

تنقية وتوصيف انزيم Polygalacturonases المنتج من العفن  
*Aspergillus niger* TP4 المتحمل للحرارة

رقيباء علي جيجان  
جامعة بغداد/كلية الزراعة / قسم علوم الأغذية

محمد عمر محي الدين  
جامعة بغداد/كلية الزراعة / قسم علوم الأغذية  
\*بحث مستل من اطروحة الدكتوراة الباحث الثاني

**المستخلص:**

استخلص انزيم Polygalacturonases المنتج من العفن *Aspergillus niger* TP4 وفق الظروف المثلى للانتاج. أمكن تنقية الأنزيم الخام المنتج بخطوات عدة تمثلت بالتركيز بكبريتات الامونيوم أو الترسيب بالكحول الأثيلي ومن ثم كروماتوكرافيا التبادل الأيوني بعمود DEAE-Sephacryl S-300 والترشيح الهلامي في عمود Sephacryl S-300 خطوة أخيرة، بلغ عدد مرات التنقية وبأنتباع هذه الخطوات 11.80 مرة وبحصيلة أنزيمية مقدارها 30%. كما جرت محاولة تنقية الأنزيم بطريقة الألفة أو الإرتباط بالأجينات الصوديوم (alginate affinity) فكانت حصيلته الأنزيم 86% وبعدها مرات تنقية بلغت 14 مرة. تم التأكد من نقاوة الأنزيم حد التجانس بكلتا الطريقتين المذكورتين بالترحيل الكهربائي. درست خواص الأنزيم، فكان الرقم الهيدروجيني الأمثل لفعاليته 5. تراوح الرقم الهيدروجيني الأمثل لثبات الأنزيم بين 4.5 إلى 7. بلغت درجة الحرارة المثلى لفعالية الأنزيم 50 م° في حين كانت درجة الحرارة المثلى لثباته 20-50 م°. بلغ الوزن الجزيئي للأنزيم 41 كيلو دالتون مقدره بطريقة الترحيل الكهربائي SDS/PAG باضافة 2-mercaptoethanol و 39 كيلو دالتون بطريقة تحليل الحوامض الأمينية و 81 كيلو دالتون بطريقة الترشيح الهلامي مما يعني أن الأنزيم قد يكون مولفاً من وحدتين ثانويتين متماثلتين أظهرت دراسة الثوابت الحركية أن معدلات قيم ثابت ميكالس  $K_m$  لتفاعل الأنزيم تجاه Polygalacturoic acid هي 2.8 ملغم/مليتر وإن قيمة السرعة القصوى  $V_{max}$  4.159 مايكرو مول/دقيقة. وبناء على تحليل النواتج المتكونة من معاملة حامض الكالكتيورونيك المتعدد بالأنزيم وبطريقة كروماتوكرافيا الطبقة الرقيقة TLC ثبت أن الأنزيم من نوع Endopolygalacturonase.

**Abstract**

extracted enzyme Polygalacturonases product from *Aspergillus niger* TP4 according optimal conditions for production. The enzyme was purified by several steps included concentration by ammonium sulfate or ethanol followed ion exchange chromatography on DEAE-Sephacryl S-300 column and gel filtration on Sephacryl S-300 column. The purification numbers and the yield of the enzyme at the end of these steps were 11.80 and 30% respectively. Alginate affinity as alternative procedure was also used for purification of the enzyme produced on synthetic support material. The purification number by this method was 14 with a yield estimated about 86%. The molecular weight was 41 kD as determined by gel electrophoresis on SDS/PAGE using 2-mercaptoethanol, and 39 kD as estimated by amino acid analysis. But it was approximately two folds of this value and about 81kD according to gel filtration which means that the enzyme may be consist of two identical subunits. The optimum pH of the enzyme was 5, The enzyme was most stable at pH 4.5 to 7, The optimum temperature of enzyme activity was 50 at optimum pH. The kinetic studies revealed that Michael's constant ( $K_m$ ) and Maximum Velocity ( $V_{max}$ ) values of the enzyme using polygalacturoic acid as substrate were 2.8 and 4.159 while they were 9.8 and 8.93 when the pectin was used as substrate for the enzyme. The enzyme was found to be from Endopolygalacturonase type according to the results of Thin Layer Chromatography analysis for detection of the products obtained from treatment of polygalacturonic acid with the enzyme.

**المقدمة:**

تعد الأنزيمات العوامل المساعدة الأساسية في تحفيز التفاعلات جميعها التي تجري داخل الأنظمة الحيوية. وهي على درجة عالية من التنوع من حيث آلية عملها والتركيب والخواص وغيرها من الخصائص التي تميزها. ومنها الأنزيمات المحللة للبروتين التي تنتجها العديد من الكائنات الحية في الطبيعة، كالنباتات مثلاً بغية تحليل البروتينات الداخلة في تركيب جدار خلاياها، وتحويرها جزئياً بطريقة تمنح أجزاء من النباتات في أثناء الإنضاج نسجه طرية. أما الأحياء المجهرية فتنتجها بهدف توفير مصادر الكربون والطاقة لها من النباتات ومخلفاتها (3.23). وتعود درجة تنوع الأنزيمات المحللة للبروتين إلى درجة التعقيد العالية التي تتسم بها البروتينات نفسها وللأنزيمات المحللة للبروتين إستعمالات عديدة تتقدمها أستعمالها في تصفية العصائر وتنقيتها

من الشوائب، وفي إستخلاص الزيوت من النباتات وتخمير الشاي والقهوة وغيرها. وفي الوقت الحاضر ثمة عدد من الشركات المنتجة لها على نطاق تجاري، وبمواصفات تخدم الغرض من استخدامها أو تطبيقها، مستعينة بالأحياء المجهرية كالبكتريا والاعفان(4,25).

ورغم أن إنتاج الأنزيمات المحللة للبكتين من الأحياء المجهرية وعلى نطاق تجاري قد قطع شوطاً واسعاً إلا أن التحري عن عزلات جديدة منتجة لها، وبمواصفات خاصة، وعلى نحو أكثر وفرة، يبقى مجالاً مفتوحاً لجميع الذين يرمون الخوض فيه. وهذا ما يلاحظ من خلال مراجعة المصادر العلمية التي تكتظ بالأبحاث والدراسات عن الأنزيمات المحللة للبكتين (16,36)، والتي تركز في جانب مهم منها، على إنتاج أنزيمات بعينها من الأنزيمات المحللة للبكتين وتنقيتها وتوصيفها ودراسة الجينات المشفرة لها، بغية فهم أكثر عمقا للعوامل الوراثية والظروف البيئية التي تتحكم في التعبير عنها، للاستفادة منها في إنتاجها على نطاق تجاري بتكاليف رخيصة. قبل الشروع بدراسة صفات الأنزيمات وخواصها الحركية لا بد من تنقيتها حد التجانس، أي التخلص من المواد الموجودة مع الأنزيم جميعها، تحاشياً للوقوع في استنتاجات خاطئة. ولا تتحقق التنقية الا عبر مجموعة من خطوات متدرجة ومدروسة يُفترض أن تزداد خلالها فعالية الأنزيم النوعية في كل خطوة (11) وهناك تقنيات متعددة لتنقية الأنزيمات وعلى درجة عالية من التنوع اعتماداً على تخصص الأنزيم للارتباط بمجموعة معينة. على ان تركيز الأنزيم في مستخلصه الخام بالتخلص من اكبر كمية من الماء يعد خطوة لا بد منها لتقليص الحجم وزيادة كفاءة التنقية. وهناك وسائل عدة لتحقيق ذلك منها للترسيب بالاملاح اللاعضوية والمذيبات والتجفيد والترشيح الفائق(6). ونظراً للتنوع الكبير في الأنزيمات المحللة للبكتين وتنوع الأساليب المتبعة في تنقيتها من هنا جرى التفكير في إنتاج أحد الأنزيمات المحللة للبكتين. وقد جاءت هذه الدراسة استكمالاً لتلك الدراسات من خلال دراسة تنقية الأنزيم وتوصيفه والمنتجة بطريقة تخمرات الحالة الصلبة باستخدام الفطر *Aspergillus niger* المتحملة للحرارة

## المواد وطرائق العمل:

### 1- إنتاج واستخلاص الأنزيم:

تم إنتاج الأنزيم Polygalacturonases من العفن *Aspergillus niger* TP4 وفقاً للظروف المثلى وكما اشرنا لذلك في دراستي(2,1) سابقة أستخلص الأنزيم من الوسط بإضافة 15 مليلتر ماء مقطر مع التحريك لمدة 30 دقيقة. رشح المستخلص خلال قطعة قماش من الململ النظيف، ثم نبذ مركزياً على سرعة 1000 دورة لمدة 15 دقيقة على درجة حرارة 5 م°. عد الجزء الرائق مستخلصاً خاماً للأنزيم، قدر حجمه وفعالية الأنزيم فيه. وعبرت عن إنتاجية الوسط من الأنزيم كالاتي:

إنتاجية الأنزيم (وحدة/غم) = فعالية الأنزيم (وحدة/مليلتر) × حجم المستخلص (مليلتر) ÷ وزن الوسط (غم)

2- تركيز المستخلص الأنزيمي الخام: جرت عملية التركيز بأسلوبين، تمثل الأسلوب الاول باستخدام كبريتات الامونيوم بأضافة أوزان معينة منه تدريجياً إلى المستخلص الخام بدرجة 4 م° مع التحريك المستمر لبلوغ نسبة إشباع تراوحت بين 0-80 % . نبذ المحلول بعد كل مرحلة من مراحل الإضافة على سرعة 8000 دورة لمدة 15 دقيقة بدرجة 4 م°. فصل الرائق وذوب الراسب في أقل كمية من محلول خلات الصوديوم الدارئ وبتركيز 0.1 مولار ورقم هيدروجيني 5. ثم قدرت فعالية الأنزيم وتركيز البروتين في المحلول. أما الأسلوب الثاني فقد تمثل بالتركيز بالكحول الايثيلي. أضيفت حجوم معينة من الكحول الايثيلي المبرد الى المستخلص الخام للأنزيم تدريجياً مع التحريك المستمر للحصول على نسبة مئوية من الكحول تراوحت بين 30-80 % . وفصل الرائق بالطرد المركزي وذوب الراسب المتكون في كل مرحلة من مراحل أضافة الكحول في كمية من محلول خلات الصوديوم ثم قدرت فعالية الأنزيم وتركيز بروتين في المحلول.

