

دراسة إمكانية استخدام صخور النينفايت المحلية في تصفية مياه الشرب

منى فائق علي

قسم هندسة البيئة / كلية الهندسة / جامعة بغداد

(Received 9 November 2008; accepted 6 December 2009)

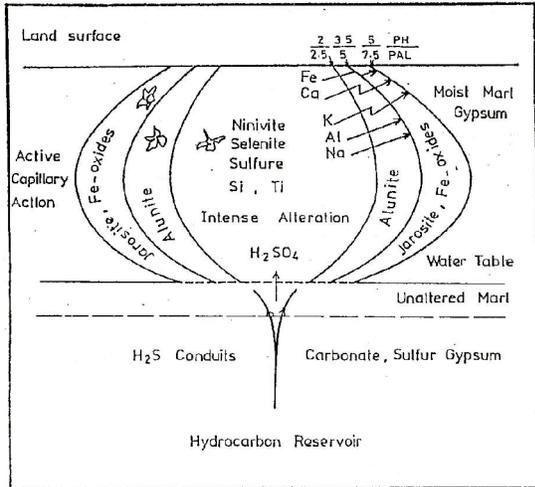
الخلاصة :

للتحقق من كفاءة صخرة النينفايت المحلية عند استخدامها كوسط ترشيح في تصفية مياه الشرب للمحطات العاملة داخل القطر حالياً لئلا تتعطل بها في تطوير واقع حال هذه المحطات وجعلها تواكب الزيادة الحاصلة في الكثافة للسكان في مواجهة زيادة التلوث بالملوثات العضوية التي تعانيها الأنهار في القطر (دجلة والفرات) والتي تعد المصادر الوحيدة لتغذية كافة محطات التصفية بالماء في القطر. كمرشحات ثانوية للبيئة لتحقيق من كفاءة الصخرة فقد تمت مقارنتها مع مواد أخرى تستخدم بنجاح عالمياً في هذا المجال، وهي الكربون المنشط وفحم الانتراسيت. وتمت المقارنة على أساس قابلية إزالة مستويات العكورة المختلفة كقابلة استخدام معدلات ترشيح عالية تفوق معدلاتها المستخدمة حالياً في محطات التصفية داخل القطر. دعت الحاجة في إجراء تجارب هذا القسم إلى بناء محطة بحثية بمقياس مختبري مشابهة لمحطات التصفية العاملة داخل القطر وتحتوي على كافة الوحدات التقليدية العاملة من أحواض تخثير وتليد وترسيب إضافة إلى منظومة الترشيح. تكونت منظومة الترشيح في الدراسة الحالية من أربعة أعمدة زجاجية (مرشخغل) بشكل متواز وفي إن واحد بحيث احتوى العمود الأول والثاني والثالث على ٢٠ سم من صخرة النينفايت والكربون المنشط وفحم الانتراسيت على التوالي وموضوعة فوق سطح من الرمل وبدأ فهي تعمل كمرشحات ثنائية الوسط بينما احتوى المرشح الرابع على الرمل فقط وبعمق ٦٠ سم ليعمل بذلك كمرشح أحادي الوسط يفرض الحصول على المقارنة المطلوبة فقد تم استخدام الحجم المؤثر نفسه لحبيبات المواد المستخدمة في الدراسة (٠.٨٢ ملم) وكذلك معامل الانتظام الذي بلغ ١.٠٦.

الكلمات المفتاحية: النينفايت - المرشحات الأحادية والثنائية، محطات الإزالة، الانتراسيت، الكربون، المنشط.

١. المقدمة

(Thio basillus Thio oxidans). ان التحلات الكبريتيدية الحامضية تؤثر في المعادن الطينية والكربونات لصخور المارل تحت ظروف واطئة من الدالة الحامضية pH (4.5-1.5) مما يؤدي الى حركة معظم العناصر وترسبها في الانطقة الخارجية وبقاء السليكا والتيتانيوم في الوسط.



الشكل (١) تركيبة صخرة النينفايت [5].

تم اكتشاف هذه الصخرة من قبل النقيب^(١) عام ١٩٨٧ خلال قيامه باعداد خارطة جيولوجية مفصلة لمنطقة جنوب محافظة نينوى. وفي بادئ الامر ساد الاعتقاد بانها احد الانواع الجديدة من صخرة البورسيلينايت المحلية (وهي صخرة موجودة في الصحراء الغربية ومنطقة الجزيرة غرب وجنوب العراق) [١٤]. ولكن بعد دراستها وتحليلها ومعرفة خواصها تم عدها صخرة رسوبية محلية يتم اكتشافها لأول مرة، وقد تمت تسميتها من قبل (جاسم والنقيب) [7, 2] باسم صخرة النينفايت (Ninivite) [7, 2]. يوضح الشكل (١) التركيبة التي تتكون منها صخرة النينفايت، اذ انه يمثل شكلاً شبيه ببيضوي تتمركز السليكا في وسطه، وتكون محاطة بانطقة يتركز فيها معدن الالونايت $KAl_2(SO_4)_2(OH)_6$ ومعدن الجاروسايت $KFe_3(SO_4)_2(OH)_6$ فضلا عن المعادن الحديدية وعلى التوالي باتجاه خارج الشكل. ان هذا الارتباط بين المعدنين والصخرة تكون نتيجة لعمليات تحلل ثانوية لصخور المارل Marl والصخور الاخرى المرافقة لها والتي تعزى الى تفاعل حامض الكبريتيك (التحللات الكبريتيدية الحامضية) تحت الظروف الاعتيادية من ضغط وحرارة P-(T) [5].

