

دراسة تأثير المثبطات الفلزية ولافلزية على البيتا لاكتيميز المنقى من العزلة المحلية K. pneumoniae K8 بطريقة ثنائية الطور

عصام فاضل الجميلي ، زهير علي شفيق الطائي و منتهى عبد الكريم الصفار*
فرع التقنية الاحيائية ، معهد الهندسة الوراثية والتقنية الاحيائية للدراسات العليا ، جامعة بغداد.
* قسم صحة المجتمع ، المعهد التقني الطبي ، باب المعظم.

الخلاصة

تمت تنقية البيتا لاكتيميز المستخلص من العزلة المحلية K. pneumoniae باستخدام الانظمة ثنائية الطور إذ ظهرت اعلى فعالية للبيتا لاكتيميز للطور العلوي للنظام المحتوي على 0.2 ملار فوسفات البوتاسيوم ثنائية الهيدروجين وفعالية نوعية مقدارها 4.5 وحدة/ملغرام بروتين .

بلغت قيمة معدل ثابت ميكالس منتن للانزيم 0.35 ملي مولار ومعدل السرعة القصوى 0.203 ملي مولار. دقيقة⁻¹ ومعدل ثابت الحفز بلغ 0.114 دقيقة⁻¹. كما درس تاثر الايونات المعدنية على الانزيم فوجد ان اعلى تثبيط للفعالية كانت بوجود ايونات الحديدوز اذ تم تثبيطها لاتتافسيا ودرس تاثير العوامل الكلايية والمختزلة اذ تم تثبيط الانزيم تتافسيا بوجود 2 مركبتوا يثانول ولم يثبط بوجود EDTA كما ثبت الانزيم تتافسيا باستعمال مادة السلفوناميد فيما ظهر تاثير حامض الكلافيونوليك ضعيفا تجاه الانزيم.

مفتاح الكلمات : البيتا لاكتيميز ، الانظمة ثنائية الطور ، العوامل الكلايية والمختزلة، ثابت ميكالس منتن.

المقدمة

اما صنف C فلة القابلية على تحطيم السيفالوثين Cephalothin وللسيفالوردين Cephaloridine اسرع من تحطمة لمجموعة البنسلينات وقلما يثبط هذا الانزيم من قبل حامض الكلافيونوليك (8;9).

تهدف الدراسة الحالية الى تنقية البيتا لاكتيميز باستخدام الانظمة ثنائية الطور وتأثير الفعالية التثبيطية للايونات المعدنية والمركبات الكلايية والمختزلة عليه.

المواد وطرائق العمل

تم استخلاص البيتا لاكتيميز من العزلة المحلية من بكتريا K pneumoniae المعزولة من اشخاص مصابين بالتهاب المجاري التنفسية، حسب الطريقة الموصوفة من قبل (10).

قياس فعالية البيتا لاكتيميز

اتبعت الطريقة الموصوفة من Bhat وجماعته (11) المحورة عن طريقة Novick (12) وتعرف وحدة الفعالية الانزيمية بانها كمية الانزيم اللازمة لتحليل 1 مايكرومول من مادة الاساس في الدقيقة تحت ظروف القياس.

تركيز البروتين

تمتاز معظم انزيمات البيتا لاكتيميز (EC.3.5.2.6) الى قابليتها للتحلل المائي للمضادات الحيوية ممايزيد من ضرورتها وقابليتها على احداث الاوبئة داخل المستشفيات (2; 1).

صنفت انزيمات البيتا لاكتيميز اعتمادا على اليات عملها الى A و B و C يمتاز الصنف A بانه يستطيع تحلل مجموعة المضادات الحاوية على حلقة البيتا لاكتام الثابتة Benzyl -lactam stable B ولكن مقاومته الهدمية تجاه Ampicillin و pencillin تكون اقل ولايثيبط بواسطة حامض الكلافيونوليك ويكون في الغالب بلازميدي المشأ (3;4).

اما مجموعة البيتا لاكتيميز صنف B فهي من نوع الانزيمات المعدنية والتي تحتاج الى ايونات الزنك (Zn^{+2}) في الموقع الفعال ويكون احيانا كرموسومي وانواع اخرى تكون بلازميدية المنشأ مما يمنحه القابلية على الانتقال الى انواع بكتيرية اخرى ويسبب انتشار المقاومة التي يمنحها هذا الانزيم ضد المضادات الحيوية مثل Carbapenem (5;6;7).

استخدمت الطريقة الموصوفة من Bradford (13) في تقدير تركيز البروتين في المحلول الانزيمي.

تنقية الانزيم

حضر النظام المائي ثنائي الطور دكستران (Dextran 150-T (T-150) 20%، فنيول بايروليديون المتعدد 15% . Polyvinyl pyrrolidone (PVP) تبعاً للطريقة الموصوفة في (14) لانتخاب النظام الذي يعطي فصلاً جيداً للطورين:

نظام الدكستران (Dextran T-150) والمحضر بتركيز 20% مع الفينيل بايروليديون المتعددة (MW:25.000-30.000 Polyvinyl pyrrolidone بنسبة 1:1 (وزن: وزن)، أضيف للنظام تراكيز متدرجة من ملح فوسفات البوتاسيوم ثنائية الهيدروجين بتركيز مختلفة تراوحت بين (0.0-0.2 مولار)، انتخب التركيز الذي أعطي فصلاً جيداً وأضيف له محلول الانزيم بنسبة تركيز 100 مايكروليتر وقدرت الفعالية الانزيمية وتركيز البروتين في كلا الطورين العلوي والسفلي. وتم حساب معامل الفصل (K) من النسبة بين الفعالية الانزيمية في الطبقة العليا على الفعالية الانزيمية في الطبقة السفلى.

