

See discussions, stats, and author profiles for this publication at: <https://www.researchgate.net/publication/288436938>

# Assessment of Environmental Status for Al-Hammar Marsh by heavy metals level in water, Sediments and Fish tissues of Liza subviridis

Article · January 2014

---

READS

3

2 authors, including:



[Hamid T. Al-Saad](#)

University of Basrah

148 PUBLICATIONS 306 CITATIONS

[SEE PROFILE](#)

**إِنْتَاج حَيْوَانِي**



## تقييم الوضع البيئي لهور الحمار من خلال قياس بعض العناصر الثقيلة من مياه ورواسب وأنسجة أسماك البياح الأخضر *Liza subviridis*

غسان عدنان النجار - عباس عادل حنتوش - حامد طالب السعد - شيماء عبدالكريم جابر

جامعة البصرة ، مركز علوم البحار ، قسم الفقريات البحرية

Ghssanadnan@yahoo.com

(قدم للنشر في ٢٤ / ٤ / ١٤٣٣هـ؛ وقبل للنشر في ٧ / ٤ / ١٤٣٤هـ)

الكلمات المفتاحية: البياح الأخضر، التراكم الحيوي، التلوث البيئي، العناصر الثقيلة.

ملخص البحث. درست تراكيز العناصر الثقيلة النحاس والكادميوم والكوبالت والحديد والمنغنيز والنيكل في أربعة أجزاء من جسم أسماك البياح الأخضر *Liza subviridis* (كبذ. غلاصم، مبايض، عضلات) المصادة من هور الحمار للفترة من تشرين الثاني ٢٠١٠ إلى تشرين الأول ٢٠١١. قيس تركيز العناصر بواسطة جهاز مطياف الامتصاص الذري Flame Atomic Absorption Spectrophotometer وكانت الأسماك بمعدل الطول (١٩.٥) سم ومعدل الوزن (٧٩.٥) غم. أظهرت النتائج أن أعلى القيم في كبد الأسماك خلال فصل الشتاء لتراكيز عنصري الحديد والنيكل وسجل (٧٠.٣٤، ٩٩.٧٥) مايكروغم/غم وزنًا جافًا على التوالي في حين كانت أقل القيم كانت لعنصري الكادميوم والكوبالت (١.١٣، ١.٥٤) مايكروغم/غم. أما في المبايض فقد سجل أعلى تركيز أيضًا لعنصري النيكل والحديد (٩٠.٦٥، ٥٠.٥) مايكروغم/غم وزن جاف في الربيع وأقل تركيز سجل في الصيف والخريف للكادميوم والمنغنيز إذ كان دون مستوى تحسين الجهاز. وفي العضلات بقي مستوى التركيز ثابتاً تقريباً إذ كانت أعلى القيم للحديد (٧٢.١٤) مايكروغم/غم في الربيع، وسجلت أدنى القيم للكادميوم والمنغنيز والكوبالت خلال الخريف والشتاء، وكانت دون مستوى تحسين الجهاز. أما المبايض فقد سجلت ارتفاعاً فقط في أشهر الربيع لجميع العناصر وبقية الفصوص بقيت متذبذبة القيم ودون مستوى تحسين الجهاز. أما الرواسب فقد سجلت أعلى تركيز لعنصر المنغنيز في الشتاء (٢٠٩) مايكروغم/غم. وأقل تركيز لعنصر النحاس في الخريف (٢١.٤٦) مايكروغم/غم. وأقل تركيز للكوبالت كان في الماء (٠٠.٣) مايكروغم/غم. وأعلى تركيز للنيكل (٢٨.٨٧) مايكروغم/غم في الربيع على التوالي. وبينت الدراسة أن ترتيب الأعضاء الحازنة للعناصر حسب التالي مبايض > كبد > غلاصم > عضلات. أما تركيز العناصر خلال الفصوص كان حسب الترتيب شتاء > ربيع > خريف > صيف..

## المقدمة

**بعض أنواع الترسبات القاعية السامة تقتل الأحياء والملوث المترسبة يمكن أن تهدد الأحياء وتعرض الديدان والقشريات والحشرات لترابكز مختلفة من المواد الكيميائية السامة والخطرة وهذا يعني أن العنصر سيقى داخل كائن حي حتى يتم افرازه. وحسب سمية العنصر ومع ذلك يمكن أن تتغير في الكائن حي من خلال تحولات كيميائية او بيولوجية كيميائية (Vouk and Piver. 1983). تأخذ الأحياء القاعية الحية بعض الملوثات من الرسوبيات في عملية تسمى التراكم. والارتقاء في سلسلة الغذاء والزيادة في عملية التراكم تعرف باسم التضخم الأحيائي. عن طريق المحارات والقشريات والرخويات ومن ثم تتغذى الأسماك عليها ومن ثم الثدييات البحرية والطيور المائية والإنسان. الملوثات في الرواسب لا تبقى دائمة في الجزء السفلي من جسم المياه أي أن المياه تتحرك وتتجرف، يمكن أن تحرك الملوثات المترسبة في القاع وتكون الأحياء معرضة بصورة مباشرة للملوثات السامة (Abida et.al., 2009a). والعناصر الكيميائية التي تراكمت في الطمي والرواسب في قاع المسطحات المائية يمكن تحرك مرة أخرى إلى المياه ، ويمكن أن يصبح الطمي مصدر ثانوي للتلويث بالمعادن الثقيلة (Abida et.al., 2009b). ويلاحظ موسمين واضحين في منطقة الأهوار هما فصلي الصيف والشتاء وفصلي انتقاليين هما الربيع والخريف. ويعد فصل الصيف هو الأطول والذي يمتد إلى خمسة أشهر هي (حزيران، أيار، تموز، آب، أيلول) ثم يأتي فصل**

ت تكون النظم البيئية المائية في المجتمع من المتجمين والمستهلكين وال محللات ، والمكونات الفيزيائية والكيميائية (اللأحياء). وهذه النظم تخضع للتغيرات مستمرة ، ولكن على مدى فترة طويلة من الزمن والكائنات الحية أصبحت تتكيف مع بيئتها (CCME, 1999). التغيرات السريعة يمكن أن تكون لها آثار ضارة على النظام. إذ تتعرض النظم المائية لعدد من الملوثات التي تسبب أضرارا بالغة للحياة المائية. كما وتشكل النفايات الصناعية مصدراً رئيسياً للتلوث في المياه الطبيعية. وهذه الملوثات يتم تفريغها مباشرة من المصانع ومحطات معالجة مياه الصرف الصحي. كما تشمل طرح النفايات السائلة والبعض الآخر يأتي من جريان المياه في المناطق الزراعية. (Al-Masri, et.al, 2002; Al-Karbassi, et.al, 2006; Livingstone, 2001) ليست كل المعادن الثقيلة في النباتات والحيوانات هي نتائج لنشاط الإنسان. بعضها تنشأ من خلال عمليات الامتصاص لمكونات التربة التي تحدث بشكل طبيعي. من الناحية النظرية البحتة ، كل ١٠٠٠ كيلوغرام من التربة "ال الطبيعي" تحتوي على ٢٠٠ غم من الكروم و ٨٠ غم من النيكل ، ١٦ غم رصاص، ٠.٢٠.٥ غم من الربيق والكادميوم ! ولذا فإنه ليس من السهل دائمًا تعين محدد سبب لزيادة محتوى المعادن الثقيلة. المناطق الخالية من التلوث ليست خالية تماماً من المعادن الثقيلة .(JECFA, 1993)

