



اللائحة التنفيذية
لمقاييس جودة الهواء المحيط
ومعايير مستوى الضوضاء
واللائحة الخاصة بمياه الصرف (المياه العادمة)
لدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية

اللائحة التنفيذية لمقاييس جودة الهواء المحيط لدول مجلس
التعاون

مقدمة :

لقد كان موضوع حماية البيئة ولا يزال من أبرز الموضوعات التي توليها كثير من دول العالم الاهتمام في الآونة الأخيرة خاصة بعد التطور الكبير الذي توصل إليه العلم الحديث في مجال الصناعة واستخدام أنواع الطاقة المختلفة والتكنولوجيا المتطورة في مختلف أساليب الحياة.

ولقد استرعت المخاطر الناجمة عن تلوث البيئة انتباه المسؤولين في دول مجلس التعاون لدول الخليج العربية منذ سنوات فصدرت العديد من القوانين و التشريعات البيئية التي أرسى القواعد الأساسية لحماية البيئة في دول المجلس.

وانطلاقاً من البند (7) من السياسات والمبادئ العامة لحماية البيئة التي أقرها قادة دول المجلس في الدورة السادسة للمجلس الأعلى لمجلس التعاون (مسقط 1985م) والذي أكد على أهمية وجود معايير ومقاييس بيئية لتكون وسيلة للتطبيق والتقييم البيئي فيما يخدم حماية البيئة في دول المجلس من التلوث من المصادر المختلفة.

وبناءً على التوصية (أ-6 من سادساً) من توصيات الاجتماع العاشر للجنة التنسيق البيئي (1995م) دعت الأمانة العامة إلى عقد الاجتماع الأول لفريق العمل المعني بإعداد المعايير والمقاييس. وقد توصل فريق العمل خلال اجتماعاته التي عقدت خلال الفترة في (مايو 1996م - أكتوبر 2001م) إلى اللائحة الخاصة بجودة الهواء المحيط والضوضاء والمياه العادمة كما قرر الوزراء المسؤولون عن شؤون البيئة في اجتماعهم السادس والذي عقد في الدوحة - دولة قطر (14 أبريل/1999م) اعتماد المعايير الخاصة بالضوضاء والمياه العادمة ومعايير جودة الهواء المحيط باعتبارها تمثل الحد الأدنى من التشريعات الواجب تبنيها عند إعداد أو تطوير المعايير والمقاييس الوطنية.

حيث اعتمد المجلس الأعلى في دورته الخامسة والعشرين (المنامة — مملكة البحرين: ديسمبر/2004م) باعتبارها تمثل الحد الأدنى من التشريعات الواجب تبنيها عند إعداد أو تطوير المعايير والمقاييس الداخلية في دول المجلس. ويسر الأمانة العامة أن تضع تلك اللائحة بين أيدي الأجهزة المختصة والعاملين في هذا المجال للاستفادة منها في مجال تطوير التشريعات والمعايير والمقاييس البيئية الوطنية وهي على النحو التالي:

1. اللائحة التنفيذية لمقاييس جودة الهواء المحيط.
 2. لائحة معايير مستويات الضوضاء في البيئة الداخلية والخارجية.
 3. المياه العادمة.
- ومن الله العون والتوفيق،،،

الأمانة العامة لمجلس التعاون
لدول الخليج العربية
قطاع شؤون الإنسان والبيئة
اللائحة التنفيذية لمقاييس جودة الهواء المحيط
بدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية

1 — الاسم :

اللائحة التنفيذية لمقاييس جودة الهواء المحيط بدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية.

2 — الهدف :

هذه اللائحة تبين حدود مستويات التلوث التي لا يمكن تجاوزها في بيئة الهواء المحيط بدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية وذلك للمحافظة على صحة الإنسان من المخاطر والأضرار التي قد تسببها الملوثات المنبعثة من المصادر الثابتة والمتحركة. وتهدف هذه اللائحة كذلك إلى شرح المقاييس وإيجاد أسس وآلية لتطبيق مقاييس ومعايير جودة الهواء.

3 — مجال التطبيق :

تطبق مقاييس جودة الهواء المحيط بجميع دول مجلس التعاون لدول الخليج العربية. وتكون الجهة المسؤولة عن البيئة في الدولة هي السلطة المختصة التي تملك

حق تفسير وتحديد معنى ونطاق هذه المقاييس ، ولها الحق أيضاً في مراجعة وتعديل وتحديث قاعدة المقاييس كلما دعت الحاجة إلى ذلك.

4 — التعريف :

ما لم يقتضي السياق معنى آخر ، تكون الكلمات والعبارات الواردة في هذه اللائحة وفقاً للتعريف التالي :—

4 — 1 المقاييس الموحدة لجودة الهواء المحيط :

يعني حدود مستويات التلوث التي لا يمكن تجاوزها في بيئة الهواء المحيط بدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية.

4 — 2 الهواء المحيط :

يعني ذلك الجزء من الغلاف الجوي وأماكن العمل.

4 — 3 ملوثات بيئة الهواء المحيط :

تعني أي مادة تدخل بيئة الهواء بكميات تتجاوز الحدود الدنيا المذكورة في بيان المقاييس الموحدة لجودة الهواء المحيط (الجدول المرفق) وتشمل كل من : ثاني أكسيد الكبريت، كبريتيد الهيدروجين ، أكاسيد النيتروجين المقاسة (كثاني أكسيد النيتروجين) ، المؤكسدات الكيموضوية (الأوزون) ، الدقائق العالقة القابلة للاستنشاق ، أول أكسيد الكربون، الهيدروكربونات غير الميثان ، الرصاص، الكبريتات ، الفلوريدات ، الأمونيا.

4 — 4 مستوى تركيز ملوثات الهواء :

يعني كمية الغازات وعوالق الهواء الصلبة والسائلة في وحدات حجم الهواء المحيط. وعادة ما يعبر عنها بجزء في المليون (PPMV) أو جزءاً في البليون

(PPBV) أو ملجرام لكل متر مكعب من الهواء (mg/m^3) وتحسب مرجعية الكميات إلى وحدات الحجم عند درجة حرارة 25° مئوية وضغط جوي 760 ملميمتر زئبق.

4 — 5 المؤكسدات الكيموضوئية (الأوزون) :

تعني ملوثات الهواء الثانوية التي تنتج عن تفاعلات كيميائية ضوئية في الجو بين ملوثات أساسية تشمل أكاسيد النيتروجين والهيدروكربونات النشطة وينتج عنها غاز الأوزون ونترات البيروكسيل والبيروكسيدات العضوية وبعض المؤكسدات الأخرى. ويعد غاز الأوزون من أهم ملوثات هذه المجموعة.

4 — 6 الدقائق العالقة القابلة للاستنشاق :

تعني عوالق الهواء الصلبة والسائلة القابلة للاستنشاق والتي يقل أو يساوي قطرها الحبيبي عن 10 مايكرومتر.

5 — مقاييس جودة الهواء المحيط :

5 — 1 ثاني أكسيد الكبريت (SO_2) :

5 — 1 — 1 الغرض :

يتكون غاز ثاني أكسيد الكبريت من الكبريت والأكسجين ويرمز له كيميائياً بالرمز (SO_2). علاوة على انبعائه من المصادر الطبيعية ، ينتج هذا الغاز من حرق الوقود الأحفوري أو المواد الأخرى المحتوية على الكبريت. والغرض من هذه المقاييس هو التقليل من التعرض للملوثات الضارة بصحة الإنسان حيث أثبتت الدراسات الإكلينيكية أن ثاني أكسيد الكبريت يؤثر سلباً على وظائف جهاز التنفس عند تركيز 0.75 جزء في المليون لمدة ثلاثين دقيقة عند الأصحاء. وقد أجريت دراسات طبية مستفيضة فيما يتعلق بتأثير تعرض المجتمعات السكانية لغاز

ثاني أكسيد الكبريت والدقائق العالقة معاً وأثبتت الدراسات أن زيادة مفاجئة في عدد الوفيات تحدث في الفترات التي يزيد فيها التلوث بهذا الغاز. واتضح أيضاً أن معظم الذين يتأثرون بذلك هم الأطفال والمسنين والأشخاص الذين يعانون من أمراض القلب والرئتين. بالإضافة إلى ذلك هنالك تأثيرات سلبية لهذا الملوث على البيئة بصورة عامة خاصة النباتات والممتلكات مثل المباني والآليات والمسطحات المائية.

5 — 1 — 2 : المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز ثاني أكسيد الكبريت في الساعة الواحدة خلال أي فترة طولها ثلاثون يوماً 0.169 جزء في المليون (441 مايكرو جرام/متر مكعب) أكثر من مرتين في أي موقع.

(ب) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز ثاني أكسيد الكبريت في الأربعة والعشرين ساعة خلال أية فترة طولها 12 شهراً 0.083 جزء في المليون (217 مايكرو جرام / متر مكعب) أكثر من مرة واحدة في أي موقع.

(ج) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز ثاني أكسيد الكبريت في العام خلال أي فترة طولها 12 شهراً 0.067 جزء في المليون (65 مايكرو جرام/ متر مكعب) في أي موقع.

5 — 1 — 3 : طريقة القياس :

تكون طريقة قياس تركيز ثاني أكسيد الكبريت على أساس قاعدة الفلورسنت الضوئي وذلك بواسطة محلل (جهاز) ثاني أكسيد الكبريت هي الطريقة المرجعية للقياس (ASTM) المقترحة.

5-2 كبريتيد الهيدروجين (H_2S):

5-2-1 الغرض:

الغرض من هذه المقاييس هو حماية صحة الإنسان والحيوان والنبات ومنع الضرر الذي قد يحدث نتيجة للتعرض لغاز كبريتيد الهيدروجين.

5-2-2 : المقياس:

(أ) يجب أن لا يتعدى تركيز غاز كبريتيد الهيدروجين في الساعة الواحدة خلال أي فترة طولها ثلاثون يوماً 0.14 جزء في المليون (200 مايكرو جرام/متر مكعب) أكثر من مرة واحدة في أي موقع.

(ب) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز كبريتيد الهيدروجين في الأربعة والعشرين ساعة خلال أي فترة طولها 12 شهراً 0.03 جزء في المليون (40 مايكرو جرام/متر مكعب) أكثر من مرة واحدة في أي موقع.

5-2-3 طريقة القياس:

تستخدم التقنية التحفيزية لتحويل كبريتيد الهيدروجين إلى ثاني أكسيد الكبريت ومن ثم قياسه بتطبيق قاعدة الفلورسنت الضوئي بواسطة محلل (جهاز) ثاني أكسيد الكبريت وهي الطريقة المكافئة للقياس ويصحح مستوى التركيز آلياً ليعكس المستوى الحقيقي لتركيز كبريتيد الهيدروجين.

5-3 ثاني أكسيد النيتروجين (NO_2):

5-3-1 الغرض:

يتكون غاز ثاني أكسيد النيتروجين من النيتروجين والأكسجين وينتج عن أكسدة أول أكسيد النيتروجين والمواد النيتروجينية في الوقود الاحفوري كما يمكن أن يتكون نتيجة لأكسدة النيتروجين الجوي عند درجات حرارة عالية. والغرض من هذه المقاييس هو منع نمو تركيز هذا الملوث في بيئة الهواء المحيط لما له من أضرار صحية وكذلك التقليل من إنتاج المؤكسدات الكيموضوية الخطرة. وقد أثبتت الدراسات أن ثاني أكسيد النيتروجين يؤثر على صحة الإنسان عند استنشاقه بالمستويات السائدة حالياً في الكثير من المدن العالمية مما يؤدي إلى تهيج الرئتين. وعند استنشاقه بتركيزات عالية يؤدي إلى استسقاء ونزف الرئة. هذا بالإضافة إلى آثاره البيئية الأخرى على الحيوان والنبات والممتلكات والمسطحات المائية.

5 — 3 — 2 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز ثاني أكسيد النيتروجين في الساعة الواحدة خلال أي فترة طولها ثلاثون يوماً 0.350 جزء في المليون (660 مايكرو جرام/متر مكعب) أكثر من مرتين في أي موقع.

(ب) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز ثاني أكسيد النيتروجين في العام خلال أي فترة طويلة 12 شهراً عن 0.050 جزء في المليون (100 مايكرو جرام/متر مكعب) في أي موقع.

5 — 3 — 3 طريقة القياس :

يكون محلل ثاني أكسيد النيتروجين المصمم على أساس قاعدة
كيميلوميننس (إنبعاث الضوء نتيجة لتفاعل كيميائي) الطريقة المرجعية لقياس ثاني
أكسيد النيتروجين (ASTM).

5 — 4 المؤكسدات الكيموضوئية (الأوزون O₃) :

5 — 4 — 1 الغرض :

يعد غاز الأوزون من أهم مجموعة المؤكسدات الكيموضوئية في الهواء
الحيط. ويؤدي التعرض لتراكيز منخفضة منه إلى ضيق التنفس عند الأطفال وزيادة
الأزمات التنفسية والتهاب العين وتدني قدرة الأداء الرياضي للأفراد. وعند
التعرض لتراكيز تتراوح بين 0.2 إلى 0.7 جزء في المليون لمدة ساعة واحدة
تتدهور حالة الأشخاص الذين يعانون من أمراض الجهاز التنفسي. ويقلل الأوزون
مقاومة أجسام الحيوانات بالإضافة إلى تأثيره السلبي على نموها وسلوكها. والغرض
من هذه المقاييس هو منع الآثار الضارة بصحة الإنسان والحيوان والنبات.

