

**التحري عن أنزيم الكاتليز في بذور بعض النباتات ودراسة خصائصه .**

أسيل كاظم الأنباري

سعاد خيرى عبد الوهاب

\*قسم علوم الحياة – كلية التربية الرازي - جامعة ديالى .

**الخلاصة**

تم التحري عن أنزيم الكاتليز في بذور الفاصوليا *Phaseolus vulgari* والبقلاء *Vicia faba L.* والحلبة *Trigonella* والحبّة السوداء *Nigella sativas* واللّهانة *Brassia oleracca* والسلق *Beta vulgaris* وتم تقدير الفعالية الأنزيمية حيث أظهرت الحبّة السوداء أعلى فعالية نوعية بلغت ( 1.66 ) وحدة/ملغم وتمت دراسة محتوى الأوراق من البروتين الكلي الذي تفوقت في أعلى محتوى بلغ ( 1.422 ) ملغم /مللتر بالنسبة لنبات الفاصوليا *Phaseolus vulgari*، كما تم اختبار الدرجة الحرارية المثلى لفعالية وثبات الأنزيم والرقم الهيدروجيني الأمثل لفعالية وثبات عمل الأنزيم في بذور الحبّة السوداء *Nigella sativa L.* إذ أظهرت الدراسة النتائج التالية كانت درجة الحرارة المثلى لفعالية الأنزيم ( 50 م° ) بلغت عندها فعالية ( 0.240 ) وحدة/مللتر وأظهر الأنزيم ثباتاً عند حضنه لمدة ( 30 دقيقة ) في درجة الحرارة ( 50 م° ) وصل ( 0.358 ) وحدة / مللتر ، أما الرقم الهيدروجيني الأمثل للفعالية قد بلغ ( 0.318 ) u/ml عند pH ( 8 ) وأبدى الأنزيم ثباتاً عند نفس الرقم الهيدروجيني وصل إلى ( 0.601 ) وحدة / مللتر.

**المقدمة**

تكمن الوظيفة الأساسية لأنزيم الكاتليز في النبات هو حماية الأنسجة من التأثيرات السمية لبيروكسيد الهيدروجين ( $H_2O_2$ ) كما يعمل على إزالة الالكترونات التي تقود إلى إنتاج ( $O_2$ ) ( Abassi وآخرون، 1998 ) . يتواجد الكاتليز في جميع الكائنات الهوائية التنفس وفي الخلايا التي تحتوي سايينوكروم وهو من أوائل الأنزيمات التي تمت دراستها وتنقيتها حيث تمت دراسة البكتيريا والطيور وكبد الحيوانات وكذلك كبد الإنسان وتمت تنقيته وبكميات كبيرة وذلك لأهميته الحيوية كما كان للنبات جزء من دراسة الأنزيم وتنقيته ومن النباتات التي درس فيها فعالية الكاتليز هي السبانغ وثمار التفاح الأصفر واللّهانة ( Percy ، 1984 ) . تعتبر الأنزيمات حساسة تجاه درجة الحرارة حيث يقترن التغير في درجة الحرارة المتطرفة بالتغير في تركيب البروتين الأولي والثانوي والشكل الفعال مما يؤدي لمسح البروتين Denaturation كما يؤثر الرقم الهيدروجيني في طبيعة الأنزيم وإن قيم الرقم الهيدروجيني المتطرفة لعمل الأنزيم تؤدي إلى انخفاض فعاليته وثباته وعلى العموم فإن كل من درجة الحرارة المثلى والرقم الهيدروجيني الأمثل لعمل الأنزيم يعتمد على مصدر الأنزيم ( Kuru وAydermir، 2003 ) الهدف من هذه الدراسة

تاريخ استلام البحث 2010 / 6 / 10 .

تاريخ قبول النشر 2011 / 6 / 21 .

هو التحري عن خصائص إنزيم الكاتليز وتقدير الفعالية الأنزيمية في الأصناف المحلية لبذور الفاصوليا والبقلاء والحلبة والحبّة السوداء والسلق واللّهانة ودراسة بعض خصائص الأنزيم كدرجة الحرارة المثلى والرقم الهيدروجيني الأمثل لفعالية وثبات عمل الأنزيم .

