

تأثير عمق النفايات الصلبة البلدية في موقع الدفن على كمية ونوعية العصارة الناتجة

سنان كمال الدين الأحمدي

م.ر. مهندسين / بلدية الموصل / وزارة البلديات والأشغال

د. أنس فخري قاصد

مدرس / قسم هندسة البيئة / كلية الهندسة / جامعة الموصل

الملخص

يهدف البحث إلى دراسة تأثير عمق النفايات الصلبة البلدية و زمن تحللها على كمية ونوعية العصارة الناتجة منها، وكذلك تأثير هذا العمق على سرعة تحللها (انتقالها من طور إلى آخر) وعلى عامل التخفيف والغسل، وإلى تصميم موديل إحصائي لاستبيان ترابط عمق النفايات و زمن تحللها مع كمية ونوعية العصارة. أظهرت نتائج دراسة (48) عينة للعصارة أثناء (12) مستويات من زمن التحلل و(4) مستويات من عمق النفايات أن حجم العصارة يقل مع زيادة عمقها أو زمن تحللها، وأن قوة العصارة تتتناسب طردياً مع عمق النفايات وعكسياً مع زمن تحللها، حيث ازدادت تراكيز (COD, NH₄-N, TSS, EC) مع العمق، كما أظهرت أن سرعة تحلل النفايات وعامل التخفيف يتباينان عكسياً مع عمق النفايات وأن هذا العامل يتتناسب طردياً مع زمن تحللها أثناء موسم الأمطار. كذلك أظهرت نتائج الموديل الإحصائي أن عمق النفايات و زمن تحللها يؤثران معاً ضمن مستوى ثقة (5%) وأن تأثير عمق النفايات أعلى من على نوعية العصارة.

: النفايات الصلبة البلدية ، العصارة ، عمق النفايات ، سرعة التحلل

Effect of Municipal Solid Waste (MSW) depth on leachate quantity and quality

Abstract

The research aimed at studying the effect of (Municipal Solid waste) depth (MSW-D) and their degradation time (MSW-T) on the quality and quantity of leachate produced (L-Q&Q), and the effect of (MSW-D) on rapid degradation (phase converting rate) and dilution factor (D.F) (wash out during rainy seasons). It also aimed at design a statistical-model and equations to link (MSW-D) and (MSW-T) with (L-Q&Q). A study of (48) leachate samples for 12th (time-levels), 4th (depth-levels) showed that the leachate volume reduced with (MSW-D) or (DT) increasing, and the leachate strength changed positively with (MSW-D) and inversely with (DT) so the (COD, NH₄ -N, TSS, EC) concentrations were increased with (MSW-D). It also showed that the rapidity degradation and (D.F) changed inversely with (MSW-D), and that (D.F) increased with increasing of (MSW-T) during rainy seasons. The statistical-model results showed that the (MSWD) and (MSW-T) were significantly affected (within-5% confidence-level) on (L-Q&Q), and that (MSW-D) was more effective than (MSW-T).

23 – 1 – 2014:

13 – 10 - 2013 :

استخدم الإنسان قديماً مصادر الأرض للعيش والتخلص من الفضلات حيث لم تكن عملية التخلص منها آنذاك من المشاكل الجدية لقلة التجمعات السكانية ووفرة مساحات الأرض التي يمكن استخدامها للتخلص من هذه النفايات، وشهدت مختلف الدول خلال الفترة الماضية العديد من التغيرات والتطورات التي نتج عنها الكثير من المخلفات السائلة والصلبة والغازية ومن تلك المخلفات النفايات الصلبة البلدية، فهي مواد غير مرغوب بها ومطلوب التخلص منها وقد تنتج من عائلة واحدة أو مجموعة عوائل (تعيش في مجتمع سكني) ويضاف إليها نفايات الفنادق والساخات والأرصفة وال محلات التجارية ونفايات الهدم والبناء والنفايات الخاصة مثل سكراب السيارات والبطاريات التالفة والأثاث القديم حسب [1]، وأضاف إليها [2] نفايات المؤسسات الحكومية ومحطات المعالجة ونفايات الحادائق. عملت أغلب الدول على تطوير إدارة فعالة للنفايات الصلبة للسيطرة على التلوث كنتيجة لتحللها. يمكن اعتبار أن معدل تحلل النفايات دالة لخواصها الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية حسب [3] وتتحكم إدارة النفايات في بعض من خواصها الفيزيائية مثل عمقها في موقع الدفن [3]، وتلعب خواصها البيولوجية دوراً مهماً في تحللها وتكون حسب [2] المسيطرة على تحولاتها الكيميائية والفيزيائية. يُعد الطمر في الأرض (موقع الدفن) من أوسع الطرق انتشاراً للتخلص من اغلب أنواع النفايات الصلبة وتم الاهتمام بتطوير موقع الدفن وتحويلها من إلى موقع طمر صحية لاحتواء الملوثات كما في الدول المتقدمة وبعض الدول النامية [4]، إذ يُعتبر موقع دفن النفايات مفاسلاً بيولوجياً تتحلل فيه هذه النفايات في ظروف هوائية وغير هوائية وتكون النواتج عبارة عن غاز وعصارة [5]، وتتغير هذه العصارة حسب نوع النفايات ومكوناتها وحجمها وعمرها بموجب [6] وأيضاً هيكلولوجية وطبوغرافية الموقع وشدة الأمطار والظروف الجوية الأخرى. يعتمد إنتاج العصارة بشكل عام على التوازن بين المياه الداخلة إلى النفايات والمغادرة منها وسعتها الحقلية، ويتأخر إنتاج العصارة في المرافق الأولية للدفن حتى تصل النفايات إلى السعة الحقلية فتصبح النفايات مشبعة وغير قادرة على الامتصاص [4]. [2] أنها مقدار المحتوى الرطوي الذي تصل فيه النفايات الصلبة إلى حد الإشباع وما زاد عن هذا المحتوى سيخرج من النفايات بتأثير الجاذبية الأرضية على هيئة عصارة حاملاً معه مكونات النفايات الذائبة والعالقة. يرتفع معدل تحلل النفايات (سرعة التحلل) عند زيادة رطوبتها أو محتواها المائي حسب ، ويمكن القول أن النفايات في الأجزاء الممطرة تصل مبكراً إلى طور الميثان حسب [7] بينما يستمر طور تحللها الحامضي بطئاً في الأجزاء الجافة وتصل إلى المرافق الأولى من طور الميثان بعد فترة طويلة حسب [3]. تُعد المواد العضوية من مكونات النفايات الأكثر تأثيراً على العصارة وان تحللها بيولوجياً هو العامل الرئيسي في ارتفاع تركيز الملوثات في العصارة والمسبب للتغيرات الفيزيائية أو الكيميائية لمكونات النفايات ونواتج التحلل [8] ، [2]. يتكون الجزء الأكبر للنفايات الصلبة البلدية في الدول النامية من مواد عضوية والمتبقى يتكون من مواد غير عضوية ومواد غير قابلة للتحلل البيولوجي أو بطيئة التحلل جداً وبنسبة تختلف من دولة إلى أخرى [9]، ويمكن تخمين قوة العصارة حسب [10] بفحص موادها العضوية وتركيز الأمونيوم والمواد الصلبة الكلية العالقة والتوصيلية الكهربائية والرقم الهيدروجيني. يؤثر عميق النفايات بشكل واضح على سرعة تحللها حيث تحتاج النفايات الأكثر عمقاً إلى كمية أكبر من المياه للوصول إلى درجة التشبع أي أنها تحتاج إلى وقت أطول للتحلل وقت أطول لانتقال عصارتها خلال النفايات حسب [4]، وترتبط معظم الدراسات نوعية العصارة مع عمر النفايات إذ ترتبط خواصها بقابلية ودرجة تحلل هذه النفايات والتي تعني أيضاً الوقت الذي تستغرقه النفايات في كل طور، وتسجل كثيراً من الملوثات حسب [4] ، [8] ، [7] تراكيز عالية في فترة (2 إلى 3) سنة من عمر التحلل ثم تبدأ بالانخفاض بشكل تدريجي في السنوات التي تليها، ورغم أن جميع الملوثات تصل خلال مرحلة ما إلى أعلى تركيز لها في العصارة ثم تتراجع إلا أن الوقت اللازم للوصول إلى تلك المرحلة مختلف حيث تصل المواد العضوية إلى أعلى تركيز أسرع من المواد غير العضوية بسبب طبيعتها القابلة للتحلل البيولوجي [4].

