



## دور نبات الشمبلان المائي *Ceratophyllum demersum* L. في المعالجة الحيوية لبعض العناصر المعدنية الثقيلة الملوثة للمياه

عبدالوهاب ريسان عيال      احمد محسن عذبي      صباح ناهي ناصر

جامعة ذي قار / كلية التربية للعلوم الصرفة / قسم علوم الحياة

جامعة البصرة / كلية التربية للعلوم الصرفة / قسم علوم الحياة

### المستخلص :

تم معاملة نبات الشمبلان المائي *Ceratophyllum demersum* L. مختبرياً بنوعين من العناصر الثقيلة وهما الكوبلت Co والكاديوم Cd وبتراكيز مختلفة (0 و 10 و 20 و 30 و 40 و 50) ملغم / لتر ولمدة أربعين يوماً مقسمة على أربعة فترات زمنية وبواقع عشرة أيام لكل منها لمعرفة قدرة النبات على المعالجة الحيوية للعناصر الثقيلة. أظهرت نتائج الدراسة ان النبات كان أكثر معالجة لعنصر الكوبلت (48.6) مايكرو غرام / غم وزن الجاف عند المعاملة 50 ملغم / لتر ، أما عنصر الكاديوم فقد راكم النبات منه (47.7) مايكرو غرام / غم وزن جاف وللمعاملة ذاتها . وكان هناك تباين ملحوظ بين المعاملات المستعملة في تراكيز العنصرين المتراكمن في النبات ، إذ لوحظ وجود زيادة في تراكيز كل من العنصرين وبصورة متدرجة في النبات مع زيادة التراكيز المستعملة في المعاملات . أثبتت نتائج التحليل الإحصائي وجود بعض الفروق المعنوية بين تراكيز العنصرين المتراكمن في النبات بين المعاملات المستعملة المختلفة.

**الكلمات المفتاحية :** العناصر المعدنية الثقيلة ، التراكم الحيوي ، نبات الشمبلان .



## المقدمة :

ازدادت مشكلة التلوث المائي مع نهاية القرن التاسع عشر وبداية القرن العشرين نتيجة الثورة الصناعية في العالم وتعد هذه المشكلة من المشاكل العالمية الكبيرة و التي نتجت من سوء التخطيط والاستعمال المضر وغير المبرمج لموارد البيئة ( مولود و آخرون ، 1991 ) .

ويعد التلوث بالعناصر الثقيلة من اخطر أنواع التلوث للمياه و ذلك لكونها من العناصر الانتقالية والتي لها القدرة على تكوين مركبات معقدة ثابتة مع اغلب المركبات العضوية وغير العضوية الموجودة في أجسام الكائنات الحية مما يؤدي الى تراكمها داخل هذه النظم البيئية الحية ، كما تتميز بعدم إمكانية تحللها وطبيعتها الثابتة وسميتها (Singh , 2008) . أن للعناصر المعدنية الثقيلة تأثيرا مباشرا في الإحياء ومنها النباتات المائية ، و يتوقف تركيز العناصر الثقيلة في أجسام الإحياء المائية على عدة عوامل يرتبط بعضها بالأوضاع البيئية المحيطة بالكائن الحي والبعض الآخر يرتبط بالخواص البايولوجية للكائن الحي (شقوير و عباس ، 2005) ونتيجة لتزايد طرح المخلفات الصناعية و الزراعية والمنزلية إلى البيئة المائية مع قلة كفاءة الطرق التقليدية للكشف عن الملوثات الكيميائية التي تحويها هذه المخلفات لذا وجب على الباحثين استعمال طرق أخرى للكشف عنها ومنها الدلائل الحيوية Bioindicators إذ استعملت الكثير من الكائنات الحية ومنها النباتات المائية كأدلة حيوية للكشف عنها (Sithik et al ., 2009) .

تؤدي النباتات المائية دورا هاما في الحفاظ على الموازنة الحيوية من خلال مشاركتها في تدوير المغذيات و تنظيمها في الدورات الكيميائية الحيوية لأنها تشغل موقعا وسطيا بين الترسيبات وعمود الماء (الركابي ، 1992) ، فضلا عن أهميتها الاقتصادية والبيئية ، كما أنها تدخل في مجالات صناعية عديدة وتستعمل كأدلة حيوية للعناصر الثقيلة و الهيدروكربونات فضلا عن أهميتها في الحفاظ على طبيعة القاع من التعرية (Al- Haidarey , 2009) . وبالنظر لتنوع البيئات المائية و انتشارها النباتات الواسع في المسطحات المائية و تحملها الجيد للظروف البيئية المتغيرة فقد استعملت أنواع مختلفة منها كأدلة حيوية لدراسة تلوث المياه بالعناصر الثقيلة (Prasad , 1998) . اهتم العديد من الباحثين في الحفاظ على جودة ونوعية المياه و تنقيتها من الملوثات المختلفة بطرائق متعددة سواء كانت كيميائية أو ميكانيكية أو حيوية ، ومن بينها استعمال النباتات المائية في ازالة أو تقليل اثر الملوثات ، إذ إن لهذه النباتات القدرة على ازالة الملوثات من المياه وتتمثل بالأنواع الطافية Floating والبارزة Emergent والغاطسة Subemergent (Thomas and Eggleton , 1995)، وتعد النباتات البارزة أكثرها استعمالا في المعالجة الحيوية بسبب قدرتها الكبيرة على امتصاص الملوثات من القاع و عمود الماء فقط و كونها تمتلك الرايزومات التي توفر مساحة سطحية اكبر لتحطيم الملوثات ، بينما تمتلك النباتات الطافية معدلات نمو عالية و لها القدرة على امتصاص الملوثات من عمود الماء فقط ، أما الغاطسة فهي الأقل استعمالا في المعالجة الحيوية وذلك لان البعض منها لايتحمل ظروف الإثراء الغذائي و على الرغم من ذلك فان بعضها يمتلك مساحة سطحية كبيرة لإنتاج الأوكسجين و بذلك توفر ظروف ملائمة للإحياء المجهرية للمساهمة في المعالجة الحيوية ، وكذلك تكيفت معظم أجزائها للامتصاص و الخزن خصوصا مايعرف بالامتصاص الفائض عن الحاجة Luxury storage (Sprecher et al ., 1998) . لقد طورت النباتات ثلاث مسارات أساسية للنمو في البيئات الملوثة تمثلت بنباتات تعمل على تراكم العناصر داخل أنسجتها بتركيز مماثلة لتركيزها في البيئة الخارجية كونها تمثل انعكاس لمستوى العناصر في التربة و تسمى أدلة معدنية Metal indicators و نباتات تعمل على تراكم العناصر داخل الجذور فقط و تمنع انتقالها للأجزاء الخضرية و تسمى مقصيات المعادن Metal excluders وبعضها تراكم العناصر بتركيز تفوق تركيزها المتواجدة في القاع أو النباتات الأخرى المجاورة لها في البيئة و التي لا تعمل



