



WEDC

مَنْظَرُ الصَّحَّةِ الْعَالَمِيَّةِ



مذكرة تقنية حول مياه الشرب والإصحاح والنظافة الشخصية في حالات الطوارئ

تنظيف الآبار وتطهيرها



غالباً ما تتسبب الفيضانات، والزلازل، والاضطرابات المدنية وغيرها من الكوارث الطبيعية، والكوارث التي من صنع الإنسان، في إتلاف الآبار المحفورة يدوياً. وتورد هذه المذكرة التقنية الإجراءات العملية اللازمة لإصلاح وإعادة تأهيل وتشغيل أي بئر حفر يدوياً ليعود إلى سابق عهده. وجدير بالذكر أن التدابير المقترحة للإصلاح وإعادة التأهيل هي تدابير مؤقتة يجب أن تتبعها تدابير أخرى لإعادة التشغيل الدائم للبئر

• انتقاء أكثر الآبار المستخدمة شيوياً بوصفها مصدراً للإمدادات الوفيرة لمياه الشرب

• التحقق من عدم وجود أية مصادر واضحة للتلوث من مراحيض، أو برك، أو مياه سطحية، قريبة. ووضع خرائط تفصيلية لأماكن المواشي (حظائر، وماوى الماشية، وأقفاص الدواجن)، بوصفها مصادر محتملة للتلوث بفضلات الحيوانات

• تقييم نمط التلف ومداه بالنسبة لقمة البئر و بطانته

• الاستفسار من المجتمع حول العمق الأصلي للبئر، ثم استخدام هذه المعلومات لتقدير كمية الطمي والحطام (الأنقاض) في البئر

• اختبار المضخة (إذا كانت هناك واحدة) للتأكد من عملها، وإذا لم تعمل، فحدد ما يلزمها من إصلاحات

• تقدير الموارد اللازمة للإصلاح من عاملين، ومعدات، وفترة زمنية، و مواد

خطوات التنظيف والتطهير

وضح الشكل ١،١ أسلوب مكون من أربع خطوات لتنظيف وتطهير الآبار بعد تعرضها للكوارث الطبيعية أو الكوارث التي تكون من صنع الإنسان. وهو أسلوب خاص بحالات الطوارئ، صمم من أجل إعادة تشغيل الآبار بحيث تنتج مياهاً لها نفس الجودة التي كانت متوفرة قبل وقوع الكارثة انظر الإطار ١،١

وتقدم المذكرة التقنية رقم ١٥ المزيد من المعلومات حول الآبار التي تلوثت بمياه البحار

الخطوة الأولى :

جرد الآبار المتوافرة

قد تكون الكارثة قد تسببت في تلوين أو إتلاف عدد كبير من الآبار، ولذا فالخطوة الأولى يجب أن تكون انتقاء أي هذه الآبار يتعين إصلاحها أولاً، وهي تلك التي يشيع استخدامها بصورة أكبر، الأسهل في التصليح. ومن شأن الإجراءات العملية التالية أن تساعد على الانتقاء المستتير

• اللقاء مع قادة المجتمع والاستفسار منهم عن أي الآبار التي تخدم كل قطاع من قطاعات المجتمع



الشكل ١-١

خطوات تنظيف وتطهير الآبار

الإطار ١-١ جودة مياه الآبار المحفورة يدوياً

إن مياه الآبار المحفورة يدوياً غالباً ما تكون سيئة الجودة، ويعود ذلك بصورة أساسية إلى ضعف عناصر البناء الموجود فوق الأرض والطرائق غير الصحية التي تمارس لجمع المياه. والخطوات التي وصفت هنا لن تقدم حلاً لهذه المشكلات لأنها صممت بحيث يعود البئر إلى سابق عهده. وتحتوي الصفحة ١،٤ على مصادر للمزيد من المعلومات حول تحسين الآبار والارتقاء بها