أهداف البحث

- (1) دراسة تأثير عمق النفايات الصلبة البلدية على كمية ونوعية العصارة الناتجة.
- (2) دراسة تأثير عمق النفايات الصلبة البلدية على سرعة تحللها.
- (3) مقارنة إحصائية لتأثير العوامل المدروسة (عمق النفايات، زمن التحلل) على كمية ونوعية العصارة مع إيجاد علاقات إحصائية رياضية.

درس [8] تأثير محتوى النفايات المائي وعامل التخفيف على نوعية وكمية العصارة الناتجة وسرعة تحلل النفايات. أظهرت النتائج أن زيادة معدل دخول المياه إلى النفايات يساهم في رفع كمية العصارة الناتجة إلا أن تراكيز ملوثاتها تكون منخفضة بسبب ارتفاع عامل التخفيف، وتتحسن تراكيز موادها العضوية مع الزمان بسبب التحلل البيولوجي السريع للنفايات الحديثة الدفن.

ودرس [7] تأثير عامل التخفيض وزمن تحلل النفايات على خواص العصارة الناتجة ومقارنتها ببرامج إحصائية. أظهرت النتائج أن تراكيز المواد العضوية تسجل ارتفاعاً عالياً ثم تتراجع بسبب انتقال التحلل إلى طور الميثان، بينما يسلك الرقم الهيدروجيني (pH) عكس هذا السلوك إذ ينخفض في الطور الحامضي ثم يبدأ بالارتفاع كلما اتجه التحلل نحو طور الميثان، ولم يتغير تركيز الأمونيوم أثناء انتقال التحلل وأن تراكيز ملوثات العصارة تنخفض في المناخ العالي للأمطار بسبب عامل التخفيض والغسل.

وقام [11] بدراسة تأثير زمن تحلل النفايات على تركيز المواد العضوية في العصارة. أظهرت النتائج أن تراكيز المواد العضوية لعصارة النماذج المختبرية تصل إلى أقصى قيمة بعد (2 إلى 5) أسابيع كنتيجة لتحلل النفايات في الطور الحامضي ثم تبدأ بالانخفاض تدريجياً بسبب انخفاض تراكيز الأحماض العضوية كنتيجة لانتقال التحلل نحو مرحلة الميثان لتصل إلى مرحلة الاستقرار في الأسبوع السابع عشر كنتيجة لاستنزاف المواد العضوية أثناء تحلل النفايات.

ودرس [12] نوعية وكمية عصارة النفايات الصلبة في الأجزاء الجافة (معدلات منخفضة من تساقط الأمطار) وتأثير عمر النفايات على هذه العصارة. أظهرت النتائج أن توليد العصارة من النفايات يكون بالحد الأدنى في غياب الأمطار وجفاف المناخ لأن تولدها سيكون معتمداً على المحتوى الرطوبلي للنفايات، وأنها تحتوي على تراكيز عالية جداً من الملوثات بسبب غياب عامل التخفيض. كما أظهرت النتائج أن تراكيز الملوثات في عصارة النفايات الحديثة أعلى من تراكيزها في عصارة النفايات القديمة بسبب الحمل العضوي المرتفع في مكونات النفايات الحديثة بينما في النفايات القديمة تكون المواد العضوية مستنزفة كنتيجة لعمليات التحلل.

وقام [13] بدراسة تأثير عامل التخفيض وزمن التحلل على خصائص عصارة النفايات الصلبة على المدى البعيد. أظهرت النتائج انخفاضاً واضحاً في تراكيز المواد العضوية مع الزمن بسبب تحللها واستنزافها وارتفاعها في سرعة تحللها أثناء مواسم الأمطار بسبب ارتفاع عامل التخفيض، وأظهرت ارتفاعاً في الرقم الهيدروجيني مع الزمن بسبب الاستنزاف البيولوجي للأحماض المتحركة من التحلل وارتفاع عامل التخفيض. كما أظهرت النتائج أن تراكيز الأمونيوم في العصارة تستمر بالزيادة عند انتقال التحلل من الطور الحامضي إلى طور الميثان.

[14] تأثير عمق النفايات وعامل التخفيض على خصائص العصارة الناتجة منها. أظهرت النتائج زيادة قوة العصارة مع زيادة العمق حيث ازداد المحتوى العضوي وازدادت الأجسام الصلبة العالقة بسبب زيادة طول مسار التماس بين الماء ومكونات النفايات أثناء مروره من خلالها، وازدادت التوصيلية الكهربائية بسبب زيادة الأملاح الذائبة في العصارة، وانخفاض الرقم الهيدروجيني لزيادة تركيز الأحماض المتحركة من التحلل. كما أظهرت النتائج انخفاضاً في تركيز ملوثات العصارة بسبب ارتفاع عامل التخفيض وانخفاضاً في تركيز المواد الصلبة العالقة بسبب غسل النفايات المستمرة أثناء مرور الماء من خلالها.

ودرس [15] تأثير عمق النفايات وعامل التخفيض على نوعية العصارة وسرعة تحلل النفايات. أظهرت نتائج الدراسة انخفاض قوة العصارة خلال موسم الأمطار وزيادتها في موسم الجفاف بسبب عامل التخفيض، وزيادة في سرعة تحلل النفايات أثناء موسم الأمطار بسبب ارتفاع محتواها المائي. كما أظهرت النتائج زيادة في قوة العصارة عند زيادة عمق النفايات وارتفاع تراكيز الملوثات في الواقع الأعمق مقارنة بالموقع الأقل عمماً بسبب زيادة كمية النفايات عند زيادة عمقها من جهة وكذلك زيادة طول مسار الماء المار من خلالها من جهة أخرى.

ودرس [16] تأثير عمر النفايات على نوعية العصارة الناتجة. أظهرت النتائج ارتفاع المحتوى الرطوبلي للنفايات الصلبة الأكبر عمراً بسبب ارتفاع قابلية امتصاصها للماء كنتيجة لزيادة فراغاتها أثناء التحلل، وزيادة في تراكيز الملوثات العضوية للنفايات الأقل عمراً بسبب استنزاف المواد العضوية في النفايات القديمة أثناء التحلل، وأيضاً زيادة في المواد الصلبة العالقة بسبب ارتفاع الأجسام المتكسرة من النفايات الحديثة أثناء التحلل مقارنة بالنفايات القديمة، وكذلك انخفاض الرقم الهيدروجيني لعصارة النفايات الأقل عمراً بسبب ارتفاع نسبة الأحماض العضوية وغير العضوية المتحركة من تحمل المواد العضوية بيولوجياً في بات.

