

# تعزيز قدرة الامتزاز للطين المحلي المنشط لإزالة النفايات السائلة العضوية في المياه المستعملة الحضرية : الوادي - الجزائر

Poster ID :

21

أحلام بن هنية , نورالهدى باباعمي  
د. زيبيدي عمار و د. حصاد العربي

E- mail : [elhodanour52@gmail.com](mailto:elhodanour52@gmail.com), [ahlabenah@gmail.com](mailto:ahlabenah@gmail.com)



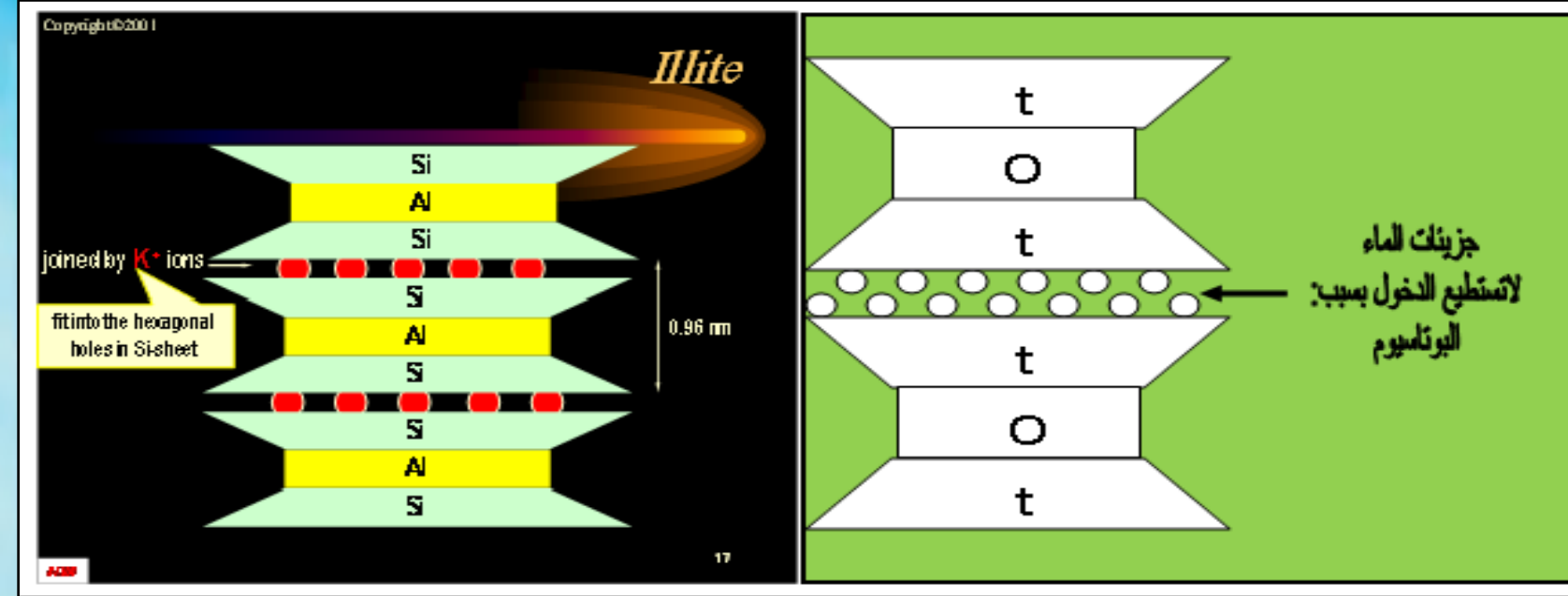
بعد المعالجة تترك الماء يركد من 1 سا الى 2 سا ثم نقيسه خصائصه بالأجهزة الموضحة في الصورة المقابلة

