

عزل وتنقية جزئية لأنزيم الكلوتامين سنثتيز من كالس نبات الحبة
السوداء (*Nigella sativa L.*)

ساجدة عزيز عبود نهال عزت
قسم علوم الحياة / كلية العلوم
جامعة الموصل

القبول الاستلام
٢٠٠٧ / ١١ / ٠٦ ٢٠٠٧ / ٠٨ / ١٦

ABSTRACT

Callus induction occurred on stem segments of *Nigella sativa L.* seedlings grown on a modified Murashige and Skoog medium containing 10^{-6} M of 2, 4- dichlorophenoxy acetic acid (2, 4 – D).

Glutamine synthetase (EC 6. 3 . 1. 2) was isolated and partially purified from *Nigella sativa L.* callus the partially purified enzyme from the aqueous extract by ammonium sulfate precipitation, dialysis and gel filtration on sephadex G – 200 revealed that the activity increased by 37 fold. The molecular weight by gel – filtration chromatography was found to be around 50000 Da. The optimum conditions of the partially purified glutamine synthetase from callus were obtained by using Tris – HCl (80 mM) at pH 2.7 as a buffer and 10 mM of glutamate as substrate with incubation temperature 30° C. The Michaelis Menten constants for glutamate, adenosinetriphosphate and ammonium chloride were 10×10^{-3} M, 2×10^{-3} M and 0.280×10^{-3} M respectively.

الخلاصة

استخدم وسط موراشج وسكوك المحور والمضاف إليه 2, 4 – D بتركيز 10^{-3} M لاستحداث الكالس من قطع سيقان باد رات الحبة السوداء (*Nigella sativa L.*). وجد أنزيم الكلوتامين سنثتيز (EC 6 . 3 . 1. 2) في مستخلص كالس نبات الحبة السوداء وتم تنقيته

جزئياً بمقدار 37 مرة بواسطة عملية الترسيب بكبريتات الامونيوم والفرز الغشائي وكذلك من خلال تمريره بعمود الفصل الكروماتوغرافي الحاوي على السيفا دكس G-200، ووجد ان الوزن الجزيئي للأنزيم مساوٍ إلى (50000 Da) تقريباً. تم دراسة الظروف المثلى للأنزيم المنقى جزئياً من الكالس وأعطى الكلوتامين سنثتيز أعلى فعالية عند استخدام محلول الترس الحامضي بتركيز 80mM بباله حامض ية 7.2 كمحلول (منظم) و 10mM من الكلوتامين ت بوصفها المادة الأساس والتحصين بدرجة حرارة 30° C لمدة 15 min.

المقدمة

يقوم أنزيم الكلوتامين سنثتيز (E. C. 6. 3. 1. 2.) بدور مهم في أيض النايتروجين في كل الاحياء من البكتريا مرورا بالنباتات والحيوانات (1). يحفز أنزيم الكلوتامين سنثتيز تحول الكلوتاميت والأمونيا إلى الكلوتلمين اعتمادا على وجود الأدينوسين ثلاثي الفوسفات (ATD) (2)، وبذلك يمثل هذا الأنزيم مفتاحاً لأيض النايتروجين والذي يتضمن التخليق الحيوي للنيوكلوتيد والأحماض الأمينية (3). أشارت الدراسات إلى أن أعلى فعالية للأنزيم في جسم الإنسان تكون في الدماغ والكبد (4) وقد أمكن أيضاً عزل الأنزيم من خلايا لبائن أخرى (5)، وهناك دراسات أيضاً للأنزيم في خلايا الأحياء المجهرية (6). أما في النباتات فإن النايتروجين يضمن من الامتصاص المباشر لأيون الامونيوم حيث أن معظم أيون الامونيوم الممتص في النباتات يتحول إلى أحماض أمينية (7,8) درس الأنزيم في أوراق نبات الطماطم (9) وفي العقد الجذرية لنبات فول الصويا (10) وفي جذور نبات الرز (11) نظراً لقلّة المعلومات المتوفرة عن امكانية عزل وتنقية أنزيم GS من خلايا أنسجة كالس النباتات وخاصة كالس نبات الحبة السوداء لذا استهدف البحث عزل وتنقية جزئية لأنزيم GS ودراسة خواصه في خلايا كالس نبات الحبة السوداء.