5 — 4 — 2 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز المؤكسدات
الكيموضوئية (الأوزون) في الساعة الواحدة خلال أي فترة طولها ثلاثون يوماً عن
0.120 جزء في المليون (235 مايكرو جرام/متر مكعب) أكثر من مرتين في أي
موقع.

5 — 4 — 3 طريقة القياس :

يكون محلل غاز الأوزون المصمم على أساس قاعدة الامتصاص الضوئي للأشعة عند طول الموجة 254 نانومتر الطريقة المرجعية لقياس الأوزون في الهواء المحيط بصورة آنية (ASTM).

5 — 5 الدقائق العالقة القابلة للاستنشاق (Inhalable Particulate, PM10) :

5 — 1 — 5 الغرض :

تسمى دقائق الغبار التي يتراوح حجمها الجببي بين 0.1 و 10 ميكرومتر بالدقائق العالقة في حين تسمى الجسيمات ذات الحجم الأكبر من 10 مايكرومتر بالغبار الساقط وغالباً ما تتساقط بالقرب من مصدر انبعاثها. وعند استنشاق الدقائق العالقة يعتمد انتشارها داخل الجهاز التنفسي على حجمها وشكلها وكثافتها. فمعظم الدقائق الأكبر من 10 مايكرومتر لا تنتشر في القصبة الهوائية بعمق ، أما الأحجام الصغيرة التي يتراوح حجمها بين 2 — 3 ميكرومتر هي التي تخترق الأماكن العميقة في الرئتين ويمكن امتصاصها بالخلايا الملتزمة التي تقضي عليها أو تفصلها أو تنقلها إلى الجهاز اللمفاوي. وتقل فعالية هذه العملية عند المدخنين والمصابين بأمراض الجهاز التنفسي. وتكمن خطورة هذا الملوث في كونه يحتوي على أملاح حامضية وقاعدية وكذلك فلزات ثقيلة. والغرض من هذه المقاييس هو حماية السكان المعرضين لهذه الدقائق من تأثيرها الضار بالصحة مع مراعاة التأثيرات التضاعفية والتراكمية لما تحويه من ملوثات أخرى.

5 — 2 — 5 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى أقصى درجة تركيز للدقائق القابلة للاستنشاق في الأربعة والعشرين ساعة خلال فترة طولها 12 شهراً 340 ميكروجرام/ متر مكعب أكثر من مرة واحدة في أي موقع.

(ب) يجب أن لا يتعدى متوسط لتركيز الدقائق القابلة للاستنشاق في العام خلال أية فترة طولها 12 شهراً 80 مايكروجرام/ متر مكعب في أي موقع.
ملحوظة : لا يعتبر تجاوز مقياس الدقائق العالقة القابلة للاستنشاق في الأربعة وعشرين ساعة أو في العام والذي يكون بسبب تركيزات عالية ذات أصل طبيعي — الغبار — إخلالاً بالالتزام بالمقاييس المذكورة أعلاه.

5 — 3 طريقة القياس :

قياس تركيز الدقائق العالقة عن طريق جمع عينات الهواء بواسطة جهاز فرز الأحجام عالي السعة (**IP – Selective High Volume Sampler**) هي الطريقة المعتمدة للقياس ، إلا أن هنالك طرق أخرى موازية يمكن تطبيقها والاستناد عليها مثل طريقة تعيين تركيز الدقائق العالقة بصورة مستمرة عن طريق جهاز (**Continuous IP Betaguge Monitor**).

5 — 6 أول أكسيد الكربون (CO) :

5 — 6 — 1 الغرض :

علاوة على إنبعائه في بيئة الهواء نتيجة لنشاطات طبيعية وبشرية ، ينتج غاز أول أكسيد الكربون عن عمليات الاحتراق الغير كامل للمواد الهيدروكربونية. ويؤدي التعرض لغاز أول أكسيد الكربون في الهواء المحيط إلى تقليل قدرة حمل الأكسجين في الدم نتيجة لإتحاده مع الهيموجلوبين (**Hb**) وتكون الكاربوكسي هيموجلوبين (**COHb**). ويؤدي تعرض الإنسان إلى تراكيز قليلة من غاز أول أكسيد الكربون إلى ضعف ردة الفعل وتميز الزمن (**Time interval discrimination in paired reactions**) ويسبب التعرض إلى تراكيز عالية

حالات الاختناق والوفاة. والغرض من هذا المقياس هو حماية الإنسان والبيئة من آثار التعرض لهذا الملوث.

5 - 6 - 2 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز أول أكسيد الكربون في الساعة خلال أي مدة طولها ثلاثون يوماً 35 جزء في المليون (40.000 مايكرو جرام/متر مكعب) أكثر من مرتين في أي موقع.

(ب) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز أول أكسيد الكربون في أي ثمان ساعات خلال أي مدة طولها ثلاثون يوماً 9 أجزاء في المليون (10.000 مايكرو جرام/متر مكعب) أكثر من مرتين في أي موقع.

5 - 6 - 3 طريقة القياس :

استخدام تقنية امتصاص الأشعة تحت الحمراء الغير قابلة للتشتت (NDIR) بواسطة محلل أول أكسيد الكربون هي الطريقة المرجعية لقياس أول أكسيد الكربون في الهواء المحيط (وكالة حماية البيئة الأمريكية).

5 - 7 الهيدروكربونات غير الميثان (NH₄) :

5 - 7 - 1 الغرض :

خزانات الوقود والمركبات والاحتراق الغير كامل لمنتجات النفط تعتبر المصادر الرئيسية لانبعاثات هذه المجموعة من الملوثات. وأثبتت الدراسات أن التعرض لانبعاث الهيدروكربونات تسبب العديد من أمراض الجهاز التنفسي والرئة لدى الإنسان. وتخترق هذه الملوثات عناصر البيئة المختلفة حيث تتسبب إحلال

العمليات الفسيولوجية والخلوية للكائنات الحية. وتدخل الهيدروكربونات أيضاً في عمليات بناء المؤكسيدات الكيموسوائية التي تضر بالبيئة المحيطة بشكل عام. والغرض من هذا المقياس هو حماية الإنسان والكائنات الحية من التعرض لانبعاثات هذه المجموعة من الملوثات من آثارها البيئية الضارة.

5 — 7 — 2 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى أقصى تركيز لمتوسط ثلاثة ساعات خلال أي مدة طولها ثلاثون يوماً 0.24 جزء في المليون (160 مايكرو جرام/متر مكعب) في أي موقع.

5 — 7 — 3 طريقة القياس :

تكون طريقة تآين اللهب (Flame Ionization Method) هي الطريقة العملية والتطبيقية لقياس مستوى تركيز الهيدروكربونات غير الميثان في الهواء المحيط. وتمتاز هذه الطريقة بأن علمليات القياس تتم بصورة آنية وتعتبر مستويات الدقة الكفاءة فيها عالية.

5 — 8 — الرصاص (Pb) :

5 — 8 — 1 الغرض :

أثبتت العديد من الدراسات أن للرصاص سمية تستهدف الجهاز العصبي عن الإنسان. وينقسم التأثير السمي إلى درجتين ، الأولى مزمنة وتنتج من التعرض إلى تراكيز ضئيلة نسبياً ولفترة طويلة. والأخرى تأثيرات حادة تحدث عند التعرض للتراكيز العالية وخلال فترات قصيرة. ووجد التأثير الأول يسبب مشاكل تتعلق بالتصرفات والسلوكيات العقلية عند الأطفال وتؤدي مستوى

الذكاء وقدرة التحصيل الأكاديمي. وفي الحالة الثانية تحدث الأمراض الفتاكة التي تؤدي إلى التسمم وفقر الدم وأمراض الكلى. والغرض من هذا المقياس هو حماية الإنسان من التعرض لهذا الملوث ومن آثاره التراكمية التي تتعرض لها البيئة بصورة عامة.

5 — 8 — 2 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى أقصى تركيز للرصاص في الأربعة وعشرين ساعة خلال أي فترة طولها ثلاثة أشهر 1.5 (ميكرو جرام/متر مكعب) في أي موقع.

5 — 8 — 3 طريقة القياس :

تجمع عوالم الهواء في مرشح ألياف زجاجية بواسطة جهاز جمع عينات الغبار عالي السعة (**High Volume Sampler**) وذلك لمدة أربعة وعشرين ساعة. تعالج عينة الغبار المحتوية على الرصاص كيميائياً ثم يقاس مستوى تركيز الرصاص بواسطة جهاز الامتصاص الذري (**Atomic Absorption Spectrometer**).

5 — 9 — الكبريتات (SO₄) :

5 — 9 — 1 الغرض :

الكبريتات والدقائق العالقة غالباً ما تنبعث سوياً عن احتراق الوقود الاحفوري ويعتبران الملوثن السائدين في المناطق الصناعية. وفي الهواء الجوي هنالك تحولات كيميائية (**Chemical Transformation**) لأكاسيد وأملاح الكبريت التي تستقر في آخر الأمر على هيئة كبريتات تصاحب الدقائق العالقة.

ونظراً للإرتباط المتبادل بين الدقائق العالقة والكبريتات في التأثير السلبي على الصحة فإن هذه المقاييس تهدف إلى تقليل تأثير الكبريتات المباشر والأضرار التضاعفية والتراكمية لدقائق الكبريتات العالقة والمصاحبة لبعض الملوثات الأخرى.

5-9-2 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى أقصى تركيز للكبريتات في الأربعة وعشرين ساعة خلال فترة طولها 12 شهراً 23 ميكروجرام/متر مكعب واحدة في أي موقع.

5-9-3 طريقة القياس :

جمع عينات الكبريتات من الهواء المحيط يتم من خلال جمع عينات الدقائق العالقة وذلك باستخدام جهاز جمع العينات على السعة. يلي ذلك التحليل الكيميائي عن طريق الكروماتوغراف الأيوني لتحديد تركيز الكبريتات في الهواء المحيط.

5-10 الفلوريدات (Fluorides) :

5-10-1 الغرض :

تنبعث الفلوريدات في الهواء من عدة صناعات كيميائية وخاصة الأسمدة الفوسفاتية والألمنيوم والهيدروكربونات المحتوية على الفلورايد المستخدمة في صناعة الثلجات وعبوات الغازات المضغوطة وكذلك العديد من الصناعات البلاستيكية.

وأثبتت الدراسات أن جسم الإنسان يمتص قدراً من الفلوريد ويتخلص من 50% من الكمية الممتصة عن طريق الكلى وترسب الكمية العظمى الباقية في

العظام وتتجمع البقية في الأنسجة العضلية وخاصة الكلى. ويؤدي تراكم الفلورايد في الجسم إلى تكلس العظام والأسنان ونقص في إنتاج حليب الأم المرضع. أما في الحيوانات فيسبب تراكم الفلورايد نقص الوزن وبطء الحركة مما يؤدي إلى العجز التام. ويؤدي تعرض النباتات والأعشاب لرذاذ أو غازات الفلورايد المنبعثة من الصناعات المستخدمة للمواد الأولية المحتوية على الفلورايد إلى تلف أطرافها وضعف نموها وتساقط ثمارها قبل أوانها.

ونظراً لخطورة التعرض لانبعاثات هذا الغاز على البيئة بوجه عام فالغرض من هذا المقياس هو حماية الإنسان والنباتات وحيوانات الرعي من آثاره الضارة.

5 — 10 — 2 المقياس :

يجب أن لا يتعدى المتوسط الشهري لتركيز الفلوريدات خلال أي مدة طولها ثلاثون يوماً 1.0 (ميكرو جرام/متر مكعب) في أي موقع.

5 — 10 — 3 طريقة القياس :

تستخدم طريقة قياس 80 — 3270 D المنشورة بواسطة (ASTM) لقياس مستوى تركيز الفلوريدات في الهواء المحيط.

5 — 11 — الأمونيا (NH₃):

5 — 11 — 1 الغرض :

يتكون غاز الأمونيا من عنصري النيتروجين والهيدروجين وهو غاز عديم اللون شديد الذوبان في الماء قلوي ولاذع. وينتج هذا الغاز عن النشاطات الحيوية وعند تحليل المواد النيتروجينية العضوية. وتلعب بعض الصناعات مثل صناعة الأسمدة النيتروجينية دوراً هاماً في انبعاث هذا الملوث إلى بيئة الهواء المحيط.

ويعتبر غاز الأمونيا خانقاً ويؤثر سلباً على الأغشية المخاطية في الإنسان ويسبب العديد من أمراض الصدر والجهاز التنفسي وكذلك أمراض الجلد وتهيج العيون.

والغرض من هذا المقياس هو حماية الإنسان والكائنات الحية الأخرى والبيئة بوجه عام من الآثار السلبية للتعرض لهذا الغاز.

5 – 11 – 2 المقياس :

(أ) يجب أن لا يتعدى متوسط تركيز الأمونيا في الساعة خلال أي مدة طولها ثلاثون يوماً 0.8 جزء في المليون أكثر من مرتين في أي موقع.

5 – 11 – 3 طريقة القياس :

تستخدم الطريقة التحفيزية لأكسدة الأمونيا وتحويلها إلى ثاني أكسيد النيتروجين ومن ثم قياسها باستخدام محلل أكاسيد النيتروجين المصمم على أساس تقنية كيميلومينسس (انبعاث الضوء نتيجة لتفاعل كيميائي).