## النتائج :

### جدول 1- التركيب الكيميائي للطين الإيليت

النسب الرئيسية للاكاسيد	اطيان الإيليت
SiO <sub>2</sub>	43,95 - 54,09
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0,78 - 7,90
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	21,12 - 23,30
TiO <sub>2</sub>	0,62 - 1,02
CaO	0,17 - 0,84
MgO	1,50 - 3,60
Na <sub>2</sub> O	0,14 - 0,32
K <sub>2</sub> O	5,90 - 7,98
FeO	1,19 - 3,42

### الشكل 1- البناء البلوري لطين الإيليت



### جدول 2- معايير التلوث المتوسطة لمياه الصرف الصحي لمدينة ورقلة

مجال التغير	الوحدة	الخواص
500	(mg/l)	الطلب الكيميائي للأكسجين (DCO)
190 - 80	(mg/l)	الطلب البيو كيميائي للأكسجين (DBO)
246 - 60,8	(mg/l)	المواد العالقة (MES)
36 - 35.1	(ms/cm)	النفاذية الكهربائية (X)
7,63 - 7,4	/	الاس الهيدروجيني (pH)
20,4 - 19,7	(C°)	درجة الحرارة (T)
261 - 82,2	(NTU)	العكارة

### الجدول 4- بين خصائص المياه المعالجة بالطين المنشط بحمض كلور الماء

التركيز	المياه	الخواص
1,342 N	500	DCO (mg/l)
1,006 N	190	DBO <sub>5</sub> (mg/l)
0,671 N	60,8	MES (mg/l)
0,335 N	36	X(ms/cm)
0,134 N	7,63	pH
المياه الخام	20,4	T (C°)
	82,2	العكارة (NTU)

### الجدول 3- خصائص المياه المعالجة بالطين المنشط بحمض الكبريت

التركيز	المياه	الخواص
1 N	500	DCO (mg/l)
0,75 N	190	DBO <sub>5</sub> (mg/l)
0,5 N	60,8	MES (mg/l)
0,25 N	36	X(ms/cm)
0,1 N	7,63	pH
المياه الخام	20,4	T (C°)
	82,2	العكارة (NTU)

**الملخص:**  
تهدف الدراسة الحالية الى معالجة مياه الصرف الصحي في ورقلة وذلك بتعزيز قدرة الطين المحلي لولاية الوادي المنشط كيميائيا بواسطة حمض الكبريت وحمض كلور الماء، و التحفيز الحراري قصد ازالة الملوثات العضوية، ثم التعرف على كفاءة ازالة بمتابعة التغير الحاصل في: الطلب الكيميائي للأكسجين(DCO)، الطلب البيوكيميائي للأكسجين (DBO<sub>5</sub>)، المواد العالقة (MES) التوصيل الكهربائي (EC)، العكارة (Turb)، الاس الهيدروجيني (pH) و درجة الحرارة (T).  
حققت المعالجة كفاءة ازالة عالية عند التركيز المثالي (0.75N) بنسب (78,6%، 87,50%، 93,33% و 69,81% لكل من (DCO)، (DBO<sub>5</sub>)، (MES) والعكارة على التوالي. اما بالنسبة للطين المنشط بحمض كلور الماء فكانت احسن نتيجة عند التركيز 1,342N بنسب (69%، 71,05%، 57,89% و 71,72% لكل من (DCO)، (MES) (DBO<sub>5</sub>) والعكارة اما بالنسبة لنتائج التنشيط الحراري لم تكتمل بعد ولكن نتظر أن تحقق نتائج جيدة.  
الكلمات الدالة: المعادن الطينية، التنشيط الحراري الحمضي، مياه الصرف الصحي، الإزالة، الفضلات العضوية، الوادي

### Abstract:

The objective of the present work is to treat the wastewater by enhancing adsorption capacity of local clay by thermo-chemical activation for the removal of organic pollutants. The efficiency had been calculated by the following characteristics: Chemical Oxygen Demand (COD), Biochemical Oxygen Demand (BOD<sub>5</sub>), suspended solids (SS), Electrical conductivity (Ec), Turbidity, (pH), and temperature (T).  
Sulfuric acid activated clay achieved high removal efficiency at the ideal 0.75N concentration with 78.7%, 87.50%, 93.33% and 69.81% for COD, BOD<sub>5</sub>, SS and turbidity respectively. As for hydrochloric acid, the best result was the concentration of 1.342 N with 69%, 71.05%, 57.89 % and 71.72% for COD, SS, BOD<sub>5</sub> and Turbidity. The results of the thermal activation are not yet complete but waiting for good results.