مائي بدرجة 70° ملدة 30 دقيقة، ثم تنقل إلى صفيحة التسخين لإنقاص عملية الهضم (حتى يصبح المزيج رائقاً). بعد إجراء عملية الترشيح أو الفصل بواسطة جهاز الطرد المركزي للتخلص من الأجزاء المتبقية غير المهضومة (الألياف)، يؤخذ الراشح ويكملا الحجم بالماء المقطر الحالي من الأيونات إلى 25 مل، ثم تحفظ العينات في قناني بلاستيكية محكمة الغلق لحين إجراء الفحص بجهاز مطياف الامتصاص الذري اللهبي بالأطوال الموجية (٢٤٠.٧، ٢٤٨.٣، ٢٢٤.٨، ٢٢٢.٥، ٢٧٩.٥، ٢٢٨.٨) نانو ميتر للعناصر (نحاس، كادميوم، نيكل، منغنيز، حديد، كوبالت) على التوالي. يعبر عن الناتج بوحدات مايكروغرام/غم وزناً جافاً. أخذت عينات الراسب بواسطة مجربة يدوية على عمق ٥ سم وذلك لثبات هذه الطبقة لقياس تركيز العناصر الثقيلة فيها. كما وأخذت عينات الماء من عمق ١٠ سم.

اعتمد البرنامج الإحصائي (SPSS) في تحليل النتائج إحصائياً. واختبارت معنوية الفروق بين المتوسطات باستخدام اختبار أقل فرق معنوي Revised Least Significant Difference (RLSD) عند مستوى معنوي (0.05) وذلك حسب ما أوضحه (الراوي وخلف الله، 2000).

### النتائج

يوضح جدول رقم (١) العوامل البيئية لمنطقة

الشتاء والذي يمتد إلى ثلاثة أشهر هي (تشرين الثاني، كانون الأول، كانون الثاني، شباط) ويقتسم الربيع والخريف وللأذان يعدان فصلين انتقاليين ما تبقى من أشهر السنة (Al-Najare, 2009).

تهدف الدراسة إلى تقييم والوضع البيئي لهور الحمار من خلال معرفة تركيز العناصر الثقيلة في مياه ورواسب وأربعة أجزاء من جسم سمكة البياح الأخضر (خياسم، كبد، مبايض، عضلات) ومقارنتها مع أنواع آخر تختلف عنها في نوعية التغذية ومعرفة هل أن هذه التراكيز ضمن القياسات العالمية المسموح بها دولياً. ومقارنة النتائج مع دراسات أخرى.

### طريقة العمل

استخدمت (٤٥٢) عينة شهرياً من أسماك البياح الأخضر *Liza subviridis* المصطادة من مناطق مختلفة من هور الحمار. أخذت أطوال الأسماك وأوزانها إذ كان معدل الطول (١٩.٥) ملم ومعدل الوزن (٧٩.٥) غرام. اعتمدت الطريقة المذكورة في (1982) ROPME لفهم عينات أربعة أعضاء (كبده، غلاصم، مبايض، عضلات) من أسماك البياح الأخضر وتقدير محتواها من العناصر الثقيلة إذ بعد جمع العينات وتهيئتها، يؤخذ وزن 0.5 غم من العينات المجفدة والمطحونة في أنابيب زجاجية ويضاف 3 مل من مزيج حامض البيرو كلوريك HClO<sub>4</sub> وحامض التترريك HNO<sub>3</sub> المركزين بنسبة (١:١). توضع الأنابيب في حمام

والأوكسجين المذاب ودرجة الحرارة سجلاً على قيمة لهاما في فصل الشتاء وأقل قيمة في فصل الصيف ( $13.70, 28.20$  ملغم/لتر،  $10.60, 8.27$  °م على التوالي).

الدراسة إذ سجل الأُكسيدروجيني أعلى قيمة له في الشتاء (٨.٧) وأقل قيمة له في فصل الصيف (٧.٣). أما الملوحة فقد بلغت أعلى قيمة لها في فصل الصيف وأقل قيمة في فصل الربيع (٧.٣٣٪ على التوالي).

الجدول رقم (١). العوامل البيئية خلال مدة الدراسة.

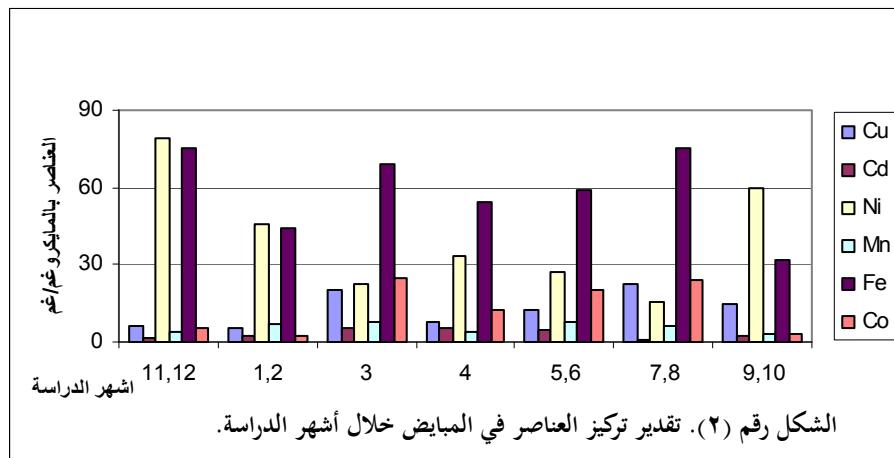
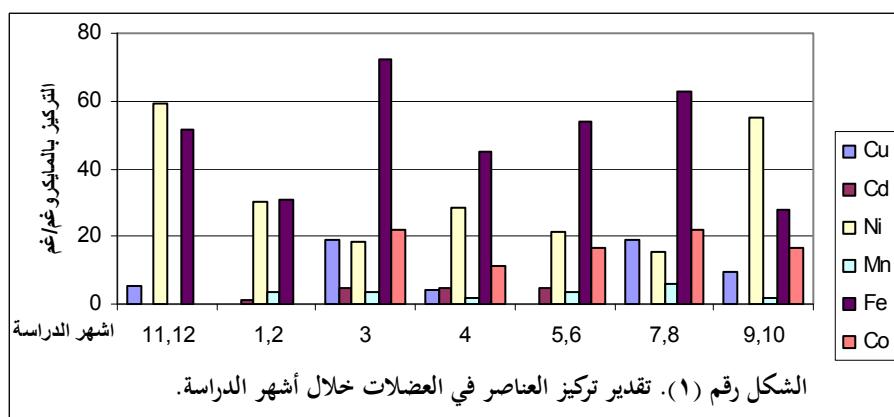
المحطات	الموسما	الأُكسيدروجيني	الملوحة %	الأوكسجين المذاب ملغم/لتر	حرارة الماء °م
هور الحمار	الخريف	٨.٢	٦.٢٩	٩.٩	١٥.٣٠
	الشتاء	٨.٧	٤.٨٩	١٠.٦٠	١٣.٧٠
	الربيع	٧.٤	٣.٥٠	١٠.٥٠	٢١.١٩
	الصيف	٧.٣	٧.٣٣	٨.٢٧	٢٨.٢٠