ودرست [17] تأثير عمق النفايات وعامل التخفيض على نوعية العصارة. أظهرت النتائج ارتفاعاً في تركيز المواد الذائبة والعالقة عند زيادة العمق وزيادة الأمطار بسبب قابلية الماء على إذابة مكونات النفايات فكلما زاد طول مسار التلامس مع النفايات كنتيجة لزيادة عمقها زادت نسبة المواد الذائبة ونسبة تكسر مكونات النفايات أثناء العمليات البيولوجية والكميائية والفيزيائية، وارتفاعاً في التوصيلية الكهربائية عند زيادة العمق بسبب زيادة تركيز الأيونات السالبة والموجبة المتحركة من التحلل، بينما تزداد عند زيادة الأمطار إلى حد معين ثم تبدأ بعد ذلك بالانخفاض بسبب عامل التخفيض. كما وأظهرت النتائج زيادة في تراكيز الأمونيوم والمحتوى العضوي عند زيادة عمق النفايات وانخفاضاً سريعاً للمواد العضوية

بالأمونيوم عند زيادة الأمطار بسبب زيادة سرعة تحمل المكونات العضوية كنتيجة لارتفاع محتواها المائي من جهة وكذلك من جهة أخرى بقاء الأمونيوم في العصارة فترة طويلة لعدم تحلتها بيولوجيا أثناء الطور اللاهوائي.

اعتمدت الكثير من الدراسات تمثيل موقع دفن النفايات مختبرياً لغرض دراسة تأثير معامل أو أكثر على النفايات أو على خواص العصارة، غالباً يتم استخدام الأنابيب البلاستيكية (PVC) لقابليتها على مقاومة التآكل حسب [3]، وفي هذه الدراسة استُخدمت أنابيب بلاستيكية بأطوال مختلفة وحسب الأعمق المطلوبة للنفايات [14].

(1) - تهيئة النفايات الصلبة البلدية

تم استخدام نفايات صلبة بلدية من موقع الدفن في الساحل الأيسر لمدينة الموصل، تُقتل النفايات إلى اليوم للمحافظة على رطوبتها، ثم مُزجت مع بعضها لغرض التجانس. خذ نماذج عشوائية بأوزان ثابتة وفصلت مكوناتها زنت لتبين نسبها الوزنية واستخدم معدلها للتغيير عن مكونات النفايات المستخدمة في الدراسة كما يوضحها الجدول (1) وهي مقاربة للنسب المئوية لمكونات النفايات البلدية في [18]. حُسبت رطوبة النفايات بطريقة التجفيف حسب [2] وانضم أن رطوبتها (40.7%). تم تحديد كثافة النفايات الحقلية في موقع الدفن بموجب (ASTM D 1557) وتبيّن أن كثافة النفايات المدفونة حوالي (650) كغم/م³، وللحصول على كثافة متجانسة في الأنابيب كُبست هذه النفايات على شكل (25) سم بواسطة مكبس حديدي تم تصنيعه خصيصاً لهذا الغرض.

(2) - الظروف المناخية وكمية المياه الداخلة إلى النفايات

أجري البحث في (120) يوماً لتمثيل موسم الأمطار في مدينة الموصل، ولغرض تمثيل مقارب لكمياتها استُخدمت معدلات الأمطار والتixer لمدينة الموصل خلال خمسين سنة حسب ما ورد في [18] ثم استُخدمت المعادلة رقم (1) لمعرفة كمية المياه الداخلة إلى النفايات خلال هذه الموسم [14]، ويوضح الجدول (2) تطبيق هذه المعادلة على جميع الأشهر حيث يمثل الرقم الموجب كمية المياه النافذة ويمثل الرقم السالب كمية المياه المتاخرة.

(1) مكونات النفايات الصلبة البلدية

No	Components	Weight %	No	Components	Weight %
				Organic	
1	Food Wastes	66.8	10	Glass	2.40
2	Cardboards	5.9	11	Tin Cans	2.30
3	Paper	4.15	12	Aluminum	0.40
4	Plastics	5.70	13	Other metal	0.90
5	Textiles	6.10	14	Hazardous Waste	0.70
6	Rubbers	1.10	15	Dirt, Ashes, etc.	0.90
7	Leather	0.20			
8	Trimmings	2.10			
9	Woods	0.40			

(2) محصلة المياه النافذة خلال فصول السنة

Months	Rain (mm)	Evaporation (mm)	$H=P(1-C)-E$ (mm)	Months	Evaporation (mm)	Rain (mm)	$H=P(1-C)-E$ (mm)
January	62	5.8	46.9	July	-	233.9	-233.9
February	70	10.8	48.7	August	-	223.0	-223.0
March	75.9	24.1	40.4	September	0.3	153.0	-152.7
April	54.6	50.1	-3.7	October	11	69.9	-60.6
May	23	111.6	-92.1	November	43.7	25.5	11.6
June	0.23	187.5	-187.3	December	68.4	10.5	47.6

$$H = P(1 - C) - E \quad [14] \quad \dots (I)$$

Where:

(H) depth of percolation water, (P) rain water, (C) runoff coefficient, (E) evaporation

C = 0.15 [20][21] ([18] Silty clay) حيث أن تربة الموقع

يُحسب ارتفاع عمود الماء الذي يدخل إلى نفايات كل أنبوب من الأمطار النافذة، وحيث أن التجربة مستمرة في المختبر حتى نهاية الشهر الخامس (في الشهر الرابع والخامس يكون معدل التبخر أعلى من معدل الأمطار) لذا يجب حساب التبخر فيما وإضافة هذه الكميات للتعويض عن فقدان الماء بسبب التبخر أثناء التجربة [14] فيكون الحجم الكلي للمياه النافذة إلى النفايات كما في أدناه، ثم قُسمت مدة العمل إلى (12) فترة مطرية وكل منها مقدارها عشرة أيام، ثم تم تقسيم الكمية الكلية للمياه النافذة على هذه الفترات ليتم إضافتها ببطء حسب [14] إلى كل أنبوب خلال الأيام العشرة، وعليه أضيف (430) مل (10) أيام إلى كل أنبوب.

$$H(\text{Percolation}) = (46.9 + 48.7 + 40.415 + 11.645 + 47.64) \Rightarrow 195.3 \text{ mm}$$

$$H(\text{April}) = -3.69 \text{ mm} \quad \& \quad H(\text{May}) = -92.05 \text{ mm}$$

$$\text{Then } H(\text{Total}) = 195.3 + 3.69 + 92.05 \Rightarrow 291.04 \text{ mm}$$

$$Q(\text{Total}) = 291.04 \times 0.0177 \Rightarrow 5.15 \text{ Litter} \quad (\text{where section area} = 0.0177 \text{ m}^2)$$