**المواد وطرائق البحث**

تم جمع نماذج لأوراق وبذور الفاصوليا *Phaseolus vulgaris L.* والباقلاء *Vicia faba L.* والحبلة *Trigonella L.* والحبلة السوداء *Nigella sativa* واللهانة *Brassia oleracca* والسلق *Beta vulgaris* من السوق المحلي وشخصت في المعشب التابع لقسم علوم الحياة /كلية العلوم /جامعة بابل .

شملت تقدير البروتين في أوراق الفاصوليا و الباقلاء و الحبلة و الحبة السوداء واللهانة والسلق والتحري عن أنزيم الكاتليز في بذور هذه النباتات وتقدير أفضل فعالية أنزيمية واختبار الثبات والفعالية لدرجة الحرارة المثلى والرقم الهيدروجيني الأمثل لعمل الأنزيم في بذور الحبة السوداء وبواقع ثلاث مكررات .

### المحاليل المستخدمة في الدراسة :-

- 1- دارئى الفوسفات (60ملي مولر ) (7.4 pH) يحضر بإذابة 5.2 غم من فوسفات البوتاسيوم احادية الهيدروجين  $K_2HPO_4$  في كمية من الماء المقطر ويكمل الى (500مللتر) فوسفات الصوديوم احادية الهيدروجين ( $Na_2HPO_4$ ) ويحضر بإذابة 1.87غم في (500مللتر) ماء مقطر ويتم مزج المحلول الأول مع الثاني بنسبة 9:1 بعد تعديل الرقم الهيدروجيني إلى (4.7) .
  - 2- دارئى الفوسفات (50 ملي مولر) (7.0 pH). ويحضر بإذابة 8.74غم في لتر من الماء.
  - 3- دارئى فوسفات البوتاسيوم (0.1مولاري) (7.8). يحضر بإذابة 8.7 غم من  $H_2PO_4$  في كمية من الماء المقطر ثم يعدل pH إلى 7.8 (بواسطة NaOH) (1مولاري) ثم يكمل إلى (500 مللتر) .
  - 4- دارئى فوسفات الصوديوم (50ملي مولر) (7.0pH). ويحضر بإذابة 3.55غم في (500 مللتر).
  - 5- دارئى الخلات (50ملي مولر) (5.4pH).
  - 6- دارئى الترس القاعدي (50ملي مولر) (10.9pH)
  - 7- بيروكسيد الهيدروجين (65ملي مولر) . وتحضر بإضافة 1.105 ويكمل إلى (500مللتر).
  - 8- بيروكسيد الهيدروجين (50ملي مولر) . وذلك يتحضر (0.17 مللتر) في (500 مللتر)
  - 9- مولبيدات الأمونيوم (32.4ملي مولر) وتحضر بإذابة 6.4 غم في (500 مللتر)
  - 10- الألبومين
- ويحضر بتركيز (0.2 ، 0.4 ، 0.6 ، 0.8 ، 1 ، 1.2 ، 1.4 ، 1.6 ، 1.8 ، 2)

### تقدير الفعالية الأنزيمية

تم تقدير الفعالية الأنزيمية في بذور الفاصوليا والباقلاء والحبلة والحبة السوداء واللهانة والسلق حسب طريقة العلواني (2006) وذلك بسحق 5 غرام من البذور مع محلول دارئى فوسفات البوتاسيوم (0.1مولاري) (7.8) وبنسبة (1:2وزن/حجم). المستخلص تم ترشيحه من خلال قماش الشاش وتم إجراء الطرد المركزي على سرعة 1200 دورة / دقيقة لمدة 30 دقيقة (Luhova وآخرون ، 2003) وتم تقدير فعالية الأنزيم حسب طريقة Goth (1991) إذ يؤخذ 0.2 مللتر من المستخلص ويحضر مع 1 مللتر من المزيج الحاوي على بيروكسيد الهيدروجين (65ملي مولر) مع دارئى الفوسفات (60ملي مولر) (7.4 pH) في 25°م لمدة 4 دقائق. بعدها يتم إيقاف

