

تقدير ودراسة بعض العناصر الثقيلة في مياه الشرب لمدينة الناصرية وإطرافها

م.م. بان خليل علي الخالدي

المديرية العامة لتربية محافظة ذي قار

Mohamedfares553@gmail. com

الخلاصة :-

تضمنت هذه الدراسة تقدير تراكيز أربعة عناصر ثقيلة: النيكل Ni والنحاس Cu والرصاص Pb والكاديوم Cd في عينات مياه الشرب لمحافظة الناصرية وإطرافها وتم اختيار ثمان عينات من مياه الشرب أربعة منها من وسط مدينة الناصرية وأربعة أخرى من أطراف المحافظة. وقد استخلصت العناصر الثقيلة بالطرائق القياسية وباستخدام جهاز الامتصاص الذري اللهبى spectrophotometer Atomic Absorption Flame. وكانت معدلات التراكيز لعناصر النيكل Ni (0.001-0.025) والنحاس Cu (0.003-0.068) والرصاص Pb كان تركيز واحد لجميع العينات (0.0001) والكاديوم Cd (0.001-0.0032) في المياه ملغم / لتر في وسط وإطراف المحافظة. الهدف الأساسي من مقارنة عينات مياه من وسط وأطراف المحافظة هو لقياس تركيز العناصر الثقيلة والتي تكون في أغلب الأحيان مسرطنة ومعرفة من الأقل تلوث المناطق البعيدة أو القريبة من مركز المحافظة وقد بيت الدراسة بان عينات مياه الشرب لوسط مدينة الناصرية اقل تلوث من اطراف المحافظة وكانت أغلب النتائج ضمن المحددات القياسية العالمية والعراقية ماعدا محطة المنصورية كان عنصر النيكل فيها (0.02) ملغم / لتر.

الكلمات المفتاحية:- العناصر الثقيلة ، عينات الإسالة ، تلوث المياه .

Abstract:-

This study included estimating the concentrations of four heavy elements. Nickel Ni Copper Cu lead Pb and Cadmium Cd in drinking water samples for the Nasiriyah governorate and its outskirts. Eight samples of drinking water were chosen, four of them from the city center of Nasiriyah, and another four from the outskirts of the governorate. Heavy elements were extracted by standard methods and by using a hippy atomic absorption device. The equations were the elemental nickel Concentrations Ni(0.001-0.025) and copper Cu(0.003-

0.068) and lead Pb was Concentration for all samples (0.0001) and cadmium Cd (0.001-0.0032) in mg/l water in the center and sides of the province. The main goal of comparing water samples from the center and the edges of the governorate is to measure the concentration of heavy elements, which are most often carcinogenic and knowledge of the least pollution distant areas or near the center of the province. The study showed that drinking water samples in the city center of Nasiriyah are less polluted than the outskirts of the governorate and most of the results were within the global and Iraqi standard determinants with the exception of the Mansouriya station the concentration of nickel was in it (0.02)mg /l.

Key words:- Heavy elements ,Fluidity samples, Water pollution .

الفصل الاول:- Chapter one

الماء ركيزة أساس للحياة ومصدر استقرار الأمم. يحتوي الماء على الكثير من العناصر المعدنية والأملاح التي تمنح الجسم الصحة والقوة وتتراوح حاجة جسم الإنسان الى الماء ما بين (3-1.5) لتر يومياً أي يمثل الماء حوالي (60) % من أجسامنا ويعد شرب الماء النقي الخالي من الملوثات والعناصر السامة هو من أبسط حقوق الإنسان فمن حقه تناول الماء الصالح للشرب والخالي من الملوثات والكائنات الدقيقة التي تسبب له أمراض السرطان وأمراض الرئة وأمراض القلب وغيرها العديد من الأمراض {2.1}. ولقد حددت منظمة الصحة العالمية معايير عدة للمياه الصالحة للشرب مثل المعايير الفيزيائية والكيميائية والمكروبيولوجية ولكن أصبح الحصول على الماء النقي في ظل الظروف البيئية الملوثة من أصعب المشكلات التي تواجهها البلاد وخصوصاً في العراق صاحب الكثافة السكانية العالية وتأتي أهمية الماء للإنسان بعد الهواء مباشرة ويجب ان يكون الماء نقي خالي من العناصر السامة {3} وهناك دراسات عدة محلية تلاحظ ارتفاع تراكيز العناصر الثقيلة في بعض محطات دراسية عند نهر الفرات لمدينة الناصرية والتي تكون واقعة تحت تأثير الطاقة الكهربائية الحرارية والكثافة السكانية العالية للمدينة والأنشطة الصناعية للمحافظة والذي أشار اليها (Al-Khafaji) في بحثه عام 2005 {21.4} وكان هنالك عدة دراسات للباحثين تم أجرائها ين حول تصفيه مياه الشرب ومنها دراسة تعين كفاءة أحواض الترسيب والترشيح لعدة محطات في محافظات العراق وان معظم محطات المياه لا يوجد فيها مرحلة معالجة كيميائية لإزالة العناصر الثقيلة التي تعد من أخطر الملوثات في مياه

