برنامج المسار الوظيفي للعاملين بقطاع مياه الشرب والصرف الصحي

دليل المتدرب

فني تشغيل صرف صحي

مواصفات وخصائص مياه الصرف الصحي والصناعى – الدرجة الثالثة

تم اعداد المادة بواسطة الشركة القابضة لمياه الشرب والصرف الصحي
قطاع تنمية الموارد البشرية وبناء القدرات -الادارة العامة لتخطيط المسار الوظيفي V1 1-7-2015

جدول المحتويات

مصادر وخصائص مياه الصرف الصحى والقوانين المنظمة للصرف على الشبكات العمومية والمسطحات المائية ٣
مقدمة ٣
مشاكل عدم وجود شبكات لتجميع مياه الصرف الصحي ٣
نظام تجميع المخلفات السائلة ٣
مصادر مياه الصرف الصحى..... ٣
مياه الصرف الصحى المنزلي..... ٤
مياه الأمطار..... ٥
المخلفات الصناعية..... ٥
مياه الرشح ٦
مياه غسل الشوارع..... ٦
مكونات وخصائص المخلفات السائلة ٦
الملوثات في مياه الصرف الصحي..... ٧
الغازات المنبعثة من مياه الصرف الصحي..... ١٠
أولاً: التحلل اللاهوائى (Anaerobic decomposition): ١٠
ثانياً: التحلل الهوائي (Aerobic decomposition):..... ١٠
خصائص مياه الصرف الصحى..... ١٢
أولاً: الخصائص الطبيعية..... ١٣
١. اللون ١٣
٢. العكارة ١٣
٣. الرائحة..... ١٣
٤. درجة الحرارة ١٣
٥. المواد الصلبة الكليةTotal suspended solids ١٤
٦. الغازات الذائبة..... ١٤
٧. المواد المتطايرة..... ١٤
ثانياً: الخصائص الكيميائية ١٤
١. المواد العضوية ١٤
٢. المواد الغير عضوية ١٥
٣. القلوية ١٥
٤. الرقم الهيدروجيني ١٦
٥. الكلوريدات Chlorides..... ١٦
٦. النتروجين والفسفور Nitrogen – Phosphorous ١٦
٧. الكبريت Sulfur..... ١٦
٨. المعادن الثقيلة Heavy Metals ١٦
٩. المواد السامة Toxic metals..... ١٦
ثالثاً الخصائص البيولوجية ١٧
١. البكتريا..... ١٧

٢. البروتوزوا والروتيفرز ١٧
٣. الطحالب ١٩
أولاً: التأثير الإيجابي يتضح في عملية معالجة مياه الصرف الصحي بإستخدام بحيرات الأكسدة ١٩
ثانياً: التأثير السلبي للطحالب ١٩
٤. الديدان ١٩
٥. الفيروسات ٢٠
١. طبيعة وخصائص مياه الصرف الصناعي ٢٠
١,١,٢. الخصائص الفيزيائية ٢٣
أ. المواد الصلبة الكلية: ٢٣
ب. الروائح ٢٤
ج. درجة الحرارة ٢٥
د. اللون ٢٥
هـ. العكارة ٢٥
٢,١,٢. الخواص الكيميائية: ٢٥
المواد العضوية ٢٥
الزيوت والدهون والشحوم: ٢٦
المنظفات الصناعية: ٢٦
الفينـول: ٢٦
المركبات العضوية المتطايرة: ٢٦
المبيدات والكيماويات الزراعية: ٢٦
٣,١. الخواص البيولوجية: ٢٧
التشريعات المصرية الخاصة بتحديد مواصفات مياه الصرف الصحى المعالج قبل صرفها على المجارى المائية ٣٢
خصائص المياه المعالجة التى تصرف على نهر النيل وفروعه وعلى الخزانات الجوفية ٣٢
١. حددت المادة ٦١ من نفس القانون: ٣٣
٢. نصت المادة ٦٢ من نفس القانون على أنه: ٣٤
٣. نصت المادة ٦٣ من نفس القانون على أنه: ٣٤
٤. نصت المادة ٦٤ على أنه: ٣٦
٥. نصت المادة ٦٥على أنه: ٣٦
١. خصائص المياه الملوثة التى تصرف على شبكة الصرف الصحى ٤٠
٢. خصائص المياه الملوثة التى تصرف على البيئة البحرية ٤٢

مصادر وخصائص مياه الصرف الصحى والقوانين المنظمة للصرف على الشبكات العمومية والمسطحات المائية

مقدمة

من علامات التقدم الحضاري في منطقة ما وجود شبكات لتجميع المياه الملوثة بها يحقق صرف المخلفات السائلة لسكانها ومنشآتها صرفاً صحياً، وقد زاد في السنوات الأخيرة الإهتمام بأعمال الصرف الصحى نتيجة للزيادة المستمرة في معدلات إستهلاك المياه، والتي ترتبط بعوامل كثيرة منها زيادة تعداد السكان والتقدم في الصناعة وكثرة الإحتياجات من المياه، وكل هذه العوامل جعلت من المخلفات السائلة من أهم العمليات اللازمة لضمان توفر البيئة الصحية الصالحة للأفراد في المجتمعات السكنية، والتي تساعد علي تجنب المشاكل التاليه:

مشاكل عدم وجود شبكات لتجميع مياه الصرف الصحي

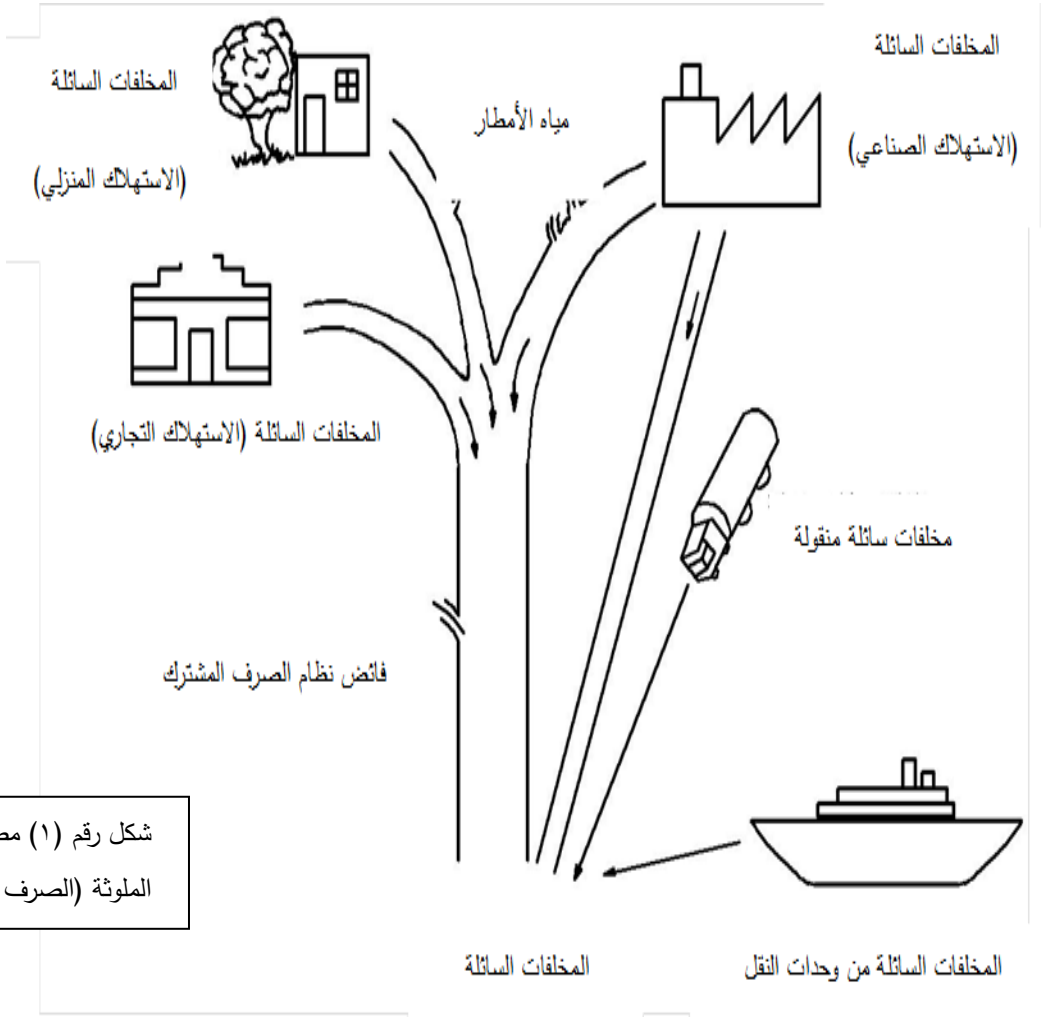
- تلوث المجاري المائية السطحية والمياه الجوفية.
- نمو وتكاثر الذباب والبعوض.
- معاناة الأهالي من مشاكل الصرف الصحى من المنازل وأعمال الكسح.
- تأثير الأحماض الناتجة من التفاعلات البيولوجية علي أساسات المنشآت.
- عدم الاستفادة من مياه الصرف الصحى بعد معالجتها وإعادة إستخدامها.
- عدم الاستفادة من الرواسب الناتجة من وحدات معالجة مياه الصرف الصحى، وذلك بعد معالجتها.
- تلوث البيئة المحيطة (مياه – تربة – هواء – نباتات – حيوان).

نظام تجميع المخلفات السائلة

- شبكة المواسير بالإنحدار الطبيعي وملحقاتها من المطابق وغرف التفتيش والعدايات والسيفونات وبالوعات تصريف مياه الأمطار ومنشآت أخرى.
- محطات الرفع وملحقاتها (مطبق الدخول والبيارة ووحدات الضخ من الطلمبات والمحركات ومواسير السحب والطرد وأجهزة قياس التصرف).
- المواسير الصاعدة (خطوط الطرد) وملحقاتها من غرف المحابس وأجهزة الحماية من المطرقة المائية وغرفة التهدئة والعدايات ومنشآت أخرى.

مصادر مياه الصرف الصحى

تنتج مياه الصرف الصحي أساساً من المخلفات السائلة المنزلية الناتجة من المباني السكنية ومن المخلفات السائلة الناتجة من بعض الصناعات الخفيفة كالصناعات الغذائية بالإضافة إلى مياه الرشح ومياه الأمطار التى تصل إلى الشبكة كما هو موضح بالشكل رقم (١).



شكل رقم (١) مصادر المياه الملوثة (الصرف الصحى)

تتكون مياه الصرف الصحى أساسا من مياه الشرب المستعملة بما تحتويه من العناصر الكيميائية الموجودة فيها قبل الاستعمال مضافاً إليها الشوائب التى تصاحب استعمالها. وتعتمد هذه الشوائب فى نوعيتها وكمياتها على مجالات إستعمال المياه، فتختلف بالنسبة للمخلفات الصناعية عنها فى الإستعمالات المنزلية أو مياه الأمطار أو مياه الرشح. وفى كل نوع من هذه الأنواع تتداخل عوامل كثيرة فى التأثير على مكوناته، وتتفاوت هذه العوامل من منطقة إلى أخرى.

مياه الصرف الصحى المنزلي

- تشمل المياه المستعملة فى التجهيزات الصحية المنزلية والمراحيض وأحواض المطابخ والأجهزة الأخرى، ويتضح من ذلك أن نوعية الشوائب فى هذه المياه هى مخلفات الطعام والفضلات الآدمية بالإضافة إلى المواد الناتجة عن الاستحمام ونظافة الملابس والأوانى والأرضيات وأعمال النظافة الأخرى.
- تختلف نوعية مياه الصرف الصحى المنزلى طبقاً للعوامل التالية:

أ. نظام شبكات التجميع (هل هى مشتركة أو منفصلة).

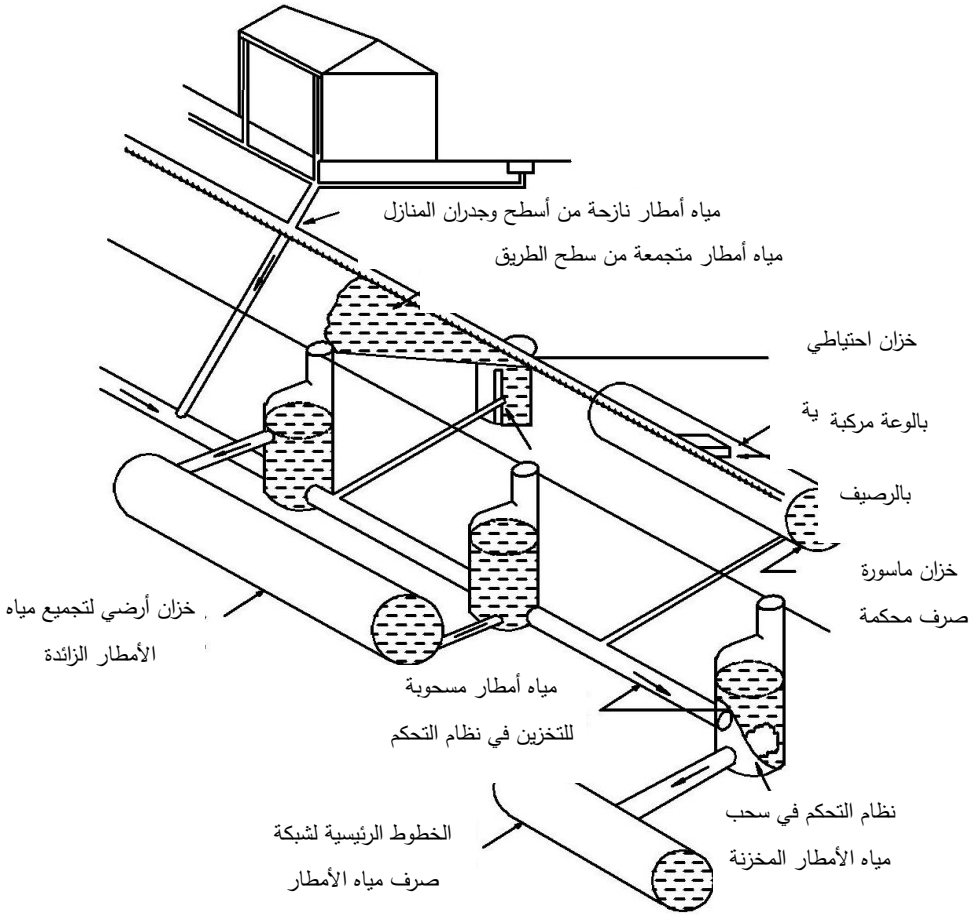
ب. مستوى المعيشة.