مواد العمل وطرائقه

استحداث الكالس وتنميته:

عومل عدد من بذور نبات الحبة السوداء (*Nigella sativa L.*) بالكحول الأيثلي بتركيز 96% لمدة دقيقتين ثم بمحلول هابيوكلورات الكالسيوم بتركيز 20% مدة سبع دقائق وغسلت البذور عدة مرات بالماء المقطر المعقم، استخدم وسط Arnon (12) لزراعة البذور وتنمية البادرات، بعد الانبات استخدمت قطع من سيقان نبات الحبة السوداء السليمة وبعمر (30 - 25) يوماً وبطول (1 cm) تقريباً، زرعت هذه القطع على وسط موراشيهج وسكوك MS (13)

الحاوي على السكروز بتركيز 4% و 2, 4 - D بتركيز $10^{-6}M$ (14). وحضن الوسط الغذائي الحاوي على القطع النباتية في حاضنة النمو بدرجة حرارة $(20\pm 1^\circ C)$ والمجهزة بإضاءة 1500 لوكس ويتعاقب يومي لمدة (16 h) إضاءة و (8 h) ظلام، استخدم الكالس النامي بعمر (35) يوماً في التجارب اللاحقة.

استخلاص أنزيم الكلونيم سننتيز وتنقيته

الاستخلاص:

استخدم (50) غراماً من كالس نبات الحبة السوداء بعمر 35 يوماً، أضيف إليه (100 cm) من المحلول المنظم ترس بتركيز (50 mM) وبدالة حامضية (7.2) سحقت الخلايا في هاون خزفي مبرد بدرجة حرارة $(4^\circ C)$. وأكمل سحق وتحطيم الخلايا باستخدام جهاز الترددات فوق الصوتية بتسليط 20000 ذبذبة / ثانية ولمدة نصف ثانية.

قياس الفعالية

تم قياس فعالية انزيم الكلونيم سننتيز المستخلص من الكالس بعمر 35 يوماً بواسطة قياس كمية الفوسفات المتحررة من تفاعل تخليق الكلونيم وتم حساب كمية الفوسفات المتحررة اعتماداً على المنحني القياسي للفوسفات باستخدام جهاز المطياف الضوئي عند الطول الموجي 600nm (15) استخدمت طريقة لاوري (16) في تقدير كمية البروتين المعزول من كالس نبات الحبة السوداء.

تنقية الأنزيم

عزل الرائق عن الراسب باستخدام جهاز الطرد المركزي المبرد بسرعة $3600 \times g$ ولمدة نصف ساعة. وتمت إضافة كبريتات الأمونيوم إلى المستخلص الأنزيمي بجالتها الصلبة وبتشبع كامل (0-70%)، بعد ذلك فصل الراسب عن الرائق بجهاز الطرد المركزي بسرعة $3600 \times g$ ولمدة 35 دقيقة أذيب الراسب بالماء المقطر، أجريت عملية الفرز الغشائي باستخدام أنابيب السليوفان النصف ناضحة بدرجة حرارة $(4^\circ C)$ ولمدة 48h واستخدمت مادة الهلام من نوع السيفادكس G-200 وعمود الفصل ذو الأبعاد $(2.6 \times 45 \text{ cm})$ لفصل الكلوتامين سننتيز عن بقية الأنزيمات، وبعد كل خطوة من خطوات التنقية تم تقدير كمية البروتين وقياس فعالية الأنزيم حسب الطرق المذكورة سابقاً.