الأنهار. ويطلق مصطلح العنصر الثقيل على أي عنصر معدني لديه كثافة عالية سواء كان سام أم غير سام عند تراكيز منخفضة ومن هذه المعادن الزئبق (Hg) الكاديوم (Cd) الزرنيخ (As) الكروم (Cr) الرصاص (Pb) والنيكل (Ni) وغيرها وهناك عدد من العناصر التي تعد عناصر طبيعية من قشرة الأرض لا يمكن أن تتحلل أو أن تتكسر بدرجة صغيرة وتتدخل هذه العناصر إلى الأجسام عن طريق مياه الشرب والغذاء والهواء وتتصف هذه العناصر خطيرة لأنها تمثل التراكم الإحيائي والتراكم معناه الزيادة في تركيز المادة الكيميائية في الكائن الحي مع مرور الوقت {5} إذ تتوافر هذه العناصر في المياه العذبة بصورة طبيعية وبتراكيز مختلفة من منطقة لأخرى نتيجة لعدة عوامل كالتعرية الجيولوجية للصخور واستخدام المبيدات الزراعية والفضلات المنزلية وماتطرحة المصانع الكيميائية وماتحملة الأمطار إلى البيئة وهي توجد إما بشكل ذائب وعالق ومرتسب وتعرض المياه للتلوث بالعناصر الثقيلة من مصادر عديدة كالفضلات المنزلية والصناعية ونشاطات التعدين والفعاليات الزراعية كإضافة الأسمدة والمبيدات مما يؤثر على التوازن البيئي في البيئة المائية {22.6}. وفي المملكة العربية السعودية دراسة حديثة لحل مشكلة تلوث المياه إذ استخدم تقنية جديدة وهي تقنية أمنة وغير مكلفة وطبيعية وتعتبر من التقنيات الحديثة المستعملة حالياً (تقنية النانو) أي تقنية المواد المتناهية في الصغر فيها تم الاعتماد على مواد طبيعية متوافرة من البيئة ورخيصة الثمن. إذ استخدمت كاشفات طبيعية ومحضرة من الطحالب البحرية طحلب السارجسوم (Sargassum Seaweed) والمعروف بقدرته هذه الطحالب على امتصاص العناصر الثقيلة (لأزاله عنصر الحديد) وبالأخص إذا تم تزويد هذه الطحالب بتقنية النانو لزيادة قدرتها على امتزاج أيونات المعادن الثقيلة وزيادة التوتر السطحي لرفع كفاءتها {24.23.7}.

ويجب علينا استغلال هذا التطور التكنولوجي في الحفاظ على البيئة المائية لأن الوسائل القديمة أصبحت تأخذ وقتاً كبيراً وتكون مكلفة في أغلب الأحيان {7} حيث استخدمت هذه الطريقة في تطوير طرائق التقنيات التقليدية لمعالجة المياه وشملت المعالجة الكيميائية، تحلية المياه، وعدد من طرائق التنقية التي تقوم بتقليل التلوث وتوفير المياه الصالحة للشرب وأنها تقوم بمعالجة مياه الصرف الصحي ومياه الشرب والمياه الجوفية {23} بعدة طرائق منها التحفيز الضوئي Photocatalysis والتي تتضمن تفاعلات منشطه بضوء الشمس لتدمير الملوثات والكائنات الحية أما تقنية الترشيح النانوي Nano-filtration حيث قامت على إنتاج الأغشية بثقوب صغير جداً وتقوم باحتجاز المواد العضوية وتسمح لجزيئات الماء بالمرور فقط خالية من الشوائب والميكروبات دون الحاجة إلى استخدام مطهرات

كيميائية {25}. كما في البحث الذي قام بنشره العالم (براديب ثالابيل) في الهند مع مجموعه من الباحثين إذ تم أخذ (10) لترات من عينات المياه حيث استخدم جهاز المرشح النانوي (الفلتر) الذي قام بإزاله الجزيئات المتناهية في الصغر من المعادن الثقيلة والطحالب والبكتريا وجميع الملوثات والذي تصل كفاءة هذا الفلتر بنسبة 99.9 % بالمقارنة مع التقنيات التقليدية. وتشير التطورات في العلوم النانوية بأن الكثير من المشاكل المتعلقة بجودة المياه يمكن تجنبها باستخدام هذه التقنية لإي مساحيق النانو، والأنابيب النانوية، وأجهزة الاستشعار النانوية {26}.

المعادن الثقيلة:- هي عناصر موجودة بالأرض وتدخل جسم الانسان عن طريق الاستنشاق أو الابتلاع ومن مصادر خارجية عدة ومنها مياه الشرب والغذاء والهواء وتكون موجودة بكثافة معينة والتي تقدر بأكثر من 5 غم /سم³ كما عرفها العالم (Jarup) عام 2008 ولكن بعض هذه العناصر ضرورية للحفاظ على عملية التمثيل الغذائي والمقصود بها العمليات الجسدية والكيميائية داخل جسم الانسان كافة {8} ولكن من الضروري الاعتدال في تراكيز هذه العناصر لأن الزيادة والتعرض الطويلين في نسبة هذه التراكيز تؤدي الى التسمم واكثر هذه العناصر تلوثاً لمياه الشرب هي الرصاص والكاديوم والزنك والتأثيرات الضارة لهذه العناصر شديدة السمية وغير قابلة للتحلل أو الاضمحلال وتدخل الى البيئة المائية عن طريق عدة مصادر أما بشكل طبيعي أي عن طريق الترسيب من الغلاف الجوي كالغبار والأمطار أو بسبب فعل الانسان (التدخل البشري) من المخلفات الصناعية ونفايات التعدين المختلفة وتعتبر البيئة المائية أكثر خطورة على حياة الانسان لأنها تعمل على تراكم السموم لمدة طويلة {27.9.8}.

1- تأثيرات النيكل Ni على الانسان :-

يعد عنصر النيكل ضرورياً لجسم الإنسان ولكن حاجة جسم الإنسان له تكون بكميات صغيرة لإنتاج خلايا الدم الحمراء {10} وعند زيادة هذا العنصر بكميات مفرطة يقال أنها تصبح سامة وغير معروفة ماهي الآثار السلبية التي يسببها هذا العنصر لكن التعرض المستمر والطويل يسبب تلف بالكبد وتهيج الجلد وانخفاض وزن الجسم والقلب وكذلك في حالة زيادة تركيز هذه العنصر في البيئة فإنه يسبب السمية للنباتات والحيوانات بالإضافة الى حصول الإنسان على هذا العنصر من المياه يمكن أن يحصل عليه من خلال تنفسه الهواء أو تناول الاطعمة المعلبة أو تدخين السجائر {28}.