الصيف وبقية فصول الدراسة. وكما يوضح شكل (٢) تراكيز العناصر في نسيج المبايض لأسماك البياح الأخضر إذ سجلت أعلى القيم ( $69.23, 75.23$ ٪،  $75.22$  ميكروغراماً/غم (وزنًا جافًا) على التوالي خلال أشهر فصل الشتاء والربيع والصيف لعنصر الحديد. في حين سجل عنصر النيكل هو الآخر ارتفاعاً نسبياً في فصل الشتاء إذ سجل ( $78.91$  ميكروغراماً/غم (وزنًا جافًا). أما فيما يتعلق بالنحاس فقد سجل أعلى وأقل قيم له في الربيع والصيف و كانت حسب الترتيب ( $22.13, 7.5$ ) ميكروغرام/غم (وزنًا جافًا) والكادميوم أعلى وأقل القيم كات ( $1.5.55$ ) ميكروغرام/غم (وزنًا جافًا) في فصل الربيع والخريف على التوالي والمنغنيز والكوبالت فقد سجل أعلى القيم لها في الربيع ( $25.7.88$ ) ميكروغرام/غم

يبين شكل رقم (١) أن أعلى القيم لتركيز العناصر في نسيج العضلات لأسماك البياح الأخضر هي لعنصرى (الحديد والنيكل) وكانت ( $51.17, 63.72, 14$ ٪) ميكروغراماً/غم (وزنًا جافًا) لعنصر الحديد في فصول الشتاء والربيع والصيف على التوالي ( $59.23, 54.92$ ٪) ميكروغرام/غم (وزنًا جافًا) لعنصر النيكل في فصل الخريف و فصل الشتاء اما أقل القيم فقد سجلت في فصل الشتاء لعنصر النحاس الكادميوم والمنغنيز والكوبالت. إذ كانت دون مستوى تحسس الجهاز. كما وتبين النتائج عدم وجود فرق معنوي عند مستوى احتمال ( $<0.05$ ) بين عنصري النيكل وال الحديد من جهة والنحاس والكوبالت من جهة والكادميوم والمنغنيز من جهة أخرى و عند نفس مستوى الاحتمالية يوجد فرق معنوي بين فصل

( $P < 0.05$ ) بين عنصري الكادميوم والمنغنيز من جهة والنحاس والكوبالت من جهة الحديد والنikel من جهة أخرى وعند نفس مستوى الاحتمالية يوجد فرق معنوي بين فصل الخريف وبقية فصول الدراسة.

(وزنًا جافًّا) على التوالي وأقل القيم للمنغنيز في الخريف والكوبالت في الشتاء (٢.٣٣، ٣.٢٣) مايكروغرام/غم (وزن جاف) على التوالي. وتبين النتائج وجود فرق معنوي عند مستوى احتمال

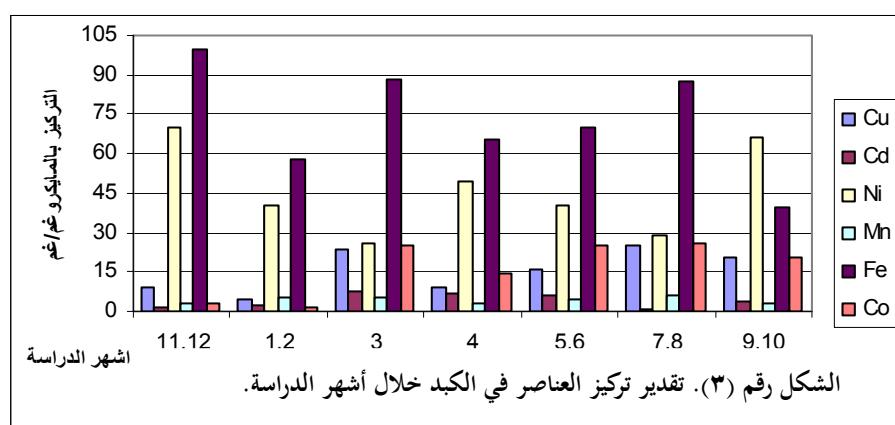


التوالي في فصل الشتاء، وأما في فصلي الربيع والخريف سجلاً انخفاضًّا في التركيز ( $25.05, 20.99, 39.99$  ميكروغراماً/غم (وزنًا جافًّا)، وقد سلبت العناصر

كما سجلاً عنصري النيكل والحديد ارتفاعًّا في الكبد، وكما موضح في شكل رقم (٣) إذ سجلا ( $70.34, 70.70, 99.57$  ميكروغرام /غم (وزنًا جافًّا) على

عنصري الكادميوم والمنغنيز فكان أقل احتفاظاً لهما في فصل الصيف (٢.٧٧، ١.١٣) مقارنة بـ (٢٥.٥٥، ٥.٩٩) ميكروغراماً/غم (وزناً جافاً). وبينت النتائج وجود فرق معنوي عند مستوى احتمال ( $P < 0.05$ ) عنصري النحاس والكوبالت من جهة الحديد والنikel من جهة الكادميوم والمنغنيز من جهة أخرى وأيضاً عند نفس المستوى الاحتمالي لا توجد فروق معنوية بين الفصول.