### 3- إزالة الأملاح desalting:

أ- تهيئة عمود السيفادكس **Sephadex G-25**: حضر هلام السيفادكس Sephadex G-25 حسب تعليمات الشركة المجهزة (Pharmacia Fine Chemicals) بتعليق 20 غم من الهلام في 2.5 لتر من الماء وسخن العالق في حمام مائي بدرجة -90 م° لمدة ساعة واحدة مع التحريك المستمرة وبهدوء ثم ترك بدرجة 7 م° لليوم التالي. رشح الهلام وغسل في محلول خلات الصوديوم الدارئ برقم هيدروجيني 5 بتركيز 0.1 مولار مرتين بالتعليق وبالترشيح وأخيراً علق بكمية مناسبة من المحلول نفسه وفرغ من الغازات (Degassing) وعبأ في عمود يعطى هلاماً بأبعاد (4×1.5) سم. ثم تمت موازنته بمحلول خلات الصوديوم الدارئ المذكور.

### ب- إضافة الأتمودج الأنزيمي الخام:

مرر المحلول الأنزيمي الخام المركز من خطوة الترسب بالكحول على سطح العمود يهدوء مع محلول خلات الصوديوم الدارئ وبرقم هيدروجيني 5 وبتركيز 0.05 مولار جمعت الأجزاء بمعدل 3 مليلتر لكل أنبوبة وجمعت الأنابيب الحاوية على الفعالية الأنزيمية و قدر الحجم الكلي للأجزاء الحاوية على الفعالية قدرت فعالية الأنزيم مع تركيز البروتين فيه.

### 4- تنقية الأنزيم

أ- الطريقة الأولى: واشتملت على خطوتين هما:

اولاً: **كروماتوغرافيا التبادل الأيوني**: بعد موازنة عمود التبادل الأيوني مرر المحلول الأنزيمي المركز بطريقة الكحول على سطح العمود يهدوء، غسل العمود بمحلول دارئ Tris-Acetate بتركيز 25 مللي مولار ورقم هيدروجيني 7 لإنزال البروتينات غير المرتبطة وجمعت الأجزاء بمعدل 3 مليلتر لكل أنبوبة حتى إنخفاض الامتصاصية الى الخط الصفرى Base line. جرت عملية الإسترداد للبروتينات المرتبطة بالمبادل بإستعمال المحلول نفسه والحواى على تراكيز متدرجة من كلوريد الصوديوم تراوحت بين (0-1) مولار، وتمت متابعة البروتين في الأجزاء المستردة بقياس الإمتصاصية على طول موجى 280 نانومتر وتقدير الفعالية الأنزيمية فيها. وبناء على النتائج المستحصل عليها تم جمع الأجزاء التي ظهرت فيها الفعالية الأنزيمية و قدرت

تركيز بروتين وركزت بمرشحات الطرد المركزي (Amicon) centrifugal filterk Devices، التي تسمح بعبور المركبات ذات الأوزان الجزيئية أقل من 10 آلاف دالتون.

ثانياً- كروماتوغرافيا الترشيح الهلامي:

مرر المحلول الأنزيمي المركز بعد خطوة التبادل الأيوني من هلام Sephacryl S-300 المجهز من شركة سكما حسب تعليماتها. وأجريت عملية الموازنة والإسترداد بمحلول الدارئ Tris -Acetat بتركيز 10 مل مولي و برقم هيدروجيني 7 وبسرعة جريان 20 مليلتر /ساعة بواقع 3مليلتر للجزء الواحد. تمت متابعة البروتين في الأجزاء المفصولة بقياس الإمتصاصية على طول موجي 280 نانومتر فضلاً عن تقدير الفعالية. جمعت الأجزاء الفعالة وقيس حجمها وقدرت فعاليتها وتركيز البروتين فيها ثم ركز في أنبوبة التركيز بمرشحات الطرد المركزي Amicon .

ب - الطريقة الثانية طريقة الجينات الصوديوم:

أجريت عملية التنقية هذه بالإعتماد على الطريقة المذكورة في (29) من خلال الخطوات المذكورة أدناه، علماً بان هذه الطريقة قد استخدمت لتنقية الانزيم المنتج على الوسط السائد الصناعي الممثل بقطعة الاسفنجة بابعاد معينه( بحث قيد النشر)

5- توصيف الانزيم: تم اجراء الترحيل الكهربائي لغرض تحديد نقاوة الانزيم وتقدير الوزن الجزيئي بطريقة الترحيل الكهربائي فضلاً عن طريقة الترشيح الهلامي وطريقة تحليل الحوامض الامينية وبعدها تم تحديد درجة الحرارة المثلى للفعالية ودراسة الثبات الحراري ودراسة الرقم الهيدروجيني الامثل للفعالية ودراسة الرقم الهيدروجيني للثبات وتمت دراسة الثوابت الحركية، وشملت  $V_{max}$  و  $K_m$  وبعدها تم دراسة تاثير الأيونات الفلزية في فعالية الأنزيم والكشف عن عمل الأنزيم.

### النتائج والمناقشة

أجريت مجموعة من التجارب الأولية لتجزئة بروتينات المستخلص الخام لتركيز أنزيم البكتيناز باستخدام كل من كبريتات الأمونيوم والكحول الأثيلي بغية تعيين حدود الكميات الواجب إضافتها من هذه المواد إلى المستخلص لترسيب أكبر كمية من الأنزيم وبأعلى فعالية كخطوة أولية في عملية التنقية. ويوضح الجدول(1)

جدول (1): كفاءة كبريتات الأمونيوم والكحول الأثيلي في تركيز أنزيمات polygalacturonase المنتج من *niger* TP4 باستخدام *Aspergillus* بحالة الصلبة

الخطوة	الحجم مل	الفعالية الأنزيمية وحدة/مل	تركيز البروتين ملغم/مل	الفعالية النوعية وحدة/ملغم	الفعالية الكلية (وحدات)	الحصيلة %	عدد مرات التنقية
المستخلص الخام	150	120	4.19	28.64	18000	100.0	1.00
كبريتات الامونيوم بين نسبي الاشباع 50 – 80 %	40	104	3.44	30.23	4160	23.11	1.06
المستخلص الخام	80	120	4.19	28.64	9600	100	1.00
الكحول الاثيلي بين نسبي الاضافة 50-70%	24	240	3.18	75.47	5760	60	2.64

حصيلة هذه التجارب، إذ تبين أن أعلى فعالية نوعية أمكن الحصول عليها بكبريتات الأمونيوم للأنزيم الخام المستحصل عليه بأسلوب تخمرات الحالة الصلبة على وسط نخالة الحنطة كانت 30.23 وحدة /ملغم ما بين نسبي الإشباع 50 % إلى 80 % وهي أعلى بقليل من الفعالية النوعية للمستخلص الخام والبالغ 28.64 وحدة /ملغم. وهذا يعني أن عدد مرات التنقية للأنزيم المركز بكبريتات الامونيوم ونسب الإشباع المذكورة كانت 1.06 وبحصيلة مقدارها 23.11 % . في حين كانت الفعالية النوعية 75.47 وحدة /ملغم للأنزيم المركز بالكحول الأثيلي عند رفع نسبته في رائق المستخلص الخام من 50 % إلى 70 % مقابل 28.64 وحدة / ملغم في المستخلص الخام . عليه فان عدد مرات التنقية الذي تحقق ما بين النسبتين المذكورتين من الكحول الأثيلي بلغ 2.64 وبحصيلة مقدارها 60%. لذا اعتمد ترسيب الأنزيم وتركيزه بالكحول الأثيلي من مستخلصه الخام كخطوة أولى من خطوة التنقية وعلى مرحلتين، في الأولى أضيف الكحول الأثيلي إلى المستخلص الخام بتركيز 50%، أهمل الراسب المتكون بعد النذب المركزي، ثم رفع تركيز الكحول في الرائق إلى 75% بدلا من 70% إمعانا في ترسيب الأنزيم ، وجمع الراسب بإذابته في أقل كمية من دارئ الخلات بتركيز 0.1 مولار و برقم 5 لإستعماله في المراحل اللاحقة من التنقية بالطريقة الأولى. وعلى الرغم من أن العديد من الباحثين (6,15) استخدموا كبريتات الأمونيوم بنجاح في تركيز أنزيمات البكتيناز المنتج من الأحياء المجهرية سواء بأسلوب تخمرات الحالة الصلبة أو أسلوب المزارع المغمورة، إلا أن البعض منهم أكد كفاءة التركيز بالمذيبات العضوية مثل الكحول مقارنة مع كبريتات الامونيوم.