تقدير الثوابت الحركية للانزيم

حضرت تراكيز مختلفة من مادة الاساس بنسولين جي (0.5-50) ملي مولار، حسب السرعة الاولية لتفاعل الانزيم تجاه مادة الاساس لكل تركيز من تراكيز مادة الاساس.

قدرت قيم ثابت ميكالس K_m والسرعة القصوى V_{max} للتفاعلات الانزيمية من رسم العلاقة بين السرعة الاولية v وتركيز مواد الاساس تبعاً لأربع طرائق (14) وتضمنت:-

1-طريقة لاينويفير-بيرك (Lineweaver-Burk Plot).

2-طريقة هانس-ولف (Hans-Woolf Plot).

3-طريقة وولف-اوغستسون

(Woolf-Augustinsson plot)

4-طريقة ايدي-سكاتشارد (Eadie-Scatchard Plot)

كما وحسبت قيمة الثابت الحفزي K_{cat} لتفاعل الانزيم تجاه مادة الاساس بتطبيق المعادلة الآتية:

$$V_{max} = K_{cat} (Et)$$

(Et) التركيز الكلي للانزيم

دراسة تأثير بعض المثبطات في فعالية الانزيم

أ- تأثير الايونات الفلزية في تثبيط الانزيم

حضر المحلول الخزين لكوريدات الفلزات الآتية كلوريد النحاسيك، كلوريد الحديدوز، كلوريد الكالسيوم ويوديد البوتاسيوم بتركيز 10 ملي مولار وقد اجريت التخفيف اللازمة للمحلول الخزين وتم مزجها مع المحلول الانزيمي بنسبة 1:1 للحصول على التراكيز (0.5 و 1 و 1.5 و 2 و 2.5 و 3 و 4 و 5 و 10) ملي مولار، حُضن محلول الانزيم مع محاليل المواد المذكورة مسبقاً في حمام مائي بدرجة حرارة 37 م لمدة 5 دقائق بعدها قدرت الفعالية الانزيمية المتبقية للانزيم. كما حُضن المحلول الانزيمي بدون معاملته بمحاليل المواد المذكورة في اعلاه بدرجة 37 م لمدة 5 دقائق وقدرت الفعالية الانزيمية لتفاعل السيطرة. وحسبت الفعالية الانزيمية المتبقية.

ب- تأثير المواد المختزلة والكلابية في تثبيط الانزيم

حضر المحلول الخزين للمواد 2 - مركبتو أيثانول واثلين داي أمين تترا أستك أسد EDTA بتركيز 20 ملي مولار وقد اجريت التخفيف اللازمة للمحلول الخزين وتم مزجها مع المحلول الانزيمي بنسبة 1:1 للحصول على التراكيز (0.5 و 1 و 1.5 و 2 و 2.5 و 3 و 4 و 5 و 10) ملي مولار، حُضن محلول الانزيم مع محاليل المواد المذكورة مسبقاً في حمام مائي بدرجة حرارة 37 م لمدة 5 دقائق بعدها قدرت الفعالية الانزيمية. كما حُضن المحلول الانزيمي بدون معاملته بمحاليل المواد المذكورة في اعلاه بدرجة 37 م لمدة 5 دقائق وقدرت الفعالية الانزيمية لتفاعل السيطرة.

ج- تأثير السلفوناميد في تثبيط الانزيم

حضر المحلول الخزين للسلفوناميد بتركيز 20 ملي مولار وقد اجريت التخفيف اللازمة للمحلول الخزين وتم مزجها مع المحلول الانزيمي بنسبة 1:1 للحصول على التراكيز (0.5 و 1 و 1.5 و 2 و 2.5 و 3 و 4 و 5 و 10) ملي مولار، حُضن محلول الانزيم مع محاليل المواد المذكورة مسبقاً في حمام مائي بدرجة حرارة 37 م لمدة 5 دقائق بعدها قدرت الفعالية الانزيمية المتبقية للانزيم. كما حُضن المحلول الانزيمي بدون معاملته بمحاليل المواد المذكورة في اعلاه بدرجة حرارة 37 م لمدة 5 دقائق وقدرت الفعالية الانزيمية لتفاعل السيطرة.

د- تأثير حامض الكلافيبوليك في تثبيط الانزيم

عصام فاضل الجميلي

يبين الشكل (2) ظهور أعلى فعالية نوعية للبيتالاكتيميز في النظام المائي في الطور العلوي عندما احتوى 0.2 مولار من فوسفات البوتاسيوم ثنائية الهيدروجين إذ بلغت 4.5 وحدة/ ملغم بروتين وكمية قليلة للفعالية النوعية في الطور السفلي إذ بلغت 1.9 وحدة/ ملغم بروتين وكفاءة فصل عالية (2.25) مقارنة بباقي التراكيز مما يفسر ان ملح فوسفات البوتاسيوم وبتركيز 0.2 مولار اكثر ملائمة لفصل انزيم البييتالاكتيميز .

ويمكن تفسير الاختلاف في فعالية الانزيم مع تباين تركيز الملح الى اختلاف توزيع الانزيم بين الطورين بسبب اختلاف توزيع الشحنات للبروتين وصفات الكراهية للماء Hydrophobicity (18,19).