على التراكم المعدني مثلها و تسمى بالمراكمات المعدنية Accumulators (Barker and Walker , 1990). ونبات الشمبلان من النباتات السائدة في مياه نهر الفرات في مدينة الناصرية من جنوب العراق ونظرا لانتشاره بكثافة عالية أكثر من بقية النباتات الأخرى فقد تم اختياره للدراسة لبيان دوره في المعالجة الحيوية وإزالة العناصر المعدنية الثقيلة الملوثة للمياه .

### مواد العمل و طرائقه :

#### **جمع عينات نبات الشمبلان Collection of plant samples**

جمعت عينات النبات باليد من مياه نهر الفرات في مدينة الناصرية وغسلت بماء النهر مرات عدة للتخلص من المواد العالقة بها ووضعت في أكياس بلاستيكية نظيفة وبعد ذلك نقلت إلى المختبر واستعملت لإجراء التجارب المخبرية الخاصة بقدرة النبات على الإزالة الحيوية للعناصر الثقيلة من المياه .

#### **إعداد وتصميم الدراسة :**

تم تصميم أحواض زجاجية سعة الواحد منها 15 لتر وبأبعاد ( 25 × 25 ) سم وبعمق 20 سم لتغطية المعاملات المحددة للدراسة ، واستعملت ثلاثة مكررات لكل تركيز ورتبت بصورة أفقية في المختبر وتم توفير مصدر إضاءة (فلورسنت) شدة إضاءته (130-150) مايكروانشتاين م<sup>2</sup>/ثا<sup>2</sup> ولفترة 10:14 ساعة (ضوء : ظلام ) وتم إضافة مصدر هوائي لكل حوض من الأحواض بوضع مضخة كهربائية لضخ الهواء فيها.

#### **تحضير تراكيز ايونات العناصر الثقيلة**

حضرت محاليل قياسية بتركيز 1غم / لتر لأيوني الكوبلت Co والكاديوم Cd وهما من العناصر المعدنية الثقيلة بإذابة خلاص الكاديوم Cd(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub> و نترات الكوبلت CO(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> ، على التوالي في الماء الخالي من الايونات ، وحضرت التراكيز (10 و 20 و 30 و 40 و 50 ) ملغم / لتر لكل من العنصرين المذكورين بالإضافة إلى معاملة السيطرة بالماء المقطر .

#### **دراسة تأثير العناصر الثقيلة على النبات**

تم مليء الأحواض الزجاجية بالماء المقطر وبحجم (10) لتر لكل حوض ، كذلك تم ترتيب المصدر الهوائي من خلال توفير الهواء اللازم لتنفس النبات في الأحواض ، ووضعت عينات النبات المجموعة من موقع الدراسة في الأحواض المعدة لها مختبريا وبواقع 100 غم / وزن طري لكل حوض بعد أن وفر لها الأوكسجين والضوء اللازم لنموها ، استمرت التجربة لمدة 40 يوما ، بعدها حصدت النباتات وبواقع 30 غم من كل عينة و جفدت بجهاز التجفيد وحفظت بدرجة حرارة - 20 م° لحين الاستعمال .

#### **تقدير تراكيز العناصر الثقيلة في النبات**

قدرت تراكيز العناصر الثقيلة بعد إن تم اخذ نماذج نباتية ثابتة الوزن مقدارها (1) غم / وزن جاف خلال فترات زمنية متعاقبة (10 و 20 و 30 و 40) يوما ، وأضيف لكل عينة 5 مل من خليط حامضي النتريك والبيركلوريك المركزين وبنسبة 1 : 4 على التوالي ، وتركت العينة لمدة 30 دقيقة ، ثم وضع المزيج على صفيحة ساخنة بدرجة حرارة 60 م° إلى إن أصبح المحلول رائقا ، ونقل محتوى الدورق الى قناني بلاستيكية نظيفة محكمة الغلق جاهزة للقياس بواسطة جهاز طيف الامتصاص الذري أللهبي Flame atomic absorption spectrophotometer وحسب الطريقة الموصوفة من ( Barman et al ., 2000).