2- تأثيرات النحاس Cu على الانسان :-

تأتي حاجة الإنسان الى عنصر النحاس وفوائده الكثيرة إلى جسم الإنسان ؛ لكن مخاطر زيادة تركيز هذا العنصر في المياه يسبب المشاكل الصحية للمعدة والكلية والكبد وارتفاع ضغط الدم{29} وفي دراسات حديثة أوصى بها موقع (Health) موقع أمريكي طبي متخصص بفوائد الأغذية والعلاجات المصنعة طبيعيا بتخزين مياه الشرب في أوعية نحاسية لعدة أسباب أن عنصرالنحاس يتميز بأنه مضاد للميكروبات وكذلك مضاد للأكسدة ومضاد للالتهابات ويقوم بتدمير البكتريا الضارة في الماء وينظم عمل الغدة الدرقية ويساعد كذلك تنظيم ضغط الدم ومعدل ضربات القلب ويحفز الدماغ{11}.

3- تأثيرات الرصاص Pb على الانسان :-

أن تأثيرالرصاص على وضع الجنين والرضيع أكثر مضار من الكبار وذلك لان أجسامهم صغيرة لاتتحمل أن تدخل كمية كبيرة من هذا العنصر الى أجسامهم .والمياه الحاوية على مستويات عالية من هذا العنصر التي تؤدي الى مشاكل في تركيب خضاب الدم وتوثرعلى الكلية والأجهزة التناسلية والهضمية ويسبب عسر الهضم لأنه يوترعلى الأنزيمات وارتفاع في ضغط الدم وتلف في خلايا المخ وعقم للرجال نتيجة لتأثر الحيوانات المنوية بهذا المعدن{12}.وهذا المعدن ليس فقط يتم الحصول عليه من المياه إنما من المحاصيل الزراعية والتربة والهواء ومياه الأمطار ولايتأثر الشخص خلال وقت قصير بهذا العنصر لكن مع مرور الزمن يشعر بأنه عصبي المزاج ومتعب وهنالك طرائق كثيرة للتشخيص ومنها فحص الدم والشعر وأفضل الطرائق فحص البول (Urine test) والتعرض لهذا العنصر يختلف من شخص لأخر بعض الأشخاص يتفكك لديهم هذا العنصر بشكل أسرع وبعض الآخر تطول المدة لحين الشعور بالأعراض{13}.

4- تأثيرات الكاديوم Cd على الانسان :-

أن شرب المياه الحاوية على عنصر الكاديوم لوقت طويل سوف يؤدي الى الفشل الكلوي ومرض الانسداد الرئوي ولين بالعظام والذي ثبت مؤخراً أن هذا العنصر مسرطن جدا وأكثرها سرطان الرئة

والمعدن لجسم الانسان عن طريق الأطعمة الغنية به مثل المحار والطحالب البحرية الجافة والمشموم ويدخل كذلك عن طريق تدخين التبغ وبهذا ينتقل تأثير هذا العنصر للرئة وبعدها يقوم الدم بنقل تأثير هذا العنصر السام لباقي أنحاء الجسم وأكثر ضرراً يأتي من وجود الانسان بالقرب من المصانع والمعامل التي تطلق عنصر الكاديوم وكذلك الأشخاص التي تعمل في مجال التعدين {15} وتم دراسة هذا البحث بهدف قياس تراكيز أربعة عناصر ثقيلة وهي النيكل، النحاس، الرصاص والكاديوم من عينات الإسالة الواصلة للمواطنين والصالحة للشرب ومعرفة مدى أضرارها وفوائدها على المواطنين وتقويم مدى تلوث المياه بهذه العناصر كما سعت هذه الدراسة لمعرفة كفاءة المياه عن طريق المقارنة مع المحددات العراقية والمحددات العالمية لمياه الشرب والنتائج كانت تشير الى أن بعض المناطق السكنية مياهها غير صالحة للشرب لتجاوزها الحدود المسموح بها .

أنواع فحوصات مياه الشرب :-

هنالك فحوصات عدة يتم أجزاها لعينات مياه الشرب للتأكد من سلامة المياه الواصلة للمواطنين وهي:

1-الفحص المعدني: هذا الفحص يتم أجزاها للتأكد من وجود تركيز بعض المعادن الثقيلة في مياه الشرب والتي تعتبر من أهم الفحوصات التي تحدد نوعيه المياه الصالحة للاستخدام وتعطي المؤشرات اذا كانت المياه تسبب السمية للكائنات الحية {15}.

2-الفحص الكيميائي العضوي: هذا الفحص يعد أمراً طارئاً لا يتم أجزاؤه إلا في حالة الشك باختلاط المياه ببعض الملوثات وهي عدة أنواع منها الملوثات النفطية وفي هذا الفحص يتم قياس رقم الحموضة وتقدير الكبريتات والكلوريدات والمادة العضوية وبعد إجراء هذه التقديرات ومقارنتها مع المحددات القياسية لمعرفة مدى صلاحية المياه {30}.

3-الفحص البكتريولوجي: في العادة يتم أجزاؤه للتأكد من خلو المياه من بعض أنواع البكتريا المسببة للأمراض كالـبكتريا القولونية الاشريكية والبرازية والتي تعد كدليل على تلوث مياه الشرب بالمخلفات

الحيوانية التي تشمل E-coli {14} وتبقى هذه البكتيريا في المياه لمدة طويلة في حال توافر الظروف الملائمة لها .

فضلاً عن ذلك الفحوصات السابقة ووجود فحوصات أخرى لمياه الشرب والتي تكون خاصة لمعرفة المواد الشديدة الخطورة كالمواد المشعة (الرادون والراديوم) وتكون فحوصات في أغلب الأحيان نادرة {16}.

جدول رقم (1) يوضح محطات الدراسة وأرقامها حسب ورودها في الدراسة.

رقم المحطة	اسم المحطة
1	ألحوي
2	الإدارة المحلية
3	حي اور
4	حي اريدو
5	الإسكان الصناعي
6	المنصورية
7	السديناوية
8	المصطفاوية

Chapter two - : الفصل الثاني

جمع عينات الإسالة:-

جمعت عينات الإسالة باستخدام قناني بلاستيكية معلمة بولي اثيلين (PET) Polyethylene سعة (5) لتر من ثمان مناطق مختلفة في مدينة الناصرية ثم إضافة بضع قطرات من حامض النتريك المركز HNO_3 إي ما يقارب (2) مل لكل لتر من العينة وذلك كعامل مثبت لحفظ العناصر السامة في الماء .