النتائج والمناقشة

استحداث الكالس وتنميته

وجد ان افضل وسط لاستحداث ونمو الكالس من قطع سيقان بادرات نبات الحبة السوداء هو وسط MS المعقم (13) والمضاف إليه 2.4-D بتركيز 10^{-6} M كما ذكر سابقاً (14) والكالس النامي بدا هشاً مفكك الخلايا ولاسيما بعد 35 يوماً من بدء الزراعة القياسية، مما سهل عملية استخلاص أنزيم الكلوتامين سنثيز وتنقيته (17).

التنقية الجزئية للأنزيم

يشير الجدول (1) إلى زيادة في الفعالية النوعية لأنزيم الكلوتامين سنثيز في الرائق بمقدار مرتين مقارنةً بفاعليته في المستخلص الخلوي غير المنقى مما يدل على وجود الأنزيم الحر في السايوبلازم وغير مرتبط بالأغشية الخلوية (18). أدت التنقية بواسطة الترسيب بكبريتات الامونيوم الحصول على أعلى فاعلية للأنزيم بنسبة (50-60%)، في حين أدت عملية الفرز الغشائي إلى زيادة الفعالية النوعية للأنزيم بمقدار 10 مرة ويعود ذلك إلى إزالة الأملاح والمواد ذو الأوزان الجزئية الصغيرة من محاليل الأنزيم.

واستمرت الفعالية بالازدياد عند استخدام عمود الفصل الحاوي على السيفا دكس G-200 فقد ازدادت بمقدار 37 مرة مقارنة بالمستخلص الخلوي . ووجد أن قيمة الوزن الجزئي للأنزيم الكلوتامين سنثيز المستخلص من كالس نبات الحبة السوداء مساوٍ لـ 50000 Da تقريباً بالمقارنة مع مركبات بروتين مع لومة الوزن الجزئي (الشكل 1) وهذه القيمة مقاربة لقيمة الوزن الجزئي لأنزيم الكلوتامين سنثيز المستخلص من نبات alfalfa (19).

تأثير بعض العوامل على فعالية أنزيم الكلوتامين سنثيز (GS) المنقى جزئياً من الكالس

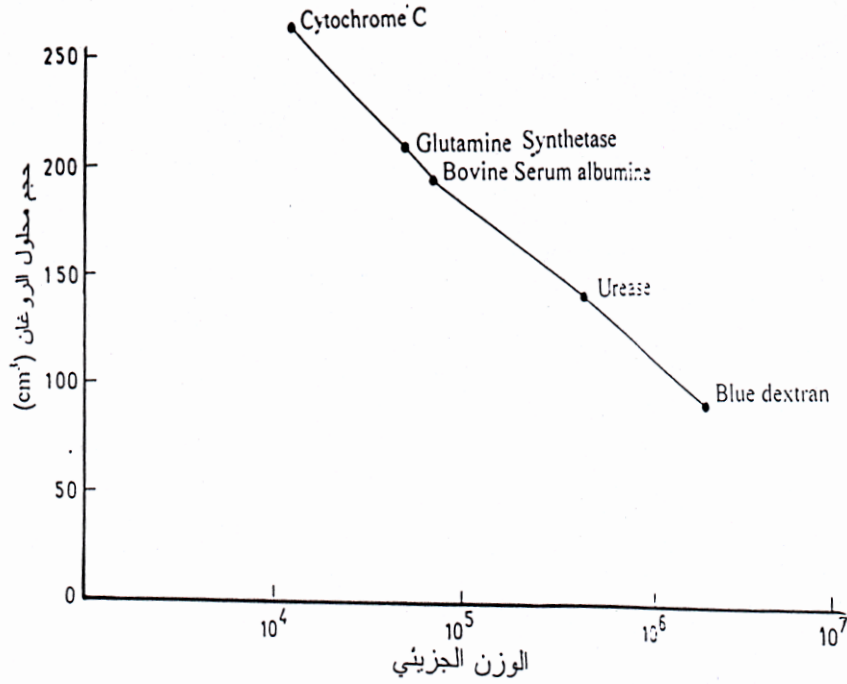
تأثير تركيز الأنزيم

يبين الشكل (2) أن فعالية أنزيم (GS) ازدادت بزيادة تركيز البروتين (الأنزيم) وبلغت أعلى فعالية بوجود $80\mu\text{g}$ بروتين، وانخفضت الفعالية تباعاً بعد ذلك، وهذا يتطابق مع ما أشارت إليه البحوث الأخرى من حيث كون فعالية الأنزيم تتناسب طردياً مع تركيز الأنزيم (20) وقد استخدم تركيز $80\mu\text{g}$ من الأنزيم في جميع التجارب اللاحقة.