النحاس والمنغنيز والكوبالت أعلى تركيز لها في فصل (٢٥.٢٢، ٢٥.٥٥) ميكروغراماً/غم (وزناً جافاً) وبين نفس الترتيب. في حين سجل أعلى تركيز للكادميوم في فصل الصيف (٧.٧٧) ميكروغراماً/غم (وزناً جافاً)، كما سجل عنصري النحاس والكوبالت أقل احتفاظاً لهما في فصل الشتاء (٤.٦٢، ١.٥٤) ميكروغراماً/غم (وزناً جافاً) وعلى التوالي. أما

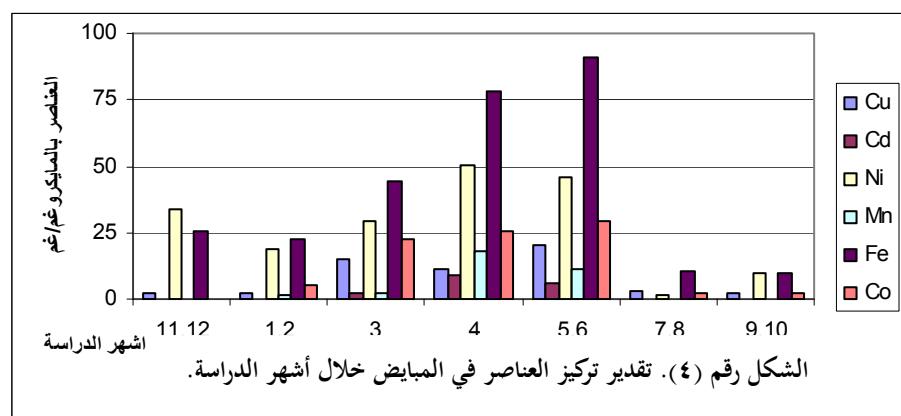


التوالي. كما وتبين النتائج وجود فرق معنوي عند مستوى احتمال ( $P < 0.05$ ) بين الحديد والنikel وبقية العناصر وكذلك فروق معنوية بين عنصري المنغنيز والكادميوم وبقية العناصر عند نفس مستوى الاحتمالية توجد فروق معنوية بين الفصول كافة. أما تركيز العناصر في الماء فيوضحه الشكل رقم (٥) إذ سجل أعلى تركيز لعنصر النحاس خلال فصل الشتاء وبقي التركيز ثابتاً تقريراً خلال بقية الفصول (١.٨٩) ميكروغراماً/غم (وزناً جافاً). أما عنصر الكادميوم

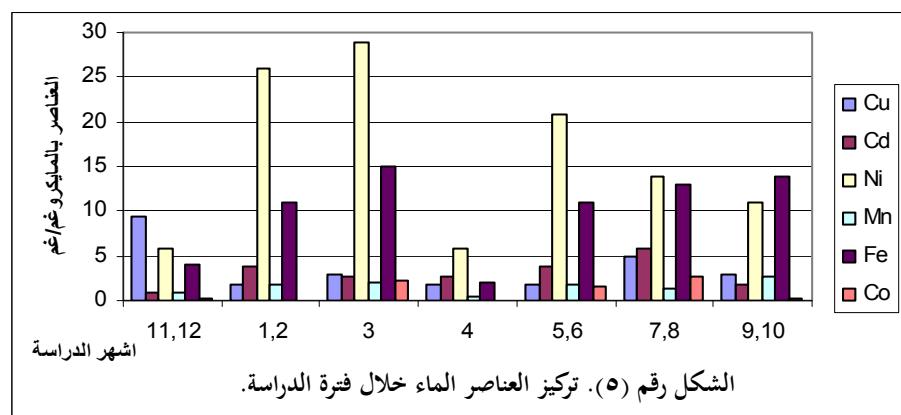
كما وبيّن شكل رقم (٤) أن أعلى تركيز للعناصر النحاس وال الحديد والكوبالت في فصل الصيف والعناصر الكادميوم والنikel والمنغنيز في فصل الربع وكانت (٢٠.٢، ٩٠.٥٦، ٢٠.٢، ١٢.٩٠، ٢٩.١٢، ٢٩.٢٩، ٥.٩، ٢٩.١٢، ٥.٥٠، ٢٠.٢) ميكروغراماً/غم (وزناً جافاً) وبين نفس الترتيب. وكذلك كان أقل تركيز للكادميوم والمنغنيز في فصل الشتاء والخريف إذ كان دون مستوى تحسين الجهاز والنحاس والنikel وال الحديد والكوبالت (١.٩٩، ١.٥، ٩.٥، ٠.٢٩) ميكروغراماً/غم (وزناً جافاً) على

مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا) على التوالي. وأعلى تركيز لنفس العنصرين كان في فصل الخريف (٢.٢٧). (١٣.٩٣) مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا) على التوالي. في حين سجل عنصر الكوبالت أعلى قيمة له في فصل الصيف (٢.٧٣) مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا). وأقل قيمة له كانت دون مستوى تحسين الجهاز.

فقد سجل أعلى وأقل تركيز (٥.٧٦، ٠.٨٣) مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا) خلال فصلي الصيف والشتاء على التوالي. في حين سجل عنصر النيكل أعلى قيمة له في الربيع (٢٨.٨٧) مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا) وأقل قيمة له (٥.٧٧) مايكروغرام/غم (وزنًا جافًا) في فصل الربيع أما عنصري المغنيز والحديد سجلاً أقل تركيز في الربيع (٠.٤٢، ١.٩٣).



الشكل رقم (٤). تقدير تركيز العناصر في المبایض خلال أشهر الدراسة.



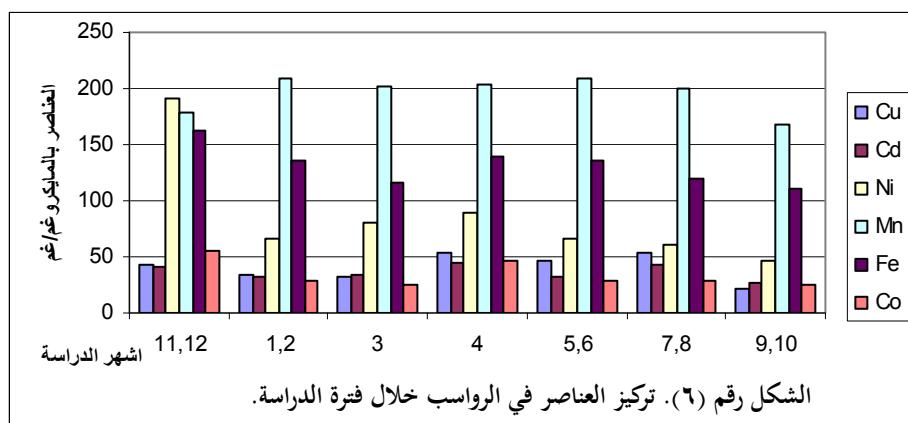
الشكل رقم (٥). تركيز العناصر الماء خلال فترة الدراسة.

