of Housing and Construction - Department of Studies and Designs - Baghdad – 1990