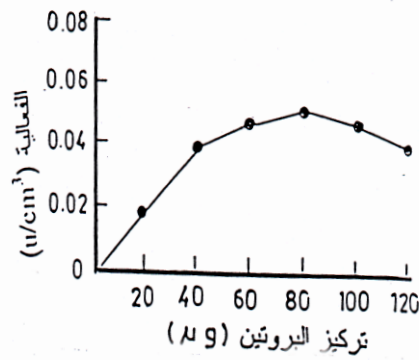
الجدول (1) ملخص نتائج التنقية الجزئية لأنزيم الكروتامين سنتيز المستخلص من كالمس نبات الحبة السوداء بعد 35 يوما من النمو بالظروف القياسية. كل قيمة تمثل معدل ثلاثة مكررات

الاستعدادة %	عدد مرات التنقية	الفاعلية النوعية ** U/ mg	الفاعلية الكلية *U	البروتين الكلي mg	الحجم الكلي cm ³	مراحل التنقية
100	—	0.018	10.31	556	90	المستخلص العام
91	2	0.040	9.40	233	65.4	المستخلص الرائق
77	5	0.083	7.99	95.3	10.3	الترسيب بكبريتات الأمونيوم
62	10	0.181	6.42	35.4	15.4	الفرز الخثلائي
48	37	0.671	4.90	7.3	5	الترشيح الهلامي باستخدام السيفادانيس (G-200)

* U: كمية الأنزيم التي تعمل على تحرير (1 μ mol) من الفوسفات في الدقيقة الواحدة.
** الفعالية النوعية: عدد وحدات الأنزيم الموجودة في (1.0 mg) من البروتين وتكون وحدتها (μ mol of pi/ min/ mg protein).



الشكل (1) العلاقة بين الوزن الجزيئي للبروتينات القياسية وحجم الازوغان. كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.



الشكل (2) العلاقة بين تركيز بروتين كمصدر لانزيم GS المنقى جزئياً وفعالته في كالس نبات الحبة السوداء، كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.

العلاقة بين زمن التفاعل وفعالية الانزيم

وضحت النتائج بأن فعالية الأنزيم المنقى جزئياً من الكالس ازدادت خطياً مع زيادة فترة التحضين لحد معين وبلغت أعلى حد لها بعد 15 min من بدء التفاعل ثم أعقبها انخفاض في الفعالية (الشكل 3).

تأثير درجة الحرارة

يوضح الشكل (4) ازدياد معدل سرعة التفاعل المحفز بالأنزيم كلما ازدادت درجة الحرارة وبلغت أعلى حد عند درجة حرارة 30°C، وعند استخدام درجات حرارة أعلى من 30°C حصل انخفاض في ذلك المعدل بسبب حصول تشوه في طبيعة الأنزيم (Denaturation) نتيجة لتفكك الأواصر الهيدروجينية والقوى الأخرى المسؤولة عن التركيب الثلاثي للبروتين وبالتالي فقدان الأنزيم لفاعليته (21) وتعد درجة حرارة 30°C ملائمة لعمل الكثير من الأنزيمات المستخلصة من النباتات (17, 20).

