



تقدير بعض العناصر المعدنية والتركيب الكيمياوي في سلطان البحر المتواجد في محافظة البصرة ودراسته كمضاد أكسدة ومضاد ميكروبي

مريم عبدالباري عرببي

قسم علوم الاغذية / جامعة البصرة / كلية الزراعة / العراق.

maryamabd2018@gmail.com

استلام البحث : 2023 / 11 / 13 وقبول النشر : 2023 / 12 / 09 ونشر البحث : 2023 / 12 / 30

الخلاصة

هدفت هذه الدراسة الى تقدير بعض العناصر المعدنية مثل الرصاص pb ، الكادميوم Cd ، الزنك Zn في القشور والاحشاء الداخلية لسلطان البحر التي جمعت من شواطئ الفاو في محافظة البصرة وكان هناك تبايناً واضح في تراكيز العناصر حيث كان اعلى ترکیز لعنصر Pb 8.82 ppm واقل ترکیز لعنصر Cd بحدود 0.35 ppm ام Zn كان بحدود 1.60ppm واجريت الكشوفات النوعية على المستخلص المائي حيث اعطت جميعها كشفاً موجباً دلالة على احتوائهما على المجاميع الفعالة (الكاربوهيدرات، صابونين، تаниنات، فلافونيدات، قلويدات، فينولات، كلاركوسيدات) اما الفعالية المضادة للأكسدة تم تقديرها بطريقة (2,2-بنزيل هيدرازيل) حيث زادت قابلية المستخلص لاقتناص الجذور الحرة بزيادة التركيز حيث بلغت اقل قيمة عند تركيز 20 ملغم/مل اذ بلغت 40.55 % واعلى قيمة عند تركيز 100 ملغم/مل حيث كانت 85.56 % مقارنتا مع المادة القياسية (بتوتيل هيدروكسي تولوين) كانت فعاليته 90.22 % و القوة الاختالية كذلك ازدادت مع زيادة التركيز حيث اعطيت عند تركيز 100 ملغم/مل فعالية 80.22 % مقارنتا مع ascorbic acid التي كانت الفعالية 89.44 % اما الدراسة الميكروبية للعينة على الجراثيم الموجبة والسلالية لصبغه كرام وهي بحدود 14 mm وكان لها تأثير قليل على بكتيريا (S.aurous) اما تأثيرها على الفطريات فقد كان لها تأثير على فطر (Aspergillus niger) حيث اعطيت تثبيط بحدود 21 mm واقل تثبيط على فطر (Candida albicans) بحدود 16 mm.

الكلمات المفتاحية : سلطان البحر ، التحليل الكيميائي ، DPPH ، 2,2-بنزيل هيدرازيل.

Estimation of same mineral elements and chemical composition in crab in Basra Governorate and studying it an antioxidant and antimicrobial

Mariam Abdul-bary

Department of Food Science, College of Agriculture, University of Basrah, Iraq

maryamabd2018@gmail.com

Received: 13 / 11 / 2023; Accepted: 09 / 12 / 2023; Published: 30 / 12 / 2023

Abstract

This study aimed to estimate some metallic elements such as lead pb, cadmium Cd, zinc Zn in the crusts and internal guts of crabs (*Pachygrapsus marmoratus*) collected from the shores of Faw in Basra Governorate, and there was a clear variation in the concentrations of the elements, where the highest concentration of Pb was 8.82 ppm and the lowest concentration of Cd was about 0.35 ppm, or Zn was about 1.60 ppm. RET on the aqueous extract, all of which gave a positive detection indicating that they contain active groups (carbohydrates, saponins, tannins, flavonoids, alkaloids, phenols, glycosides). As for the antioxidant activity, it was estimated by the DPPH method. The value at a concentration of 20 mg/ml was 40.55% compared to the standard antioxidant BHT. Its effectiveness was 90.22% at the same concentration. The reducing power also increased with the increase in concentration, as it was the lowest value at a concentration of 20 mg/ml, reaching 20.99%. % also gave the



biological results of the sample on Gram-positive and negative bacteria, namely *Staphylococcus aurous* and *Escherichia coli*, and against *Aspergillus* fungus and *Candida albicans*, as the diameter of inhibition in *Escherichia coli* was about (14) mm and had little effect on *Staphylococcus aurous*. It gave an inhibition of about (21) mm, but on *Candida albicans* fungus, it gave an inhibition of about (16) mm.