معنوية بين الحديد وبقية العناصر. ويوضح الشكل رقم (٦) تركيز العناصر الثقيلة في الرواسب إذ كان أعلى تركيز لعنصر النحاس في

كما بينت النتائج وجودت فرق معنوي عند مستوى احتمال ( $P < 0.05$ ) بين الخريف وبقية العناصر وكذلك عند نفس مستوى الاحتمالية وجدت فروق

فصل الصيف (٢٤,٦٩,١١١,٢) مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا). وجودت فروق معنوية عند مستوى احتمال ( $P < 0,05$ ) بين فصل الخريف وبقية الفصول. وعند نفس مستوى الاحتمالية توجد فروق معنوية بين النيكل والمنغنيز وال الحديد من ناحية وبقية العناصر من ناحية أخرى. كما وبيّنت النتائج وجودت فرق معنوي عند مستوى احتمال ( $P < 0,05$ ) بين الكبد وبقية أنسجة الجسم.

فصل الصيف (٥٣,٤٦) مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا). وسجل عنصر الكادميوم أعلى تركيز له في فصل الربيع (٤٤,٤) مايكروغراماً/غم (وزنًا جافًا). وقد سجلت العناصر النيكل والمنغنيز وال الحديد والكوبالت في فصل الشتاء (١٩٠,٥٩,٢٠٩,٨٢,١٦٢,٢) مايكروغرام/غم (وزنًا جافًا) على التوالي. وأقل التراكيز سجلت خلال فصل الخريف لجميع العناصر وبنفس الترتيب (٤٥,٥٩,٢٦,٤,٢١,٤٦,١٦٧,٨٢).



لعنصري الحديد والنيكل. إذ يمكن لهذه العناصر أن تتراكم عن طريق امتصاصها أو امتصاذهما على جدار الخلية ويمكن أن تؤثر في التركيب والنظام الخلوي (WALSH, 1977). وإن سمية الحديد تكون من خلال تولد الجذور الحرة عن طريق أكسدة الحديد إلى الحديديك من مما يولد رد فعل في النسيج إذ يلاحظ تأثير على المدى البعيد من تحفز بيروكسید دهني (Faix, et, al., 2005).

## المناقشة

بعض الأسماك البحرية لها القدرة على دخول إلى المياه العذبة والبقاء بها لفترات مختلفة، وذلك بسبب تنظيمها الأزموزي العالي إما للتغذية وإما للتكاثر وإما لأغراض أخرى. لذلك يمكن لها أن تركز كميات مختلفة من العناصر الثقيلة في أجزاء الجسم المختلفة (Al-Najare, 2012). ومن خلال النتائج يلاحظ تباين للعناصر الثقيلة في العضلات إذ كان ارتفاع ملحوظ

تغلغل داخل الأنسجة والأعضاء مثل الأنسجة الدهنية ومع ضعف الدورة الدموية في هذه الجزء من الأنسجة يكون من الصعوبة التخلص منها.

وقد تدخل العناصر الثقيلة عن طريق المبایض من خلال تنافس المعادن الأيونات على مناطق الارتباط في المبایض مثل الكالسيوم والمغنيسيوم Gardner, et.al., (1994)، وأظهر أن تعرض المبایض إلى إيونات النحاس لفترة طويلة يؤدي إلى إخلال التوازن للكالسيوم (Viarengo, et.al., 1996). وتبين محددة لإيونات الصوديوم المتصلة في غلاصم الأسماك (Mc Donald, and Wood, 1993). وبالتالي تسبب خسائر كبيرة في إيونات الصوديوم الموجبة وفي النهاية تعطل إزيمات الصوديوم والبوتاسيوم ويسبب ضرراً لغشاء خلايا المبایض (Reid, and Mc Donald, 1988)، لذلك يجب معرفة مقدار المواد العضوية والملوثات الذائبة في الماء، إذ إن سلوك المركبات العضوية تعتمد على بنيتها الجزيئية، وحجمها وشكلها وهي محددات هامة للسمية، بغية التنبؤ بصيرتها في الكائنات الحية والبيئة، فالمركبات العضوية تشكل خطراً على البيئة كلها. في حين أكد (Vinodhini, and Narayanan, 2009) إن أعلى تركيز من المعادن الثقيلة وجدت في أنسجة الغلاصم، وإن نتائج الدراسة الحالية كانت أقل من نتائج التي وجدتها النجار وجماعته (مؤتمر التنوع ٢٠١١) عن دراستهم على تركيز بعض العناصر الثقيلة في أسماك الكارب والبني والحمري في هور الحمار، وربما يعود

إن تركيز العناصر الثقيلة في العضلات كان دون الحدود المسموح بها التي وضعتها منظمة الأغذية والزراعة ومنظمة الصحة العالمية (FAO/WHO, 1984)، وأيضاً وفقاً للائحة الماليزية للأغذية (Malaysian Food Regulations, 1985) and. وإن تركيز العناصر يكون بشكل تراكمي ويتناقل بالسلسلة الغذائية إلى أعلى المستويات، ويتناقل عن طريق امتصاص وتراكم الماد في قاعدة السلسلة الغذائية مثل العوالق النباتية والدايتوما ارتباط حيوي في نقل الملوثات إلى مستويات أعلى. وقد يعود سبب تركيز الملوثات في أسماك البياح إلى طبيعة تغذية هذه الأسماك وهذا ما أكدته صالح (1997) في دراسته على أسماك البياح الأخضر إذ أن هذه الأسماك تتغذى على الدياتومات والدوبل والفتات العضوي وقد وجد بعض الرمل في قناتها الهضمية، وبالتالي تنتقل العناصر عبر الأمعاء إلى الدم ومن ثم إلى أجهزة الجسم المختلفة، وربما يكون تراكم المعادن الثقيلة مرتبط بعادات وسلوك التغذية. وقد سجلت نتائج الدراسة الحالية قيماً أعلى مما سجلها Al-Najare (2012) في دراسته على أسماك البياح الأخضر المصادة من السواحل البحرية العراقية، وأيضاً أعلى مما سجله Al-Khafaji, et, al. (1997) في دراسته على نفس النوع والمصاد من شط العرب، وهذا يدل على زيادة نسبة التلوث في البيئة وقد يعود السبب إلى طرح المخلفات الصناعية ومياه المجاري مباشرة إلى البيئة المائية دون معالجة. العناصر الثقيلة ليست دائماً سهلة للكشف إذ

بعض المؤشرات الحيوية للتعرف على مدى التلوث (Frenzilli, 2009 ; Sindermann, 1979). وفي هذا الصدد يمكن استخدام الأنسجة كأداة لتحديد الآثار المختللة للتلوث قبل إجراء دراسات على الحيوانات الحية. فمن المعروف أن سمية خليط من الملوثات البيئية على الخلايا مختلف عن سمية المواد الفردية. كما أن بعض العناصر الثقيلة قد تغير من نشاط الكائنات الحية حتى في التراكيز المنخفضة مثل النحاس والرصاص والزنك ، والكادميوم (Clark, 2001). ويمكن أن يركز والكلبد عنصر أكثر من الآخر إذ أن النحاس يتراكم فيه بينما الرصاص سوف تراكم في جلد السمك (Oktaviatun, 2004). وقد سجلت الدراسة الحالية مستويات أعلى مما سجله (Al-Saad, and Al-Nagar, 2011) في دراستهما على أسماك *Aspius vorax* والتي تعد أسماك مفترسة وهي في قمة الهرم الغذائي.