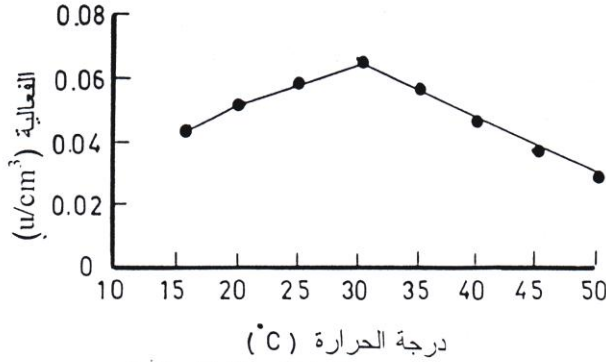
نوع وتركيز المحلول المنظم

يشير الجدول (2) الى أن أعلى فعالية تم الحصول عليها عند استخدام المحلول المنظم الترس بتركيز 80mM وبدالة حامضية 7.2 مقارنة بالمحلول المنظم بوتاسيوم وفوسفيت.

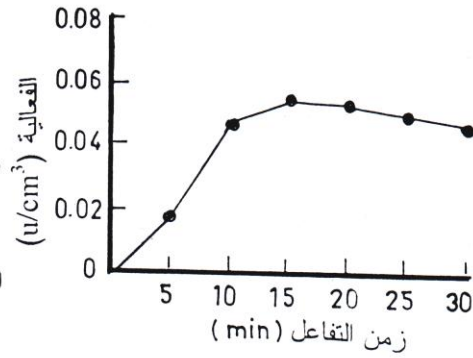
تأثير الدالة الحامضية للمحلول المنظم

وجد أن الدالة الحامضية المثالية لعمل الأنزيم باستخدام الترس وبوتاسيوم وفوسفيت المنظم هي (7.2) كما موضح في شكل (5) وهذه النتيجة مقارنة للدالة الحامضية لأنزيم الكلوتامين المستخلص من كائنات حية أخرى (22, 23) وهذا يدل على أن الانزيم يعمل في الوسط المتعادل، وأعطى المحلول المنظم ترس الحامض ي فعالية أعلى من البوتاسيوم وفوسفيت المنظم لذا استخدم ترس بوصفه محلولاً منظماً في جميع التجارب اللاحقة.

عزل وتنقية جزئية لأنزيم الكلوتامين سننتيز من كالس نبات الحبة السوداء (*Nigella sativa L.*)



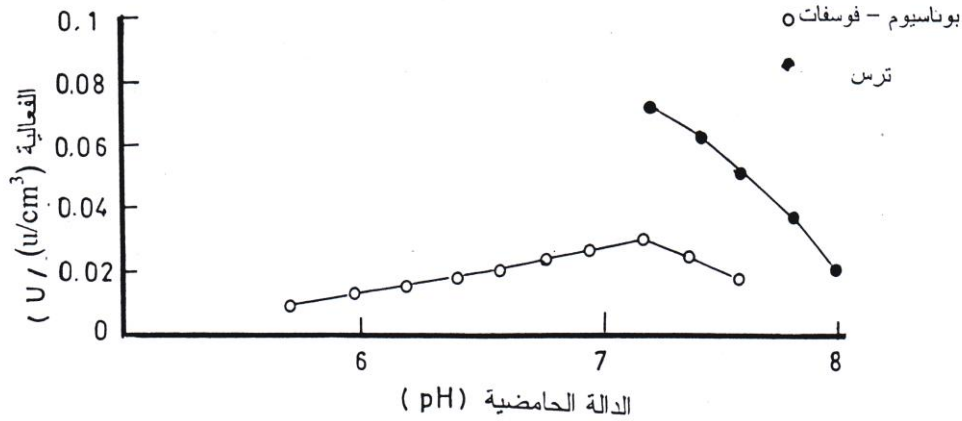
الشكل (4) تأثير درجات الحرارة المختلفة في فعالية انزيم GS المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء، كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.



الشكل (3) العلاقة بين فعالية انزيم GS المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء وزمن التفاعل كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.