(3) - تفاصيل النموذج المختبري

يتكون النموذج من أربع أنابيب بلاستيكية (PVC) تبدأ برقم (1) وتنتهي برقم (4) بقطر (15) سم وارتفاعات مختلفة كما يوضحها الشكل (4)، وتوجد داخل كل أنبوب من الجهة السفلية طبقة من الحصى بسمك (10) سم لمنع محتويات الأنابيب الصلبة من الخروج مع العصارة [14]. تستقر العصارة الخارجية في حاويات بلاستيكية سعة (3) لتر تتصل بالأنابيب البلاستيكية عن طريق قمع مثبت بإحكام لمنع دخول الهواء إلى داخل الحاوية. يحتوي كل أنبوب على نفايات بكثافة (650) كغم/م³ وبأوزان تم حسابها كما في أدناه ويوضح الجدول (3) تفاصيل هذا النموذج. ثبتت حاويات تعطير أعلى كل أنبوب من أنابيب ومزودة كل حاوية من حاويات التقطر بصمام للتحكم في سرعة نزول الماء إلى نفايات لغرض تحقيق انسياپ بطيء. تم إضافة (430) مل من المياه إلى كل أنبوب من الأنابيب السبعة في المنظومة الأولى والثانية خلال كل فترة مطرية (عشرة أيام) وعلى خمسة مراحل لتمثل كل مرحلة زخة مطرية وبواقع (80) مل للزخات الأربع الأولى و(90) مل للزخة الأخيرة من الأيام العشرة ثم أعيدت نفس الخطوات في بقية الفترات المطرية الأحد عشر حتى نهاية مدة الدراسة، ثم تم تجميع العصارة الخارجية من الأنابيب كل (10) أيام (بعد كل فترة مطرية) وثبتت حجمها (كمية العصارة) وخصائصها (نوعية العصارة).

$$\text{Weight of MSW} = \text{Section area of pipe} \times \text{Height of MSW} \times \text{Density of MSW}$$

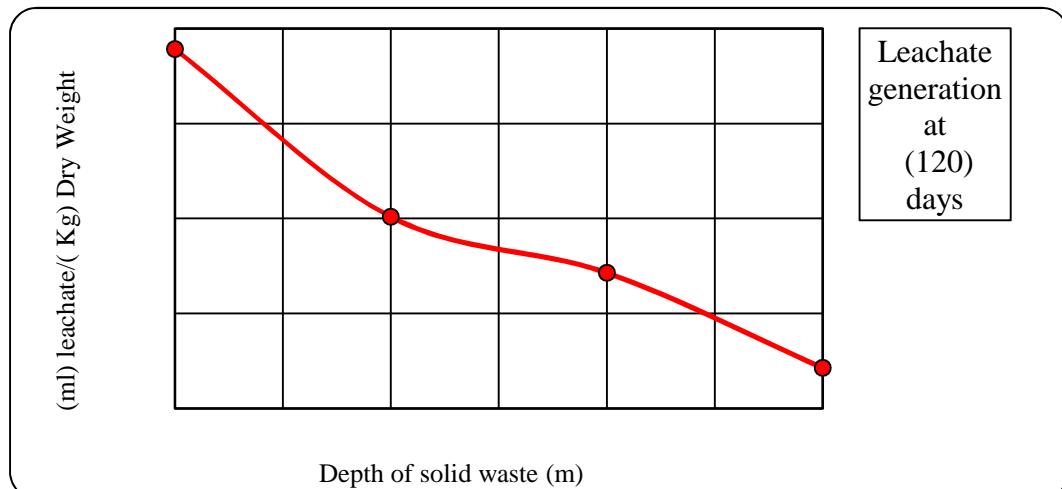
(3) أنابيب المنظومة الأولى

Column No.	Diameter (m)	Surface Area (m ²)	Depth (m)	Volume (m ³)	Density (Kg/m ³)	Weight (Kg)
1	0.15	0.0177	0.5	0.0088	650	5.74
2	0.15	0.0177	1.0	0.0177	650	11.49
3	0.15	0.0177	1.5	0.0265	650	17.23
4	0.15	0.0177	2.0	0.0353	650	22.97

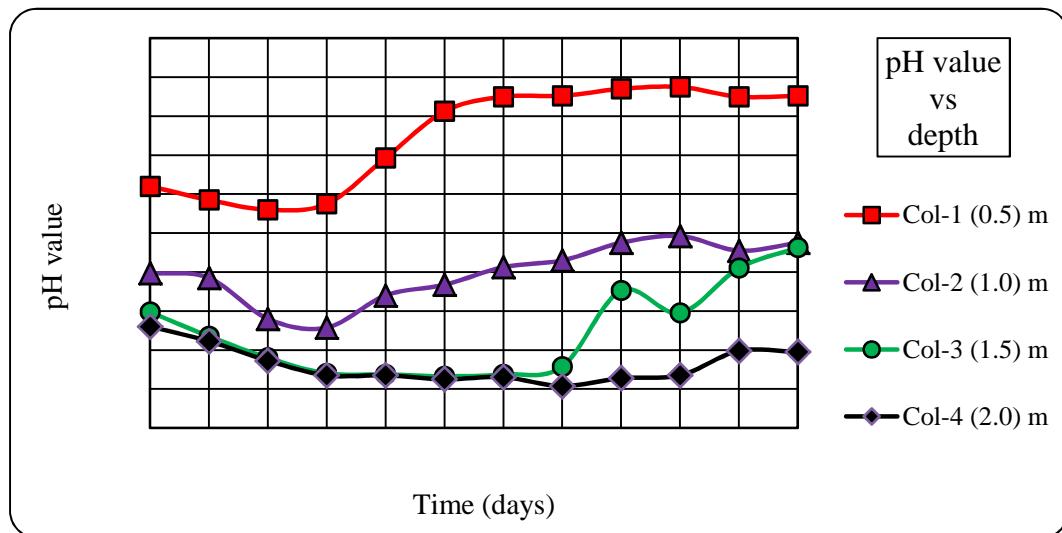
(1) - تأثير عمق النفايات على كمية العصارة

يوضح الشكل (4) اختلاف كمية العصارة عند تغيير عمق النفايات في الأنابيب الأولى والثانية والثالث والرابع، والتي تحتوي على نفايات بأعمق (0.5، 1.0، 1.5، 2.0) متر على الترتيب، حيث يُسجل الأنابيب الأولى (الذي يحتوي على أقل النفايات عمقاً) أكبر كمية من العصارة مقارنة بوزن نفاياته الجاف، والعكس صحيح إذ يُسجل الأنابيب الرابع

(الذي يحتوي على أكثر النفايات عمقاً) أقل كمية، ويُعزى السبب إلى انخفاض نفاذية النفايات عند زيادة عمقها كنتيجة لطول المسار الذي يقطعه الماء خلال هذه النفايات من دخوله من الأعلى وحتى خروجه كعصارة من الأسفل حسب [22]، اتفقت هذه النتائج مع ما أورده [4]. تنخفض كمية العصارة الناتجة من الأنابيب الثاني عن الأول بمقدار (5 %)، والثالث عن الثاني بحوالي (2 %) والرابع عن الثالث بحوالي (3 %). يبدو أن نقصان كمية العصارة للأنابيب الثلاثة الأخيرة متناسقاً بينما يكون النقصان مرتفعاً بين الأنابيبين الأول والثاني وقد يُعزى سبب هذا إلى ارتفاع المحتوى المائي داخل الأنابيب الأول، مما أدى إلى زيادة حجم فراغاته واتساع المسارات التي يسلكها الماء .



