

## تحضير متحللين بروتينيين من أرجل الدجاج ورؤوس وقشور الروبيان بالهضم الحامضي واختبار كفاءتها في النمو микروبي

**محمد زيارة اسكندر\***      **أم البشر حميد جابر الموسوي**  
**روضة محمود علي**  
**قسم علوم الأغذية والتغذيات الإحيائية، كلية الزراعة، جامعة البصرة**

### الخلاصة

تضمنت الدراسة تحضير نوعين من المتحللات البروتينية من المخلفات الحيوانية التي شملت كل من أرجل الدجاج وقشور رؤوس الروبيان باستعمال الطريقة الكيمائية حامض HCl ٤ ع، درس التركيب الكيميائي للمتحللين المحضررين والتي شملت النسب المئوية لكل من المواد الصلبة الكلية، النتروجين الكلي ، الرطوبة، البروتين ، الدهن ، الرماد والكربوهيدرات اضافة لحساب الحاصل، كما قدرت درجة التحلل للمتحللين المحضررين. والصفات الفيزيائية لها (الرقم الهيدروجيني واللون) ثم اختبر أفضل تركيز في تحضير الأوساط الزرعية وكان ٤% لكل من المحلول A الذي تم تحضيره من ارجل الدجاج والمحلول B الذي تم تحضيره من رؤوس وقشور الروبيان. ادخل المتحللين في نوعين من الأوساط المستعملة لتنمية البكتيريا ، الأول وسط مركب الببتون والثاني وسط المرق المغذي بعد رفع الببتون منهما ، ودرست مدى قابلية هذه الأوساط على دعم نمو الأحياء المجهرية الهوائية من خلال زرع عينات طبيعية (ماء، تربة، حليب خام ولحم مفروم) عليها والحضن لمدتي 24 و 48 ساعة على حرارة ٣٧°C ومقارنتها مع أوساط زرعية تجارية وكذلك تنمية بعض السلالات البكتيريا المت选取ية (*Lactobacillus*) وآخذ القراءات لها اذ أعطت نتائج مقاربة مع الأوساط التجارية .

## PREPATION TOW PROTEIN HYDROLYSATES FROM CHICKEN LEGS AND RAW SHRIMP WASTE BY USING ACIDIC DIGESTION AND TEST THEIR EFFICIENCY IN MICROBIAL GROWTH

**M. Z . Iscandar\***      **A.H. Jabber**      **R. M. Ali**  
*Dept. food science - College of Agriculture- University of Basra*

### Abstract

Two protein hydrolysates were prepared from animals by-product (chicken legs(A) and raw shrimp waste(B)) by chemical method (hydrochloric acid). The chemical composition of Protein hydrolysates that include percentage of total solid matter, total nitrogen, Protein, lipid, ash ,yield and degree of analysis were studied, Also the physical properties of Protein hydrolysates were studied (pH and color), The best concentration of hydrolysates for preparing media was 4% for A and B, The Protein hydrolysates were added to two types of media (peptone broth and agar) and (nutrient broth and agar) instead of their peptone .Their ability to support the growth of microorganisms by cultivating natural samples (water, soil,milk and meat). The samples were incubated in 37C° for (24-48) h. A comparison was made with some commercially available media, also some selected types of bacteria (*Streptococcus* spp., *Staph.aureus*, *L.casei* and *E. coil*) have been cultivated in these media.

\*Part of M. Sc. thesis

\* البحث مستقل من رسالة ماجستير للباحث الأول

## المقدمة

يعد استعمال مخلفات المجازر من قبل الكثير من الدول النامية بعيدة عن الاهتمام الجدي وتبقى المشكلة الوحيدة لدى المسؤولين عن هذه المخلفات هو التركيز على كيفية التخلص منها بوصفها نفايات تؤدي إلى أضرار صحية وخيمة وهذا لا يدل على جهل القائمين على هذه المجازر بقيمة هذه المواد ولكن مدى الاستفادة من هذه المخلفات ترتبط بالحاجة إلى إمكانية معينة تتطلب تحويلها إلى مواد نافعة ذات قيمة اقتصادية (Tinnimitt et al., 1972).