قياس ايونات العناصر الثقيلة:- Measurement of heavy element ions

تم قياس أيونات العناصر الثقيلة في عينات الإسالة الواصلة للمواطنين باستخدام جهاز الامتصاص الذري اللهب Atomic Flame Absorption spectrophotometer استرالي الصنع نوع (SensAA) ويعتبر من الأجهزة المتطورة لقياس تركيز هذه العناصر وآلية القياس سريعة جدا حيث تم قياس عناصر النيكل Ni والنحاس Cu والرصاص Pb والكاديوم Cd وتم استخدام المصاييح الخاصة بكل عنصر Lamps Hollow cathod وكذلك تم تحضير المحاليل القياسية standard solutions للعناصر التي تم فحصها في كلية العلوم/ جامعة ذي قار تم حسب تراكيز العناصر الثقيلة من منحنى المعايرة على وفق المعادلة الآتية والموضحة من قبل (Al-Khafaji,1996)

معادلة حساب العناصر الثقيلة في الماء : $A \times B$

$$E_{con} = \frac{A \times B}{C} \times 1000$$

حيث أن :

E_{con} = تركيز العنصر الذائب في الماء (ملغم / لتر)

A = تركيز العنصر المستخرج من منحنى المعايرة

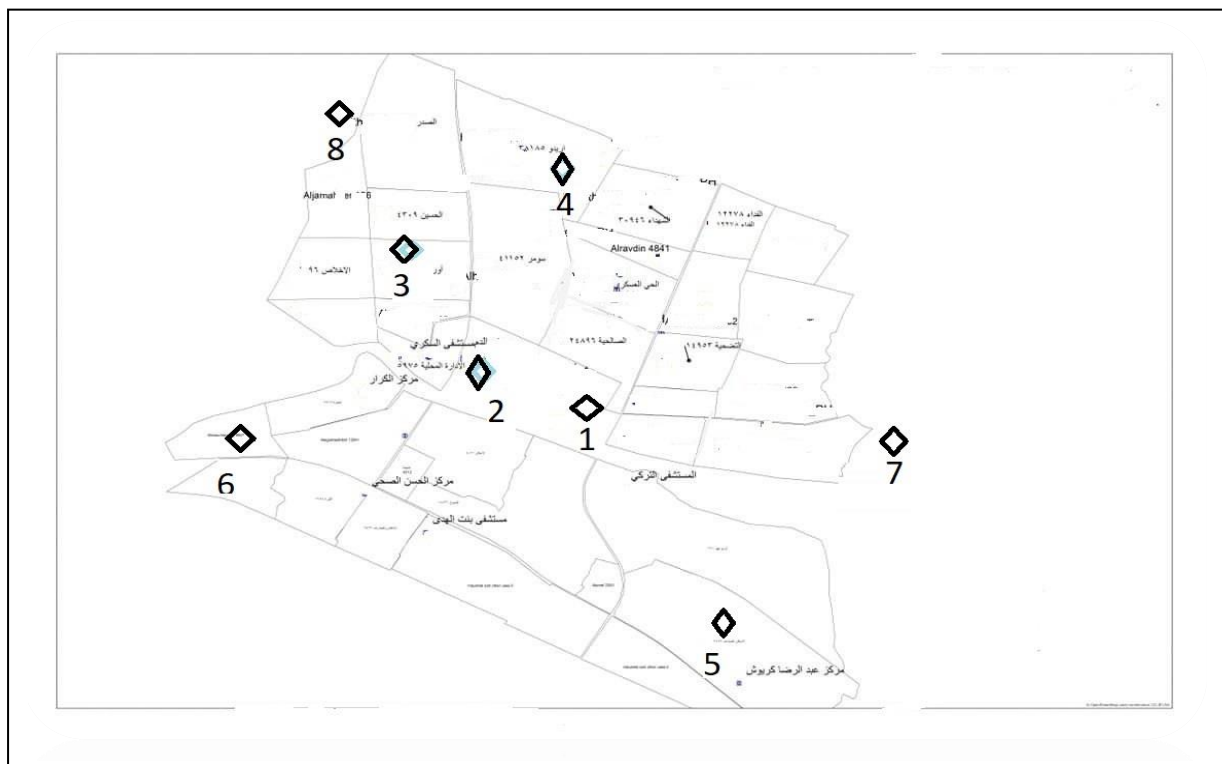
B = الحجم النهائي للعينة المرشحة (مل)

C = الحجم الابتدائي للعينة المرشحة (مل)

استخلاص العناصر الثقيلة في الماء :-

تم ترشيح (5) لتر لكل عينة خلال ورق الترشيح (0.45) μm ، وتم أضيف (1.5) مل من حامض النتريك HNO_3 المركز إلى كل (1) لتر من عينات الماء المرشحة لغرض حفظ العناصر بشكلها الأيوني (APHA,2003) ثم ركزت عينات الماء بأمرا الماء المرشح على عمود التبادل الأيوني (Ion exchange column 5*50cm) الحاوي على راتنج نوع (Chelex-100) بالشكل الصوديومي وبسرعة لأتزيد عن (5) مل/ دقيقة (Riley&Taylor,1968) ثم استخدم (80) مل من HNO_3 المخفف (N_2) لغسل أيونات العناصر الثقيلة وبعدها بخار المحلول بدرجة حرارة (70) درجة مئوية إلى ما قبل الجفاف وأضيف له (1) مل من HNO_3 المركز و (5-10) مل من الماء الخالي من

الايونات وترك المحلول لإكمال الإذابة وبعد ذلك أكمل الحجم النهائي الى (25) مل بالماء المقطر الخالي من الايونات وحفظ في قناني البولي اثلين (PET) {31.17}.