تم تقدير ثابت ميكالس منتن K_m والسرعة القصوى V_{max} والثابت الحفزي K_{cat} (Catalytic rate) للبيتالاكتيميز باستخدام البنسلين جي مادة أساس باستخدام اربعة طرائق لرسم العلاقة بين سرعة التفاعل وتركيز مادة الاساس لتعيين هذه القيم. اظهرت النتائج تقارب بين قيم الثوابت الحركية المستحصلة من الطرائق الاربعة المذكورة في (جدول 1)، إذ بلغ معدل القيم لتلك الثوابت الحركية K_m و V_{max} 0.35 ملي مولار و 0.203 ملي مولار. دقيقة⁻¹ على التوالي وكذلك تم تعيين قيمة K_{cat} للانزيم من المعادلة:

$$V_{max} = K_{cat} \cdot [Et]$$

إذ بلغت 0.114 دقيقة⁻¹ عند استخدام البنسلين - جي كمادة اساس والذي يعتمد عليه للمقارنة بين الانزيمات الماخوذة من مصادر مختلفة والتي تحفز تفاعلاً معيناً، ولمقارنة تفاعلات الانزيم تجاه مواد اساس مختلفة، ويمثل مقلوب هذا الثابت الزمن الذي تستغرقه دورة حفزية واحدة (14). ويتراوح عموماً بين (50-70) دقيقة⁻¹، وقد توصل Yuan وجماعته عام 2000 عند دراسة البييتالاكتيميز المنتج من البكتريا *K. pneumonia* المعزولة من مرضى العناية المركزية في امستردام ان البنزاييل بنسلين والامبسلين والبيراسلين لها فعالية انزيمية عالية و K_m قليلة مقارنة بالسيفالوردين وان قيمة V_{max} للسيفالوردين تمثل 27% من قيمة V_{max} للبنزاييل بنسلين.

تأثير الايونات الفلزية في تثبيط الانزيم

حضر المحلول الخزين لحمض الكلافيبولينيك بتركيز 20 ملي مولار وقد اجريت التخفيف اللازمة للمحلول الخزين وتم مزجها مع المحلول الانزيمي بنسبة 1:1 للحصول على التراكيز (0.5 و 1 و 1.5 و 2 و 2.5 و 3 و 4 و 5 و 10) ملي مولار، حضن محلول الانزيم مع محاليل المواد المذكورة مسبقاً في حمام مائي بدرجة حرارة 37 م لمدة 5 دقائق بعدها قدرت الفعالية الانزيمية المتبقية للانزيم. كما حضن المحلول الانزيمي بدون معاملته بمحاليل المواد المذكورة في اعلاه بدرجة حرارة 37 م لمدة 5 دقائق و قدرت الفعالية الانزيمية لتفاعل السيطرة .

النتائج والمناقشة

استخدمت تقنية الفصل بالانظمة المائية ثنائية الطور في هذه الدراسة نظراً لما لها من مزايا ايجابية كسهولة تحضيرها واقتصاديتها، تعتمد الطريقة على ظاهرة انفصال الاطوار (Phase partition) والتي تحدث عند وجود بولي فنيل بايروليدين (pvp) والدكستران بتركيز مناسبة تكفي لتكوين طبقتين الطبقة العليا بولي فنيل بايروليدين والطبقة السفلى دكستران (16).

تبين الاشكال (1 و 2) اختلاف الفعالية النوعية ومعامل الفصل (Partition coefficient) (K) في طوري النظام المائي الثنائي الطور المستخدم في هذه الدراسة مع اختلاف تركيز الملح المضاف للنظام. إذ إن توزيع البروتينات يتأثر بعدة عوامل منها قيمة الرقم الهيدروجيني للنظام بسبب تأثيرها في تباين السلاسل الجانبية للحوامض الامينية وتغيرات الشكل لجزئية البروتين والتركيب الايوني للنظام ونظراً لأهمية تأثيرات الايونات في ذوبان البروتينات ووجود المبادلات الايونية الذاتية وعدم تأثير درجة الحرارة في كفاءة التوزيع لذا أسهم هذا النظام في حماية البروتينات من المسخ (14).

يلاحظ من الشكل (1) تغير معامل الفصل (K) الذي يعبر عنه لتحديد كفاءة فصل المواد بهذه الانظمة وهو يمثل النسبة بين الفعالية او التركيز للمواد المفصولة في الطبقتين العليا والسفلى (17)، بتغير تركيز الملح المضاف ظهر اعلى معامل للفصل (3.16) عند احتواء النظام على فوسفات البوتاسيوم ثنائية الهيدروجين بتركيز (0.05) مولار وظهرت اعلى فعالية للبيتالاكتيميز في الطور العلوي للنظام المحتوي على (0.2) مولار فوسفات البوتاسيوم ثنائية الهيدروجين.

مثبطاً للبيبتالاكتيميز لبكتريا *K. pneumonia* خارج الخلية وتوصل الى نتائج واضحة ومميزة. والشكل (5) يوضح تأثير هذا المركب تنافسياً مع الانزيم بينما يعد الـ EDTA (Ethylenediaminetetra acetic Acid) من المركبات المخيلية (Chelating agents) قابلة للذوبان في الماء لها القابلية على تكوين مركبات معقدة مع الايونات المعدنية الموجبة فقط في الخلية لم يثبط EDTA سوى 8% فقط من الفعالية الانزيمية للبكتريا *K. pneumoniae* وتركيز 10 ملي مولار الشكل (6) وهي نتيجة ضعيفة جداً مما يدل على ان الانزيم الذي تنتجه هذه العزلة من صنف (A) والذي يشفر لانتاجه جين محمول على الجينات القافزة Tn والبلازميدات plasmids والكروموسومات chromosomes ولا ينتمي الى مجموعة البروتيازات المعدنية Metallo proteases.

اظهرت النتائج تأثر فعالية الانزيم عند حضنه مع تراكيز مختلفة من مادة السلفوناميد فعند المعاملة بتركيز 0.5 ملي مولر لوحظ انخفاض شديد بالفعالية المتبقية للانزيم عند زيادة تركيز السلفوناميد اذ بلغت الفعالية المتبقية 69% تقريباً ثم انخفاض تدريجي عند حضن الانزيم مع 1 ملي مولر اذ كانت 54%. ان البيبتالاكتيميز هو من البروتيازات السيرينية التي تتصف بوجود مجموعة هيدروكسيل السيرين في موقعها الفعال وتثبيط هذه الانزيمات تنافسياً مع السلفوناميد إذ يرتبط مع هيدروكسيل السيرين ومن ثم اعاقه الموقع الفعال عن الارتباط بمادة الاساس (20) الاشكال (7 و 8).