(4) تغير كمية العصارة مع تغير عمق النفايات



(5) تغير قيمة (pH) مع عمق النفايات

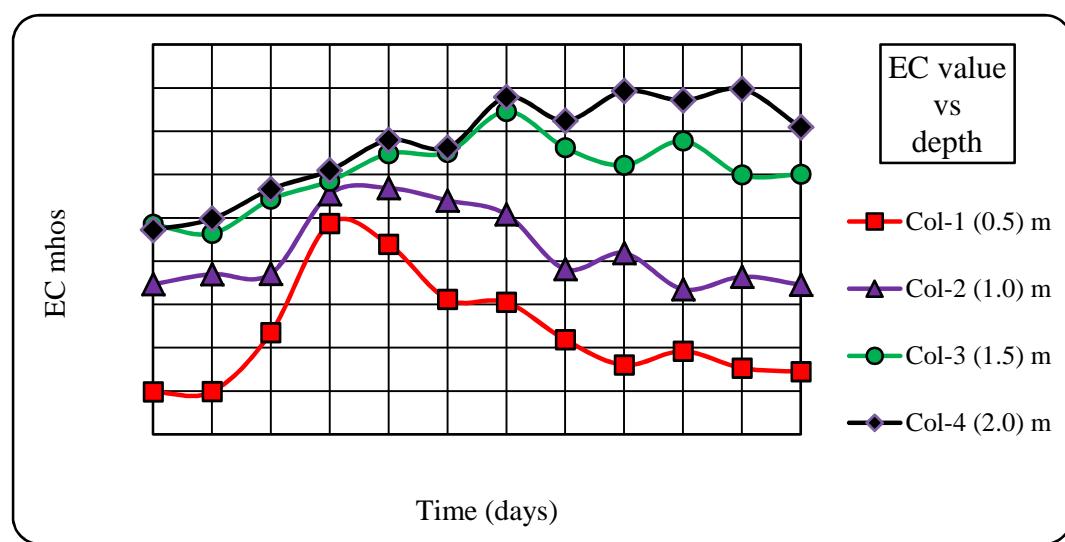
(2) - تأثير عمق النفايات على خواص العصارة
تُسجل نتائج عصارة الأنابيب الأول والثاني والثالث والرابع أن قوة العصارة تزداد عند زيادة عمق النفايات في الأنابيب والعكس صحيح، إذ يُسجل الأنابيب الأول والذي يحتوي على أقل النفايات عمقاً (0.5) متر أقل التراكيز مقارنة ببقية أنابيب المجموعة، ويُعزى السبب إلى المسار القصير الذي تلامس فيه المياه النافذة مكونات النفايات، لذا يمكن القول أن قوة العصارة تتتناسب طردياً مع عمق النفايات. يؤدي عمق النفايات القليل إلى انخفاض في وزن (كمية) النفايات مما سيرفع من نسبة التخفيف والغسل، لذا يمكن القول أن سرعة تحلل النفايات تتتناسب عكسياً مع عمق النفايات. يتفق هذا التحليل مع ما أورده في هذا المجال كل من [17] ، [14] ، [4] وفيما يلي نتائج تأثير العمق على نوعية :

▪ الرقم الهيدروجيني (pH)

(5.3) يُشير (5) أن حامضية العصارة بلغت في الأنابيب الأول على قيمة لها 6.24 ()
 (4.43) (4.43) (4.43) (4.43) (4.43) يوما على الترتيب. يتضح أن قيمة (pH)
 يقل عمق النفايات، ويُعزى هذا إلى انخفاض تركيز الأحماض المترسدة من التحلل بسبب قصر مسار تلامس النفايات مع الماء. كما يختلف زمن بلوغ أعلى حامضية لكل أنابيب بسبب انخفاض سرعة تحلل النفايات عند ارتفاع كميته، وتنتهي بأوقات مختلفة بسبب انخفاض تأثير عامل التخفيف عند زيادة عمق النفايات فيتأثر الأنابيب الأولى أكثر من الباقية. ترتفع حامضية أعلى قيمة للثانية عن نظيرتها في الأولى بحوالي 24% ويُعزى السبب إلى دخول الأولى في طور الميثان بوقت مبكر، وكذلك بين الثالث والثانية بحوالي 11% ويُعزى السبب إلى تداخل أطوار التحلل بينما تبلغ بين الرابع والثالث 2% () وسبب هذه الزيادة القليلة هو ارتفاع الحامضية في كلا الأنابيبين. اتفقت هذه النتائج مع [14].

▪ التوصيلية الكهربائية (EC)

سجل قيمة (EC) في عصارة الأنابيب الأولى من **الشكل (6)** أقل قيمة لها مقارنة بباقي الأنابيب أثناء فترة الدراسة، فتبليغ أعلى قيمة لها (24340) ميكروموز/سم بعد (40) يوما، وتبلغ (28440، 37280، 39870) ميكروموز/سم بعد (50، 70، 110) يوم، في عصارة الأنابيب الثاني والثالث والرابع على الترتيب. يتضح من هذه النتائج أن التوصيلية الكهربائية تزداد بزيادة العمق ويُعزى السبب إلى زيادة تركيز الأيونات المترسدة من تلامس الماء في المسار الأطول مع النفايات لذا تُسجل أقل قيمة لها في عصارة الأنابيب الأولى. يظهر كذلك عدم انتظام في زمن الوصول إلى أعلى قيمة في كل أنابيب ويُعزى السبب إلى انخفاض سرعة تحلل عند زيادة عمق النفايات. تزيد أعلى قيمة للثانية عن نظيرتها في الأولى بحوالي 14% ويُعزى السبب إلى ارتفاع عامل التخفيف في الأولى، وبين الثالث والثانية بحوالي 23% () وسبب هذه الزيادة المرتفعة هو تداخل أطوار التحلل لهذا ارتفعت النسبة حيث يزداد تركيز الأيونات الموصولة للكهربائية عند انخفاض وارتفاع الحامضية، وبين الرابع والثالث بحوالي 7% () ويعود السبب إلى استمرار حامضية كلا الأنابيبين. اتفقت هذه النتائج مع أوردته في هذا المجال [17].