الخطوة الثانية : تنظيف الآبار وتشغيلها

يعتمد مقدار عمليات التشغيل والإصلاح على حجم التلوثات الناتجة عن الكارثة. وبصورة نمطية فإنه يشمل الخطوات التالية :

١- إزالة وإصلاح/استبدال آلية الضخ أو الجهاز المستخدم لرفع المياه

٢- نزع المياه الملوثة والمخلفات والحطام من البئر باستخدام الدلاء أو المضخات. ويجب، بصورة خاصة، توخي الحذر عند استخدام المضخة في إزالة المياه من الآبار التي تلوثت بمياه البحار. انظر المذكرة التقنية رقم ١٥ للمزيد من التفاصيل

٣- إصلاح إعادة تبطين جدران البئر من أجل خفض التلوث تحت السطحي

٤- تنظيف بطانة البئر باستخدام فرشاة ومياه مكثورة انظر الإطار ١،٢

٥- وضع طبقة من الحصى بسمك ١٥٠ ملليمتراً في قاع البئر لحمايته من الاضطرابات

٦- إغلاق محكم لقمة البئر باستخدام الطين أو الصلصال المستخدم في الصرف الصحي الشكل ١،٢

٧- بناء ساحة للصرف وجدار رأسي حول البئر لمنع دخول المياه السطحية، والحشرات والقوارض إلى البئر، مع توفير غطاء للبئر

الإطار ٢-١ حساب جرعة الكلور لتطهير أي بئر عميق ذي قطر ضيق باستخدام هيبوكلوريت الكالسيوم عالي القوة (HSCH)

المعدات

- دلو سعة ٢٠ لتراً
- حبيبات أو مسحوق كلور الهيبوكلوريت الكالسيوم عالي القوة

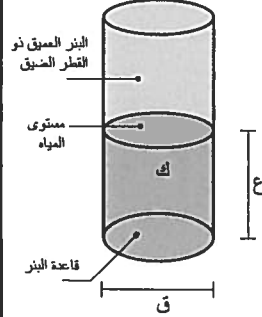
الطريقة

- حساب كمية المياه في البئر باستخدام المعادلة :

$$ك = \frac{\pi \times ق^2 \times ع}{4}$$

حيث أن

ك	=	كمية المياه في البئر (م مكعب)
ق	=	قطر البئر (م)
ع	=	عمق البئر (م)
π	=	٣,١٤٢



- يملأ الدلو بمياه نقية من البئر
- يضاف حوالي ٣٠٠ غرام من هيبوكلوريت الكالسيوم عالية القوة وتحرك حتى تذوب
- لكل متر مكعب من المياه في البئر يضاف عشرة لترات (نصف دلو) من محلول الكلور
- تضاعف كمية الهيبوكلوريت المضاف إذا كان المحلول سوف يستخدم في تنظيف بطانة البئر أو الساحة المحيطة به

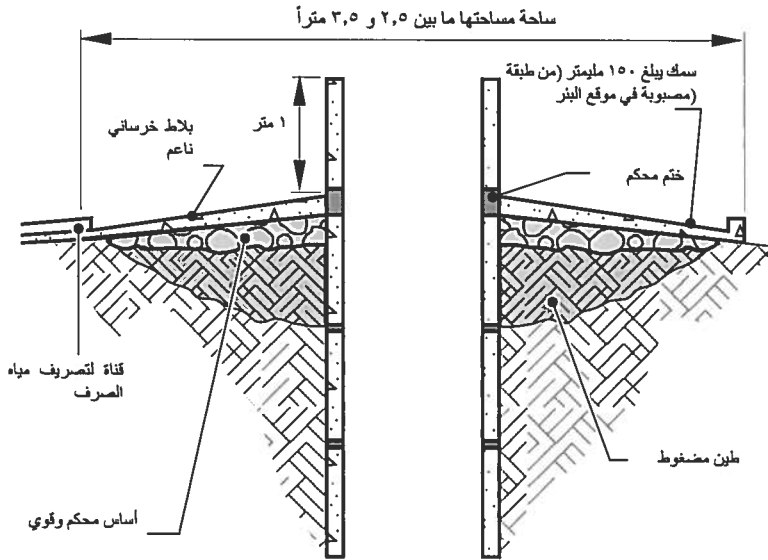
كل من الهيبوكلوريت الكالسيوم عالية القوة، والمبيض يطلقان غاز الكلور وهو غاز ضار جداً للصحة. فيجب مراعاة تنظيف بطانة البئر من الخارج باستخدام فرشاة طويلة الذراع. وإذا استدعى الأمر الدخول إلى البئر ذاته، فيجب ارتداء ملابس واقية وجهاز تنفس وتوفير ممر هوائي قوي داخل البئر حتى يخرج الغاز عن طريقه