تنقية الأنزيم:

1: طريقة التنقية الأولى:

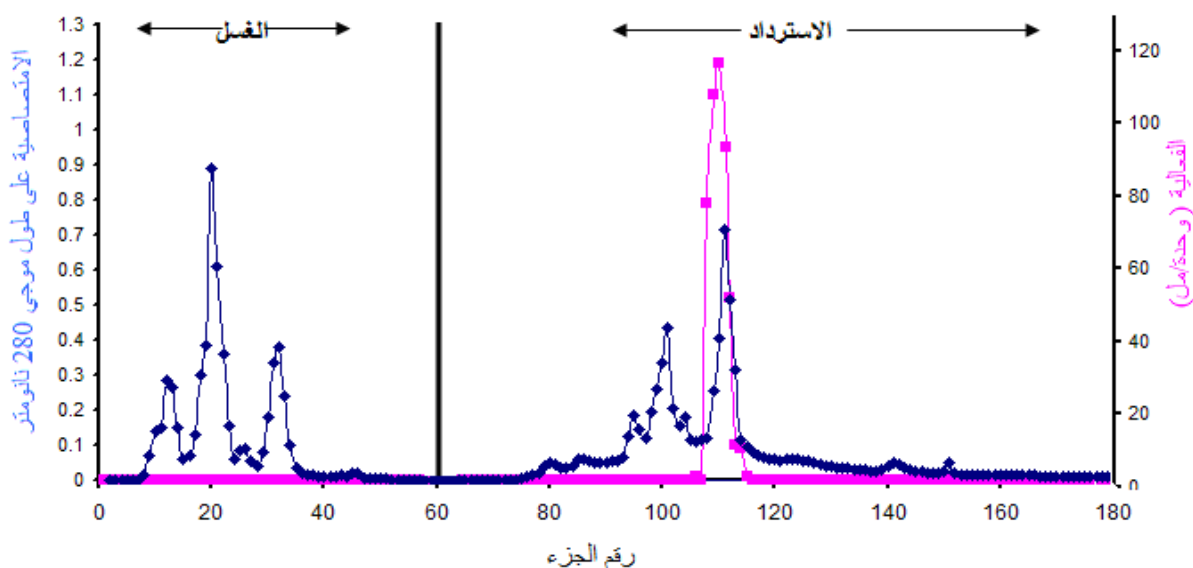
تضمنت هذه الطريقة ترسيب الأنزيم وتركيزه بالكحول الأيثلي، مع إجراء عملية إزالة الأملاح بإستعمال عمود السيفادكس Sephadex G-25 ثم إمراره في عمود المبادل الأيوني DEAE- Sepharose الموازن بمحلول Tris-Acetate الدارئ بتركيز 25 مللى مولار ورقم هيدروجيني 7 وإسترداد الأجزاء المرتبطة بالمبادل بتركيز متدرج من كلوريد الصوديوم تراوحت بين 0-1 مولار (شكل 1). ومن ثم تركيز الأجزاء المحتوية على فعالية عالية وترشيحها في عمود هلامي من Sephacryl S-300 (شكل 2). ويوضح الجدول (2) أن عدد مرات التنقية وحصيلة الأنزيم التي أمكن الحصول عليها بعد خطوة ترسيب الأنزيم بالكحول الأيثلي بين نسبي الإضافة (50-75 %) كانت 3.26 و 60 % على التوالي. أرتفع عدد مرات التنقية إلى 6.03 وإنخفضت الحصيلة إلى 45 % بعد خطوة كروماتوغرافيا التبادل الأيوني. ولوحظ خلو الأجزاء غير المرتبطة بالمبادل (أجزاء الغسيل) من الفعالية تماماً، مما يؤكد إرتباط الأنزيم بالمبادل الأيوني السالب وإن محصلة الشحنات المحمولة على الأنزيم في الظروف المستخدمة هي شحنات سالبة.

جدول (2): خطوات تنقية أنزيم ( polygalacturonase (PGase المنتج من العزلة

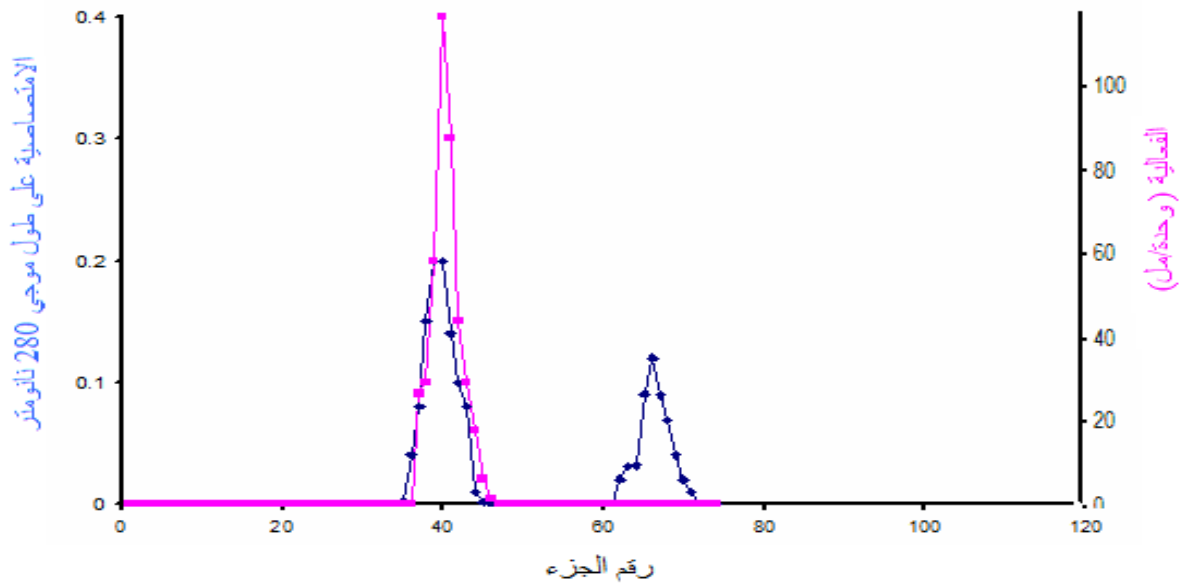
*Aspergillus niger* TP4 بإستخدام تخمرات الحالة الصلبة (نخالة الحنطة)

الخطوة	الحجم مل	الفعالية الأنزيمية وحدة/مل	تركيز البروتين ملغم/مل	الفعالية النوعية وحدة/ملغم	الفعالية الكلية (وحدات)	الحصيلة %	عدد مرات التنقية
المستخلص الخام	150	120	4.25	28.24	9600	100	1.00
الكحول الأيثلي 50 - 75 %)	24	240	2.61	91.95	5760	60	3.26
التبادل الأيوني بمبادل DEAE- Sepharose	54	80	0.47	170.21	4320	45	6.03
الترشيح الهلامي بعمود Sephacryl S-300	48	60	0.18	333.33	2880	30	11.80

وجاءت خطوة الترشيح الهلامي بعد خطوة التبادل الأيوني لإستكمال تنقية الأنزيم، فارتفع عدد مرات التنقية إلى 11.80 مرة وبحصيلة أنزيمية مقدارها 30 %. ولوحظ ظهور قمتين للبروتين في الأجزاء المستردة من الهلام (شكل 1) حيث كانت الفعالية متركرة في القمة الأولى. أما القمة الثانية فكانت خالية تماماً من الفعالية، وكانت منفصلة بصورة جيدة عن القمة الأولى التي جمعت أجزاءها وركزت بطريقة الطرد المركزي. واستخدمت في التأكيد من نقاوة الأنزيم بالترحيل الكهربائي ودراسة خواصه المختلفة.