إن رمي المخلفات الحيوانية والنواتج العرضية ومخلفات الأسماك والروبيان تسبب مشكلتين رئيسيتين ، الأولى هي فقدان الكميات الضخمة من المواد الغذائية مثل البروتين والدهون والأملاح المعدنية ، والثانية ان رمي مثل هذه الكميات الكبيرة تensem إلى حد كبير في التلوث مما يؤدي إلى مشاكل بيئية واقتصادية كبيرة (Choudhury and Bublitz, 1996 و الطائي، ٢٠٠٥ ) . تطرح سنوياً ألف الأطنان من مخلفات الدواجن في العالم إذ تصل نسبة المخلفات حوالي ٢٠ % من وزن الطير الحي، وقد أشار الجهاز المركزي للإحصاء في العراق ان كمية لحوم الدواجن لعام ١٩٩٩ بلغ ٧٢٠٠ طن سنوياً (الشريك، ١٩٩٦ ، والمظفر، ٢٠٠٥ ) . تعد مخلفات الروبيان هي الأخرى مصدر غني بالبروتين كما يمكن استعمالها في تصنيع متحللات بروتينية اذ تحتوي على مجموعة الأملاح المعدنية وصبغة (Gildberg and Senberg, 2001) (Astaxanthin). وتجري عادة عملية تحلل البروتين اما بالطريقة الكيميائية (حامض ، قاعدة) او بالطريقة الإنزيمية (بواسطة الإنزيمات المحللة للبروتينات). تمتاز الطريقة الكيميائية بقصر وقت التحلل ورخص وسهولة العملية ، لذا كثيراً ما تستعمل في المجالات الصناعية ، إلا انه قد تسبب بعض الأضرار مثل تحطيم بعض الأحماض الأمينية وزيادة نسبة الأملاح نتيجة تعديل قيمة الرقم الهيدروجيني (Gao et al., 2005) ويعرف الببتون كبروتين متحلل قابل للذوبان في الماء ولا يتربس بالحرارة ، وبعد مصدر للنتروجين وهو المكون الأكثر غلاءً من بين مكونات الوسط الزرعي ، وفي الوقت الحاضر يمكن الحصول عليه من مصادر نباتية وببروتينات معامل الألبان مثل الكازين والشرش ومخلفات المجازر (Kurbanoglu and Algur, 2002) . وتهدف الدراسة الحالية إلى تحضير وتصنيف متحللات البروتينية من المخلفات الحيوانية بالهضم الكيميائي ودراسة تركيبها الكيميائي وصفاتها الفيزيائية وتقييم ادائها عبر إدخالها في تحضير أوساط زرعية متعددة لدعم نمو الإحياء المجهرية المختلفة .

## المواد وطرق العمل المواد الأولية والعينات

تم الحصول على ارجل الدجاج وقشور ورؤوس الروبيان من السوق المحلية في مدينة البصرة كناتج عرضي لعملية ذبح وتنظيف الدجاج وكناتج عرضي لعملية تنظيف الروبيان المحمي بدون اجراء عملية السلق الأولى ، غسلت جيداً بماء الحنفية الجاري وضعت في اكياس نايلون وحفظت بالجميد على (-١٨ ± ٢) لحين الاستعمال. واستعمل المرق المغذي Nutrient broth شركة (Oxoid) إنكليزي المنشأ ، المرق المغذي Nutrient broth شركة (BBL) إنكليزي المنشأ، بيتون Peptone شركة (Himedia) هندي المنشأ، بيتون Peptone شركة (Difco) أمريكي المنشأ ومستخلص الخميرة Yeast extract شركة (Oxoid) إنكليزي المنشأ. استعملت المواد التالية لغرض الفحص، تربة حديقة كلية الزراعة /جامعة البصرة، و ماء احد افرع شط العرب بالقرب من جامعة البصرة، وحليب خام (بقرى) ، اخذ من حقل كلية الزراعة /جامعة البصرة ولحم بقرى (مفروم)، جلب من السوق المحلية. واستعملت الاحياء المجهرية التالية ( *Lactobacillus casei*، *Escherichia coli* ، *Streptococcus aureus* ) مصدر جميع الاحياء المجهرية المستعملة في الدراسة من كلية العلوم - جامعة البصرة . وجميع المواد الكيميائية المستعملة في الدراسة من النوع التحليلي Analytical Reagents طرائق العمل

## التحليل الكيميائي

أجريت التحليلات الكيميائية بثلاث مكررات . تم تقدير البروتين حسب طريقة مايكروkjeldahl Semi-micro kjeldahl كما موضحة من قبل Pearson(١٩٧١) . وتم تقدير الدهن والرطوبة والرماد كما موضحة في (1984) A.O.A.C . وقدرت الكربوهيدرات بالفرق من طرح مجموع المكونات من ١٠٠ وحسب ما ذكر في (Pearson 1971) . وقدرت درجة التحلل المائي (DH) Degree of Hydrolysis (Yamashita et al., 1970) . تحضير المتحللات البروتينية

اتبعت طريقة (2002), Kurbanoglu and Algur في تحضير متحل بروتيني باستعمال الحامض لكل من ارجل الدجاج وخليط قشور ورؤوس الروبيان مع اجراء بعض التحويرات الطفيفة عليها.