6 – الإلتزامات :

تقوم السلطة المختصة بحماية البيئة بكل دولة من دول المجلس بإجراء القياسات وبرامج المراقبة اللازمة للتأكد من عدم تجاوز المقاييس الخاصة بجودة الهواء. وفي حالة تجاوز أيّاً من مقاييس جودة الهواء يجب البحث والتقصي عن مصدر / مصادر الانبعاث والتأكد من التزامها بالإجراءات المنصوص عليها في مقاييس المصدر.

7 — العقوبات والحوافز :

يترك للدول الأعضاء في دول المجلس تحديد العقوبات والحوافز المتعلقة بتنفيذ هذه اللائحة حسب ما تراه كل دولة مناسباً.

مقاييس جودة الهواء المحيط

Ambient Air Quality Standards

الملوث Pollutant	القياس Standard		متوسط خلال الفترة الزمنية Average Period	طريقة القياس Measuring Method
	جزء من مليون ppm	³ ميكرو جرام/م µg/m ³		
ثاني أكسيد الكبريت Sulfur Dioxide(SO2)	0.169	441	ساعة واحدة	UV-Fluoresence
	0.083	217	24 ساعة	
	0.076	65	سنة واحدة	
كبريتيد الهيدروجين Hydrogen Sulfide (H2S)	0.140	200	ساعة واحدة	UV-Fluoresence
	0.030	40	24 ساعة	
ثاني اكسيد النيتروجين Nitrogen Dioxide(NO2)	0.350	660	ساعة واحدة	Chemiluminscence
	0.050	100	سنة واحدة	

UV-Photometry	ساعة واحدة	235	0.120	غاز الأوزون Ozone (O₃)
	8 ساعات	157	0.08	
	24 ساعة	340		الدقائق العالقة القابلة للاستنشاق (PM ₁₀) Inhalable Particulat
	ساعة واحدة	80		
Non Dispersive IR	ساعة واحدة	40000	35	أول أكسيد الكربون Carbon Monoxide(CO)
	8 ساعات	10000	9	
GC-FID\PID	3 ساعات	160	0.24	الهيدروكربونات غير الميثانية Nonmetha Hydrocarbon
Gravimetry + AAS	24 ساعة	NA	NA	الرصاص Lead(pb)
	3 أشهر	1.5		
Gravimetry + Ion Chromatgraph	24 ساعة	23		Sulphate (SO₄) الكبريتات
Colorimetric	شهر واحد	1.0		Fluorides (F) الفلوريدات
Chemiluminescence	ساعة واحدة		0.8	Ammonia(NH₃) الامونيا

معايير مستويات الضوضاء
في البيئة الداخلية والخارجية

لائحة التحكم بالضوضاء في البيئة الداخلية والخارجية لدول مجلس التعاون

مقدمة :

لقد كان موضوع حماية البيئة ولا يزال من أبرز الموضوعات التي توليها كثير من دول العالم الاهتمام في الآونة الأخيرة خاصة بعد التطور الكبير الذي توصل إليه العلم الحديث في مجال الصناعة واستخدام أنواع الطاقة المختلفة والتكنولوجيا المتطورة في مختلف أساليب الحياة.

ولقد استرعت المخاطر الناجمة عن تلوث البيئة انتباه المسؤولين في دول مجلس التعاون لدول الخليج العربية منذ سنوات فصدرت العديد من القوانين و التشريعات البيئية التي أرسى القواعد الأساسية لحماية البيئة في دول المجلس.

وانطلاقاً من البند (7) من السياسات والمبادئ العامة لحماية البيئة التي أقرها قادة دول المجلس في الدورة السادسة للمجلس الأعلى لمجلس التعاون (مسقط 1985م) والذي أكد على أهمية وجود معايير ومقاييس بيئية لتكون وسيلة للتطبيق والتقييم البيئي فيما يخدم حماية البيئة في دول المجلس من التلوث من المصادر المختلفة.

وبناءً على التوصية (أ-6 من سادساً) من توصيات الاجتماع العاشر للجنة التنسيق البيئي (1995م) دعت الأمانة العامة إلى عقد الاجتماع الأول لفريق العمل المعني بإعداد المعايير والمقاييس. وقد توصل فريق العمل خلال اجتماعاته التي عقدت خلال الفترة (مايو 1996م - مارس 1999م) إلى اللائحة التالية للمعايير لمستويات الضوضاء في البيئة الداخلية والخارجية والتي أقرت من قبل الاجتماع

السادس للوزراء المسؤولين عن شؤون البيئة في دول المجلس والذي عقد في الدوحة بتاريخ 14 أبريل 1999م.

وتتضمن هذه اللائحة ثلاثة أجزاء رئيسية بالإضافة إلى ملحق تكميلي خاص بالوحدات المستخدمة في تقييم مستويات الضوضاء الناتجة عن إقلاع وهبوط الطائرات . ولقد تناول الجزء الأول التعريفات الخاصة بالضوضاء والوحدات المستخدمة في قياسه بالإضافة إلى أنواع مصادره المختلفة ، أما الجزآن الثاني والثالث فقد تناولوا بالتفصيل المستويات الاسترشادية لضوضاء التعرض الخارجية والداخلية على الترتيب.

لائحة التحكم في التلوث بالضوضاء

مادة (1) : التعريفات :

تكون العبارات والاصطلاحات الواردة في هذا البند المعنى الموضح قرين كل منها:

أ — الضوضاء :

هي الأصوات المتنافرة الغير مرغوب فيها الناتجة عن مصادر داخلية أو خارجية وتؤثر بشكل أو بآخر على الصحة العامة ونوعية الحياة اليومية للإنسان.

ب — الديسيبل " dB " :

هي وحدة قياس شدة الضوضاء التي تتعرض لها الأذن البشرية، وتحسب بالفارق اللوغاريتمي بين ضغط الصوت المراد قياس شدته (أ) وضغط أقل صوت (P_0) يمكن للأذن البشرية أن تسمعه وهو (20) ميكروبسكال ، وذلك كما يحددها جهاز القياس المطابق للمواصفات القياسية الدولية ISO – 176 .

جـ — الديسيبل أ "dBA":

هي وحدة قياس شدة الضوضاء كما جاء بالوصف المين أعلاه باستخدام مرشح صوت أ (A – Filter) لقياس الأصوات في مجال تردد محدد .

د — مستوى الضوضاء :

هو مستوى ضغط الصوت المستمر في مكان التعرض خلال لحظة القياس والمعادل لوحة الديسيبل — أ بالقياس إلى ضغط الصوت (20) ميكروبسكال .

هـ — مستوى الضوضاء المستمر أو المكافئ Leq :

هي وحدة قياس شدة الضوضاء المستمر محسوبا خلال فترة زمنية محددة ويرمز لها بالحدود المعادلة لوحة الديسيبل — أ بالقياس إلى الضغط (20) ميكروبسكال .

و — الضوضاء الخارجية :

يعني بالضوضاء الخارجية " **Out door noise** " جميع مصادر الضوضاء التي تنتقل موجاتها من خارج أي مبنى (سواء مسكن أو غيره) إلى داخله ، وتصنف هذه المصادر بما يلي:

1 — الضوضاء الناتجة عن حركة المرور (**Traffic Noise**) :

هي الضوضاء الصادرة عن المركبات الخاصة بمختلف أنواعها ووسائل النقل والمواصلات العامة والخاصة والشاحنات التي تعمل بالمحركات في المدن على الطرق السريعة العامة والجانبية وغيرها .

2 — ضوضاء الطائرات (**Aircraft Noise**) :

هي الضوضاء الناتجة عن عمليات إقلاع وهبوط الطائرات المختلفة بالمطارات الدولية وغيرها (**General aviation airport**) وذلك بدءاً من تحرير الفرامل (**Break Release**) مباشرة قبل الإقلاع حتى الابتعاد عن المدرج بعد الهبوط .

3 — ضوضاء الصناعة (**Industrial Noise**) :

هي الضوضاء الناتجة عن العمليات التي تجرى داخل المصانع والتجهيزات التجارية المشابهة وغيرها وكذلك محطات الطاقة الكهربائية ومنشآت تحلية المياه وتكرير النفط والغاز ومعالجة مياه المجاري .

4 — ضوضاء المجتمع (**Community Noise**) :

ويعني بها جميع مصادر الضوضاء التي يتعرض لها الإنسان خارج مسكنه أو داخله خلال حياته اليومية المتمثلة في زمن (24) ساعة وهي في ذلك تمثل جميع المصادر السابق ذكرها بالإضافة إلى المشروعات والأنشطة الاجتماعية الموجودة بالمنطقة مثل الأعمال الإنشائية وإقامة المباني وأعمال الصيانة أو المصادر الداخلية الناتجة عن استخدام الأجهزة المنزلية.

ز - الضوضاء الداخلية :

يعني بالضوضاء الداخلية " **In door noise** " جميع مصادر الضوضاء التي يتعرض لها الأفراد داخل المباني (سواء مسكن أو غيره) والمنشآت المختلفة سواء الصناعية أو غير الصناعية .

ح - الفترات الزمنية:

1 - وقت النهار:

هي الفترة من اليوم التي تحدد بالساعات الواقعة ما بين الساعة 7 صباحا وحتى الساعة (16)، الرابعة من بعد الظهر حسب التوقيت المحلي .

2 - وقت المساء:

هي الفترة من اليوم التي تحدد بالساعات الواقعة ما بين الساعة (16) الرابعة من بعد الظهر وحتى الساعة (23) الحادية عشر مساء بالتوقيت المحلي .

3 — وقت الليل :

هي الفترة من اليوم التي تحدد بالساعات الواقعة ما بين الساعة (23) الحادية عشر مساء وحتى الساعة 7 صباحا بالتوقيت المحلي .

ط - تقسيم المناطق :

1 — المناطق السكنية النموذجية :

هي المناطق السكنية التي تمثل فيها الفيلات المفردة نوع المساكن السائدة .

2 — المناطق السكنية الحضرية :

هي المناطق السكنية التي تمثل فيها العمارات السكنية نوعية المساكن السائدة .

3 — المناطق السكنية الحضرية مع بعض الأنشطة التجارية :

هي المناطق المختلطة التي تحتوي على المناطق السكنية المشار إليها في الفقرة (ب) من البند الرابع، المبينة أعلاه ، إضافة إلى بعض الأنشطة التجارية وورش العمل المختلفة.

4 — المناطق الصناعية والتجارية :

هي المناطق التي تكون فيها الأنشطة الصناعية والتجارية هي الصفة السائدة.

مادة (2) : معايير مستويات ضوضاء التعرض الخارجية :

أ- ضوضاء المرور (**Traffic Noise**)

تكون حدود الضوضاء الناجمة عن المصدر رقم (و-1) بالنسبة للفترات الزمنية

(ح) على أساس مستوى الضوضاء المتوازن (**Leq**) – ديسيبل أ – هي :

حدود مستويات الضوضاء المتوازن (Leq) (ديسيبل أ)			نوع المنطقة المعرضة للضوضاء الخارجية
3	2	1	
50	55	55	المناطق السكنية النموذجية

55	60	62	المناطق السكنية الحضرية
60	65	65	المناطق السكنية الحضرية مع بعض الأنشطة التجارية وورش العمل
60	65	70	المناطق الصناعية والتجارية

ب - ضوضاء الطائرات (Aircraft Noise) :

تكون حدود الضوضاء الناجمة عن المصدر رقم (و-2) بالنسبة للفترات الزمنية

(ح) على أساس مستوى الضوضاء المتوازن (**Leq**) — ديسيبل أ — هي :

نوع المنطقة المعرضة للضوضاء الخارجية			حدود مستويات الضوضاء المتوازن (Leq) (ديسيبل أ)		
			1	2	3
المناطق السكنية النموذجية			55	50	45
المناطق السكنية الحضرية			55	50	45
المناطق السكنية الحضرية مع بعض الأنشطة التجارية وورش العمل			60	55	50

60	65	70	المناطق الصناعية والتجارية
----	----	----	----------------------------

ج - ضوضاء الصناعة (Industrial Noise) :

تكون حدود الضوضاء الناجمة عن المصدر رقم (و-3) بالنسبة للفترات الزمنية

(ح) على أساس مستوى الضوضاء المتوازن (**Leq**) - ديسيبل أ - هي :

نوع المنطقة المعرضة للضوضاء الخارجية			حدود مستويات الضوضاء المتوازن (Leq) ديسيبل أ (على امتداد الفترات الزمنية المختلفة)
1	2	3	
50	45	40	المناطق السكنية النموذجية
55	50	45	المناطق السكنية الحضرية
60	55	50	المناطق السكنية الحضرية مع بعض الأنشطة التجارية وورش العمل
70	70	65	المناطق الصناعية والتجارية

د - ضوضاء المجتمع (Community Noise) :

تكون حدود الضوضاء الناجمة عن المصدر رقم (و-4) بالنسبة للفترات الزمنية

(ح) على أساس مستوى الضوضاء المتوازن (**Leq**) - ديسيبل أ - هي :

حدود مستويات الضوضاء المتوازن (Leq) ديسيبل أ) على امتداد الفترات الزمنية المختلفة			نوع المنطقة المعرضة للضوضاء الخارجية
3	2	1	
45	45	50	المناطق السكنية النموذجية
45	50	55	المناطق السكنية الحضرية
50	55	60	المناطق السكنية الحضرية مع بعض الأنشطة التجارية وورش العمل
70	70	70	المناطق الصناعية والتجارية

مادة (3) : معايير مستويات ضوضاء التعرض الداخلية :

أ - حدود مستويات الضوضاء المسموح بها بالأماكن الداخلية المختلفة
(Indoor) :

أولاً :