ج. معدلات استهلاك المياه.

د. خصائص مياه الشرب.

مياه الأمطار

تحتوي مياه الأمطار بعد تجميعها علي المواد التي تحملها الأمطار أثناء سقوطها وجريانها فوق أسطح المباني والأرض، وتختلف ما تحمله مياه الأمطار من أتربة ورمال ومواد عضوية طبقاً لعدة عوامل كثيرة منها طبيعة الأسطح التي تسقط عليها الأمطار ونوعية رصفها ومدى تكرار سقوط الأمطار ومدتها وقد تحتوي مياه الأمطار في بعض الأحيان على تركيز عالٍ من المواد العالقة التي تجرفها المياه من الأسطح التي تسقط عليها بالإضافة إلى بعض الغازات الذائبة في الأمطار أثناء هطولها وفي البلاد شحيحة المياه يفضل إنشاء شبكات منفصلة لتخزين مياه الأمطار لاستخدامها في أعمال الري أو في أي استخدامات أخرى، كما هو موضح بالشكل رقم(٢).



شكل رقم (٢) الشبكات المنفصلة لتجميع مياه الأمطار

المخلفات الصناعية

تختلف مكونات المخلفات الصناعية السائلة وخصائصها حسب نوع السائلة الصناعة والعمليات الصناعية المستخدمة فيها، وكمية المياه المستعملة والمواد التى تدخل فى التصنيع، والنسبة التى تصل منها إلى مياه الصرف الصحى. وتكون بعض المخلفات الصناعية أشد تركيزاً من مياه الصرف المنزلى بالنسبة للمواد العضوية والمواد العالقة والمواد الذائبة، وقد تكون بعضها أقل تركيزاً، فنجد مثلاً أن المياه المستعملة فى صناعة الورق تحتوى على تركيز عال من المواد العضوية العالقة والذائبة، بينما نجد أن المياه المستعملة فى صناعة التبريد تكون خالية من الشوائب. وتحتوى بعض المخلفات الصناعية على مواد سامة أو ضارة بالنسبة للكائنات الحية الدقيقة والتى لها دور كبير فى عمليات المعالجة. ولذلك لا يُسمح بصرف المخلفات الصناعية على شبكات الصرف الصحى إلا إذا

توافرت فيها معايير وخصائص معينة حددها القانون رقم ٩٣ لسنة ١٩٦٢ والقانون رقم ٤٤ لسنة ٢٠٠٠ فى شأن صرف المخلفات الصناعية السائلة على شبكات الصرف الصحى.

مياه الرشح

وهى المياه التى تدخل مواسير الصرف الصحى من المياه السطحية أو من المياه الجوفية فى باطن الأرض إذا كان منسوبها أعلى من منسوب المواسير، لذا يجب أن تقدر قيمتها لتؤخذ فى الاعتبار عند التصميم. وتدخل المياه الجوفية عن طريق الوصلات والمسام والمطابق المعيبة وأغطية المطابق التى يقل منسوبها عن منسوب سطح الأرض. وتعتمد كمية مياه الرشح على إرتفاع منسوب المياه الجوفية فوق منسوب المواسير وعلى جودة الوصلات ونوعية مواسير الصرف المستخدمة وقطرها وطولها ونوع أغطية المطابق المستخدمة وتشمل أسس التصميم والمراجع المختلفة تحديد كميات مياه الرشح، فتتراوح مياه الرشح من ١٠ إلى ٣٠ متر مكعب فى اليوم لكل كيلو متر من المواسير للمواسير قطر ٢٠٠ مم، وتتراوح مياه الرشح من ٢٠ إلى ٨٠ متر مكعب لكل كيلو متر من المواسير للمواسير قطر ٦٠٠ مم. وتقدر كمية المياه المتسربة لكل مطبق بحوالي من ١،٣ إلى ٤،٧ لتر/ ثانية، وتتوقف هذه الكمية على عدد ومساحة الفتحات فى غطاء كل مطبق. وهذه الكميات قابلة للزيادة فى حالة سوء التنفيذ وقابلة للنقص فى حالة استخدام أنواع جيدة من المواسير ذات المسامية المنخفضة أو المنعدمة وفى حالة استخدام عدد وصلات أقل للمواسير. وقد يحدث فى بعض الأحيان ظاهرة الترشيح (عكس حركة مياه الرشح) فى حالة وجود المياه الجوفية على منسوب أقل من منسوب المواسير حيث تتسرب المياه من المواسير إلى طبقات التربة المحيطة، مما يتسبب فى تلوث التربة والمياه الجوفية بالإضافة إلى خلخلة التربة أسفل أساس المواسير والمطابق وتأثير ذلك على سلامة هذه المنشآت والمواسير. ويتأثر منسوب المياه الجوفية بالدرجة الأولى بموقع تركيب المواسير، حيث يرتفع عندما يكون الموقع مجاوراً للأنهار أو الترع أو المجارى المائية، بينما يقل عندما يزيد بعد الموقع عن المجارى المائية. ولذلك نجد أن منسوب المياه الجوفية فى الموقع المجاور للنهر وعلى مسافة فى حدود خمسون متراً من جسر النهر يتأثر بارتفاع أو انخفاض منسوب النهر.

مياه غسل الشوارع

وهذه المياه الملوثة تصرف فى البالوعات ومنها إلى شبكة الصرف حاملة معها بعض الرمال والورق والزيوت والشحومات.

مكونات وخصائص المخلفات السائلة

تتغير مكونات مياه الصرف الصحى السائلة من وقت لآخر على مدار السنة والشهر واليوم أسوة بتغير كمياتها، إلا أنه يمكن القول أن المخلفات السائلة تتكون فى المتوسط من ٩٩،٩% ماء، ٠،١% مواد صلبة سواء كانت عالقة أو ذائبة، عضوية أو غير عضوية، كما تحتوى على الكثير من البكتريا (هوائية أو لاهوائية).

الملوثات في مياه الصرف الصحي

وتتشعب آثار صرف مياه الصرف الصحي غير المعالجة في البيئة حسب نوع الملوثات وتركيزها، ويوضح الجدول رقم (١) الملوثات الهامة الموجودة في مياه الصرف الصحي.

فالأجسام الصلبة المعلقة مثلا، تؤدي إلي ترسب الحمأة وتوليد ظروف لاهوائية، بينما تؤدي المواد العضوية غير القابلة للتحلل الحيوي إلي استنفاذ موارد الأكسجين الطبيعية ونشوء ظروف ضارة بالأنواع المائية.

جدول رقم (١) الملوثات الموجودة في مياه الصرف الصحي وأهميتها

الملوثات	التأثير
المواد الصلبة العالقة	قد تؤدي إلي ترسب الحمأة وتوليد ظروف لاهوائية إذا تم صرف مياه الصرف الصحي غير المعالجة في البيئة المائية. والمواد العالقة بكثرة تعيق أنظمة الري في حالة استخدام المياه المعالجة في الري والزراعة، وفي بعض حالات وجود تركيزات عالية من المواد العالقة تقلل من كفاءة تطهير وتعقيم المياه المعالجة وذلك لحجبها كثير من المواد الممرضة.
المواد العضوية القابلة للتحلل البيولوجي	وتشمل المركبات العضوية التي يمكن أن تتحلل عن طريق العمليات البيولوجية المختلفة مثل التي تتم بتأثير الكائنات الدقيقة ومن أمثلة تلك المركبات البروتينات والدهون والكربوهيدرات. ولو تركت هذه المركبات أو تسربت للبيئة المائية تؤدي إلي إستهلاك وإستنزاف الأكسجين الذائب وربما إلي التحلل الذاتي للأنهار والمسطحات المائية الصغيرة، وعند نقص ونضوب الأكسجين تبدأ التفاعلات اللاهوائية داخل المياه مسببة روائح كريهة وتزداد الجراثيم ومسببات الأمراض الأخرى.
الكائنات الحية المسببة للأمراض	وهي الكائنات الدقيقة وغير الدقيقة والتي يؤدي تراكمها أو وجودها نفسه في مياه الصرف الصحي إلي الإصابة بالأمراض سواء للإنسان أو للحيوان أو للنبات داخل البيئة، وتشمل البكتريا والفطريات والطحالب والفيروسات والديدان وبعض الطفيليات.
المواد العضوية الشديدة المقاومة للتحلل	تقاوم طرق المعالجة التقليدية لمياه الصرف الصحي، وتضم العوامل ذات الفعالية السطحية والفينولات والمبيدات الزراعية الثانوية وهذه المواد غير قابلة للتحلل بيولوجيا وتحتاج إلي معالجة كيميائية وفيزيائية لإزالتها، حيث أنها تقاوم طرق المعالجة التقليدية، وتراكم هذه المواد يسبب ضررا شديدا بالبيئة. وقد تشمل تلك المواد أيضاً بعض أنواع المنظفات الصناعية والتي هي مواد خافضة للتوتر السطحي وهي عبارة عن جزيئات عضوية كبيرة ولها قابلية ضعيفة للذوبان وهي تسبب الرغوة في محطات معالجة مياه الصرف الصحي والصناعي وفي المياه

الملوثات	التأثير
	السطحية التي يتم صرف المياه إليها.
المعادن الثقيلة	تنتج من الأنشطة التجارية والصناعية، وهي تسبب سمية شديدة وتلوثاً كبيرا وذلك في حالة إعادة استخدام المياه المحتوية علي تركيزات معينة منها، ولذلك ينصح بعدم استخدام المياه المحتوية علي العناصر الثقيلة في الري والزراعة ويجب إزالتها من مياه الصرف الصحي قبل إعادة استخدامها.
المكونات الذائبة غير العضوية	تضم الكالسيوم والصوديوم والكبريتات، ويجب إزالة هذه المكونات لإمكانية إعادة استخدام مياه الصرف الصحي.
المغذيات Nutrients	وهي عناصر لازمة لنمو النبات والحيوان وكثير من الكائنات الحية الدقيقة ولو بنسب ضئيلة. ومن أهمها النيتروجين والفسفور والتي عند وصولها للبيئة المائية كالأنهار والبحيرات تؤدي إلي نمو الطحالب غير المرغوب فيها، وأيضا وجودها بتركيزات عالية يسبب إستنفاذ الأكسجين الذائب في المياه وموت بعض الكائنات المائية كالأسماك نتيجة للإختناق، ولو تسربت للأرض تسبب تلوثا للمياه الجوفية.

ونظراً لإختلاف طبيعة كل ملوث من الملوثات السابقة بعضها عن بعض، حيث أن كل ملوث له ما يميزه من الصفات والخصائص الطبيعية والكيميائية عن الآخر، لذلك فإن طرق إزالته أو التخلص منه تختلف من ملوث لآخر. وعموما فإن طرق التخلص من الملوثات هي نفسها أنظمة المعالجة إذ أن المعالجة تهدف إلي التخلص من الملوثات، لهذا نجد أن طرق التخلص من الملوثات إما أن تكون طرق فيزيائية أو كيميائية أو بيولوجية.

الغازات المنبعثة من مياه الصرف الصحي

تحتوى المخلفات السائلة عند بدء جريانها فى شبكة الصرف على بعض الأكسجين الذائب الذى سرعان ما يُستهلك نتيجة لنشاط البكتريا الهوائية التى تموت إذا لم يتجدد الأكسجين (أى إذا لم يكن هناك إتصال دائم بين المخلفات السائلة والهواء). وعندئذ تنشط البكتريا اللاهوائية ويحدث تحلل لاهوائى للمواد العضوية فتكتسب المخلفات لوناً داكناً ورائحة عفنة نتيجة لهذا التحلل اللاهوائى، وعلى النقيض من ذلك إذا تواجدت المخلفات السائلة على اتصال دائم بالهواء فعندئذ تنشط البكتريا الهوائية مما ينتج عنه تحلل هوائى للمواد العضوية لا ينتج عنه روائح عفنة أو تركيز عالى فى اللون.

من هذا يتضح أن المواد العضوية تتعرض إلى نوعين من التحلل:

أولاً: التحلل اللاهوائى (Anaerobic decomposition):

هو الذى يحدث نتيجة لنشاط البكتريا اللاهوئية فى غياب الأكسجين وينتج عنه غازات النشادر (Ammonia) والميثان (Methane) وكبريتيد الهيدروجين (Hydrogen Sulphide)، ومعظم هذه الغازات ذات رائحة نفاذة كريهة.