- ١- تم غسل ارجل الدجاج بالماء الجاري وقطعت وثمرت بماكنة (ثرم اللحم meat chopper) بثقوب ذات قطر ٤مم وقسمت الى قسمين، الأول وضع في أكياس نايلون وحفظ في المجمدة والثاني استخدم في إنتاج المتحلل البروتيني بالحامض.
- ٢- جفت الأرجل المثرومة على حرارة ٨٥°C لمدة ١٢ ساعة بواسطة الفرن الهوائي. ومن ثم طحنت بطاحونة القهوة.
- ٣- خلطة قشور ورؤوس الروبيان جيداً بواسطة الخلط الكهربائي Blender وقسمت الى قسمين ، القسم الاول وضع في اكياس نايلون وحفظ في المجمدة والثاني استعمل في انتاج المتحلل البروتيني بالحامض.
- ٤- جفف خليط قشور ورؤوس الروبيان عند ٧٠°C لمدة ٨ ساعات بالفرن الهوائي. وبعدها طحن الناتج بطاحونة القهوة.
- ٥- اخذ وزن لكل من العينتين (ارجل الدجاج وخليط قشور ورؤوس الروبيان) مقداره ٣٥g ووضع كل منهما في دورق مخروطي سعة ٥٥٠mL واضيف اليه ٥٥mL من حامض HCl ذي عيارية ٤%.
- ٦- حضن الخليط على درجة حرارة ٤٠°C لمدة ٢٤ ساعة بعدها اضيف اليه ١٠٠mL ماء مقطر وحضن على ١٣٠°C لمدة ساعة واحدة.
- ٧- ترك الخليط ليبرد ثم عدل الرقم الهيدروجيني الى ٧ باستعمال ٤% NaOH .
- ٨- رشح الخليط بتمريره على صوف زجاجي للتخلص من الأجزاء غير المتحللة.
- ٩- برد الراشح الناتج الى درجة حرارة ١٠°C وقشط الطبقة العليا (الدهن) جيداً.
- ١٠- اجري الترشيح بورق ترشيح (1) Whatman No. ٢٥٠mL واكملاً الحجم بالماء المقطر الى ٢٥٠mL واجريت عملية البسترة على ٨٠°C لمدة ١٥ دقيقة.
- ١١- حفظ المتحلل بالتجفيف لحين الاستخدام وسمي المتحلل المحضر من ارجل الدجاج بالمتحلل A والمتحلل المحضر من خليط قشور ورؤوس الروبيان بالمتحلل B .

**إدخال المحتلات البروتينية المحضرية في الأوساط الزراعية  
اختبار التركيز الأفضل**

تم اتباع الخطوات الآتية:-

- ١- استعملت تراكيز مختلفة لكل من المحتلين المحضرين A و B لمعرفة التركيز الأفضل لا ستعمالها في التجارب اللاحقة اذ تم اختيار تراكيز زوجية تراوحت بين ١٠٠%.
- ٢- حضر وسط المتحلل السائل حسب طريقة (2006) Uzeh,et al. وذلك بإضافة ٠.١% كلوكوز لكل تركيز وعدل الرقم الهيدروجيني إلى  $0.2 \pm 7$  بواسطة ١N NaOH .
- ٣- وضع ١٠ مل من وسط المتحلل السائل المحضر لكل تراكيز في أنبوب اختبار (بمكررين)، بعدها عقمت الأوساط المحضرية في المؤصل في ١٢١°C لمدة ١٥ دقيقة وبضغط ١٥ باوند/انج ٢ . وأجريت التخافيف المطلوبة للمواد المراد فحصها (التربة ، الماء، الحليب الخام ، اللحم المفروم ) ثم لقحت الأنابيب التي تحتوي على وسط المتحلل السائل لكل تركيز بإضافة ٠.١ مل من التخافيف المناسب لكل من المواد المراد فحصها (بمكررين) مع تحريك الأنابيب جيداً. وحضنت الأنابيب عند ٣٥-٣٧°C لمدة ٤٨ ساعة، تم تقيير كثافة النمو الحاصل للحيوانات المجهرية بقراءة الامتصاصية بجهاز المطياف الضوئي عند طول موجي ٤٠٥ نانومتر وسجلت القراءة لكل أنبوب واخذ المعدل لها.

**المقارنة بين المحتلين المحضرين والبيتونات التجارية بوسط مرق البيتون**

بعد معرفة افضل تركيز لكل المحتلين المحضرين من خلال التجربة السابقة .

- ١- حضر وسط مرق البيتون حسب طريقة(2006) Uzeh,et al. بإضافة ٠.١% كلوكوز الى كل افضل تركيز من المحتلين المحضرين واضافة ٠.١% كلوكوز الى ٥٠% بيتون تجاري من شركة Difco وبيتون من شركة Himedia واكملاً الحجم المطلوب بالماء المقطر وعدل الرقم الهيدروجيني الى  $7 \pm 0.2$  بواسطة ١N NaOH .
- ٢- تم نقل ١٠ مل من كل وسط سائل محضر الى ١٦ أنبوب اختبار وقسمت الأنابيب الى مجموعتين (كل وسط ٨ أنابيب اختبار لكل مجموعة).
- ٣- أجريت التخافيف المطلوبة للمواد المراد فحصها (التربة ، الماء، الحليب الخام ، اللحم المفروم ) ولقحت المجموعة الأولى من الأوساط المحضرية السائلة بمقدار ١٠ مل من التخافيف المناسب لكل من المواد الأربع اعلاه (بمكررين).
- ٤- تم تنشيط المزارع البكتيرية النقية الأربع (*Streptococcus. spp, Staph. aureus, L. casei, E.coli*) على وسط المرق المعذى وبعمر ١٨-٢٤ ساعة ولقحت المجموعة الثانية بمقدار ١٠ مل لكل مزرعة (بمكررين)

حضرت المجموعة على ٣٥-٣٧ م° وبعدها قرئ الامتصاص الضوئي لها عند طول موجي ٥٤٠ نانومتر بعد ٢٤ ساعة على التوالي وسجلت القراءات واحد المعدل.