ان التفاعلات تحت سطح الارض تكون مصدرا لغاز كبريتيد الهيدروجين H_2S والذي يتأكسد بعدئذ الى حامض الكبريتيك فوق مستوى المياه الجوفية بفعل نوع خاص من البكتريا المسماة

ولكن دور الطبيعة لا ينبغي أن يغفل عن كبريتيد الهيدروجين وتأكسده الذي يحمض الكبريتيك وتأثيره في المعادن الطينية مسددة، فإنا البحوث جارية لاكتشاف منطقتي جديدة تحوي ترسبات صخرة النييفايت.

٢. المواد وطرائق العمل

بغية تحقيق الأهداف المنشودة من هذه الدراسة ومنها محاكاة الواقع، فقد تم بناء محطة بحثية بمقياس مختبري (Laboratory Scale Pilot Plant) تعمل باسلوب الجاذبية (على أساس ان جميع محطات تصفية الماء داخل القطر تعمل باسلوب الجاذبية) وقد زودت بوحدات المعاملة التقليدية نفسها والموجودة في محطات تصفية المياه كافة. ويوضح الشكل (٢) وحدات المحطة البحثية.

١-٢ اجزاء وحدات المحطة البحثية:

ان وحدات المحطة البحثية تم تصميمها اعتمادا على المعادلات والمحددات والمعايير التصميمية الموصوفة في المصادر المتوفرة [6, 8, 9, 10, 11].

أ- خزان الماء الخام الارضي:

تم استخدام ثلاثة خزانات كل منها بابعاد (١م×١م×١م) لغرض خزن الماء الخام الذي كان ينقل مباشرة من نهر دجلة بواسطة عجلة حوضية. وضعت هذه الخزانات على ارتفاع ٢٠سم من سطح الارض وجرى ربطها مباشرة بمضخة ماء لنقل الماء من كل خزان عند اجراء اية دورة تشغيل الى خزان الماء الخام المجهز للمحطة.

ب - خزان الماء الخام المجهز للمحطة البحثية:

ان الخزان مصنوع من مادة بلاستيكية وبسعة ١٢٠ لتر ووضع على ارتفاع ٢٣٠ سم من سطح الارض لغرض تجهيز الماء الخام الى حوض التخثير (حوض المزج السريع) بواسطة الجاذبية.

جرى تزويد الخزان بطواف ماء للحفاظ على ارتفاع ثابت للماء فيه. ويتم التخلص من التصريف الزائد (Over flow) عن طريق صمام (Valve) متصل بالخزان من مستوى الطواف ، يقوم بارجاع الماء الفائض الى الخزان الارضي للماء الخام.

ج- حوض التخثير (حوض المزج السريع):

تم تصنيع هذا الحوض من الزجاج وابعاد (١٠.٥ سم×١٠.٥ سم) وبفترة مكوث هيدروليكية مقدارها دقيقة واحدة.

الغرض الرئيس من استخدام هذا الحوض هو اضافة المادة المخترة الكيماوية (كبريتات الامنيوم) بواسطة سحاحة مجهزة لهذا الغرض وذلك لجعل المواد المسببة للعكورة (المواد الرملية العالقة والغروية) غير مستقرة ومشتتة. ويتم تجهيز هذا الحوض بالماء الخام مباشرة من خزان الماء الخام المجهز للمحطة.

يكون هذا الحوض مزود بألة مزج سريع تتكون من محرك (Stirrer) متصل بستة مجاذيف (Paddles) وتدور بسرعة ٢٠٠ دورة في الدقيقة، يمكن السيطرة على سرعة الالة المازجة بواسطة منظم سرعة (Regulator) يستخدم لهذا الغرض.

د- حوض التلييد (حوض المزج البطيء):

تم تصنيع هذا الحوض من الزجاج وابعاد (٥٠سم×٣٠سم×٢٢سم) وبفترة مكوث هيدروليكية مقدارها ٣٠ دقيقة. والغرض الرئيسي من استخدام هذا الحوض هو اعطاء فرصة للمواد المسببة للعكورة غير المستقرة والمشتتة والتي تكونت في حوض التخثير ان تتليد وتتراكم مع بعضها لتكوين مواد اكبر واقل ، وعليه فان الماء كان ينتقل مباشرة (بفعل الجاذبية) من حوض التخثير الى حوض التلييد.

يكون حوض التلييد مجهزا بالتي مزج بطيء وعلى التوالي وتتكون كل واحدة منهما من محرك متصل باربعة مجاذيف، تدور الاولى بسرعة ٦٠ دورة/دقيقة وتدور الثانية بسرعة ٤٠ دورة/دقيقة ، وتتم السيطرة على سرعتها بواسطة منظمي سرعة (Regulators) وحوض التلييد هذا مرتبط بحوضي ترسيب وبشكل مباشر.