اظهرت النتائج لهذه التجربة تأثر فعالية الانزيم عند حضنه مع تراكيز مختلفة من حامض الكلافيولينيك فعند المعاملة بتركيز 0.5 ملي مولر لوحظ انخفاضاً ضعيفاً جداً" بالفعالية المتبقية للانزيم بلغ 4% وعند زيادة تركيزه لحد 5 ملي مولر انخفضت الفعالية الانزيمية تدريجياً حتى بلغت الفعالية المتبقية 69% تقريباً ثم انخفاض ضعيف جداً" عند حضن الانزيم مع 10 ملي مولر اذ كانت 66%. الشكل (9). ويعد الانزيم الذي تنتجه العزلة المحلية *K. pneumoniae* من الصنف (B,C) حسب تصنيف (Ambler) حسب ماذكره (21) حيث ان التثبيط كان ضعيفاً بوجود هذا المركب اذ تثبطت 34% من فعالية لانزيم بتركيز 10 ملي مولر خارج الخلية (*in vitro*) وهي نتيجة

دُرس تأثير الايونات المعدنية في تثبيط فعالية البيبتالاكتيميز المنتج من البكتريا قيد الدراسة بحضن الانزيم مع محاليل كلوريدات المعادن (الحديد، النحاس، الكالسيوم واليوتاسيوم) بدرجة 37 م لمدة نصف ساعة (الشكل 3)، ولوحظ انخفاض في فعالية الانزيم بدرجة كبيرة عند معاملته مع أيونات الحديدوز اذ بلغت الفعالية المتبقية للانزيم 7% و4% عند معاملته بتركيز 5 و10 ملي مولر على التوالي وهو اعلى تثبيط ظهر في هذه الدراسة اما ايونات النحاس فقد أدت ايضاً الى تثبيط واضح في فعالية الانزيم وكانت الفعالية الانزيمية المتبقية 11% و10% بتركيز 5 و10 ملي مولر على التوالي، وهذا يتفق مع ما ذكره Arakawa وجماعته (2) عند استعماله كلوريد النحاس وكلوريد الحديدوز التي تثبط البيبتالاكتيميز المنقى من بكتريا *K. pneumonia* خارج الخلية بينما ظهر تأثير املاح الزئبق بشكل كبير تجاه الانزيم ولكن لا يوصى به بسبب تأثيره السام على الانسان. اما ايونات الكالسيوم فقد ادت ايضاً الى تثبيط فعالية الانزيم وكانت الفعالية المتبقية 26% و17% عند التراكيز 5 و10 ملي مولر على التوالي. اما يوديد البوتاسيوم فقد بلغت الفعالية المتبقية 1.2% و 1.4% عن حضن الانزيم بهذه المادة عند التركيز 5 و10 ملي مولر على التوالي.

من هذا يستدل على ان الايونات المعدنية لها تأثير واضح في تثبيط فعالية الانزيم ويختلف باختلاف نوعها وتركيزها وغالباً ما يزداد تأثير الايونات مع زيادة تركيزها. أن الانخفاض الحاصل في الفعالية الانزيمية يمكن أن يعزى الى تكوين معقدات مع المجاميع الفعالة للانزيم مما يؤدي الى اعاقه ارتباط الانزيم بمادة الاساس وتأثيره في حفز الانزيم مما يعيق تحويل مواد التفاعل الى ناتج (14).

تأثير المواد المختزلة والكلاوية في تثبيط البيبتالاكتيميز

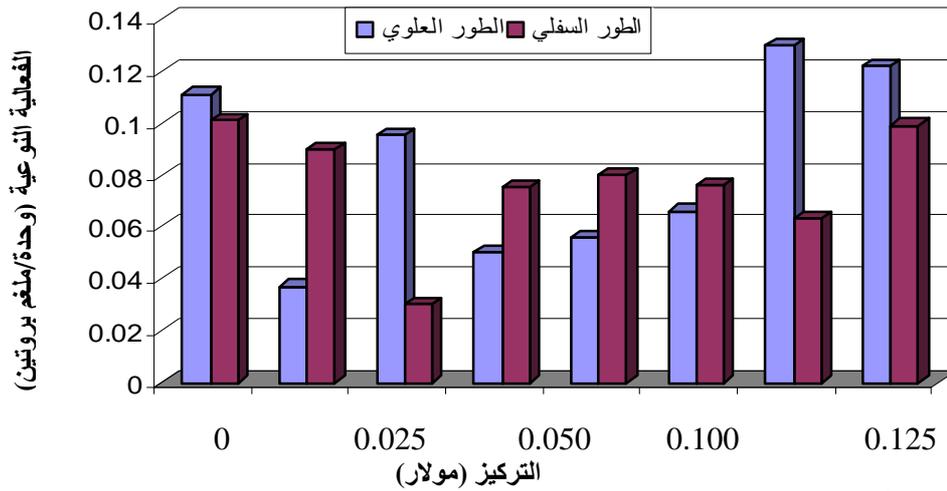
تتأثر فعالية البيبتالاكتيميز عند حضنه مع المركبات المختزلة مثل 2-مركبتوإيثانول (2-mercaptoethanol) بدرجة كبيرة وبتركيز قليلة جداً مما يدل ان البيبتالاكتيميز قيد الدراسة يحتوي على مجموعة الثايول في الموقع الفعال ولا يحتوي على السستائين حيث بلغت فعالية الانزيم المتبقية 36% عند حضنه بتركيز 0.5 ملي مولر الشكل (4) ويتفق هذا مع ما توصل اليه، Arakawa وجماعته (2) عند استعماله مركبات الثايول ومن ضمنها 2-مركبتوإيثانول