#### **المقارنة بين الأوساط (المرق المغذي) المحضرة من المتخللين المحضررين والأوساط التجارية**

حضر وسط المرق المغذي لأفضل التراكيز من المتخللات البروتينية المحضرة والتي أعطت أفضل نمو من التجربة الأولى وحسب الطريقة المتبعة من قبل شركة Oxoid لإنتاج الأوساط الزرعية، اذ تكون الوسط الزراعي من (مستخلص الخميرة ١.٠٪ و كلوريد الصوديوم ٠.٥٪ + بيبتون ٠.٥٪) واستبدل البيتون بأفضل تركيز من المتخللين المحضررين وأكمل الحجم المطلوب بالماء المقطر وعدل الرقم الهيدروجيني إلى  $7 \pm 0.2$  بواسطة ١N NaOH واستعمل وسطين تجاريين لغرض المقارنة وهي المرق المغذي من شركة Oxoид وشركة BBL وحضر الوسطان حسب تعليمات الشركة المنتجة. وتم اتباع نفس الخطوات السابقة في الفحص لكل من الأوساط السائلة والصلبة عدا قراءة امتصاصية الضوء فقد كانت عند طول موجي ٦٠٠ نانومتر. تم تسجيل قراءة الامتصاصية بعد ٢٤ و ٤٨ ساعة على التوالي وحساب المعدل لها.

#### **التناول والمناقشة**

#### **المحتوى الكيميائي للمواد الأولية**

وضح الجدول (١) نتائج التحليل الكيميائي للمواد الأولية المستعملة في إنتاج المتخللين المحضررين (أرجل الدجاج ، خليط قشور رؤوس الروبيان ) . اذ لوحظ ان نسبة البروتينين كانت مرتفعة في كلا العينتين اذ بلغت (17.4 ، 18.7) % على التوالي وبذلك فان هذه المواد تعتبر من مصادر البروتينين المهمة إذ يمكن الاستفادة منها في إنتاج متخللات بروتينية رخيصة خصوصا ان أرجل الدجاج و مخلفات الروبيان ترمي عادة مسبيبة تلوثاً بيئياً. بين الجدول أيضا ان نسبة الدهن في أرجل الدجاج كانت 10.2% في حين بلغت نسبة الدهن في مخلفات الروبيان 4.7% وكان المحتوى الرطبوبي مرتفعا في كل من أرجل الدجاج ومخلفات الروبيان اذ بلغ 64.6 و 64.1 % على التوالي . ولوحظ من الجدول ايضا ان نسبة الرماد مرتفعة في مخلفات الروبيان اذ وصلت 12.5 % ويرجع السبب الى وجود كمية كبيرة من كاربونات الكالسيوم 15-30% في قشور الروبيان (Stephen et al., 1976) وكانت نسبة الرماد في أرجل الدجاج 6.5 % وقد يعود السبب الى وجود العناصر المعدنية بنسبة عالية في العظام.

**جدول (١) المحتوى الكيميائي لارجل الدجاج وقشور رؤوس الدجاج**

المواد الاولية	التركيب الكيميائي (%)	
	أرجل الدجاج	قشور رؤوس الروبيان
البروتين	18.7	17.4
الدهن	10.2	4.7
الرطوبة	64.1	64.6
الرماد	6.5	12.5
الكاربوهيدرات	0.5	0.8

#### **المحتوى الكيميائي وبعض الخواص الفيزيائية للمتخللين المحضررين**

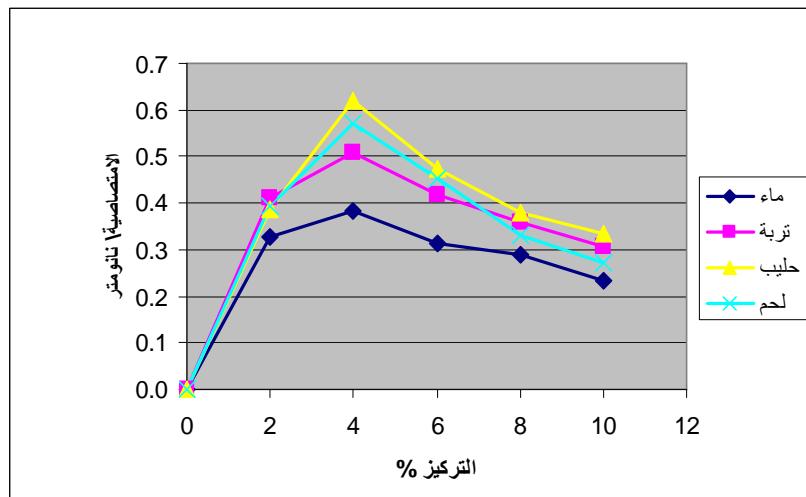
وضح الجدول (٢) المحتوى الكيميائي لهذين المتخللين فوجد ان نسبة المواد الصلبة الكلية في كل من المتخللين A و B قد بلغت (13.96 و 17.07) % على التوالي ويعزى السبب الى انهما حضرا بواسطة الحامض وهذه الطريقة ترتفع فيها نسبة المواد الصلبة الكلية بسبب وجود نسبة عالية من الرماد المتأتي من تعديل الرقم الهيدروجيني (Dufosse et al., 1997)، وبين الجدول ايضا ان نسبة النتروجين الكلي كانت اعلى في كل من المتخللين A و B اذ بلغت 0.948 % و 0.913 % على التوالي ولذلك انعكس على نسبة البروتينين فيما اذ بلغت (5.71 و 5.92) % على التوالي وقد يعزى ذلك الى ان الطريقة الكيميائية تحصل فيها عملية التحلل عادة بدرجة عالية. وكذلك يوضح الجدول (٢) ان نسبة الدهن في كل من المتخللين A و B 1.22 و 0.84 % على التوالي وقد يعود السبب الى طبيعة التحلل الكيميائي الذي يساعد على استخلاص الدهن من الأنسجة بصورة اكبر.