هـ - حوضا الترسيب:

تم تصنيع كل حوض من الزجاج وابعاد (٥٤سم×٣٤سم×٢٨سم) وبفترة مكوث هيدروليكية مقدارها ١٢٠ دقيقة.

والغرض الرئيس من استخدام هذين الحوضين هو ترسيب المواد المتليدة والمتكونة في حوض التلييد وعليه فان الماء كان ينتقل من حوض التلييد الى حوض الترسيب مباشرة.

ان كل حوض ترسيب مزود بحاجز (baffle) في مقدمته لتوزيع الجريان بانتظام على المقطع العرضي الداخلي للحوض. وكل حوض مزود في نهايته بثلاثة صمامات، اثنين يستخدمان لتسليط الماء على اعمدة الترشيح ويستخدم الثالث لاخت النماذج والتخلص من التصريف الزائد (Over flow) عند تشغيل المحطة البحثية بتصريف اقل مما هو مصمم عليه.

و- أعمدة الترشيح:

تم استخدام اربعة اعمدة ترشيح مصممة لتعمل بشكل متواز وفي أن واحد، ويوضح الشكل (٣) الابعاد التصميمية لهذه الاعمدة. يتألف كل عمود من انبوب اسطواني بقطر ٥٣ ملم وارتفاع ٩٥٠ ملم مصنوع من الزجاج ومزود في اسفله بصمام لتصريف الماء المعالج وتنظيم الجريان ولإجراء عملية الغسل لمادة وسط الترشيح عند انتهاء أي دورة تشغيل.

ان الماء الخارج من كل صمام في حوض الترسيب يسيل على عمود الترشيح من الاعلى، وعلى بعد ٥ سم من النهاية العليا للعمود يوجد صمام لتصريف الماء خلال عملية الغسل.

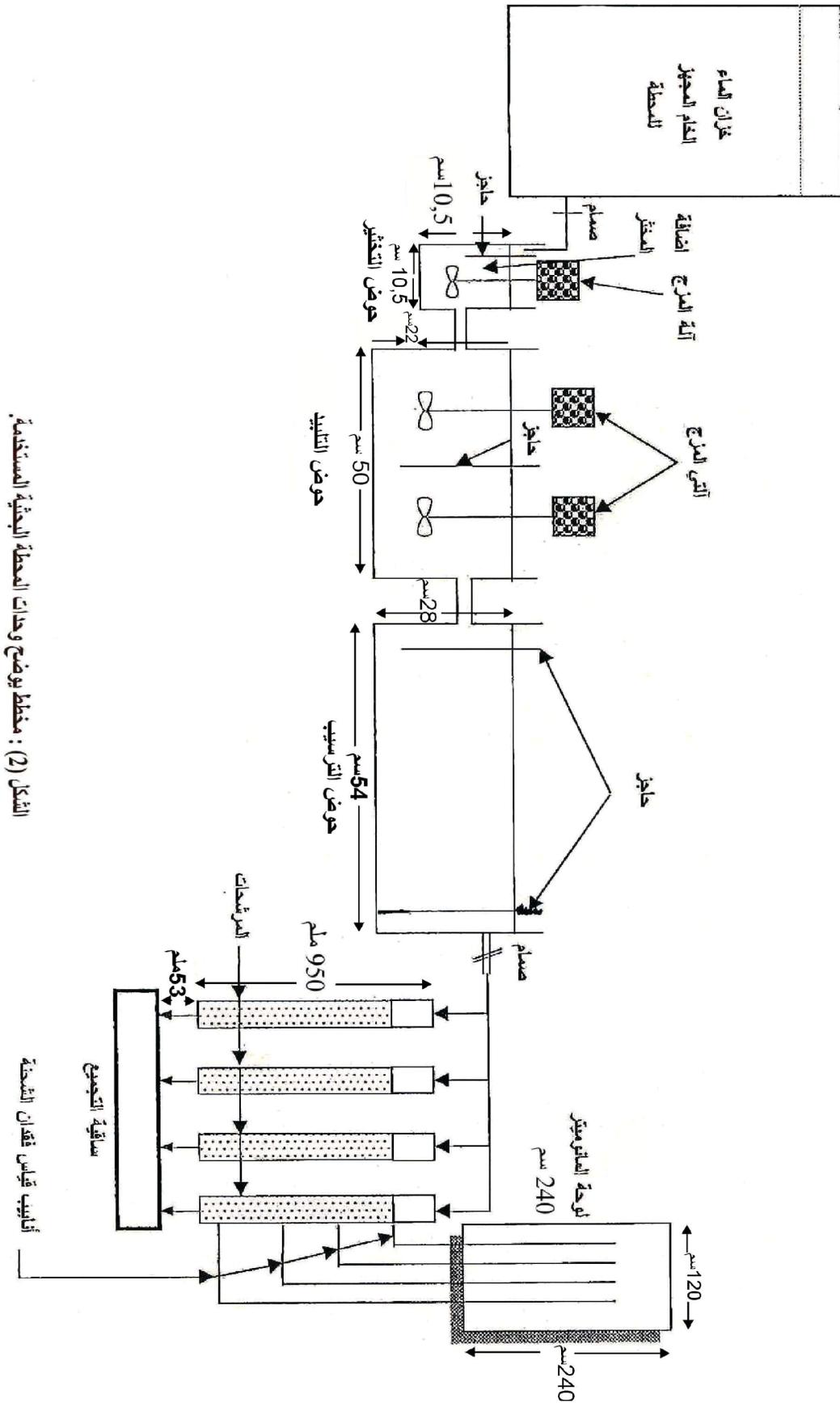
تم تزويد كل عمود بصمامات على اعماق ٣٠ سم، ٥٠ سم، ٧٠ سم، ٩٠ سم من النهاية العليا للعمود. وتم ربطها ببيزومتريات مثبتة على لوحة خشبية لقياس مستوى الماء على ارتفاعات مختلفة في العمود لتحديد فقدان الشحنة خلال دورة التشغيل. وقد تم اختيار مادة وسط الترشيح داخل العمود الواحد بارتفاع ٦٠ سم وذلك لكفاءة هذا العمق في المرشحات الثنائية والأحادية.