ضعيفة اذا ما قورنت مع اضافة المركب داخل الخلية (*in vivo*) حيث تكمن قدرته على تجاوز الجدار الخلوي والوصول الى الغشاء البلازمي وارتباطه مع البييتالاكتاميز الذي تنتجه الخلية وبالتالي تمكين مضادات الحيوية من التأثير في البكتريا (22) لذا يستخدم حامض كلافيوليك تازريا مع مضادات الحيوية Ampicillin, Amoxicillin لكي يكون ذا تأثير واسع على البكتريا اذا ما قورن مع اضافته لوحده (23)، إن آلية عمل كلافلينك التنشيطية هي بتداخله مع الحامض الاميني السيرين ثم ترتبط الجزئية باللايسين وهو الحامض الاميني الذي يقع على بعد حامضين امينيين من السيرين مما يسبب إلى انتاج معقد-انزيم-جزئية ثانية. وتختلف درجة ومعدل التنشيط حسب مصدر الانزيم (22).

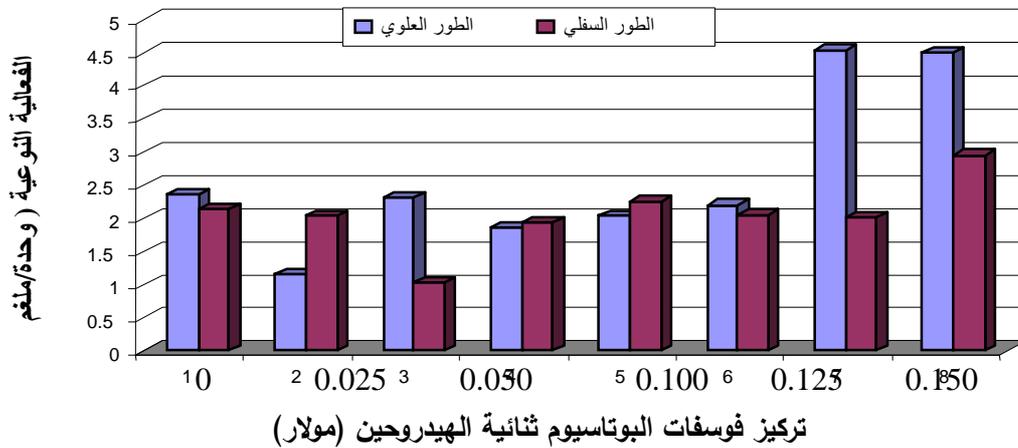
جدول (1)

K. الثوابت الحركية للبييتالاكتاميز المنقى من بكتريا
pneumonia.

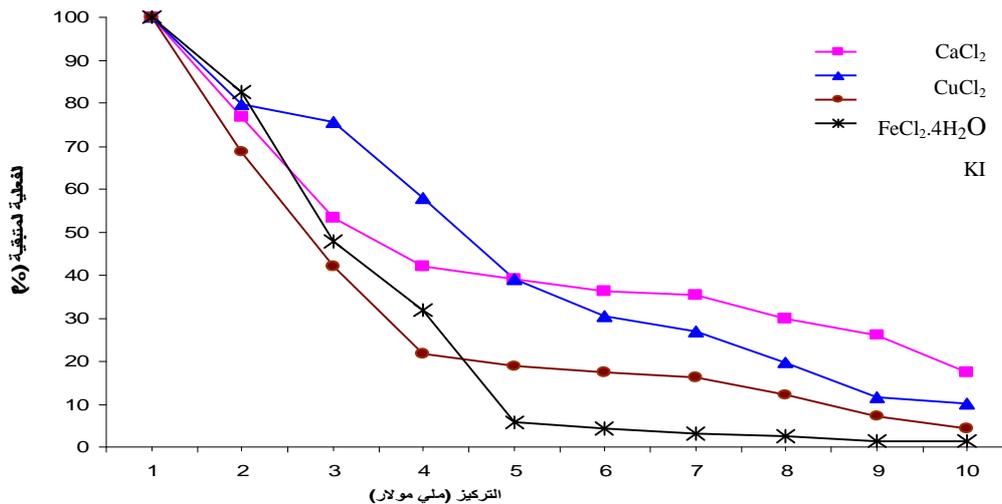
ت	طريقة التقدير	K_m (mM)	V_{max} (mM. min ⁻¹)	K_{cat} (min ⁻¹)
1	طريقة لاينوفير - بيرك	0.333	0.2	0.119
2	طريقة هانس - وولف	0.3	0.19	0.121
3	طريقة وولف - اوغستون-هافستي	0.38	0.2	0.115
4	طريقة ايدي - سكاتارد	0.39	0.225	0.102
	المعدل	0.35	0.203	0.114



