

تقدير الرصاص والكادميوم والنحاس في معلبات الأغذية في مدينة الحلة-العراق

علي لوي علي الفلوجي
رئاسة جامعة بابل، بابل- العراق
[البريد الإلكتروني:](mailto:ali.l.alfalluji@gmail.com)

الخلاصة:

يهدف البحث إلى الكشف عن التلوث بالعناصر الثقيلة في بعض الأغذية المعلبة في السوق المحلية من خلال تقدير تراكيز الرصاص، النحاس، والكادميوم لـ(10) عينات مختلفة (ثلاثة نماذج من كل عينة) من منتجات غذائية معلبة محلياً أو مستوردة من الخارج، والتي سُجّلت بصورة عشوائية من الأسواق المحلية لمدينة الحلة في صيف 2015. بيّنت النتائج وجود تلوث كيميائي بالعناصر الثقيلة بأضعاف تراكيز الحدود المسموح بها في معظم المعلبات الغذائية وبالتالي عدم صلامتها للاستهلاك البشري لعدم مطابقتها للمواصفات القياسية، من خلال التجاوز الكبير لحدود تراكيز العناصر الثقيلة في مقدار حجم التلوث وحسب تسلسلاها (النحاس > الرصاص > الكادميوم) عن الحدود المسموح بها من قبل منظمة الصحة العالمية (WHO) ومنظمة الأغذية والزراعة العالمية (FAO) في الأمم المتحدة. لقد بلغ أعلى معدل تراكيز لعنصر النحاس في معلب الحمص (11.44) جزءاً بالمليون وأقل معدل تراكيز في معلب (تغذية اللحم) بحدود (1.8) جزءاً بالمليون وهو أعلى من الحد المسموح لعنصر النحاس والذي يبلغ (1.5). بالإضافة إلى ذلك، وجد هناك تلوث كيميائي بعنصر الكادميوم للمعلبات الغذائية (ماعدا معلب الزيتون بمعدل تراكيز 0.08 جزءاً بالمليون) التي مصدرها الحبوب والخضروات حسب تسلسلاها في مقدار حجم التلوث وكالاتي: معجون الطماطة < بزاليها وجزر> عصير عنب < البيبسي> باقلاء وفول الصويا > الحمص < فاصولياء الحمراء من خلال معدل تراكيزها و على التوالي: < 0.21 [0.5] < 0.36 < 0.29 < 0.23 < 0.21 < 0.21 عن الحد المسموح للكادميوم الذي يبلغ (0.1)، بينما بلغ الكادميوم في المعلبات التي مصدرها اللحوم الحيوانية تراكيز أعلى من الحد المسموح وباللغ (0.2) بالنسبة للمعلبين حسب التسلسل: تغذية لحم لشن لحم بتركيز بلغ [0.23 < 0.34] على التوالي. لم يسجل وجود الرصاص في جميع العينات ماعدا معجون الطماطة بمقدار أربع أضعاف الحد المسموح به. إن وجود هذه المعلبات يعني غياب الرقابة الصحية والبيئية على ما ينتج وما يستورد وما متوفّر منها في الأسواق المحلية، مما يهدّد السلامة والأمن الغذائي الوطني بشكل مباشر.

الكلمات الدالة: التلوث الكيميائي بالعناصر الثقيلة، الرصاص، الكادميوم، النحاس، المعلبات الغذائية

Determination of Lead, Cadmium, and Copper in Food Cans in Hilla City-Iraq

Ali L. Ali Al-Faluji
Presidency of Babylon University, Babylon-Iraq
E-mail: ali.l.alfalluji@gmail.com

Abstract:

This study aimed to detect the chemical pollution by heavy metals for several food cans common at the local markets. Determination of average concentrations of Lead, Copper, and Cadmium (ppm) for (10) different samples (three for each sample) from the food productions with metallic cans that produced locally or imported, the samples were taken randomly from the local markets of al-Hilla city at summer 2015. The results showed an existence of chemical pollution by heavy metals over the allowed limits in most of the samples, that would make these products not suitable for human consumption because they do not meet the standard. Due the huge exceeding of heavy metals concentrations according to the sequence (copper > lead > cadmium) over the allowed limits (ppm) of WHO and FAO that belong to the United Nations. The highest average of lead concentration in chickpea was (11.44), where the less average was in Altaghiyah lamb cans (1.81), and this value is already higher than the allowed limit for copper (1.5). In addition, there are chemical pollution by cadmium in the food cans that origin from seeds and vegetables (except in the olive cans with concentration of 0.08) according to their sequence of chemical pollution amount as follows:

Tomato syrup > carrots > grape juice > pepsi > peas and soya seeds > chickpea > red beans by their concentrations average as follow: [0.5, 0.36, 0.34, 0.29, 0.23, 0.21, and 0.21 respectively] over the allowed limits for cadmium which is (0.1), while in contrast, the concentration of cadmium in food cans with origin of animal meat has been reached higher value than the allowed limit (0.2) for two

types of cans according the following sequence: Altaghiyah lamb > Luncheon lamb, that reached to [0.34 and 0.23 respectively].

Keywords: Chemical Pollution, Heavy Metals, Lead, Cadmium, Food Cans

مرتفع منها، أما عنصر الكادميوم فانه يوصف كملوث سام سهل الانتشار لأنه يستعمل بكثرة في الصناعة كما في صناعة البطاريات والألوار الكهربائية والبلاستيك والمطاط وفي طلاء المعادن والأصباغ.⁽¹⁸⁾

إن التلوث بالعناصر الثقيلة له علاقته مباشرة بصحة الإنسان من خلال حدوث حالة التسمم الغذائي، ومنها أصابة الجهاز العصبي المركزي، الجهاز الكلوي، وحدوث فقر الدم بوساطة تأثير نضج الخلايا الحمراء في نخاع العظم وتشريح تخليق صبغة الهيموغلوبين.⁽¹⁹⁻²⁰⁾

أكدت الدراسات العلمية السابقة في مدينة الحلة وجود حالة تلوث بالعناصر الثقيلة في البيئات المختلفة (الهواء، الماء، التربة، النباتات الغذائية)،⁽¹⁻²⁾ حيث بلغ تركيز الرصاص في هواء مدينة الحلة ($2.83 \mu\text{g}/\text{m}^3$)⁽²¹⁾ بينما كانت الحدود القياسية المسموح بها في كل من الهواء، النباتات والمحاصيل الغذائية، ومياه الشرب قد بلغت على التوالي ($2.0 \mu\text{g}/\text{m}^3$ ، $0.3 \mu\text{g}/\text{Kg}$ ، 0.05 mg/L).⁽²²⁻²³⁾ الجدول الآتي يبين الحدود المسموح بها في الأغذية لتركيز العناصر الثقيلة قيد الدراسة بوحدة الجزء بالمليون. نظراً لافتتاح السوق المحلية بشكل واسع لاستيراد كميات كبيرة متنوعة ومختلفة من الأغذية المعلبة بدون ضوابط ومن مناشئ مختلفة ومجهولة من داخل وخارج العراق وفقدان الرقابة الصحية من قبل الأجهزة على ما يستورد وينتج محلياً من معلبات الأغذية. ومن جهة أخرى، فلة الأبحاث العلمية التي تختص بهذه الدراسات التخصصية لبيان مستوى تركيز العناصر الثقيلة الضرورية وغير الضرورية في المعلبات الغذائية.

لذا فإن البحث يهدف إلى معرفة مستوى التلوث الكيميائي بالعناصر الثقيلة من خلال تقدير تركيز العناصر الثقيلة السامة الغير ضرورية كالرصاص والكادميوم والضرورية منها كعنصر النحاس، بالإضافة إلى تسلط الأضواء عليها نتيجة عدم إتباع الضوابط والشروط القياسية في التعليب والحزن والتداول والحفظ والى كيفية المحافظة على المعلبات الغذائية لضمان تحقيق السلامة الصحية و الأمان الغذائي الوطني.

المقدمة:

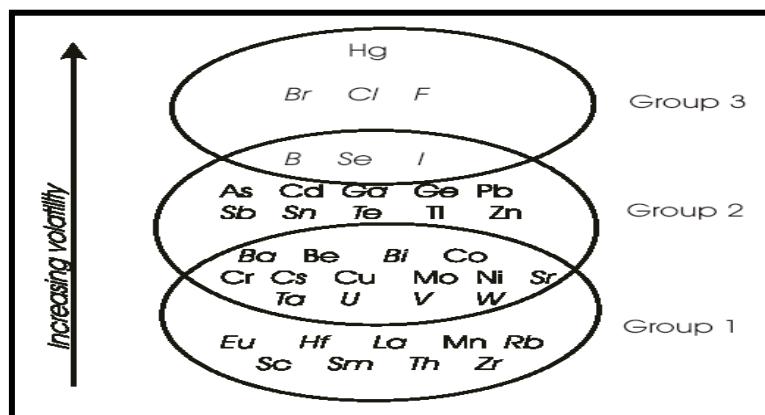
إن الأغذية المعلبة بالحاويات المعدنية تكون معرضة للتلوث الكيميائي وذلك لأسباب عديدة منها بشكل مباشر من خلال النباتات الغذائية الملوثة أصلاً بالعناصر الثقيلة كالرصاص، الكادميوم، الكروم، والنحاس وغيرها عن طريق قابليتها على التطاير والحركة والانتقال الفيزيائي عبر السلسلة الغذائية بصيغة كيميائية عضوية متحدة أو لا عضوية حرة في طبقات التربة، المياه، النبات، والهواء وبالتالي يؤدي ذلك إلى تسبب مشاكل صحية في المستقبل في حالة زيادة الاستهلاك من هذه النباتات الغذائية الملوثة بشكلها الطازج أو المعلب من قبل المجتمع.⁽¹⁻³⁾

إن الأسباب الغير مباشرة نتاجها نشاطات الإنسان المختلفة وما رافقه من تطور صناعي في كافة المجالات بما فيها تقنية صناعة الأغذية و تزايد مصادر تلوث المواد الغذائية خصوصاً إذا كانت تعاني ظروف خزن وحفظ غير مطابقة للشروط القياسية من درجات حرارية عالية ورطوبة وعوامل بيئية ملوثة أخرى بغض النظر عن تطبيق شروط التعليب القياسي أم لا ومنها نوعية العلب المصنوعة من أنواع الصفيح المطلي أو غير المطلي بالقصدير، سمك الطلاء الداخلي، ونوعية المواد المضافة كمواد حافظة تمنع تما스 جدار العلبة مع الغذاء.⁽⁵⁻⁷⁾

هناك العديد من الأبحاث والدراسات العلمية التي تناولت تلوث الغذاء⁽⁸⁾ والماء⁽⁹⁾ بالإضافة إلى الهواء، التربة، والنباتات⁽¹⁰⁾ بالعناصر الثقيلة وأهمها الرصاص،⁽¹¹⁾ الكادميوم،⁽¹²⁾ الكروم،⁽¹³⁾ الزئبق،⁽¹⁴⁾ والنحاس.⁽¹⁵⁻¹⁶⁾

إن تلوث الغذاء بالرصاص كعنصر ثقيل سام سببه استخدامات مركيباته الكيميائية في الكثير من عمليات الإنسان وفعالياته اليومية ومنها مستحضرات التجميل والأصباغ واستخدامه في طلاء الأوعية المعدنية، أنابيب نقل المياه، وكمضادات للفرقعة في وقود البنزين كمصدر رئيسي للتلوث صحة الإنسان والبيئة خصوصاً من الغازات المنبعثة لعوادم السيارات عند الزحام المروري.⁽¹⁷⁾

ان عنصر النحاس يعد من العناصر الثقيلة الضرورية للصحة والحياة، ويمكن ان يكون ساماً إذا تعرض الإنسان لمستوى



شكل (1). تصنیف العناصر الثقیلة من خلال سلوكها الفیزیائی خلال عملية الاحتراق كغازات متطايرة⁽⁴⁾

جدول (1). الحدود القصوى المسموح بها في الأغذية لتركيز العناصر الثقیلة (جزء بالملیون ppm)

العنصر الثقیل	الحدود المسموح بها في الأغذية / (ppm)
الرصاص ⁽²³⁾	جميع المواد الغذائية في الحالة السائلة
	جميع المواد الغائية في الحالة الصلبة
النحاس ⁽²⁴⁾	0.05 - 1.5
	للحبوب والخضروات
الكادميوم ⁽²⁵⁾	اللحوم الحيوانية والدواجن
	الأسماك واللحوم البحرية الأخرى

5- أكمل الحجم إلى 50 مل باستخدام ماء المقطر . وبذلك أصبحت العينات جاهزة للقياس بواسطة جهاز المطياف الذري اللهمي.