## تقدير تراكيز العناصر الثقيلة في العينات المائية النامي فيها نبات الشمبلان

تم تقدير تراكيز العناصر الثقيلة من خلال أخذ حجم قدره (50) مل من العينة المائية وتم تقدير العناصر الثقيلة باستعمال جهاز طيف الامتصاص الذري اللهبى .

### التحليل الإحصائي

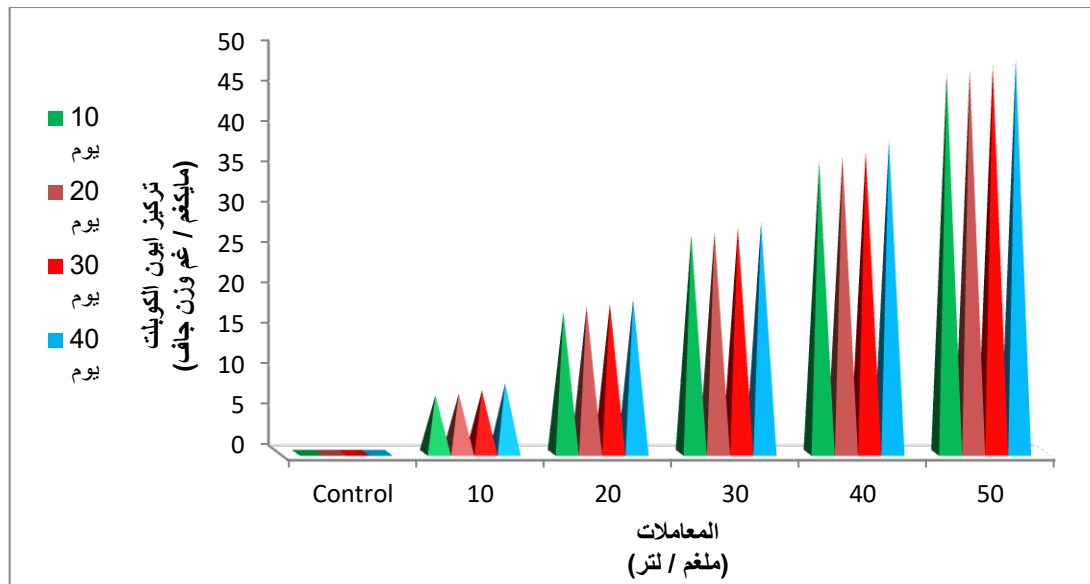
حللت النتائج إحصائياً وفق تصميم التجارب العاملية Factorial experiments بعاملين وبثلاث مكررات ، اذ يمثل العامل الأول النبات بنوع واحد والعامل الثاني تراكيز العناصر الثقيلة وبخمس تراكيز وهي (10 و 20 و 30 و 40 و 50) ملغم / لتر إضافةً إلى معاملة السيطرة وبتوزيع عشوائي كامل للمعاملات وتم الاستعانة بالبرنامج الإحصائي Spss - 11 - 2003 (Statistical Package for social sciences) في إستخلاص النتائج واستعمل اختبار اقل فرق معنوي (Least ) L . S . D Significance Difference في تحليل التباين عند مستوى احتمال ( $P > 0.05$ ) (الراوي وخلف الله . (1980

### النتائج :

#### أ - الكوبلت

بينت النتائج ان هناك تبايناً واضحاً في تراكيز الكوبلت في أنسجة النبات بين المعاملات المختلفة وللترات الزمنية المتعاقبة ، اذ كان معدل التركيز المرتفع (47.70) مايكروغرام / غم وزن جاف عند المعاملة (50) ملغم / لتر و معدل التركيز المنخفض (7.675) مايكروغرام / غم وزن جاف عند المعاملة (10) ملغم / لتر . أثبتت نتائج التحليل الإحصائي وجود فروقا معنوية ( $P < 0.05$ ) في تراكيز الكوبلت بين المعاملات المختلفة ، وفيما يخص تأثير الفترات الزمنية ، فقد لوحظ تبايناً في تراكيز الكوبلت ، إذ كان معدل التركيز المرتفع (28.58) مايكروغرام / غم وزن جاف في الفترة الزمنية (40) يوماً ومعدل التركيز المنخفض (26.90) مايكروغرام / غم وزن جاف أثناء الفترة الزمنية (10) أيام ، ، وقد لوحظت فروقا معنوية بين معدلات تراكيز الكوبلت عند الفترة الزمنية (10) أيام بالمقارنة مع تراكيزه في الفترة الزمنية (40) يوماً ، في حين لم تلاحظ تلك الفروق بين معدلات تراكيز العنصر عند الفترات الزمنية (10 و 20 و 30) يوماً وكذلك لم يلاحظ فرقا معنوياً عند الفترات (30 و 40) يوماً (الشكل 1) .