شكل (1) يوضح خارطة مدينة الناصرية موزعة عليها محطات الدراسة

أولاً: - الدراسة في وسط المحافظة

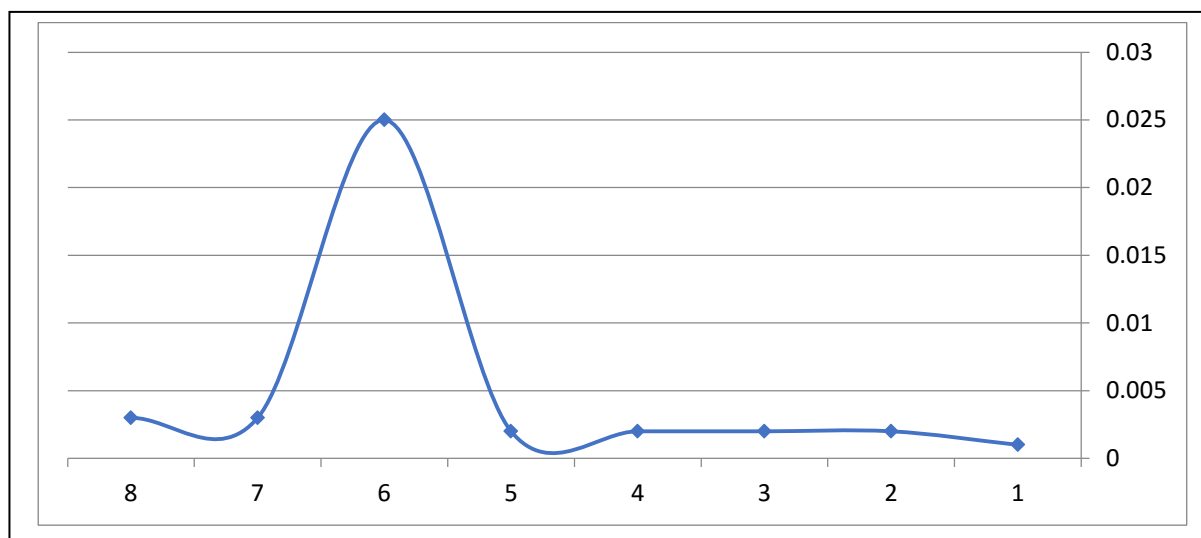
جدول (2) يمثل مقارنة بين تراكيز العناصر الثقيلة (ملغم / لتر) لعينات الإِسالة مع المحددات العراقية والعالمية للمياه.

العنصر	المحطة رقم 1	المحطة رقم 2	المحطة رقم 3	المحطة رقم 4	المحددات العراقية لعام 1967	WHO standards 1993	EQS standards 2001	EU-EPA 2004
النكل Ni	0,001	0,002	0,002	0,002	100.00	20.00	10.00	20.00
النحاس Cu	0,005	0,005	0,006	0,005	50.00	200.00	40.00	200.00
الرصاص Pb	0,0001	0,0001	0,0001	0,0001	50.00	10.00	10.00	10.00
الكاديوم Cd	0,003	0,001	0,002	0,003	5.00	3.00	10.00	5.00

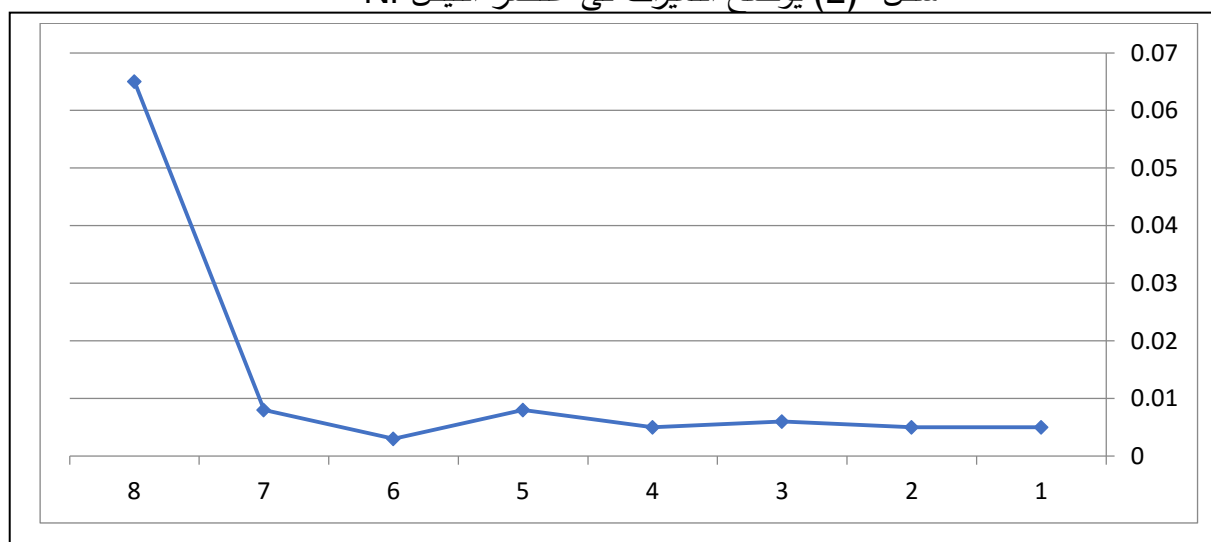
ثانياً: - الدراسة في إطار المحافظة

جدول (3) مثل مقارنة بين تراكيز العناصر الثقيلة (ملغم / لتر) لعينات الإِسالة مع المحددات العراقية والعالمية للمياه.