النتائج والمناقشة:

يوضح جدول (2) وجود تلوث كيميائي من خلال معدلات تراكيز (الجزء بالملیون) العناصر الثقیلة (الرصاص، الكادميوم، والنحاس) في عينات المعلمات الغذائية ذات الاستهلاك الواسع، بلغ عنصر النحاس أعلى ترکیز له في عينة معلب الحمص (11.44) واقل قراءة عند عينة معلب تغذیة لحم بتركیز (1.81). وبالمقارنة، كانت أعلى على قراءة لعنصر الكادميوم (0.36) في عينة البزاليه والجزر واقل قراءة في عينة الزيتون الأسود بترکیز (0.08) كمعلمات غذائية مصدرها الحبوب والخضروات في حين بلغت في عينتي التغذیة لحم و اللشن لحم التراكيز على التوالي (0.23) و (0.34) كمعلمات مصدرها اللحوم الحيوانية متداوzaة الحد المسموح للكادميوم في كل مصدر غذائي حسب الجدول (1). ان القراءة الأعلى والوحيدة لترکیز الرصاص وجدت في عينة معجون الطماطم بترکیز (3.90) في حين لم تسجل أي قراءة له في العينات الأخرى بسبب تلوث نبات الطماطة أصلاً أو نتيجة سوء عملية التعبيئة والتلييف ونوع المعدن وظروف الخزن السيئة أو التأثير السلبي للمادة الحافظة بسبب انتهاء صلاحيتها نتيجة لترکیبها الكيميائي الملوث أو تفاعلاها مع معدن العبلة.⁽⁷⁾

المواد والأجهزة وطرائق العمل المستخدمة:
أجريت الدراسة على (10) عينات من المنتجات الغذائية المعلبة بالعلب المعدنية المنتجة محلياً والمستوردة حيث جمعت ثلاثة نماذج لكل عينة بصورة عشوائية من الأسواق المحلية لمدينة الحلة في صيف 2015.

تضمنت طریقة العمل الكشف عن الملوثات الكيميائية اللاعضوية للعناصر الثقیلة بصیغتها الحرّة والتي شملت العناصر (الرصاص، الكادميوم، والنحاس) حيث قدرت هذه العناصر كمياً باستخدام جهاز امتصاص الطيف الذري Flame Atomic Absorption Spectrometer (Model PYEUNICAM).

1. المواد والأجهزة المستخدمة:

1- جهاز مطياف الامتصاص الذري اللهمي Atomic absorption/Flam Emission Shimadzu .

2- فرن حراري من شركة (Gallen Kamp).

3- حامض التتریک وحامض البيروکلوریک.

2. طریقة العمل:

1- أخذت عينة من كل علبة ثم جفت حتى ثبات الوزن على درجة 105 م°.

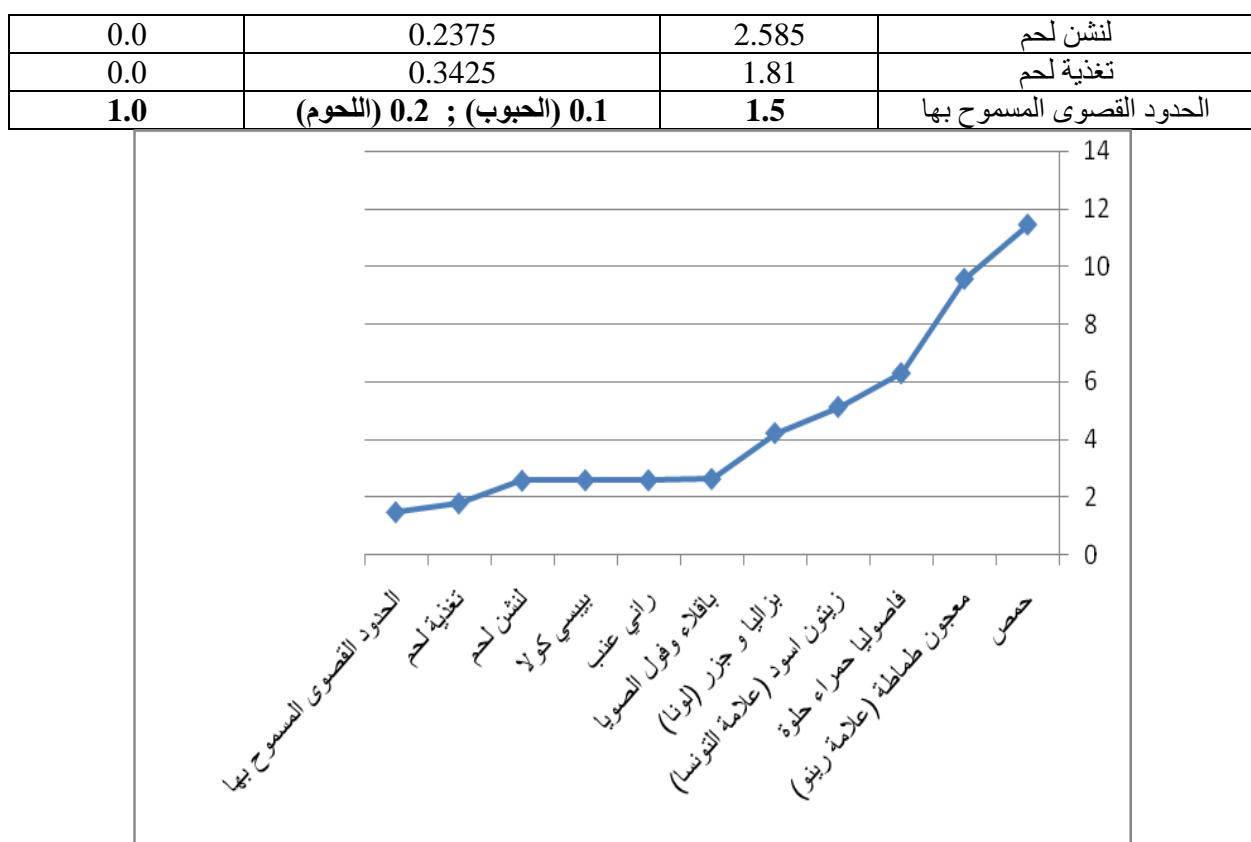
2- حفظت بعد الطحن في أكياس من البولي إثيلين مع بطاقات تعریف لكل عينة.

