

تنقية وتوصيف انزيم البروتيز من نوى تمر الزهدي *Phoenix dactylifera L.*

عصام فاضل الجميلي\* فريال حياوي محمد الشكري\*\* مآرب نزيه رشيد\*

تاريخ قبول النشر 6 / 3 / 2009

## الخلاصة

تعد البروتيازات (E.C. 3.4.21) من الانزيمات المنتشرة انتشارا واسعا في الطبيعة إذ تتواجد في خلايا الحيوانات والنباتات والاحياء المجهرية ، ونظرا للاهمية الصناعية المتزايدة لهذه الانزيمات ولما تحتويه بذور معظم النباتات منها نوى التمر من مستوى عالي من هذه الانزيمات فقد هدفت هذه الدراسة الى :- تنقية البروتيز المستخلص من نوى تمر الزهدي *Phoenix dactylifera L.* بطريقة تضمنت عدة خطوات شملت التركيز بكبريتات الامونيوم بنسبة اشباع (75%) مع اجراء عملية الديليزة باستخدام داري فوسفات الصوديوم بتركيز 80 ملي مولار ورقم هيدروجيني 7.5 وبلغت الفعالية النوعية للانزيم 407.62 وحدة / ملغم بروتين . بعد ذلك مرر الناتج خلال عمود التبادل الايوني ثنائي اثيل امينو ايثل سليولوز -DEAE cellulose ثم الترشيح الهلامي على عمود سيفاكريل S-200 ، وكانت الفعالية النوعية للانزيم المنقى 1873.49 وحدة / ملغم بروتين ، اما عدد مرات التنقية للانزيم المنقى فكانت 22.99 مرة وبحصيلة انزيمية %58.42 .

بلغ الوزن الجزيئي للبروتيز المنقى والمقدر بطريقة الترشيح الهلامي باستخدام عمود سيفاكريل S-200 ( 25118 دالتون) . كما تم تعيين درجة الحرارة المثلى للبروتيز المنقى من نوى تمر الزهدي ، اظهر الانزيم اعلى فعالية عند درجة حرارة 35 م ولمدة 15 دقيقة في محلول داري فوسفات الصوديوم ذي رقم هيدروجيني 7.5 ، كما اظهر الانزيم ثباتا عند درجة حرارة 45 م لمدة 15 دقيقة . كذلك كان الانزيم ثابتا عند رقم هيدروجيني 8.5 لمدة 15 دقيقة ، اما الرقم الهيدروجيني للفعالية فكان عند 7.5 .

الكلمات المفتاحية : انزيم البروتيز ، نوى تمر الزهدي ، تنقية وتوصيف البروتيز النباتي

## المقدمة:

تنتشر البروتيازات ذات الفعالية البيولوجية كالكتينازات والانزيمات ومثبطات البروتيز في الطبيعة انتشارا واسعا خاصة في بذور النباتات سواء ذات الفلقة الواحدة او من ذوات الفلقتين فضلا عن وجودها في اجزاء اخرى من النباتات كالجذور ، الا انه يعتقد ان لها وظيفة دفاعية ضد الافات [1].

تم تصنيف البروتيازات (E.C.3.4.21) ضمن مجموعة انزيمات التحلل المائي (Hydrolases) ، إذ تحفز تحلل الاصرة البيبتيدية للبروتيازات في مواقع مختلفة وتحت ظروف مختلفة. وتوجد انزيمات البروتيز بكثرة في الطبيعة وفي مصادر مختلفة. وقد اكدت الدراسات وجود هذه الانزيمات في النباتات والحيوانات وفي الاحياء المجهرية المختلفة [3,2]. تم استخلاص وتنقية البروتيازات المعدنية من بذور نبات الحنطة السوداء (*Fagopyrum esculentum*) وبعدها مرات 1000 مرة كما قدر الوزن الجزيئي للبروتيازات بطريقتي الترشيح الكهربائي بوجود SDS فكان (34000 دالتن) و بطريقة الترشيح الهلامي فكان (39000) دالتن [4] ، لقد تم انتاج وتنقية انزيم البروتيز من فطر *A. oryzae* بخطوة واحدة وذلك بمراره على عمود مبادل ثنائي اثيل امينو ايثل