- العمود الاول: يتكون من (١٠٠)م من صخرة النييفايت فوق (٤٠) سم من مادة الرمل.

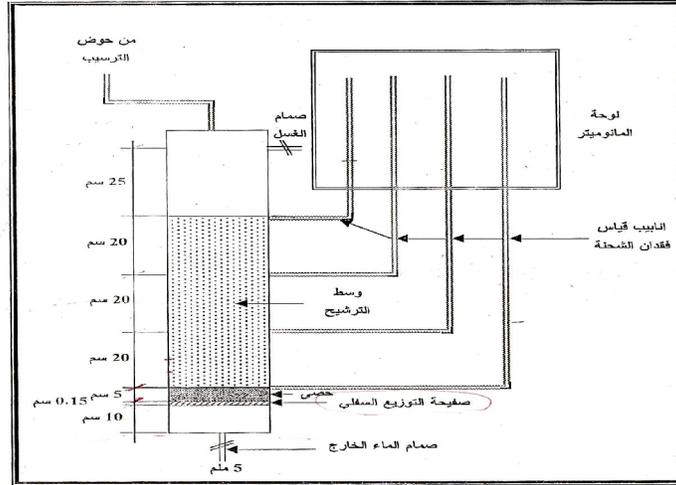
- العمود الثاني: يتكون من (١٠)م من الكربون المنشط فوق (٤٠) سم من مادة الرمل.

- العمود الثالث: يتكون من (١٠)م من فحم الانتراسيت فوق (٤٠) سم من مادة الرمل.

- العمود الرابع: يتكون من (٦٠) سم من مادة الرمل.



الشكل (2) : مخطط يوضح وحدات المحطة البحتية المستخدمة.



!!!!!!!! !!OSf !!OE!!!!!! f! !!OEde! OED!%! !CE

ز- لوحة المانوميتر

وهي لوحة خشبية بأبعاد (٢٤٠سم×٢٠سم) مثبتة على الجدار الى الخلف من المرشحات وتحتوي على ١٦ انبوباً زجاجياً (بيزومتراً) وذلك لقياس ضغط الماء في العمود (المرشح) ، لتحديد فقدان الشحنة خلال دورة التشغيل.

بينما يلاحظ في دورة التشغيل رقم (١٦) ان متوسط مستوى العكورة الاولى كانت في اقل مستوى لها ٣.٢ وحدة بحيث كانت المياه المعالجة ذات متوسط مستوى عكورة ٠.٤٩ وحدة بالنسبة للمرشح (١) و ٠.٥١ وحدة بالنسبة للمرشح (٢) و ٠.٥٥ وحدة بالنسبة للمرشح (٣) و ٠.٦٣ وحدة بالنسبة للمرشح (٤) أي بكفاءة ازالة (84.7% , 84.16% , 82.86% , 80.36%) لكل مرشح على التوالي.

٣. النتائج والمناقشة

٣-١ ازالة مستويات العكورة

تم في هذه الدراسة تشغيل المحطة البحثية بمستويات عكورة طبيعية، وجرى تحديد جرعة الشب الواجب اضافتها بوساطة فحص الجرة الى حوض التخثير (حوض المزج السريع) لكل دورة تشغيل لتقليل مستويات العكورة، وتثبيت مستواها تقريبا قبل تسليط المياه الخارجة من حوضي الترسيب الى المرشحات الاربعية في آن واحد، لتعمل بشكل متواز. ومن ثم دراسة ازالة مستويات العكورة المختلفة في كل مرشح.

٣-٢ ازالة مستويات العكورة الطبيعية

يلخص الجدول (١) متوسط مستويات العكورة الاولى الداخلة الى كل مرشح، ومتوسط مستوياتها الناتجة في المياه المعالجة في تلك المرشحات عند نهاية دورة التشغيل لمرشح الرمل ولمعدلات الترشيح المختلفة المستخدمة في الدراسة. حيث يلاحظ في دورة التشغيل رقم (١) ان متوسط مستوى العكورة الطبيعية الاولى في اعلى مستوى لها ٩.٩ وحدة، بحيث كانت المياه المعالجة ذات متوسط مستوى عكورة ٠.٨٦ وحدة بالنسبة للمرشح (١) و ٠.٨٧ وحدة بالنسبة للمرشح (٢) و ٠.٩٣ وحدة بالنسبة للمرشح (٣) و ١.١١ وحدة بالنسبة للمرشح (٤) أي بكفاءة ازالة (88.8% , 91.2% , 91.3% , 90.6%) .