عمل الأنزيم بإضافة 1 مل من موليبيدات الأمونيوم (32.4 مللي مولر) وتؤخذ القراءات لتقدير فعالية الأنزيم عند الطول الموجي (405 نانوميتر) ويتم تقدير الفعالية حسب المعادلة الآتية

$$\text{Catalase activity} = (\text{Sample} - \text{Blank1} \div \text{Blank2} - \text{Blank3}) \times 271$$

حيث إن

Blank1: يحتوي على 1 مللتر من المادة الأساس (بيروكسيد الهيدروجين مع المحلول الدارئي) و 1 مل من الموليبيدات و 0.2 مللتر من العينة.

Blank2: -: يحتوي على 1 مللتر من المادة الأساس (بيروكسيد الهيدروجين مع المحلول الدارئي) و 1 مل من الموليبيدات و 0.2 مللتر من المحلول الدارئي.

Blank3: -: يحتوي على 1 مللتر من المحلول الدارئي و 1 مللتر من الموليبيدات و 0.2 مللتر من المحلول الدارئي.

#### تقدير محتوى البروتين

تم تقدير محتوى الأوراق من البروتين حسب طريقة محمد و عبد الله (1996).

#### قياس الرقم الهيدروجيني الأمثل لفعالية الأنزيم

حضر دارئي الفوسفات بتركيز (50 مللي مولر) و بأرقام هيدروجينية (5، 6، 7، 8، 9، 10) تم مزج (0.1 مللتر) من المحلول الأنزيمي مع 0.99 مللتر من كل من المحلول الدارئي المحضر في أنابيب اختبار ويحضر لمدة ساعة في درجة حرارة 25م° يؤخذ (0.2 مللتر) من المحلول (المحضر في الخطوة السابقة) لجميع الأنابيب ويضاف له (1) مللتر من (50) مللي مولر من فوسفات الصوديوم أحادية الهيدروجين (pH=7).

ويحضر بدرجة حرارة 25م° ثم يقاس بجهاز المطياف الضوئي عند الطول الموجي (240 نانوميتر).

#### قياس درجة الحرارة المثلى لفعالية الأنزيم

حضر دارئي الفوسفات بتركيز (50 مللي مولر) و برقم هيدروجيني (7) ومزج (0.1 مللتر) من المحلول الأنزيمي مع 0.99 مللتر من كل من المحلول الدارئي المحضر في أنابيب اختبار ويحضر لمدة ساعة في درجات حرارة (20-80) م°. يؤخذ (0.2 مللتر) من المحلول (المحضر في الخطوة السابقة) لجميع الأنابيب ويضاف له (1) مللتر من (50) مللي مولر من فوسفات الصوديوم أحادية الهيدروجين (pH=7). ويحضر بدرجة حرارة 25 م° لإيقاف عمل الأنزيم ثم يقاس بجهاز المطياف الضوئي عند الطول الموجي (Aebi، 1984).

#### قياس الرقم الهيدروجيني الأمثل لثبات الأنزيم

تم حضن المحلول الأنزيمي مع كل من المحلول الدارئي السابق بنسبة 1:1 ولمدة 30 دقيقة ثم تقاس الامتصاصية بجهاز المطياف الضوئي عند الطول الموجي (240 نانوميتر) (Aebi، 1984).

#### قياس درجة الحرارة المثلى لثبات الأنزيم

تم مزج (0.1 مللتر) من المحلول الأنزيمي مع 0.99 مللتر من كل من المحلول الدارئي الفوسفات بتركيز (50 مللي مولر) و pH (7) المحضر في أنابيب اختبار ويحضر في درجة حرارة (50 م°) وبمدة (10-70) دقيقة. يؤخذ (0.2 مللتر) من المحلول (المحضر في الخطوة السابقة) لجمع الأنابيب ويضاف له (1) مللتر من (50) مللي مولر من فوسفات الصوديوم أحادية الهيدروجين و (10) مللي مولر من بيروكسيد الهيدروجين (pH=7). ويحضر بدرجة حرارة 25 م° لإيقاف عمل الأنزيم ثم يقاس بجهاز المطياف الضوئي عند الطول الموجي (240 نانوميتر).