سليولوز DEAE-cellulose الموازن بمحلول داري الترس برقم هيدروجيني 7.5 واسترداداه بواسطة تدرج خطي من كلوريد الصوديوم [5]. كما تتشابه خطوات تنقية البروتيازات المنتجة من انواع مختلفة سواء كانت من النباتات او الاحياء المجهرية [6]،

ففي تنقية البروتيز المنتج من احدى سلالات *A. niger* المطفرة ، تم ترسيب الانزيم باضافة كبريتات الامونيوم ثم اجريت خطوتان للتبادل الايوني بعدها مرر على عمود الهيدروكسيد ايتايت ثم الترشيح الهلامي باستعمال الهلام Bio-gelP-150 [7]. قام Grzywnowicz and Lobarzewski [8] بتنقية البروتيز من خمسة مصادر مايكروبية ومصدر واحد نباتي باستخدام خطوة واحدة هي كروماتوغرافيا الالفة باستخدام Keration controlled-pore glass. هدفت الدراسة الحالية الى محاولة الكشف عن محتوى نوى صنف الزهدي من الانزيمات وخصوصا انزيم البروتيز ذات الفعالية البيولوجية واستخلاصها وتنقيته.

\*معهد الهندسة الوراثية والتنقية الاحيائية للدراسات العليا / جامعة بغداد

\*\*معهد اعداد المعلمات / تربية الكرخ الثانية

**المواد وطرائق العمل:**

**استخلاص انزيم البروتيز من نوى صنّف الزهدي:**

اتبعت الطريقة التي تم وصفها من قبل Al-Shikirhy [9] في استخلاص انزيم البروتيز من نوى تمر الزهدي وذلك بوزن 5 غرام من مسحوق نوى تمر الزهدي المطحون واذيف اليه 25 مليلتر من محلول دارئ فوسفات البوتاسيوم بتركيز 0.25 مولار ورقم هيدروجيني 8 ، تم التحريك على المحرك المغناطيسي لمدة 15 دقيقة ثم تركت مدة 4 ساعات بدون تحريك بدرجة حرارة 4 م . نبذ المزيج بسرعة 4000xg لمدة 20 دقيقة بدرجة حرارة 4 م ورشح الرائق خلال الصوف الزجاجي . استعمل الرائق في تقدير الفعالية الانزيمية وتركيز البروتين لحساب الفعالية النوعية .

**تقدير فعالية البروتيز :**

اتبعت الطريقة الواردة من قبل Murachi [10] في تقدير فعالية البروتيز وباستخدام 0.5% كازين كمادة اساس وتعرف وحدة الفعالية بانها كمية الانزيم التي تسبب زيادة في الامتصاص الضوئي على الطول الموجي 280 نانوميتر مقدارها 0.01 في الدقيقة تحت الظروف القياسية .

كما تم تقدير البروتين وفق طريقة برادفورد الموصوفة من قبل Bradford [11] في تعيين تركيز البروتين في المستخلص الخام والمنقاة .

**تركيز الانزيم باستخدام كبريتات الامونيوم**

تم ترسيب الانزيم بواسطة بلورات كبريتات الامونيوم بنسبة اشباع (75%) ، فصل الراسب في جهاز النبذ المركزي المبرد بسرعة 10000xg ولمدة 20 دقيقة . اهلل الرائق واذيب الراسب في كمية صغيرة من محلول دارئ الفوسفات بتركيز 20 ملي مولار ورقم هيدروجيني 8 واجريت عملية النبذ في حبال دارئ الفوسفات نفسه للتخلص من بقايا كبريتات الامونيوم ، وتم تقدير الفعالية الانزيمية وقياس تركيز البروتين كما في الفقرة اعلاه ، في كل من الراسب المركز .

**كروماتوغرافي التبادل الايوني****تحضير عمود التبادل الايوني :**

حضر المبادل الايوني ثنائي اثيل امينواتيل سليولوز DEAE- Cellulose حسب تعليمات الشركة المجهزة ( Whatman ) وعيّن المبادل في عمود زجاجي ليعطي ابعادا (3.5 × 25 ) سم واجريت عملية الموازنة ( Equilibration ) لعمود المبادل بواسطة محلول دارئ الفوسفات بتركيز 20 ملي مولار ورقم هيدروجيني 7.5 حتى اليوم التالي بسرعة جريان 60 مليلتر / ساعة .