الجدول (2) فعالية أنزيم الكلوتامين سننتيز المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء باستخدام تراكيز مختلفة من المحاليل المنظمة، كل قيمة تمثل معدل ثلاثة مكررات

المحاليل المنظمة		التراكيز (m M)
الفعالية (U/cm³)		
الترس المنظم (pH 7.2)	بوتاسيوم - فوسفات المنظم (pH 7.2)	
0.021	0.012	20
0.033	0.022	40
0.066	0.031	60
0.072	0.030	80
0.051	0.022	100
0.033	0.010	120



الشكل (5) تأثير الدالة الحامضية (pH) في فعالية انزيم GS المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء، كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.

تأثير تركيز الكلوتاميت و ATP و NH₄Cl

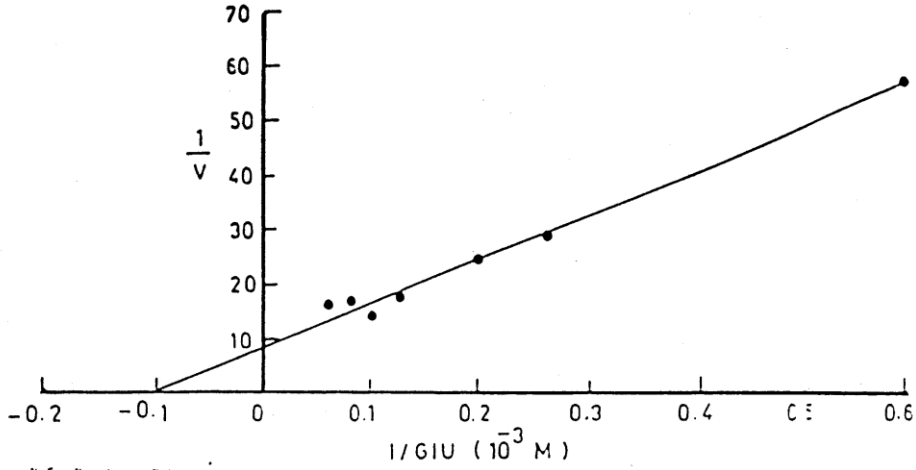
استخدم مركب الكلوتاميت بوصفه المادة الأساس و ATP و NH₄Cl عوامل مساعدة وبتراكيز مختلفة لتحديد التراكيز المثالية لعمل أنزيم GS. ويبدو واضحاً أن كل المواد السابقة أدت إلى زيادة في فعالية الأنزيم إلى حد معين، وأن قيمة ثابت ميكيلس - منتون للكلوتاميت و ATP و NH₄Cl مساوية إلى $10 \times 10^{-3} \text{M}$ (الشكل 6) و $2 \times 10^{-3} \text{M}$ (الشكل 7) و $0.280 \times 10^{-3} \text{M}$ (الشكل 8) على التوالي باستخدام رسم لينوفير - بيرك (24) هذه النتيجة تؤكد بوجود علاقة طردية بين تركيز المادة الأساس وسرعة التفاعل عندما يكون تركيز الانزيم ثابتاً، فأن زيادة تركيز المادة التي يعمل عليها الانزيم سينتج عنه في البداية زيادة ملحوظة في سرعة التفاعل وفي حالة استمرار زيادة تركيز المادة الأساس تزداد سرعة التفاعل ببطء بسبب عدم تشبع المواقع الفعالة للأنزيم بالمادة الأساس وعليه فان سرعة التفاعل الانزيمي تعتمد على تركيز المادة الأساس، لكن عند زيادة تركيز مادة الأساس المستخدمة بشكل كبير بحيث تصبح المواقع الفعالة للأنزيم مشبعة بالمادة فان سرعة التفاعل الأولى غير معتمدة على تركيز المادة الأساس. وأكد هذا التفسير في دراسات عديدة لانزيمات مختلفة ومستخلصة من كائنات حية مختلفة (22, 25).