ثانياً: التحلل الهوائي (Aerobic decomposition):

هو الذى يحدث نتيجة نشاط البكتريا الهوائية عند تواجد الأكسجين وينتج عنه أملاح الأزوتات (Nitrates) والكبريتات (Sulphate) وثاني أكسيد الكربون (Carbon Dioxide) ومواد أخرى غير ضارة.

ويتأثر التحلل الهوائي بعدة عوامل مثل:

- درجة حرارة المخلفات (Temperature of sewage)

– يظهر تأثير درجة الحرارة فى زيادة نشاط البكتريا سواء الهوائية أو اللاهوائية مع ارتفاع درجة الحرارة إلى درجة معينة يأخذ بعدها نشاط البكتريا فى الهبوط.

- العوامل الميكانيكية (Mechanical factors) مثل مرور المخلفات السائلة على هدارات أو فى منحدرات أو فى وحدات الطلمبات، إذ أن مثل هذه العوامل تساعد على تفتت المواد العالقة الكبيرة الحجم نسبياً إلى مواد أصغر حجماً وتزيد نسبة الأكسجين الذائب.
- كمية المياه المستخدمة (مياه الشرب) فى المدينة وكذلك محتويات هذه المياه وكمية مياه الرشح وكمية مياه المطر، وهذه تؤثر على درجة تركيز المواد الصلبة (عالقة كانت أو ذائبة)، كما أن مياه الرشح بما قد تحتويه من أملاح ذائبة تؤثر على درجة تركيز المواد الذائبة.
- المواد الصلبة الموجودة فى المخلفات السائلة تتواجد إما عالقة أو ذائبة، فإذا أخذنا عينة من المخلفات السائلة

ووضعناها فى فرن تجفيف لتبخير ما فيها من ماء أمكننا تحديد كمية المواد الصلبة فى العينة سواء كانت ذائبة أو عالقة، أما إذا رشحنا العينة قبل التجفيف ثم جففنا السائل الذى مر فى ورقة الترشيح فإنه يمكننا تحديد كمية المواد الصلبة الذائبة. وتنقسم المواد الصلبة العالقة إلى:

– مواد سهلة الترسيب، أى ترسب فى وقت قصير وتقدر بحوالي ٥٠% من المواد العالقة.

– مواد صعبة الترسيب، أى تحتاج إلى وقت طويل لترسيبها وتقدر بحوالي ٥٠% من المواد العالقة.

وتتراوح نسبة المواد الصلبة الذائبة من ٦٥% إلى ٧٥% من مجموع المواد الصلبة، بينما تتراوح نسبة المواد الصلبة العالقة من ٢٥% إلى ٣٥% من مجموع المواد الصلبة. وفى عمليات معالجة المخلفات السائلة تُحجز نسبة كبيرة من المواد العالقة بينما تمر نسبة كبيرة من المواد الذائبة فى كامل عملية المعالجة دون تغيير يذكر إذ يتغير قليل منها بالأكسدة، كما هو موضح بالجدول رقم (٢).

جدول رقم (٢) مكونات مياه الصرف الصحى (من المدن السكنية)

مياه الصرف الصحى						
١٠٠٠ جزء فى المليون مواد صلبة						٩٩٩ × ١٠٠٠ جزء فى المليون ماء
٣٠٠ مواد عالقة				٧٠٠ مواد ذائبة		
١٥٠ قابل للترسيب		١٥٠ غير قابل للترسيب				
١٠٠ عضوى	٥٠ غير عضوى	١٠٠ عضوى	٥٠ غير عضوى	٣٠٠ عضوى	٤٠٠ غير عضوى	

كما يمكن تقسيم المواد الصلبة فى المخلفات السائلة إلى مواد عضوية ومواد غير عضوية:

- المواد العضوية (Organic solids)

تسمى أحياناً مواد طيارة أو غير ثابتة (Volatile–solids) نظراً لتطايرها عند التسخين لدرجة حرارة عالية.

- مواد غير عضوية (Inorganic solids)

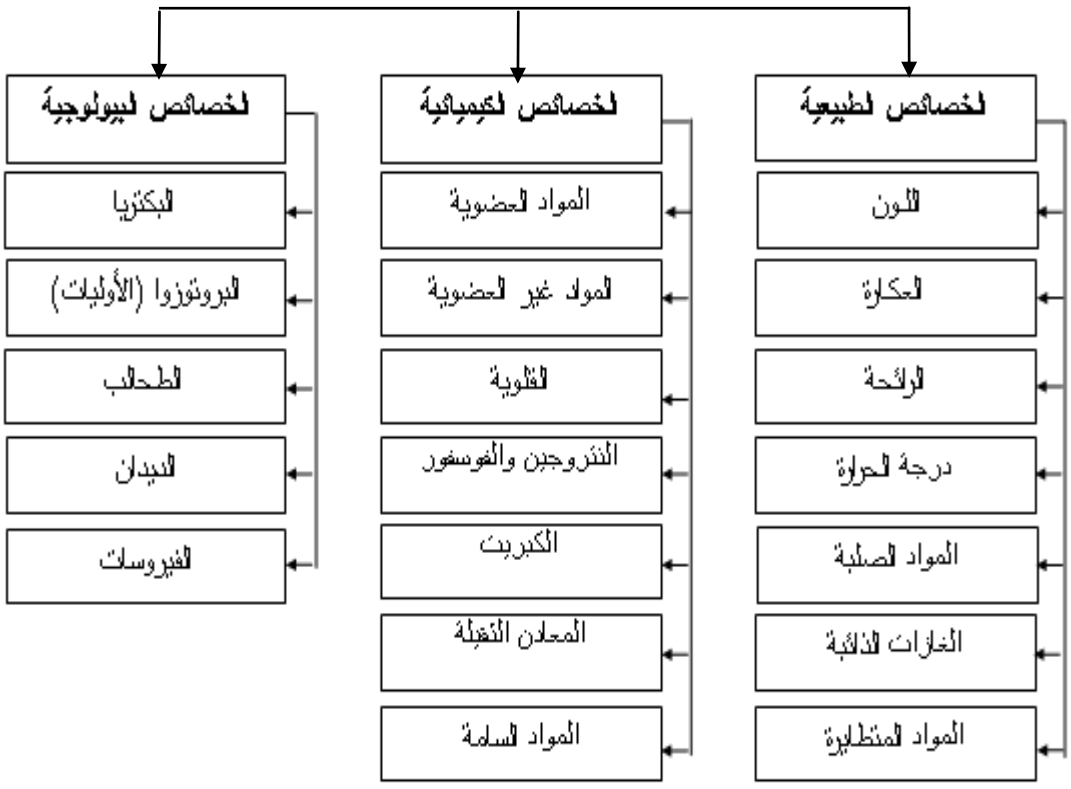
تسمى أحياناً مواد معدنية أو ثابتة (Mineral) لثباتها وعدم تطايرها عند التسخين لدرجة حرارة عالية. وتقدر نسبة كل من المواد العضوية والمواد غير العضوية الموجودة فى المخلفات السائلة بحوالى خمسين فى المائة (٥٠%) من مجموع المواد الصلبة.

خصائص مياه الصرف الصحى

تُحدَّد نوعية مياه الصرف الصحي حسب خصائصها الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية، فالخصائص الفيزيائية (الطبيعية) تشمل اللون والرائحة ودرجة الحرارة ودرجة العكارة، والمحتويات غير المذابة، ومنها المواد الصلبة العالقة والزيوت والشحوم.

وتصنف المواد الصلبة إلى مواد صلبة عالقة ومواد صلبة ذائبة ومواد صلبة عضوية متطايرة وغير عضوية ثابتة. وترتبط الخصائص الكيميائية بالمحتويات العضوية لمياه الصرف الصحي، حيث تشمل الطلب البيولوجي الكيميائي على الأكسجين (BOD) والطلب الكيميائي على الأكسجين (COD) ومجموع الكربون العضوي والطلب الكلي على الأكسجين، أما الخصائص الكيميائية غير العضوية فتشمل الملوحة والعُسر والرقم الهيدروجيني والحموضة والقلوية بالإضافة إلى المعادن المؤيّنة، ومنها الحديد والمنجنيز، المواد الأنيونية، ومنها الكلوريدات والكبريت والنترات والكبريتيد والفوسفات. وتضمّ الخصائص البكتيريولوجية بكتيريا الكوليفورم وبكتيريا الكوليفورم الغائطية والعوامل الممرضة والفيروسات، وتتغير مكونات مياه الصرف الصحي ومستويات التركيز مع الوقت وحسب الظروف المحلية، فالمجموع النموذجي للأجسام الصلبة للمياه المنزلية غير المعالجة مثلا يتراوح بين ٣٥٠ و ١٢٠٠ مليجرام/ لتر، ويوضح الشكل رقم (٣) مخطط يبين كافة الخصائص الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية لمياه الصرف الصحى.

خصائص مياه الصرف الصحي



شكل رقم (٣) مخطط لخصائص مياه الصرف الصحي

وسوف نتناول بالتفصيل هذه الخصائص خلال الفقرات التالية نظراً لأهميتها في فهم عمليات المعالجة.

أولاً: الخصائص الطبيعية

١. اللون

يكون لون مياه الصرف الصحي في بدء سريانها في شبكة الصرف الصحي رمادي حيث تحتوي على مواد برازية وتتحول تدريجيا إلى اللون الداكن عند حدوث التعفن والتحلل اللاهوائى، أما إذا كان لونها خلاف ذلك فهذا يعني إختلاط مياه صرف صناعى بمياه الصرف الصحي.

٢. العكارة

العكارة هي مقياس لمرور الضوء خلال الماء، ويستخدم كإختبار لقياس مدي جودة مياه الصرف الصحي المعالجة بالنسبة للمواد الرغوية العالقة. وعموماً فإنه لا توجد علاقة بين درجة العكارة وتركيز المواد العالقة في المياه الغير معالجة ولكن تتوقف درجة العكارة علي كمية المواد العالقة ونوعها ولونها ودقة حبيباتها. وغالباً تقاس العكارة للمياه المعالجة الناتجة (مياه السيب النهائي) كإختبار سريع لجودة المياه المعالجة ومدي احتوائها علي مواد عالقة.

٣. الرائحة

مياه الصرف الصحي الخام لها رائحة مثل رائحة التربة وهي ليست رائحة نفاذة وخاصة عند توفر الأكسجين الذائب في المياه أثناء سريانها في الشبكة، وتتأثر رائحة مياه الصرف الصحي بقيمة تركيز الأكسجين الذائب في المياه، ففي حالة نقص الأكسجين الذائب في مياه الصرف الصحي تبدأ البكتريا اللاهوائية في النمو والنشاط وتأخذ في استهلاك وتحليل المواد العضوية وتحويلها إلي أمونيا وغازات أخري، ويصبح الماء حينئذٍ ذو رائحة كريهة جداً ويسمي ماءا متعفنا (متحللا)، ويعد غاز كبريتيد الهيدروجين من أكثر الغازات المسببة للرائحة الكريهة في مياه الصرف الصحي.

وتلجأ بعض محطات معالجة مياه الصرف الصحي لتقليل هذه الروائح الكريهة الناتجة باستخدام وحدات تتكون من الكربون النشط لإمتزاز الروائح من المياه قبل صرفها إلى المياه المستقبلة إلا أن ذلك يعد مكلفا من الناحية الاقتصادية ؛ كما تلجأ محطات أخرى إلى استخدام الكلور لمعالجة الروائح الشديدة المصاحبة لمياه الصرف الصحي الخام عند دخولها لمداخل المحطات.

٤. درجة الحرارة

تكون درجة حرارة مياه الصرف الصحى أعلى قليلا من درجة حرارة الجو المحيط بسبب وجود المخلفات الآدمية و بسبب صرف مخلفات صناعية على الشبكة. ولدرجة الحرارة تأثير واضح علي نشاط البكتريا سواء الهوائية أو اللاهوائية، فزيادة الحرارة تزيد من النشاط البكتيري وذلك إلي درجة حرارة معينة يأخذ بعدها النشاط البكتيري في التناقص والهبوط.

وبالتالي فإن ارتفاع درجة الحرارة يسهم في الإسراع بتحلل وتكسير المواد الصلبة العضوية، كما تزداد في هذه الظروف كمية الأجسام الدقيقة الصغيرة المتحللة والتي تكون معلقة داخل المياه، مسببة تزايد عكارة المياه.

٥. المواد الصلبة الكلية Total suspended solids

من الناحية العلمية يتم تعريف المواد الصلبة الكلية في مياه الصرف الصحي علي أنها كل المواد التي تتبقي بعد التبخر عند درجة حرارة ١٠٥ مئوية، ويمكن تقسيم المواد الصلبة الكلية في مياه الصرف الصحي إلي المواد الصلبة العالقة والمواد الصلبة الذائبة (لايمكن فصلها بالترشيح). والمواد الصلبة العالقة نفسها تنقسم إلي قسمين هما مواد قابلة للترسيب ومواد غير قابلة للترسيب (غروية)، وتعرف المواد الصلبة القابلة للترسيب علي أنها المواد التي تترسب في قاع إناء علي شكل مخروطي (يسمي قمع أو مخروط إمهوف) في زمن قدره ٦٠ دقيقة وتقاس بالملليتر لكل لتر، او التي تتبقي بعد التبخر وتقاس بالمليجرام/لتر وهي تقريبا مقياس لكمية الحمأة التي سوف تنفصل في مرحلة الترسيب الابتدائي والتي سيطلق عليها الحمأة الإبتدائية.