**أضافة الانموذج :**

مرر المحلول الانزيمي المذبذ (20) مليلتر على سطح العمود بهدوء وغسل العمود بالمحلول الدارئ فوسفات بتركيز 20 ملي مولار ورقم هيدروجيني

7.5 لانزال البروتينات غير المرتبطة وجمعت الاجزاء المتدفقة من العمود بمعدل 5 مليلتر/ أنبوب ، تم استرداد الانزيم من العمود باستخدام تدرج ملحي خطي من محلول منظم الفوسفات بتركيز 20 ملي مولار ورقم هيدروجيني 7.5 مضاف له 0.5 مولار من كلوريد الصوديوم برقم هيدروجيني 7.5 وتم متابعة البروتين في الاجزاء التي جمعت وذلك بقياس الامتصاص الضوئي لها عند طول موجي 280 نانومتر . قيست الفعالية الانزيمية في الاجزاء ورسم منحنى لعدد الاجزاء المنفصلة ازاء كل من الامتصاصية للبروتين ( 280 نانو متر ) والفعالية الانزيمية ( وحدة / مليلتر ) ، ثم جمعت الاجزاء القريبة من ذروة منحنى الفعالية وقدرت الفعالية الانزيمية وتركيز البروتين فيها .

**كروماتوغرافيا الترشيح الهلامي على عمود السيفاكريل S-200:Sephacryl**

تم تحضير عمود الترشيح الهلامي حسب التعليمات المبينة من شركة Pharmacia Fine Chemical المجهزة لهلام S-200 ، ثم عيّن في عمود زجاجي ليعطي هلاما بابعاد ( 70 × 2.5 سم ) وتمت موازنة المحلول دارئ فوسفات بتركيز 0.2 مولار ورقم هيدروجيني 7.5 وبسرعة جريان 30 مليلتر / ساعة .

**اضافة الانموذج :**

مرر محلول الانموذج الانزيمي المركز بواسطة السكروز الجاف الذي تم الحصول عليه بالخطوة السابقة على سطح العمود بمقدار 2 مليلتر من المحلول الانزيمي المركز ، وبشكل تدريجي على جدار العمود الداخلي بالقرب من سطح الهلام ، ثم اجريت عملية الاسترداد بمحلول الموازنة نفسه ثم جمعت الاجزاء بواقع 3 مليلتر/ انبوب بسرعة جريان 30 مليلتر / ساعة ، قيس امتصاص الضوء على طول موجي 280 نانوميتر للاجزاء المستردة ، وتمت متابعة الاجزاء التي اعطت فعالية انزيمية ضمن القمة الواحدة وحسبت الفعالية الانزيمية وتركيز البروتين للانزيم المنقى كما جاء في الفقرة اعلاه ، ثم رسمت العلاقة بين رقم الانبوب ازاء كل من الامتصاصية والفعالية النوعية للانزيم بعدها تم تجميع محتويات الانابيب التي تظهر فعالية نوعية عالية تم تركيزها وازافتها على عمود السيفاكريل S-200 مرة ثانية واستخدمت لاجزاء الاختبارات الخاصة لتوصيف الانزيم المنقى .

**تعيين درجة الحرارة المثلى لفعالية الانزيم:**

حضر 200 مايكرو لتر من دارئ الفوسفات بتركيز 20 ملي مولار ورقم هيدروجيني 7.5 و 100 مايكرو لتر محلول التفاعل الكازين بدرجات حرارية مختلفة تراوحت من 20-90 م لمدة 15 دقيقة ثم اضيف له 10 مايكرو لتر من محلول الانزيم المنقى

سبقت عملية التبادل الأيوني عملية التناقد الغشائي (الديزة) للمستخلص الأنيوني المركز حيال المحلول دارئ فوسفات البوتاسيوم بتركيز 80 ملي مولار ورقم هيدروجيني 7.5 .