ويتضح من البيانات المستحصلة من هذا الجدول ان قيم مستويات العكورة الناتجة في المياه المعالجة لم تتجاوز (١) وحدة عكورة في المرشحات (١)، (٢)، (٣) ولجميع دورات التشغيل. في حين ظهر بعض التجاوز الطفيف عن القيمة المذكورة في المرشح (٤). وهذا يؤكد الحقائق التي سبق ذكرها عن مساوئ هذا المرشح الرملي الاحادي مقارنة بآداء المرشحات ثنائية الوسط. وعموماً فان متوسط مستويات العكورة الناتجة للمياه المعالجة تحت الظروف المختلفة من مستويات العكورة الاولى واختلاف معدلات الترشيح، لم تتجاوز مواصفات منظمة الصحة العالمية والمواصفات الوطنية العراقية والبالغة ٥ وحدة او اقل، وهذا يدل على ان المرشحات قد انتجت مياه بنوعية جيدة ومرغوب فيها.

ويتبين من الجدول (٢) بان المرشحات جميعها قد حققت كفاءة ازالة عالية ولمستويات العكورة الطبيعية الاولى المختلفة حيث لم تقل كفاءة الازالة للمرشح (١) عن ٨٤.٦٩% ، والمرشح (٢) عن ٨٤.٠٦% ، والمرشح (٣) عن ٨٢.٨١% ، والمرشح (٤) عن ٨٠.٣١% ولجميع دورات التشغيل التي تم اجراؤها.

ويتبين بشكل واضح ان مرشح (الرمل+النيثفايت) كان الاكفاً مقارنة بمرشحات (الرمل + فحم الانتراسيت، الرمل) في ازالة مستويات العكورة الاولى ولمستوياتها الطبيعية المختلفة مع التقارب الواضح في كفاءة ازالة مرشح (الرمل+ الكاربون المنشط) من مرشح (الرمل + النيثفايت).

تبين الاشكال من (٤) الى (٦) تغاير مستويات العكورة الناتجة في المياه المعالجة من المرشحات مع الوقت لبعض دورات التشغيل علماً ان عملية التشغيل هي الفترة بين عملية غسل واخرى .

!!*%!! !OE !! !

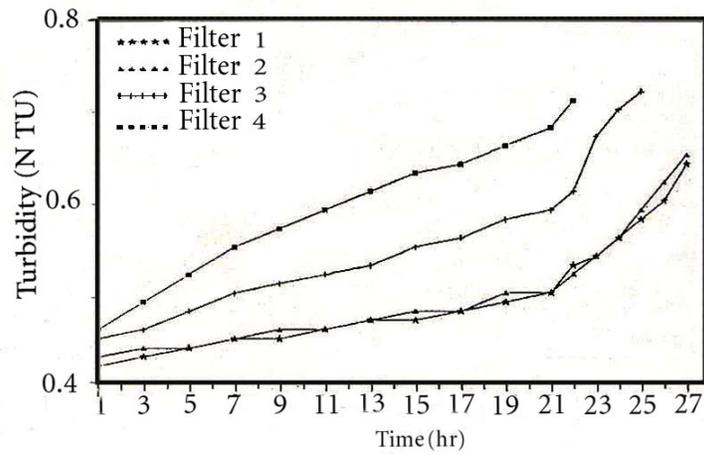
!!! !!!!!!! !de!OEge!OE!!!! !deOE!r!! !OE! !!!!!OE! !!!!! !!!!!

متوسط مستوى العكورة الطبيعية الناتجة من المرشحات (وحدة)				العكورة الاولية (وحدة عكورة)	معدل الترشيح م/ساعة	دورة التشغيل
الرمل	الرمل+ فحم الانثراسيت	الرمل+ الكاربون المنشط	الرمل + صخرة النييفايث			
١.١١	٠.٩٣	٠.٨٧	٠.٨٦	٩.٩	٤.٩	١
٠.٩١	٠.٨٢	٠.٧٦	٠.٧٥	٥.٨		٢
١.١٠	٠.٩٣	٠.٨٨	٠.٨٦	٩.٨		٣
٠.٩١	٠.٨٣	٠.٧٥	٠.٧٣	٥.٦		٤
٠.٥٩	٠.٥٣	٠.٤٧	٠.٤٧	٣.٦		١٣
٠.٦٠	٠.٥٢	٠.٤٦	٠.٤٦	٣.٣		١٤
١.١٣	٠.٩٤	٠.٨٩	٠.٨٧	٩.٨	٧.٣	٥
٠.٩٤	٠.٨٤	٠.٧٦	٠.٧٤	٥.٦		٦
١.١٤	٠.٩٥	٠.٨٨	٠.٨٧	٩.٨		٧
٠.٩٥	٠.٨٣	٠.٧٧	٠.٧٥	٥.٥		٨
٠.٦٢	٠.٥٥	٠.٥٠	٠.٤٨	٣.٥		١٥
٠.٦٣	٠.٥٥	٠.٥١	٠.٤٩	٣.٢		١٦
١.٢٥	٠.٩٧	٠.٩٤	٠.٩٢	٩.٩	٩.٨	٩
٠.٩٨	٠.٨٥	٠.٧٧	٠.٧٦	٥.٧		١٠
١.٢٤	٠.٩٧	٠.٩٤	٠.٩٣	٩.٨		١١
٠.٩٩	٠.٨٥	٠.٧٧	٠.٧٦	٥.٥		١٢
٠.٦٨	٠.٥٥	٠.٥٢	٠.٥١	٣.٦		١٧
٠.٦٦	٠.٥٦	٠.٥٢	٠.٥٠	٣.٥		١٨