3- رمد (1) غم من العينة على درجة 550 م°.

4- حل الرماد في حامض التتریک وحامض البيروکلوریک بنسبة (1:1).

جدول (2). معدلات تراكيز العناصر الثقیلة (جزء بالملیون ppm) في بعض المعلمات الغذائية الشائعة

اسم المعلم الغذائي	عنصر النحاس	عنصر الرصاص	عنصر الكادميوم
حمص	11.445	0.0	0.21
معجون طماطة (علامة رينو)	9.57	3.90	0.5
فاصولياء حمراء حلوة	6.305	0.0	0.21
زيتون اسود (علامة التونسا)	5.14	0.0	0.08
بزاليه و جزر (لونا)	4.235	0.0	0.3675
باقلاء وفول الصويا	2.65	0.0	0.2375
رانى عنبر	2.605	0.0	0.3425
بيبسي كولا	2.605	0.0	0.29



شكل (2). يوضح التلوث الكيميائي بعنصر النحاس في المعلمات الغذائية

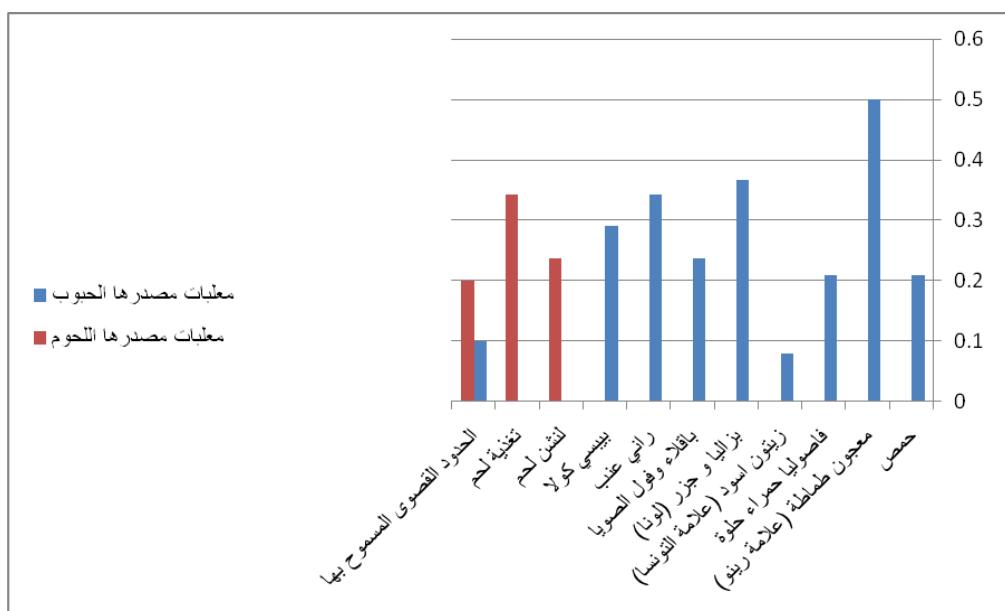
انتهاء الصلاحية من خلال عدم ذكر كثير من الملاحظات والمعلومات الضرورية عن المنتج في الدالة الإعلامية الموجودة على العلبة والتي تصف على سبيل المثال: بلد المنشأ، ظروف الحزن والنقل والحفظ الازمة من درجات حرارة ورطوبة معينة والعلامات التحذيرية من تاريخ الصنع وانتهاء الصلاحية، المواد الحافظة ورموزها وتراكيبيها الكيميائية وحالة وجود عناصر ثقيلة مساهمة فيها أو لا كمعقدات أيونية، وهل يطبق المصنع أو المعمل نظام جودة (نظام آيزو عالمي) في صناعة المنتجات الغذائية.