ومن خلال النتائج فقد سجل عنصر الحديد والنikel والكوبالت ارتفاعاً ملحوظاً في خلايا المبايض، إذ أن هناك قلق متزايد حول زيادة الكيماويات والمعادن الثقيلة في تعطيل الدورة التكاثر في الكائنات المائية (Berkun, 2005; Lewis, and Cohen, 2004). و التعرض للعوامل السامة قد يؤدي في النتيجة إلى اضطرابات بالتمثيل الغذائي والطفرة الوراثية، وضرر الأجنة والانخفاض معدل الخصوبة (Ghaffer, et. Al, 1994). وقد يؤدي زيادة التلوث كما أشار (Yokote, 1982) إلى نخر الأنسجة في الخلايا المنوية ، وتميز وتضخم الخلايا في

السبب إلى ارتفاع نسبة الملوحة في هور الحمار في الدراسة الحالية مما أدى إلى ترسيب العناصر الثقيلة في القاع أو اختلاف في كمية الدهن في أنسجة الأسماك. وقد بين (Silverstein, 2003) أن الأسماك ذات المحتوى الدهني العالي مثل سمك الماكريل والسلمون تحمل في أنسجتها الدهنية خطر أكثر من غيرها إذ تركز هذه السموم المخزنة في الدهون وتنتقل إلى البشر الذين يأكلون السمك ، وتتراكم في أجسامهم لعدة عقود. ولذلك يمكننا أن نستخلص من ذلك أن التراكم المعادن لا تعتمد على أنواع الأسماك (Adeniyi, et. al.(2008)

**الكلبد هو الجهاز الرئيسي في الأسماك لإزالة السموم والملوثات والتغير الجيني في خلايا الكلبد يمكن أن يشير إلى تأثير الآليات الخلوية بسبب التلوث. الكلبد غالباً ما يركز كثير الملوثات في مستويات أعلى من العضلات لأن للكلبد دوراً هاماً في تخزين الملوث، وإعادة توزيعها، وإزالة السموم أو تحويلها إلى مرکبات ومعقدات (Adefemi, et al. 2008). فقد أوضح Peter, et. al. (2009) أن تقييم التشوّهات المورفولوجية هو أحد الأساليب الأكثر بساطة لدراسة آثار التلوث على الأسماك نظراً لسهولة التعرّف عليها ودراسة مقارنة مع أنواع أخرى من المؤشرات الحيوية. إذ أن استخدام تشوّه الأنسجة في الأسماك هي أحد العلامات الحيوية التي أصبحت أكثر انتشاراً في السنوات الأخيرة (Sun, et. al. 1998; Thiagarajah, et. al. 1996; Yap, et. al. 2009).**

السبب إلى الكميات المطلقة من المياه من المناطق الأعلى. وهذا يتفق مع دراسة التي أجريت على أحد روافد نهر رافي في باكستان أن المعدل السنوي للنحاس والكادميوم والنikel والمغنيز والزنك والرصاص والحديد والكروم كانت أعلى في موسم الأمطار من موسم الجفاف (Fufeyin, 1994). بسبب انطلاق المعادن من الرواسب أثناء موسم الأمطار والفيضانات ومترازها في الجزيئات الرسوبية في فصل الجفاف (Obasohan, et. al, 2007). ومن المعروف أن التراكيز العالية من المعادن تؤثر على الكائنات الحية. وتتفق نتائج الدراسة الحالية مع ما وجدته Mucha, et. al, (2005) في مصب نهر دورو في البرتغال إذ كشفت عن وجود علاقة بين ارتفاع الطمي والطين وتركيز المعادن الثقيلة في الرواسب. وتتفق الدراسة في ترتيب الأنسجة الخازنة مع دراسة Abida et. al, (2009a) كلی > كبد > غلاصم > عضلات.

### الاستنتاجات

- ١ - يمكن للأسماك ال碧اح مراكمه العناصر الثقيلة في أنسجتها.
- ٢ - تراكم العناصر الثقيلة بنسبة عالية في الأنسجة الدهنية.
- ٣ - يمكن استخدام الأهوار كمناطق رعاية لبعض أنواع صغار الأسماك.

المبايض في أكثر الحالات. والذي يؤدي إلى خلل في هرمون الأستروجين وعدم تضج البويضة. إن رداءة نوعية المياه قد يؤثر سلباً في الأسماك. وهذا أمر مهم لأن الأسماك يمكن أن تراكم العناصر الثقيلة وتقرير هذه العناصر السامة إلى أعلى مستوى في التغذية (CCME, 1998). والأسماك هي أفضل مؤشر على وجود معادن ثقيلة مقارنة مع الماء إذ أن الأرجح أن يتم الكشف في الأنسجة من الكائنات المائية أو الرواسب بدلاً من الماء تركيزات المعادن في الماء يمكن أن تجعل من الصعب تقييم الحالة البيئية على مدى فترات زمنية أطول. وهذا ما ينته نتائج الدراسة الحالية إذ أوضحت تذبذب في قيم العناصر الثقيلة في الماء خلال فترة الدراسة وأن قيم نتائج الدراسة الحالية كانت أقل من التي وجدتها الطائي. (١٩٩٩) في دراسته على بعض العناصر الثقيلة في مياه ورواسب وأسماك ونباتات نهر شط الحلة. وكذلك أعلى من القيم التي سجلها. حسين و فهد (٢٠٠٨) في التغيرات الشهرية في تركيز العناصر الثقيلة في مياه قناة الغراف أحد الأفرع الرئيسية لنهر دجلة. في حين كانت نتائج Adeniyi, et. al, (2008) لمستويات الكادميوم والمغنيز والحديد في عينات المياه أعلى من نتائج الدراسة الحالية إذ تجاوز حدود منظمة الصحة العالمية لمياه الشرب.

كما ويلاحظ ثبات تقريري للعناصر الثقيلة من خلال النتائج في الرواسب عدا اختلافات طفيفة خلال فصل الشتاء بسبب كميات الأمطار وكذلك قد يعود

٤- ازدياد نسبة الملوثات في الأهوار في السنوات

الأخيرة.

٥- يمكن تربية بعض الأنواع البحرية في الأهوار

مثل الصبور والشانك والبياح.