قياس مستوى العكارة ودرجة الحموضة

عقب الانتهاء من التنظيف والإصلاح، يسمح بإعادة مستوى المياه إلى مستواها الأصلي. ثم يجري قياس لدرجة العكارة ومستوى الحموضة لمعرفة مدى فعالية الكلورة، وذلك باستخدام طريقة بسيطة تم وصفها في الإطار ٢-١

ولا يجوز مطلقاً كلورة المياه العكرة حيث أن الجسيمات العالقة تحمي الكائنات المجهرية الحية. ويوضح الجدول ١-١ (في الصفحة ٤-١) أسباب أهمية الحموضة ودرجة العكارة، وما الذي يمكن عمله لضمان الوصول إلى المعدلات المنصوص عليها في الدلائل الإرشادية

وفي حالة زيادة مستوى عكارة المياه على ٢٠ وحدة من وحدات مقياس نفولومتر لقياس تركيز المستعلقات بعد تنظيف البئر وإعادة تشغيلها، فيجب نزع المياه مرة ثانية وفرك دعك بطانته بمبيض ذي تركيز قوي في المياه الإطار ٢-١



الشكل ٢-١ إغلاق القمة المحيطة بالبئر بإغلاقاً محكماً

الإطار ٣-١ قياس العكارة ومستوى الحموضة بالمياه

العكارة هي تعيم أو ضبابية سائل ما بسبب جُسُيُمَاتٍ فرايدية. ولذا كان قياس درجة العكارة هو اختبار أساسي لجودة المياه. ويلزم في هذه الحالة أن يكون هناك مختبر اختصاصي أو معدات ميدانية (نفلومتر وهو مقياس تركيز المستعلقات)، من أجل قياس درجة العكارة بدقة من حيث وحدات مقياس النفلومتر، ثم يجري تقدير منطقي لعدد هذه الوحدات باستخدام المواد المتوافرة محلياً إذا لم يكن كما هو موضح أدناه