بالإضافة إلى ذلك، ضرورة تجنب العيوب الفيزيائية التي تصاحب عملية النقل الميكانيكي أو التخزين للمنتجات المعلبة أو سوء تعبئة المادة الغذائية في العلب المخصصة كما في التشوه الحاصل في صفات المعلمات الغذائية، الانتفاخ المؤقت نتيجة لظروف التعليب الفيزيائية من تسخين وتبريد أثناء التعقيم، الصدأ الداخلي كما في كبرياتات الحديد والخارجي الذي قد يؤدي إلى تقب العلبة، وغيرها.

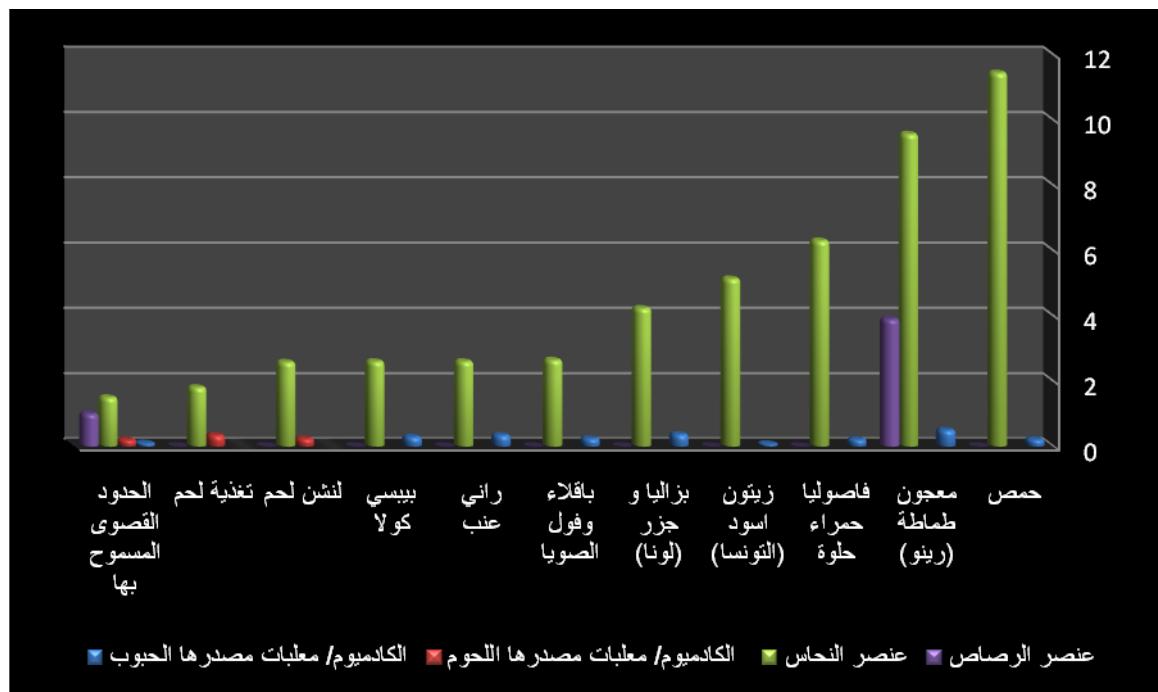
إن الشكل (2) يوضح حجم الزيادة في التلوث الكيميائي بعنصر النحاس تبعا لنوع المعلم الغذائي وظروف صناعة تعليبه وخزنه المجهولة الغير مطابقة لشروط التعليب، وبالتالي فإن المعلمات اتبعت الترتيب الآتي: حمص > معجون طماطة > الفاصولياء > الزيتون > الباقلاء > رانى عنب > بيسلي > لشن لحم > تغذية لحم