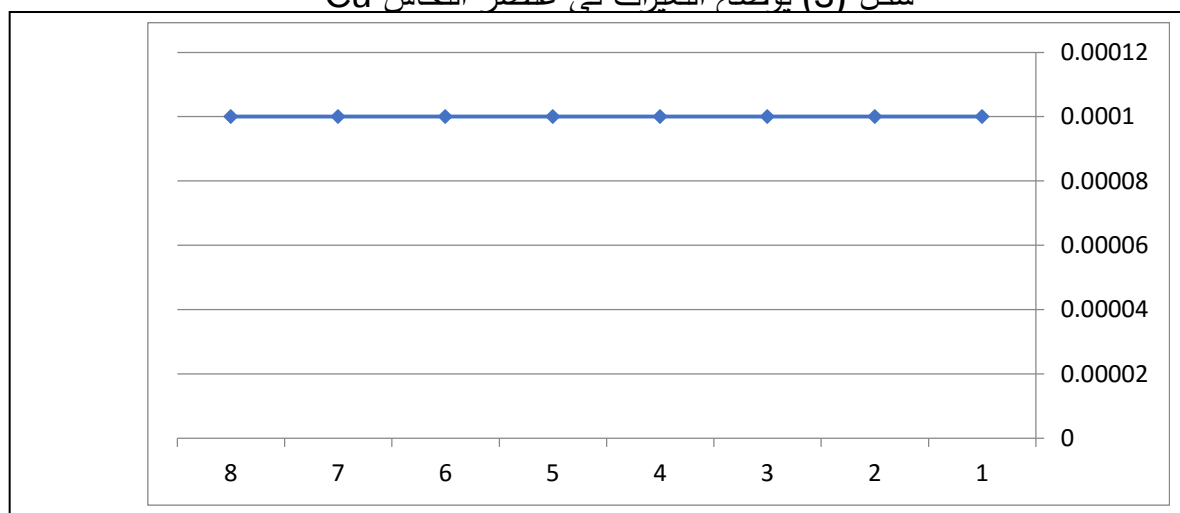
العنصر	المحطة رقم 5	المحطة رقم 6	المحطة رقم 7	المحطة رقم 8	المحددات العراقية لعام 1967	WHO standards 1993	EQS standards 2001	EU-EPA 2004
النكل Ni	0,002	0,025	0,003	0,003	100.00	20.00	10.00	20.00
النحاس Cu	0,008	0,003	0,008	0,065	50.00	200.00	40.00	200.00
الرصاص Pb	0,0001	0,0001	0,0001	0,0001	50.00	10.00	10.00	10.00
الكاديوم Cd	0,003	0,0031	0,0032	0,002	5.00	3.00	10.00	5.00

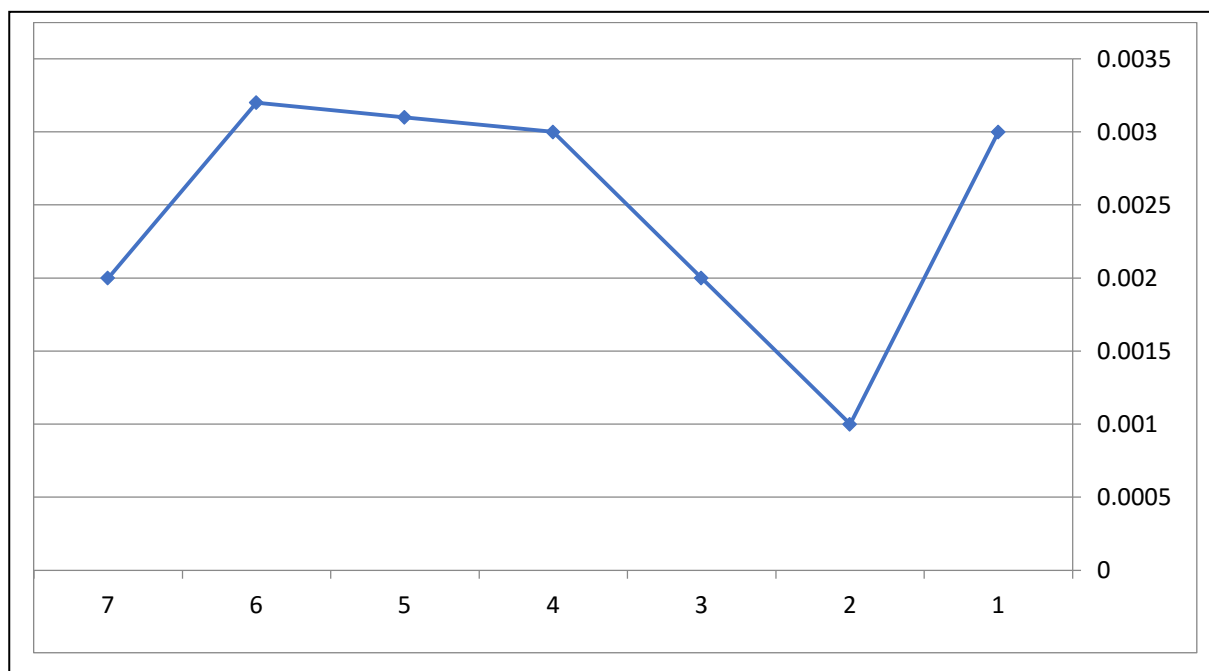


شكل (2) يوضح التغيرات في عنصر النيكل Ni



شكل (3) يوضح التغيرات في عنصر النحاس Cu





شكل (5) يوضح التغيرات في عنصر الكاديوم Cd

إن الأشكال السابقة وضحت تغيرات العناصر في جميع محطات الدراسة ابتداءً من المحطة الأولى إلى آخر محطة على التوالي ومن خلالها لاحظنا تغير العناصر الثقيلة .

المناقشة : Discussion

إن تقييم صلاحية مياه الشرب تتم من خلال تعيين عدد من العوامل الفيزيائية والكيميائية ومنها العناصر الثقيلة وخاصة السامة منها. وفي هذا البحث تم تقييم عدد من هذه العناصر مثل الكاديوم والرصاص والنيكل والنحاس جدول رقم (2,3) يظهر تركيز هذه العناصر في ثمانية مناطق مختلفة في مدينة الناصرية. فكان تركيز الكاديوم بين (0.001 - 0.0032) ملغم /لتر وكان أوطى تركيز في منطقة الإدارة المحلية أما اعلي تركيز كان في السديناوية وهذه التراكيز هي بين أوطى من التركيز المسموح به والتركيز الذي يساوي المسموح به حسب منظمة الصحة العالمية {32.18} ومقداره (0.003) ملغم /لتر (WHO1996). أما تركيز الرصاص فكان تركيز واحد لجميع العينات ومقداره (0.0001) ملغم /لتر وهذا التركيز هو أوطى من التركيز المسموح به حسب WHO ومقداره (0.01) ملغم /لتر. أما النحاس فقد وجد بتركيز يتراوح بين (0.003 - 0.068) ملغم /لتر وكان أوطى تركيز في المنصورية وأعلى تركيز في المصفاوية وهذه التراكيز هي أوطى من التركيز المسموح به حسب WHO