تكون حدود مستويات الضوضاء المسموح بها بالأماكن الداخلية بالأبنية
المختلفة على أساس مستوى الضوضاء dB(A) هي كما يلي :

مستوى الضوضاء المسموح به Recommended Noise Level in dB(A)	نوع المكان الداخلي / أو النشاط داخل هذا المكان
	أولاً : المباني التعليمية Educational Buildings
30 – 35	غرف الأبحاث والمحاضرات Seminar rooms
35 – 40	غرف أعضاء هيئة التدريس
30 – 35	قاعات المحاضرات
25 – 30	قاعات المحاضرات (حتى 250 مقعد)
30 – 35	قاعات المؤتمرات Conference rooms
40 – 45	فصول المدارس الثانوية
45 – 50	فصول المدارس الابتدائية والإعدادية
35 – 40	المختبرات التعليمية Teaching Labs.
40 – 50	مختبرات العمل Working Labs.
45 – 50	الورش الهندسية (داخل هذا النوع من المباني)
35 – 40	غرف مكاتب الشؤون الإدارية

	ثانيا : المباني الصحية Health care buildings
40 – 45	عيادات الحوادث والعيادات الخارجية
30 – 35	غرف العمليات الجراحية وغرف العناية المركزة
40 – 45	عيادات الأسنان
40 – 45	العيادات التخصصية المختلفة وغرف الاستشاريين
45 – 50	غرف التعقيم
40 – 50	الممرات وأماكن الانتظار (داخل هذا النوع من المباني)
30 – 35	غرف مرضى (سرير واحد)
35 – 40	غرف مرضى (بسريرين أو أكثر)
40 – 45	غرف المكاتب الإدارية
30 – 35	مساكن الأطباء والهيئة التمريضية
	ثالثا : المباني السكنية Residential Buildings
	أ — البيوت السكنية (الفلل) والوحدات السكنية (الشقق) الواقعة في المناطق النائية (البعيدة عن الأنشطة المختلفة) (Rural areas and outer suburbs)
30 - 40	* أماكن الجلوس والمعيشة
25 - 30	* أماكن النوم
40 - 45	* أماكن الترفيه والعمل داخل المنزل
	ب — البيوت السكنية (الفلل) والوحدات السكنية (الشقق) بالضواحي السكنية (Inner suburbs)

35 - 40	* أماكن الجلوس والمعيشة
30 - 35	* أماكن النوم
40 - 45	* أماكن الترفيه والعمل داخل المنزل
	جـ — الفنادق Hotels
30 - 35	* قاعة المؤتمرات
40 - 45	* غرف تناول الطعام
55 - 65	* أماكن انتظار السيارات (Car parks) الملحقة بالفندق
45 - 50	* أماكن الترفيه داخل الفندق
45 - 55	* المطابخ والمغاسل وأماكن الصيانة
30 - 35	* غرف النوم
	خامسا : المباني العامة Public Buildings
	1 — مباني الركاب بالمطارات (Airport terminals)
45 - 60	* أماكن انتظار المغادرين Depart. Lounges
45 - 60	* أماكن وزن وجمع الحقائب Luggage dispatch and collection areas.
50 - 55	* أماكن دخول المسافرين Passenger check in areas
	رابعا : المباني الإدارية Office buildings

30 - 35	غرف الاجتماعات والمؤتمرات
45 - 55	غرف المحاسبين
45 - 55	غرف الكمبيوتر
45 - 50	الممرات وغرف الاستراحة (Corridor & Lobbies)

40 - 45	(Design office)	مكاتب التصميم
40 - 50	(Drafting office)	مكاتب الرسم الهندسي
40 - 45	(General office area)	مكاتب عامة
35 - 40	(Private offices)	مكاتب خاصة
45 - 55		غرف الطباعة
45 - 55		* أماكن انتظار الركاب (المسافرين) داخل قاعة المغادرين
	Auditoria	2 — القاعات
35 - 45		* قاعات السينما والموسيقى Motion picture theaters & musical play
35 - 45	Restaurants	* قاعات المطاعم
40 - 45	Theaters	* المسارح
	Municipal buildings	3 — مباني البلدية
40 - 45	Administrative office	* المكاتب الإدارية
45 - 50	General offices	* المكاتب العامة
50 - 55		* أماكن عامة داخل المباني (انتظار أو غيره)

35 - 40	Council champer * قاعة اجتماعات المجلس البلدي
	Courts 4 — مباني المحاكم
25 - 30	Court rooms Court rooms * غرف المحاكم

30 - 35	Judge's champer * غرف القضاة
40 - 45	* غرف العرض والاستجواب (غرف وكلاء النيابة)
40 - 45	* المكاتب الإدارية
45 - 55	* أماكن الانتظار (الاستراحات) Waiting areas
	5 — المكتبات Libraries
35 - 40	* أماكن الاطلاع (القراءة) Reading areas
40 - 45	* المكاتب الإدارية Administrative office spaces
35 - 45	6 — المتاحف Museums
55 - 65	7 — أماكن انتظار السيارات (بالمباني العامة) Car parks areas
50 - 45	8 — مكاتب البريد والبنوك Post offices and general banking areas
	سادسا : المباني التجارية Shop Buildings
50 - 55	الأسواق المركزية Department stores
45 - 50	المعرض والمحلات الصغيرة Showrooms
50 - 55	الجمعيات التعاونية Supermarkets
55 - 65	أماكن انتظار السيارات (داخل هذه المباني) Car parks

	ستوديوهات : مباني الاستديوهات Studio Buildings
25 – 35	استوديوهات التسجيل الإذاعية والتلفزيونية

ب - تكون حدود مستويات الضوضاء المسموح بها بالأماكن المختلفة داخل أبنية المنشآت الصناعية على أساس مستوى الضوضاء **dB(A)** هي كما يلي :

نوع المكان داخل المنشأة الصناعية (Type of room)	حدود مستويات الضوضاء المسموح بها dB(A)
قاعة الاجتماعات Conference room	35 – 40
مكاتب إدارية Offices	40 – 45
مكاتب داخل المصنع Workshop Offices	45 – 50
معامل الفحص والاختبار Laboratory, measurement, or inspection rooms	50 – 55
ورش التصليح داخل المصنع Repair workshops	60 – 65
الكافيتريا داخل المصنع Canteen	50 – 55

85 - 90	أماكن التصنيع وغرف توليد الطاقة Production area & fan rooms, compressor rooms, --- etc.
---------	---

ج - تكون حدود مستويات الضوضاء التي يتعرض لها العمال داخل المصانع
وزمن التعرض المسموح به طبقا لما أورده منظمة الصحة المهنية وبيئة العمل
الأمريكية (OSHA) :

زمن التعرض	مستوى الضوضاء Noise level (Leq.) dB(A)
------------	---

8 hr	85
6 “	87
	90
4 “	92
	95
3 “	97
	100
2 “	105
	115
1.5 “	
1 “	
0.5 “	
.1 min	

ويمكن استخدام المعادلة القياسية في إيجاد زمن التعرض

(T)

$$(T) = 2^{0.2 (L-85)}$$

بمعرفة مستوى الضوضاء (L) الذي يتعرض له العامل .

مادة رقم (4) : الضوضاء الصادرة عن المعدات الخاصة بالعمليات الإنشائية

المختلفة

تكون حدود مستويات الضوضاء الناجمة عن الأجهزة والمعدات الخاصة بالعمليات

الإنشائية المختلفة التي وردت ضمن المصدر رقم (و-3) الخاص بمصادر

الضوضاء المختلفة هي كما يلي:

أنواع المعدات الإنشائية المستخدمة (Equipment Type)	حدود مستوى الضوضاء المسموح بها (Noise Level) dB(A)	مسافة أخذ القياس Distance (m.)
كسارة الأسفلت Jack hammers	90 - 110	15
البلدوزرات Dozers	70 - 95	15
معدات تسوية الطرق Graders	72 - 92	15
معدات رصف الطرق Pavers	85 - 90	15
معدات الحفر Scrapers	76 - 98	15

Trucks معدات النقل الثقيل	83 - 95	15
Concrete mixers خلاطات الخرسانة	74 - 84	15
Concrete pumps مضخات الخرسانة	80 - 85	15
Movable cranes الأوناش المتحركة	84 - 70	15
Derrick cranes الأوناش الثابتة الثقيلة	85 - 90	15
Pumps المضخات الكبيرة الثابتة	68 - 78	15
Generators مولدات الكهرباء	70 - 84	15

مادة رقم (5) :

سري حدود مستويات الضوضاء الخارجية " البيئة الخارجية " الواردة في البنود السابقة على المباني والمنشآت الجديدة والمخططة والمصانع والأشغال الهندسية والإنشاءات والطرق والمطارات وغيرها .

مادة رقم (6) :

يحدد جهاز البيئة في كل دولة ، والذي يقوم بأخذ قياسات مستويات الضوضاء الخارجية وعمل الحسابات الخاصة بمراقبة تطبيق حدود الضوضاء وكتابة التقارير

عنها وذلك بعد التأكد من الحصول على التأهيل المناسب وتوافر الإمكانيات اللازمة .

مادة رقم (7) :

يجب أن تكون الأجهزة المستخدمة في القياسات المشار إليها بالبند السابق والمعايرة الخاصة بها مطابقة لمتطلبات المعايير الدولية المنصوص عليها في المواصفات الخاصة للجهاز حسب التعليمات والصادرة عن منظمة القياسات الدولية .

مادة (8) :

إذا أظهرت القياسات الميدانية أن حدود مستويات الضوضاء تزيد عن الحدود المنصوص عليها بالنسبة للمصدر والمكان والزمان — في هذه اللائحة فيجب الالتزام بأي إجراءات إضافية يقررها جهاز البيئة في كل دولة ويراهم مناسبة لتخفيف الإزعاج بالضوضاء .

مادة (9) : العقوبات والحوافز :

يترك للدول الأعضاء تحديد العقوبات والحوافز المتعلقة بهذه اللائحة حسب ما تراه مناسباً.

ملحق

العلاقة بين مستوى الضوضاء المكافئ (Leq)
والوحدة التأثيرية لقياس ضوضاء الطائرات (NEF)

من المعروف أن الضوضاء الناتجة عن إقلاع وهبوط الطائرات الواردة بالفقرة و-2 من البند الثاني تختلف في طبيعتها عن مصادر الضوضاء الأخرى المبينة بالفقرات 1، 3، 4 بنفس البند ، ويرجع ذلك لكون هذا المصدر من المصادر الغير مستمرة والضوضاء الناتجة عنه تحدث بصورة متقطعة (Intermittent) وغير منتظمة بالإضافة إلى الارتفاع الكبير في مستواه خاصة أثناء عمليتي الإقلاع والهبوط . وهناك وحدة خاصة تستخدم في قياس وتقييم مثل هذا النوع من الضوضاء ، الناتج عن إقلاع وهبوط الطائرات ، تعرف بالوحدة التأثيرية (Subjective Unit وهي (Noise Exposure Forecast) أو مستوى ضوضاء التعرض المتوقع ويرمز لها بالرمز (NEF) . وكانت وكالة حماية البيئة الأمريكية (EPA) أول من أدخل هذه الوحدة في أوائل السبعينات وأقرتها المنظمة الدولية للطيران المدني في مدينة مونتريال بكندا كما جاء بالملحق رقم 16 الصادر عنها عام 1976 والذي لم يطرأ عليه أي تعديل حتى تاريخه .

ولقد تم إقرار الحدود الاسترشادية لمثل هذا النوع من الضوضاء باستخدام هذه الوحدة كما يلي:

درجة القبول	مستوى الضوضاء بالوحدة التأثيرية (NEF)
مقبول تماما (Clearly acceptable)	— أقل من أو يساوي (25)
مقبول (Normally acceptable)	— أكبر من (25) وأقل من (35)
غير مقبول (Normally unacceptable)	— أقل من (40) وأكبر من (35)
غير مقبول تماما (Clearly unacceptable)	— أكبر من (40)

ولقد أوجدت وكالة حماية البيئة الأمريكية (EPA) علاقة حسابية بين الوحدة التأثيرية المستخدمة في قياس وتقييم ضوضاء الطائرات (NEF) ومستوى الضوضاء المتوازن (Leq) وذلك كما يلي:

$$Leq = NEF + 35 \text{ (dBA)}$$

وعلى ذلك فإن الحدود الاسترشادية لضوضاء الطائرات باستخدام الوحدة (Leq) هي كما يلي :

درجة القبول	مستوى الضوضاء Leq (dBA)
مقبول تماما (Clearly acceptable)	— أقل من أو يساوي (60)
مقبول (Normally acceptable)	— أكبر من (60) وأقل من (70)
غير مقبول (Normally unacceptable)	— أقل من (75) وأكبر من (70)
غير مقبول تماما (Clearly unacceptable)	— أكبر من (75)

قائمة المراجع: (References)

1. L.L. Beranek (ed), Noise and Vibration Control, rev. ed., Institute of noise control Engineering, Poughkeepsie, NY, 1988.
2. Karl D, Kryter, The Effect of Noise On Man, second ed., American Press Inc., 1985.
3. American National Standard, S3. 14 – 1977 (R. 1986)
" Rating Noise with respect to speech interference ", Acoustical Society of America, New York, 1977, 1986.
4. FAA, Noise Standards – Aircraft type and air worthiness certification, Part 36, DOT, 1974.
5. UK Department of Environment, Calculation of Road Traffic noise (technical memorandum), Welsh Office, 1975.
6. American National Standard Institute (ANSI), a standard in sound level descriptions for the determination of compatible land use with respect to noise.
7. EPA, Documents for identifying " safe levels " on Environmental Noise Levels.
[http: // www. epa. gov/search 97 cgi / S 97 – cgi.](http://www.epa.gov/search/97cgi/S97-cgi)
8. Noise Emission Standards for Construction Equipment, part 204,
[http: //www. epa. gov/search 97 cgi / S 97 – cgi.](http://www.epa.gov/search/97cgi/S97-cgi)

9. Transportation Equipment Noise Emission Controls, part 205,
<http://www.epa.gov/search/97cgi/S97-cgi>.
Noise Exposure Limit, in Canada, Canada
10. Labor Code Part II, (R.S.C. 1985, C.L-2), Canada
Occupational Safety and Health Regulations,
(SOR/86-304).
http://www.ccohs.ca/oshanswers/phys_agents/expouse-can.htm.
11. American Conference of Governmental Industrial Hygienists, ACGIH, 1998, Cincinnati,
OH 45240-1634, U.S.A.
12. القانون رقم 4 لسنة 1994 الخاص بحماية البيئة
ولائحته التنفيذية — جهاز شؤون البيئة — جمهورية مصر العربية .