أجريت كروماتوغرافيا التبادل الأيوني كخطوة ثانية في عملية التنقية باستخدام المبادل الأيوني DEAE-Cellulose وهو من المبادلات السالبة الشحنة (Anion-exchanger). يثبت الرقم الهيدروجيني والتركيز الأيوني الأمثل لدارئ فوسفات البوتاسيوم بتركيز 80 ملي مولار ورقم هيدروجيني 7.5 ، وعند هذا الرقم يتم ارتباط بروتين انزيم البروتينيز مع هلام العمود ويسترد الانزيم بعد ذلك بفعل محلول متدرج ملحي ، ومن المعروف ان البروتينات التي تحمل شحنات على سطحها تزداد قدرتها على الامصاص على الاسطح ذات الشحنة المعاكسة وقد تكون من الشد بحيث يصعب فصلها [12] . لذا فان زيادة تركيز الملح في دارئ الاسترداد يساعد في عملية فصل البروتين. تعد طريقة المبادل الأيوني من الطرائق الملائمة في الفصل إذ يمكن بواسطتها تميز نوعين من البروتينات .

أضيف محلول الانزيم المذبل الى عمود المبادل الأيوني واستردت البروتينات باستخدام تدرج ملحي لكلوريد الصوديوم بتركيز (0.5-0 مولار) ، تم تحديد الاجزاء الحاوية على انزيم اليوريز واستبعدت الاجزاء البروتينية الاخرى .

أظهرت النتائج الموضحة في ( الشكل 1) أن هنالك عدة قمم بروتينية في الاجزاء المستردة من المبادل ، إلا أن الفعالية الانزيمية تركزت في قمة واحدة فقط والتي تمثلت في الانابيب (21- 25) والمستردة بتدرج ملحي خطي من كلوريد الصوديوم (0.5-0) مولار ، ونستنتج من ذلك ان معظم فعالية انزيم اليوريز تقع في الاجزاء المستردة مما يدل على انه يحمل شحنة سالبة في الظروف المستخدمة جعله يرتبط بالمبادل .

وترك لمدة 15 دقيقة أخرى بالدرجات الحرارية نفسها ثم أوقف التفاعل وقدرت الفعالية الانزيمية .

#### تعيين الثبات الحراري للانزيم :

حضن محلول الانزيم المنقى في حمام مائي بدرجات حرارية مختلفة تراوحت من (20- 90) ° م ولمدة 15 دقيقة ثم نقلت الانابيب الحاوية على محلول الانزيم الى حمام ثلجي بعدها نقلت الى حمام مائي بدرجة حرارة 37 ° م وضيف اليها محلول التفاعل الكازين ودارئ الفوسفات بتركيز 20 ملي مولار المحضرة وحضنت لمدة 15 دقيقة ثم أوقف التفاعل وقدرت الفعالية الانزيمية .

#### تعيين الرقم الهيدروجيني الأمثل لفعالية وثبات الانزيم

استعمل محلول دارئ خلات الصوديوم بتركيز 0.2 مولار بالارقام الهيدروجينية 4 و 4.5 و 5 و 5.5 و 6 ومحلول دارئ الفوسفات بتركيز 0.2 مولار وارقام هيدروجينية 6.5 - 9 ، ثم قدرت فعالية البروتينيز المتبقية . اما تقدير الرقم الهيدروجيني الأمثل للفعالية فقد قدرت الفعالية الانزيم المنقى في ارقام هيدروجينية (4-9) بدرجة حرارة 30 ° م لمدة 15 دقيقة باستخدام محلول مادة الاساس الكازين .

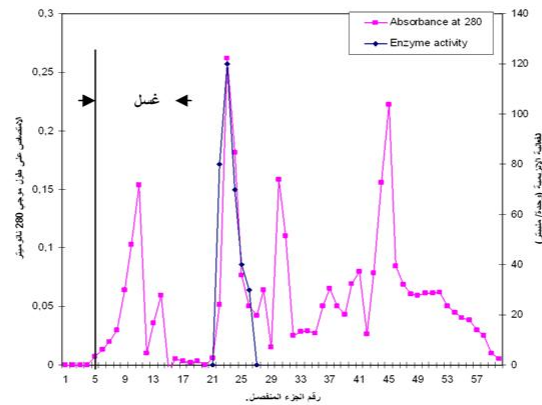
#### النتائج والمناقشة:

اجريت سلسلة من التجارب لتحديد التسلسل الامثل لخطوات تنقية انزيم اليوريز من نوى تمر الزهدي بغية تنقيته ودراسة صفاته .