٦. الغازات الذائبة

تحتوي مياه الصرف الصحي على بعض الغازات الذائبة والتى تتوقف علي حالة المياه إن كانت قديمة أو طازجة وكذلك على مقدار التلوث الموجود بها، ومن أمثلة هذه الغازات:

- غاز الأكسجين بنسب مختلفة خلال مراحل المعالجة المختلفة ويتوقف ذلك علي قدم مياه الصرف الصحي.
- غاز ثاني أكسيد الكربون وهو أحد نواتج تحلل المواد العضوية بواسطة البكتريا.
- غاز كبريتيد الهيدروجين ويتواجد بوفرة عند التفاعلات اللاهوائية وهو ناتج عمليات اختزال المواد العضوية الكبريتية.
- غاز الأمونيا الحر الناتج عن تحلل وهضم المواد العضوية النيتروجينية كالبروتينات واليوريا بتأثير البكتريا.
- غاز النيتريت NO_2 والناتج عن أكسدة الأمونيا خلال عملية النترتة وعن عمليات اختزال النترات NO_3.
- غاز النيتروجين والناتج من عمليات اختزال النترات خلال عمليات (عكس النترتة).

٧. المواد المتطايرة

تتواجد في مياه الصرف الصحي بعض المواد المتطايرة والتي هي في الغالب مواد عضوية ناتجة عن التحلل الهوائي واللاهوائي لمياه الصرف الصحي خلال سريانها في شبكة مياه الصرف الصحي أو خلال مرورها في وحدات المعالجة المختلفة بالمحطة، ومن أمثلة تلك المواد المتطايرة الأحماض العضوية مثل حمض الخليك، والغازات العضوية مثل غاز الميثان وغاز الأمونيا وغاز كبريتيد الهيدروجين.

ثانياً: الخصائص الكيميائية

تعد المواد الموجودة في مياه الصرف الصحي ذات طبيعة كيميائية إذ تحتوي هذه المياه علي كثير من المركبات والمواد الكيميائية المختلفة وعموما تنقسم المواد الموجودة في مياه الصرف الصحي من حيث طبيعتها الكيميائية إلي مواد عضوية ومواد غير عضوية.

١. المواد العضوية

تتكون المواد العضوية من خليط من الكربون والهيدروجين والأكسجين وفي بعض الأحيان النيتروجين، هذا بالإضافة إلي بعض العناصر الآخرى المهمة مثل الكبريت والفسفور والحديد.

ومن أمثلة المواد العضوية المتواجدة بكثرة في مياه الصرف الصحي المواد البروتينية والكربوهيدراتية والدهون والزيوت بالإضافة إلي كثير من الكائنات الحية الدقيقة والتي هي في طبيعتها مواد عضوية.

ويمكن تقسيم المواد العضوية من حيث قابليتها للتحلل إلي:

- مواد عضوية قابلة للتحلل بيولوجيا وهي المواد التي يمكن تكسيرها وتحللها بفعل الكائنات الحية الدقيقة.
- مواد عضوية غير قابلة للتحلل بيولوجيا وهي التي لا تتحلل بفعل الكائنات الحية الدقيقة وإنما قد تتحلل بفعل بعض الكيماويات المؤكسدة القوية.
- مواد عضوية غير قابلة للتحلل مطلقاً.

هذا، وقد تحتوي مياه الصرف الصحي علي كميات من جزيئات عضوية مُخَلَّقة واردة إليها من صرف مياه المخلفات الصناعية علي شبكة الصرف الصحي، ويتباين التركيب الكيميائي لهذه الجزيئات تبايناً كبيرا مثل المنظفات الصناعية والمبيدات الزراعية، ويُؤَدِّي وجود هذه المركبات إلى تعقيدات عديدة لعمليات المعالجة لأن معظم هذه المركبات العضوية المُخَلَّقة لا تتحلل بيولوجيا أو تكون قابلة للتحلل ولكن ببطء شديد.

وتمثل المواد العضوية من ٤٥ إلي ٧٥% من المواد الصلبة الموجودة في مياه الصرف الصحي، في حين تمثل المواد الغير عضوية النسبة الباقية.

٢. المواد الغير عضوية

وتمثل المواد الغير عضوية من ٢٥ إلي٥٥% من المواد الصلبة الموجودة في مياه الصرف الصحي. وتشمل المواد الغير عضوية الموجودة في مياه الصرف الصحي حبيبات الرمل، وتشمل أيضاً الأملاح المعدنية مثل أملاح الكلوريدات والصوديوم والبوتاسيوم والكالسيوم، كما تشمل كثير من العناصر الثقيلة مثل الرصاص والزئبق والكادميوم والحديد والمنجنيز والنحاس.

وهناك بعض المواد الغير عضوية الذائبة في مياه الصرف الصحي مثل أملاح السيانيد وأملاح الثيوسيانات وأملاح الثيوسلفات.

٣. القلوية

تنتج القلوية بمياه الصرف من وجود عناصر الهيدروكسيدات والكربونات والبيكربونات مثل أملاح الكالسيوم والماغنسيوم والصوديوم والبوتاسيوم والأمونيا، وأملاح الكالسيوم والماغنسيوم هما الأكثر انتشارا. ويمكن اعتبار السيليكات والفوسفات بالإضافة إلي مركبات مشابهة مكونة لجزء من القاعدية. ويساعد وجود القاعدية في مياه الصرف الصحي علي مواجه التغيرات في الأس الهيدروجيني الناتجة عن تكون الأحماض داخل الهاضمات اللاهوائية. ويشكل تركيز القاعدية في مياه الصرف الصحي أهمية من حيث التأثير علي كلٍ من المعالجة الكيميائية والمعالجة البيولوجية للتخلص من المغذيات (الملوثات) كذلك إزالة الأمونيا باستخدام الأكسدة الهوائية.

٤. الرقم الهيدروجيني

الرقم الهيدروجيني هو أحد العوامل الهامة المؤثرة على حياة الكائنات الدقيقة في المخلفات السائلة. وضبط قيمة الرقم الهيدروجيني هو أحد المهام الرئيسية التي يجب التقيد بها لتوفير البيئة الملائمة للكائنات، وأفضل قيمة للرقم الهيدروجيني هو ٧ أي يكون الوسط متعادلا، أما الارتفاع أو الانخفاض الكبير فإنه يؤدي إلى اضطراب في عملية المعالجة، وفي مياه الصرف الصحي تميل القيمة قليلا نحو القلوية أي pH = ٧،٢ تقريباً.

كما يعتبر قياس الأس الهيدروجيني أحد أهم الأدلة للتعرف على صرف مخلفات صناعية على شبكة الصرف الصحي.

٥. الكلوريدات Chlorides

تركيز الكلوريدات في المخلفات السائلة يكون عادة أكبر من تركيزها في مياه الشرب نتيجة لإستخدام كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) في النشاط الآدمي بإستمرار، وربما أضيفت عن طريق الرشح من المياه الجوفية على شبكة الصرف الصحي، أو صرف مخلفات صناعية، ولا تتأثرأملاح الكلوريدات بالمعالجة الطبيعية أو البيولوجية. كما أن زيادة الكلوريدات في المخلفات تضر الإنشاءات والتركيبات المعدنية.

٦. النتروجين والفسفور Nitrogen – Phosphorous

يتعين وجود النتروجين والفسفور والكربون في مياه الصرف الصحي بنسب متوازية وهي ١٠٠ (كربون): ١ (فسفور). حتى تستمر الكائنات الدقيقة في حالة نشاط ونمو طبيعي.

٧. الكبريت Sulfur

يوجد الكبريت في المخلفات السائلة على هيئة كبريتيد الهيدروجين (H_2S) أو كبريتات (SO_4) وفي تكوين المواد العضوية تتأكسد الكبريتيدات بيولوجيا في وجود الهواء الجوي مكونة حمض الكبريتيك الذي يهاجم المنشآت الأسمنتية والشبكات.

كما يتم اختزال الكبريتات أيضاً في غياب الأكسجين الذائب الى كبريتيد الهيدروجين (H_2S) وهو غاز خانق وقابل للانفجار إذا زاد تركيزه في الهواء. كما أنه يسبب الرائحة الكريهة المميزة لمياه الصرف الصحي، وإلى جانب ذلك هو يستهلك جزءا من الأكسجين اللازم للعمليات الحيوية في محطات المعالجة البيولوجية.

٨. المعادن الثقيلة Heavy Metals

مثل النيكل والكادميوم والزئبق والنحاس والحديد والزنك. وهي تتواجد طبيعيا بنسب ضئيلة في المياه، وهي مطلوبة في تكوين الخلايا الجديدة والنمو الحيوي إلا أن التركيز العالي منها له تأثير سام على الكائنات الحية.

٩. المواد السامة Toxic metals

إضافة إلى المعادن الثقيلة توجد مواد أخرى ذات تأثير سام على صور الحياة في المخلفات السائلة مثل مركبات السيانيد وأملاح الفضة والزرنيخ.

ثالثاً الخصائص البيولوجية

يقصد بالخصائص البيولوجية ماتحتويه مياه الصرف الصحي من الكائنات الحية الدقيقة؛ فبالإضافة إلي المحتويات السابق ذكرها؛ تحتوي مياه الصرف الصحي علي كثير من الكائنات الميكروسكوبية الدقيقة، والتي يوجد منها أعداد بالآلاف وربما بالملايين في كل ملليلتر من مياه الصرف الصحي. إلا أن غالبية أنواع هذه الكائنات غير ضار بل على العكس إن بعضها ضروري وله دور هام في عمليات المعالجة المختلفة وذلك فيما يتعلق بتثبيت المواد الصلبة العضوية وأكسدتها وتحويلها إلي مواد صلبة ثابتة غير عضوية.

ومن الطبيعي أن نجد بعضاً من هذه الكائنات الحية الدقيقة يسبب أمراضا أو أضراراً للبيئة المحيطة، بل وقد يخل بالتوازن البيئي إذا تراكم بدرجة معينة. وتنقسم الكائنات الحية الدقيقة الموجودة بمياه الصرف الصحي إلي كثير من الأنواع نتعرض باختصار لأهمها كما يلي:

١. البكتريا

تعد البكتريا من أهم الكائنات الدقيقة علي الإطلاق من حيث دورها في عملية المعالجة البيولوجية فعليها يقع العبء الأكبر في تكسير وأكسدة المواد العضوية ولهذا فإن دراستها بالتفصيل تعد من أساسيات فهم عملية المعالجة البيولوجية.

والبكتريا كائنات دقيقة وحيدة الخلية، تتواجد بآلاف الأنواع في الطبيعة سواء في الماء أو الهواء أو التربة، وتتكاثر معظم أنواع البكتريا بالإنقسام الثنائي، ويوجد منها أنواع أخرى تتكاثر بالتكاثر الجنسي أو بالتفرع، وتندرج معظم البكتريا تحت ثلاثة أنواع رئيسية تبعا لشكلها وهي الكروية والأسطوانية (العصوية) والحلزونية (اللولبية)، وحجم البكتريا عموما يتراوح من ٠،١ الي١٠ ميكرون. وتختلف البكتريا في الحجم من نوع لآخر، فمثلا البكتريا الكروية الشكل يتراوح قطرها من ٠،٥ ميكرون إلى ١ ميكرون، أما البكتريا الأسطوانية فيتراوح طولها من ١،٥ ميكرون إلي ٣ ميكرون وعرضها من ٠،٥ ميكرون إلي ٥،٠ ميكرون، بينما يبلغ طول البكتريا الحلزونية من ٦،٠ إلي ١٥ ميكرون (الميكرون = ٠،٠٠١ مم) وتنقسم البكتريا إلى بكتريا هوائية وهى التى تعيش فى وجود الأكسجين، ولاهوائية وهى تلك التى تنشط فى غياب الأكسجين الذائب، واختيارية وهى التى تعيش فى ظل وجود أو إنعدام الأكسجين.

وتعد البكتريا من أكثر الكائنات الممرضة فى مياه الصرف الصحي وذلك لأن أعدادها فى السنتيمتر المكعب الواحد تعد بالملايين وأنواعها بالآلاف، والبكتريا (سواء كانت هوائية أو لاهوائية أو إختيارية) لها دور هام وأساسي في جميع عمليات المعالجة البيولوجية لمياه الصرف الصحي والصناعي.

٢. البروتوزوا والروتيفرز

البروتوزوا هي كائنات أولية ميكروسكوبية لها القدرة علي الحركة، ومعظم البروتوزوا غير ذاتية التغذية وهوائية أي تنشط وتنمو في وجود الأكسجين، علي الرغم من وجود أنواع قليلة منها لاهوائية. والبرتوزوا كائنات أكبر في الحجم من البكتريا إذ يتراوح حجمها بين ١٠ إلي ١٠٠ ميكرون، وهي تستهلك البكتريا كمصدر من مصادر الطاقة والغذاء لها. ومن الناحية العملية فأن البرتوزوا تقوم بدور فعال في ترويق المياه الخارجة من محطات المعالجة (السيب

النهائي) حيث تستهلك وتلتهم البكتريا السابحة وجزيئات المواد العضوية الدقيقة. ومعظم البروتوزوا يتكاثر بالإنقسام الثنائي البسيط وهي تعتمد علي البكتريا في إمدادها بمعظم العناصر اللازمة لنموها.