### النوصيات

١- معالجة المياه قبل طرحها إلى البيئة.

٢- زيادة منسوب المياه في الأهوار لتقليل كمية

العناصر الثقيلة بالماء.

### المراجع

#### المراجع العربية:

**الراوي، خاشع محمود، خلف الله، عبد العزيز محمد.**  
تصميم وتحليل التجارب الزراعية. دار الكتب  
للطباعة و النشر. جامعت الموصل. العراق.  
٤٨٨ ص، (٢٠٠٠م).

**الطائي، ميسون مهدي صالح.** بعض العناصر النزرة في  
مياه ورواسب وأسماك ونباتات نهر شط الحلة.  
أطروحة دكتوراه. كلية العلوم - جامعة بابل  
١٢٩ ص، (١٩٩٩م).

**حسين، صادق علي و فهد، كامل كاظم.** التغيرات  
الشهرية في تركيز العناصر الثقيلة في مياه قناة  
الغراف أحد الأفرع الرئيسية لنهر دجلة. محافظة  
ذي قار. عدد خاص لبحوث المؤتمر  
العلمي الرابع مجلة جامعة كربلاء العلمية

#### المراجع الأجنبية:

**Abida B., HariKrishna S., and Irfanulla K. (2009)**

a. Analysis of Heavy metals in Water, Sediments and Fish samples of Madivala Lakes of Bangalore, Karnataka. International Journal of ChemTech Research. Vol.1, No.2, pp 245-249.

**Abida B., Ramaiah. M , Harikrishna, I. K. and Veena K. (2009)b.** "Analysis of Heavy metals concentration in Soil and Lichens from Various localities of Houser Road", E-Journal of Chemistry,6(1) 13-22 .

**Adeniyi, A. A. ; Yusuf , K. A. and Okedeyi, O. O. (2008).** Assessment of the exposure of two fish species to metals pollution in the Ogun river catchments, Ketu, Lagos, Nigeria. Environ Monit Assess 137:451–458p.

**Adefemi, S.O., Asaolu, S.S. and Olaofe, O. (2008).** Determination of heavy metals in Tilapia mossambicus Fish, Associated Water and sediment from Ureje Dam in South-Western Nigeria. Rese. Jou. Env. Sci.2(2): 151-155p.

**Al-Khafaji, B. Y.; Al-Imarah, F. J. and Mohamed, A. R. M. (1997).** Trace Metal in Water, sediments and green Back mullet (*Liza subviridis*, Vallen (ielles, 1936)) of Shatt Al-Arab estuary, NW Arabian Gulf, Marina Mesopotamica 2(1):17-23P.

**Al-Masri, M., Aba, S., Khalil, A. H., Al – Hares, Z.,(2002).** Sedimentation rates and pollution history of a dried lake. Sci.Total.Environ, 293 (1 – 3):177 – 189.

**Al-Najare, G. A. (2009).** Seasonal changes to some of heavy metals in the muscles of three species of fish (Cyprinidae) from Al-Hawizeh Marshe and south Hammar. *MSc. Fisheries and Marine*

صالح، جاسم حميد. حياتية ومحazon اسماء البياح

*Liza carinata* (Val., 1836)

والأخضر *Liza subviridis* في شمال غرب

الخليج العربي/العراق. رسالة ماجستير. كلية

الزراعة. جامعة البصرة. ٧٤ ص، (١٩٩٧).

- Ashoub,M.M. (1994).** Relationship between environmental pollution and incidence of repeat breeder in buffalo-cows. Annals Agric. Moshtoher 32(3): 1715-1728.
- JECFA, (1993).** Evaluation of certain food additives and contaminants, WHO Techn, Report Series 837.
- Karbassi, R., Bayati, I., Moattar, F., (2006).** Origin and chemical partitioning of heavy metals in riverbed sediments. Int. J. Environ. Sci. Tech, 3(1): 35 – 42.
- Lewis, J. A., & Cohen, S. M. (2004).** Addressing lead toxicity: Complexation of lead II with thiopyrone and hydroxypyridine O, S mixed chelators. Inorganic Chemistry, 43, 6534–6536p.
- Livingstone, D. R., (2001).** Contaminant – stimulated reactive oxygen species production and oxidative damage in aquatic organisms. Mar. Pollut. Bull, 42: 656 – 666.
- Malaysian Food and Regulations. (1985),** In Hamid Ibrahim, Nasser and Yap Thiam Huat. Malaysian law on food and drugs. Kuala Lumpur, Malaysia Law Publisher.
- Mc Donald, D. G., Wood, C. M., (1993).** Branchial mechanisms of acclimation to metals in fresh water fish: In Fish Ecophysiology. Edited by J.C.Rankin and F.B. Jensen. Chapman and Hall, London. pp. 2978 – 332.
- Mucha, A. P. M. Teresa S.D. Vanconcelos, Adriana A. Bordalo. (2005).** Spatial and Seasonal Variations of Macrofaunal Communities and Metal Concentration in Douro Estuary. Marine Environmental Research 60: 531-550.
- Oktaviyatun. (2004),** Uptake dan depurasi timbal pada ikan nila (*Oreochromis niloticus*) (Lead Uptake and Depuration in *Oreochromis niloticus*). Final Project. Bandung : Institut Teknologi Bandung.
- Obasohan, E.E., J.A.O. Oronsaye and O.I. Eguavoen, (2007).** Determination of post-dredging concentrations of selected trace metals in water, sediments and the freshwater mudfish (*Clarias gariepinus*) from Ikpoba river in Benin City, Edo State, Nigeria. African J. Biotech., 6: 470–474.
- Resources Coll. of Agriculture, Basrah University.**
- Al-Najare, G. A. (2012).** Concentration of metals in the fish *Liza subviridis* from the Iraqi marine Estimation. Journal of King abdulaziz university/Marin sciences. 23(1). In press.
- Al-Saad H. T. and Al-Najare G. A., (2011).** Estimation concentration of heavy metals in water, sediments and Aspius vorax fish, catching in southern Iraq marshes. Proceeding of the 3rd scientific conference for environmental pollution in Iraq, Iraq environmental protection Association. ISSN (IRQ): 2218-5356, vol. (3) no. (1).
- Berkun, M. (2005).** Effects of Ni, Cr, Hg, Cu, Zn, Al, on the dissolved oxygen balance of streams. Chemosphere, 59, 207–215p.
- CCME. (1998).** Canadian tissue residue guidelines for the protection of wildlife that consume aquatic biota. Canadian Council of Ministers of the Environment pp.1-18.
- CCME. (1999).** An introduction to Canadian tissue residue guidelines for the protection of wildlife consumers of aquatic biota. Canadian Council of Ministers of the Environment 1-2 p.
- Clark, R.B. (2001).** Marine Pollution: Fifth Edition. Oxford: Oxford University Press.
- Faix, S., Faixova, Z., Boldizarova, K., Javorsky, P., (2005).** The effect of long-term high heavy metal intake on lipid peroxidation of gastrointestinal tissue in sheep. Vet.Med. Czech, 50 (9): 401–405.
- FAO/WHO. (1984).** List of maximum levels recommended for contaminants by the Joint FAO/WHO Codex Alimentarius Commission. Second Series. CAC/FAL, Rome 3: 1–8 p.
- Fufeyin, P.T., (1994).** Heavy metal concentrations in the water, sediment and fish species of Ikpoba Reservoir, Benin City. Ph. D. Thesis, University of Benin, Benin City, Nigeria
- Gardner, S. A., Landry, and D., Riley, J. (1994).** Effects of Offshore Oil and Gas Development: A Current Awareness Bibliography. University of Nebraska – Lincoln.
- Ghaffer, A. E.; Abou-Salem, M. E. and**