جدول (٢) المحتوى الكيميائي والخواص الفيزيائية للمتحللات البروتينية المحضرة

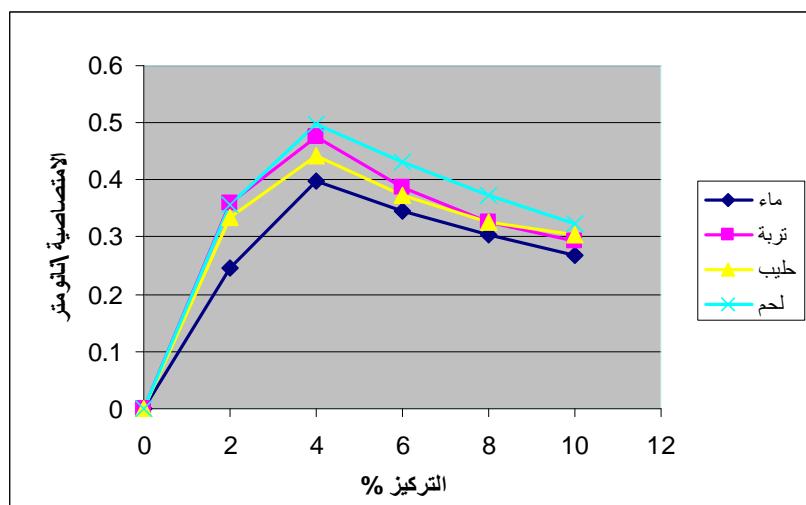
اللون	الأسم الميدروجيني	الحاصل %	درجة التحلل %	الكاربوهيدرات	الرماد	الدهن	الرطوبة	البروتين	النتروجين الكلي	المواد الصلبة الكلية	المكونات الكيميائية (%)	المتحللات البروتينية المحضرة
بني غامق	9.6	33.7	37.1	0.42	6.51	1.22	85.93	5.92	0.948	17.07	A	
بني	٧.٠	32.5	35.3	0.38	7.03	0.84	86.04	5.71	0.913	13.96	B	

اما نسبة الرماد فقد كانت في كل من المتحللين A و B ( 6.51 و 7.03 ) % على التوالي ويرجع السبب الى استع  
الحامض في عملية التحلل، وبيّنت النتائج في الجدول ان درجة التحلل كانت في كل من المتحللين A و B 37.1 و  
35.3 % على التوالي ويعود السبب الى ان الطريقة الكيميائية ذات درجات تحلل عالية ( Gao et al., 2005 )،  
وكذلك وضح الجدول لون المتحللين فالمتحلّل A ذو لون بني غامق والمتحلّل B ذو لون بني وذلك بسبب استخدام  
الحامض والحرارة العالية في تحضيرهما، واما بالنسبة للبروتينات القابلة للترسيب بحرارة التعقيم فقد لوحظ ان كلا  
المتحللين المحضرتين لم تترسب بحرارة التعقيم عند رقم هيدروجيني تراوح 6.9 - 7 وهذا قد يعزى الى درجة  
التحلل المتقدمة التي حصلت للمتحللات البروتينية والتي تعمل على تحطيم التركيب الأساسية للجسيمات البروتينية.  
اختبار التركيز الأفضل لنمو البكتيريا

بين الشكلين (١) و (٢) نتائج اختبار التركيز لافضل نمو للبكتيريا لكل من المتحللين المحضرتين A و B بعد  
إدخالها ضمن وسط المتحلّل (السائل) وظهر ان التركيز صفر % لم يعط نمواً ملحوظاً لكلا المتحللين A و B وهذا  
يدل على حاجة الإحياء المجهرية الى النتروجين لصنع البروتينات والأحماض النوويّة ( Eddleman, 1999 ). بين  
الشكل (١) و (٢) ان التركيز 4 % أعطى أعلى النتائج لعينات ( الماء ، التربة ، الحليب و اللحم ) اذ كانت قراءة  
الامتصاصية للشكل (١) ( 0.38 ، 0.40 ، 0.44 ، 0.48 ) نانومتر على التوالي وكانت قراءة الامتصاصية للشكل (٢)  
القيم ( 0.57 ، 0.62 ، 0.51 ، 0.42 ) نانومتر على التوالي ولوحظ بعد ذلك ان النتائج اخذت بالانخفاض عند زيادة  
التركيز اذ اعطى تركيز 10 % اقل النتائج لكل من عينات ( الماء ، التربة ، الحليب و اللحم ) اذ كانت قراءة  
الامتصاصية في الشكل (١) ( 0.24 ، 0.34 ، 0.31 ) نانومتر على التوالي .