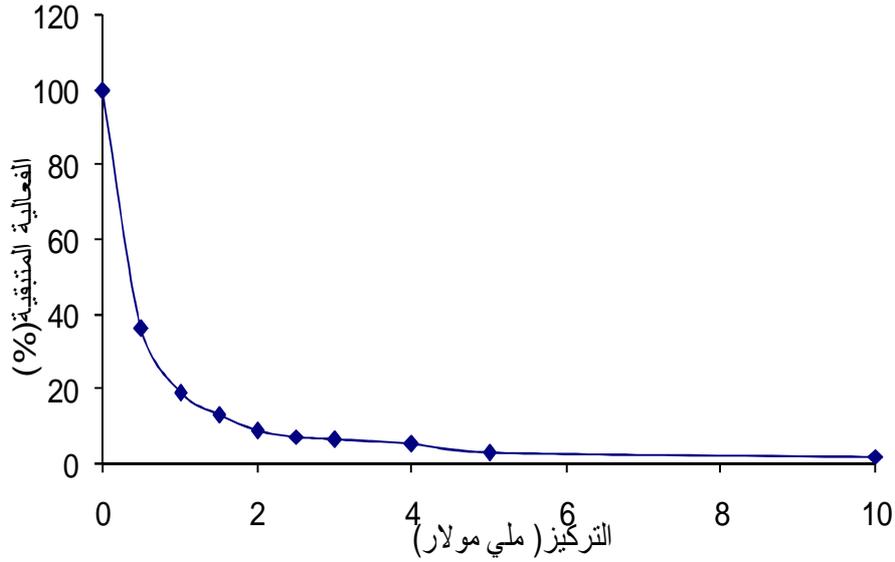
الشكل (1) الفعالية النوعية للبيتالاكتيميز المعزول من بكتريا *K. pneumoniae* في النظام ثنائي الطور المتكون من (20%) Dextran (15% pvp) عند اضافة تراكيز مختلفة من فوسفات البوتاسيوم ثنائية الهيدروجين.



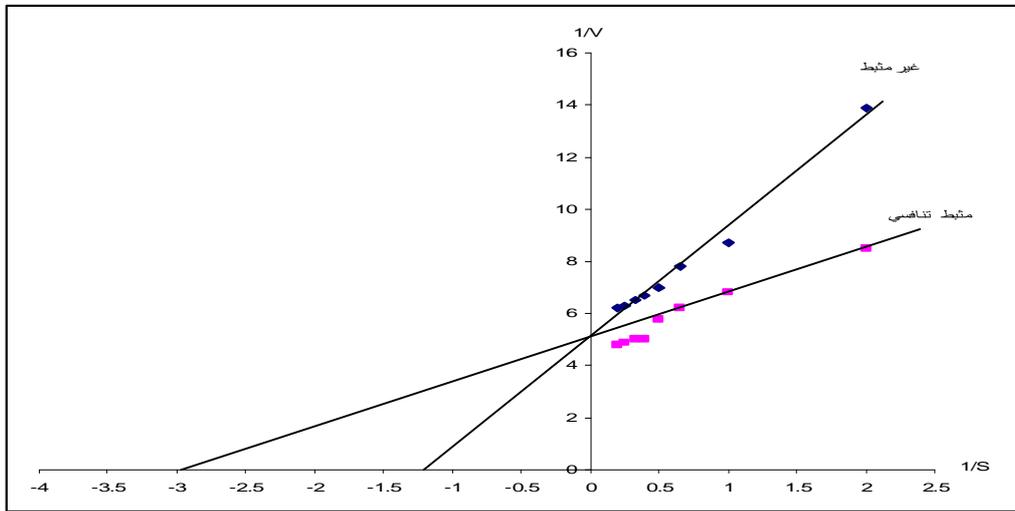
الشكل (2) الفعالية النوعية للبيتالاكتيميز المعزول من بكتريا *K. pneumoniae* في طوري النظام المائي ثنائي الطور المكونات (pvp, 20%) Dextran 15% عند اضافة تراكيز مختلفة من فوسفات البوتاسيوم ثنائي الهيدروجين.



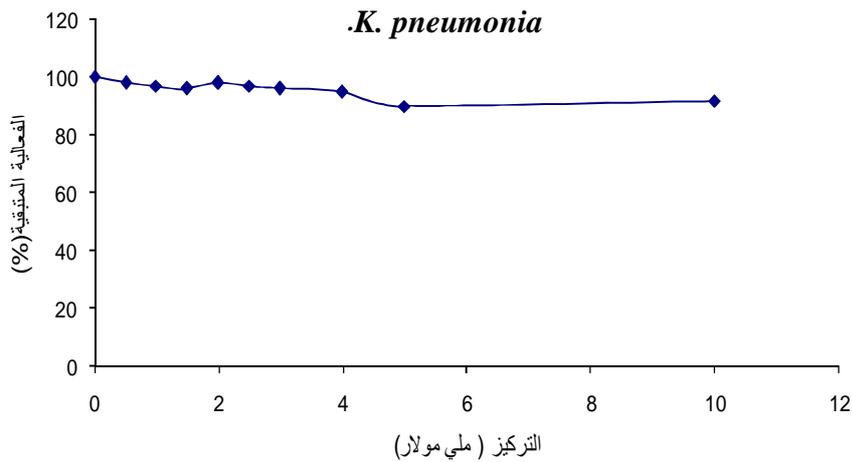
الشكل (3) تأثير اضافة تراكيز مختلفة من الايونات المعدنية في تثبيط فعالية البيتالاكتيميز المعزول والمنقى من بكتريا *K. pneumoniae*



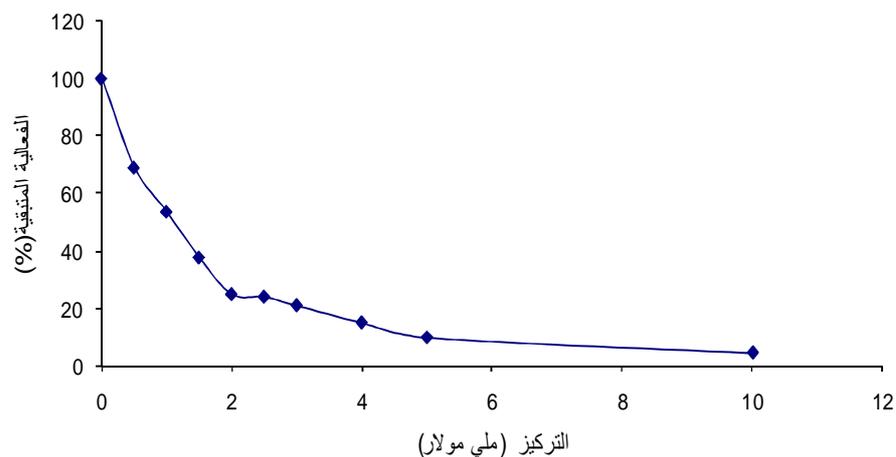
الشكل (4) تأثير إضافة تراكيز مختلفة من 2 مركبتوا يثانول على فعالية البييتالاكتيميز والمنقى من بكتريا *K. pneumoniae*.