{32.18} ومقداره (2) ملغم/لتر وجد النيكل بتركيز يتراوح بين (0.001 - 0.025) ملغم /لتر وكان أوطى تركيز في الحبوب وأعلى تركيز في المنصورية وهذه التراكيز كانت أوطى من القدر المسموح به من قبل منظمة الصحة العالمية WHO لجميع المحطات عدا محطة المنصورية فقد كانت أعلى من الحد المسموح به ومقداره (0,02) ملغم /لتر. وقد يعزى السبب في ذلك الى أن قدم أنابيب المياه وحالات الصدأ أو الفتحات في هذه الأنابيب تسمح بمرور الملوثات الى داخل هذه الأنابيب وبالتالي تلوث مياه الشرب {33.20.19} ومن المحتمل أن يكون أكثر الأسباب الأساس لوجود التركيز العالي لعنصر النيكل هو تأثير هذه المنطقة بالمخلفات النفطية وهذا يوافق دراسة الباحثين كزارعام (2009) ومحمود عام (2008) وفي دراسة أجراها الباحث (Ghawi) عام 2017 أنه بالإمكان إزالة العناصر الثقيلة من محطات تصفيه مياه الشرب بالعراق باستخدام مخثرات طبيعيه مثل حبوب والياف نبات (Moringa Olefera) بدلاً من الشب لأنه مادة فعالة جدا في إزالة العكرة والعناصر الثقيلة {35.34}.

الفصل الرابع:- Chapter four

الاستنتاجات:- Conclusions

في هكذا نوع من البحوث عادةً يمكن التوصل الى عدد من الاستنتاجات ويكون تلوث الماء مقياساً لصفائها ونقاوتها والتي تنتج من ارتفاع نسب المواد العالقة في مياه الشرب بحيث بينت نتائج الدراسات الحالية أنها تتفق مع دراسة عدد من الباحثين حول تلوث مياه نهر الفرات وفروعة التي قام بها الباحثين الفتلاوي (2005) وسلمان سعود (2013).

وفي دراسة هذا البحث لاحظت وجود هذه العناصر بنسبة مقاربة او اكثر بقليل من الحدود المسموحة ماعدا أطراف محافظة ذي قار تواجد هذه العناصر بنسبة أعلى من الحدود المسموحة وبالأخص عنصري النحاس في محطة المصطفاوية والنيكل في محطة المنصورية ولكن وجود هذه العناصر بتركيز مرتفعة في المياه المستعملة للاستخدام البشري يعد مؤشراً جدياً للحد من استعمال هذه المياه حيث أشارت (Nerbrand et al) 2010 أن هذه المناطق سجلت إصابات في ضغط الدم وتصلب الشرايين في عدة مناطق من العالم لذلك هذه الدراسة مهمة للغاية لمعرفة التلوث والذي أصبحت في الآونة الأخيرة محط أنظار العلماء لها بسبب التلوث الضار على صحة الإنسان .

المقترحات والتوصيات:-

- 1- أن تقوم مديرية ماء الناصرية باتخاذ الإجراءات كافة لجعل الماء الذي يصل الى المواطنين صالحاً للشرب وخالياً من العناصر السامة والعناية بمحطات مياه الشرب في أطراف المحافظة وجعلها مقاربة لمواصفات محطات مياه وسطها.
- 2- نحن نؤكد في هذه الدراسة على ضرورة متابعة تركيز العناصر الثقيلة السامة ليس فقط على الماء وإنما في الأغذية والعصائر والقيام بتوصيات معتمدة لأنها تتعلق بصحة الفرد وترشيد المواطنين باستمرار .
- 3- استخدام تقنية النانو لحل مشكلة تلوث المياه وهي تقنية آمنة ورخيصة الثمن وطبيعية وأصبحت تعمل بها بعض البلدان حالياً .

المصادر:- Reference

1- مصادر اللغة العربية

- ١- آمال أمين محمد عايدية . 2019. دراسة قدرة طحلب السارجسوم على ازالة التلوث باستخدام تقنية النانو. معهد خادم الشرفين . جامعة أم القرى . المجلد 171 . العدد 1.
- ٢- أنعام خلف عيسى ، ثامر ناصر داود. 2012. تقدير مستوى بعض العناصر الثقيلة في مياه الصرف الصحي المعالجة المعادة الى نهر ديالى من محطة الرستمية في بغداد . مجلة كلية التربية الأساسية. المجلد 21. العدد 75.
- ٣- البياتي ، فراس عباس فاضل . 2010. التلوث البيئي معوقا للتنمية ومهددا للسكان ، المجلة العراقية . جامعة الموصل . المجلد 2. العدد 3. 244 - 270.
- ٤- التركي، عصام محمد عبد المنعم . 2012. العناصر الثقيلة مصادرها وأضرارها على البيئة والانسان . جامعة القصيم . مركز الأبحاث الواعدة في مكافحة الحيوية والمعلومات الزراعية.
- ٥- الجدي، عفاف محمد . 2004. أخطار التلوث بالرصاص . مجلة البيئة . العدد 20 .