بينت النتائج بان افضل نسبة اشباع بكبريتات الامونيوم كانت 75% ، إذ اعطت اعلى فعالية نوعية 407.62 وحدة / ملغم بروتين (جدول 1) ، وقد اهتمت الدراسات باستخدام كبريتات الامونيوم او المذيبات العضوية في عملية ترسيب الانزيم وتعد خطوة من خطوات التنقية لما لها دور في تركيز النموذج والتخلص من بعض البروتينات الملوثة للانزيم المراد تنقيته .

#### جدول (1) : تنقية انزيم البروتينيز المستخلص من نوى تمر الزهدي .

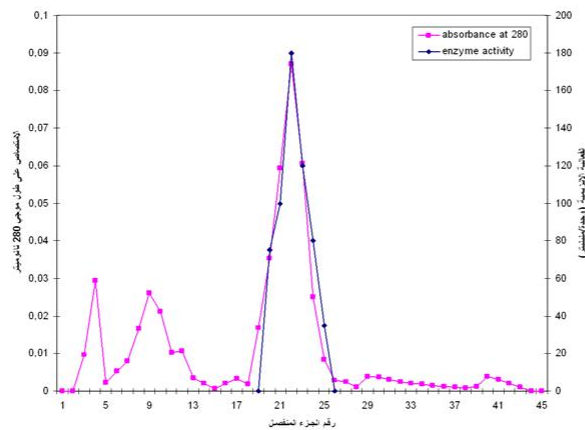
| الخطوة  | الحجم (ملييلتر) | الفعالية الانزيمية (وحدة / مل) | البروتين (ملغم / مل) | الفعالية النوعية (وحدة/ملغم) | الفعالية الكلية (وحدة) | عدد مرات التنقية | الحصولية الانزيمية (%) |
|---|-----------------|--------------------------------|----------------------|------------------------------|------------------------|------------------|------------------------|
| المستخلص الخام                                    | 25              | 275.80                         | 3.384                | 81.50                        | 6895                   | 1                | 100                    |
| الترسيب كبريتات الامونيوم ( نسبة الاشباع 75%)     | 15              | 342.4                          | 0.840                | 407.62                       | 5136                   | 5                | 74.49                  |
| التبادل الأيوني بعمود ثنائي ائيل امينو ائيل سليوز | 25              | 188.35                         | 0.205                | 918.78                       | 4708.75                | 11.33            | 68.29                  |
| الترشيح الهلامي بعمود السيفاكلريل أنس - 200       | 25              | 161.12                         | 0.086                | 1873.49                      | 4028.0                 | 22.99            | 58.42                  |



الشكل (1): كروموتوغرافيا التبادل الايوني لتنقية انزيم البروتياز المستخلص من نوى تمر الزهدي باستخدام عمود -DEAE Cellulose بابعاد (25×3.5)سم والذي تم موازنته بمحلول داري الفوسفات بتركيز 20 ملي مولار وبرقم هيدروجيني 7.5 ، والذي تم استرداده بمحلول ملحي خطي من كلوريد الصوديوم (0-0.5) مولار وسرعة الجريان 60 ملليمتر / ساعة ( حجم الجزء المنفصل 5 ملليمتر) .

السيفاكريل S-200 بعد خطوة التبادل الايوني لاستكمال خطوة تنقية الانزيم ( الشكل 2) وقد حققت عدد مرات تنقية 22.99 مرة وحصيلة انزيمية 58.42% ( الجدول 1) .