- Beltrame, F., Fato, M., Marcenari, G., (1996).** Heavy metal effects on cytosolic free Ca<sup>2+</sup> level in the marine protozoan *Euplotes Crassus* evaluated by confocal laser scanning microscopyComp. Biochem. Phys, 113 C: 161 – 168p.
- Vinodhini, R. and Narayanan, M. (2009).** The impact of toxic heavy metal on The hematological parameters. in common carp (*Cyprinus carpio L.*).
- Vouk, V.B., and W. T. Piver. (1983).** Metallic Elements in Fossil Fuel Combustion Products: Amounts and Form of Emissions and Evaluation of Carcinogenicity and Mutagenicity. *Environmental Health Perspective* 47:201-225.
- WALSH G. E. (1977).** Toxic Effects of Pollutants on Plankton. Environmental Research Laboratory United States Environmental Protection Agency, Gulf Breeze, Florida 32561, U.S.A. 257-270p.
- Yap, C.K.; Noorhaidah, A.; Azlan, A.; Nor Azwady, A.A.; Ismail, A.; Ismail, A.R.; Siraj, S.S.; Tan, S.G. (2009).** Telescopium telescopium as potential biomonitor of Cu, Zn, and Pb for the tropical intertidal area. *Ecotoxicol. Environ. Saf.*, 72, 496-506.
- Yokote, M., (1982).** Digestive system. In: An atlas of fish histology-normal and pathological features (T. Hibiya, Ed.). Kodansha Ltd., Tokyo, 74-93p.
- Frenzilli, G.; Nigro, M.; Lyons, B.P. (2009).** theComet assay for the evaluation of genotoxic impact in aquatic environments. *Mutat. Res. Rev. Mutat. Res.*, 681, 80-92.
- Peter, L. S., William, E. H., Robin, M. O., and Brown-Peterson, N. J. (2009).** Morphological Deformities as Biomarkers in Fish from Contaminated Rivers in Taiwan, *Int. J. Environ. Res. Public Health*, 6, 2307-2331p.
- Reid, S. D., Mc Donald, D. G., (1988).** Effects of cadmium, copper and low pH on ion fluxes in the rainbow trout, *Salmo gairdneri*. *Can. J. Fish. Aquat. Sci.*, 45: 244 – 253p.
- ROPME (1982).** Manual of Oceanographic Observation and Pollution Analyses Methods ROPME/ P.O Box 16388. Blzusafa, Kuwait.
- Silverstein D. (2003).** Is flavones and cognitive function in older women: the Soy and Postmenopausal Health in Aging (SOPHIA) Study, Menopause May-Jun; 10(3):196-202. <http://tinyurl.com/be38hn>.
- Sindermann, C.J. (1979).** Pollution-associated diseases and abnormalities of fish and shellfish: a review. *Fish. Bull.* 764, 717-749p.
- Sun, P.L.; Brown-Peterson, N.J.; Hawkins, W.E.; Overstreet, R.M.; Krol, R.M.; Tsao, S.H.; Zhu, Y. (1998).** Morphological and histological abnormalities in tilapia (*Oreochromis spp.*) from two contaminated rivers in southern Taiwan. *Environ. Sci.*, 6, 129-152p.
- Thiyagarajah, A.; Hartley, W.R.; Major, S.E.; Broxson, M.W. (1996).** Gill Histopathology of Two Species of Buffalo Fish From a Contaminated Swamp. *Mar. Environ. Res.*, 42, 261-266p.
- Viarengo, A., Accomando, R., Ferrando, I.,**

## Assessment of Environmental Status for Al-Hammar Marsh by heavy metals level in water, Sediments and Fish tissues of *Liza subviridis*

**G.A. Al-Najare A.A. Hantoush H.T. Al-Saad and S. A. Jaber**

*Marine Science Centre, Basra University, Basra - Iraq*

*E-mail: ghssanadnan@yahoo.com*

(Received on 24/4/1433 ; accepted for publication 7/4/1434)

**Key words:** *Liza subviridis* , Bioaccumulation, environmental pollution and heavy metals.

**Abstract .** The present study showed the concentrations of copper, cadmium, cobalt, iron, manganese and nickel in four organs (liver, gills, ovaries and muscles) of *Liza subviridis* collected during Nov. 2010 to Oct. 2011 from Al-Hammar marshes. Heavy metals have been determined by means of Atomic Absorption Spectrophotometry. The fish average length was 19.5 cm and the average weight was 79.5 gm. Iron and nickel showed the highest values (99.75 and 70.34)  $\mu\text{g/gm}$  dry weight, respectively during winter, while cadmium and cobalt showed the lower values (1.13 and 1.54)  $\mu\text{g/gm}$  dry weight, respectively during spring in the liver of *L. subviridis*. Gills of *L. subviridis* showed that the highest values were in nickel and iron (50.5 and 90.65)  $\mu\text{g/gm}$  dry weight, respectively during spring, while cadmium and manganese showed the lower values (not detected) during summer and autumn. Muscles of *L. subviridis* showed constant level of heavy metals, it showed that the highest value was in iron 72.14  $\mu\text{g/gm}$  dry weight during spring, while cadmium, manganese and cobalt showed the lower values (not detected) during autumn and winter. Ovaries of *L. subviridis* showed high levels for all heavy metals during spring. Manganese showed the highest value (209.0  $\mu\text{g/gm}$  dry weight) in sediments during winter, while copper showed the lower value (21.46  $\mu\text{g/gm}$  dry weight) during autumn. Nickel showed the highest value (28.87  $\mu\text{g/l}$ ) in water, while cobalt showed the lower value (0.03  $\mu\text{g/l}$ ) during spring. The present study showed that the organs have been distributed as follow: ovaries > liver > gills > muscles, while the seasons have been distributed as follow: winter > spring > autumn > summer.