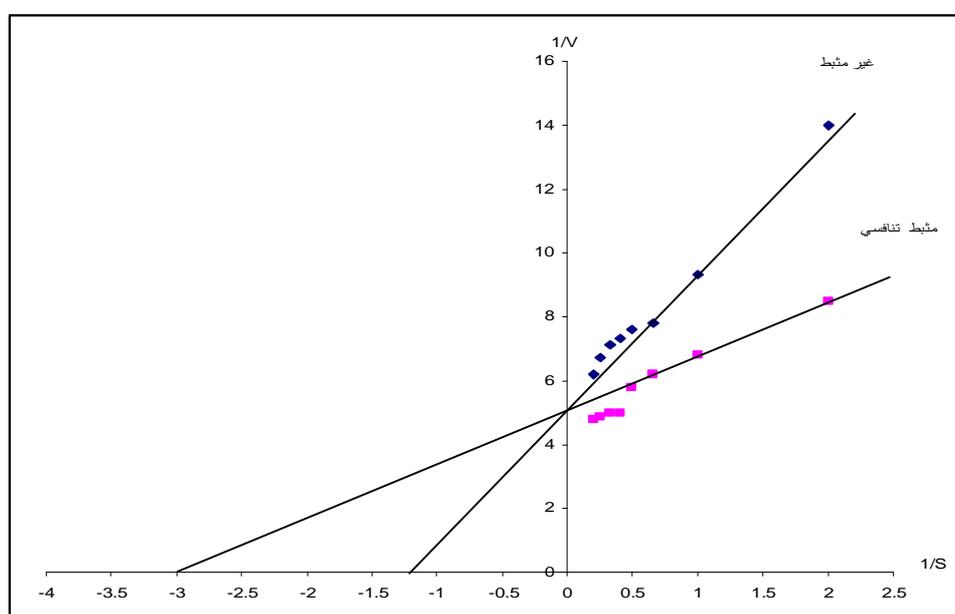
الشكل (5) تأثير التثبيط التنافسي للمركب 2 مركبتوا يثانول على فعالية الانزيم البييتالاكتيميز والمنقى من بكتريا



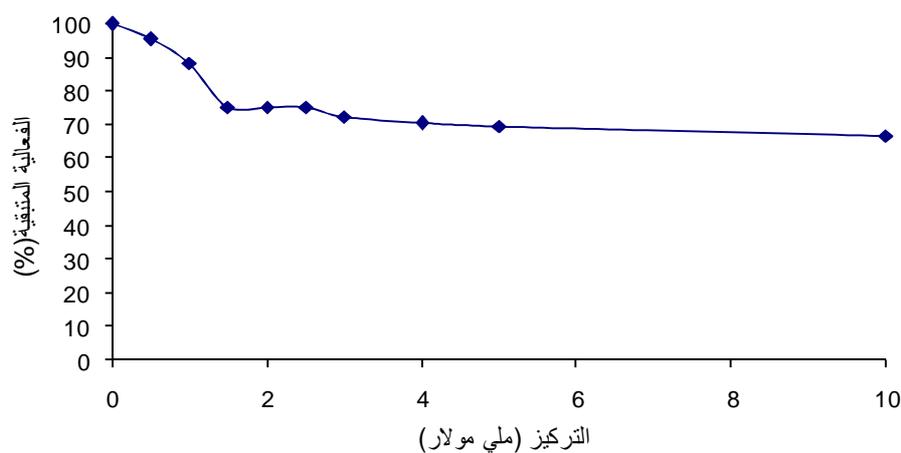
الشكل (6) تأثير اضافة تراكيز مختلفة من EDTA على فعالية البييتالاكتيميز المنقى من بكتريا *K. pneumoniae*.



الشكل (7) تأثير اضافة تراكيز مختلفة من السلفوناميد على فعالية البييتالاكتيميز المنقى من بكتريا *K. pneumoniae*.



الشكل (8) تأثير التثبيط التنافسي لمركب السلفوناميد على فعالية البييتالاكتيميز المنقى من بكتريا *K. pneumoniae*.



الشكل (9) تأثير اضافة تراكيز مختلفة من Clavulanic acid على فعالية البييتالاكتيميز المنقى من بكتريا *K. pneumoniae*.