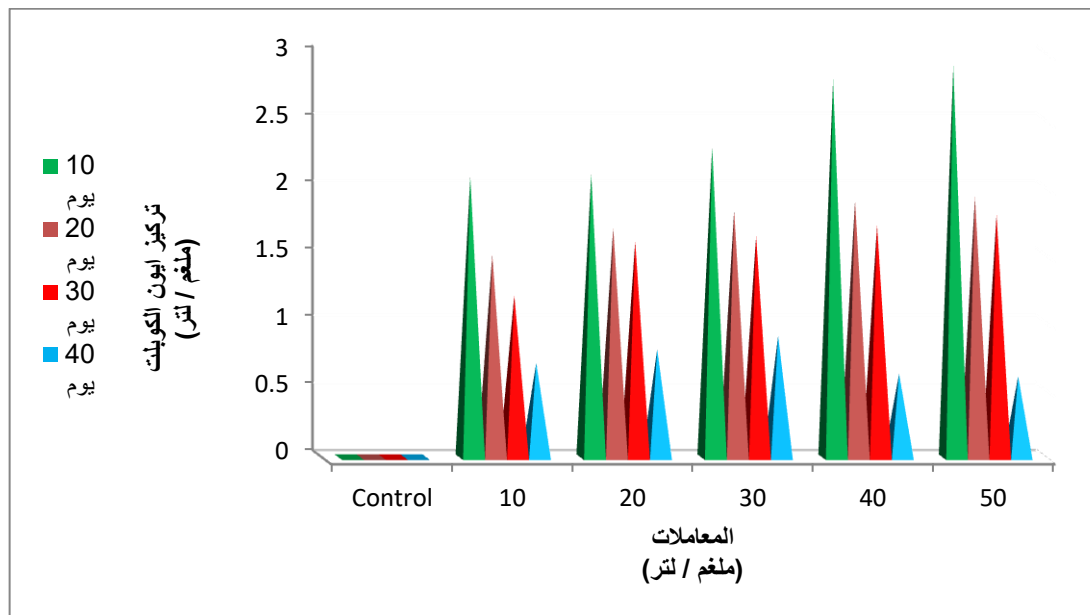
أما فيما يخص تركيز الكوبلت المتبقي في الوسط المائي للأحواض ، فكان هناك تبايناً في تركيزه و للمعاملات المختلفة ، اذ كان معدل التركيز المرتفع (1.80) ملغم / لتر عند المعاملة (50) ملغم / لتر ومعدل التركيز المنخفض (1.37) ملغم / لتر عند المعاملة (10) ملغم / لتر. أثبتت نتائج التحليل الإحصائي وجود فروقا معنوية ( $P < 0.05$ ) في التراكيز بين معاملة السيطرة والمعاملات الأخرى ، وكذلك وجد فرقا في التركيز عند المعاملة (10) ملغم / لتر مع المعاملات (30 و 40 و 50) ملغم / لتر في حين لم تختلف مع المعاملة (20) ملغم / لتر ، اما المعاملات (20 و 30 و 40 و 50) ملغم / لتر فلم تظهر بينها فروقا معنوية في تركيز العنصر . وفيما يخص تأثير الفترات الزمنية في تراكيز الكوبلت ، فقد لوحظ تبايناً في تراكيزه بين الفترات



شكل (1) تراكيز الكوبلت (مايكروغرام / غم وزن جاف) في نبات الشمبلان

الزمنية ، وظهر انخفاضا في تراكيز الكوبلت مع زيادة الفترة الزمنية ، وكان معدل التركيز المرتفع (2.436) ملغم / لتر عند الفترة الزمنية (10) أيام ومعدل التركيز المنخفض (0.72) ملغم / لتر عند الفترة الزمنية (40) يوما . أثبتت نتائج التحليل الإحصائي وجود فروقا معنوية بين معدلات تراكيز الكوبلت عند الفترة الزمنية (10) أيام مع بقية الفترات الزمنية ، في حين لم تظهر تلك الفروق بين معدلات التراكيز عند الفترتين الزميتين (20 و 30) يوما (شكل 2) .

وبينت النتائج كذلك ان النسبة المئوية للإزالة الحيوية للكوبلت من قبل نبات الشمبلان ، كانت واضحة إذ أن هناك زيادة تدريجية مع زيادة تراكيز الكوبلت المضاف إلى مياه الأحواض ، إذ كانت النسبة 94.20% عند المعاملة (50) ملغم / لتر اثناء الفترة الزمنية (10) أيام ، بينما كانت النسبة المئوية للإزالة 98.56% عند الفترة الزمنية (40) يوما ولذات المعاملة (جدول 1) .