الظروف المثالية لعمل الانزيم

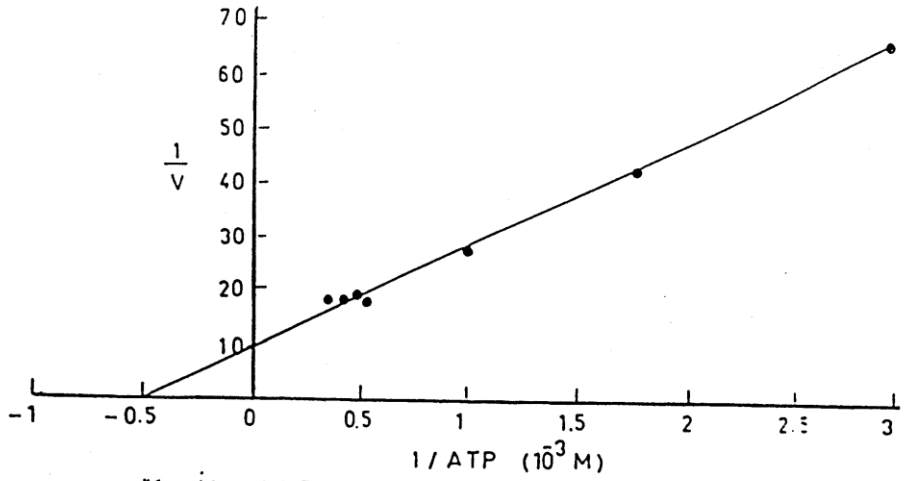
إن الظروف المثالية لعمل أنزيم الكلوتامين سنثيز المنقى جزئياً من كالس نبات ا لحة السوداء موضحة في الجدول (3).

الجدول (3) الظروف المثلى لقياس فعالية أنزيم الكلوتامين سنثيز المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء بعمر 35 يوماً

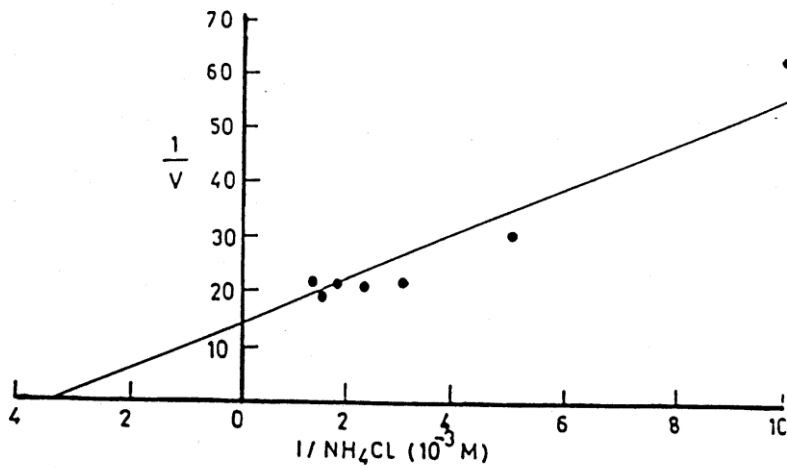
تركيز NH ₄ Cl mM	تركيز ATP mM	تركيز الكلوتاميت mM	درجة الحرارة C°	التركيز والدالة الحامضية للترس	زمن التفاعل min	تركيز الأنزيم µg
0.3	2	10	30	80mM pH 7. 2	15	80



الشكل (6) - رسد نيوبفر - بيرك لبيان العلاقة بين تركيز الكلوتاميت وفعالية انزيم GS المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء. كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.



الشكل (7) - رسد نيوبفر - بيرك لبيان العلاقة بين تركيز ATP وفعالية انزيم GS المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء. كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.



الشكل (8) - رسد نيوبفر - بيرك لبيان العلاقة بين تركيز NH₄Cl وفعالية انزيم GS المنقى جزئياً من كالس نبات الحبة السوداء. كل قيمة تمثل معدل ثلاث مكررات.