- S.; Watari, H.; Kojima, T.; Miki, H.; Kanemitsu, K.; Kunishima, H.; Kikuchi, Y.; Kaku, M.; Yoshikura, H.; Kuratsuji, T. and Kirikae, T. (2007). Outbreaks of multi drug-resistant *Pseudomonas aeruginosa* in community hospitals in Japan. *J. Clin. Microbiol.* 45: pp: 979-989.
- [10] Dale J.W. and Smith, J.T. (1971). The purification and properties of β -lactamases specified by the resistance factor R-1818 in *E. coli* and *Proteus mirabilis*. *Biochem. J.* 123: pp: 493-500.
- [11] Bhat, K.; Hegde, B.K. and Shivananda, P.G. (1994). Effect of trace metals on production of exoprotein and β -lactamases by *Staphylococcus aureus*. *India J. Experimental Biology.* 32: pp: 492-494.
- [12] Novick, R.P. (1962). Micro iodometric assay for penicillinase. *Biochemical. J.* 83: pp: 236-239.
- [13] Bradford, M.M. (1976). A rapid and sensitive method for the quantitation of microgram quantities of protein utilizing the principle of protein-dye binding. *Analyt. Biochem.* 72: pp: 248-255.
- [14] Segel, I.H. (1975_a) *Biochemical Calculation* 2nd edition Wiley Publication, p. 278.
- [15] Segel, I.H. (1975_b) *Enzyme Kinetics* Wiley-Interscience Publication.
- [16] Monosan, P.; Paul, F.; Auriol, D. and Lopez, A. (1987). Dextran synthesis using immobilized *Leuconostoc mesenteroides* dextranase. In: *Methods in Enzymology*. (ed. Mosbach, K.) Vol. 136. pp: 239-254. Academic Press. New York.
- [17] Mattiasson, B. (1988). Bioconversions in aqueous two-phase systems: An alternative to conventional immobilization. In: *Methods in Enzymology. Immobilized Enzymes & Cells* (ed. Mosbach, K.) Vol. 137: pp: 657-667. Academic Press, Inc.
- [18] Johnson, J.R.; Moseley, S.L.; Roberts, P.L. and Shaman, W. E. (1988). Aerobactin in other virulence factors genes, among strains of *Escherichia coli* causing Urosepsis association with patient characteristics. *Infect. Immunity.* 56: 405-412.
- [19] Baskir, S.N., Hatton, T.A. and Suter, U.W. (1989). Protein partitioning in two
- [1] Queenan, A.M. and Bush, K. (2007). Carbapenemases: the versatile (beta-lactamases). *Clin. Microbiol. Rev.* 20: pp: 440-458.
- [2] Arakawa, Y.; Shibata, N., Shibayama, K., Kurokawa, H., Yagi, T., Fujiwara, H. and Goto, M. (2000). Convenient test for screening metallo β -lactamase producing gram-negative bacteria by using thiol compounds. *J. of Clinical Microbiology.* 38: pp: 40-43.
- [3] Rasmussen, B. A. and Bush, K. (1997). Carbapenem hydrolyzing β -lactamases. *Antimicrob. Agents Chemother.* 41: P: 223-232.
- [4] Badarau, A., Damblon, C. and Page, M.L. (2007). The activity of the dinuclear cobalt- β -lactamase from *Bacillus cereus* in catalyzing the hydrolysis of β -lactams. *Biochem. J.* 401: pp: 197-203.
- [5] Arakawa, Y.; Naohiroshibata, Keigoshibayama, Hiroshi K.; Tetsuya Y.; Hiroshi F. and Masafumi, G. (2000). Convenient test for screening metallo- β -lactamase producing gram-negative bacteria by using thiol compounds. *J. of Clinical Microbiology.* 38: 1: pp: 40-43.
- [6] Hemalatha, V.; Padma, M.; Umasekar, T.M. Vinodh and Arunkumar, A.S. Arunkumar. (2007). Detection of Ampc beta lactamases production in *E. coli* and *Klebsiella* by an inhibitor based method. *Indian J. Med. Res.* 126, pp: 220-223.
- [7] Marchaim, D.; Navon-Venezia, S.; Schioaber, M.J. and Carmeli, Y. (2008). Isolation of Imipenem resistant enterobacter species: Emergence of KPC-2 carbapenemase, Molecular characterization, Epidemiology and Outcomes. *Antimicrob. Agent Chemother.* 52: pp: 1413-1418.
- [8] Kassis-Chikhani, N.; Decré, D.; Gautier, V.; Burghoffer, B. Saiba, F.; Mathieu, D.; Samuel, D.; Castaing, D.; Petit, J.; Dussaix, E.; Arlet, G. (2006). First outbreak of multidrug-resistant *Klebsiella pneumoniae* carrying blaVIM-1 and blaSHV-5 in a French university hospital. *J. Antimicrob. Chemother.* 57: pp: 493-500.
- [9] Sekiguchi, J.I.; Asagi, T.; Miyoshi-Akiyama, T.; Kasai, A.; Mizuguchi, Y. Araake, M.; Fujino, T.; Kikuchi, H. Sasaki,

phase aqueous polymer systems.
Biotechnol. Bioeng. 34(4):541-558.

[20] دلالي، باسل كامل. 1983. فهم الانزيمات. جامعة الموصل. طبع بمطابع جامعة الموصل مديرية مطبعة جامعة الموصل.

[21] Rolinson, G.N. (1998). Forty years of Beta – Lactam. Research .J. antimicrobi-Chemother. 41:589-603.

[22] Neu, H.C.1985a .Contribution of Beta-Lactamases to bacterial resistance and mechanism to inhibit Beta – Lactamases, The American Journal of Medicine 79 (suppl 58):2-11.

[23] Arakawa, Y.; Horii, T.; Ohta, M.; Ichiyama, S.; Wacharotayankun, R. and Kato, N.(2003)

[24] Plasmid- mediated Amp C-Type β - Lactamase isolated from *K. pneumoniae* confers resistance to Broad –Spectrum β - Lactam, including moxalactam. Antimicrob. Agents and chemother. 37(5): 984-990.

Abstract

Two- phase systems were used purification step in which a higher β -Lactamase (activity) was show in the upper phase for the system that contain (0.2)M potassium dihydrogen phosphate and specific activity of (4.5)U/mg of protein .

Mechalis Menton constant value for the enzyme was found to (0.35)mM with a maximum velocity of (0.203)mM.min⁻¹ and the average of catalytic constant was (0.114)min⁻¹ .also the effect of metallic ions influence on the enzyme was studied and found that maximum inhibition for it was estimated with the presence of Fe⁺² ions and its inhibition was noncompetitive inhibition and the study the effect of chelating and reducing agents in which the enzyme was competitively inhibited in the presence of 2-mercaptoethanol and no inhibition was determined in the presence of EDTA, also the enzyme was competitively inhibited using sulfonamide, and also the effect of Cluvlanic acid was very weak against the enzyme .