شكل (1): كروماتوغرافيا التبادل الأيوني لتنقية الأنزيم polygalacturonase من العفن *Aspergillus niger* TP4 بإستعمال المبادل الأيوني DEAE-Sepharose



شكل(2): الترشيح الهلامي لتنقية أنزيم Polygalacturonase من العفن *Aspergillus niger* TP4 بإستعمال عمود Sephacryl S-300

### طريقة التنقية الثانية:

أتبعت طريقة ثانية للتنقية بإستعمال الجينات الصوديوم ويوضح الجدول (٣) أن عدد مرات التنقية وحصيلة الأنزيم التي أمكن الحصول عليها بعد خطوة إسترداد الأنزيم من المعقد كانت 14 مرة و 86 % على التوالي. ويعود سبب الحصول على حصيلة عالية من الأنزيم بهذه الطريقة إلى احتمالية أحتواء مستخلصه الخام على عدد محدود من البروتينات الغريبة لأن عملية إنتاج الأنزيم قد تم في وسط لا يحتوي من المركبات العضوية غير حامض الكالكتينورونيك المتعدد كمادة أولية للإنتاج وكمادة حاتة. ويذكر أن (17) قد تمكن من تنقية أنزيم polygalacturonase من المستحضر التجاري لأنزيمات البكتينيز والذي يحمل تسمية Pectinex Ultra-SPL وبطريقة الألبينات والحصول على حصيلة بلغت 83 % وبعدد مرات تنقية قدرت بـ 20 مرة. أما (18) فقد نقى الأنزيم من مستحضر تجاري آخر هو Pectinex Ultra-SPL أيضاً و بأسلوب كروماتوغرافيا الألفة وبإستعمال الجينات الكالسيوم فكانت الحصيلة الأنزيمية 85 % . وأما (29) فقد أستطاع من تنقية الأنزيم من Pectinex Ultra-SPL بإستخدام الجينات الصوديوم بحصيلة بلغت 96 % وبعدد مرات تنقية 16 مرة.

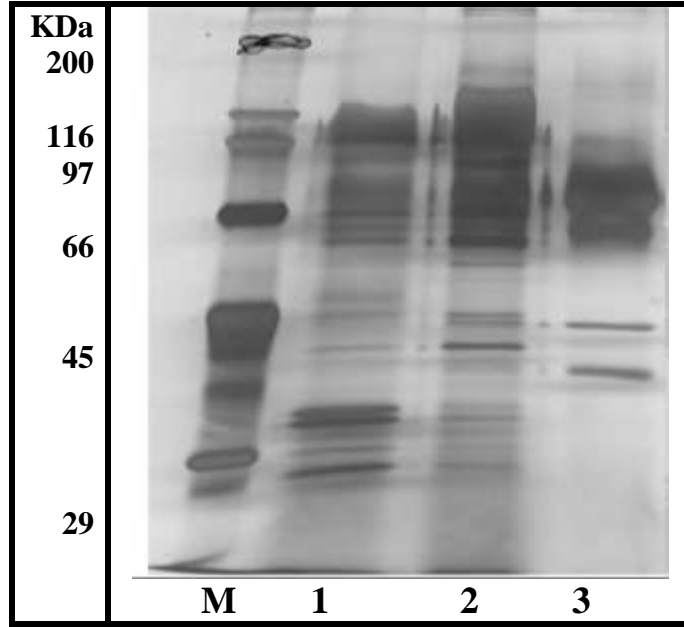
جدول (3) : تنقية أنزيم ( PGase ) Polygalacturonase المنتج من العزلة *Aspergillus niger* TP4 بطريقة الوسط السائد الصناعي (قطعة أسفنج) بإستعمال الجينات الصوديوم

الخطوة	الفعالية الأنزيمية وحدة /مل	تركيز البروتين ملغم /مل	الفعالية النوعية وحدة/ملغم	الحصيلة %	عدد مرات التنقية
المستخلص الأنزيمي	167	0.55	304	100	1
الجزء المسترد من معقد الجينات الصوديوم	91	0.02	4550	86	14

### التأكد من نقاوة الأنزيم:

أستعمل الترحيل الكهربائي بوجود العوامل المسخة SDS لتعين نقاوة الأنزيم خلال المراحل المتعاقبة من خطوات التنقية للأنزيم المنتج بطريقة تخمرات الحالة الصلبة بإستخدام نخالة الحنطة. ويوضح الشكل (شكل 3) أن المستخلص الأنزيمي ما بعد المرحلتين الأولى والثانية من التنقية والمتمثلة بالترسيب بالكحول الأيثيلي والتبادل الأيوني ما زالت تحتوي على بعض البروتينات ذات الأوزان الجزيئية العالية أو القريبة من الوزن الجزيئي للأنزيم. بينما يوضح الشكل(4) نتائج الترحيل الكهربائي

للأنزيم المنقى بطريقة ألبينات الصوديوم وكذلك من المرحلة الأخيرة المتمثلة بالترشيح الهلامي بطريقة التنقية الأولى في هلام متعدد أكريل أميد بوجود SDS بعد معاملته بـ 2-Mercaptoethanol ومقارنتها مع البروتينات القياسية. إذ يلاحظ ظهور حزمة واحدة للأنزيم في كلتا عمليتي التنقية مما يؤكد نقاوته حد التجانس. علماً بأن عملية التنقية بإستعمال ألبينات الصوديوم قد نفذت على الأنزيم المنتج على الوسط السائد الصناعي المتمثل بقطعة الإسفنج بينما نفذت الطريقة الأولى على الأنزيم المنتج بطريقة تخمرات الحالة الصلبة بإستعمال نخالة الحنطة وسطاً للإنتاج. ويلاحظ من الشكل كذلك وضوح حزم الأنزيم المنقى بطريقة الألبينات مقارنة بحزمة الأنزيم المنقى بالطريقة الأخرى وذلك بسبب الحصيلة العالية للأنزيم في الحالة الأولى (الجدول 2).



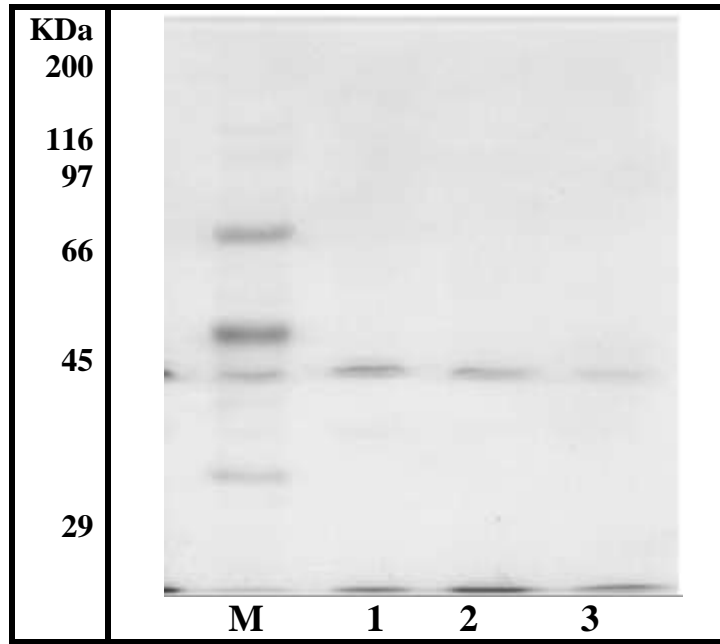
شكل (3): الترحيل الكهربائي للأنزيم Polygalacturonase في هلام متعدد أكريل أميد بوجود SDS خلال المراحل المختلفة من التنقية:

1- أنموذج المستخلص الخام 2- أنموذج بعد عملية الترسب بالكحول الايثيلي 3- أنموذج المسترد بعد التبادل الأيوني. أما M فيمثل البروتينات القياسية

### توصيف الأنزيم:

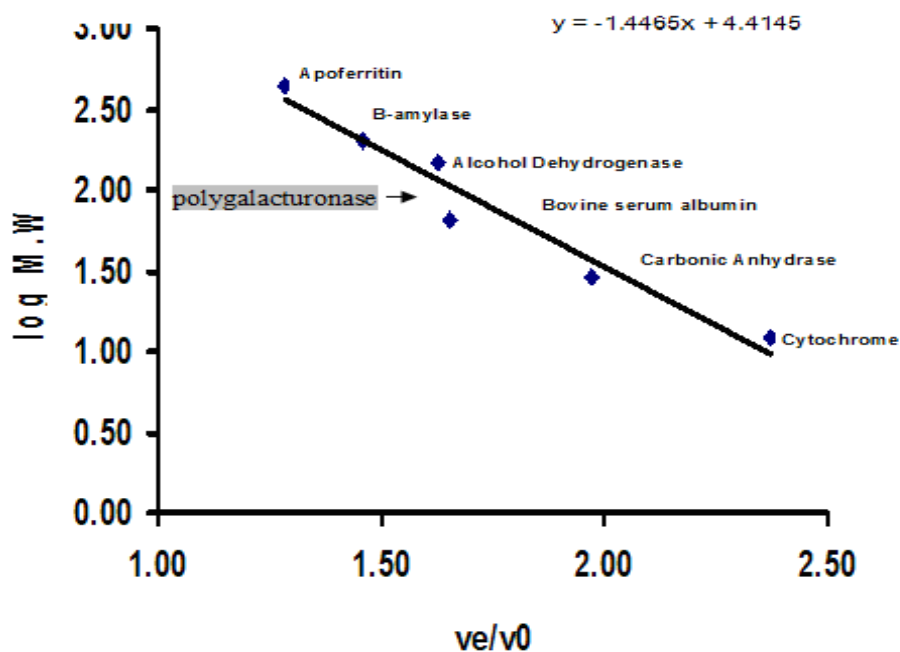
#### الوزن الجزيئي للأنزيم:

قدر الوزن الجزيئي للأنزيم بثلاث طرائق وهي طريقة الترشيح الهلامي وطريقة الترحيل الكهربائي بوجود SDS ( SDS- ) PAGE وطريقة تحليل الحوامض الأمينية وقد تبين أن الوزن الجزيئي بالطريقة الأولى (الشكل 5) يبلغ 81 كيلو دالتون وبالطريقة الثانية (الشكل 4 و الشكل 6) يبلغ 41 كيلو دالتون. أما وزنه الجزيئي بتحليل مكوناته من الأحماض الأمينية بطريقة HPLC فكانت 39 كيلو دالتون. ولا بد من الإشارة أن تحليل الأحماض الأمينية قد تم في ظروف حامضية مما حال دون تشخيص الأحماض الأمينية التي تتحلل في هذه الظروف. عليه فإن تقدير الوزن الجزيئي بهذه الطريقة تعد تقريبياً ومحسوباً على أساس 18 حامضاً فقط. من هنا يمكن اعتبار هذه النتيجة مقارنة للنتيجة التي تم الحصول عليها بطريقة الترحيل الكهربائي وبالغلة 41 كيلودالتون. على أن تقدير الوزن الجزيئي بطريقة الترشيح الهلامي يعطي مؤشراً آخر عن الأنزيم، وهو أن الأنزيم قد يكون مؤلفاً من وحدتين ثانويتين متماثلتين بدلالة أن وزنه الجزيئي بلغ معاً 81 كيلودالتون وهو ضعف الوزن الجزيئي المقدر بطريقة الترحيل الكهربائي وتحليل الأحماض الأمينية تقريباً، لا سيما أن ملاحظة التباين في الوزن الجزيئي للأنزيم ما عند تقديره بأكثر من طريقة واحدة تكاد تكون امراً مألوفاً فقد قدر كل من (7,16,18,20,25)

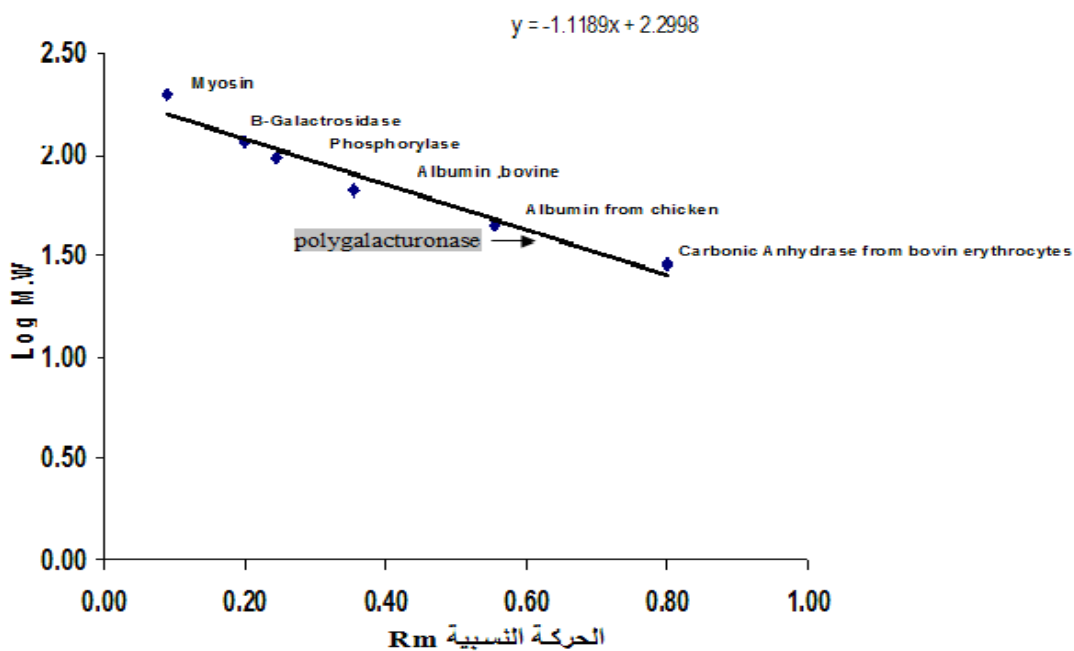


شكل (٤): الترحيل الكهربائي لأنزيم Polygalacturonase في هلام متعدد أكريل أميد بوجود SDS مقارنة مع البروتينات القياسية لتقدير الوزن الجزيئي والتأكد من النقاوة :  
1, 2 تمثل الاجزاء المستردة من طريقة التنقية بالجينات الصوديوم، 3 الاجزاء المستردة من الترشيح الهلامي بطريقة التنقية الأولى

الوزن الجزيئي لأنزيم PGase بحوالي 43، 41، 29، 35، 42 كيلو دالتون على التوالي بطريقة الترحيل الكهربائي بوجود SDS ووجد الباحث (6) أن الوزن الجزيئي للأنزيم Endopolygalacturonase المنقى من عفن *Aspergillus niger* هو 35 كيلو دالتون مقدراً بالطريقة نفسها.



شكل (5) تقدير الوزن الجزيئي لأنزيم polygalacturonase من العفن *Aspergillus niger* TP4 بطريقة الرشيق الهلامي



شكل (6) تقدير الوزن الجزيئي polygalacturonase من العفن *Aspergillus niger* TP4 بطريقة الترحيل الكهربائي بوجود SDS



الخواص الفيزيائية للانزيم :

يوضح الجدول (5) بعض الخواص للانزيم وهي الرقم الهيدروجيني للفعالية والثبات ودرجة الحرارة المثلى وثبات الانزيم

جدول (5) بعض الخواص الفيزيائية للانزيم

الخواص	القيمة
الرقم الهيدروجيني الامثل	5
الرقم الهيدروجيني لثبات الانزيم	7.5-3.5
درجة الحرارة المثلى	50C°
الثبات الحراري للانزيم	50-25 C°

درس تأثير الرقم الهيدروجيني لوسط التفاعل بين 3-7 بفارق نصف درجة من وسط إلى آخر ولوحظ من أن الرقم الهيدروجيني الأمثل لفعالية الأنزيم هو 5 وانخفضت الفعالية بالإبتعاد عن هذه القيمة زيادة أو نقصاناً. ويأتي هذا الانخفاض في فعالية الأنزيم من تأثير الرقم الهيدروجيني لوسط التفاعل في مجاميع معينة قابلة للتأين والموجودة ضمن تركيب الأنزيم وفي المواد الأساس (37) فقد ذكر أن الرقم الهيدروجيني الأمثل لفعالية الأنزيم من عدد مختلف من المصادر الفطرية يقع بين 3.8-6.5 بينما وجد (32) أن الرقم الهيدروجيني الامثل لأنزيم Polygalacturonase لعدد آخر من المصادر الفطرية يقع ما بين 2.5-6. بينما لاحظ (19) أن الرقم الهيدروجيني الامثل لفعالية الأنزيم نفسه من *Monilla sp* هو 4.5. أما الرقم الهيدروجيني الامثل لثبات الأنزيم فقد تم تعيينها من بحضنه مدة 30 دقيقة في محاليل دائرة تراوحت أرقامها الهيدروجينية ما بين 3.5-7.5 ثم قياس فعاليته. وعبرت عن ثبات الأنزيم تجاه الأرقام الهيدروجينية المختلفة بالنسبة المنوية للفعالية المتبقية وأظهرت النتائج المبينة في الجدول أن الرقم الهيدروجيني الامثل لثبات الأنزيم تتراوح بين 4.5-7 ولوحظ احتفاظ الأنزيم بـ 42.33 % من فعاليته عند الرقم الهيدروجيني 3.5 في حين احتفظ بما يربو من 39.43 % عند الرقم الهيدروجيني 7.5 ، وقد يعزى هذا الانخفاض إلى تأثير الرقم الهيدروجيني في تغير التركيب الثانوي والثلاثي لجزئية الأنزيم وتغير هيئة الموقع الفعال وإن الرقم الهيدروجيني الأمثل لثبات الأنزيم والذي يعد معيار مهماً لتحديد ظروف تنقية الأنزيم وخصونه يتوقف على عدة عوامل منها نوع الأنزيم ومصدره (27) .