- ٦- الحمداني، مازن نزار فضل. 2015. دراسة نوعية مياه الشرب لبعض مشاريع تنقية المياه وشبكات نقل المياه ضمن مدينة الموصل. المجلة العراقية للعلوم. المجلد 56. العدد 3. صفحة 2573-2561.
- ٧- الحيدراوي، حازم عزيز ناجي. 2003. التلوث البكتيري لمراحل تنقية وتعقيم مياه الشرب لأربع محطات في محافظة النجف. رسالة ماجستير. كلية العلوم. جامعة الكوفة.
- ٨- الخفاجي، أياد كاظم الحسيني. 2016. الكشف عن حالة التلوث لتراب ومياه منطقة بحيرة ساوة باستخدام تقنيات الاستشعار عن بعد. رسالة ماجستير. جامعة المثنى. كلية الزراعة.
- ٩- الريمائي، عمر. 2008. مصادر المياه وأدائها وتلوثها في أساسيات علم البيئة دار وائل للطباعة والنشر. الأردن. 200-231.
- ١٠- سالم، أجلال عبد السلام. 2010. المعادن الثقيلة في الغذاء وخطورتها وكيفية الوقاية منها. الدار العربية للنشر والتوزيع. القاهرة. مصر.
- ١١- السعدي، حسين علي. 2006. أساسيات علم البيئة والتلوث. داراليازوري. عمان.
- ١٢- سلمان جاسم محمد. 2002. دراسة نسبة التلوث المحتمل في نهر الفرات بين سدة الهندية ومنطقة الكوفة الفرات. أطروحة دكتوراه. كلية العلوم. جامعة بابل.
- ١٣- ضياء، رياض عباس. 2016. تراكيز بعض العناصر الثقيلة في مياه نهر الفرات شرقي مدينة الرمادي. مجلة تكريت للعلوم الصرفة. المجلد 7. العدد 21.
- ١٤- الطيار، طه أحمد. 1988. تأثير سد الموصل على نوعية المياه وانعكاس ذلك على كفاءة محطات تصفية المياه في مدينة الموصل. رسالة ماجستير. قسم الهندسة المدنية. جامعة الموصل. نينوى. العراق.
- ١٥- عباس، ألاء عبد القادر. 2016. تقييم طرق استخلاص في العناصر الثقيلة ودلالات المخاطر الصحية لسكان المنطقة الجنوبية. جامعة سبها. ليبيا.
- ١٦- فرهود، أفاق طالب. 2012. دراسة تأثير مطروحات محطة الطاقة الحرارية في تراكيز بعض العناصر النزرة في مياه ورواسب نوعين من النباتات المائية في نهر الفرات قرب مركز مدينة الناصرية. رسالة ماجستير. كلية العلوم. جامعة ذي قار.

- ١٧- الكناني، باسم يوسف الخفاجي. 2015. تأثير مطروحات معمل النسيج في تراكيز بعض العناصر النزرة في مياه نهر الفرات عند مركز مدينة الناصرية. جنوب العراق. مجلة علوم ذي قار. المجلد 5. العدد 3.
- ١٨- محمود، حارث يعرب. 2010. تقدير الرصاص في بعض المأكولات والمشروبات الشعبية الشائعة في مدينة البصرة. مجلة ديالى. جامعة البصرة. كلية الطب البيطري.
- ١٩- الموصفات القياسية رقم 417. الجزء الأول. 2001. وزارة التخطيط، الجهاز المركزي للتقييس والسيطرة النوعية. العراق.
- ٢٠- نعيمش، ساهر عبد الرضا. 2008. تقييم نوعية المياه للري والتراب المتأثرة بالملوحة في أهوار ذي قار. مجلة علوم ذي قار. المجلد 1. العدد 1.

2- مصادر اللغة الانكليزية :-

- 21-Al-Khafaji, B.Y. 2005.Trace elements distribution in the Euphrates river near Al-Nassiriya city southern part of Iraq. J.of Karbala university(accepted to publisher).
- 22-Ali .H. Ghawi .2017.Using Natural Goagulaut To Remove Turbidity And Heavy Metal from Surface Engineering Technology and Scientific Innovation ISSN 2456-1851.Volume 2.
- 23-Mohmed.H.S.Ahmeda,Nagwa.H.S.2017.Introduction to nanotechnology; definition, terms, occurrence and applications in environment.University of Benghazi. PP12-26.Volume 2 .
- 24-Ibrahim M.F.2009.Mico- and nanobiotechnology for applied pharmacognosy . PhD thesis Nagoya -University. Japan. pp35-38.
- 25-Yadav.B,Kumar.R.2008.Structure,propertiesn and applications of fullerenes. International Journal of Nanotechnology and Applications, pp15- 24

- 26- Boehm. F.2006.Nanotechnology in environmental applications Report NAN039A, BCC Research, Wellesley
- 27-Leone M, Saleem. S, Mahmood .T and Hussin.G.2003.Heavy metal contents of vegetables Irrigated by sewage tube well water .Inter .Natio J of Agric -Technol.5(4) PP 533- 535.
- 28-Pradhan.S, S.S.Shukla and K.L.Dorris.2005.Removal of nickel from aqueous solution using crab shells.Journal of Hazardous Materials.125 (1-3)pp 201-204.
- 29 –Stavrianou.W,2007.The Western Australian Contaminated Sites Act The Applicability of Risk Assessment as abasis for the Assessment and Management of Site Contaminated .www.awu pp 1- 92.
- 30-Yahaya A, Adegbe A, A. and Emurotu J.E.2012.Assessment of Heavy Metal content in the Surface Water of Oke –Afa Canal Isolo Lagos, Nigeria.Archives of Applied Science Research, 4(6) pp.2322-2326 .
- 31-Vogel,L.a.1961.Atext book of quantitative inorganic analysis 3rd, Ed,p. 1216.
- 32- Harikumar P.S,Prajitha .K and Silpa.S.2010.Assessment of Heavy Metal contamination in the Sediments of a River Draining into a Ramsar Site in the Indian Sub Continent. Vol 1.Issue II.pp 157-169.
- 33-World Health Organization(WHO).2004 .Guidelines for drinking - Water quality.3rd ed. First addendum,Geneva,1:515.
- 34- Ghawi.A.H.2017.Using Natural Coagulant To Remove Turbidity And Heavy Metal From Surface Water Treatment plant In Iraq .International Journal of Engineering Tcchnology and Scientific Innovation. ISSN 1851-2456.Volume 2. Issue 1.pp 551-563.

35- Fumilayo .J, Peter.O,2016.Determination of Heavy Metals in Public Tap Water in Ibadan Metropolis, Nigeria Southwestern South western. American. Chemical Science Journal 15(4).