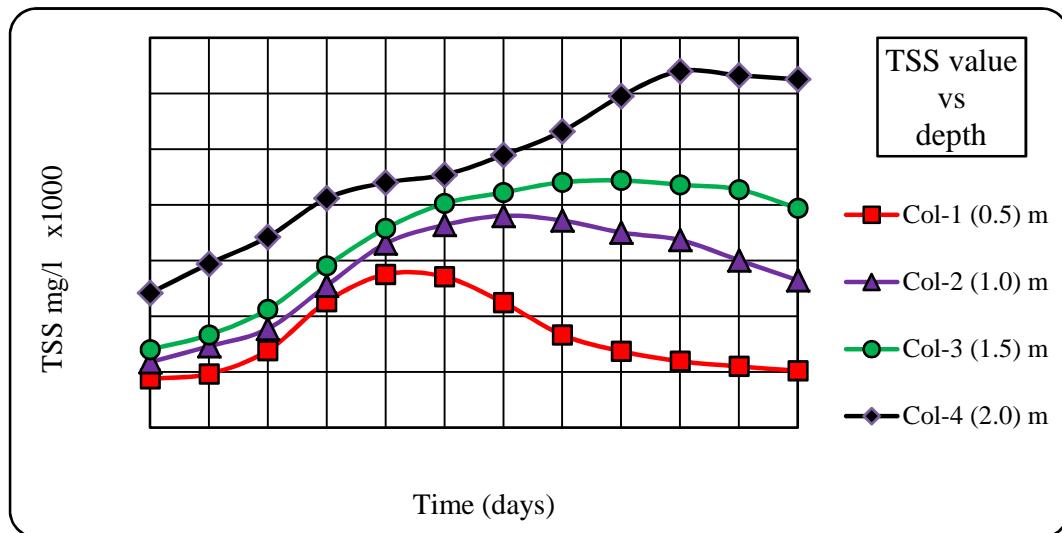


(6) تغير التوصيلية الكهربائية مع عمق النفايات

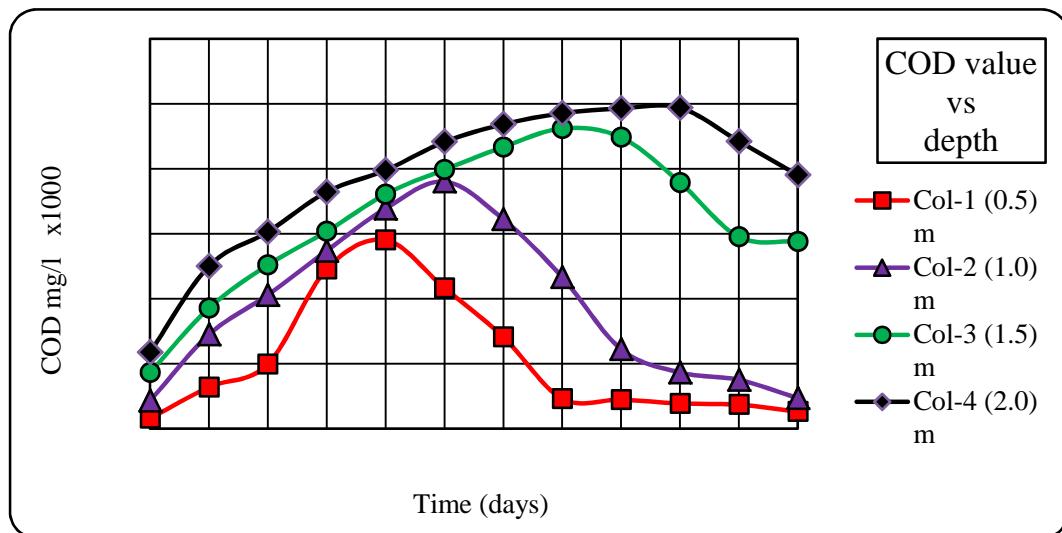
▪ (TSS)

(7) يُشير (7) أن تراكيز الأجسام الصلبة الكلية العالقة بلغت أعلى قيمة ومقدارها 687.8 951.3 1109.9 1600.7 (ملغم/لتر) في عصارة الأنابيب الأولى والثانية والثالث والرابع بعد (50، 70، 90، 100) يوم على الترتيب. يظهر من هذه النتائج أن المواد العالقة تزداد عند زيادة عمق النفايات، ويُعزى السبب إلى زيادة تركيز الدقائق المتكسرة والمفتلة (بتأثير التحلل أو الغسل) أثناء ملامسة الماء لمكونات النفايات في المسار الأطول. كما يختلف الزمن المستغرق للوصول إلى أعلى تركيز في كل أنابيب بسبب انخفاض سرعة تحلل النفايات. كذلك يتناقص تركيز المواد العالقة في كل أنابيب أثناء مدة الدراسة فينخفض مبكرا في الأنابيب الأولى بسبب تأثير عامل التخفيف الواضح على هذا الأنابيب. تزيد أعلى قيمة في الثاني عن نظيرتها في الأولى بحوالي 27% () ويُعزى السبب إلى ارتفاع تأثير عامل الغسل في الأولى، وبين الثالث والثانية

(14) % ويُعزى السبب إلى انخفاض حامضية الثاني، وبين الرابع والثالث بحوالي (30 %) ويعود سبب هذه الزيادة العالية إلى ارتفاع حامضية الرابع والتي أدت إلى تأكل مستمر لمكوناته. اتفقت هذه النتائج مع [14].



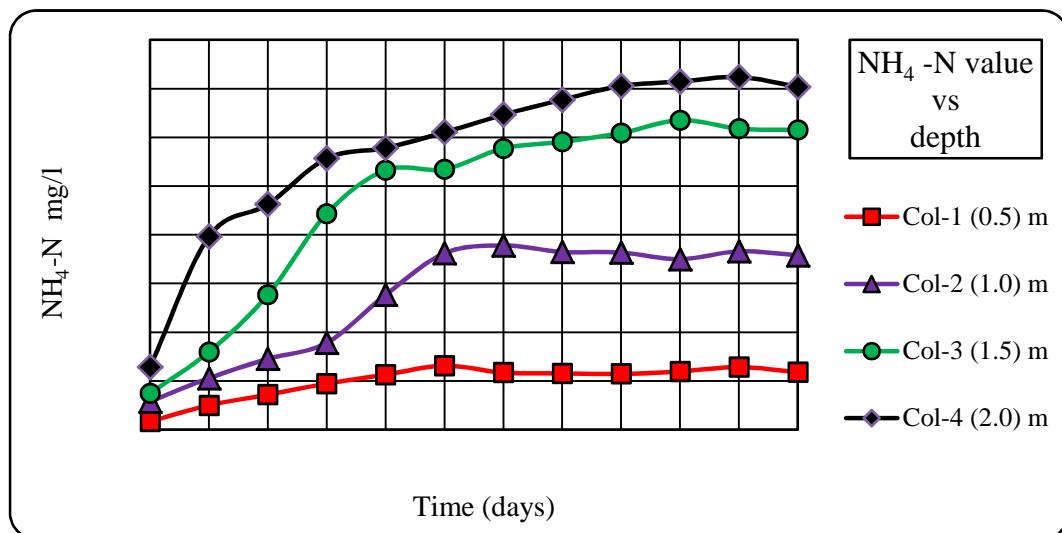
(7) تغير تركيز الأجسام الصلبة الذائبة مع كثافة النفايات



(8) تغير قيمة (COD) مع عمق النفايات

المطلب الكيميائي للأوكسجين (COD) تتحفظ تراكيز المواد العضوية بمعدل اسرع من بقية المواد لقابليتها على التحلل ويبين (8) أنها تبلغ أعلى قيمة بمقدار 29030 38050 46220 49190 ملغم/لتر في عصارة الأنابيب الأول والثاني والثالث والرابع بعد (50، 60، 80، 100) يوم على الترتيب. يتضح أن تراكيز COD تتحفظ في العصارة عند زيادة عمق النفايات، ويُعزى السبب إلى طول مسار الماء النافذ خلال النفايات. كما يتضح أنها تبلغ أعلى قيمة في أوقات مختلفة ويُعزى السبب إلى زيادة سرعة التحلل عند انخفاض حجم النفايات في الأنابيب، ثم تتحفظ بمعدلات متغيرة ويعود سبب هذا إلى تأثير عامل التخفيف من جهة وإلى استنزافها أثناء التحلل من جهة أخرى حيث [6] أنهما عاملان رئيسيان في تقليل تركيز المواد العضوية في العصارة فيزداد في الأنابيب الأولى الذي يحتوي على أقل كمية. ترتفع أعلى قيمة للثاني عن نظيرتها في الأول بحوالي (23%) ويُعزى السبب إلى ارتفاع المحتوى المائي للأول ودخوله المبكر في طور الميثان، وبين الثالث والثاني حوالي

(17%) ويُعزى السبب إلى تداخل أطوار التحلل، وبين الرابع والثالث حوالي (6%) سبب الزيادة القليلة يعود إلى ارتفاع حامضية الأنابيب. انفتت هذه النتائج مع [14].