وقد وجد (31)، أن أنزيم polygalacturonase من العفن *Penicillium viridicatum* يحافظ على 90 % من فعاليته بعد حضن الأنزيم عند مدى من الأرقام الهيدروجينية تقع بين 5-8، بينما وجد (14) أن الرقم الهيدروجيني لثبات polygalacturonase من *Thermoascus aurantiacus* يتراوح بين 5.0-5.5 وأن الأنزيم يحتفظ بحوالي 33 % من فعاليته عند الرقم الهيدروجيني 9 بعد مدة حضن بلغت 24 ساعة

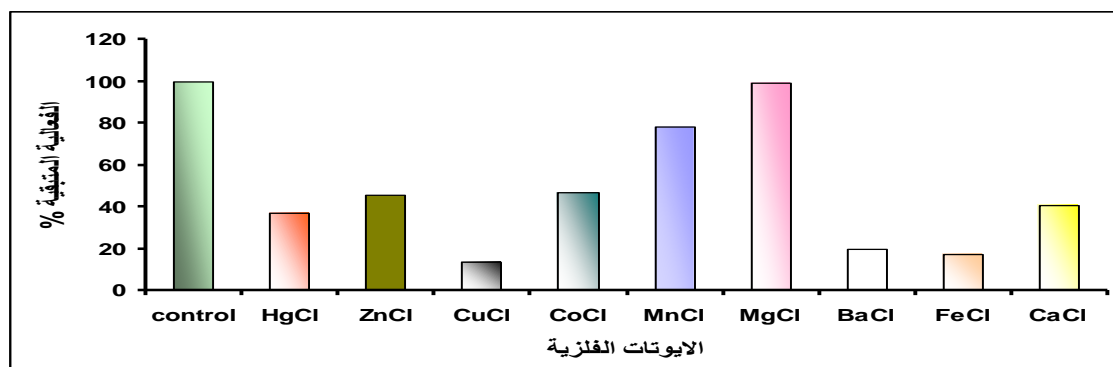
كما يوضح الجدول (7) درجة الحرارة المثلى لفعالية الانزيم التي درست بين 30-80 م°. إزداد فعالية الأنزيم مع زيادة درجة الحرارة وبلغت أقصاها عند درجة حرارة 50م° ويعزى سبب زيادة سرعة التفاعلات الأنزيمية مع ارتفاع درجة الحرارة لحد معين إلى زيادة التصادمات بين جزئيات الأنزيم والمادة الأساس نتيجة لزيادة الطاقة الحركية للجزيئات (27) فيما تسبب درجات الحرارة العالية إنخفاضاً في الفعالية بسبب إحداثها مسخاً في الأنزيم جزئياً أو كلياً جراء ما يطرأ من تغيير في تركيب الأنزيم وهيئته الفراغية وهيئة الموقع الفعال.

وتتباين درجات الحرارة المثلى لأنزيم polygalacturonase بتباين مصدر الأنزيم. فقد أشار (15,8) درجة الحرارة المثلى لأنزيم polygalacturonase المستخلص من *A. niger* و *T. reesei* و *A. sojae* هي 40 م° .

علما أن الثبات الحراري للأنزيم الذي درس بين 20-80 م° مدة 15 دقيقة وعلى الرقم الهيدروجيني الامثل لثبات الأنزيم . فقط ثبت أنه يتراوح بين 20-50 م° ، أخذت بعدها الفعالية بالانخفاض تدريجياً عند رفع درجة الحرارة إلى 60 م° . إذ احتفظ الأنزيم بحوالي 59 % من فعاليته عند الدرجة هذه ، وبحوالي 10 % عند 70 م° . ويذكر أن (34) قد وجد أن أنزيم polygalacturonase المنتج من العفن *Aspergillus niger* يحتفظ بفعاليته على درجة حرارة 35 م° ثم تبدأ الفعالية بالتدهور مع ارتفاع درجة الحرارة عن 40 م° حيث يفقد الأنزيم 45% من فعاليته ، بينما وجد (28) أن الأنزيم endopolygalacturonase من العفن *Aspergillus giganteus* يفقد 50% من فعاليته على درجة حرارة 50 م° . في حين تسببت تعريض الأنزيم لدرجة حرارة 65 م° لمدة 5 دقائق إلى دنثرة سريعة للأنزيم مع احتفاظه بنسبة فعالية تصل إلى 9.5 % (21) كما تمت دراسة تأثير بعض الأيونات الفلزية في فعالية الأنزيم: إذ لوحظ (شكل 7) أنخفاض فعالية الأنزيم جراء حضنه مع كلوريد النحاس وكلوريد الحديد وكلوريد الباريوم وبتركيز 10 ملي مولار بيد أن أعلى مستوى للتثبيط ظهر بتأثير كلوريد النحاس فقد ثبت الأنزيم بنسبة 87 % ، بينما لوحظ أن أيونات الكوبلت والخارصين والمنغنيز تسبب تثبيطاً بدرجات متفاوتة بتركيز 10 مولار. أما كلويد المغنيسيوم فلم يلاحظ لها أي تأثير تثبيطي بتركيز 10 ملي مولر. فقد ذكر (25) ، أن أيونات الفضة والمنغنيز تعمل على زيادة فعالية أنزيم Polygalacturonase بدرجات متفاوتة بتركيز 1 ملي مولار ولاحظ (12) أن أيونات الكالسيوم والمنغنيز تعمل على تثبيط فعالية الأنزيم المستحصل عليه من *S. sclerotiorum* . وجد (22). أن أيونات المغنيسيوم والكالسيوم تسبب تثبيطاً في فعالية Polygalacturonase بدرجات متفاوتة فقد كانت نسبة تثبيط لايون الكالسيوم 12 % بينما كانت نسبة التثبيط لايون المغنيسيوم 33 % ، كما وجد (16) أن لايونات ثنائية التكافؤ عند تركيز 1 ملي مولار تأثير مثبت وبدرجات متفاوتة على فعالية أنزيم Polygalacturonase من عفن

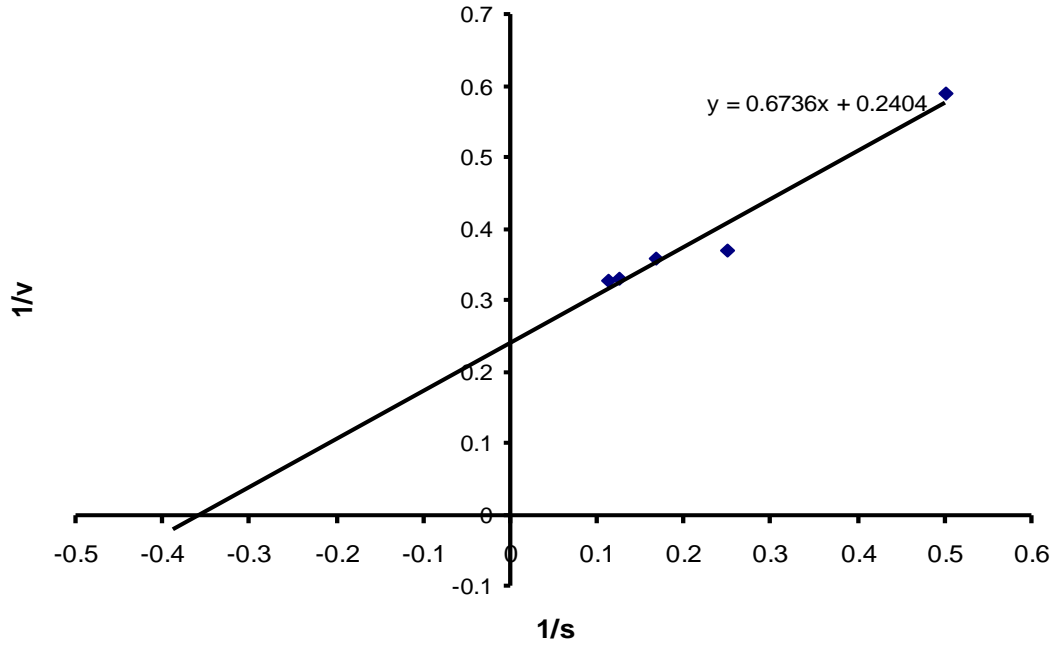
*Trichoderma harzianum* ماعدا أيون الزئبق فقط ثبت كامل الفعالية ، كما تم تسجيل تأثير مشابه لعد من الأيونات في فعالية أنزيم Polygalacturonase من بكتريا *Bacillus* حيث وجد (10) أن أيونات  $Zn^{+2}$  ،  $Ni^{+2}$  ،  $Cu^{+2}$  فعلاً مثبباً تجاه الأنزيم Polygalacturonase ، ولأحظ (25) ان فعالية أنزيم Endopolygalacturonase من عفن *Mucor*

*rouxii* تزداد بفعل  $Mn^{+2}$  مقارنة بالأيونات ثنائية التكافؤ الأخرى مثل  $Co^{+2}$ ،  $Mg^{+2}$ ،  $Cu^{+2}$ ،  $Fe^{+2}$  في حين يحفز كلوريد الزنك زيادة فعالية الأنزيم من العفن *Aspergillus niger* بمقدار 3.4 مرة (26). في حين لاحظ (35) انخفاض في فعالية أنزيم Polygalacturonase بنسبة 5-15% عند إضافة أملاح  $Mn^{+2}$ ،  $Co^{+2}$ ،  $Mg^{+2}$  الى محلول التفاعل، بينما تسببت الاملاح ثنائية التكافؤ  $Zn^{+2}$ ،  $Fe^{+2}$  في انخفاض الفعالية بنسبة 27-31% بتركيز 1ملى مولار