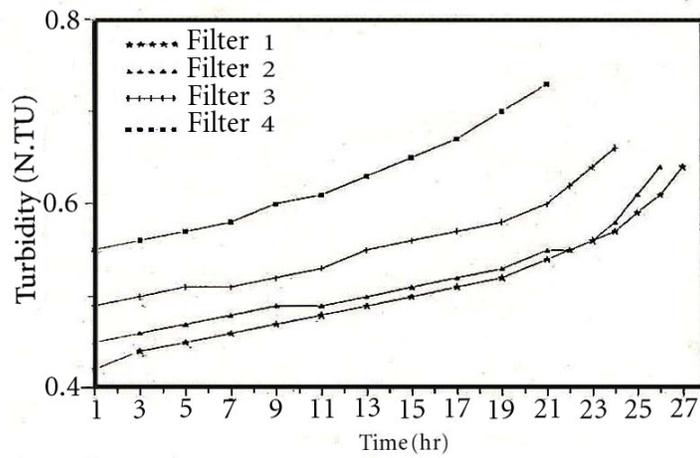
!!*%!! !OE

!!! !!!!!!! Z!!!! !deOE!r!! !OE! !!!!!OE! !!!!! !!!!!

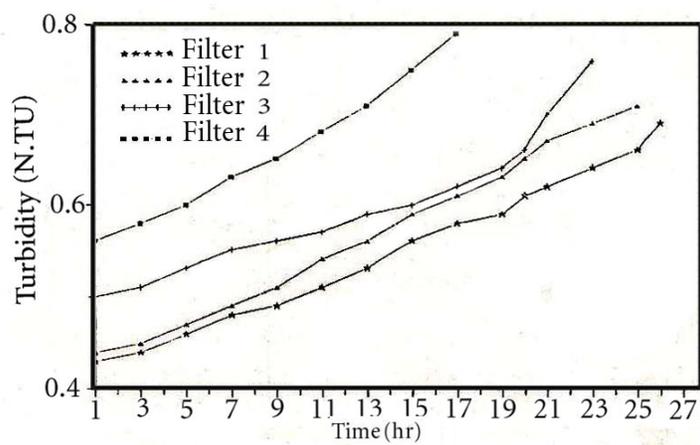
كفاءة ازالة العكورة الطبيعية الناتجة من المرشحات (%)				العكورة الاولية (وحدة عكورة)	معدل الترشيح م/ساعة	دورة التشغيل
الرمل	الرمل+ فحم الانثراسيت	الرمل+ الكاربون المنشط	الرمل + النييفايث			
٨٨.٧٩	٩٠.٦١	٩١.٢١	٩١.٣١	٩.٩	٤.٩	١
٨٤.٣١	٨٥.٨٦	٨٦.٩٠	٨٧.٠٧	٥.٨		٢
٨٨.٧٨	٩٠.٥١	٩١.٠٢	٩١.٢٢	٩.٨		٣
٨٣.٧٥	٨٥.١٨	٨٦.٦١	٨٦.٩٦	٥.٦		٤
٨٣.٦١	٨٥.٢٨	٨٦.٩٤	٨٦.٩٤	٣.٦		١٣
٨١.٨٢	٨٤.٢٤	٨٦.٠٦	٨٦.٠٦	٣.٣		١٤
٨٨.٤٧	٩٠.٤١	٩٠.٩٢	٩١.١٢	٩.٨	٧.٣	٥
٨٣.٢١	٨٥.٠٠	٨٦.٤٣	٨٦.٧٩	٥.٦		٦
٨٨.٣٧	٩٠.٣١	٩١.٠٢	٩١.١٢	٩.٨		٧
٨٢.٧٣	٨٤.٩١	٨٦.٠٠	٨٦.٣٦	٥.٥		٨
٨٢.٢٩	٨٤.٢٩	٨٥.٧١	٨٦.٢٩	٣.٥		١٥
٨٠.٣١	٨٢.٨١	٨٤.٠٦	٨٤.٦٩	٣.٢		١٦
٨٧.٣٧	٩٠.٢٠	٩٠.٥١	٩٠.٧١	٩.٩	٩.٨	٩
٨٢.٨١	٨٥.٠٩	٨٦.٤٩	٨٦.٦٧	٥.٧		١٠
٨٧.٣٥	٩٠.١٠	٩٠.٤١	٩٠.٥١	٩.٨		١١
٨٢.٠٠	٨٤.٥٥	٨٦.٠٠	٨٦.١٨	٥.٥		١٢
٨١.١١	٨٤.٧٢	٨٥.٥٦	٨٥.٨٣	٣.٦		١٧
٨١.١٤	٨٤.٠	٨٥.١٤	٨٥.٧١	٣.٥		١٨



!!!