Keywords: Crab, Chemical composition, DPPH, 2,2-diphenyl-1-picrylhdrazyl .

المقدمة

سرطان البحر يصنف ضمن القشريات التي تمتلك عشرة أقدام قصيرات الذيل جسمه مغطى بهيكل خارجي صلب ولديه زوج من الأقدام التي تتخذ شكل الكماشة (FAO, 2006) وتعد من الحيوانات الفاعية (القشريات والرخويات) من أكثر الاحياء البحرية التي تتطابق عليها معظم الموصفات الواجب توافرها في الادلة الحيوية اذ ان المدى الواسع لترامك العناصر الثقيلة ومعدل انتصاف هذه الاحياء للعناصر تتغير تبعا لاختلاف الانواع (Varadharajan and Soundarapandian, 2014) وتنبع العناصر الغذائية دورا حيويا في النمو الجسدي والتطور للحفاظ على وظائف الجسم الطبيعية والنشاط البدني . والتغذية الصحية هي شرط أساسى لاستدامه الحياة وتشكل المعادن غذاء ضرورية للحياة التي يكتسب من خلالها الجسم البشري ويستخدمه للحفاظ على الصحة والنشاط (Mohapatra et al., 2009) هذا ليس فقط لتعزيز النمو الجسدي السليم والتنمية ولكن أيضا في ضمان الكفاءة المناعية المناسبة حيث ان المستوى القليل من المعادن يسبب بعض المشاكل الصحية (Dinakaran et at., 2009) ولقد اظهرت العديد من الدراسات على سرطان البحر ان معظم العناصر الثقيلة تترامك في الانسجة الرخوة اكثرا من الاصداف والدروع ولكن بعض الدراسات اوضحت ان تراكم العناصر الثقيلة في الاصداف يمكن ان يكون اكثرا دقة حيث يمكن ان يوفر محتوى تاريخي للكائن الحي من العناصر على طول حياته يبقى محفوظا بعد موته لان الاصداف والدروع هي موقع للعناصر الثقيلة المخزونة (Pourang.N.et.al 2018) وتعد القشريات البحرية بجميع انواعها مهما اقتضايا حيث تعتبر مصدرًا غذائيا هام لكثير من الشعوب لغناها بالبروتينات . ويعتبر استكشاف المعادن من الكائنات البحرية امر مهما خاصة في السرطانات . وقد اصبح طعاما شهيا في جميع انحاء العالم بين عشاق المأكولات البحرية ويحتوي على نسبة عالية من العناصر الغذائية وهو مفيد للصحة وبالتالي تعتبر اللحوم مصادر بارزة للمعادن خاصة الحديد والبوتاسيوم والفسفور والبوتاسيوم مما يعمل كمضاد للاكسدة عن طريق الغاء التأثيرات المسببة لسرطان (Soundarapadian et.al 2010) ولوحظ في السنوات الاخيرة ان المنتوجات الطبيعية الماخوذة من العينات البحرية تتمتع باشطة بایولوجیة واسعة وتشمل العديد من التطبيقات العلاجية كمضادات اكسدة ومضادات مايكروبی ومضادات للاورام (Aneiros and Garatiax, 2004) وقد دفعت هذه الخلفيات المرضية والسريرية الى دراسة المركبات المضادة للأكسدة الجديدة في سرطان البحر التي لها في النهاية استخدام) علاجي (Aruiprakash et.al 2011)

المواد وطرق العمل

المواد: تم الحصول على سرطان البحر من سوق البصرة غسلت العينة بالماء المقطر عدة مرات وجفت ووضعت بزجاجة ساعة ثم وضعت في فرن درجة حرارته 105° الى ان اصبح لونه ذهبي ثم برد وطحن وحفظ في قنية لحين استخدامه .