اللائحة الخاصة بمياه الصرف (المياه العادمة)

مقدمة:

لقد كان موضوع حماية البيئة ولا يزال من أبرز الموضوعات التي توليها كثير من دول العالم الاهتمام، خاصة بعد التطور الكبير الذي توصل إليه العلم الحديث في مجال الصناعة واستخدام أنواع الطاقة المختلفة والتكنولوجيا المتطورة في مختلف أساليب الحياة.

ولقد استرعت المخاطر الناجمة عن تلوث البيئة انتباه المسؤولين في دول مجلس التعاون لدول الخليج العربية منذ سنوات، فصدرت العديد من القوانين والتشريعات البيئية التي أرسى القواعد الأساسية لحماية البيئة في دول المجلس.

وانطلاقاً من البند (7) من السياسات والمبادئ العامة لحماية البيئة التي أقرها قادة دول المجلس في الدورة السادسة للمجلس الأعلى لمجلس التعاون (مسقط 1985م) والذي أكد على أهمية وجود معايير ومقاييس بيئية لتكون وسيلة للتطبيق والتقييم البيئي فيما يخدم حماية البيئة في دول المجلس من التلوث من المصادر المختلفة.

وبناءً على التوصية (أ-6 من سادساً) من توصيات الاجتماع العاشر للجنة التنسيق البيئي (1995م) دعت الأمانة العامة إلى عقد الاجتماع الأول لفريق العمل المعني بإعداد المعايير والمقاييس، حيث استطاع فريق العمل خلال اجتماعاته التي عقدت خلال الفترة (مايو 1996م - مارس 1999م) إلى وضع المعايير والخاصة بمياه العادمة، والتي أقرت من قبل الوزراء المسؤولين عن شؤون البيئة في دول المجلس في اجتماعهم السادس (الدوحة، 14 أبريل 1999م).

وخلال الاجتماع الرابع عشر للجنة التنسيق البيئي (مسقط، أبريل 2000م)، طلب من الفريق العمل المعني بإعداد المعايير والمقاييس إعداد اللائحة الخاصة بالمياه

العامة. وقد وافق فريق العمل على مسودة اللائحة التي أعدتها سلطنة عمان وذلك خلال الاجتماع السابع لفريق العمل (الرياض، نوفمبر 2002م). والتي أقرت اللائحة من قبل الوزراء المسؤولين عن شؤون البيئة في دول المجلس في اجتماعهم الثامن (الكويت، 2003م).]

مادة (1) : الهدف :

تشكل هذه {اللائحة} تفسيراً {المعايير} للمعايير والمقاييس الموحدة الواجب توفرها في مياه الصرف (المياه العادمة) التي يتم صرفها أو إعادة استخدامها في دول مجلس التعاون لدول الخليج العربية. وتهدف إلى حماية البيئة من المخاطر التي تسببها المياه العادمة غير المعالجة باعتبارها المصدر الرئيسي لتلوث البيئة، وخاصة التربة والمياه الجوفية، {في دول المجلس}، وصولاً إلى تحقيق أفضل مستوى صحي ورفاه اجتماعي للفرد والمجتمع في دول المجلس].

مادة (2) : التعاريف :

تكون للعبارات والكلمات الواردة في هذه اللائحة المعاني المبينة إزاء كل منها:

1. مياه الصرف: أي سائل يحتوي على ملوثات بيئية يتم تصريفه أو التخلص منه.

2. الصرف: تصريف مياه الصرف إلى الأماكن التي تحددها الجهة الحكومية المختصة.

3. الصرف بدون عائد: تصريف مياه الصرف دون أن يستفاد منها.

4. محطة معالجة مياه الصرف: وحدة أو مجموعة وحدات متكاملة لمعالجة مياه الصرف.

5. خزان التحلل اللاهوائي: المنشأة المعدة لمعالجة مياه الصرف بالترسيب والتحلل الإحيائي اللاهوائي.

6. _____ري: استخدام مياه الصرف في ري الأرض بواسطة الرشاشات، أو الغمر الكلي أو الجزئي، أو التنقيط، أو أي طريقة أخرى {طبقاً للمرفق رقم (3)} تحددها الجهة الحكومية المختصة].

7. التربة_____ة: أية أرض تستخدم لزراعة أي نوع من أنواع النباتات.

8. إعادة الاستخدام: الاستفادة من {المياه العادمة { مياه الصرف}].

9. الخزان الجوفي: وحدة هيدروجيولوجية تمتد الآبار الجوفية والعيون والأفلاج بالمياه الجوفية.

10. الملوثات البيئية: المواد الصلبة أو السائلة أو الغازية أو الأدخنة أو الأبخرة أو الروائح أو الاهتزازات أو غيرها التي تؤدي بطريقة مباشرة أو غير مباشرة إلى التلوث البيئي.

11. التلوث البيئي: التغيير أو الفساد في خواص البيئة أو نوعيتها بإدخال أي من المواد أو العوامل الملوثة بطريقة مباشرة أو غير مباشرة ينتج عنه خطر على صحة الإنسان أو الحيوان أو النبات أو ضرر على النظم البيئية مما يجعلها غير صالحة للاستعمال المفيد في الأغراض المخصصة لها.

12. المالك: أي شخص طبيعي أو اعتباري (جهة حكومية أو خاصة، وطنية أو أجنبية) يكون مالكاً لمحطة معالجة مياه الصرف أو مسؤولاً عن تشغيلها أو إدارتها.

13. مياه التوازن: المياه داخل صهريج على السفينة إذا كانت محتوياتها من الزيت تزيد على 15 جزءاً في المليون.

14. الجهة الحكومية المختصة: الجهة الحكومية التي تكون مسؤولة عن تطبيق أحكام هذه اللائحة.

القواعد

مادة (3) :

يحظر بغير تصريح بالتصريف صادر من الجهة الحكومية المختصة تصريف أو إعادة استخدام مياه الصرف، ويجوز تعديل التصريح إذا اقتضت الضرورة ذلك ويمنح المالك مهلة كافية لتنفيذ التعديل.

مادة (4) :

يصدر التصريح بالتصريف متضمناً التفاصيل الخاصة بطرق إعادة استخدام مياه الصرف طبقاً للجداول المرافقة.

مادة (5) :

لا يتم تصريف مياه الصرف إلا طبقاً للتصريح بالتصريف والرسومات المرفقة به.

مادة (6) :

يلتزم المالك بجمع العينات من مياه الصرف المعالجة الناتجة بشكل دوري وفي فترات زمنية يتم تحديدها في التصريح بالتصريف، أو كلما تطلب الجهة الحكومية المختصة ذلك، ويتم تسجيلها في سجل خاص مع سائر القراءات المطلوبة.

وعلى المالك تعبئة هذه البيانات في النموذج المعد لذلك وإرساله أو تسليمه إلى الجهة الحكومية المختصة في نهاية كل شهر.

مادة (7) :

يلتزم المالك بصيانة محطة معالجة مياه الصرف وملحقاتها بصفة دورية، كما يلتزم بتوفير معدات جمع العينات وأجهزة قياس وتسجيل كميات ومعدلات تصريف مياه الصرف وتحديد خصائصها.

مادة (8) :

لا يجوز تصريف مياه الصرف بدون عائد إلا في الحالات الاستثنائية التي لا يمكن فيها إعادة استخدامها وبعد الحصول على موافقة الجهات الحكومية المختصة.

مادة (9) :

يحظر نقل مياه الصرف أو التخلص منها قبل الحصول على موافقة مسبقة من الجهة الحكومية المختصة ووفقاً للشروط التي تحددها.

مادة (10) :

للجهة الحكومية المختصة الحق في التفتيش على أية محطة معالجة لمياه الصرف وملحقاتها وجمع عينات من مياه الصرف أو التربة.

مادة (11) :

لا يسمح بتصريف مياه الصرف إلى البيئة البحرية، إلا إذا كانت وفقاً للمعايير المدرجة في الجدول رقم (1).

مادة (12) :

لا يسمح بإعادة استخدام مياه الصرف لأغراض الري، إلا إذا كانت وفقاً للمعايير المدرجة في الجدول رقم (2).

مادة (13) :

لا يسمح بتصريف مياه الصرف الصناعي في المجاري العامة، إلا إذا كانت وفقاً للمعايير المدرجة في الجدول رقم (3).

مادة (14) :

لا يسمح بتصريف مياه التوازن إلى البيئة البحرية أو البرية، إلا إذا كانت وفقاً للمعايير المدرجة في الجدول رقم (4).

مادة (15) :

لا يسمح بتصريف المخلفات السائلة إلى المجاري العامة لغرض معالجتها، إلا إذا كانت هذه المخلفات وفقاً للمعايير المدرجة في الجدول رقم (5).

TABLE – 1 - جدول

معايير مياه الصرف المعالجة عند نقطة التصريف إلى البحر

Criteria for Treated Wastewater of Point of Discharge into the Sea

المعيار	الرمز	الحد المسموح به	الوحدة
PARAMETER	Symbol	Standards	Unit

1 — الاختبارات الفيزيائية Physical Tests			
mg/l	1500	TDS	Total Dissolved Solids الذائبة الكلية المواد
mg/l	15-50	TSS	Total Suspended Solid المواد الكلية العالقة
pH	6-9	pH	pH الأس الهيدروجيني
mg/l	Nil		Floating Particles الجسيمات الطافية
°C	10*		Temperature درجة الحرارة
N.T.U	50-75		Turbidity العكارة
2 — المواد غير العضوية Inorganic Matters			
mg/l	1-3	NH ₄	Ammonia الأمونيا
mg/l	0.5-1		Chlorine Residual الكلور المتبقي
mg/l	0.05-0.1	CN	Cyanide السيانيد
mg/l	>2-4	DO	Dissolved Oxygen الذائب الأكسجين
mg/l	2-25	F	Fluoride الفلوريد
mg/l	2-5	PO ₄ ⁻³	Phosphate as P الفوسفات على شكل فسفور
mg/l	0.1-0.5	S ⁻²	Sulfide الكبريتيد
mg/l	20-50	BOD ₅	الأكسجين الحيوي المطلوب (لمدة 5 أيام) Biochemical Oxygen Demand

mg/1	5		النيتروجين العضوي على شكل نيتروجين Total Kjeldahl Nitrogen as N
mg/1	100-250	COD	١ الأكسجين الكيميائي المطلوب Chemical Oxygen Demand
3 — العناصر النادرة Trace Metals			
mg/1	3-25	Al	الألمنيوم Aluminum
mg/1	0.1	As	الزرنيخ Arsenic
mg/1	2	Ba	الباريوم Barium
mg/1	0.01-0.2	Cd	الكاديوم Cadmium
mg/1	0.1-0.5	Cr	الكروم Chromium, total الكلبي
mg/1	0.05-2	Co	الكوبالت Cobalt
mg/1	0.2-1.5	Cu	النحاس Copper
mg/1	1.5-10	Fe	الحديد Iron
mg/1	0.08-5	Pb	الرصاص Lead
mg/1	0.2-1	Mn	المغنيسيوم Manganese
mg/1	0.001-0.005	Hg	الزئبق Mercury
mg/1	0.1-2	Ni	النيكل Nickel
mg/1	0.1-2	Zn	الزنك Zinc

mg/1	0.005-0.1	Ag	Silver الفضة
mg/1	0.02	Se	Selenium السيلينيوم

4 — المواد العضوية Organic Matters			
mg/1	10-15		زيت وشحوم Oil & Grease
mg/1	0.002-5		المركبات الفينولية (مقدرة كفينول) Phenols
mg/1	75	TOC	الكربون العضوي الكلي Total Organic Carbon
mg/1	0.001-0.2		الهيدروكربونات المهلجنة والمبيدات Halogenated Hydrocarbons & Pesticides
5 — الاختبارات البيولوجية Biological Tests			
MPN/ 100 ml	10-1000		Total Coliform عدد القولونات الكلي
عدد/لتر	Nil		Egg Parasites عدد بيض الطفيليات
عدد/لتر	Nil		Worm Parasites عدد دودات الطفيليات
MPN/ 100 ml	1000		Fecal Coliform عدد عصيات القولون البرازية

*: الفرق في درجة الحرارة بين المياه الداخلة والخارجة عند نقطتي الدخول والخروج للمياه.