شكل (2) تراكيز الكوبلت (ملغم / لتر) المتبقي في الوسط المائي لنبات الشمبلان

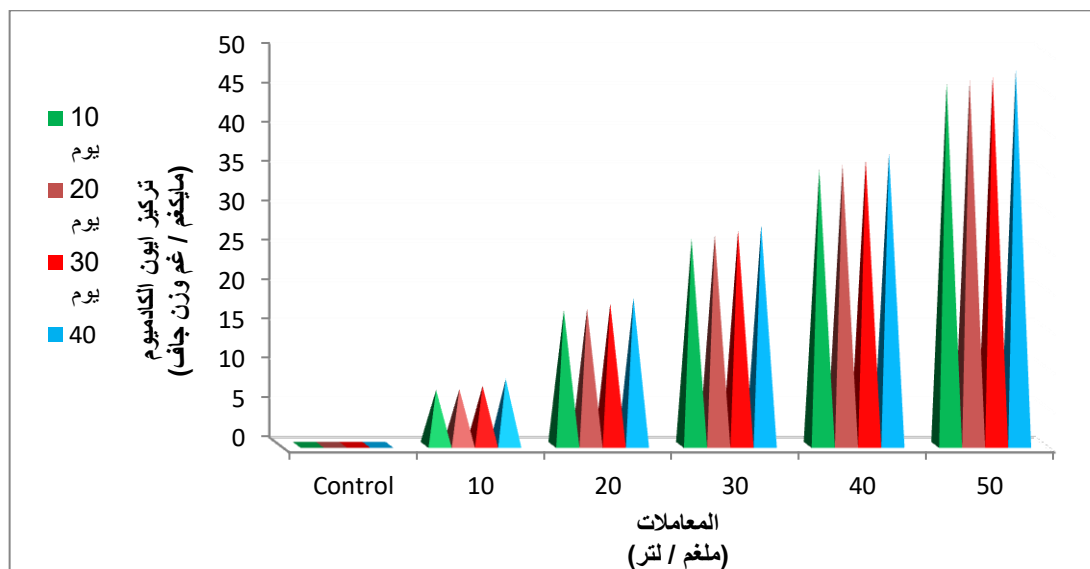


### جدول (1) النسبة المئوية (%) للإزالة الحيوية لعنصر الكوبلت من قبل نبات الشمبلان

40	30	20	10	الفترة الزمنية (الأيام) المعاملات (ملغم / لتر)
0	0	0	0	السيطرة
93.0	88.0	85.0	79.20	10
96.0	92.0	91.50	89.50	20
97.0	94.53	93.90	92.33	30
98.50	95.70	95.25	93	40
98.56	96.40	96.14	94.20	50

### ب - الكاديوم

أظهرت النتائج ان هناك تباينا واضحا في تراكيز الكاديوم بين المعاملات المختلفة والفترة الزمنية ، وكان معدل التركيز المرتفع (46.725) مايكروغرام / غم وزن جاف عند المعاملة (50) ملغم / لتر ومعدل التركيز المنخفض (7.50) مايكروغرام / غم وزن جاف عند المعاملة (10) ملغم / لتر. أثبتت نتائج التحليل الاحصائي وجود فروقا معنوية ( $P < 0.05$ ) بين تراكيز الكاديوم عند المعاملات كافة ، وفيما يخص تأثير الفترة الزمنية في تراكيز الكاديوم ، فكان معدل التركيز المرتفع (27.98) مايكروغرام / غم وزن جاف في الفترة الزمنية (40) يوما ومعدل التركيز المنخفض (26.28) مايكروغرام / غم وزن جاف اثناء الفترة الزمنية (10) أيام فقد ظهر واضحا وجود فروقا معنوية بين تراكيز الكاديوم عند المعاملات كافة و كانت تلك الفروق بين معدلات تراكيز الكاديوم في الفترة الزمنية (40) يوما عن تراكيزه في الفترة الزمنية (10 و 20) يوما في حين لم تلاحظ تلك الفروق بين التراكيز عند الفترة الزمنية (10 و 20 و 30) يوما وكذلك لم يلاحظ فرقا في التركيز عند الفترة الزمنية (30 و 40) يوما (شكل3). ويظهر الشكل (4) تراكيز الكاديوم المتبقية في الوسط المائي للأحواض النام فيها نبات