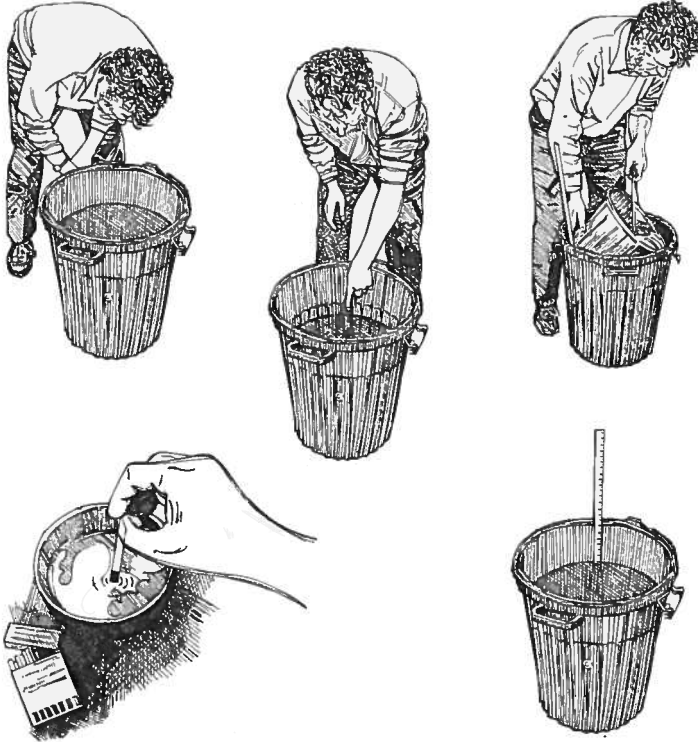
المعدات

- وعاء نظيف غامق اللون من الداخل - برميل زيت أو علبه لجمع الأوراق مثلاً- بعمق لا يزيد على ٥٠ سم
- دلو
- قطعة أو عملة نحاسية بقطر ٢,٥ سم تقريباً
- قطب قياس طويل أو شريط صلب للقياس

الطريقة

- ١- وضع العملة في قاع الوعاء
- ٢- تسكب المياه المرفوعة من البئر بلطف بكميات قليلة (أ)، وعلى فترات منتظمة، وينتظر حتى يهدأ سطح المياه ثم يرى إذا ما كانت العملة لا تزال مرئية (ب). عند استحالة رؤيتها (ج)، يقاس عمق المياه • إذا كان عمق المياه أقل من ٣٢ سم، يكون مستوى عكارة المياه أكثر من ٢٠ وحدة من الوحدات النفلومترية
- أما إذا كان عمق المياه يتراوح ما بين ٣٢ و ٥٠ سم، فإن مستوى العكارة يمكن أن يكون ما بين ١٠ و ٢٠ وحدة نفلومترية
- وإذا كان العمق أكبر من ٥٠ سم، فيحتمل أن يكون مستوى العكارة أقل من ١٠ من الوحدات النفلومترية

٣- قياس مستوى الحموضة في المياه يتم باستخدام الشرائط الورقية لقياس الحموضة



السماح بإعادة امتلاء البئر وفحص مستوى العكارة للمرة الثانية

إذا ظل الماء عكراً، فقد يكون السبب وراء ذلك

إما:

- فشل حزمة المصفاة في القاع وحوالي جوانب البئر، أو - وهو الأكثر احتمالاً

- حماية ضعيفة لقمة البئر مما يسمح بتلوث سطح المياه

غير أن هاتين المشكلتين يصعب حلها بصورة فورية، ولذا فقد يكون البئر آمناً بحيث يسمح للمجتمع المحلي باستخدامه، فجودة المياه فيه قد تكون، على أقل تقدير، بنفس درجة جودتها قبل وقوع الكارثة

الخطوة الثالثة :

تطهير الآبار

تؤيد منظمة الصحة العالمية تطهير مياه الشرب في حالات الطوارئ. وهناك أكثر من طريقة لعمل ذلك، والكلورة هي أكثرها شيوعاً حيث أنها تترك متبقيات مطهرة في المياه بعد انتهاء عملية الكلورة

ومن مميزات الكلور أنه متاح بصورة واسعة، ويسهل قياسه واستخدامه، كما أنه سريع الذوبان في المياه. أما عيوبه فتتمثل في كونه عنصراً خطراً (يتوخى الحذر عند تخزينه وتداوله)، وهو بتركيزاته التي تطبق بصورة شائعة، ليس فعالاً ضد مسببات المرض كافة (مثل أكياس الطفيليات والفيروسات التي تطلب تركيزات أعلى cysts من الكلور

إن هيبوكلوريت الكالسيوم عالية القوة HSCH هي تركيبة الكلور الأكثر شيوعاً، بشكلها المسحوق والحبيبات، وهي تحتوي على ٦٠-٨٠٪ من مادة الكلور. كما يستخدم هيبوكلوريت الصوديوم في شكل سائل مبيض أو مسحوق. ولكل من هاتين التركيبتين كمية مختلفة من الكلور وذلك وفقاً للوقت الذي مر على تخزينه أو تعرضه للهواء وطريقة تكوينه. ويوضح الإطار ١-٢ طرائق حساب الجرعات الصحيحة من الكلور بالنسبة لحبيبات الكلور في هيبوكلوريت الكالسيوم عالية القوة