بالإضافة إلى القواعد والمعايير المذكورة في هذه اللائحة فإن أي مادة يقترح تصريفها في البيئة البحرية، يجب أن تكون نقطة التصريف على مسافة متر واحد على الأقل تحت سطح أقل مستوى للجزر وعلى بعد (300) متر من قرب حد للجزر، ويجب ألا تؤدي إلى:

- ظهور جسيمات دقيقة طافية أو شحوم أو زيوت.
- تغيير في لون مياه البحر.
- ظهور آثار واضحة على المياه أو الشواطئ أو الصخور أو المنشآت.
- نقص في نفاذ الضوء الطبيعي بأكثر من 10% من المقدار النسبي لإشراق اللون في المنطقة المحيطة لنقطة التصريف.
- تغير الحالة العضوية في الترسبات الضارة بالحياة البحرية.
- نمو غير مرغوب به في الحياة المائية يؤثر على النباتات والحيوانات المتأصلة بالمنطقة.
- انبعاث روائح كريهة في موقع التصريف.
- تغير في المذاق والرائحة واللون والصفات العامة للأسماك والأصداف البحرية أو في أية مواد بحرية أخرى مستخدمة لاستهلاك الإنسان.
- زيادة في درجة حرارة المياه المحيطة على درجة مئوية واحدة (كمعدل أسبوعي).
- انخفاض نسبة الأكسجين المذاب لأكثر من (10%) المعدلات المحيطة.
- تغير في الأس الهيدروجيني للمياه المحيطة لأكثر من 0.2 وحدة.
- زيادة أو نقصان في نسبة ملوحة المياه المحيطة لأكثر من (200) جزء المليون.

TABLE -2- جدول

معايير مياه الصرف المعالجة المستخدمة لأغراض الري

Criteria for Treated Wastewater Used for Irrigation

الوحدة <u>Unit</u>	الحد المسموح به* <i>Standards</i>		الرمز <u>Symbol</u>	المعيار PARAMETER
	أ	ب		
1 — الاختبارات الفيزيائية Physical Tests				
mg/l	1500-2000	500-1000	TDS	Total Dissolved Solids مجموع المواد الذائبة
mg/l	30-50	10-15	TSS	Total Suspended Solid مجموع المواد العالقة
pH	6-9	5.5-8.5	Ph	pH الأس الهيدروجيني
mg/l	Nil	Nil		Floating Particles الجسيمات الطافية
2 — المواد غير العضوية Inorganic Matters				
mg/l	10-15	1-5	NH ₄	Ammonia الأمونيا
mg/l	0.5-1	0-0.5		Chlorine Residual الكلور المتبقي
mg/l	0.1-0.2	0-0.05	CN	Cyanide السيانيد
mg/l	>2	0-1	DO	Dissolved Oxygen الذائب الأكسجين
mg/l	15-25	1-10	F	Fluoride الفلوريد
mg/l	20-30	1-20	PO ₄ ⁻³	Phosphate as P الفوسفات على شكل فوسفور
mg/l	200-400	100-200	SO ₄	Sulphate الكبريتات
mg/l	≤ 0.1	0-0.1	S ⁻²	Sulfide الكبريتيد
mg/l	20-40	10-15	BOD ₅	الأكسجين الحيوي المطلوب

				Biochemical Oxygen Demand
mg/l	10-35	5-10		النيتروجين العضوي على شكل نيتروجين Total Kjeldahl Nitrogen as N
mg/l	200-250	100-150	COD	الأكسجين الكيميائي المطلوب Chemical Oxygen Demand
Trace Metals — العناصر النادرة 3				
mg/l	5-10	1-5	Al	الألمنيوم Aluminum
mg/l	0-0.1	0-0.1	As	الزرنيخ Arsenic
mg/l	1-2	0-1	Ba	الباريوم Barium
mg/l	0.01-0.1	0-0.01	B	البورون Boron
mg/l	0.05-0.1	0-0.05	Cd	الكاديوم Cadmium
mg/l	0.05-0.2	0-0.05	Cr	الكروم الكلي Chromium, total
mg/l	0.4-1	0.05-0.4	Co	الكوبلت Cobalt
mg/l	2-5	1-2	Cu	النحاس Copper
mg/l	0.1-0.5	0.07-0.1	Fe	الحديد Iron
mg/l	0.2-0.5	0.1-0.2	Pb	الرصاص Lead
mg/l	0.001-0.002	0-0.001	Mn	المغنيسيوم Manganese
mg/l	0.2-0.5	0.1-0.2	Hg	الزئبق Mercury
mg/l	3-5	1-3	Ni	النيكل Nickel
mg/l	5-10	1-5	Zn	الزنك Zinc

mg/l	5-10	1-5	SAR	معدل امتصاص الصوديوم Sodium Absorption Rate
4 — المواد العضوية Organic Matters				
mg/l	0.5-10	0-0.5		زيوت وشحوم Oil & Grease
mg/l	0.002-1	0.001-0.002		المركبات الفينولية (مقدرة كفينول) Phenols
mg/l	10-30	1-10	TOC	الكربون العضوي الكلي Total Organic Carbon
5 — الاختبارات البيولوجية Biological Tests				
MPN/ 100 ml	<1	Nil		Total Coliform عدد القولونات الكلي
عدد/لتر	<1	Nil		Egg Parasites عدد بيض الطفيليات
عدد/لتر	5-10	0-5		Worm Parasites عدد دودات الطفيليات
MPN/ 100 ml	200-400	100-200		Fecal Coliform عدد عصيات القولون البرازية

*الحدود في (أ) للري المقيد (جميع أنواع المحاصيل باستثناء الخضراوات والنباتات التي تلامس ثمرتها أو أوراقها مياه الري أو التربة المروية، سوء كانت توكل طازجة أو مطبوخة). والحدود في (ب) للري غير المقيد (جميع أنواع المحاصيل).

TABLE جدول —3—

معايير مياه الصرف الصناعي إلى المجاري العامة

Criteria for the Discharge of Industrial Effluents into Sewers

المعيار	الرمز	الحد المسموح به	الوحدة
PARAMETER	Symbol	Standards	Unit

mg/l	10-30		المنظفات المصنعة Synthetic detergents
mg/l	0.1-1	CN	مركبات السيانيد Cyanide Compounds
mg/l	8-10	S	مركبات الكبريتيد Sulphides
mg/l	80-100		مركبات الكبريتات Sulphates
mg/l	0-5		القطران (القار) والزيوت القطرانية Tar & Tar Oils
mg/l	5-30		الزيوت الطافية والشحوم Floating Oil & Grease
mg/l	50-75		الزيوت المستحلبة والشحوم Emulsified Oil & Grease
mg/l	300-500	SS	الأجسام الصلبة العالقة Suspended Solids
mg/l	700-1500	COD	الأكسجين الكيميائي المطلوب Chemical Oxygen Demand
المعادن (الكلية) الأملاح المعدنية Metal Salts (Total)			
mg/l	0.5-5	Cd	الكاديوم Cadmium
mg/l	0.1-2	Cr	الكروم الكلي Chromium, total
mg/l	1-4	Cu	النحاس Copper
mg/l	2-4	Pb	الرصاص Lead
mg/l	1-4	Ni	النيكل Nickel
mg/l	2-4	Ag	الفضة Silver
mg/l	2-5	Zn	الزنك Zinc

mg/l	0.1-4	As	Arsenicالزرنيخ
mg/l	0.00-0.1	Hg	Mercuryالزئبق

TABLE جدول — 4 —

معايير تصريف مياه الصابورة (مياه التوازن)

Criteria for Ballast water discharge

المعيار PARAMETER	الرمز Symbol	الحد المسموح به Standards	الوحدة Unit
Ammonia, as N نيتروجين	NH ₃	2-3	mg/l
الأوكسجين الحيوي المطلوب Biochemical Oxygen Demand	BOD ₅	40-50	mg/l
pH الأس الهيدروجيني	pH	6-9	pH
الأوكسجين الكيميائي المطلوب Chemical Oxygen Demand	COD	200-250	mg/l
الزيوت الطافية والشحوم Floatable Oil and Grease		Nil	mg/l
Suspended Solid الأجسام الصلبة العالقة	SS	40-50	mg/l
الزيت الكلي (مستخلص بالهكسان) Total Oil (Hexane Extractable)	TO	10-15	mg/l
الكربون العضوي الكلي Total Organic Carbon	TOC	90-100	mg/l

TABLE - 5 - جدول

معايير تصريف المخلفات السائلة إلى المجاري العامة لمعالجتها

Criteria for Drainage of Liquid waste to the Public Sewage Works for Treatment

المعيار PARAMETER	الرمز Symbol	الحد المسموح به Standards	الوحدة Unit
الأس الهيدروجيني pH	Ph	5 – 10	
اللون Color		Non-resistance	mg/1
الأكسجين الحيوي المطلوب (لمدة 5 أيام) BOD5	BOD	1000	mg/1
الأكسجين الكيميائي المطلوب (لمدة 5 أيام) COD5	COD	3000	mg/1
درجة الحرارة Temperature	C	60	mg/1
مواد غير قابلة للذوبان Insolubles		2000	mg/1
المواد الذائبة الكلية Total Dissolved Solids	TDS	4000	mg/1
زيوت وشحوم Grease and Oil		120	mg/1
كبريتيد (على شكل أيونات) Sulphide (as ions)	S ⁻	10	mg/1
كبريتات (على شكل أيونات) Sulphate (as ions)	S ²⁻	1000	mg/1
المركبات الفينولية Phenols		150	mg/1
السيانيد Cyanide	CN	1	mg/1
منظفات (القابلة على التحلل الشديد) Detergents (capable of vigorous decomposition)		100	mg/1
الهيدروكربونات الكلورة الكلية TCH	TCH	0.5	mg/1

			Total chlorinated Hydrocarbons
mg/1	1000	TOC	Total organic carbon الكربون العضوي الكلي
mg/1	3000		مواد قلوية كاوية (كربونات الكالسيوم) Caustic Alkali (calcium carbonates)
mg/1	10		Total toxic metals المعادن السامة الكلية
mg/1	30	Al	Aluminum الألمنيوم
mg/1	5	As	Arsenic الزرنيخ
mg/1	10	Ba	Barium الباريوم
mg/1	5	Be	Beryllium البريليوم
mg/1	2	Cd	Cadmium الكاديوم
mg/1	5		Total Chromium الكروميوم الكلي
mg/1	5	Co	Copper النحاس
mg/1	25	Fe	Iron الحديد
mg/1	5	Pb	Lead الرصاص
mg/1	0.1	Hg	Mercury الزئبق
mg/1	5	Ni	Nickel النيكل
mg/1	5	Ag	Silver الفضة
mg/1	10	Zn	Zinc الزنك



اللائحة الخاصة بالحماة

مادة (1)

التعريفات:

1. الحماة Sludge :

مزيج شبه صلب من المواد العضوية المحملة بالبكتيريا والفيروسات، والمعادن السامة، والمواد الكيميائية، وكذلك المواد الصلبة المترسبة، والمزالة من مياه الصرف الصحية أو الصناعية في محطات المعالجة.

2. الحماة الصناعية Industrial Sludge :

هي الحماة الناتجة عن عمليات معالجة المخلفات الصناعية السائلة وعمليات تخزين الزيوت والنفط ومشتقاته في المصافي والمنشآت النفطية.

3. الأراضي الزراعية Agricultural land :

هي الأرض التي يتم استخدام الحمأة فيها بهدف تحسين مواصفات التربة لزراعة المحاصيل الإنتاجية التي يتم استهلاكها بطريق مباشر وغير مباشر من قبل الإنسان أو الحيوان وكذلك المناطق التي تستخدم كمراعي للحيوانات.

4. الأراضي غير الزراعية Non- agricultural land :

هي التي يتم استخدام الحمأة فيها والتي لا تُزرع ولا تنبت فيها أي محاصيل زراعية أو تُستخدم كمراعي للحيوانات وتشمل الغابات، مثل مناطق التحريج، مواقع التأهيل، الحدائق العامة، الملاعب والمقابر.

5. الحمأة الصناعية الزيتية Oily Sludge :

هي الحمأة المتولدة عن عمليات تخزين الزيوت والمواد النفطية بالخزانات في مصافي ومنشآت النفط وكذلك المنشآت الصناعية المتعلقة بتشحيم وتبديل زيوت السيارات.

6. الحمأة الصناعية السامة Toxic Sludge :

وهي الحمأة التي تحتوي على كميات من المعادن السامة مثل الزئبق والرصاص وغيرها من المعادن الثقيلة.

7. الحمأة الصناعية الكيميائية Chemical Sludge :

وهي الحمأة التي تحتوي على كميات من المواد الكيماوية العضوية وغير العضوية.

مادة (2)

أنواع الحمأة

1 — حمأة الصرف الصحي:

هي الحمأة المتولدة من محطات معالجة وتنقية مياه الصرف الصحي
الآدمي. حيث تتراوح نسبة المواد العضوية في حمأة النفايات الآدمية ما بين
(25—50%)، بينما تتراوح نسبة المواد غير العضوية ما بين (50—75%).
كما تحتوي الحمأة على (93—99.5%) ماء، وكذلك على مواد
مغذية (nutrients) (نيتروجين — فسفور) وميكروبات (بكتيريا، فيروسات،
وبويضات الديدان الطفيلية)، وملوثات كيميائية (كلوروفورم) ومواد غير عضوية
(حديد، كروم، رصاص).