**Keywords:** Clay minerals, Acidic thermal activation, Wastewater, Removal, Organic effluents, El-Qued

## المقدمة :

يعد التلوث أحد سمات العالم المعاصر حتى أصبح مظهراً نشاهده يوماً في حياتنا بعض النظر عن أماكن تواجده. و من أنواع التلوث التي أصبحت مقلقة: تلوث هواء المدن، و التربة، و المياه.. و الجدير بالذكر ان مشكلة تلوث المياه قد تفاقمت في السنوات الأخيرة نظراً لتزايد حاجيات الانسان والتي ينتج عنها نفايات سائلة يتوجب معالجتها قبل طرحها في البيئة .  
أجريت دراسات وبحوث عالمية مفصلة حول إزالة الملوثات العضوية من مياه الصرف [1] بطرق عديدة كالترسيب الكيميائي والتناضح العكسي، التبادل الأيوني والمعالجة الكهروكيميائية وتقنيات الأغشية والامتزاز...الخ.

وبينت نتائج هذه الدراسات عدم جدوى الترسيب الكيميائي والمعالجة الكهروكيميائية في حال التراكيز المرتفعة في المحلول المائي، فضلا عن إنتاج كمية كبيرة من النفايات والتي تكون معالجتها أكثر صعوبة، بينما دلت النتائج أن طرائق التبادل الأيوني والأغشية الرقيقة مكلفة جدا وبالخاص عندما يراد معالجة كميات كبيرة من المياه. ولهذا سعى الباحثون الى إيجاد طرق بديلة من خلال الامتزاز باستخدام الطين.

يعتبر الامتزاز عملية فعالة ومعروفة، وقد تم استكشافها على نطاق واسع كأسلوب بديل مقارنة مع طرق إزالة النفايات الأخرى بسبب انخفاض التكلفة وبساطة التصميم وسهولة التشغيل علاوة على ذلك، فإن الامتزاز لا ينتج عنه إنتاج أي مواد ضارة. مع ذلك، فإن استخدامه على نطاق واسع في معالجة مياه الصرف الصحي يتم تقييده أحيانا بسبب ارتفاع كلفته [2].  
حيث تهدف دراستنا إلى دراسة كفاءة طين منطقة الوادي في إزالة الملوثات العضوية من مياه الصرف الصحي لمدينة ورقلة بعد تنشيطه كيميائيا وحراريا، وتحديد الشروط المثلى من خلال متابعة تغير تراكيز حمض H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> و HCl وكذا تأثير التنشيط الحراري ، تتبع الخصائص التالية: الطلب الكيميائي للأكسجين (DCO)، الطلب البيو كيميائي للأكسجين (DBO<sub>5</sub>)، المواد العالقة (MES)، النفاذية (X)، الاس الهيدروجيني (pH)، درجة الحرارة (T) والعكارة .