References

1. Tateno, Y., Jpn. J. Genet., 69: 489 – 502 (1994).
2. Kolker, S.; Hoffmann, G. F.; Okun, J. G.; Rose, C.; Jalan, R.; Haberle, J.; Schliess, F. and Haussinger, D., N-Engl. J. Med. 354: 1093 – 1094 (2006).
3. Kumada, Y.; Benson, D. R.; Hillemann, D.; Hosted, T. J.; Rochefort, D. A.; Thompson, C. J.; Wohlleben, W. and Tateno, Y., Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A. 90: 3009 – 3013 (1993).
4. Suarez, I.; Bodega, G. and Fernandez, B., Neurochem. Int., 41: 123 – 142 (2002).
5. Pews, M. R.; Cooper, J. D.; Mitchison, H. M.; Mortishire – Smith, R. J.; Peaoce, D. A. and Griffia, J. L., J. Biol-Chem., 280: 49508 – 49519 (2005).
6. Zubay, G. L., Biochemistry. 4th ed., McGraw – Hill Comp, Inc., U.S.A., PP. 964 (1962).
7. Lea, P. and Mifflin, B., Nature, 251: 614 – 616, (1974).
8. Suarez, R.; Marquez, J.; Shishkovo, S. and Hornandez, G., Physiol. Plant., 117 (2003).
9. Perez – Garcia, A.; Pereira, S.; Pissarra, J.; Gutierrez, A. G.; Cazorla, a F. M. Sulema, R.; Devicente, A. and Canovas, F. M., Planta, 206: 426 – 434 (1998).
10. McParland, R. H.; Guerara, J. G.; Becker, R. R. and Evans, H. J., Biochem. J., 153: 597 – 606 (1976).
11. Ishiyama, K.; Inone, E.; Tabachi, M.; Xamaya, T. and Takahashi, H., Plant Physiol., 45 (11): 1640 – 1647 (2004).
12. Arnon, D. I. and Hoagland, D. R., Biol. Rew., 19: 55 – 67 (1944).
13. Murashige, T. and Skoog, 9, F., Physiol. Plant., 15: 473 – 497, (1962).

١٤. البكر، رحاب عبد الجبار حامد عبد الله، "رسالة ماجستير"، كلية العلوم، جامعة الموصل، العراق.

15. Shapiro, B. M. and Stadtman, E. R., "Method's in enzymology" 17A; Academic Press, New York, and London, PP, 910 – 912 (1970).
16. Lowry, O. H.; Rosebrough, N. J.; Farr, A. L. and Randall, R. J., J. Biol-Chem., 193: 265 – 275 (1951).
١٧. محمد، عبد المطلب سيد والجلبي، قصي عبد القادر وعبود، ساجدة عزيز، مجلة التربية والعلم، المجلد 19، العدد 2 (2007).
١٨. عبود، ساجدة عزيز، "أطروحة دكتوراه"، كلية العلوم، جامعة الموصل، (1997).
19. Gene Grout, R. and Larry, E. S., Plant Physiol. 70(6): 1759 – 1761 (1982).
٢٠. عبود، ساجدة عزيز، مجلة علوم الرافدين، المجلد 15، العدد 5 خاص بعلم الحياة، 31 – 41 (2004).
٢١. آل فليح، خولة أحمد، "مدخل إلى الكيمياء الحياتية"، طبعة ثانية بمطبعة جامعة الموصل، مديرية دار الكتب للطباعة والنشر، (2000).
٢٢. فخري، محمود أحمد محمد، "أطروحة دكتوراه"، كلية العلوم، جامعة الموصل، (2006).
23. McCormick, D. A.; Clark, G. A.; Lavond, D. G.; Thompson, R. F. Proc. Natl. Acad. Sci. U.S.A., 79: 2731 – 2735 (1982).
24. Lineweaver, H. and Burk, D. J. Am. Chem. Soc, 56: 658 – 666 (1934).
25. Mohammad, A. M. S.; Al-Chalabi, K. A. and Abood, S. A., J. Exp. Bot., 40: 693 – 699 (1989 a).