2 — الحمأة الصناعية:

تحتوي الحمأة الصناعية على مواد تختلف في مكوناتها ودرجة خطورتها
وسميتها حسب نوعية المواد الخام والعمليات الصناعية نفسها، وبشكل عام تتوقف
نوعية وكمية الحمأة على كفاءة محطة المعالجة ونوعية المياه التي يتم معالجتها
وتراكيز الملوثات بها، وكذلك الكيماويات المستخدمة، كما أنها تنتج عن عمليات
تخزين الزيوت والنفط والمشتقات النفطية بالخزانات في مصافي ومنشآت النفط.
وتنقسم الحمأة الصناعية إلى:

أ — الحمأة الصناعية الزيتية.

ب — الحمأة الصناعية السامة.

ج — الحمأة الصناعية الكيميائية.

مادة (3)

طرق معالجة الحمأة

1 — حمأة الصرف الصحي :

تعتبر عملية تقليل حجم الحمأة المتولدة من عمليات معالجة الصرف الصحي من الخطوات الأساسية الأولى لمعالجتها أو إمكانية الاستفادة منها. ويمكن التقليل من حجمها بواسطة طرق مختلفة، منها، على سبيل المثال، تخفيفها باستخدام المعدات الميكانيكية كوسائل الطرد المركزي، أو الضغط، أو الترشيح الأنفراغي، أو عن طريق تخفيفها طبيعياً بأشعة الشمس في أحواض رملية. ومن ثم معالجتها من أجل الحد من قدرتها على التحلل وذلك بإحدى الطرق التالية:

أ — التحلل اللاهوائي — التخمر (Anaerobic Digestion):

يتم تخمير الحمأة في هذه العملية في أبراج خاصة بمعزل عن الهواء، وبذلك تنشط البكتيريا اللاهوائية وتحلل جزءاً كبيراً من المواد العضوية. تتم هذه العملية للحمأة للتقليل من الأحياء الدقيقة المرضية التي تحتويها (**Pathogenic content**) وفي نفس الوقت التقليل من حجمها، ويتم ذلك بتسخينها لدرجة حرارة تتراوح ما بين (29—30) درجة مئوية وتترك لمدة تصل إلى (15) يوماً وتكون الظروف العملية أفضل حالاً عند رقم هيدروجيني

(pH) ما بين (6.8 — 7.2)، والعملية قادرة على تحويل (50%) من المواد العضوية الصلبة الموجودة بالحمأة إلى غازات وتولد عنها بعض السوائل.

ويمثل غاز الميثان (CH_4) حوالي (32%) من الكمية الكلية. وتتوقف كفاءة عملية التخمير على درجة الحرارة، والفترة الزمنية التي تترك فيها الحمأة بأبراج التخمير، وبهذه الطريقة يمكن خفض حجم الحمأة والقضاء على معظم الجراثيم الموجودة بها وجعلها أكثر صلاحية للاستعمال في أغراض الزراعة.

ب — التحلل الهوائي — الأكسدة (Aerobic Digestion):

وفيها يتم أكسدة المواد العضوية الموجودة بالحمأة في أحواض تهوية خاصة خلال فترة زمنية، حيث تنشط البكتيريا الهوائية وتعمل على تحليل المواد العضوية بالحمأة.

ج — البسترة (Pasteurization) :

وفيها يتم تسخين الحمأة لفترة زمنية عند درجة حرارة لا تقل عن 70 درجة مئوية، وبهذه الطريقة يتم قتل الجراثيم الموجودة بها كي تصبح حمأة صالحة للاستخدام في أغراض الزراعة.

2— الحمأة الصناعية:

وتشمل مراحل معالجة الحمأة الصناعية بعض أو كل العمليات التالية: التكثيف، التكيف، نزع المياه، التجفيف، وبعض العمليات الأخرى الأقل شيوعاً. ويمكن تصنيف نوعين من الحمأة الصناعية هما:

- الحمأة ذات النوع الحبيبي الجافة: والتي يمكن تكثيفها ونزع المياه منها بسهولة، بحيث يصل تركيز المواد الصلبة فيها بعد المعالجة إلى حوالي (30-50%).
- الحمأة المحتفظة بالماء: والتي يصعب تكثيفها ونزع الماء منها إلى أكثر من 20% مواد صلبة، كما في الحمأة البيولوجية والحمأة الحاوية على الألوم (الشبه — alum).

مادة (4)

مجالات استخدام الحمأة

1 — حمأة الصرف الصحي :

أ — في الأراضي الزراعية:

تستخدم الحمأة السائلة أو الرطبة أو الجافة أو التي تم تحويلها إلى سماد في مجالات مختلفة، شريطة أن لا يكون تركيز الملوثات فيها أعلى مما هو موضح بالجدول رقم (1، 2، 3، 4).

ويستخدم أيضاً في استصلاح الأراضي غير الزراعية مثل (الحدائق — الملاعب الخضراء — المقابر — الطرق السريعة — ساحات المطارات) على أن لا تكون تركيز الملوثات فيها أعلى مما هو موضح بالجدول رقم (5).

ب — عملية تحويل الحمأة إلى سماد Composting:

وهي عملية أكسدة بيولوجية للمواد العضوية الموجودة بالحمأة وتحويلها إلى مادة عضوية مفيدة بجانب قتل الجراثيم التي تحتويها.

ويجب الأخذ في الاعتبار في عملية تخمر الحمأة عوامل الرطوبة، درجة الحرارة، الرقم الهيدروجيني، وتركيز المواد العضوية بها. وفي العملية يتم إزالة المياه الموجودة بالحمأة حيث غالباً ما تصل الحمأة إلى وحدة المعالجة والتخمر وهي تحتوي على نسبة عالية من المياه قد تصل لحوالي 80% من الحجم الكلي لها، ثم تضبط مسامية الحمأة لأن أي زيادة في مسامية الحمأة أكثر من اللازم سوف يخفض من درجة حرارتها وبالتالي التأخير والتقليل من كفاءة عملية التخمر، ومن المواد المستعملة لضبط مسامية الحمأة نشارة الخشب أو مطحون الإطارات المستهلكة، وتوضع الحمأة المعالجة في أكوام وتترك لمدة ثلاثة أسابيع لإتمام عملية التخمر، وقد تصل درجة حرارة الأكوام أثناء عملية التخمر لأعلى من 50 درجة مئوية، والسماد الناتج يعتبر من الأنواع جيدة الاستخدام لتسميد التربة.

2. الحمأة الصناعية :

في معظم الحالات، إن لم يكن في معظمها، فمن الصعب إعادة الاستفادة من الحمأة الصادرة من محطات معالجة مياه الفضلات الصناعية إلا في بعض الحالات الخاصة، إذ أن احتواء تلك الحمأة على تراكيز عالية من المواد العضوية السامة أو المعادن الثقيلة يحول دون الاستفادة منها كناتج عضوي مفيد،

لذلك كان من الضروري إجراء معالجة خاصة بها لتحويلها إلى مركبات عديمة الضرر، أو لتخفيف الأخطار الناجمة عن إلقتها في مواقع الاستقبال.

مادة (5)

طرق التخلص من الحمأة

1 — حمأة الصرف الصحي :

في حالة عدم الاستفادة من الحمأة يتم التخلص منها نهائياً بردمها في حفر الدفان. وفي هذه الحالة يجب مراعاة طبيعة التربة وعمق طبقة المياه الجوفية في المنطقة واتخاذ الاحتياطات اللازمة لحماية التربة وطبقة المياه الجوفية من أي تلوث يحدث نتيجة رشح أي من المواد الكيماوية أو الميكروبات والفيروسات. ويتم الردم على النحو التالي:

أ — مواقع أولية: Monofill:

هي مساحة من الأرض مخصصة لردم حمأة الصرف الصحي فقط والتي يفترض أن تبعد عن المناطق الرطبة والمشبعة بالمياه السطحية والجوفية وعلى أن يتم وضعها ليوم واحد أو فترات متقاربة وأن تكون تلك المواقع داخل محطات معالجة الحمأة، وتستخدم هذه المواقع للتخزين المؤقت.

ب — ردم سطحي Surface landfill:

وهي مساحة من الأرض يتم وضع الحمأة فيها على شكل أكوام لمدة سنة أو أكثر حيث يجب الالتزام بالمعايير الخاصة بتراكيز الملوثات في حمأة الصرف الصحي كما هو موضح بالجدول رقم (6).

ج — مواقع ردم صحي Sanitary Landfill Sites:

مواقع مخصصة من قبل الجهات المعنية بالدولة ذات إشتراطات هندسية وبيئية محددة، حيث تتحلل الحمأة إلى مواد عضوية وغاز الميثان ويمكن إعادة إستخدام هذا الغاز لتوليد الطاقة ويجب تبطين الموقع بمادة عازلة لمنع تسرب الملوثات إلى المياه الجوفية. كما يجب أيضاً توفر نظام لتجميع الراشح (leachate) وتحليله، على أن لا تتجاوز تركيز ملوثات الراشح عن الحدود الموضحة في الجدول رقم (7).

د — الحرق Incineration :

وتتم عملية الحرق بتحويل الحمأة إلى رماد تحت درجات حرارة مرتفعة وتشتمل عملية الحرق مرحلتين: التجفيف والحرق.

وتعتبر عملية الحرق أحد طرق التخلص من الملوثات وتقليل حجم الحمأة إلى 90% وتحويله إلى رماد يتم ردمه في المواقع المخصصة لهذا الغرض، حيث يجب إزالة الماء كمرحلة أولى لعملية الحرق بأحد الوحدات vacuum filter, centrifuge, filter press ويجب أن تحتوي المحرقة على نظام تغذية وأجهزة تحكم بملوثات الهواء أثناء عملية الحرق (Wet Electrostatic Precipitator)، وضرورة أن تكون شعلات الاحتراق على كفاءة عالية للحصول على أفضل النتائج، وكذا نظام آلي للتخلص من الرماد المتبقي والناجم عن عملية الحرق ويجب أن تعمل المحرقة عند درجات حرارة تتراوح ما بين 850 — 900 درجة مئوية لتحقيق النتيجة المطلوبة.

وهناك بعض أنواع المحارق المخصصة لحرق مثل هذه النفايات منها على سبيل المثال:

(1) محارق الفرن متعدد المواقد **Multi-Hearth Incinerators**:

وتستخدم هذه النوعية من المحارق بكثرة للتخلص من نفايات الحمأة سواء المتولدة من معالجة مياه الصرف الصحي أو حمأة مصافي النفط. والمحرقة عبارة عن أسطوانة رأسية مبطنه بالطوب الحراري وتحتوي على عدة غرف قد يصل عددها إلى 6، ويتم تغذية المحرقة بالنفاية من أعلى حيث تتحرك النفاية لأسفل بواسطة مجموعة من أعمدة التقلب.

(2) محارق الغرف المميعة **Fluidized - Bed Incinerators**:

وهي نوعية أخرى من المحارق يمكن استعمالها لحرق نفايات الحمأة وهي عبارة عن إنشاء اسطوانتي به غرفة تحتوي على مادة حاملة في صورة حبيبات توضع فوق شبكة والمادة لها القدرة على التميع أو التمدد بواسطة الهواء الذي يتخللها والمدفوع من أسفل ويتم تغذية المحرقة بالنفايات من أعلى غرفة التميع.

2 — الحمأة الصناعية :

هناك عدة طرق للتخلص النهائي من الحمأة الصناعية حسب نوعيتها، ويمكن تصنيف هذه الطرق على النحو التالي :

أ — التخلص من الحمأة الزيتية : ويتم بإحدى الطرق التالية :

1. الاسترجاع Recovery:

حيث تسخن الحمأة لدرجة (88 درجة مئوية) لمدة (4-6) ساعات، ثم ترسب لمدة (12-24) ساعة، فيرتفع الزيت النظيف إلى الأعلى حيث يمكن جمعه.

2. الحرق:

يمكن استخدام إحدى الطرق المشار إليها في البند (5-1-د). وبعد حرق الحمأة الزيتية يردم الرماد المتبقي في مواقع الردم الخاصة.

3. الردم:

وهنا يجب خلط الحمأة الزيتية بمواد ماصة، لمنع تسرب الزيت إلى طبقات التربة، أو المياه الجوفية.

4. الفرش فوق التربة الزراعية Land Farming:

حيث تقوم بكتيريا التربة بتفكيك الزيوت، وهنا تفرش الحمأة بسمك (10-15) سم ولمدة حوالي أسبوع في المناطق الحارة. وتضاف بعض العناصر المغذية لتسهيل عملية التفكيك البيولوجي للحمأة، وبعد ذلك يمكن فلاحه الأرض مع الحمأة المخففة. ولقد تم تقدير معدل تفكيك الحمأة الزيتية بهذه الطريقة حوالي 8 كغ/م³ أشهر بدون إضافة مواد مغذية و 16 كغ/م³ 3 أشهر بإضافة المواد المغذية.

ب — التخلص من الحمأة السامة : ويتم بإحدى الطرق التالية:

1. الردم:

ويتحقق ذلك ضمن مواقع مخصصة لردم الحمأة السامة والتي تعتبر نفايات خطيرة وأن تكون حفر الردم مطابقة للاشتراطات الهندسية والهيدولوجية والبيئية التي تحددها الجهة المعنية في الدولة.

2. الردم السطحي:

مع تغطية الحمأة بطبقة من التربة وضغطها.

3. الفرش فوق التربة الزراعية:

حيث تساعد العضويات الدقيقة الموجودة في التربة على أكسدة المواد العضوية السامة القابلة للتفكيك العضوي.

4. تصلب الحمأة (Solidification):

عن طريق إضافة بعض المواد التي تساعد على التصلب كالسيليكا أو الأسمنت أو الكلس.