شكل (١) العلاقة بين تركيز المتحلّل (A) % والامتصاصية(كثافة النمو)



شكل (٢) العلاقة بين تركيز المتحلل (B) % والامتصاصية(كثافة النمو)

وفي الشكل (٢) كانت النتائج لكل من عينات (الماء ، التربة ، الحليب و اللحم) اذ كانت قراءة الامتصاصية 0.27، 0.29، 0.30، 0.32 نانومتر على التوالي، وقد يعزى ذلك الى تأثير المتطلبات البايكوكيميائية للأوكسجين (BOD) العالى الذي سببه المتحلل المضاف وبعض المواد السامة فضلاً عن تأثير الحمل العالى للمواد العضوية واللاعضوية (Kurbanoglu and Algur 2002).

المقارنة بين المحتللين المحضررين والبيتونات التجارية بوسط مرق البeton

يبين الجدول (٣) معدل كثافة النمو بدالة قراءات الامتصاصية عند طول موجي (٥٤٠) نانومتر للمواد الطبيعية (ماء ، تربة ، حليب و لحم) لكل من وسط البيتون السائل المحضرة من المحتللين A و B ومقارنتها مع وسطين محضررين من البيتون التجاري من شركة Difco و Himedia لفترة حزن (٤٨ و ٢٤) ساعة .

جدول (٣) مقارنة معدل قراءات الامتصاصية عند (٥٤٠) نانومتر لنمو البكتيريا الهوائية الكلية لبعض المواد الطبيعية في وسط البيتون السائل لكل من المحتللين A و B المحضرة و نوعين من البيتون التجاري

الأوساط الزرعية					العينات
Difco	Himedia	B	A	مدة الحزن/ساعة	
0.21	0.22	0.31	0.29	24	ماء
0.47	0.48	0.41	0.40	48	
0.23	0.31	0.28	0.25	24	
0.52	0.53	0.43	0.45	48	التربة
0.28	0.34	0.36	0.30	24	
0.60	0.55	0.41	0.42	48	
0.22	0.34	0.24	0.19	24	الحليب الخام
0.55	0.50	0.54	0.46	48	
					اللحm المفروم

اظهرت نتائج التحليل الاحصائي عدم وجود فروقات معنوية عند مستوى ( $p < 0.05$ ) لكلا الوسطين وجميع العينات وللمدتين 24، 48 ساعة. ولوحظ ان القراءات لكتافة النمو عند مدة حزن ٢٤ ساعة كانت متفاوتة بين الاوساط المحضرة والتجارية وقد يرجع السبب الى قصر مدة الحزن وعدم استطاعة البكتيريا للتطبيع على الاوساط المحضرة ، اما عند مدة حزن ٤٨ ساعة لوحظ ان قراءات الامتصاصية لاوساط المحضرة من المحتللين A و B لم تسجل فروقات معنوية عند مستوى ( $p < 0.05$ ).

وبين الجدول (٤) معدل قراءات الامتصاصية عند طول موجي (٥٤٠) نانومتر لبكتيريا (*Streptococcus spp., Staph. aureus, L. casei, E. coli*) لكل من اوساط مرق البeton المحضر من المحتلين A و B ومقارنتها مع وسطين محضرين من البeton التجاري من شركة Himedia و Difco لمدة حزن (٤٨-٢٤) ساعة . اظهرت نتائج التحليل الاحصائي وجود فروقات معنوية عند مستوى ( $p < 0.05$ ) في مدة حزن (٢٤) ساعة لجميع انواع البكتيريا وجميع الاوساط المحضرة والتتجارية ولوحظ ان قراءات الامتصاصية عند المحتلين (٤٨-٢٤) ساعة كانت متقاربة اكثرب من العينات الطبيعية جدول (٣) وقد يعود السبب الى تنشيط البكتيريا على وسط المرق المغذي لمدة (٢٤-١٨) ساعة قبل تتنميها على الاوساط المحضرة مما ادى الى تطبيع البكتيريا على الاوساط المحضرة بصورة اكثرب من العينات الطبيعية جدول (٣).