كافش مولش , كافش ماركوس , كلوريد الزئبيك المائي (5%) , خلات الرصاص المائي 1% , هيدروكسيد البوتاسيوم الكحولي 5عياري , كلوريد الحديديك 1% كافش واكنز ماير , كافش KOH 5N H₂SO₄ (DPPH) , ايثانول,ثنائي مثل سلفوكسайд, حامض الاسكوربيك , ايثانول , محلول منظم الفوسفات , ثلاثي كلورو حامض الخليل, ماء مقطر , كلوريد الحديديك 1% potassium ferricyanide

طرق العمل :

1- تقدير العناصر في عينة سرطان البحر

هضمت العين اعتمادا على الطريقة المتبعة من قبل Aiyelaagbo and Samudiamon (2008) حيث اخذ وزن 1 غم من العينة في دورق مخروطي سعة 100 مل واضيف له محلول الهضم (1 مل من حامض النتريك HNO₃ و 3 مل من حامض البركلوريك HCLO₄) ثم هضمت ورشحت العينة لغرض الفحص

بجهاز Spectrophotometer AA986

2- طريقة تحضير المستخلص المائي حضر المستخلص المائي وفق طريقة Afandi. et.al (2013) نقع 20 غم من سرطان البحر المطبوخ في 100 مل من الماء لمدة 24 ساعة بدرجة حرارة المختبر ثم رکز المستخلص باستخدام جهاز المخبر الدوار.

3- التحاليل النوعية المستخلص:

اجريت الكشوفات الاوليه على المستخلص المائي للتعرف على العوائل الكيميائية او المحاميع الرئيسية

1-3 - كشف الكاربوهيدرات Carbohydrates test

كشفت عن الكاريوبهيدرات باستعمال كاشف مولش Molish test اذ اضيفت 1 مل من الكاشف الى 1 مل من المستخلص ثم اضيف قطرات من حامض الكبريتيك المركز تكون حلقة بنفسجية دلالة على وجود الكاريوبهيدرات شهاب (1978)

2- كشف الصابونين Saponins Test

إضافة 1 مل من المستخلص الى 1 مل من كلوريد الرئبيك 5% ظهر الراسب الابيض يدل على وجود الصابونين (Hossain et.al 2017)

3-3- كشف التانينات Tannins test

اضيف 1 مل من خلات الرصاص المائية (1%) الى 1 مل من المستخلص تكون راسب ابيض هلامي دلالة على وجود الثنائيات (Sawant and Godghat 2013)

3-4- كشف العلاقونيدات flavonoids test

3-5- كشف الفلويات Alkaloids test
دلالة على وجود الفلوفونيدات (Krishnaiah et al. 2009)
اضيف 1 مل من هيدروكسيد البوتاسيوم (5N) حوالى الى 1 مل من المستخلص حيث ظهور اللون الاصفر

تم الكشف باستخدام كاشف ماء كوكا

تم استهلاك مترسون Margus Reagent 1 مل من سوربيات مع 10 مل من حامض الكبريتيك المركز واضيف الى 1 مل من المستخلص تكون راسب اصفر او ارجواني دلالة على وجود القلويات Harborn (1984) J.B.

3-6- كشف الكلايوكسيدات Glycosides Test

تم الكشف عن الكلايوكسيدات باستخدام كاشف بندكت Al-Khazaraji .S.M (1991)

7-3- كشف الفينولات Phenolice test

رطبة ورقة ترشيح بالمستخلص ثم أضيفت إليها قطرات من كلوريد الحديديك وعرضت الورقة إلى بخار الأمونيا ظهر اللون الأزرق دليل وجود الفينولات Harborn, J.B (1984)