وبعد جمع اجزاء قمة الفعالية واجراء التنافذ الغشائي له ( الدبلة)، كان الفعالية النوعية 918.78 وحدة / ملغم بروتين وحصيلة انزيمية 68.29% (جدول 1) . جاءت خطوة الترشيح الهلامي للاجزاء المحتوية على الفعالية بعمود



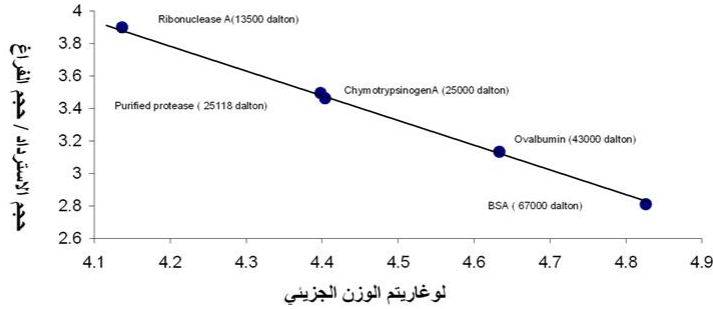
الشكل (2): كروموتوغرافيا الترشيح الهلامي لانزيم البروتياز المستخلص من نوى تمر الزهدي باستخدام عمود السيفاكريل اس - 200 (2.5 × 70) سم والذي تمت موازنته بمحلول داري الفوسفات بتركيز 0.2 مولار ورقم هيدروجيني 7.5 . حجم الجزء المنفصل 5 ملليمتر) .

عنها انزيم عالي النقاوة نظر للتطابق قمتين البروتين والفعالية ( الشكل 2) . عين الوزن الجزيئي للبروتين بطريقة الترشيح الهلامي باستخدام عمود السيفاكريل اس -200 في تعيين حجم استرداد للصبغة الذكستران الازرق

يمكن عد النتائج التي تم الحصول عليها في خطوات التبادل الايوني والترشيح الهلامي لتنقية البروتياز المنقى من نوى تمر الزهدي بانه تم ازالة البروتينات ذات الاوزان الجزيئية المنخفضة ونتج

الدكستران الازرق ( الشكل 3) كانت قيمة الوزن الجزيئي لليوربيز 25118 دالتن . ويختلف الوزن الجزيئي وفق النوع وجنس النبات ففي بذور نبات الحنطة السوداء وجد بان الوزن الجزيئي البروتيني المعدني والمقدر بطريقة الترشيح الهلامي كان 39000 دالتن [4].

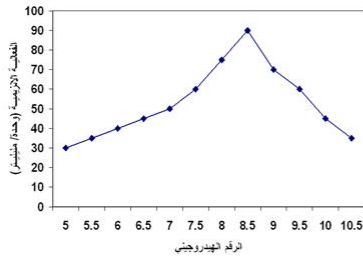
(Blue Dextrane 2000) لكونه يمثل حجم الفراغ ( $V_0$ ) ، كما تم تعيين حجوم استرداد البروتينات القياسية المستخدم ( $V_e$ ) والتي شملت البومين المصل البقري والالبومين البيض والكيموترينسين (A) ورايونوكليسيز . وحسبت نسبة حجم الاسترداد لكل منهما الى حجم استرداد



الشكل (3): تعيين الوزن الجزيئي للبروتيني ( المنقى) المستخلص من نوى تمر الزهدي بطريقة الترشيح الهلامي باستخدام عمود السيفاكريل S-200 .

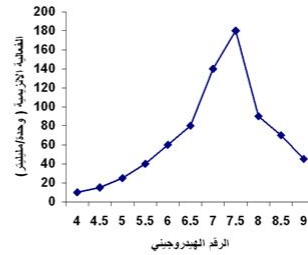
يعد من الصفات المهمة لانزيم البروتيني التي تمت دراستها هي تحديد الرقم الهيدروجيني الامثل لفعالية البروتيني فكان 7.5 ( الشكل 4) ومن خلال هذه النتائج يتضح بان البروتيني يكون مقاربة للرقم الهيدروجيني من مصادر أخرى حيث تشير معظم المصادر على ان الرقم الهيدروجيني الامثل للفعالية هو 7.5 عند استخدام مادة الكازين كمادة اساس [14و13]. اما البروتيني المعدني المنقى من بذور الحنطة السوداء فقد كان الرقم الهيدروجيني الامثل 8.0-8.2 عند استخدام كلوبيولين كمادة اساس [4] .