وتوجد الأوليات عموما في عمليات الحمأة المنشطة، والمرشحات البيولوجية، وبحيرات الأكسدة. وبصفة عامة توجد أربعة أنواع رئيسية من البرتوزوا وهي كالآتي:

Stalked Ciliates – Free swimming Ciliates – Mastigophora Sarcodina

- **Sarcodina:** هى نوع من الطفيليات عبارة عن تركيب أميني خلوي يتحرك بالأقدام الكاذبة.
- **Ciliates:** وهي كائنات متحركة عن طريق الأسواط كما تحتوي علي أهداب وهي شعيرات صغيرة حساسة تجمع بها الغذاء وهذه الأهداب تجعلها تتحرك بحركة حرة بطريقة بسيطة.

أما الروتيفرز فهي كائنات حية دقيقة تنتمي إلى المملكة الحيوانية وهي كائنات غير ذاتية التغذية هوائية ومتعددة الخلايا ويوجد مجموعتين من الأهداب في رأسها ولهذا تُسمَّى أيضاً بالهدبيات، وهذه الأهداب حرة الحركة وتدور حول نفسها مما يعطيها القدرة علي التحرك واصطياد الغذاء.

والروتيفرز مستهلك جيد للبكتريا المنتشرة في السائل المخلوط بأحواض التهوية، كما أنها أيضا مستهلك جيد للبكتريا التي كونت الندف كما أنها تقوم أيضاً بالتغذي على جزيئات المواد العضوية الدقيقة. ويعتبر وجود الروتيفرز في المياه المعالجة دليلاً قوياً علي أن عملية المعالجة البيولوجية بالمحطة تسير بطريقة ممتازة وكفاءة عالية وخاصة المعالجة الهوائية.

وعموماً البروتوزوا والروتيفرز تزيل وتخلص المياه الخارجة من البكتريا الحرة السابحة والبكتريا التي لا تترسب بسهولة مما يؤكد دورها في عملية المعالجة وتخفيض عدد البكتريا الممرضة.

والجدول رقم (٣) يوضح أهمية وجود البروتوزوا والروتيفيرز في عملية المعالجة البيولوجية وتأثيرها علي خصائص وجودة المياه المعالجة.

ومن مقارنة النتائج الواردة بالجدول نلاحظ أن وجود الهدبيات قد زاد من كفاءة المعالجة البيولوجية وبالتالي أصبحت المياه أكثر نقاءا.

وبصفة عامة فإن وجود الهدبيات يعمل علي تخفيض الأكسجين الكيمائي المستهلك في المياه الخارجة بنسبة ٤٤%، وعلي تخفيض النيتروجين العضوي بنسبة ٥٠%، وعلي تخفيض المواد العالقة بنسبة ٧٠%، وعلي تخفيض البكتريا بنسبة ٧١%.

جدول رقم (٣) تأثير البرتوزوا والروتيفرز على جودة السيب النهائي

جودة المياه الخارجة	غياب الهدبيات	وجود الهدبيات
الأكسجين الكيماوي المستهلك COD mg/1	254-198	142-124
النيتروجين العضوي Organic Nitrogen mg/1	20-14	10-7
المواد العالقة Suspended Solids mg/1	118-86	34-26
البكتريا 10^6 ×Bacteria	42-29	12-9

٣. الطحالب

الطحالب كائنات إما وحيدة الخلية أو متعددة الخلايا ذاتية التغذية تعتمد في غذائها علي ضوء الشمس من خلال عملية البناء الضوئي. وللطحالب تأثيران في المعالجة البيولوجية أحدهما إيجابي والآخر سلبي نوجزها فيما يلي:

أولاً: التأثير الإيجابي يتضح في عملية معالجة مياه الصرف الصحي بإستخدام بحيرات الأكسدة

تقوم الطحالب باستهلاك ثاني أكسيد الكربون وإنتاج الأكسجين في وجود ضوء الشمس وذلك أثناء النهار، وعملية إنتاج الأكسجين هامة جدا للبيئة المائية الموجودة فيها الطحالب من حيث إحداث توازن وثبات بيئي مفيد لكثير من الكائنات داخل تلك البيئة المائية، وتقوم البكتريا الهوائية باستهلاك الأكسجين الذي أنتجته الطحالب داخل كلاً من بحيرات الأكسدة الهوائية وبحيرات الأكسدة الاختيارية.

ومن هنا توجد علاقة تعاون تبادلية بين البكتريا الهوائية والطحالب حيث يمكن للطحالب الإستفادة من ثاني أكسيد الكربون الموجود داخل البحيرات والمنتج من الكائنات الأخرى.

ثانياً: التأثير السلبي للطحالب

ونجده في عمليات المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة مثلاً حيث أنه إذا حدث تراكم للطحالب داخل المياه المعالجة والتي قد تجد طريقها إلي المسطحات المائية كالأنهار والبحيرات فتسبب بعض المشاكل البيئية، فنمو الطحالب غير المرغوب فيها، وأيضا وجودها بتركيزات عالية يسبب إستنزاف الأكسجين الذائب في المياه المستقبِلة وموت بعض الكائنات الحية المائية كالأسماك بالاختناق، كما أنه لو تسربت الطحالب إلى الأرض لسببت تلوثاً للمياه الجوفية.

إن وجود تركيزات عالية من المغذيات مثل الفسفور والنيتروجين يعتبر من أهم أسباب تراكم الطحالب ونموها بكثرة في المياه، ولهذا يُنصح دائماً بإزالة النيتروجين من المياه المعالجة أو إزالة الفسفور أو كليهما.

٤. الديدان

تتميز الديدان بأنها كائنات أكبر في الحجم وأكثر تعقيدا في تركيبها الخلوي من الكائنات الحية الدقيقة التي ذكرناها. ويمكن رؤية العديد من هذه الكائنات بالعين المجردة، ومن أمثلتها الديدان ويرقات الحشرات وبعض

القشريات، وتتميز بقدرتها علي تمثيل الغذاء وتحويل المواد العضوية البسيطة إلي مركبات معقدة متراكبة لا تستطيع بقية الكائنات تحليلها أو تكسيرها، كما أن دورة حياتها معقدة.

وتعيش الديدان بنشاط في ظروف وفرة الأكسجين الذائب وتوافر الغذاء البكتيري، كما أنها تتواجد بأعداد كبيرة في وحدات المعالجة الثانوية والمرشحات البيولوجية والأقراص البيولوجية الدوارة. إن حركة الديدان داخل مياه الصرف الصحي مفيدة جداً حيث تسمح بتغلغل وانتشار الأكسجين داخل الندف المتكونة، كما أنها تقوم بتجميع واستهلاك أعداد كبيرة من البكتريا كغذاء لها.

٥. الفيروسات

الفيروسات أبسط وأصغر الكائنات الدقيقة، حيث يتراوح حجمها ما بين ٠،١ إلي ٠,٣ ميكرون، وتتكون الفيروسات أساسا من حامض نووي يحيط به بروتين، وتعتبر كل الفيروسات متطفلة أي لا يمكنها الحياة خارج الكائن الحي أو خارج الخلية الحية، وتعتبر الفيروسات من الكائنات عالية التخصص سواء فيما يتعلق بالكائن الذي تتطفل عليه (العائل) أو من حيث نوعية الأمراض التي تنقلها الفيروسات والتي من أشهرها أمراض الجدري، الإلتهاب الكبدي الوبائي، شلل الأطفال والأيدز هذا بالإضافة إلي مجموعة متنوعة من أمراض الجهاز الهضمي والتنفسي.

ونظراً إلي عدم قدرة الفيروسات علي الحياة خارج الخلية الحية بالإضافة إلى قدرتها علي التبلر، فإنه تم وضع وتصنيف الفيروسات علي الخط الفاصل بين الكائنات الحية والمواد الكيميائية غير الحية.

ولرؤية الفيروسات والتعرف عليها يلزم استخدام أجهزه دقيقة جدا من أهمها الميكروسكوب الالكتروني، كما أن عمليات إحصائها تستلزم تقنيات خاصة.

وتحتوي مياه الصرف الصحي علي أعداد وأنواع هائلة من الفيروسات، كما أنها توجد أيضاً كذلك في معظم المسطحات المائية الملوَّثة والمعرَّضة للتلوث خاصة التلوث بمياه الصرف الصحي والصرف الزراعي. ونظراً لأن حجم الفيروسات دقيق جداً فإن ذلك يحول دون إزالة كميات كبيرة منها خلال مراحل معالجة المياه بالطرق التقليدية، إلا أنه يمكننا القول بأنه كلما انخفضت كمية الكائنات الممرضة الأكبر حجما من الفيروسات (مثل البكتريا) كلما انخفضت بالتالي كمية الفيروسات خلال مراحل المعالجة المتتابعة. ومن المهم معرفة أن الفيروسات ليس لها أي دور في عمليات المعالجة البيولوجية بجميع أنواعها.

إن مرحلة التطهير التي تتم لمياه الصرف الصحي المعالجة تقوم بالقضاء بفاعلية على كثير من الفيروسات وتجعلها غير فعالة كمسببات للأمراض.

١. طبيعة وخصائص مياه الصرف الصناعي

من الطبيعى أن تلقى الشركات الصناعية مخلفاتها الصناعية السائلة مباشرة على المجارى العمومية ولذلك فانه من الضرورى ألا تسمح السلطات الرقابية بصرف أية مياه صرف صناعية على الشبكات العمومية قبل معرفة خصائص هذه المياه ومدى قدرة شبكة الصرف على استيعابها بالإضافة إلى معرفة تأثير ومدى خطورة صرف المركبات المختلفة الموجودة فى هذه المياه على شبكات الصرف الصحى.

وكوسيلة لحماية شبكات الصرف، يمكن وضع نظام يحدد أنواع وتركيزات مياه الصرف الصناعى والتى يمكن صرفها على شبكة الصرف العمومية ويقارن جدول (٢-١) بين الحدود المثالية المختلفة لكل من الأكسجين الحيوى الممتص والمواد الصلبة العالقة الكلية فى مياه الصرف الصحى والصناعي، كما يوضح جدول (٢-٢) مقارنة بين القيم المختلفة للتركيز.

جدول (٢-١) القيم المثالية لأحمال الأكسجين الحيوى الممتص والمواد الصلبة العالقة فى مياه الصرف الصحى والصناعي

مصدر المخلفات	الأكسجين الحيوى الممتص (كجم/طن منتج) BOD	المواد الصلبة العالقة (كجم/طن منتج) TSS
الصرف الصحى	٠,٠٢٥ (كجم/يوم/شخص)	٠,٠٢٢ (كجم/يوم/شخص)
صناعة الألبان	٥,٣	٢،٢
صناعة الخميرة	١٢٥	١٨,٧
صناعة النشا والجلوكوز	١٣,٤	٩,٧
صناعة حفظ وتعليب الفواكه والخضراوات	١٢,٥	٤,٣
صناعة الغزل والنسيج	٣٠-٣١٤	٥٥-١٩٦
صناعة الورق واللب	٤-١٣٠	١١,٥-٢٦
صناعة المشروبات	٢,٥-٢٢٠	١,٣-٢٥٧
صناعة دباغة الجلود	٤٨-٨٦	٨٥-١٥٥

جدول (٢-٢) القيم المثالية للتركيزات المختلفة لمياه الصرف الصحي والصناعي

مصدر المخلفات	الأس الهيدروجيني	المواد العالقة (ملجم/لتر) الصلبة	الأكسجين الحيوى الممتص (ملجم/لتر)	الأكسجين الكيميائى الممتص (ملجم/لتر)	المواد الذائبة الكلية (ملجم/لتر)	زيوت وشحوم (ملجم/لتر)
الصرف الصحى	٧	٢٢٠	٢٥٠	٥٠٠	٥٠٠	–
صناعة الألبان	٤	١٢١٥٠	١٤٠٠٠	٢١١٠٠	١٩٠٠٠	٣٢٠
صناعة الخميرة	٥,٣	٥٤٠	٢١٠٠	٣٤٠٠	٣٥٠٠	٩
صناعة حفظ وتعليب الفواكه والخضراوات	٥،٥	٢٢٠٠	٨٠٠	١٤٠٠	١٢٧٠	٩٤
صناعة الغزل والنسيج	٦,٥	١٨٠٠	٨٤٠	١٥٠٠	١٧٠٠٠	١٥٥
صناعة الورق واللب	٨	١٦٤٠	٣٦٠	٢٣٠٠	١٩٨٠	–
صناعة المشروبات	٩	٧٦٠	٦٢٠	١١٥٠	١٢٩٠	–
صناعة دباغة الجلود	١٠	٢٦٠٠	٢٣٧٠	٤٩٥٠	٨٥٠٠	١١٥
صناعة تعليب الأسماك	١١	٥٦٥	٨٩٠	٢٣٥٠	٨٢١٨	٢٩٠

يوضح جدول (٢–٣) أهم الملوثات الموجودة فى مياه الصرف الصناعى وغالبا ما تهتم المعالجة الثانوية القياسية لمياه الصرف بالتخلص من المواد العضوية القابلة للتحلل والمواد العالقة والبكتريا الممرضة. هذا وقد اشتملت العديد من القياسات التى تم وضعها مؤخراً على التشديد على أهمية إزالة المواد المغذية والملوثات ذات الأولوية قبل الصرف، أما إذا أريد إعادة استخدام المياه فيجب فى هذه الحالة إزالة المواد العضوية صعبة التحلل والمعادن الثقيلة وأحياناً الأملاح الغير عضوية الذائبة.