#### النتائج والمناقشة

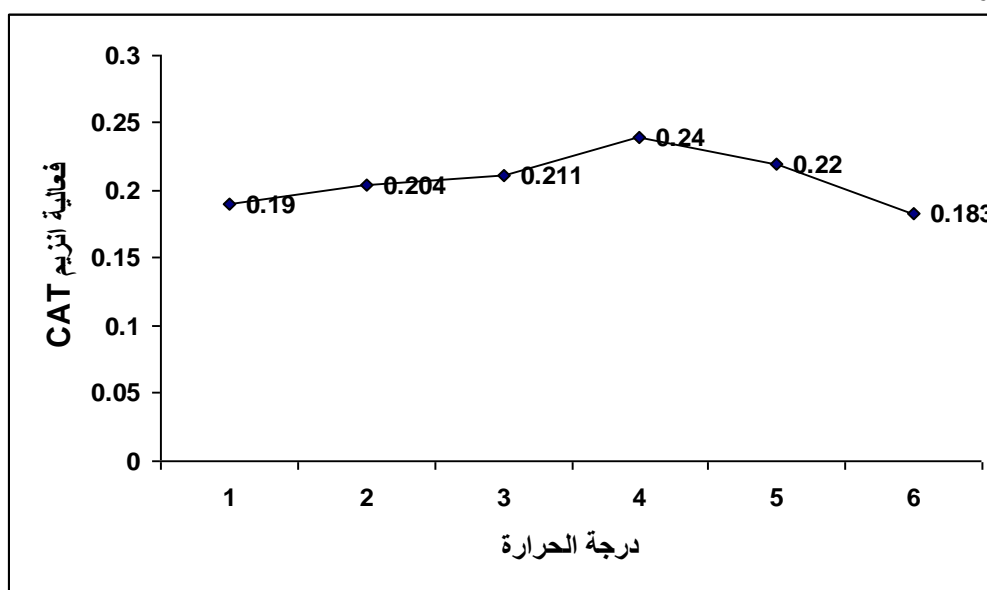
يظهر الجدول (1) إن بذور الحبة السوداء أعطت أكبر فعالية أنزيمية نوعية للكاتيز (CAT) بلغت (0.166) وحدة /ملغم وهذا أثر على محتوى البروتين الكلي عند قياسه حيث وصل إلى

(1.168) ملغم /مللتر ويعود ذلك إلى قدرة إنزيم Catalase على تحطيم الجذور الحرة مما يوفر للنبات فرصة أكبر في النمو والتطور