الشكل رقم (3) يوضح حجم التلوث الكيميائي بعنصر الكادميوم من خلال تجاوز تراكيزه في عينات العلب المعدنية الحد المسموح به حسب مصدرها الغذائي سواء كانت حبوب وحضروات أو لحوم حيوانية، حيث بلغت أعلى قراءة له بحدود (0.5) خمسة أضعاف ما مسموح به في معلم معجون الطماطة (علامة رينو) في حين كانت أقل قراءة في معلم الزيتون الأسود (علامة التونس) بحدود (0.08). بينما كانت قراءته في معلم تغذية لحم أعلى من معلم لشن لحم كمعلمات مصدرها اللحوم الحيوانية كما موضح تفصيلا في شكل (4).

وبالتالي فإن التلوث يمكن أن يعود سببه إلى ظروف الحزن والحفظ الغير جيدة من حرارة عالية أو رطوبة أو بسبب



شكل (3). يوضح التلوث الكيميائي بعنصر الكادميوم في المعلبات الغذائية



شكل (4). يوضح التلوث الكيميائي بالعناصر الثقيلة (الرصاص، النحاس، الكادميوم) للمعhabitات الغذائية

إن شكل (4) يعطي صورة واضحة للتلوث الكيميائي من خلال عرض معدل التراكيز العالية للعناصر الثقيلة (الرصاص، النحاس، والكادميوم) مقارنة بالحدود القصوى المسموح بها.

وأيضاً الحصول على مستوى زراعي خالي من العناصر القليلة لضمان عدم تناقلها عبر السلسلة الغذائية.

3. تطوير وتحسين محطات المعالجة الموجودة كما في محطة المعيميرة في مدينة الحلة وزيادة كفاءتها لمعالجة مياه الصرف كيميائياً من العناصر القليلة قبل طرحها إلى نهر أو استخدام الحمأة المنتشرة فيما بعد كسماد عضوي في زراعة النباتات الغذائية الاستهلاكية من قبيل الفلاحين.

الاستنتاجات والتوصيات:

١. من خلال نتائج البحث والتلوث بوجود تراكيز عالية من العناصر الثقيلة هناك ضرورة لمعالجة هذا التلوث في بدايته من خلال معالجة مياه الأنهر.
 ٢. الحد من طرح المخلفات المتعددة في البيئات المختلفة لضمان الحصول على ماء شرب خالي من العناصر الثقيلة