٤- فیاس الفعالیه المضادة للأكسدة Measurement of Antioxidant

فيست الفعالية المضادة للمستخلص الایثانولي لاقنات الصدر الحر DPPH حسب طریقه Shen et al. (2010) وتضمنت ما يأتي حضرت المحاليل بتراکیز 20، 40، 60، 80، 100 ملغم / مل في الایثانول واضيف لها 1 مل من محلول DPPH رج الخليط بشدة وترك لمدة 30 دقيقة بدرجة حرارة الغرفة وقيست الامتصاصية على الطول الموجي 517 نانومتر اما نموذج العينة الضابطة فحضرت من 1مل المیثانول مع واحد مل من DPPH وقيست الامتصاصية وحسبت الفعالية حسب المعادلة التالية

الفعالية المضادة للأكسدة = امتصاصية العينة الضابطة - امتصاصية العينة الضابطة × 100

5- القوة الاختزالية : اتبعت طريقة (Zhang, Y.; H. et.al 2014) في تقدير القوة الاختزالية بخلط 2.5 مل من المحاليل المحضرة بتراكيز 20, 40, 60, 80, 100 ملغم امل في الايثانول مع 2.5 مل من محلول داري الفوسفات 0.2 مولاري برقم هيدروجيني 6.6 و 2.5 مل من 1% سيانيد البوتاسيوم الحديدiki و حمض الخليك عند درجة حرارة 50 °م لمندة 20 دقيقة بعدها اضيف 2.5 مل من 10% TCA (ثلاثي كلوريد حامض الخليك) نبنت الانابيب مركزيا بسرعة 2000 دوره بالدقيقة لمدة 10 دقائق ثم اخذت الطبقة العلوية وأضيف لها 5 مل من الماء المقطر و 1 مل من كلوريد الحديدik 0.1 % ثم قرأت الامتصاصية على طول الموجي 700 نانومتر اما العينة الضابطة فحضرت من جميع المواد أعلاه ما عدا العينة وقورنت مع حامض الاسكوربك

القوة الاختزالية = 100 - (امتصاصية العينة / امتصاصية العينة الضابطة) × 100

٦- الفحوصات الميكروبية :-

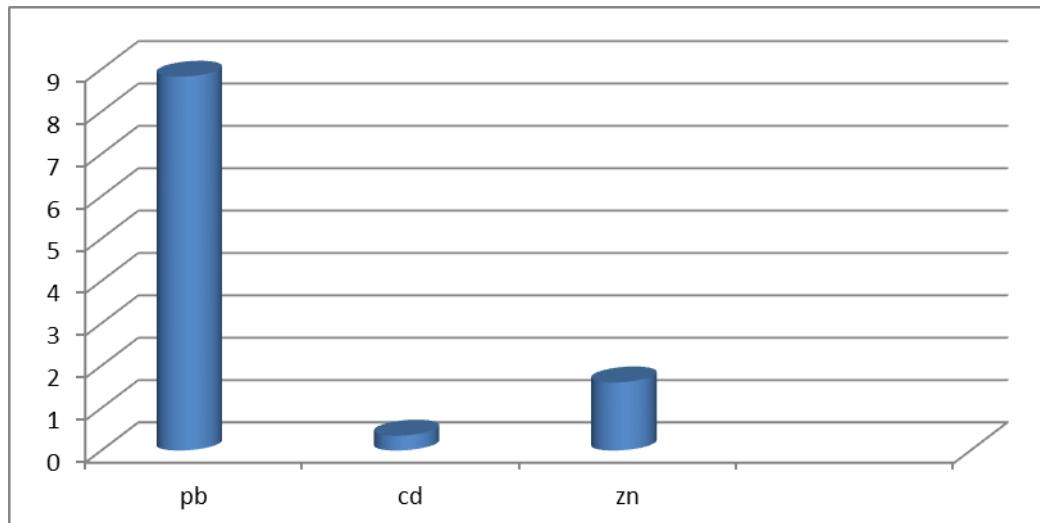
تم تقييم النشاط المضاد للبكتيريا للعينة بإذابة 0.1 غم من العينة في 1 مل من مذيب DMSO ضد ثلاثة أنواع من البكتيريا *Escherichia coli* و *Staphylococcus aurous* و *pseunel* ثم أضيف 50 ميكروليتر من العينة إلى تقويب قطرها 7 ملم ثم حضنت الاطباق في حاضنة لمدة 24 ساعة عند درجة حرارة 36 ° تحت ظروف هوائية وتم قياس تثبيط نمو البكتيريا بوحدات mm (Smania et.al., 1999) أما بالنسبة إلى دراسة تاثيرها ضد الفطريات تم تقييم النشاط المضاد للفطريات لعينة من خلال فحص فطريات *Aspergillus niger* و *Candida albicans* بواسطة تقنية الانتشار على سطح نمو PDA (Thangavelu et.al., 2013) (Talibi et.al., 2012). تم تحضير الفطر ثم تقويب قطرها 6 mm وملئت ب 50 ميكروليتر من العينة ثم حضنت الاطباق عند (28±2) ° م واجري التقييم بعد 72 ساعة عن طريق قياس قطر التثبيط لنمر الفطريات