جدول (٢-٣): أهم الملوثات فى مياه الصرف الصناعى

الملوثات	أهميتها
المواد العالقة	يتسبب وجود المواد العالقة فى مياه الصرف الغير معالجة إلى زيادة ترسيبات الحمأة وتكوين ظروف لا هوائية فى البيئة المائية عند صرفها.
المواد المغذية	يعتبر النيتروجين والفوسفات من المغذيات الأساسية للنمو بجانب الكربون لذلك فإن صرفهم على البيئة المائية قد يؤدى إلى نمو كائنات مائية غير مرغوب فيها، بينما إذا تم صرفهم على الأرض بكميات كبيرة يؤدى ذلك إلى تلوث المياه الجوفية.
الملوثات ذات الأهمية القصوى	وهى مركبات عضوية وغير عضوية تم اختيارها للمعرفة أو حتى للشك فى أنها مواد مسرطنة أو تسبب تشوهات خلقية أو تغير فى الجينات أو ذات سميه عالية، وتوجد العديد من هذه المركبات فى مياه الصرف.
المواد العضوية صعبة التحلل	وهى مواد لها القدرة على مقاومة طرق المعالجة التقليدية مثل المنظفات الصناعية والفينول والمبيدات الزراعية.
المعادن الثقيلة	غالباً ما يتم صرف المعادن الثقيلة إلى المياه عن طريق الأنشطة التجارية والصناعية وفى حالة إعادة استخدام المياه يجب إزالتها تماماً.
الأملاح الغير عضوية الذائبة	تتواجد الأملاح الغير العضوية مثل أملاح الكالسيوم والصوديوم والكبريتات فى مياه الصرف كنتيجة طبيعية لاستخدامات المياه، لذلك وفى حالة إعادة استخدام المياه يجب إزالة هذه المواد.

١,١,٢. الخصائص الفيزيائية

من أهم الخصائص الفيزيائية لمياه الصرف هو محتواها من المواد الصلبة الذى يتكون من مواد طافية ومواد مترسبة ومواد عالقة ومواد ذائبة. أما باقى الخصائص الفيزيائية فهى الرائحة ودرجة الحرارة واللون ودرجة العكارة.

أ. المواد الصلبة الكلية:

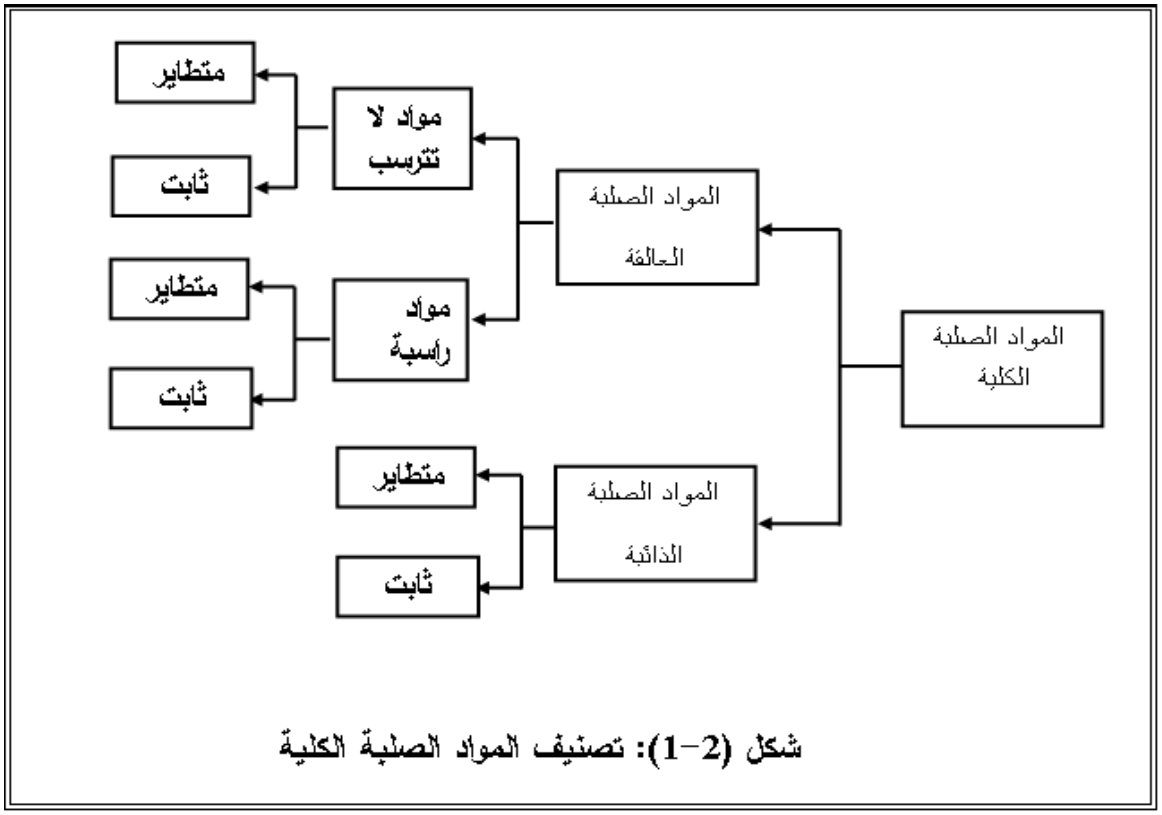
علميا تعرف المواد الصلبة الكلية فى مياه الصرف على أنها كل المواد التى تبقى عند التبخير عند درجة حرارة من ١٠٣ إلى ١٠٥ °م. أما المواد التى لها ضغط بخارى مرتفع فإنها سوف تفقد فى عملية التبخير عند هذه الدرجة وبالتالى لا تعتبر مواد صلبة.

وتعرف المواد الصلبة القابلة للترسيب على أنها المواد التى تترسب فى قاع إناء على شكل مخروطي (يسمى مخروط امهوف) فى خلال زمن قدرة ٦٠ دقيقة. تعتبر المواد الصلبة القابلة للترسيب والتى وحدة قياسها مللتر/لتر قياس تقريبي لكمية الحمأة التى سوف تنفصل بالترسيب الأولى. ويمكن تقسيم المواد الصلبة الكلية أو المتبقية بعد التبخير أيضاً إلى مواد لا يمكن ترشيحها (عالقة) أو مواد يمكن ترشيحها وذلك بتمرير حجم معلوم من السائل خلال فلتر (مرشح).

ويحتوى الجزء القابل للترشيح من المواد الصلبة على مواد رغوية ومواد صلبة مذابة. ويحتوى جزء المواد الرغوية على جزيئات بحجم من ٠,٠٠١ إلى ١ ميكرومتر. أما المواد الصلبة المذابة فتحتوى على جزيئات من مواد عضوية ومواد غير عضوية وأيونات ذائبة فى الماء. وبشكل عام لا يمكن فصل المواد الرغوية بالترسيب. لذلك يجب استعمال إما الأكسدة البيولوجية أو التركيد يتبعها مرحلة للترسيب لترويق المياه.

تتواجد المواد الصلبة العالقة بكميات كبيرة فى الصرف الصناعى لعدة صناعات مثل صرف صناعات المعلبات والصناعات الورقية حيث يتم حجزها بمصافي خاصة و/أو ترسيبها فى وحدة المعالجة. وتسمى المواد الصلبة التى تزال بالترسيب وتفصل عن مياه الغسيل بالحمأة حيث تضخ بعد ذلك إلى أحواض تجفيف أو تصفى لإزالة الماء منها (Dewatering).

ويمكن تقسيم المواد الصلبة تقسيماً آخر طبقاً لدرجة تطايرها عند درجة ٥٥٠ °م ± ٥٠°م حيث يتأكسد الجزء العضوي عند هذه الدرجة ويتحول إلى غاز بينما يبقى الجزء الغير عضوى كرماد، وبذلك يمكن أن نطلق مصطلح "المواد العالقة المتطايرة" و "المواد العالقة الثابتة" على كل من المحتوى العضوي والغير العضوي (المعدني) للمواد العالقة على الترتيب. ويتم دائماً إجراء تحليل المواد الصلبة المتطايرة على الحمأة لقياس مدى الثبات البيولوجي لها.



شكل (2-1): تصنيف المواد الصلبة الكلية

ب. الروائح

تنبعث الروائح عادة من الغازات المتولدة من تحلل المواد العضوية أو من المواد المضافة إلى مياه الصرف وقد تحتوى مياه الصرف الصناعى على مركبات ذات رائحة أو على مركبات تنبعث منها رائحة أثناء عملية المعالجة.

ج. درجة الحرارة

تعتبر درجة الحرارة من أهم المؤشرات المؤثرة فى عملية المعالجة وذلك لتأثيرها على التفاعلات الكيميائية وسرعتها، وكذلك تؤثر على الأحياء المائية، وعلى مدى ملائمة المياه للاستخدامات المفيدة. فمثلا ارتفاع درجة الحرارة قد يؤدى إلى اختلاف فى فصائل الأسماك المتواجدة فى البيئة المائية المستقبلة لمياه الصرف. ولذلك فإن العديد من المنشآت الصناعية تولى اهتماماً بالغاً بدرجة حرارة المياه السطحية التى يتم استخدامها فى عمليات التبريد.

بالإضافة إلى ما سبق فإن الأكسجين أقل ذوباناً فى المياه الدافئة عن المياه الباردة ولذلك فإنه عند ارتفاع درجة حرارة المياه فى أشهر الصيف يزداد معدل التفاعلات البيوكيميائية مصاحباً لانخفاض فى كمية الأكسجين المتواجدة فى المياه السطحية مما قد يؤدى إلى نفاذ حاد لتركيز الأكسجين الذائب فى المياه. وقد تتزايد هذه التأثيرات الخطيرة عند زيادة كمية المياه الساخنة التى يتم صرفها على المسطحات المائية، مع ملاحظة أنه عند حدوث أي تغير مفاجئ لدرجة الحرارة قد ينتج عنه ارتفاع معدل الوفيات فى الأحياء المائية، كما أن الارتفاع الغير طبيعى لدرجة الحرارة قد يؤدى إلى ازدياد نمو بعض النباتات المائية الغير مرغوب فيها والفطريات.

د. اللون

يختلف لون مياه الصرف الصناعى طبقاً لنوع الصناعة ولذلك فإنه من المهم معرفة خواص وطرق قياس اللون. ولا يمكن لطرق المعالجة التقليدية إزالة اللون وذلك لأن أغلب المواد الملونة تكون فى الحالة الذائبة ولكن يمكن لبعض وحدات المعالجة الثانوية مثل الحمأة النشطة والمرشحات الرملية إزالة نسبة معينة لبعض أنواع المواد الملونة وفى بعض الأحيان تحتاج إزالة المواد الملونة إلى عمليات الأكسدة الكيميائية.

هـ. العكارة

العكارة هى مقياس لمرور الضوء خلال الماء ويستخدم كاختيار لقياس مدى جودة المياه المنصرفة بالنسبة للمواد الرغوية العالقة. وعموماً فإنه لا توجد علاقة بين درجة العكارة وتركيز المواد العالقة فى المياه الغير معالجة ولكن تتوقف درجة العكارة على كمية المواد العالقة ونوعها ولونها ودقة حبيباتها.

٢,١,٢. الخواص الكيميائية:

المواد العضوية

تتكون المواد العضوية من خليط من الكربون والهيدروجين والأكسجين وفى بعض الأحيان النيتروجين، هذا بالإضافة إلى بعض العناصر الأخرى المهمة مثل الكبريت والفسفور والحديد. وقد تحتوى مياه الصرف الصناعى على كميات قليلة من جزيئات عضوية مخلقة والتي يتباين تركيبها الكيميائي تباينا كبيرا مثل المواد الخافضة للتوتر السطحي (المنظفات الصناعية) والملوثات العضوية ذات الأولوية والمركبات العضوية المتطايرة والمبيدات الزراعية

كما هو مبين بجدول (٢-٣). وقد أدى وجود هذه المركبات إلى تعقيدات عديدة لعمليات معالجة مياه الصرف الصناعي لأن أغلب هذه المركبات لا تتحلل بيولوجيا أو تتحلل ببطء شديد.

الزيوت والدهون والشحوم:

تعتبر الدهون من أكثر المواد العضوية ثباتا حيث أنها لا تتحلل بسهولة بفعل البكتيريا. ويصل الكيروسين وزيوت التشحيم إلى الصرف عن طريق الورش والجراجات حيث يطفو على سطح مياه الصرف ويتبقى جزء ضئيل منه فى صورة مواد راسبة تتجمع مع الحمأة. هذا وتسبب الزيوت المعدنية مشاكل فى الصيانة نتيجة لتغطيتها للأسطح. وإذا لم تتم إزالة الشحوم قبل صرف المياه إلى البيئة الخارجية، فإنها قد تؤثر عكسيا على الحياة البيولوجية فى المياه السطحية مسببة طبقة من المواد الطافية غير المرئية. وتعتبر الزيوت والشحوم مادة اختبار لتحديد مكونات المواد الهيدروكاربونية الموجودة بمياه الصرف الصناعى. وهذه الاختبارات تتضمن شحوم وزيوت حرة و شحوم وزيوت مستحلبة. وباستخدام هذه الاختبارات سيتم تحديد طبيعة المعالجة المطلوبة. ويتم إزالة الزيوت والشحوم الحرة بالطفو أو الكشط باستخدام جهاز فصل الزيوت بالجاذبية فى حين يتم إزالة الزيوت المستحلبة باستخدام نظام الهواء الذائب الطافي بعد التكسير الكيميائي للزيوت المستحلبة. وفى كل الأحوال يجب إزالة الزيوت والشحوم قبل إجراء المعالجة البيولوجية وإلا سيحدث انسداد فى مواسير توزيع المياه وتوزيع الهواء.