(9) تغير الأمونيوم مع عمق النفايات

▪ **الأمونيوم (NH₄-N)**
يُسجل الأنابيب الأول في **الشكل (9)** أقل التراكيز للأمونيا في عصارة جميع نماذجه مقارنة بالنماذج التي تقابلها في بقية الأنابيب، وتبلغ أعلى قيمة لها ومقدارها (131.3، 378، 713، 635.2) ملغم/لتر في الأنابيب الأول والثاني (100، 70، 60، 50) يوم على الترتيب. يتضح من الشكل أن تراكيز الأمونيوم عند زيادة عمق النفايات ويزعى السبب إلى ارتفاع تركيز أيون الأمونيوم المتحرر من تحلل النفايات عند زيارتها مع الماء. كما يتضح استقرار تركيز الأمونيوم مبكراً في الأول في إشارة إلى سرعة تحلل نفاياته وارتفاع تأثيره على التخريف. يتضح أيضاً أن تراكيزها تتحفظ ببطء في كل أنابيب ويُعزى السبب إلى عدم تحللها ببولوجيا في الأطوار اللاهوائية حسب [23]، وأن انخفاضها البطيء ناتج عن تأثير عامل التخريف والغسل الذي يظهر بشكل واضح كلما قل عمق النفايات. تزيد أعلى قيمة للثانية عن نظيرتها في الأول بحوالي (65 %) ويُعزى سبب هذه الزيادة المرتفعة إلى التأثير العالي لعامل التخريف في الأول، ثم تبين الزيادة بين الثالث والثاني حوالي (40 %) والرابع والثالث حوالي (11 %) إلى انخفاض تأثير التخريف عند ارتفاع عمق النفايات من جهة وإلى عدم انخفاض تركيز الأمونيوم عند انخفاض الحامضية من جهة أخرى لذا تعتبر من الملوثات الطويلة الأمد. تتفق هذه النتائج مع ما ورد في [15] ، [17].

(3) - الموديل الإحصائي لتأثير المتغيرات على كمية وقوية العصارة

تم استخدام الموديل الإحصائي (Multiple Regression) حيث يتوافق مع الدراسة البحثية للمتغيرات (العمق، زمن التحلل) [14] باستخدام البرنامج NCSS 2007, Version 07.1.16 لاستبيان معادلات عامة تربط بين نوعية العصارة والمتغيرين المذكورين، ولفرض تحديد معنوية كل متغير استخدم طريقة جدول تحليل التباين (ANOVA) ضمن درجة ثقة مقدارها (5 %) وكما يلي :

▪ كمية العصارة

يظهر تأثير زمن التحلل وكما موضح في الجدول (4) أكثر من عمق النفايات على كمية العصارة، حيث تسبب زيادة زمن التحلل وحدة واحدة ارتفاعاً بحوالي (0.65) وحدة بينما تزيد كميتهما بحوالي (0.35) وحدة عندما يزداد عمق النفايات وحدة واحدة. ترتبط هذه المتغيرات مع كمية العصارة بعلاقة رياضية توضحها المعادلة (2)، ويوضح الجدول (5) أن كل من زمن التحلل وعمق النفايات يؤثران معنويًا على كمية العصارة الناتجة.

(4) تأثير العمق و زمن التحلل على كمية

Ln (Leachate)	Independent variable	Standardized Coefficient ()
	Intercept	0
	Ln(depth)	0.351
	1/time	0.651

$$Ln (\text{Leachate}) = 5.58 + 0.16 \times Ln (\text{depth}) + 0.214 \times Ln (\text{time}) \dots (2)$$

(5) تحليل التباين للمتغيرات ومعنوية تأثيرها على كمية العصارة

Model Term	DF	R ²	F Calculate	Prob Level
Model Ln (leachate)	2	0.5473	27.207	% Less than 1
Ln (depth)	1	0.1232	12.247	% Less than 1
Ln (time)	1	0.4236	42.108	% Less than 1
Error	45	0.4527		
Total(Adjusted)	47	1.0000		

▪ تراكيز الأمونيوم (NH₄-N)

يظهر تأثير العمق كما موضح في الجدول (6) أكثر من زمن التحلل على تركيز الأمونيوم في العصارة، حيث تسبب زيادة العمق وحدة واحدة ارتفاعاً في تركيز الأمونيوم بحوالي (0.82) وحدة بينما يزداد التركيز بحوالي (0.42) وحدة عند زيادة الزمن وحدة واحدة (3) النموذج الرياضي للعلاقة. كما تم إدخال البيانات في تحليل التباين ليتضح أن المتغيرات معنوية التأثير (7).

(6) تأثير العمق و زمن التحلل على تركيز (NH₄-N)

NH ₄ -N	Independent variable	Standardized Coefficient ()
	Intercept	0
	depth	0.8196
	time	0.4196

$$NH_4-N = -241.99 + 335.97 \times depth + 2.86 \times time \dots (3)$$

(7) تحليل التباين للمتغيرات ومعنوية تأثيرها على تركيز (NH₄-N)

Model Term	DF	R ²	F Calculate	Prob Level
Model (NH ₄ -N)	2	0.8903	182.553	% Less than 1
Depth	1	0.6692	274.431	% Less than 1
Time	1	0.1754	71.947	% Less than 1
Error	45	0.1097		
Total(Adjusted)	47	1.0000		

▪ تراكيز المطلب الكيميائي للأوكسجين (COD)

يؤثر عمق النفايات و زمن تحللها بشكل فعال على تركيز (COD) في عصارة النفايات الصلبة، ويتبين أن التأثير الأكبر يكون لعمق النفايات حيث يرتفع تركيزه بحوالي (0.75) وحدة عندما يزداد عمق النفايات وحدة واحدة، ويرتفع تركيزه بحوالي (0.31) وحدة عندما يزداد زمن التحلل وحدة واحدة وكما في الجدول (8) وتوضيح المعادلة (4) العلاقة الرياضية بين هذه المتغيرات كما يتضح أيضاً في الجدول (9) أن المتغيرات معنوية في تأثيرها.

(8) الموديل الرياضي لتركيز (COD)

COD	Independent variable	Standardized Coefficient ()
	Intercept	0
	Depth	0.7501
	Time	0.1312

$$COD = -3902.65 + 20502.16 \times depth + 58.75 \times time \dots (4)$$

(9) تحليل التباين للمتغيرات ومعنوية تأثيرها على تركيز (COD)

Model Term	DF	R ²	F Calculate	Prob Level
Model (COD)	2	0.5846	31.666	% Less than 1
Depth	1	0.5624	60.922	% Less than 1
Time	1	0.0172	1.865	% Less than 1
Error	45	0.4154		
Total(Adjusted)	47	1.0000		

▪ الرقم الهيدروجيني (pH)

يُوضح الجدول (10) أن تأثير عمق النفايات هو الأقوى على قيمة (pH) حيث يقل الرقم الهيدروجيني بمقدار (0.89) وحدة عندما يزداد عمق النفايات وحدة واحدة وهو تقريباً اربع أضعاف تأثير زمن التحلل حيث يزداد الرقم الهيدروجيني بحوالي (0.23) وحدة عند زيادة وتبين المعادلة (5) الصيغة الرياضية لارتباط هذه المتغيرات مع قيمة (pH). يبين الجدول (11) أن تأثير عمق النفايات وزمن تحللها معنوباً على الرقم الهيدروجيني.

(10) الموديل الرياضي لقيمة (pH)

pH	Independent variable	Standardized Coefficient ()
	Intercept	0
	Depth	0.8866-
	Time	0.2301

$$pH = 7.07 - 1.56 \times depth + 0.007 \times time \dots (5)$$

(11) تحليل التباين للمتغيرات ومعنوية تأثيرها على قيمة (pH)

Model Term	DF	R ²	F Calculate	Prob Level
Model (pH)	2	0.8293	109.276	% Less than 1
Depth	1	0.7857	207.066	% Less than 1
Time	1	0.0529	13.950	% Less than 1
Error	45	0.1707		
Total(Adjusted)	47	1.0000		

(TSS)

يؤثر عمق النفايات بشكل أعلى من زمن التحلل كما في الجدول (12) فيرتفع تركيز المواد العالقة بحوالي (0.71) وحدة عند زيادة عمق النفايات وحدة واحدة وكذلك يزداد بحوالي (0.48) وحدة عند زيادة زمن التحلل وحدة وترتبط هذه المتغيرات بعلاقة مماثلة في المعادلة (6). كما يُوضح الجدول (13) معنوية تأثير كل متغير إذ يتبين أن تأثيرهما معنوباً على تركيز المواد الصلبة.