النتائج والمناقشة

العناصر المعدنية في سرطان البحر : اظهرت النتائج المبينة في جدول وشكل رقم (1) ان هناك تراكم لعنصر الرصاص في درع واحشاء السرطان فقد سجل اعلى تركيز بحدود ppm 8.828 وهذا يتفق مع ما توصل اليه الحداد (2013) واقل تركيز لعنصر الكادميوم بحدود ppm 0.352 وهو اعلى مما توصل اليه العماري (2022) حيث لوحظ ان هذا الاختلاف في تراكيز العناصر يعود الى اختلاف المواقع والفصوص قد يعود السبب الى ارتفاع درجة الحرارة التي تسبب التبخير وزيادة ذوبان الغازات والعناصر في الماء كما هو معروف في مياه الفاو .

الجدول (1): بعض العناصر المعدنية

العنصر	التركيز ppm
Pb	8.828
Cd	0.352
Zn	1.608



الشكل (1): تراكيز العناصر المعدنية

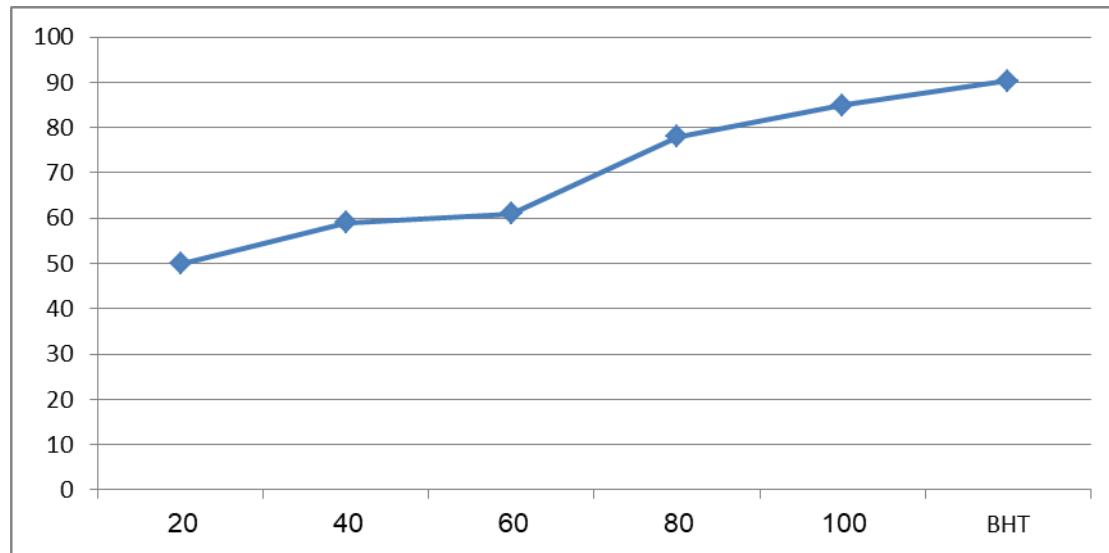
التحليلات النوعية للمستخلص المائي لسرطان البحر: يبين الجدول رقم (2) نتائج الكشوفات النوعية المستخلص المائي فقد اعطت المستخلصات نتيجة موجبة مع الكواشف المستخدمة للكشف عن الكاربوهيدرات كاكافش موليش مما يدل على وجود الكاربوهيدرات واحتوت على الصابونين لاعطائها نتائج موجبة مع Hg_2Cl_2 واعطت كشف موجب ايضا مع خلات الرصاص المائية ومع كافش ماركوس دلالة على وجود التаниنات والفلوريدات على التوالي