جدول (٤) مقارنة معدل نمو بعض البكتيريا الهوانية عند امتصاصية (٥٤٠) نانومتر على وسط البeton السائل لكل من المحتلين A و B و نوعين من البeton التجاري

الأوساط الزرعية					البكتيريا
Difco	Himedia	B	A	مدة الحزن/ساعة	
0.35	0.46	0.46	0.45	24	<i>E.coli</i>
0.52	0.51	0.51	0.53	48	
0.47	0.47	0.43	0.43	24	<i>L. casei</i>
0.56	0.55	0.59	0.52	48	
0.38	0.39	0.35	0.44	24	<i>Staph.aureus</i>
0.58	0.57	0.46	0.49	48	
0.50	0.48	0.42	0.34	24	<i>Streptococcus spp.</i>
0.53	0.51	0.47	0.46	48	

ولوحظ ايضا من الجدول ان كل من الوسطين المحضرين من كل من المحتلين A و B له قراءة مقاربة بباقي الاوساط المحضرة من البeton التجاري من شركة Difco و Himedia .

#### المقارنة بين انواع الاوساط (المرق المغذي) السائلة والصلبة المحضرة من المحتلات البروتينية والاوساط التجارية.

يوضح الجدول (٥) معدل كثافة نمو البكتيريا بدلالة قراءات الامتصاصية عند طول موجي (٦٠٠) نانومتر لبعض المواد الطبيعية (ماء ، تربة ، حليب واللحم ) لكل من اوساط المرق المغذي المحضرة من المحتلين A و B ومقارنتها مع وسطين تجاريين المرق المغذي من شركتي Oxoid و BBL لمدة حزن ٢٤ و ٤٨ ساعة . اظهرت نتائج التحليل الاحصائي عدم وجود فروقات معنوية عند مستوى ( $p < 0.05$ ) لجميع الاوساط وجميع العينات وللمدتين ٢٤ و ٤٨ ساعة . اذ كانت قراءات الامتصاصية متقاربة مع بعضها البعض عند مدة حزن ٤٨ ساعة لكل من الوسط المحضرين من المحتلين A و B والتجاريين وقد يعود السبب الى تركيبة الوسط المغذي المحضر والذي يحتوي تركيبه على مستخلص الخميرة الذي يساعد على النمو بشكل افضل وأسرع من الاوساط الحالية منه (Tsoraeva and Zhurbenko, 2000).

اما عند مدة الحزن ٤٨ ساعة فلوحظ ان قراءات الامتصاصية لكل من الوسطين المحضرين من المحتلين A و B كانت متقاربة مع الوسطين التجاريين Oxoid و BBL .

وضح الجدول (٦) معدل كثافة نمو البكتيريا بدلالة قراءات الامتصاصية عند طول موجي (٦٠٠) نانومتر لبكتيريا (*Streptococcus spp., Staph.aureus, L. casei, E. coli*) لكل من اوساط المرق المغذي المحضر من المحتلين A،B، ومقارنتها مع نوعين من الاوساط المرق المغذي Oxoid و BBL ولمدة حزن ٢٤ و ٤٢ ساعة، اذ يلاحظ ان معدل قراءات الامتصاصية عند مدة حزن ٢٤ ساعة لجميع البكتيريا وجميع الاوساط كانت عالية ومقاربة مع قراءات الامتصاصية عند مدة حزن ٤٨ ساعة مقارنة بالعينات الطبيعية المذكورة في بالجدول (٤) وربما يعود السبب الى ان الاوساط المحضرة تحتوي على مستخلص الخميرة الذي يعد مصدرا ممتازا

للفيتامينات وبالخصوص مجموعة فيتامين B فضلاً عن ذلك انه يرفع نسبة النتروجين العضوي بالوسط (The Himidea Manual , 2003).

جدول (٥) مقارنة معدل نمو البكتيريا الهوائية الكلية عند الامتصاصية (٦٠٠) نانومتر لبعض المواد الطبيعية على وسط المرق المغذي لكل من المحلولين A و B ونوعين من الأوساط الزراعية التجارية

الأوساط الزراعية					العينات
BBL	Oxoid	B	A	مدة الحضن/ساعة	
0.28	0.29	0.29	0.25	24	الماء
0.46	0.53	0.44	0.48	48	
0.33	0.31	0.32	0.26	24	التربيه
0.52	0.52	0.45	0.44	48	
0.34	0.33	0.30	0.37	24	الحليب
0.53	0.51	0.46	0.49	48	
0.32	0.34	0.28	0.22	24	اللحم
0.52	0.51	0.46	0.42	48	

ولوحظ من الجدول ايضاً ان كل من الوسطين المحضرين من المحلولين A و B لهما قراءات الامتصاصية متقابله من قراءات الامتصاصية للأوساط التجارية Oxoid و BBL . بالرغم من وجود بعض الفروقات المعنوية بينها عند مستوى ( $P < 0.05$ ) وهذا قد يعود الى طبيعة البكتيريا المستخدمة وظروف الحضن .

جدول رقم (٦) مقارنة معدل نمو بعض البكتيريا الهوائية الكلية عند الامتصاصية (٦٠٠) نانومتر على وسط المرق المغذي لكل من المحلولين A و B المحضرين مع نوعين من الأوساط التجارية

الأوساط الزراعية					البكتيريا
BBL	Oxoid	B	A	مدة الحضن/ساعة	
0.48	0.49	0.46	0.45	24	<i>E.coli</i>
0.58	0.57	0.54	0.54	48	
0.56	0.44	0.44	0.48	24	<i>L. casei</i>
0.61	0.62	0.57	0.57	48	
0.50	0.50	0.45	0.45	24	<i>Staph.aureus</i>
0.61	0.60	0.53	0.54	48	

0.48	0.49	0.47	0.40	24	<i>Streptococcus</i>
0.57	0.57	0.53	0.54	48	spp.