### جدول 1. الفعالية الأنزيمية لـ Catalase ومحتوى الأوراق من البروتين.

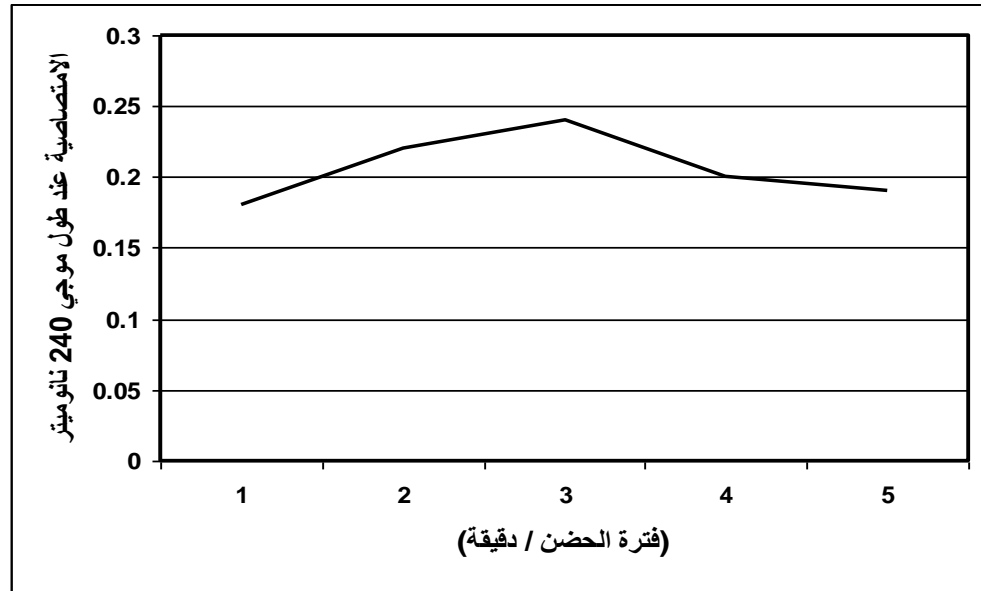
| الفعالية الكلية (وحدة / ملغم) | البروتين (ملغم /مللتر) | الفعالية النوعية وحدة/ملغم بروتيني | المستخلص الخام           |
|-------------------------------|------------------------|------------------------------------|--------------------------|
| 0.202                         | 1.422                  | 0.142                              | <i>Phasedus vulgaris</i> |
| 0.155                         | 1.131                  | 0.137                              | <i>Vicia faba</i>        |
| 0.128                         | 0.791                  | 0.161                              | <i>Trigonella</i>        |
| 0.194                         | 1.168                  | 0.166                              | <i>Nigela sativas</i>    |
| 0.180                         | 1.358                  | 0.132                              | <i>Beta vulgaris</i>     |
| 0.163                         | 1.239                  | 0.131                              | <i>Brassia oleracca</i>  |

كما يبين الشكل (1) أن الفعالية الأنزيمية تزداد بزيادة درجة حرارة الحضان حتى وصلت أقصاها (0.240) وحدة /مللتر بدرجة حرارة عند 50م° ويعود سبب زيادة سرعة التفاعل مع ارتفاع درجة حرارة الحضان إلى زيادة الطاقة الحركية لجزيئات الأنزيم (الكرخي ، 2002) ثم بدأت بالانخفاض وقد يعود ذلك إلى دور الحرارة في تغيير الشكل الفعال للبروتين إلى الشكل الغير فعال بسبب مسخ الأنزيمات.

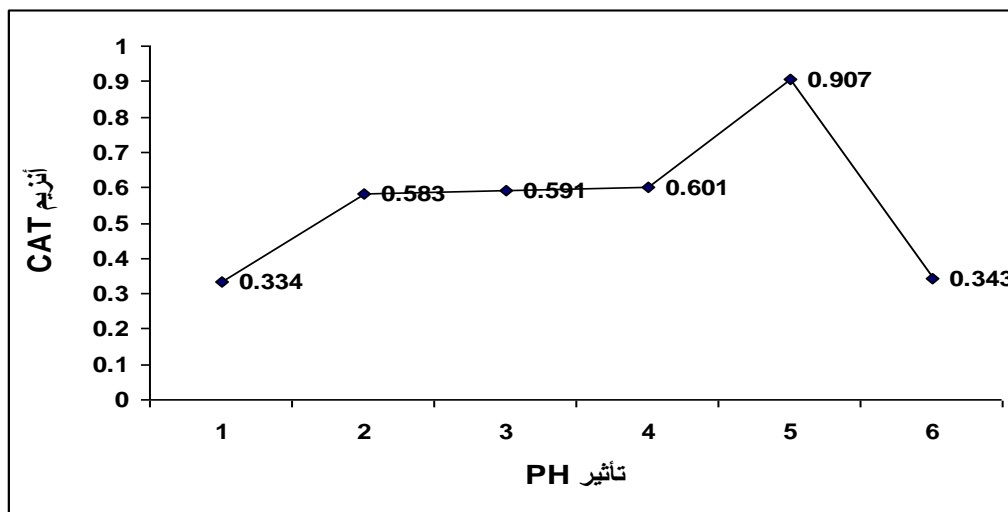


شكل 1. تأثير درجة الحرارة في فعالية أنزيم CAT في مستخلص بذور الحبة السوداء .