5. الحرق:

حيث يتم تدمير المواد العضوية غير القابلة للتفكيك العضوي في محارق مخصصة لهذا الغرض.

ج — التخلص من الحمأة الكيميائية: ويتم بإحدى الطرق التالية:

1. البحيرات:

وتفيد بشكل خاص عندما تكون الحمأة حاوية على نسبة كبيرة من الكلس، بينما لا توافق هذه الطريقة الحمأة الحاوية على نسبة كبيرة من الألوم (الشبه — alum)، التي تحتفظ بالماء لفترة طويلة.

2. الردم:

وتستعمل هذه الطريقة بشكل خاص عندما تكون الحمأة حاوية على الألوم (الشبه — alum).

3. الفرش على الأرض أو التربة الزراعية:

وخاصة عندما تحوي الحمأة على مقادير كبيرة من الكلس، إذ يفيد هذا النوع في تخصيب التربة التي تلزمها هذه المادة. وعندما تكون الحمأة حاوية على الألوم (الشبه — alum) يمكن فرشها على الأرض بمعدل حوالي (2.5) سم في السنة.

4. الاسترجاع:

يمكن استرجاع الألوم (الشبه — alum) والكلس من الحمأة بتطبيق بعض العمليات الكيميائية عليها.

5. الحرق:

للتخلص من المواد العضوية وتحويل الألمنيوم إلى أكسيد ألومنيوم، ومن ثم بإضافة حمض الكبريت تتكون سلفات الألمنيوم، كذلك يؤدي حرق الحمأة إلى تحويل الكربونات والهيدروكسيدات إلى أكسيد الكلس.

مادة (6)

الاشتراطات الخاصة بنقل الحمأة

1. اتخاذ الإجراءات الوقائية المناسبة عند نقل أكوام الحمأة من مصادرها وذلك بتزويد سيارات الشحن بغطاء محكم يهدف منع انتشار جزئياتها في الهواء وبالتالي تقليل فرص التلوث.
2. اتخاذ الاحتياطات اللازمة للتأكد من وصول جميع السيارات المحملة بأكوام الحمأة إلى الموقع المخصص وذلك بتجهيز استمارات خاصة يتم استيفائها من قبل صاحب مصدر الحمأة ليتم تسليمها إلى المسئول المختص في موقع العمل.
3. تهيئة ظروف العمل المناسبة وتوفير التسهيلات للعاملين في الموقع، بالإضافة لتزويدهم بالملابس والقفازات الواقية والكمامات والأقنعة لتقليل فرص تأثير العاملين بالغازات الملوثة والغبار.

مادة (7)

الاشتراطات الخاصة باستخدام الحمأة والاستفادة منها

1 — حمأة الصرف الصحي :

أ — استخدام الحمأة غير الجافة :

- مجال الاستخدام: تستخدم في الزراعات الحرجية.
- طريقة الاستخدام: عمل خنادق لا يقل عمقها عن 50 سم ثم توضع الحمأة في هذه الخنادق وتردم بطبقة من التربة لا يقل سمكها عن 30 سم والا تتم عملية الزراعة إلا بعد مضي 3 أشهر على عملية الردم.

ب — استخدام الحمأة الجافة:

- مجال الاستخدام: تستخدم في الزراعات الحرجية والتجميلية والإنتاجية ما عدا الخضروات التي تكون ثمارها في التربة وتؤكل طازجة مثل: (الجزر، الفجل، البصل الأخضر).
- طريقة الاستخدام: تقلب الحمأة ثم تردم بطبقة لا تقل عن 20 سم أو تردم بطبقة من التربة وتغطي بطبقة من الصليبوخ بسمك إجمالي لا يقل عن 20 سم.

مادة (8)

الاشتراطات الخاصة بتجميع وتخفيف الحمأة الناتجة من محطات التنقية

أ — نظام التخفيف :

1. تجميع الحمأة في موقع ملائم.
2. فرش الحمأة بطبقة لا تزيد عن 50 سم.
3. تقليب الحمأة آلياً ودورياً لضمان عملية التخفيف.

4. يكون المنتج جاهزاً بعد مضي 6 أشهر على الأقل للتجفيف النهائي للقضاء على البكتيريا.

ب — بيانات الموقع :

1. تخصيص موقع بعيداً عن المناطق السكنية ومحمي بسور حماية مناسبة.
 2. تزويد الموقع بالمرافق والمنشآت الصحية اللازمة.
 3. تزويد الموقع بالخدمات اللازمة (كهرباء — ماء — طرق).
 4. تزويد الموقع بآليات الفرد والتقليب اللازمة.
 5. توفير جهاز العمل الفني وجهاز الإشراف المتكامل للاستقبال والتوزيع.
- جدول (1)

الحدود القصوى المسموح بها لتراكيز المعادن الثقيلة في الحمأة الجافة المستخدمة في الأراضي الزراعية

م	الملوثات	Pollutants	الحدود القصوى، ملجم/كجم جاف
1	الزرنيخ	Arsenic (As)	75
2	الكاديوم	Cadmium (Cd)	85
3	الكروم	Chromium (Cr)	3000
4	النحاس	Copper (Cu)	4300
5	الرصاص	Lead (Pb)	840
6	الزئبق	Mercury (Hg)	18
7	الموليبدنيوم	Molybdenum (Mo)	40
8	النيكل	Nickel (Ni)	420

9	السلينيوم	Selenium (Se)	10
10	الزنك	Zinc (Zn)	7500
11	الكوبلت	Cobalt (Co)	150

جدول (2)

الحدود القصوى المسموح بها لمعدل التحميل السنوي للمعادن الثقيلة والملوثات العضوية في حمأة الصرف الصحي المستخدمة في الأراضي الزراعية (كجم/هكتار/سنة)

م	الملوثات	Pollutants	معدل الإضافة لمستوى العناصر
1	الزرنيخ	Arsenic (As)	2
2	الكادميوم	Cadmium (Cd)	0.15
3	الكروم	Chromium (Cr)	150
4	النحاس	Copper (Cu)	15
5	الرصاص	Lead (Pb)	15
6	الزئبق	Mercury (Hg)	0.1
7	الموليبدنيوم	Molybdenum (Mo)	0.9
8	النيكل	Nickel (Ni)	3
9	السلينيوم	Selenium (Se)	5
10	الزنك	Zinc (Zn)	30
11	الكوبلت	Coblit (Co)	1.8

0.016	Aldrin/dieldrin	ألدرين/ ثنائي ألدرين	12
0.13	Benzo(a)pyrene	بتروبيرين	13
1.2	Chlordane	كلوردين	14
0.0055	DDT/DDE/DDD	مبيدات حشرية	15
0.039	Dimethyl nitrosamine	ثنائي ميثايل نيتروز أمين	16
0.073	Heptachlor	هيبتاكلور	17
0.039	Hexachlorobenzene	هيكساكلوروبنزين	18
0.34	Hexachlorobutadiene	هيكساكلوروبوتدين	19
4.6	Lindane	الليندين — مبيد حشري	20
0.0056	Polychlorinated biphenyl	متعدد الكلور ثنائي فينيل	21
0.048	Toxaphene	توكسافين	22
0.013	Trichloroethylene	ثلاثي كلور إيثايلين	23

م	الملوثات	Pollutants	في الحمأة هكتار / كجم
1	الزرنيخ	Arsenic (As)	14
2	الكادميوم	Cadmium (Cd)	18
3	الكروم	Chromium (Cr)	530
4	النحاس	Copper (Cu)	46
5	الرصاص	Lead (Pb)	125
6	الزئبق	Mercury (Hg)	15

7	الموليبدينوم	Molybdenum (Mo)	5
8	النيكل	Nickel (Ni)	78
9	السلينيوم	Selenium (Se)	32
10	الزنك	Zinc (Zn)	170

جدول (3)

الحدود القصوى المسموح بها لمعدلات التحميل التراكمية لتراكيز المعادن الثقيلة في حمأة الصرف الصحي المستخدمة بالأراضي الزراعية والتربة

جدول (4)

الحدود القصوى المسموح بها للملوثات الحيوية (ميكروبيولوجية) الخاصة بجمأة الصرف الصحي المستخدمة للأغراض الزراعية

م	الملوثات	Pollutants	الحدود القصوى
1	مجموع ميكروبات القولون	Total Coliform	1000 عصبية لكل جرام
2	بكتيريا القولون البرازية	Fecal Coliform	100 عصبية لكل جرام
3	السالمونيلا	Salmonella	> 3 عصبية لكل 4 جرام جاف
4	البويضات الحية للديدان	Viable Helminth Eggs	> 1 بويضة لكل 4 جرام جاف
5	الفيروسات المعوية	Enteric Viruses	> 1 (وحدة) لكل 4 جرام جاف

عصبية: خلية بكتيرية بطريقة (MPN: most probable number)

جدول (5)

الحدود القصوى لتراكيز المعادن الثقيلة والمركبات العضوية بالحمأة الجافة المستخدمة في الأراضي غير الزراعية

م	الملوثات	Pollutants	Mg/kg DW ملجم/كجم*
1	الزنك	Zinc (Zn)	3600
2	الزرنيخ	Arsenic (As)	36
3	الكاديوم	Cadmium (Cd)	3100
4	الكروم	Chromium (Cr)	380
5	النحاس	Copper (Cu)	3300
6	الرصاص	Lead (Pb)	1600
7	الزئبق	Mercury (Hg)	30
8	الموليبدنيوم	Molybdenum (Mo)	230
9	النيكل	Nickel (Ni)	990
10	السلينيوم	Selenium (Se)	64
11	كلوردين	Chlordane	24
12	مبيدات حشرية	DDT/DDE/DDD	0.11
13	توكسافين	Toxaphene	0.97
14	ثلاثي كلور إيثايلين	Trichloroethylene	180
15	ألدرين/ ثنائي ألدرين	Aldrin/dieldrin	0.33
16	الليندين — مبيد حشري	Lindane	92

17	هيتاكلور	Heptachlor	1.5
18	ثنائي ميثايل نيتروز أمين	Dimethyl nitrosamine	1.4
19	سداسي كلوروبترين	Hexachlorobenzene	2.8
20	سداسي كلورويوتين	Hexachlorobutadien	6.8
21	المركبات متعددة الكلور ثانية الفينيل	Polychlorinated biphenyle	0.11
22	بتروبيرين	Benzo(a)pyrene	6.9

م	الملوثات	Pollutants	Mg/kg DW ملجم/كجم *
1	الزرنيخ	Arsenic (As)	36
2	الكادميوم	Cadmium (Cd)	385
3	النحاس	Copper (Cu)	3300.3
4	الرصاص	Lead (Pb)	1622
5	الزئبق	Mercury (Hg)	17
6	النيكل	Nickel (Ni)	988
7	مبيدات حشرية	DDT/DDE/DDD	0.95
8	اللندين — مبيد حشري	Lindane	2.3
9	توكسافين	Toxaphene	0.5
10	ثلاثي كلور إيثايلين	Trichloroethylene	181
11	كلوردين	Chlordane	180
12	ثنائي ميثايل نيتروز أمين	Dimethyl nitrosamine	1.4

49	Polychlorinated biphenyle	المركبات متعددة الكلور ثنائية الفينيل	13
15	Benzene	البنزين	14
99	Benzo(a)pyrene	بنزو(أ)بيرين	15
782	Bis(2-ethylhexyl) phthalate	بيز(2-إيثيلين هكسايل) فثاليث	16

* ميللي جرام من الملوث / كيلوجرام من المادة الجافة

جدول (6)

الحدود القصوى المسموح بها لتراكيز المعادن الثقيلة والمركبات العضوية في الحمأة
المكومة في مواقع الردم السطحي

* ميللي جرام من الملوث / كيلوجرام من المادة الجافة.

جدول (7)

الحدود القصوى المسموح بها لتراكيز الملوثات الخطرة في الراشح (TCLP)

م	الملوثات	Pollutants	تركيز الراشح، ملجم/لتر
1	الزرنيخ	Arsenic (As)	5
2	باريوم	Barium (Ba)	10
3	بنزين	Benzene	0.5
4	الكادميوم	Cadmium (Cd)	1
5	رباعي كلوريد الكربون		0.5
6	كلوروبنزين	Chlorobenzene	100
7	كلوروفورم	Chloroform	6
8	الكروم	Chromium (Cr)	5
9	كريسول		200
10	بارا كريسول		200
11	1،4-ثنائي كلورو البنزين		7.5
12	1،2-ثنائي كلوروايثين		0.5
13	1،1-ثنائي كلوروايثايلين		0.7
14	ثنائي اكساييل فثاليت		10
15	2،4-ثنائي نترات طولوين		0.13
16	ايثايل بنزين		70
17	هيكساكلوروبنزين	Hexachlorobenzene	0.13

0.5	Hexachlorobutadiene	هيكساكلوروبوتدين	18
3		هيكساكلورو ايثان	19
5	Iron (Fe)	حديد	20
0.2	Mercury (Hg)	الزئبق	21
200		ميثايل ايثايل كيتون	22
10	Nickel (Ni)	النيكل	23
2		نيتروبتزين	24
100		خماسي كلوروفينول	25
5		بايرادين	26
1		سليبيوم	27
5	Silver (Ag)	فضة	28
10		ستايرين	29
0.7		رباعي ايتلين الكلورايد	30
10		طولوين	31
0.5	Trichloroethylene	ثلاثي كلور ايثايلين	32
400	Trichlorinatedphenyl	ثلاثي كلورايد فينول	33
0.2	Chlorinatedphenyl	كلورايد الفينيل	34
70		كسيلين	35