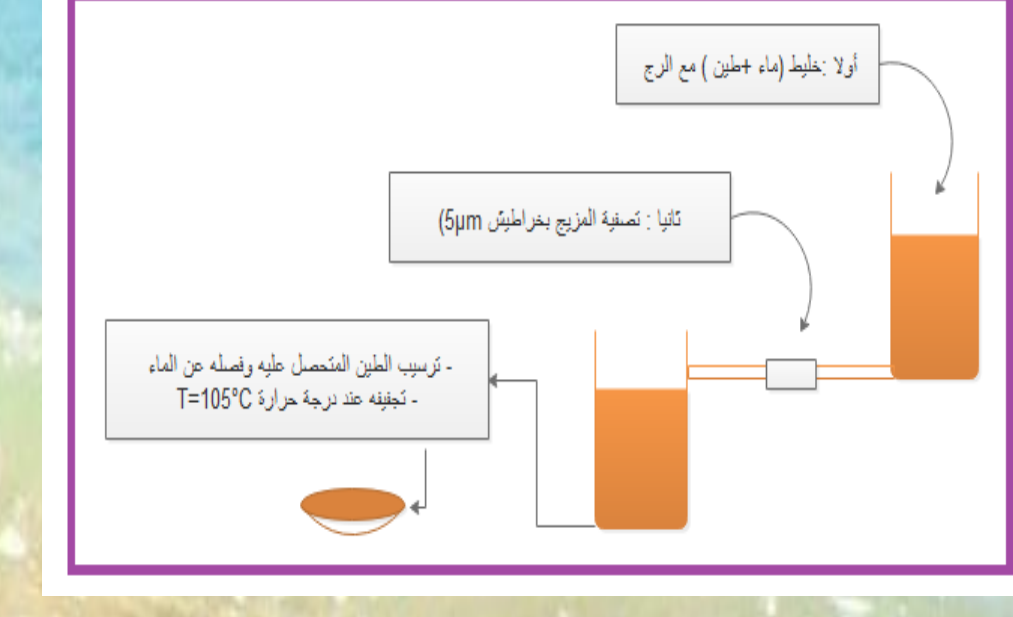
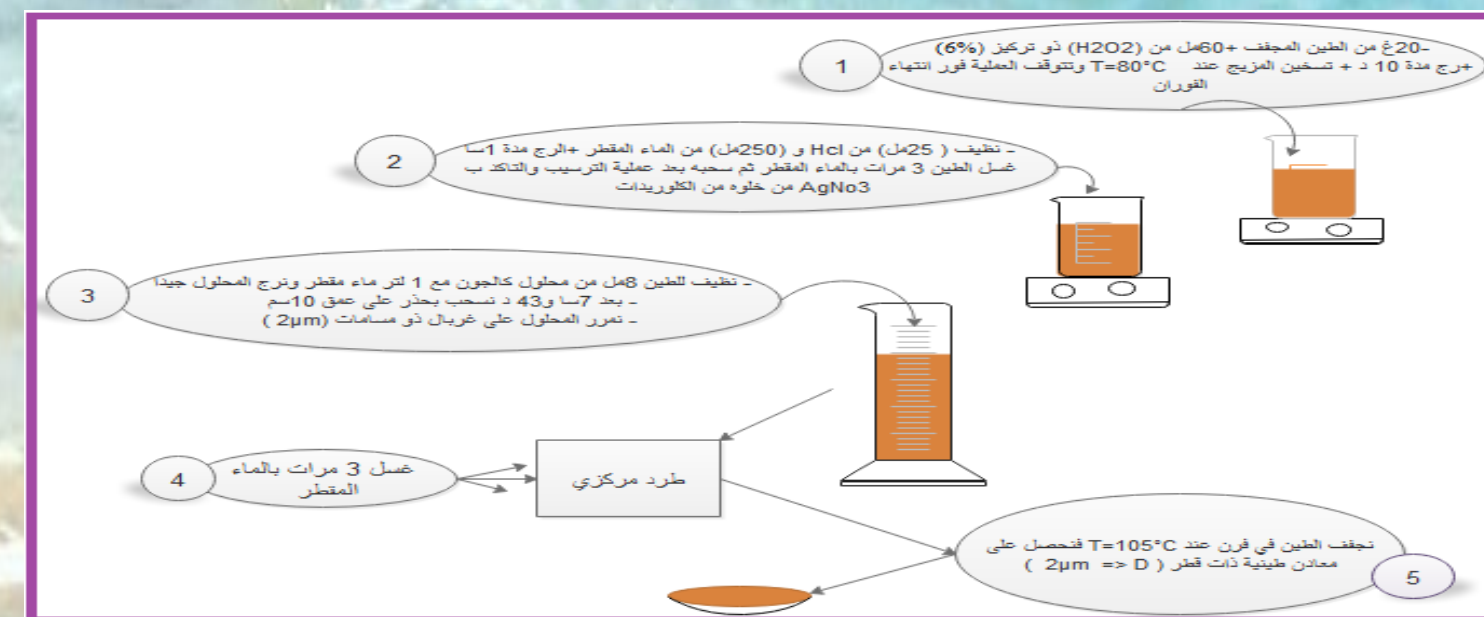
## الوسائل والطرق :