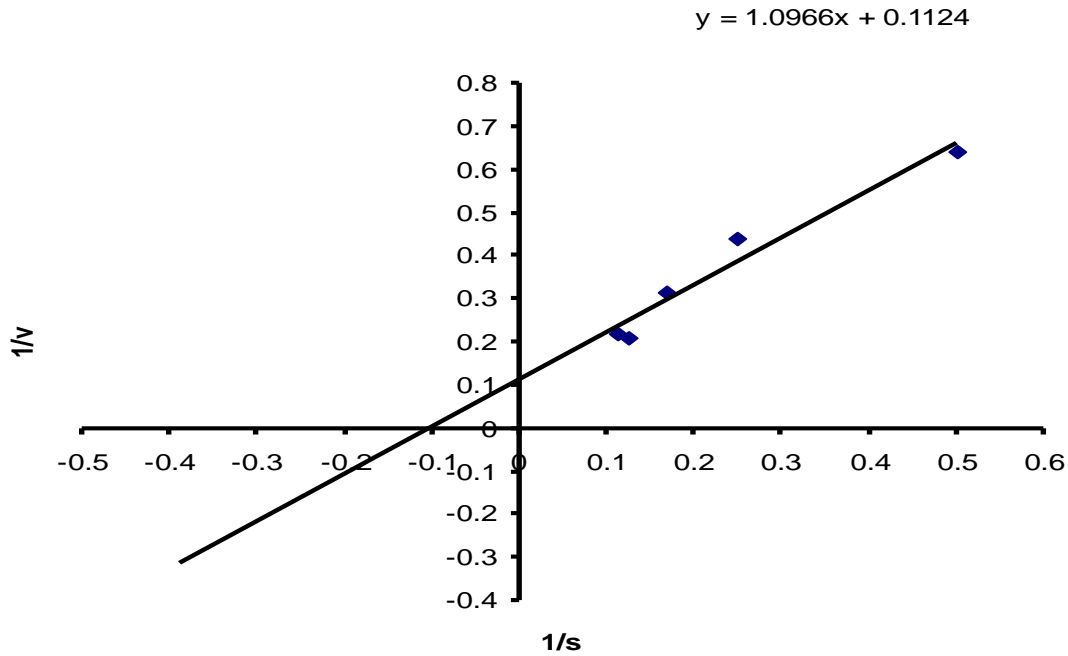


شكل (7) تأثير الأيونات الفلزية في أنزيم Polygalacturonase المنتج من العفن *Aspergillus niger* TP4

في حين يوضح الشكل (8)، (9) قيم الثوابت الحركية للأنزيم المنقى المنتج في هذه الدراسة وهي ثابت ميكالس  $K_m$  والسرعة القصوى  $V_{max}$  تجاه مادتين أساسيتين هما بكتين التفاح وحمض الكالاكتيرونك المتعدد والتي استخرجت من رسم العلاقة بين سرعة التفاعل وتراكيز المواد الأساس المذكورة باستخدام طريقة Lineweaver-Buk plot. ويتبين من الشكل المذكور أن ثابت ميكالس تجاه حامض الكالاكتيرونك المتعدد يبلغ 2.8 ملغم/مليتر وهو أوطأ من ثابت ميكالس تجاه بكتين التفاح البالغ 9.8 ملغم/مليتر، مما يدل على الألفة العالية للأنزيم للارتباط بحامض الكالاكتيرونك المتعدد أما قيمة  $V_{max}$  للأنزيم باستخدام المادة الأساس حامض الكالاكتيرونك المتعدد وبكتين التفاح فكانت 4.89 و 9.27 مايكرومول/دقيقة وعلى التوالي، وقد ذكرت المصادر ثابت ميكالس للأنزيم Polygalacturonase بقيم مختلفة ولعل ذلك يعود إلى مصدر الأنزيم وظروف التجربة فقد وجد (6) إن قيمة  $K_m$  و  $V_{max}$  للأنزيم Polygalacturonase المستخلص من عفن *Aspergillus niger* (SA6) كانت 2.74 ملغم/مليتر، في حين وجد (8) أن قيمة ثابت ميكالس لنفس الأنزيم كانت 0.8 ملغم/مليتر ووجد (32) أن قيمة  $K_m$  و  $V_{max}$  للأنزيم Polygalacturonase من عفن *Fusarium moniliforme* كانت 0.12 ملغم/مليتر و 111.1 مايكرومولار/دقيقة. وذكر (16) Mohamed et al. أن ثابت ميكالس والسرعة القصوى للأنزيم polygalacturonase من العزلة *Trichoderma harzianum* بلغت 1.42 ملغم/مليتر و 0.66 مايكرومول/دقيقة. إن تباين قيم الثوابت الحركية لا يعود إلى نوع الأنزيم ومصدره فحسب وإنما إلى ظروف تقدير الفعالية أيضا عند استخدام الأنزيم من المصدر ذاته كالرقم الهيدروجيني ودرجة حرارة التفاعل فضلاً على نوع الدارئ وقوته الأيونية مع اختلاف في الطرائق المستخدمة عند رسم المنحنيات للحصول على قيم هذا الثابت.



شكل (9) منحنى Lineweaver-Burk لتقدير ثابت ميكالس ( $K_m$ ) والسرعة القصوى ( $V_{max}$ ) لأنزيم polygalacturonase اتجاه مادة التفاعل حامض الكالاكتيورونيك المتعدد

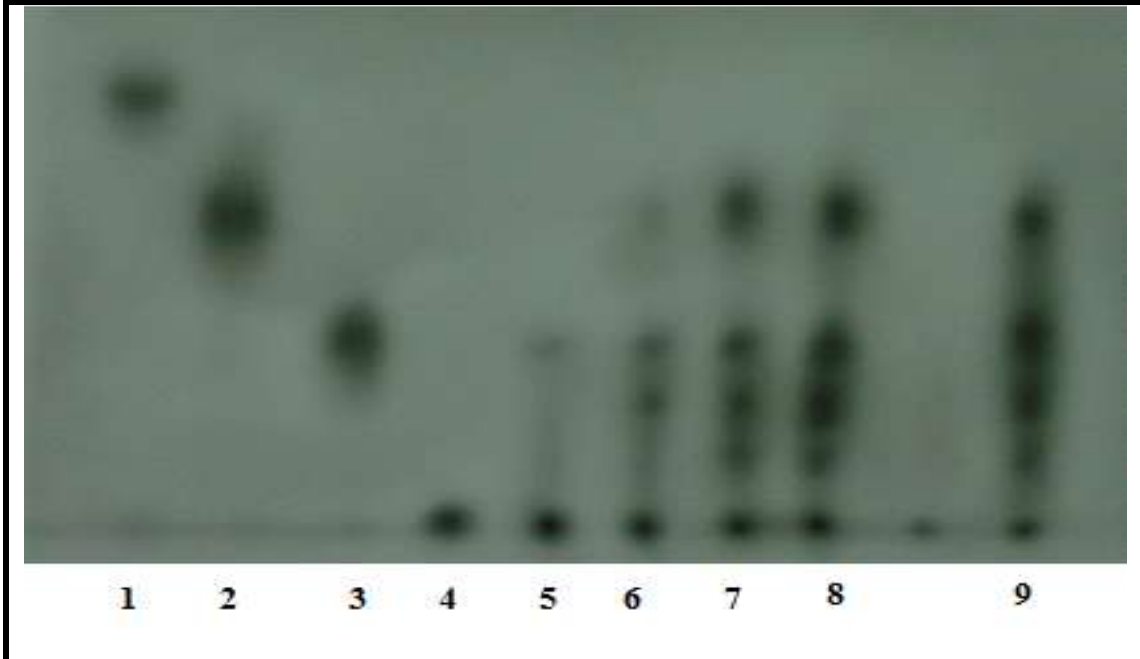


شكل (10): منحنى Lineweaver-Burk لتقدير ثابت ميكالس ( $K_m$ ) والسرعة القصوى ( $V_{max}$ ) لأنزيم polygalacturonase تجاه مادة التفاعل بكتين التفاح

كما أتمت طريقة كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة TLC للتعرف على أسلوب تحليل أنزيم Polygalacturonase لمادته الأساس المتمثلة بحامض الكالاكتيورونيك المتعدد فيما إذا كان التحليل طرفياً بمعنى أنه يحلل الحامض المذكور من الأطراف مع تكوين حامض الكالاكتيورونيك الأحادي أو الثنائي ومثل هذه الأنزيمات تسمى Exopolygalacturonase أو أنه يقوم بكسر الأواصر بين وحدات المادة الأساسية بطريقة عشوائية ومن داخل الجزيئة، وهذا النوع من الأنزيمات تسمى

#### Endopolygalacturonase

ويلاحظ من الشكل (11) أن الأنزيم يحلل المادة الأساس بطريقة عشوائية، إذ يلاحظ أن كمية نواتج التحلل تتوضح بعد مرور ساعة تزداد مع إطالة زمن التفاعل الأنزيمي و تشتمل على حامض الكالاكتيورونيك المتعدد وبأطوال مختلفة مع ظهور كميات محدودة من حامض الكالاكتيورونيك الثنائي بعد مرور ساعة واحدة على التفاعل . بينما يخلو محلول التفاعل من الوحدات الأساسية المتمثلة بحامض الكالاكتيورونيك الأحادية وتدل النتائج هذه ، أن الأنزيم من النوع Endopolygalacturonase . ويذكر أن هذه الطريقة قد أتمتت من قبل عدد من الباحثين للغرض نفسه ( 38).