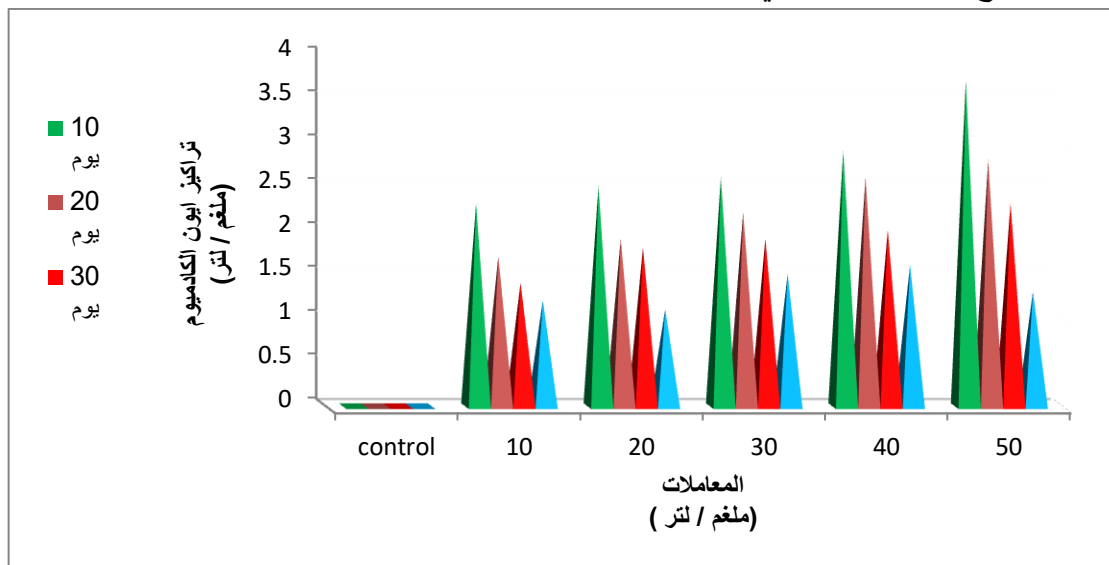


شكل (3) تراكيز الكاديوم ( مايكروغرام / غم وزن جاف ) في نبات الشمبلان





الشمبلان ، فقد ظهر هناك تبايناً في تراكيزه ، وكان معدل التركيز المرتفع (2.525) ملغم / لتر عند المعاملة (50) ملغم / لتر ومعدل التركيز المنخفض (1.65) ملغم / لتر عند المعاملة (10) ملغم / لتر. أظهرت نتائج التحليل الاحصائي وجود فروقا معنوية ( $P < 0.05$ ) في التراكيز بين معاملة السيطرة والمعاملات الأخرى ، كما لوحظ فرقا في التراكيز بين المعاملة (10) ملغم / لتر والمعاملات (30 و 40 و 50) ملغم / لتر ، في حين لم يظهر ذلك الفرق في التركيز مع المعاملة (20) ملغم / لتر، وكذلك تباين تركيز الكاديوم عند المعاملة (50) ملغم / لتر عن بقية المعاملات الأخرى ولم يظهر ذلك الفرق بين المعاملة (30 و 40) ملغم / لتر . أما ما يخص تأثير الفترات الزمنية في تراكيز الكاديوم ، فكان هناك انخفاضا في تراكيز الكاديوم مع زيادة الفترة الزمنية ، وكان معدل التركيز المرتفع (2.80) ملغم / لتر عند الفترة الزمنية (10) أيام ومعدل التركيز المنخفض (1.34) ملغم / لتر اثناء الفترة الزمنية (40) يوما ، أثبتت نتائج التحليل الاحصائي وجود فروقا معنوية بين معدلات التراكيز عند الفترات الزمنية كافة .



شكل (4) تراكيز الكاديوم ( ملغم / لتر ) المتبقي في الوسط المائي لنبات الشمبلان

أما النسبة المئوية للإزالة الحيوية للكاديوم من قبل نبات الشمبلان ، فقد كانت هناك زيادة في نسبة إزالة الكاديوم المضاف الى مياه الأحواض ، فقد كانت 92.6% عند المعاملة (50) ملغم / لتر اثناء الفترة الزمنية (10) أيام بينما اصبحت 97.40% للمعاملة ذاتها (جدول 2) .

جدول (2) النسبة المئوية (%) للإزالة الحيوية لعنصر الكاديوم من نبات الشمبلان

40	30	20	10	الفترات الزمنية (الأيام)
0	0	0	0	المعاملات (ملغم/لتر)
88.0	86.0	83.0	77.0	السيطرة
94.5	91.0	90.50	87.50	10
95.0	93.66	92.66	91.33	20
96.0	95.0	93.50	92.75	30
97.40	95.40	94.40	92.60	40
				50



## المناقشة :

### أ - الكوبلت Co

أظهرت نتائج الدراسة ان تراكيز الكوبلت ازدادت بصورة تدريجية بزيادة المدة الزمنية في أنسجة نبات الشمبلان النام في الاحواض ، وربما يعزى ذلك الى قدرة النبات على ازالة هذا العنصر من الاحواض بزيادة المدة الزمنية ، اذ ان نسبة الازالة الحيوية للعنصر ازدادت بزيادة تركيز الكوبلت المضاف إلى مياه المعاملات في الأحواض من قبل النبات من جانب ، وبزيادة المدة الزمنية للدراسة من جانب اخر ، اذ بلغت نسبة الازالة للكوبلت في مياه المعاملات في الاحواض 98.56% وخاصةً في نهاية مدة الدراسة وقد تعزى قدرة النبات على الازالة الحيوية للكوبلت الى تحمل النبات للتراكيز المرتفعة من العنصر والاستمرار في التمثيل الحيوي ولكن بمعدلات مقبولة ومن آليات النبات خفض تكوين الجذور الحرة من خلال فقدان جزيئة الاوكسجين مكونا بذلك إشكالا اقل سمية كالجذور الهيدروكسيلية التي تشارك في عملية تحطيم الغشاء الخلوي وجزيئة (DNA) وايقاف تكوين عامل الاختزال (NADPH) الذي يعتمد عليه في تفاعلات الفيرودوكسين (Saenz et al ., 1993) او الارتباط بالبيبتيدات الحاوية على مجموعة الثايول (SH-) وتسمى الكلايبات النباتية (Vanassche and 1990 Cobbett , 2000 Cljster ; ) أو من خلال Metallothioneins وهي بروتينات موجودة في الخلية النباتية اذ تؤدي دورا مهما في ازالة السمية من خلال الارتباط بالعناصر الموجودة في الخلية (Rauser , 1999) . وتتفق نتائج الدراسة مع ما توصل اليه (سلمان وآخرون ، 2010 ؛ المياح والاسدي ، 2012 ؛ سعيد ، 2014) ، على ان للنباتات المائية القدرة على المعالجة الحيوية للعناصر الثقيلة من خلال المراكمة لتلك العناصر داخل أنسجتها .