الجدول (2): التحليل النوعي للمستخلص المائي

الكافش	محلول كلوريد الحديديك 1%	كافش بندكت	كافش ماركوس	خلات الرصاص المائية 1%	هيدروكسيد البوتاسيوم الكحولي	Hg_2Cl_2	كافش موليش	الملاحظات	المستخلص المائي	الكافش
كافش موليش							+	وجود الكاربوهيدرات		
							+	وجود الصابونين		
							+	وجود التаниنات		
							+	وجود الفلوريدات		
							+	وجود الكلاروكسيدات		
							+	وجود الفينولات		

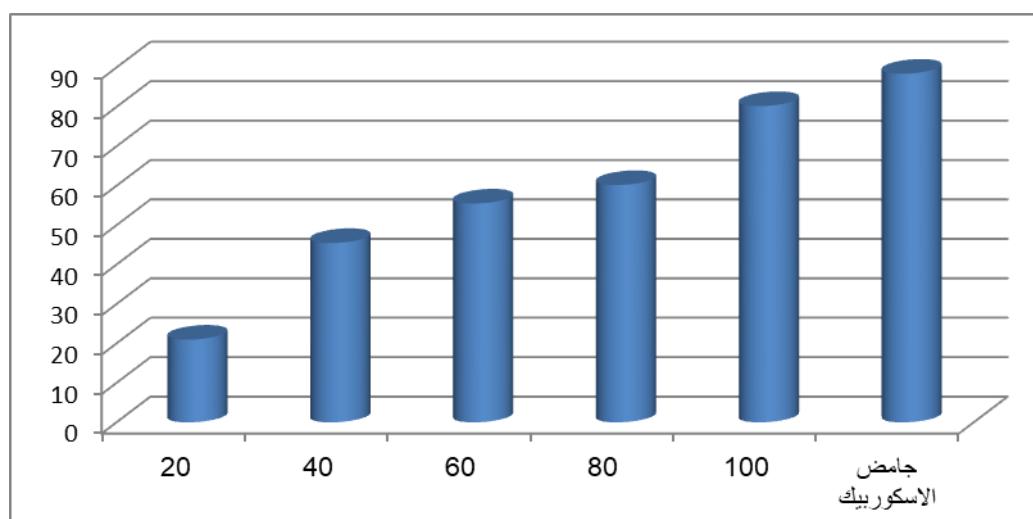


الفعالية المضادة للأكسدة: توضح النتائج في الشكل (2) الفعالية المضادة للأكسدة للمستخلص الإيثانولي قد ازدادت قابلية المستخلص لاقتناص الجزر الحر الثابت (DPPH). بالمقارنة مع مضاد الأكسدة BHT بزيادة التراكيز المستخدمة وبلغت أقصى فعالية اقتناص عند التركيز 100 ملغم/مل اذ بلغت 85.56% وهي مقاربة لما توصل اليها Wan Roslina et.al (2020) حيث كانت بحدود 88.7% بينما كانت الفعالية المضادة للأكسدة للمركب BHT بنفس التركيز 90.34% اذا ان تغير اللون الارجوانى الى اللون الأصفر يعطى دليل على قابلية الاقتناص الجزر الحر(DPPH).