ومن الصفات المهمة لانزيم البروتيني التي تمت دراستها هي تحديد الرقم الهيدروجيني الامثل لفعالية البروتيني فكان 7.5 ( الشكل 4) ومن خلال هذه النتائج يتضح بان البروتيني يكون مقاربة للرقم الهيدروجيني من مصادر أخرى حيث تشير معظم المصادر على ان الرقم الهيدروجيني الامثل للفعالية هو 7.5 عند استخدام مادة الكازين كمادة اساس [14و13]. اما البروتيني المعدني المنقى من بذور الحنطة السوداء فقد كان الرقم الهيدروجيني الامثل 8.0-8.2 عند استخدام كلوبيولين كمادة اساس [4] .



الشكل (5) : الرقم الهيدروجيني الامثل لثبات البروتيني المستخلص من نوى تمر الزهدي .

تمت دراسة تأثير درجات حرارية مختلفة في فعالية بروتيني المستخلص من نوى تمر الزهدي ولوحظ زيادة الفعالية عند درجة حرارة 35 م ولمدة 15 دقيقة ( الشكل 6) ويعزى ذلك الى ان سرعة التفاعل الانزيمي تزداد بزيادة درجة الحرارة ضمن



الشكل (4) : الرقم الهيدروجيني الامثل لفعالية البروتيني المستخلص من نوى تمر الزهدي .

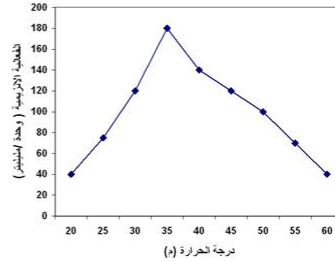
تمت دراسة تأثير الرقم الهيدروجيني الامثل لثبات البروتيني المستخلص من نوى تمر الزهدي والذي



الاصناف التجارية لنخيل التمر *Phoenix dactylifera L.* رسالة ماجستير . كلية العلوم . جامعة بغداد .

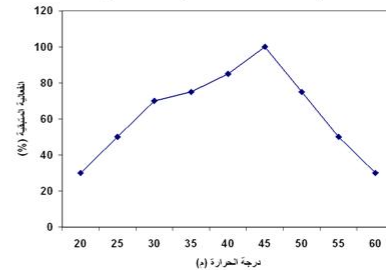
- Rao, M.B.; Tanksale, A.M.; Ghatge, M.S. and Deshpande, V.V.1998. Molecular and biotechnology aspects of microbial proteases. *Microbiol. Molecul. Biol. Rev.* 62(3): 597-635.
- Al-Jumaily , E.F. and Welad, I. 2005. Purification of Protease Enzyme from *B. stearothersophilus* by Solid State Fermentation . Al-Nahrain J. University. 8 (1) P.12-18.
- Belozersky, M.A.; Dunaevsky, Y.E. and Voskoboynikova, N.E. 1990. Isolation and properties of a metalloproteinase from buckwheat (*Fagopyrum esculentum*) seeds. *Biochem. J.* 15;272(3):677-82.
- Klapper, B.F.; Jameson, D.M. and Mayer, R.M. 1973. The purification and properties of an extracellular protease from *Aspergillus oryzae* NRrL 2160. *Biochem. Biophys. Acta.* 34:505-512.
- Simoes , I. and Faro, C. 2004. Structure and function of plant aspartic proteinases. *Eur. J. Biochem.* 271, 2067-2075.
- Sakka , K.; Shimada, K. and Matsu shima, K. 1985. Purification and some properties of serine protease from mutant of *A.niger* . *Ferment. Technol.* 63(5):749-483.
- Grzywniowicz, K. and Lobarzewski, J. 1994. A purification method from specific serine proteases using one-step affinity chromatography. *J. Chem. Tech. Biotechnol.* 60: 153-160.
- Al-Shikirhy, F.H.M.; Shikir, K.A. and Al-Jumaily, E.F. 2006. Extraction and Purification of Urease from Zahdi date plam seeds (*Phoenix dactylifera L.*). 1. Screening of commercial varieties date seeds for urease enzymes.

مدى معين بسبب زيادة الطاقة الحركية للجزيئات ، وان سبب انخفاض الفعالية عند زيادة درجة الحرارة يعود الى مسخ الانزيم نتيجة تأثير الحرارة على التركيب الثلاثي للبروتين وتغير تركيب الموقع الفعال [16] . جاءت هذه النتائج متفق مع ماورده عدد من الباحثين من ان الدرجة الحرارية المثلى للبروتيز هي 35 م [3.5] .