### ب - الكاديوم Cd

لوحظ من نتائج الدراسة ان نبات الشمبلان ابدى كفاءة عالية في ازالة الكاديوم ، إذ بلغت نسبة الازالة الحيوية للعنصر 97.40% وخاصةً في نهاية الدراسة ، اذ ان نسبة الازالة ازدادت بزيادة تركيز العنصر المضاف فضلا عن عامل الزمن وقد تعزى قدرة النبات على ازالة الكاديوم إلى وجود ايونات سالبة على جدران خلايا النبات والتي تقوم بأخذ ايونات الكاديوم الموجبة من مياه معاملات الاحواض ، اذ ان الشحنات سالبة على جدران الخلايا النباتية تعود إلى مجاميع الكربوكسيل العائدة لحمض البكتيك والتي تقوم بجذب الشحنات الموجبة لها ، وقد تعود الشحنة السالبة على جدار الخلية الى فرضية الفرق في الجهد الكهربائي ، اذ ان تركيز ايون الهيدروجين في المحلول يكون اقل من تركيزه على جدران الخلايا ، علما ان مياه المعاملات تراوح الاس الهيدروجيني لها بين (7.21-8.62) وفي هذه الحالة يمكن ان يحصل فرق في الجهد الكهربائي ليكون جدار الخلية سالبا ويؤدي الى جذب الايونات الموجبة والمتمثلة بعنصر الكاديوم (Cobbett , 2000) او ربما يعود سببه الى قدرة النبات على تكوين معقدات مخلبية للأيونات الموجبة الحاوية على الثايول مثل الكلوتاثايون (GSH) Glutathione والميتالوثايونين كاستجابة عامة للعناصر الثقيلة المنتقلة عبر السايوبلازم Symplast pathway (Cobbett and Goldsbrough , 2002) ، وان مستويات المواد المخلبية Chelators تزداد عند التعرض لتراكيز مرتفعة من العناصر الثقيلة كالكاديوم اذ سجلت زيادة في مستويات الكلوتاثايون في نباتي *Echhornia crassipes* و *Pistia stratiotes* وهذه الزيادة في انتاج المواد المخلبية يظهر تركيزها بكثرة في منطقة الجذور والاوراق (Stout and Nusslein , 2005) . ان موقع تراكم الكاديوم هو الجدار الخلوي الذي يكون مستودعا له بالإضافة الى ان القليل منه يخزن في البلاستيدات الخضراء وبهذا فان عملية البناء الضوئي لاتتأثر بشكل كبير او من خلال ارتباط الكاديوم مع





الببتيدات الغنية بالثايول والتي تعرف Phytochelatins وبذلك يمنع تراكم هذا العنصر في المواقع المستهدفة Target sites ويحولها الى اشكال خاملة (بلورات ملحية غير ضارة) و خزنها في مواقع غير حساسة كالفجوات (Lignell *et al* ., 1982) ، اذ يعرف بتراكمه فيها او يقوم بتحويلها الى اشكال غير سامة من الممكن ان تتوزع وتستعمل مرة اخرى في العمليات الايضية (Memon *et al* ., 2001) . وتتفق نتائج الدراسة الحالية مع ماتوصل اليه (الجريان ، 2009 ؛ الشدود ، 2012 ؛ الاسدي ، 2014) . وعليه فأن نبات الشمبلان المستعمل أظهر كفاءة عالية في معالجة العناصر الثقيلة المختبرة وهذا ربما يعود سببه إلى الظروف المحيطة بالنبات كدرجة الحرارة والأس الهيدروجيني وتركيز العنصر وفترة التعريض وعمر النبات فضلا عن الخصائص الفسلجية والوراثية للنبات (Malec *et al* ., 2010) .



## المصادر العربية والأجنبية References

- الاسدي ، راند كاظم عبد (2014) استعمال بعض أنواع الطحالب و النباتات المائية في المعالجة الحيوية لمياه محطات المعالجة في مدينة الديوانية / العراق . أطروحة دكتوراه , كلية التربية ، جامعة القادسية .
- الجريان ، عبد الجبار جاسم (2009) إزالة عنصر الرصاص من المياه باستخدام نبات الشمبلان . *Ceratophyllum demersum* L . رسالة ماجستير ، كلية العلوم ، الجامعة المستنصرية .
- الراوي ، خاشع محمود و خلف الله ، عبد العزيز محمد (1980) تصميم وتحليل التجارب الزراعية. وزارة التعليم العالي والبحث العلمي ، جامعة الموصل ، دار الكتب للطباعة و النشر .
- الركابي ، حسين يوسف خلف (1992) دراسة بيئية و فسلجية لبعض النباتات المائية في هور الحمار العراق . رسالة ماجستير ، كلية العلوم ، جامعة البصرة ، 122 ص .
- الشودود ، علياء حسين طالب (2012) دراسة بيئية للنبات المائي الشمبلان *Ceratophyllum demersum* L. في مياه نهر الفرات عند مدينة الناصرية و دوره في الازالة الحيوية لعنصر الكاديوم . رسالة ماجستير، كلية التربية ، جامعة ذي قار .
- المياح ، عبد الرضا اكبر و الاسدي ، و داد مزبان (2012) القدرة التراكمية لنباتي *Hydrilla verticillata* و *Ceratophyllum demersum* لبعض العناصر الثقيلة مختبرياً . مجلة أبحاث البصرة . 2 (38) : 1 – 13 .
- سعيد ، إبراهيم عمر (2014) دراسة نوعية و معالجة نباتية لمياه عين صوبا شي في قضاء تلعفر . مجلة علوم الرافدين ، 25(1) : 79 – 96 .
- سلمان ، جاسم محمد ؛ حسن ، فكرت مجيد و صالح ، ميسون مهدي (2010) دراسة بيئية لاستخدام الأحياء المائية كأدلة حياتية لتلوث نهر الفرات بالعناصر الثقيلة . المجلة العراقية لبحوث السوق و حماية المستهلك . 2 (3) : 144 – 167 .
- شقوير ، ليلي و عباس ، ممدوح (2005) تأثير العوامل البيئية و البايولوجية على تراكيز العناصر الثقيلة في الأحياء البحرية في بحيرة اوكو . المجلة المصرية للبحث المائي ، 31(1) : 28 – 34 .
- مولود ، بهرام خضر و السعدي ، حسين علي و الاعظمي ، حسين شريف (1991) علم البيئة و التلوث . وزارة التعليم العالي و البحث العلمي ، بيت الحكمة ، جامعة بغداد .