المنظفات الصناعية:

المنظفات الصناعية هى المواد الخافضة للتوتر السطحي وهى عبارة عن جزيئات عضوية كبيرة ولها قابلية ضعيفة للذوبان وهى تسبب الرغوة فى محطات معالجة مياه الصرف وفى المياه السطحية التى تصرف إليها وتتجمع جزيئات المنظفات فى الطبقة ما بين الهواء والماء كذلك تتجمع هذه المركبات على سطح فقاعات الهواء أثناء عملية المعالجة البيولوجية مسببة رغوة ثابتة تفوق عملية المعالجة.

الفينـول:

يعتبر الفينول وغيره من المركبات العضوية من المكونات الهامة فى المياه حيث يمكن أن يسبب مشاكل فى طعم مياه الشرب، خاصة عندما تكون المياه معقمة بالكلور. وتنتج مادة الفينول من العمليات الصناعية حيث تأخذ طريقها إلى المياه السطحية عند التخلص من مياه الصرف الصناعى. ويمكن إزالة الفينول بالأكسدة أثناء المعالجة البيولوجية وحتى تركيزات ٥٠٠ ملجم/لتر.

المركبات العضوية المتطايرة:

هى المركبات العضوية التى لها نقطة غليان أقل من ١٠٠ درجة مئوية و/أو ضغط بخار أقل من ١ مم زئبق عند درجة حرارة ٢٥ درجة مئوية. إن انسياب هذه المركبات فى المجارى أو فى محطات المعالجة قد تؤثر عكسيا على صحة العاملين بشبكات الصرف ومحطات المعالجة.

المبيدات والكيماويات الزراعية:

تعتبر المركبات العضوية الموجودة فى المبيدات الحشرية والنباتية بالإضافة إلى الكيماويات الزراعية سامة بالنسبة لمعظم الكائنات الحية ويمكن اعتبارها مادة ملوثة مهمة فعالة فى المياه المستقبلة للصرف

٣,١. الخواص البيولوجية:

بعض الصناعات ينتج عنها نوع معين من البكتيريا الممرضة مثل المجازر الآلية والبعض الآخر ينتج عنه طفيليات وفطريات مثل مصانع النشا والخميرة. وتحدد الاختبارات البيولوجية على مياه الصرف وجود البكتيريا الممرضة من عدمه بواسطة اختبار نوع معين من الكائنات المؤشرة. وتمثل المعلومات البيولوجية حاجة ملحة لتقييم نوع المعالجة لمياه الصرف قبل التخلص منها إلى البيئة. ويوضح جدول رقم (٢-٤) المؤشرات القياسية المحددة لخصائص مياه الصرف الصناعى المختلفة.

جدول رقم (٢-٤): المؤشرات القياسية المحددة لخصائص مياه الصرف الصناعى

المؤشر	الصناعة												
	السيارات	المشروبات	التعليب	الأسمدة	الكيماويات الغير العضوية	الكيماويات العضوية	منتجات اللحوم	تشطيب المعادن	البلاستيك	الورق واللب	تكرير البترول	الصلب	النسيج	الألبان
الأكسجين الحيوى الممتص (BOD_5)	X	X	X		X	X	X		X	X	X		X	X
الأكسجين الكيميائى الممتص (COD)	X		X	X	X	X		X	X	X	X		X	X
الكربون الكمى العضوى (TOC)			X			X				X	X			X
الاحتياج الكلى للأكسجين (TOD)					X									
الأس الأيدروجينى (pH)		X	X	X	X	X	X		X	X	X	X	X	X
المواد الصلبة الكلية	X				X									
المواد الصلبة العالقة	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X
المواد الصلبة القابلة للترسيب		X					X							

المواد الصلبة الذائبة		X	X	X	X	X		X	X	X	X		X	
المواد الصلبة العالقة المتطايرة											X			
الزيوت والشحوم	X	X		X			X	X	X	X	X	X	X	
المعادن الثقيلة (عام)					X		X		X			X	X	
الكروم	X			X	X						X	X	X	
النحاس											X			
النيكل	X													
الحديد	X			X	X						X	X		
الزنك	X			X			X				X	X		
الزرنيخ					X									
الزئبق				X	X									
الرصاص	X				X						X			
قصدير	X											X		
الكادميوم	X													

المؤشر	الصناعة												
	السيارات	المشروبات	التعليب	الأسمدة	الكيماويات العضوية الغير	الكيماويات	منتجات اللحوم	تنظيب المعادن	البلاستيك	الورق واللب	تكرير البترول	الصلب	النسيج	الأثاث
الكالسيوم				X										
الفلوريدات				X	X									
السيانيد					X	X		X	X		X	X		
الكلوريدات	X			X	X	X					X	X		X
الكبريتات	X			X	X				X		X	X		
الأمونيا	X			X		X	X		X	X	X	X		
الصوديوم				X										
السيليكات					X									
الكبريتيت										X				
النترات	X			X		X			X	X	X			X

الفسفور			X	X	X	X	X		X	X	X			X
اليوريا أو النيتروجين العضوي				X										
اللون		X	X			X			X	X	X		X	X
الحد الاحتمالي للمجموعة القولونية		X				X			X					
البكتريا القولونية			X						X					
المواد السامة		X				X			X	X	X		X	X
درجة الحرارة		X	X	X				X				X	X	X
العكارة		X				X			X	X				X
الرغاوى	X													
الروائح										X				
الفينولات	X						X	X		X	X	X	X	
البنزوات المكلورة والمركبات الأروماتية					X			X						
المركابتنات والكبرتيد / Mercaptans sulfide					X					X			X	

التشريعات المصرية الخاصة بتحديد مواصفات مياه الصرف الصحى المعالج قبل صرفها على المجارى المائية

خصائص المياه المعالجة التى تصرف على نهر النيل وفروعه وعلى الخزانات الجوفية

صدر فى مصر القانون رقم ٤٨ لسنة ١٩٨٢ بشأن حماية نهر النيل والمجارى المائية من التلوث وعدم الترخيص بصرف أية مخلفات سائلة إلى نهر النيل أو فروعه أو الترع والمصارف والجنابيات وخزانات المياه الجوفية ، قبل مطابقتها للمعايير الواردة باللائحة التنفيذية للقانون والصادرة بقرار وزير الرى رقم ٥٨ لسنة ١٩٨٣. وقد نصت المادة ٦٠من القانون ٤٨ لسنة ١٩٨٢ على أنه:

"يجب أن تبقى مجارى المياه العذبة التى يرخص بصرف المخلفات الصناعية السائلة المعالجة إليها فى حدود المعايير والمواصفات المبينة فى الجدول رقم (٤):

جدول رقم (٤) المواصفات والمعايير الواجب توافرها فى المخلفات الصناعية السائلة (مياه الصرف الصحى) والمعالجة للصرف على النيل وفروعه والخزانات الجوفية

الاختبار	المواصفات ملليجرام/لتر (ما لم يذكر غير ذلك)
اللون	لا يزيد على ١٠٠ درجة
مجموع المواد الصلبة	٥٠٠
درجة الحرارة	٥ درجات مئوية فوق المعتاد
الأكسجين الذائب (D. O)	لا يقل عن ٥
الأس الهيدروجينى (pH)	٧ – ٨,٥
الأكسجين الحيوى الممتص (BOD)	لا يزيد عن ٦
الأكسجين الكيماوى المستهلك (COB)	لا يزيد عن ١٠
نيتروجين عضوى	لا يزيد عن ١
نشادر	لا يزيد عن ٠,٥
شحوم وزيوت	لا تزيد عن ٠,١
القلوية الكلية	لا تزيد على ١٥٠ ولا تقل عن ٢٠
كبريتات	لا تزيد عن ٢٠٠

مركبات الزئبق	لا تزيد على ٠,٠٠١
حديد	لا يزيد عن ١
منجنيز	لا يزيد عن ٠,٥
نحاس	لا يزيد عن ١
زنك (خارصين)	لا يزيد عن١
منظفات صناعية	لا تزيد عن ٠,٥
نترات	لا تزيد عن ٤٥
فلوريدات	لا تزيد عن ٠,٥
فينول	لا يزيد عن ٠,٠٢
زرنيخ	لا يزيد عن ٠,٠٥
كادميوم	لا يزيد عن ٠,٠١
كروم	لا يزيد عن ٠,٠٥
سيانيد	لا يزيد عن ٠,١
رصاص	لا يزيد عن ٠,٠٥
سلينيوم	لا يزيد عن ٠,٠١

١. حددت المادة ٦١ من نفس القانون:

"معايير الترخيص بصرف المخلفات الصناعية السائلة المعالجة إلى مسطحات المياه العذبة وخزانات المياه الجوفية التى وضعتها وزارة الصحة طبقا لما هو مبين فى الجدول رقم (٥).

٢. نصت المادة ٦٢ من نفس القانون على أنه:

لوزارة الرى، ودون إخلال بأحكام المادة ٦٠ من هذه اللائحة، أن تتجاوز عن بعض المعايير المشار إليها بالمادة ٦١ وذلك فى الحالات التى تقل فيها كمية المخلفات الصناعية السائلة المعالجة التى يتم صرفها إلى مسطحات المياه العذبة عن مائة متر مكعب من اليوم ويشترط ألا تزيد عن الحدود الموضحة فى الجدول رقم (٥).

٣. نصت المادة ٦٣ من نفس القانون على أنه:

يجب ألا تكون المخلفات الصناعية السائلة المعالجة والتى يرخص بصرفها إلى مسطحات المياه العذبة مختلطة بمخلفات آدمية أو حيوانية.

جدول رقم (٥) المواصفات والمعايير الواجب توافرها فى المخلفات الصناعية السائلة والمعالجة للصرف على مسطحات المياه العذبة وخزانات المياه الجوفية

الاختبـار	الحد الأقصى لمعايير المخلفات الصناعية السائلة المعالجة التى يتم صرفها على	
	نهر النيل من حدود مصر الجنوبية إلى قناطر الدلتا	فرع النيل والرياحات والترع الجنابيات وخزانات المياه الجوفية
درجة الحرارة	٣٥ م	٣٥ م
الأس الهيدروجينى (pH)	٦–٩	٦–٩
اللون	خالية من المواد الملونة	خالية من المواد الملونة
الأكسجين الحيوى الممتص (BOD)	٣٠	٢٠
الأكسجين الستهلك كيميائيا (COD) (دايكرومات)	٤٠	٣٠
الأكسجين المستهلك كيميائيا (برمنجنات)	١٥	١٠
مجموع المواد الصلبة الذائبة	١٢٠٠	٨٠٠
رماد المواد الثلبة الذائبة	١١٠٠	٧٠٠
المواد العالقة	٣٠	٣٠

رماد المواد العالقة	٢٠	٢٠
الكبريتيدات	١	١
الزيوت والشحوم والراتنجات	٥	٥
الفوسفات غير العضوى	١	١
النترات	٣٠	٣٠
الفينول	٠,٠٠٢	٠,٠٠١
الفلوريدات	٠,٥	٠,٥
الكلور المتبقى	١	١
مجموع المعادن الثقيلة:	**لا يزيد عن ١**	**لا يزيد عن ١**
الزئبق	٠,٠٠١	٠,٠٠١
الرصاص	٠,٠٥	٠,٠٥
الكادميوم	٠,٠١	٠,٠١
الزرنيخ	٠,٠٥	٠,٠٥
الكروم سداسى التكافؤ	٠,٠٥	٠,٠٥
النحاس	١	١
النيكل	٠,١	٠,١
الحديد	١	١
المنجنيز	٠,٥	٠,٥
الزنك	١	١
الفضة	٠,٠٥	٠,٠٥
المنظفات الصناعية	٠,٠٥	٠,٠٥
العد الاحتمالى للمجموعة	٢٥٠٠	٢٥٠٠

القولونية فى ١٠٠ سم^{٣}		
الأكسجين الحيوى الممتص (BOD)	٤٠	٣٠
الأكسجين المستهلك كيميائيا (COD) الدايكرومات	٦٠	٤٠
الأكسجين المستهلك كيميائيا (البرمنجنات)	٢٠	١٥
مجموع المواد الصلبة	١٥٠٠	١٠٠٠
رماد المواد الصلبة	١٠٠٠	٩٠٠
المواد العالقة	٤٠	٣٠
الزيوت والشحوم والراتنجات	١٠	١٠
النترات	٤٠	٣٠
الفينول	٠,٠٠٥	٠,٠٠٢

٤. نصت المادة ٦٤ على أنه:

فى تطبيق أحكام القانون رقم ٤٨ لسنة ١٩٨٢ المشار إليه تسرى أحكام التشريعات المنظمة للمعايير الخاصة بالإشعاعات والمواد المشعة للتأكد من مطابقة المخلفات الصناعية السائلة لها قبل الترخيص بصرفها إلى مسطحات المياه العذبة ".