#### الشكل (6) الثبات الحراري لبروتيز المستخلص من نوى التمر الزهدي

كما تمت دراسة الدرجة الحرارية المثلى لثبات البروتيز المستخلص من نوى تمر الزهدي وقد اتضح من النتائج بان الانزيم يحتفظ بكامل فعاليته عند درجة حرارة 45 م ولمدة 15 دقيقة بعدها انخفضت الفعالية المتبقية الى 70% عند درجة حرارة 50 م ( الشكل 7) ، ان حساسية الانزيم تجاه الحرارة لها علاقة ببعض صفات الانزيم كوزنه الجزيئي ومدى احتوائه على اواصر ثنائية الكبريت ويسهم تركيب الوسط المحيط في زيادة او قلة حساسية الانزيمات تجاه الحرارة كالرقم الهيدروجيني والقوة الايونية [16 و 17].



#### الشكل (7) : الثبات الحراري لبروتيز المستخلص من نوى تمر الزهدي ، حضان بدرجات حرارة مختلفة (20-60) م لمدة 15 دقيقة.

#### المصادر

- عباس ، وداد عبد 1999 . دراسة بعض البروتينات ذات الفعالية البيولوجية في بذور

13. Yang, J. Shih, I.; Tzeng, Y. and Wang, S. 2000. Production and purification of protease from a *B. subtilis* that can deproteinize crustacean wastes. Enzyme. Microbial. Technol. 26: 406-413.
14. Chopra, A.K. and Mathur, D.K. 1985. Purification and characterization of heat -stable protease from *B. stearothermophilus* RM-67. J. Dairy Sci. 68:3202-3211.
15. Ikeda, K. and Kusano, T. 1978. Isolation and some properties of a trypsin inhibitor from Bruckwheat grain. Agric. Biol. Chem. 42. 307.
16. Segel, J.J. 2000. Biochemical calculation. John Wiley and Sons.
17. Whitaker, J.R. 1972. Principle of Enzymology for the Food Science. pp.481-501. New York.
10. Murachi, T. 1970. Bromelain enzymes. In: Methods in Enzymology. ed. G.E. Perlman and Lorand, L.) vol. 19:273-284. Academic Press. New York.
11. Bradford, M. 1976. A rapid and sensitive method for the quantitation of microgram quantities of protein utilizing the principle protein-dye binding. Analytical Biochemistry, 72:248-245.
12. Pohl, T. 1990. Concentration of protein and removed of solutes. pp.:68-93. In: Deutscher, H. (ed.) Method in Enzymology. vol. 182. Guide to protein Purification. Academic Press. San. Diago.

### Purification and Characterization of protease from Zahdi dates plam seeds (*Phoenix dactylifera* L.)

*Essam F. Al-Jumaily\**

*Firial H. Al-Shikirhy\*\**

*Maareb N. Rasheed\**

\*Genetic Engineering and Biotechnology Institute for post graduate studies, Baghdad University, Iraq.

\*\*Teacher Training Institute, Second -Karkh, Baghdad, Iraq

**Key Words:** Protease, Zahdi dates plam seeds, purification and characterization plant proteases

#### Abstract

Proteinases (E.C.3.4.21) family are widely distributed in the nature; it was present in animals tissues, plants and microbial cell.

Protease was purified from Zahdi seed (*Phoenix dactylifera* L.) by several steps included ammonium sulphite ppt (75%) saturation and dialyzed against the 80mM sodium phosphate buffer at pH 7.5. The enzyme specific activity was 407.62 unit/mg protein. The obtained extract was purified by DEAE-Cellulose column followed by gel filtration through Sephacyl S-200 column. The enzyme specific activity, yield and purification fold were 1873.49 unit/mg protein, 22.99 and 58.42% respectively.

The results of protease characterization showed that the molecular weight was 25118 daltons as determined by gel filtration. The optimum temperature of the enzyme activity 35 C for 15 minutes and that for stability was 45 C for 15 minutes, using sodium phosphate buffer at pH 7.5. The optimum pH for the enzyme stability and activity were 8.5 for 15 minute and 7.5 respectively.