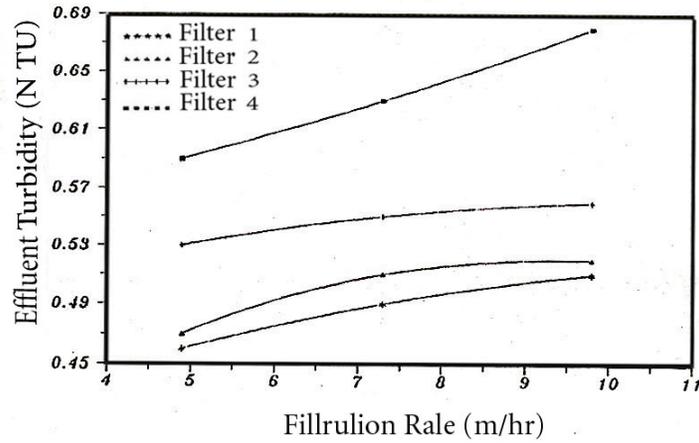


!!!! !

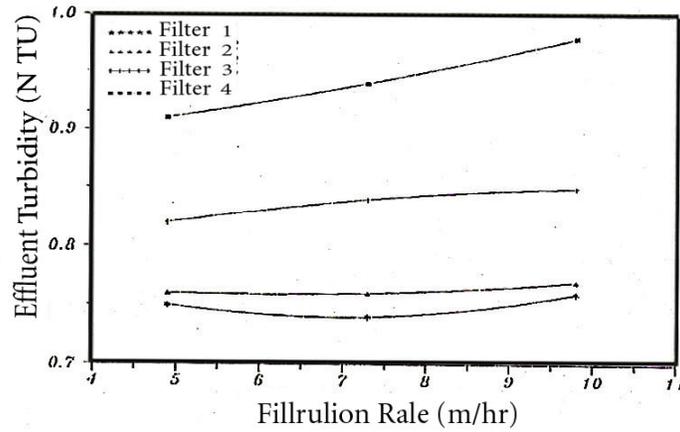


!!!! !

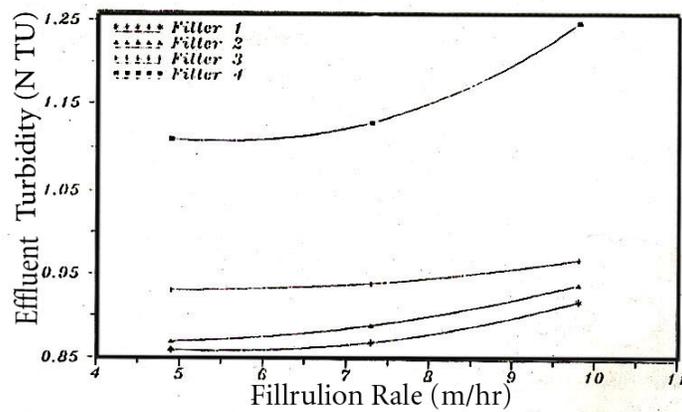
!!!! !



!!!



!!!! !



!!!! !

!! ° !!OE! œ° ! !!OE!OE!! OEfj! !OE!fj! !OE!!!!OE œ° !!!!!!! !! de!!!!!!OEfjOEfj!!!!!! !šfj!!!!OE%!!!!!!œ°!!fj!!!!!!Ô!%!! OE
!!!!!!!!!!š!ÖÖ!!!!•!!!!!!!!!!š!ÖÖ!!!!•!!!!!!!!!!š!Đ!Ó!!!!!! !de!

- of the New Rock Type (Ninivite)", Proc. Of the 26th annual U.K./9-13 Sep. 1990.
- [3] Al-Rawi, S.M. (1987). "Turbidity Removal of Drinking Water by Dual Media Filtration", M.Sc. Thesis, University of Mosul.
- [4] Amirtharajah, A., (1988). "Some Theoretical and Conceptual Views of Filtration", J. AWWA, 80:12.
- [5] Aswad, K.J.; Amin M.A. and Al-Naqib, S.Q. (1995). "Marl-112S Interaction Under Sufacial Oxidizing Conditions" Dirasat, 22B:6.
- [6] Casey, T.J. (1997). "Unit Treatment Processes In Water and Waste Water Engineering" John Wiley and Sons.
- [7] Jassim, S.Z. and Al-Naqib, S.Q. (1989) "Ninivite: A New Form of Porcelainite and the Associated Alunite and Jarosite Minerals. A suite Related to Sulphuric Acid Seepages South of Mosul, Northern Ira. Journal of Geological Soc. Of Iraq, 22,1.
- [8] Metcalf and Eddy, Inc. (1991). "Wastewater Engineering: Treatment, Disposal and Reuse", 3rd ed., Mc-Graw Hill, Inc., New York, USA.
- [9] Schulz, C.R and Okun, D.A. (1984). "Surface Water Treatment for Communities in Developing Countries", John Wiley and Sons, Inc. USA.
- [10] Steel, E.W. and McGhee, T.J. (1985). "Water Supply and Sewage", 5th edition. McGraw Hill Co., New York.
- [11] Tchobanoglous, G. and Schroeder, E.D. (1985). "Water Quality: Characteristics Modeling and Modification", Addison Wesley Publishing Co.
- [12] Thomas, W. J. and Crittenden, B. (1998). "Adsorption Technology and Design", Reed Educational and Professional Publishing Ltd.
- [13] آل جندول... م... روان (١٩٩٩) البتخليص...ات المعدني...ة والجيوكيميائي...ة ل...تحليلات الكبريتات...ة الحامض...ية لتك...وين الفتح... (بوسدين الاوسط جنوب مدينة الموصل/شمال العراق)، رسالة ماجستير، كلية العلوم، جامعة الموصل.
- [14] محمد، ابراهيم قاسم (١٩٩٣) ملغذنية وصخرية وبيئات ترسد...يب الصد...خور الطين...ة والسيلس...ية في غ...رب الع...راق، دكت...ورياه، كاي...ة الع...وم، جامع...ة بغ...داد