## المصادر

١. الشريكي، يوسف محمد(١٩٩٦). تكنولوجيا اللحوم ومخلفاتها (الجودة – الحفظ- التداول) – الدار العربية للنشر والتوزيع . كلية الزراعة – جامعة الفاتح ، طرابلس. ليبيا.
٢. الطائي، متير عبود جاسم. (٢٠٠٥). منتجات غذائية ودوائية من الاسماك والربيان ومخلفاتها. *Marina Mesopotamica*, 20(1):157-170
٣. المظفر ، عدنان وهاب حبيب (٢٠٠٥). تصنيع متحللات بروتينية من ريش الدواجن واختبار أدائها الإنتاجي على فروج اللحم (فلاوبورو). أطروحة دكتوراه . كلية الزراعة . جامعة بغداد.
4. A.O.A.C. (1984). Association of Official Analytical Chemists. Official Methods of Analysis. Washigton, D.C, U.S.
5. Choudhury, G. S., and Bublitz C. G. (1996). Computer-based controls in fish processing industry. In Computerized Control Systems in the Food Industry, Mittal G.S. (Ed.),: 513-538, Inc., Marcel Dekker. New York
6. Cowan, D. (1983). Industrial enzymology, The Application in Industry. Edited by: Godfrey, T. and Reichelt, J. Mac Millian Publishers Ltd.
7. Dufosse, L. ; De La Broisse, D. and Guerard, F. (1997): Fish protein hydrolysates as nitrogen sources for microbial growth and metabolite production. Recent. Res. Devel. Microbiol.; 1: 365-381.
8. Eddleman, H. (1999). Ingredients used in microbiological media: The manufacture and purpose of these ingredients bacteria studylist- [Http //:www .Diskent.com/Indiana-boilab/b.htm](http://www.Diskent.com/Indiana-boilab/b.htm) .
9. Gao, M.-T.; Koide, M.; Gotou, R.;Takanashi, H.; Hirata, M.and Hano, T. (2005). Development of continuous electrodialysis fermentation system for *Lactobacillus rhamnosus* based production of lactic acid. *Process Biochem.* 40: 1033–1036.
10. Gildberg, A. and Senberg, E. (2001). Anew process for advance utilifation of shrimp waste,process *Biochemistry* 36: 809-812.
11. Jasim , M.A. (1983). Functional plastein from fish waste. Ph.D. Thesis Loughborough University of Technology. England.
12. Kurbanoglu, E.B.and Algur,O. F.(2002). Use of ram horn hydrolysate as peptone for bacterial growth. *Turk. J. Biol.*; 26: 115-123.
13. Kida, K.; Morimura, S.; Noda, J.; Nishide, Y.; Imai,T. and Dtagiri, M. (1995). Enzymatic hydrolysis of the horn and hoff of cow and buffalo .J. Fermentation and Bioengineering (Japan) 8: 478-484.
14. Lowry, O.H.; Rosebrough , N. J.;Rorr,A. L. and Randll ,R. J.(1951). Protein measurement with the Folin phenol reagent .J.Biological Chemistry, 193:265-275.
15. Pearson, D. (1971). The Chemical Analysis of Foods.6 th. Ed. Chemical Publishing Co., Inc. New York:
16. Stephen, N.L.; Bough, W.A.; Beuchat, L.R. and Heaton, E.K. (1976). Preparation and Evaluation of Two Microbiological Media From shrimp and hulls. *Applied and Environmental Microbiology*, 13. 1-6.
17. The Himedia Manual. (2003). For Microbiology Cell Culture Laboratory Practice Himedia Laboratrcs PUT. Limited, A-406, Bhaveshawr Plaza, LBS .marg Mumbai-400086- India.
18. Tinnimitt, P.; mccnuffey, Y.Y. and Thomas, J.W. (1972). Bried animal Wastes as a protein supplement For sheep .J.Anim Sci., 35: 431-456.

19. Tsoraeva, A. and Zhurbenko , R.(2000). Development and characterization of a mixed nutrient base for the culture of a wide range of microorganisms. *Revista latiu on mericana de microbilogia* 42: 155-161.
20. Uzeh R.E.; Akiola, S.O. and Olatope, S.O.A. (2006). Production of peptone from soya beans (*Glycine max L merr*) and African locusts beans (*Parkia biglobose*). *Afr. J. Biotechnol.* 5: 1681-1686.
21. Yamashita, M.; Arai, S.; Goda, M.; Kato, H. and Fujimaki, M; (1970). Enzymatic modification of proteins in foodstuffs. II. Nutritive properties of soy plastein and its bio-utility evaluation in rats. *J. Agric. Biol. Chem.*, 34:1333-1339.