كما يظهر من الشكل (1) بأن الأنزيم احتفظ بكامل فعاليته (0.240) وحدة / مللتر عند حضنه بدرجة حرارة 50 م° ولمدة 30 دقيقة ثم بدأ بالانخفاض لأن فترة الحضانة وارتفاع درجة الحرارة يعمل على تحطيم الأواصر التي تعطي الثبات للتركيب الثلاثي للبروتين بسبب عمليات المسخ الغير عكسية التي تؤدي للتغيرات التساهمية وغير التساهمية مثل إعادة ترتيب سلسلة البروتين (Chaplin وChri، 2004)

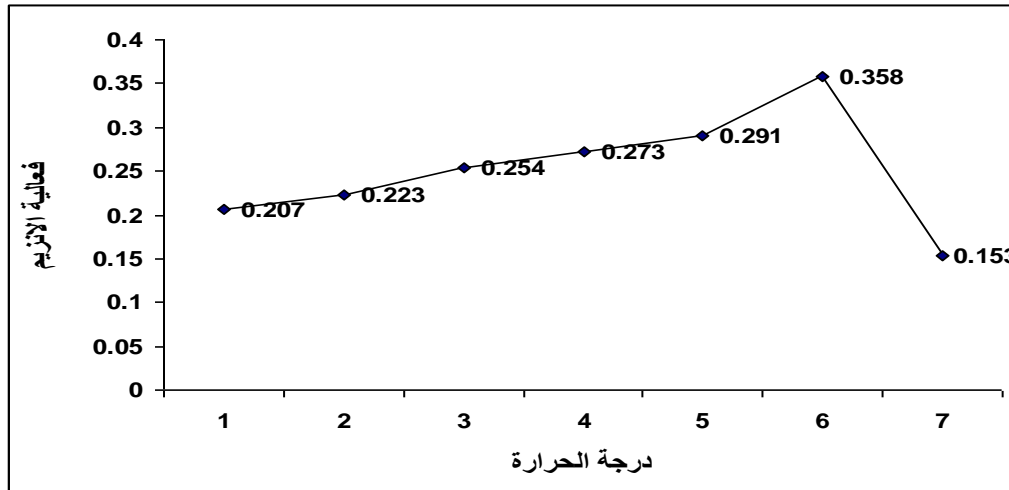


**شكل 2. تأثير فترة الحضانة بدرجة 25 م° في ثبات الأنزيم لنبات الحبة السوداء.**  
 أظهر الأنزيم أعلى فعالية عند الرقم الهيدروجيني (8) بلغت (0.318) وحدة / مللتر وهذا جلي في الشكل (3) ثم يلاحظ إنخفاض فعاليته بسبب مسخ جزيئة البروتين ويعود تأثير الرقم الهيدروجيني لوسط التفاعل في ارتباط المادة الأساس بالأنزيم والحالة الأيونية لمخلفات الأحماض الأمينية التي تشترك في الفعل الحفزي للأنزيم وتأتي مادة التفاعل فضلا عن تأثيره في قابلية الأنزيم على تحويل معقد الأنزيم مادة التفاعل إلى (Chesworth وآخرون، 1998) وإتفقت هذه النتيجة مع Yoruk وآخرون (2005) و Gholamhosian وآخرون (2006) .



**شكل 3 . تأثير الرقم الهيدروجيني في فعالية أنزيم CAT لبذور الحبة السوداء.**

يظهر الشكل (4) إن الرقم الهيدروجيني الأمثل لثبات إنزيم CAT في بذور الحبة السوداء كان pH (8) حيث بلغت الفعالية النوعية (0.601) وحدة / ملتر ويلاحظ إن فعالية الأنزيم عند الأرقام الهيدروجينية القاعدية والحامضية المتطرفة تميزت بالإنخفاض وهذا يعود إلى التغيرات التي تحدث في عدد الشحنات على كل من جزيئة الأنزيم والمادة الأساس ومن تؤدي إلى تغير قابلية المجاميع الموجودة على سطح مادة التفاعل مع بعضها بواسطة الأواصر الأيونية والهيدروجينية (الخفاجي، 2007)