٥. نصت المادة ٦٥على أنه:

يجب أن تتوافر فى مياه المصارف قبل رفعها إلى مسطحات المياه العذبة المعايير المبينة فى الجدول رقم (٦)" . والجدول رقم (٧) يوضح المادة رقم (٦٦) من القانون رقم (٤٨) الخصائص التى يجب أن تتوافر في مياه الصرف الصحي والمخلفات الصناعية السائلة التي يرخص بصرفها إلى مسطحات المياه غير العذبة – المعايير والمواصفات الآتية:

جدول رقم (٦) المواصفات والمعايير الواجب توافرها فى مياه المصارف قبل صرفها إلى مسطحات المياه العذبة (المادة ٦٥ من القانون ٤٨ لسنة ٨٢)

الاختبار	المعايير (ملليجرام/لتر ما لم يذكر غير ذلك)
اللون	لا يزيد عن ١٠٠ وحدة
مجموع المواد الصلبة	٥٠٠
درجة الحرارة	٥ ^{o} م فوق المعتاد
الرائحة	٢ درجة على البارد
الأكسجين الذائب (D. O)	لا يقل عن ٥
الأس الهيدروجينى (pH)	لا يقل عن ٧ ولا يزيد عن ٨,٥
الأكسجين الحيوى الممتص (BOD)	لا يزيد عن ١٠
الأكسجين الكيميائى المستهلك (COD) دايكرومات	لا يزيد عن ١٥
الأكسجين الكيميائى المستهلك (برمنجنات)	لا يزيد عن ٦
النشادر	لا يزيد عن ٠,٥
زيوت وشحوم	لا يزيد عن ١
القلوية الكلية	لا تزيد عن ٢٠٠ ولا يقل عن ٥٠
مركبات الزئبق	لا يزيد عن ٠,٠٠١
حديد	لا يزيد عن ١
منجنيز	لا يزيد عن ١,٥
نحاس	لا يزيد عن ١
زنك	لا يزيد عن ١
منظفات صناعية	لا تزيد عن ٠,٥
نترات	لا تزيد عن ٤٥

فلوريدات	لا تزيد عن ٠,٥
فينول	لا يزيد عن ٠,٠٢
زرنيخ	لا يزيد عن ٠,٠٥
كادميوم	لا يزيد عن ٠,٠١
كروم سداسى التكافؤ	لا يزيد عن ٠,٠١
سيانيد	لا يزيد عن ٠,٠١
التانين واللجنين	٠,٥
فوسفات	١
مستخلص كربون – كلوروفورم	١,٥ جم/لتر
العد الاحتمالى للمجموعة القولونية/١٠٠ سم^{٣}	٥٠٠٠

جدول رقم (٧) يوضح المادة رقم (٦٦) من القانون رقم (٤٨) الخصائص التى يجب أن تتوافر في مياه الصرف الصحي والمخلفات الصناعية السائلة التي يرخص بصرفها إلى مسطحات المياه غير العذبة.

البيان	الحد الأقصى للمعايير والمواصفات (ملليجرام / لتر)، ما لم يذكر

	غير ذلك	
	مياه الصرف الصحي	المخلفات الصناعية السائلة
درجة الحرارة	٣٥° مئوية	٣٥° مئوية
الأس الأيدروجيني	٦–٩	٦–٩
الأكسجين الحيوي الممتص	٦٠	٦٠
الأكسجين الكيماوي المستهلك الميكرومات	٨٠	١٠٠
الأكسجين الكيماوي المستهلك (بمرمنجات)	٤٠	٥٠
الأكسجين الذائب	لا يقل عن ٤	–
الزيوت والشحوم	١٠	١٠
المواد الذائبة	٢٠٠٠	٢٠٠٠
المواد العالقة	٥٠	٦٠
المواد الملونة	خالية من المواد الملونة	خالية من المواد الملونة
الكبريتيدات	١	١
السيانيد	–	٠,١
الفوسفات	–	١٠
النيترات	٥٠	٤٠
الفلوريدات	–	٠,٥
الفينول	–	٠,٠٠٥
مجموع المعادن الثقيلة	١	١
المبيدات بأنواعها	معدوم	معدوم
العدد الاحتمالي للمجموعة القولونية ١٠٠سم٣	٥٠٠٠	٥٠٠٠

الجدول رقم (٨) يوضح المادة ٦٧ – في حالة صرف مياه الصرف الصحي أو مخلفات صناعية سائلة مختلطة بمياه الصرف الصحي إلى مسطحات المياه غير العذبة، يجب بناء على طلب الجهة الصحية المختصة المعالجة المياه المنصرفة بالكلور لتطهيرها قبل صرفها بحيث لا يقل الكلور المتبقي بها بعد عشرين دقيقة من إضافته عن

٠,٥٠ ملليجرام، وبحيث تكون أجهزة ومواد التطهير متوفرة وجاهزة للعمل بصفة مستمرة لإنجاز هذه المعالجة عند طلب إجرائها.

جدول رقم (٨) يوضح المادة ٦٧ – في حالة صرف مياه الصرف الصحي أو مخلفات صناعية سائلة مختلطة بمياه الصرف الصحي إلى مسطحات المياه غير العذبة

البيان	المعايير والمواصفات
درجة الحرارة	**لا تزيد على (٥) درجات مئوية فوق المعدل السائد**
	لا يقل عن (٤) ملليجرام / لتر في أي وقت
الأكسجين الذائب	**لا يقل عن (٧) ولا يزيد على (٨,٥)**
الأس الايدروجيني	**لا تزيد على (٠,٥) ملليجرام / لتر)**
المنظفات الصناعية	**لا يزيد على (.٠٠٥) ملليجرام / لتر)**
الفينول	**لا تزيد على (٥٠) وحد**
العكارة	**لا تزيد على (٦٥٠) ملليجرام / لتر**
المواد الصلبة الذائبة	
العدد الاحتمالي للمجموعة القولونية في ١٠٠ س	**لا تزيد على (٥٠٠٠)**

مادة ٦٩ – في حالة صرف المخلفات السائلة إلى البحيرات – يجب مراعاة ألا يزيد عدد البكتريا القولونية في مصايد الأسماك بالبحيرة على (٧٠) لكل ١٠٠ سم٣، كما يجب ألا عددها على (٢٣٠) لكل ١٠٠ سم٣ في ١/١٠ من العينات المأخوذة من مياه البحيرة في موسم الصيد وذلك حفاظا على الثروة السمكية وعدم تأثير صرف هذه المخلفات على مصايد الأسماك.

١. خصائص المياه الملوثة التى تصرف على شبكة الصرف الصحى

صدر القانون ٩٣ لسنة ١٩٦٢ ليوجب ضرورة معالجة المخلفات السائلة التى يتم صرفها من مختلف المنشآت الصناعية على شبكة الصرف الصحى بالمدن ثم صدر القرار الوزارى رقم ٩ لعام ١٩٨٩ بتعديل القرار رقم ٦٤٩ لسنة ١٩٦٢ لتصبح المعايير والمواصفات الواجب توافرها فى المخلفات الصناعية التى يسمح بصرفها على شبكة الصرف الصحى كما هو مبين فى الجدول رقم (٩).

جدول رقم (٩) المعايير الواجب توافرها فى المخلفات السائلة قبل صرفها على شبكة الصرف الصحى " القرار ٩ لسنة ١٩٨٩"

الاختبار	المعايير (ملجرام/لتر ما لم يذكر غير ذلك)

درجة الحرارة	لا تزيد عن ٤٠ ^{o} م
الأس الهيدروجينى (pH)	٦-١٠
مجموع المواد الصلبة الذائبة	لا تزيد عن ٢٠٠٠
المواد العالقة	لا تزيد عن ٥٠٠
الأكسجين الحيوى الممتص (BOD)	لا يزيد عن ٤٠٠
الأكسجين الكيميائى المستهلك (COD) دايكرومات	لا يزيد عن ٧٠٠
الأكسجين الكيميائى المستهلك (برمنجنات)	لا يزيد عن ٣٥٠
الكبريتيدات (كب)	لا يزيد عن ٠,١
السيانيد	لا يزيد عن ٠,١
فوسفات	لا تزيد عن ٥
نترات	لا تزيد عن ٣٠
فلوريدات	لا تزيد عن ١
فينول	لا يزيد عن ٠,٠٠٥
أمونيا	لا تزيد عن ١٠٠
الكلور الحر المتبقى	لا يزيد عن ١٠
أكاسيد كبريت	لا تزيد عن ١٠
فورمالدهيد	لا يزيد عن ١٠
زيوت ودهون	لا تزيد عن ١٠٠
مجموع المعادن الثقيلة وتشمل: (الفضة، الزئبق، النيكل، الزنك، الكروم، الكادميوم، القصدير)	لا يزيد عن ١٠ إذا كان حجم الصرف لا يزيد عن ٥٠ م^{3} يوميا، ولا يزيد عن ٥ إذا كان حجم الصرف يزيد عن ٥٠ م^{3} يوميا

مجموع الفضة والزئبق	لا يزيد عن ١

٢. خصائص المياه الملوثة التى تصرف على البيئة البحرية

صدر القانون ٤ لسنة ١٩٩٤ ولائحته التنفينية التى نصت فى المادة من الفصل الثانى منه مع عدو الإخلال بما تنص عليه المادة الثانية من قرار إصدار هذه اللائحة، يحظر على المنشآت الصناعية التى يصرح لها بتصريف المواد الملوثه القابله للتحلل إلى البيئة المائية والشواطىء المتاخمة تصريف تلك المواد إلا بعد معالجتها وجعلها مطابقة للمواصفات والمعايير المبينة فى الجدول رقم (١٠).

جدول رقم (١٠) المواصفات والمعايير الواجب توافرها فى المخلفات السائلة قبل صرفها فى البيئة البحرية (القانون ٤ لسنة ١٩٩٤)

الاختبار	**الحد الأقصى للمعايير والمواصفات (ملليجرام/لتر ما لم يذكر غير ذلك)**
درجة الحرارة	لا تزيد عن ١٠ ^{o} م فوق المعدل السائد
الأس الهيدروجينى (pH)	٦–٩
اللون	خالية من المواد الملونة
الأكسجين الحيوى الممتص (BOD)	٦٠
الأكسجين الكيميائى المستهلك (COD) دايكرومات	١٠٠
مجموع المواد الصلبة الذائبة	٢٠٠٠
رماد المواد الصلبة الذائبة	١٨٠٠
المواد العالقة	٦٠
العكارة	٥٠ (ن. ع. و)
الكبريتيدات	١
الزيوت والشحوم	١٥
الهيدروكربونات من أصل بترولى	٠,٥
الفوسفات	٥

النيترات	٤٠
الفينولات	١
الفلوريدات	١
الألومنيوم	١
الأمونيا – نيتروجين	٣
الزئبق	٠,٠٠٥
الرصاص	٠,٥
الكادميوم	٠,٠٥
الزرنيخ	٠,٠٥
الكروم	١
النحاس	١,٥
النيكل	٠,١
الحديد	١,٥
المنجنيز	١
الزنك	٥
الفضة	٠,١
باريوم	٢
كوبلت	٢
المبيدات بأنواعها	٠,٢
السيانيد	٠,١
العد الاحتمالى للمجموعة القولونية فى ١٠٠ سم^{٣}	٥٠٠٠

المراجع

- **تم الإعداد بمشاركة المشروع الألماني GIZ**

و مشاركة السادة :-

➢ مهندس / اشرف علي عبد المحسن	شركة الصرف الصحي بالقاهرة الكبرى
➢ مهندس / طارق ابراهيم عبد العزيز	شركة الصرف الصحي بالقاهرة الكبرى
➢ مهندس / مصطفى محمد محمد	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالجيزه
➢ مهندس / محمد محمود الديب	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالدقهلية
➢ دكتور كيمائي / حسام عبد الوكيل الشربيني	شركة الصرف الصحي بالاسكندريه
➢ مهندس / رمزي حلمي ابراهيم	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالجيزه
➢ مهندس / اشرف حنفي محمود	شركة الصرف الصحي بالاسكندريه
➢ مهندس / مصطفى احمد حافظ	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالجيزة
➢ مهندس / محمد حلمي عبد العال	شركة الصرف الصحي بالقاهرة الكبرى
➢ مهندس / ايمان قاسم عبد الحميد	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالشرقية
➢ مهندس / صلاح ابراهيم سيد	شركة الصرف الصحي بالقاهرة الكبرى
➢ مهندس / سعيد صلاح الدين حسن	شركة الصرف الصحي بالقاهرة الكبرى
➢ مهندس / صلاح الدين عبد الله عبد الله	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالدقهلية
➢ مهندس / عصام عبد العزيز غنيم	شركة الصرف الصحي بالقاهرة الكبرى
➢ مهندس / مجدي علي عبد الهادي	شركة الصرف الصحي بالقاهرة الكبرى
➢ السيد / محمد نظير حسين	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالجيزة
➢ مهندس / عبد الحليم مهدي عبد الحليم	شركة مياه الشرب والصرف الصحي بالقليوبية
➢ مهندس / سامي يوسف قنديل	شركة الصرف الصحي بالاسكندريه
➢ مهندس / عادل محمود ابو طالب	GIZ المشروع الالماني لادارة مياه الشرب والصرف الصحي
➢ مهندس / مصطفى محمد فراج	الشركة القابضة لمياه الشرب والصرف الصحي