### طرق العمل :

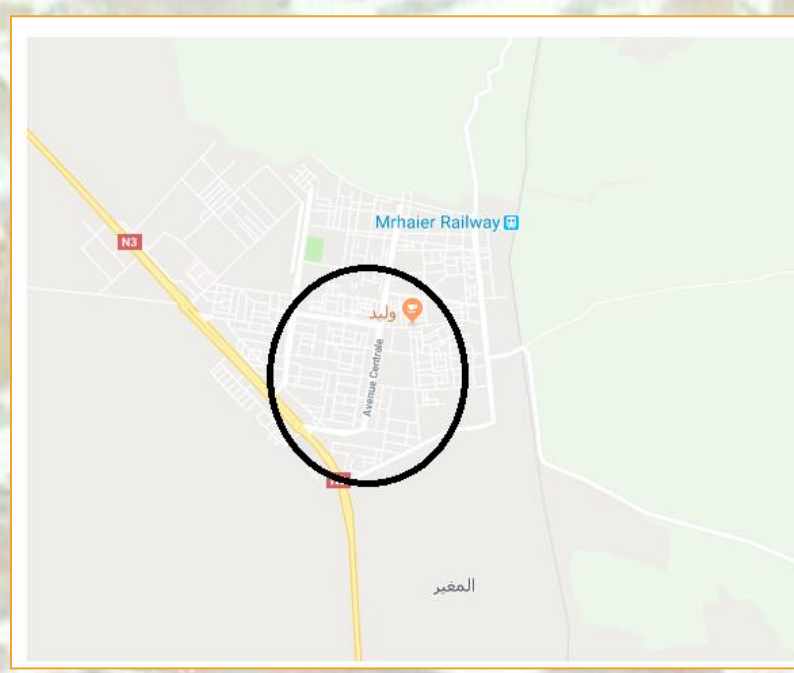
### 1- مرحلة تنقية الطين (استخراج المعادن الطينية) :

### مرحلة التصفية الثانوية :

### مرحلة التصفية الأولية :



### موقع أخذ عينة الطين المدروس



### 2-مرحلة التنشيط :



### 3-مرحلة المعالجة:

### محطة التطهير سعيد عتبة ورقلة



## المراجع :

- [1] Gaefvert, T., 2002, The Prevalence of Radioactivity in a Number of Non-Nuclear Industries, Lund (Sweden) Lund Univ., Aug, 125.
- [2] Bergaya, F., Theng, B.K.G., Lagaly, G., 2006, Clays and clay minerals for pollution control, Handbook of Clay Science, First Edition, Elsevier Ltd., pp. 625-663.
- [3] Zobeidi, A., Douadi, A., Kamarchou, A., Bebbi, A.A., Yaz, H and Mahdjar, N., 2018. Effectiveness of the aerated lagoons wastewater treatment systems in arid climate : Effect of seasonal variations, Vol. 33 (n. 2).
- [4] Kawamura, S., 1991. Effectiveness of Natural Polyelectrolytes in Water Treatment " , Jour. Of AWWA , VOL.83 , NO.10 , P.88