شكل (11) : عمل أنزيم polygalacturonase المنتج من العفن *Aspergillus niger* TP4

- 1 - محلول mono-galacturonic acid
- 2 - محلول di-galacturonic acid
- 3 - محلول tri-galacturonic acid
- 4 - نواتج التحلل الأنزيمي عند وقت الصفر
- 5 - نواتج التحلل بعد مرور 30 دقيقة
- 6 - نواتج التحلل بعد مرور 60 دقيقة
- 7 - نواتج التحلل بعد مرور 10 ساعات
- 8 - نواتج التحلل بعد مرور 20 ساعة
- 9 - نواتج التحلل بعد مرور 48 ساعة

المصادر

- 1- محي الدين ،محمد عمر وجيجان،رقيباء علي(2013) إنتاج أنزيم polygalacturonase من العفن *Aspergillus niger* المتحمل للحرارة ١/٠-عزل وغريبله الأعفان المتحملة للحرارة والمنتجة للأنزيم وتشخيص العزلة الأكثر إنتاجاً.مجلة العلوم الزراعية العراقية.44 (1) :106-113 .
- 2- محي الدين ،محمد عمر وجيجان،رقيباء علي(2013) إنتاج أنزيم polygalacturonase من العفن *Aspergillus niger* المتحمل للحرارة 2- تعيين الظروف المثلى لإنتاج الأنزيم بطريقة تخمرات الحالة الصلبة .مجلة العلوم الزراعية العراقية.44(1) :97-105 .
- 3- الشيباني ، علي عبد اللطيف (١٩٨٥). فعالية الانزيمات البكتينية في التمرور وتنقية ودارسة صفات انزيم بولي جالاكتيورونيز من صنف التمر الحلاوي. اطروحة ماجستير.كلية الزراعة . جامعة البصرة
- 4-Benkova,L.and Slezarik,A. 1966 Isolation of extracellular pectolytic enzymes produced by *Aspergillus niger*. Coollection Chechoslov Commun.,31:122-129.
- 5-Biggs,A.;El-Kholi,M.; El-Neshawy,S. and Nikerson,R. 1997plant Dis,81:399- 404.
- 6-Buga, M.; Ibrahim,S. and Nok,U 2010 Partially purified polygalacturonase from *Aspergillus niger*(SA6)African Journal of Biotechnology. 9(52):8944-8954.
- 7-Chun-hui, Z.; Zu-ming, L.;Xia,P.;Yue,J.; Hong, Z.and Zhi, B. 2009 Separation ,Purification and characterization of three Endo-Polygalacturonases from a Newly isolated *Penicillium oxalicum*. The Chinese Journal of process Engineering, 9(2):243-249.
- 8-Fahmy,A.; El-beih,F. ; Mohamed,S. Abdel-Gany,S. and Abd-Elbaky 2008. Purification and characterization of an exo-polygalacturonase from *Aspergillus niger*. Appl. Biochem. Biotechnol., 149:205-217.
- 9-Kaur,G.;Kumar S.,and Satyanarayana,T.2004 Production characterizationand application of a thermostable polygalacturonase of a thermophilic mould *Sporotrichum thermophile* Apinis, Bioresour. Technol. 94 239–243.
- 10-Koboyashi ,T.; Higaki ,N.; Yajima, N.; Suzumatsu ,A.; Haghihara, H. and Kawai S. 2001 Purification and properties of a, galacturonic acid releasing exopolygalacturonase from a strain of Bacillus. Biosci Biotechnol Biochem 2001;65:842–7.
- 11-Kornberg, A. 1990.Why purify enzymes. In .Methods in Enzymology. Academic press. New York.1-5.
- 12-Mohamed, S.A., Christensin T. and Mikkelsen, J.2003.New polygalactourinases from *Trichoderma reesei*: characterization and their specificities to partially methylated and acetylated pectins. Carbohydr. Res.,338: 515-524.
- 13-Manachini,P.;Fortina,M.and Parini,C. 1987 Purification and properties of an endopolygalacturonase produced by *Rhizopus stolonifer*. Biotechnol. Lett.,9:219-224.
- 14-Martins, E;Silva, D.; Leite, R. and Gomes ,E. 2007 Purification and characterization of polygalacturonase produced by thermophilic *Thermoascus aurantiacus* CBMAI-756 in submerged fermentation. Antonie VanLeeuwenhoek, 91:921-299.
- 15-Mohsen S.M; Bazaraa W.A. and Doukani K.2009.Putification and characterization of *Aspergillus niger* U-86 polygalacturonase and its use in Clarification of pomegranate and grape juices.,805-817.
- 16-Mohamed ,S.; Abdulrahman ,L.;Al-Malki and Kumosani,T.2009 Characterization of a Polygalacturonase from *Trichoderma harzianum* Grown on Citrus Peel with Application for Apple Juice. Australian Journal of Basic and Applied Sciences, 3(3): 2770-2777
- 17-Mondal ,k.;Mehta ,R. and Gupta, M.N.2004.Affinity precipitation of *Aspergillus niger* pectinase by microwave-treated alginate. Protein expression and purification, 33:104-109.
- 18-Nakkeeran E; Subramanian R. and Kumar S.2010.Purification of polygalacturonase from solid-state cultures of *Aspergillus carbonarius*, 109(2):101-106.
- 19-Natalla M,Simone RDS, Roberto DS, Eleni G. 2004.Pectinase Production by Fungal Strains in Solid State Fermentation Using Agroindustrial Bio-product. Braz. Arch. Biol. Technol.47(5): p. 5.
- 20-Patil ,N.P. and chaudhari ,B.L. 2010 Production and purification of pectinase by soil isolate penicillium sp and search for better agro-residue for its SSf. Recent Research in science and technology,2(7):36-42.

- 21-pedrolli ,D.B.; Monteiro, A.C.,and Gomes ,E.2009Pectin and pectinases: Production, Characterization and industrial application of Microbial pectinolytic Enzymes. The open Biotechnology Journal.3:9-18.
- 22-Rasheedha Banu,A; Kalpana Devi,M; Gnanaprabhal,G.; Pradeep,B. and Palaniswamy ,M. 2010 Production and characterization of pectinase enzyme from *Penicillium chrysogenum*. Indian Journal of Science and Technology.3(4) 0974- 684
- 23-Reymond, D. and Phaff , H. 1965. Purification and certain properties of avocado polygalacturonase.J. Food Sci., 30:266-273.
- 24-Roy ,I;Jain ,S.; Teotia, S. and Gupta ,M. 2004.Evaluation of Microbeads of calcium Alginate as a Fluidized bed Medium for Affinity chromatography of *Aspergillus niger* pectinase. Biotechnol. Prog., 20:1490-1495.
- 25-Saad ,N.; Briand ,M.; Gardarin, C. ;Briand, Y. and Michaud, P. 2003 Production, purification and characterization of an endopolygalacturonase from *Mucor rouxii* NRRL1894. Elsevier Inc.:1-6
- 26-Sakamoto,T;Bonnin,E;Quemener,J and Thibault,F.2002Purification and characterization of two exopolygalacturonase from *Aspergillus niger* able to degrade xylogalacturonan and acetylated homogalacturonan Biochim.Biophys.Acta.1572:10-18
- 27-Segel H. 1976. Biochemical calculations. John wiley and sons.canada.
- 28-Semenova ,M.; Grishutin ,S.; Gusakov, A.,Okunev, O. and Sinitsyn, A. 2003.Isolation and properties of pectin-ases from the fungus *Aspergillus japonicus*. Biochem. 68(5):559-569.
- 29-Sharma, A.; Mondal ,K. and Gupta ,M.N2003.Separation of enzymes by sequential macroaffinity ligand –facilitated three phase partitioning. ,J.Chromatogr. 995:127-134.
- 30-Sharma ,N.R.; Sasankan, A.; Singh, A. and Soni, Giridhar 2011. Production of polygalacturonase and pectin Methyl Esterase from Agrowaste by using various isolates of *Aspergillus niger*. Insight Microbiology.1(1):1-7
- 31-Silva ,D., Martins, E. S., Da Silva, R. and Gomes, E. 2002 Pectinase production by *Penicillium viridicatum* RFC3 by solid state fermentationusing agricultural wastes and agro-industrial byproducts. Braz. J. Microbiol., 33:318-324.
- 32-Suryakant, K.;P. Aditi; and Kunar ,A. 2001 Active site characterization of the single Endopolygalacturonase produced by *Fusarium moniforme* NCIM1276.Eur.J. Biochem.258:832-840.
- 33-Tari, C., N.; Dogan, N. and Gogus,k 2008 Biochemical and thermal characterization of crude exopolygalacturonase produced by *Aspergillus sojae*. Food Chem., 111: 824-829.
- 34-Teng-Guo, C.; Ming Xue ,W.; Bao Chen, T.; Han Deing ,W. and Fan Rao, P. 2002. Purification and partial characterization of an endopolygalacturonase from *Aspergillus niger*. J. Food Biochem., 26(3):253-265
- 35-Thakur, A.; Pahwa,R.; Singh,S., and Gupta,R.2010.Production, Purification, and Characterization of Polygalacturonase from *Mucor circinelloides* ITCC 6025
- 36-Wayne, M.; Ivana, V.; Verneta, L.; Wesley, M.; Bruce, D.; Wojciech, J. and William,S.2010 Purification and Biochemical Characterization of Polygalacturonase Produced by *Penicillium expansum* During Postharvest Decay of'Anjou'Pear.Biochemistry and Cell Biology Biochemistry,100:42-48.
- 37-Whitaker,J.1970 Protease of *endothia parasitica*. Methods in enzymology.(19). Academic press. New York.
- 38-Zhang, J.; Bruton, B. and Biles,C. 1999 *Fusarium solani* endo Polygalacturonase from decayed muskmelon fruit:Purification and characterization. Physiological and Molecular plant pathology, 54:171-186.