(12) الموديل الرياضي لتركيز (TSS)

TSS	Independent variable	Standardized Coefficient ()
	Intercept	0.0000
	depth	0.7102
	time	0.4812

$$TSS = -146.48 + 481.76 \times depth + 5.31 \times time \dots (6)$$

(13) تحليل التباين للمتغيرات ومعنوية تأثيرها على تركيز (TSS)

Model Term	DF	R ²	F Calculate	Prob Level
Model (TSS)	2	0.7701	75.367	Less than 1 %
depth	1	0.5031	98.469	Less than 1 %
time	1	0.2310	45.215	Less than 1 %
Error	45	0.2299		
Total(Adjusted)	47	1.0000		

- (1). يرتبط تركيز الملوثات في عصارة النفايات الصلبة بعلاقة طردية مباشرة مع عمق هذه النفايات كما يرتبط أيضاً بعلاقة طردية على المدى القريب وعكسية على المدى البعيد مع زمن تحلل هذه النفايات.
- (2). ترتبط قابلية امتصاص النفايات للماء وسعة النفايات الحفالية (اقصى محتوى مائي مخزون) بعلاقة عكسية مع هذه النفايات وطردية مع زمن تحللها.
- (3). ترتبط كمية العصارة الناتجة من كمية ثابتة من النفايات صلبة بعلاقة عكسية مع عمق هذه النفايات وترتبط أيضاً بعلاقة طردية على المدى القريب وعكسية على المدى البعيد مع زمن تحلل هذه النفايات.
- (4). يؤثر عمق النفايات أكثر من زمن تحللها على العصارة الناتجة ويؤثر زمن هذه النفايات اكثر عقها على كمية العصارة الناتجة.
- (5). يرتبط تأثير عامل التخفيف والغسل بعلاقة عكسية مباشرة مع عمق النفايات وعلاقة طردية مباشرة مع زمن تحلل هذه النفايات، كما ترتبط سرعة التحلل أيضاً بعلاقة عكسية مباشرة مع عمق هذه النفايات.

- [1]. Bishop, P. (2000) "Pollution prevention", fundamentals and practice, McGraw-Hill press, New York, United States Of America.
- [2]. Tchobanoglous, G., Theisen, H., Vigil, S.A. (1993) "Integrated solid waste management", engineering principles and management issues, 1st Ed, McGraw-Hill press, New York, United States Of America.
- [3]. Mudau, A., (2012), "A Laboratory investigation of the effects of water content and waste composition on leachate and gas generation from simulated MSW", Master Thesis, Witwatersrand University.
- [4]. AL- Touqi, S. (2012) "Modeling Leachate BOD and COD Using Lab Scale Reactor Landfills and Multiple Linear Regression Analysis", PhD Thesis, Texas University, Arlington.
- [5]. Imhoff, P.T., Reinhart, D.R., Englud, M., Gue' Rin, R., Gawande, N., Han, B., Jonnalagadda, S., Townsend, T.G. and Yazdani, R. (2007) "Review of state of the art methods for measuring water in landfills", Waste Manage, 27, 729–745.
- [6]. Kjeldsen, P.; Barlaz, M.A.; Rooker, A.P.; Baun, A.; Ledin, A.; and Christensen T.H. (2002) "Present and long-term composition of MSW landfill leachate, a review" Critical reviews in environmental science and technology, 32(4):297-336.
- [7]. Reinhart, D. R. and Caroline J. G. (1998) "Analysis of Florida MSW landfill leachate quality data", University of central Florida civil and environmental engineering department.
- [8]. Chen, P. H. (1996) "Assessment of leachates from sanitary landfills, impact of age, rainfall and treatment" Environment International, 225-22(2),
- [9]. Brady, N.C. and Weil, R.R. (1999), "The nature and properties of soils", 12th Edition, Prentice-Hall, Inc. New Jersey.

- [10].Kirkeby JT, Birgisdóttir H, Bhander GS, Hauschild MZ, Christensen TH. (2007) “Modeling of environmental impacts of solid waste landfilling within the life-cycle analysis program ease waste”, Waste Manag. 27(7):961–70.
- [11].Warith, M. (2001) “Bioreactor landfills: experimental and field results”, Amsterdam, Elsevier Science Ltd.
- [12].Al-Yaqout AF., Hamoda MF. (2003) “Evaluation of landfill leachate in arid climate” ,Case Study, Department of Civil Engineering, Kuwait University, Environ Int. aug,29(5):593-600.
- [13].Statom, R.A., Thyne, G.D. and Mccray, J.E. (2004) “Temporal changes in leachate chemistry of a municipal solid waste landfill cell in Florida”, USA, Environmental Geology volume 45, number 7 982-991, DOI: 10.1007/s00254-003-09570 .
- [14].Tuffaha, B. R. (2006) “Impacts of solid waste leachate on soil and its simulation to ground water at Nablus area”, (Master Thesis) Al-Najah National University, Nablus, Palestine.
- [15].Esakku, S., Karthikeyan, O. P., Joseph, K., Nagendran, R., Palanivelu, K., Pathirana, K.P.M.N., Karunarathna, A.K., and Basnayake, B.F.A. (2007) “Seasonal variations in leachate characteristics from municipal solid waste dumpsites in India and Srilanka”, proceedings of the international conference on sustainable solid waste management, 5 - 7 September, Chennai, India. pp.341-347341
- [16].kasam , sarto, syamsiah, s., prasetyo, a., (2012), “effect of age of municipal solid waste on quantity and quality of leachate generation by column-landfill experiment”, international journal of pure and applied research in engineering and technology, issn: 2319-507x, ijpret, 2012; volume 1(2): 11-21
- [17].Fatima, S., Rafiq, S. K., Hai, A. (2012) “Effect of depth and age on leachate characteristics of Achan landfill, Srinagar, Jammu and Kashmir, India”, Iosr journal of environmental science, toxicology and food technology (iosr-jestft) ISSN: 2319-2402, isbn: 2319-2399. volume 2, issue 2, pp 04-11
- [18].Al- Rawi, S.M. (2007) “Selection, design, and management of solid waste sanitary landfill site(s) for Mosul City”, Arab science and technology foundation (ASTF), project en 20 contract no. 27-06.
- [19].Pheleps H., Heinke G., Jonkers J., Ouana E., and Vandecastel C. (1996) “Management of solid waste”, Unesco-Col publication, Paris.
- [20].Vesilind, Aarne P., Worrell, W. and Reinhart D. (2002) “Solid waste engineering”, United States of America, Brooks/Cole.
- [21].McGhee, T.J.; Steel, E.W. “Water Supply and Sewerage”, McGraw hill International Book Company, Inc., New York. (1991)
- [22].Landva, A. O. and Clark, J. I. (1990) “Geotechnics of waste fill - theory and practice”, ASTM, Stp 1070. ASTM. Philadelphia, pa., pp. 86-106.
- [23].Berge N.D., Reinhart D.R., Townsend T.G. (2005) “Fate of nitrogen in bioreactor landfills”, Crit. Rev. Env. Sci. technol. 35, 365-399.

The work was carried out at the college of Engineering. University of Mosul