**شكل 4. تأثير pH في ثبات أنزيم CAT في نبات الحبة السوداء.****المصادر**

- العلواني، بشير عبد الحمزة محمد. 2006. اسباب ظاهرة التعمير بدلالة فرضية التأكسد من خلال تكوين الجذور العرضية في عقل نبات الماش *Phseolus aurus Roxb*. اطروحة دكتوراه. كلية العلوم. جامعة بابل.
- الخفاجي، محمد عبدالله جبو. 2007. تنقية وتوصيف وتقييد أنزيم اليوريز من بذور نبات الحنظل *Citrullus colocynthis*. اطروحة دكتوراه. كلية العلوم. جامعة بغداد.
- الكرخي، ليلى عثمان. 2002. إستخلاص وتنقية وتوصيف أنزيم اليوريز من بذور الحنطة ودراسة تأثير بعض المثبطات. رسالة ماجستير. كلية العلوم للنبات جامعة بغداد.
- محمد، عبد العظيم كاظم وليلى نجم عبد الله. 1996. فسلفة النبات العملي. وزارة التعليم العالي والبحث العلمي. جامعة بابل.

- Abassi, N.A., M.Kushad and Endress.1998. Active oxygen scavenging enzyme activities in developing and fruits. *Sientia Horticult urac* .74:183 -194.
- Aebi, H .1984.(Catalase)in Methods in enzymology. Academic press. Orlando. 121-126(ED).
- Aydermir, T. and K. Kuru .2003. Purification and partial characterization of catalase from chicken erythrocytes and effect of various inhibitors on enzyme activity.*Turk.J. Chem.* (27): 85 -97.
- Chaplin, M. and Chri .2004. Enzyme technology .h./www.sbu.ae.

- Chesworth , J., M., Stuchbury.and J. R Scaife.1998. An. Introduction to Agricultural biochemistry. Chapman &Hall. London.
- Gholamhoseinian , A. N. Ghaemi and F. Rahimi..2006. Partial Puification and properties of catalase from *Bssia oleracea L.* *Asian J. of Plant Sciences.* 5 (5): 827-831.
- Goth , L.1991. A simple method for determination of serum catalase and revision of reference range. *Clin chim Acta* 196:143-152.
- Luhova , L., D. Hederova and P.Pec.2003. Activities amino oxidase , peroxidase and catalase in seedlings of *Pisum sativum L.* under different light conditions. *Plant soil Environment.* 49(4):151-157.
- Percy, M. E.1984. Catalase an old enzyme with anew role? *Can. J. Cell. Biol.* 62:1006–1014.
- Yoruk ,I. H. Demir ,K. Ekici, and. Savran.2005. Purification &properties of catalase from Van apple (Golden Delicious). *Pakistan. J. of Nutrition.* 4(1): 8–10.

## EXAMINATION OF CATALASE ENZYME IN SEEDS SOME PLANTS AND SOME CHARACTERS OF IT.

A. K. AL-Anbari

S. K. Abd AL-Waha

\*Dept. of Biology - Al-Razi Education College - Diyala university.

### ABSTRACT

The study deals with the investigation of CAT enzyme in *Phaseolus vulgaris*, *Vicia faba*, *Trigonella*, *Nigella saliva* *Brassia oleracca* and *Beta vulgaris* seeds. The enzyme activity was evaluated. It was found that *Nigella saliva* showed the highest enzyme activity (1.66) U/mg. The leaves content of total protein was studied, it showed the highest content (1.422) ml/mg for the *Phaseolus vulgaris* plant. It was selected as Thormal degree for a high level and the stability of the enzyme with the hydrogynic *number* which depends on the seeds of the black pills (*Nigella satvia*). This study showed the coming results and the temperature for the activitation of the enzyme (50C°) and it's reactivity is (0.240) u/ml, so the enzyme showed such an obuious stability for (30 min) in (50C°) /and reached (0.348) u/ml /. According to the hydrogenic number and it's power. Reaction reached (0.318) u/ml at (PH=8). So, the enzyme showed the same stability at the hydrogenic number so, it reached in to(0.601) /u/m/.