الشكل (2): الفعالية المضادة للأكسدة للمستخلص الإيثانولي

القوه الاختزالية: يوضح الشكل (3) القوه الاختزالية للمستخلص الإيثانولي مقارنته مع حامض الاسكوربيك القياسي. اذ اخذت بالترزياد مع ازيد التراكيز حيث كان اقل قوه اختزالية عند تركيز 20 ملغرام امل اذا بلغت 20.99% واعلى قوه اختزالية عند تركيز 100 ملغم/مل وهي 80.22% مقارنة مع المادة القياسية حامض الاسكوربيك %88.44



الشكل (3): القوه الاختزالية للمستخلص الإيثانولي

فعالية الميكروبية : اظهرت النتائج البيولوجية للعينة (سرطان البحر) المحضره بطريقة الغربلة الاولية في تثبيط نمو معين من الجراثيم الموجبة والسلبية لصبغه كرام وهي *staphylococcus aurous* و *Candida albicans* و *Aspergillus nige* و *Escherichia coli* كما موضح في الجدول



(3) والشكل (4) اذ كان قطر التثبيط في بكتيريا (*E. coli*) (14) mm وهي مقاربة لما توصل لها (2020) Wan Roslina et.al حيث كانت بحدود 15 و كان لها تأثير قليل على بكتيريا (*S. aurous*) وكانت اقل لما توصل لها (2020) Wan Roslina et.al حيث كانت بحدود 7 وكذلك اعطت تأثير على بكتيريا *pseunel* بحدود (10) mm اما تأثيرها على الفطريات فقد كان لها تأثير على فطر *Candida albicans Aspergillus niger* اما على فطر *Candida albicans* اعطي تثبيط بحدود (21) mm (16).

الجدول (3): الفعالية التثبيطية

Inhibition zone (mm)			Inhibition zone (mm)	
<i>S. aurous</i>	<i>Psenel</i>	<i>E. col</i>	<i>Candida albicans</i>	<i>Aspergillus</i>
1	10	14	16	21





الاستنتاجات

توفير العلاج البديل عن العلاج الكيميائي وهو استخدام سرطان البحر لما له من اهمية كمضاد اكسدة ومضاد مكروبي.

المصادر

المصادر العربية:

الحداد , يوسف عبد الله , السعدي , محمد علي (2013) مستوى الملوثات في المياه الساحلية الغربية الليبية الاكاديمية العربية للعلوم والتكنولوجيا والنقل البحري , مصر الاسكندرية
العماري , سالمى عبد الله الابيض , زينب نوري فرحان (2022) تقدير الرصاص والكلاديوم والزنك في سرطان البحر (*Pachygrapsus marmoratus*) المتواجد في شواطئ مدينة الخمس المؤتمر السنوي الرابع لنظريات وتطبيقات العلوم الأساسية والحيوية
شهاب , سعد خليل وحسن , علي محمد (1978). الكيمياء الحيوية الزراعية العلمي " الطبعة الأولى .