وبمعنى اخر فان زيادة معدل الترشيح من ٤.٩ الى (٧.٣) م/ساعة لم تؤثر على نوعية المياه المعالجة بصورة واضحة بالنسبة للمرشحات جميعها. ولكن عند زيادة معدل الترشيح الى ٩.٨ م/ساعة يلاحظ تأثر قليل بالنسبة للمرشحات الثنائية (١) ، (٢) ، (٣) ولكن هذا التأثير اوضح بالنسبة للمرشح الاحادي (الرملي) حيث تردت نوعية المياه المعالجة نسبيا مقارنة ببقية المرشحات. ويمكن متابعة هذا التغير بشكل اكثر دقة في الشكل (٧) بالنسبة للمرشحات جميعها حيث يلاحظ ان ميل ترددي النوعية المنتجة كان اكثر في المرشح الاحادي (الرملي) مقارنة بالمرشحات الثنائية. وهذا الامر له اهميته اذ يمكن استخدام معدلات ترشيح اعلى مما هو مستخدم حاليا في محطات التنقية العاملة داخل القطر وبدون تأثر واضح لنوعية المياه المنتجة.

٤. الاستنتاجات

في ضوء البيانات المستحصلة من التجارب العملية للمرشحات الاربعة يمكن ادراج الاستنتاجات الآتية:

١- حقق مرشح (الرملي+النيفايت) نتائج جيدة من حيث قابليته على ازالة مستويات العكورة المختلفة، ويليه بعد ذلك او يوازيه احيانا في الكفاءة مرشح (الرملي+الكربون المنشط) فمثلا حقق المرشح (١) ازالة في العكورة مقدارها ٩١.٣١% عند مستوى عكورة ٩.٩ وحدة معدل ترشيح ٤.٩ م/ساعة ، في حين امكن تحقيق ازالة مقدارها ٩١.٢١% في المرشح (٢) عند الظروف نفسها.

٢- امكانية استخدام معدلات ترشيح اعلى مما هو مستخدم حاليا في محطات التنقية داخل (المرشحات الاحادية) ، ولحد معدل ترشيح ٧.٣ متر/ساعة. ويمكن استخدام معدلات ترشيح اعلى تصل الى ٩.٨ متر/ساعة في حالة تغيير المرشحات الحالية الى مرشحات ثنائية، هذه المعدلات تتجاوز المعدلات السائدة حاليا في محطات تنقية المياه بمدى يتراوح من (١-٢) مرة على اقل الاحتمالات مما ينعكس على زيادة كميات المياه المنتجة.

٥. المصادر

- [1] Al-Ani, F.H., (1998). "An Investigation into the Use of Locally Produced Granular Activated Carbon In Treatment of Water Supplies", Ph.D. Thesis, University of Technology.
- [2] Al-Naqib, S.Q. and Al-Dabbagh T.H. (1993). "Some Physical and Geotechnical Properties

The Study of Ability of Local Ninivite Rocks in Purification of Drinking Water

Muna Faiq Ali

Department of Environmental Engineering/ College of Engineering/ University of Baghdad

Abstract

This study is conducted to verify the efficiency of local Ninivite rock when used in the treatment of drinking water in plants operating currently in the country in order to develop the situation of these stations to cope with the increase in population. Also, this will limit the pollution which are increasing in the country's rivers. (Euphrates and Tigris). These rivers are the sources to feed all water treatment plants in the country. The idea is to develop or modify these stations by replacing part of top layer of sand filters used in these stations with Ninivite rock to operate as filters composed of two medium. The efficiency of this rock is compared with other materials used successfully worldwide in this area, such as activated carbon and anthracite. The comparison is made on the basis of percentage of the removal of turbidity levels, and on the possibility using high filtration rates that exceed the rates currently used in the treatment plants inside the country. A pilot plant in the laboratory scale was built to simulate the treatment plants within the country. It contains all the operating units of traditional basins. These basins are coagulation, flocculation, sedimentation and filtration tanks. Filtration unit, in the present study, is formed of the four glass columns (filters), which worked in parallel and on same time. The 20 cm of Ninivite rock activated carbon, anthracite is placed in first, second, third column respectively, the layer is placed above 40 cm of sand layer, and consequently it worked a filter with two mediums. The fourth column contained only sand for a depth of 60 cm to work as filter with single medium. The same size grains of material used in the present study (0.82 mm) and uniformity coefficient which is equal to 106.