**Al – Haidarey , M . J . (2009) Assessment and sources of some heavy metals in Mesopotamian marshes , Ph . D . Thesis , College .Sci.**

for women , university of Baghdad , 275 pp

**Barker , A . and Walker , P . (1990) Ecophysiology of metal uptake by tolerant plants , heavy metal tolerance in plants . In : Show , A . (1990) Evolutionary aspects . CRC – Press Boca Rotan ., 155 – 177.**



- \*Barman , S . ; Sahu , R . ; Bhargava , S . and Chatterjee , C . (2000)** Distribution of heavy metals in wheat , mustard and wheat grains irrigated with industrial effluents . Bull . Environ . Conta . Toxicol ., 64 , 489 – 496.
- Cobbett , C . S . (2000)** Phytochelatin biosynthesis and function in heavy metal detoxification . Cur . Opine . Plant biol ., 3 : 24 – 44.
- Cobbett , C . and Goldsbrough , P . (2002)** Phytochelatin and metallothioneins : Roles in heavy metal detoxification and homeostasis . Annu . Rev . Plant biol ., 53 :159 – 182.
- Lignell , A . ; Rommans , G. and Pederson , M . (1982)** Localization of absorbed cadmium in *Fucus vesiculosus* L . by x- ray microanalysis . Z . P.fflanzenphysiol . Bd . 105-109. In : Preverly . J. H . (1988) Cadmium movement and accumulation in sediment – water plants system.
- Malec , P . ; Maleva , M . ; Prasad , M . and Strzalka , K . (2010)** Responses of *Lemna trisulca* L . (Duckweed) exposed to low doses of cadmium : thiols , metal ecotoxicity . Protoplasma ., 240 : 69 – 74.
- Memon , A . ; Argents , F . ; Berg , A . ; Oregioni , B . and Pozzi , G . (2001)** Heavy metal accumulation and detoxification mechanisms in plants . Turk . J . Bot ., 25 : 111 – 121.
- Prasad , M . N . (1998)** Metal – bimolecular complex in plants : Occurrence , functions and applications . Analysis magazine ., 26 (6) : 25 – 28.
- Rausser , W . E . (1999)** Structure and function of metal chelators produced by plants : the case for organic acids , amino , phytin and metallothioneins . Cell , Biochem . Biophys ., 31 (1) : 19 – 48.
- Saenz , M . E . ; Accorinti , J . and Tortorelli , D . (1993)** Toxicity of parquat to green algae *Scenedesmus acutus* . J. Environ . Sci. Health ., 28(2) : 193 – 204.
- Singh , D . (2008)** Removal of Zn (II) from aqueous solution by biosorption using two blue green algae species *Oscillatoria* sp. and *Spirogyra* sp. Clean technology.
- Sithik , A . ; Thirumara , G . ; Arumugan , R . ; Kamnan , R . and Anantharaman , P . (2009)** Studies of phytoplankton diversity from angitheertham and kothandaramar koil coastal water , south coast of India . Global . J . Envir. Res ., 3(2) : 118 – 125 pp.



**Sprecher , S . ; Getsinger , K . and Stewart , A . (1998)** Selective effects of aquatic herbicides on sago pond weed . J . Aquatic . Plant manage ., 36 : 64 – 68.

**Stout , L . and Nusslein , K . (2005)** Shifts in rhizoplane communities of aquatic plants after cadmium exposure . Applied environmental microbiology .,71 : 2484 – 2492.

**Thomas , K . and Eggleton , J . (1995)** A review of factors affecting the release and bioavailability of contamination during sediment disturbance events . Envir . Inter., 30 (7) : 973 – 980.

**Vanassche , F . and Cljster , H . (1990)** Effects of metals on enzyme activity in plants . Plant , Cell and Envir. , 13 : 195 – 206.

## **The role of the water plant ( *Ceratophyllum demersum* L. ) in bioremediation for some heavy metals polluting water .**

**Abdul-Wahab , R. Ayyal. , Ahmed, M. Athbi and Sabah , N. Nasir**

*Biology Dept. Coll. Educ. for Pure Sci. Thiqar University.*

✦ *Biology Dept. Coll. Educ. for Pure Sci. Basrah University.*

### **Abstract**

Water plant (*Ceratophyllum demersum* L.) was treated at the laboratory by two of the heavy metals element are cobalt and cadmium on the concentrations ( 0 , 10 , 20 , 30 , 40 and 50 ) mg / l for forty days divided to four periods , ten days for each period to know the capability of plant on the bioremediation for heavy element. The results of study were revealed that , the plant was more bioremediation for cobalt element ( 48.6 )  $\mu\text{g} / \text{gm}$  dry weight at the treatment 50 mg / l , whereas the plant accumulated (47.7)  $\mu\text{g} / \text{gm}$  dry weight from cadmium at the same treatment. There was a difference noticed between the used treatments on the concentrations of the two elements were accumulated in the plant, it was found an increase on the concentrations of each elements gradually in the plant with the an increase of the uses concentrations in the treatments it was noticed.



The results of the statistical analysis were revealed some of significance differences found between the concentrations of the two accumulated elements on the plant between the different treatments that were used.