10. Wilda A. M ., *Environment*, Cambridge University Press , 1, 89-210, 1993; Zakreweski, S.F., *Principle of environmental toxicology*, Asc professional reference book, Washington, DC,1, 1991.
3. حارث يعرب محمود، مجلة دىالى للعلوم الزراعية، 11(1)، 106-101، 2011.
12. Sumainah, Gh. M. and Haj Ali., A., *Honey as Bioindicator of Environmental Contamination*, 3rd Alex. Conf. Fd. Sci.-Tech., p. 1-15, 1997.
13. Tsalev L., Zaprinov K., Atomic absorption spectrometry in Occupation and Environmental Health, (Vol.1).CRC INC, Florida, 1985.
14. Storelli, M. M. and Marcotrigiano, G. O., *Fish for human consumption : risk of contamination by mercury*. Food Add. & cont. , 17, 1007-1011, 2000.
15. Ysart, G., Miller, p., Crews, H., Robb, P., Baxter, M., L'Argy, C. D., Lofthouse, S., Sargent, C., and Harrison, N., *Dietary Exposure Estimates of 30 Elements from the UK Total Diet Study*. Food Additives and Contaminants, 16(9), p. 391-403, 1999.
16. WHO, *Toxicological Evaluation of Certain Food Additives and Contaminants*, 33 meeting of the JECFA. WHO Food Additives Series, No 24, 1989, (Cambridge: Cambridge University Press).
17. Cohen R., *Review of lead toxicology relevant to the safety assessment of lead*, Fd Chem Toxic., Pergamon Press Plc, 29, 485-507, 1991.
18. Row, D. R. and Abdel-Majid, I. M., *Handbook Of Waste Water Reclamation and Reuse*, CRC Press, Inc. 550, 1995.
19. Waldbott L., *Health effect of environmental pollutants*, Second edition, Saint Louis: The CV Mosby Company, 1978.
20. Fergusson E., *The heavy elements chemistry environmental impact and health effects*, Pergamon Press, 1991.
21. Dakhil N. Taha, Alaa K. Hashim, and Isra'a A., *Journal of Babylon University*, 3, 2005.
22. أحمد السروي، الملوثات المائية (المصدر ، التأثير، التحكم والعلاج)، دار الكتب العلمية للنشر والتوزيع، القاهرة- مصر، 2008.
4. ضرورة معالجة مخلفات المصانع قبل طرحها إلى النهر.
5. ضرورة تحصيص موقع للطمر الصحي بعيدة عن المناطق الزراعية والسكنية لضمان عدم التلوث.
6. الحد من استخدام المبيدات والأسمدة الكيميائية للأراضي الزراعية خصوصاً الأسمدة اللاعضوية منها.
7. كخطوة إجرائية سريعة، من الضروري متابعة تركيز كافة العناصر الثقيلة في سائر الأغذية والمعليات من خلال إجراء مسح وطني شامل لجميع المعليات والمنتجات الغذائية محلية الصنع أو المستوردة بوساطة تفعيل أداء الأجهزة الرقابية وفرق المتابعة الصحية والبيئية، لغرض الوقوف على مدى تعرض الإنسان لهذه المعادن الثقيلة السامة لتحقيق توصيات معتمدة على أساس علمي صحيح.
8. هذه البحوث والدراسات تتطلب وضع خطة علمية مدروسة من خلال جرد ومتابعة المعامل والمصانع داخل العراق وأسلوب صناعتها وجرد الاستيراد من الخارج وفق استبيان خاص لذلك ومعرفة حجم الاستهلاك البشري لمجاميع الأغذية وتحليل محتوياتها وإجراء تحليلات إحصائية لبيان مدلولاتها.

المصاد

1. Dakhil N. Taha, Alaa K. H. Al-Khalaf, Ali L. Ali, Determination of Pollution Level of Heavy Metals in some of Food Agricultural Plants, that irritated by Treatment Station for sewage water in Hilla City/ Iraq, Special Issue, *Journal of Babylon University*, Proceeding of 4th International Conference of Environmental Sciences, 3-5 December 2012.
2. رياض حسن الانباري، غفران فاروق جمعه، المجلة العراقية لبحوث السوق وحماية المستهلك ، مجلد (2) العدد (3)، رقم الصفحة 116-104، 2010.
3. غيث سميحة، ملك الجبة، مجلة جامعة دمشق للعلوم الأساسية، المجلد (18)، العدد (2)، 2002.
4. L. Clarke, and L. Sloss, *Trace elements: emissions from coal combustion and gasification*, London, (Fig.7), P.37, 1992.
5. Gilbert, J., *Analysis of food contamination*, Elsevier App. Sci. Pups., London,1, 1984.
6. Zakreweski, S.F., *Principle of environmental toxicology*, Asc professional reference book, Washington, DC,1, 1991.
7. سامية محمد علي الحوشى، مجلة أسيوط للدراسات البيئية، العدد (21)، 2001.
8. Kennish, M. J., *Ecology of Estuaries. Anthropogenic effects*, CRC. Press, Inc., Boca Raton, F1, 1992.
9. سراب محمد محمود، محمد عمار الرواوى، المجلة العراقية لبحوث السوق وحماية المستهلك، مجلد (2)، العدد (3)، رقم الصفحة 75 - 103، 2010.

25. Anonymous, *Health Guide Line For The Use Of Waste Water in Agriculture and Aquaculture.* Tech. Rep. Sci. 778, 10, Report of WHO Science Group. WHO. Geneva, Switzerland, 1998.
26. Khandekar, R.N. , R. Tripathi , R.M. Raghnnath and V.C Mishra, *Indian J. Environ Health*, **30**, 98-103, 1988.
23. FAO/WHO. Joint FAO/ WHO food standers program, *codes Alimentarins commission contamination.* CAC/ Vol. XV11. FAO, Roma, 1984.
24. Codex Alimentarins Commission (FAO/WHO). *Food Additives and Contaminates.* Joint FAO/WHO Food Standards Program, ALLNORM 01/12A. 1-289, 2001.