المصادر الانكليزية

- Afandi, A.; Sarijan, S. and Shaha, R. K. (2013). Optimization of rebaudioside a extraction from Stevia Rebaudiana (Bertoni) and quantification by high perfomance liquid chromatography analysis. Journal of Tropical Resources and Sustainable Science, 1(1): 62-70.
- Aiyelaagbe, O. O. and Osamudiamen, P. M. (2009). Phytochemical screening for active compounds in *Mangifera indica* leaves from Ibadan, Oyo State. Plant Sciences Research. 2(1): 11-13
- AL-Khazaraji ,S.M.(1991). Bio pharmacological Study of *Artemisia* herb. MSC Thesis, College of pharmacy, Baghdad university .Iraq.
- Aneiros A. and Garateix A., (2004) Bioactive peptides from marine sources: pharmacological properties and isolation procedures. J Chromatography B, 803, 41-53
- Arulprakash A., Balasubramanian S., Gunasekaran G., Prakash K. and Senthilraja P., (2011) Control of clinical pathogens by the haemolymph of Paratelphusa hydrodromous, a Freshwater Crab. ISRN pharmacology., doi:10.5402,642768.
- Dinakaran GK, Soundarapandian P (2009) Biochemical Status of Edible Palaemonid Prawn *Macrobrachium idella* idella (Hilgendorf, 1898). Adv J Food Sci Tech 1: 19-26
- Dinakaran GK, Soundarapandian P, Tiwary AK (2010) Nutritional status of edible palaemonid prawn *Macrobrachium scabriculum* (Heller, 1862). European. J Appli Sci 2: 30-36
- Fao Fisheries Department, (2006). State of world aquaculture
- Harborne, J. B. (1984). Phytochemical method second Edition, Chapman, Hall New York USA
- Hossain, M. F.; Islam, M. T.; Islam, M. A. and Akhtar, S. (2017). Cultivation and uses of stevia (Stevia rebaudiana Bertoni): A review. African Journal of Food, Agriculture, Nutrition and Development, 17(4): 12745-12757
- I. Talibi, L. Askarne, H. Boubaker, E.H.Boudyach, F. Msanda, B. Saadi, et al. Antifungal activity of some Moroccan plants against *Geotrichum candidum*, causal agent of postharvest citrus sour rot. Crop Prot, 35 (1) (2012), pp. 41-46
- Krishnaiah, D.; Devi, T.; Bono, A. and Sarbatly, R. (2009). Studies on phytochemical constituents of six Malaysian medicinal plants. Journal of medicinal plants research, 3(2): 067-072.
- Mohapatra A, Rautray TR, Patra AK, Vijaayan V, Mohanty RK (2009) Elemental composition in mud crab *Scylla serrata* from Mahanadi estuary, India: in situ irradiation analysis by external PIXE. Food chem Toxicol 47: 119-123.



- Ng pkl (1988) The Freshwater Crabs of Peninsular Malaysia and)
Singapore; Singapore (Shinglee
- Pourang, N.; Bahrami, A and NasrolahzadehSaravi, H. (2018) Shells of *Bufonariaechinata* as biomonitoring materials of heavy metals (Cd, Ni and Pb) pollution in the Persian Gulf: with emphasis on the annual growth sections. Iranian Journal of Fisheries Sciences DOI., 10:22092-11573
- Sawant, R. S. and Godghate, A. G. (2013). Comparative studies of phytochemical screening of *Carissa carandas* Linn. Asian J Plant Sci Res, 3 :21-25
- Shen Q., Zhang B., Xu R., Wang Y., Ding X. and Li P(2010)., Antioxidant activity in vitro of the selenium-contained protein from the Se-enriched *Bifidobacterium animalis* 01, Anaerobe, 16(4), 380–386)
- Smânia, A.; Monache, F.D.; Smânia, E.F.A. and Cuneo, R.S. (1999). Antibacterial activity of steroid compounds isolated from
- Soundarapandian P, Dinakaran GK, Mrinmoy G, et al. 2010. Effect of diets on the biochemical changes offattened commercially important crab *Portunus sanguinolentus* (Herbst). Current Research Journal of Biological Sciences, 2(2): 107-113.
- R. Thangavelu, P.G. Devi, M. Gopi, M.M. Mustaffa. Management of *Eumusae* leaf spot disease of banana caused by *Mycosphaerella eumusaewith Zimmu*(*Allium sativum* × *Allium cepa*) leaf extract. Crop Prot, 46 (1) (2013), pp. 100-105
- Varadharajan D and Soundarapandian P (2014) Proximate Composition and Mineral Contentsof Freshwater Crab *Spiralothelphusa hydrodroma* (Herbst, 1794) from Parangipettai, South East Coast of India . J Aquac Res Development, 5(2).
- Wan Roslina Wan Yusof¹, Noorasmin Mokhtar Ahmad² , Mohd Alhafizh Zailani¹ Nutritional Composition, Antioxidants and Antimicrobial Activities in Muscle Tissues of Mud Crab, *Scylla paramamosain*. (2020). Research Journal of Biotechnology Vol. 15 (4).
- Zhang, Y.; H. Fang; Q. Xie; J. Sun; R. Liu; Z. Hong; R. Yi and Wu, H.2014 . Comparative evaluation of the radicalscavenging activities of fucoxanthin and its stereoisomers Molecules, 19(2):2100-13.