تحرك المياه في البئر تحريكاً شديداً بعضى طويلة ثم تترك لتهدأ وتستقر لمدة لا تقل عن ٣٠ دقيقة هناك المزيد من التفاصيل حول الكلورة واردة بالمذكرة التقنية رقم ١١

الجدول ١-١ المتتابعات الفيزيائية والكيميائية

المتابعة	الدلائل الإرشادية لمنظمة الصحة العالمية حول جودة مياه الشرب	لماذا؟	الإجراء التصويبي
الحموضة	٨-٦	إن مستوى الحموضة الذي يتراوح بين ٦,٨ و ٧,٢ هو المستوى المطلوب لتقليل مستوى الكلور اللازم	إذا كان مستوى الحموضة أقل من ٦ يضاف الجير المطفاً (هيدروكسيد الكالسيوم) لرفع مستوى الحموضة قبل عملية الكلورة
العكارة	أقل من ٥ وحدات نفلومترية (وحدة نفلومترية هو الحد الأقصى في حالات الطوارئ)	يتطلب المستوى المرتفع من العكارة المزيد من الكلور من أجل أكسدة المواد العضوية	مراجعة درجة عكارة المياه الداخلة إلى البئر عبر جدرانها وقاعدته التأكد من عدم وجود أي نوع من أنواع التلوث على السطح

الخطوة الرابعة :

نزع المياه من الآبار

عند انتهاء فترة العمل بالبئر، تنزع المياه تماماً منه باستخدام مضخة أو دلو. وبعد امتلاء البئر ينتظر لمدة ٣٠ دقيقة ثم يقاس تركيز الكلور. إذا كان تركيز الكلور المتبقي أقل من ٠,٥ مليغرام/لتر يكون استخدام البئر مأموناً، أما إذا زاد التركيز على هذه النسبة فتنزع المياه مرة ثانية من البئر وتعاد نفس العملية

هناك قضيتان يجب إيلاءهما رعاية كاملة عند نزع مياه الآبار وهما :

١- تجنب تدفق المياه ذات التركيز العالي من الكلور إلى الجداول أو الأراضي الرطبة

٢- عند نزع المياه في الأماكن الساحلية، يجب تجنب دخول المياه المالحة إلى البئر (انظر المذكرة التقنية رقم ١٥)



لا يسمح لأحد باستخدام البئر أثناء عملية التنظيف

سيكون هناك تركيز قوي للكلور في المياه مما يعطيها مذاقاً سيئاً ورائحة غير محببة وقد تكون المياه خطيرة

للمزيد من المعلومات

CDC (Undated) Disinfection of wells following an emergency. Centre for Disease Control and Prevention. USA.
<http://emergency.cdc.gov/disasters/wellsdisinfect.asp>
 Collins, S. (2000) Hand dug wells. Series of Manuals on Drinking Water Supply Vol. 5.
 Godfrey, S. (2003) 'Appropriate chlorination techniques for wells in Angola', Waterlines, Vol. 21, No. 5, pp 6-8, ITDG Publishing, UK.
 OXFAM (Undated) Repairing, cleaning and disinfection of hand dug wells . http://www.oxfam.org.uk/resources/downloads/emerg_manuals/draft_oxfam_tech_brief_wellcleaning.pdf

SKAT: St Gallen <http://www.rwsn.ch/documentation/skatdocumentation.2005-11-14.6529097230/file>
 WHO (2011) WHO Guidelines for Drinking-water Quality, 4th edition. World Health Organization, Geneva.
 WHO (2013) 'How to measure residual chlorine in water'. Technical Note 11
 WHO (2013) 'Cleaning wells after seawater flooding'. Technical Note 15

تلفون : +9626 5524655
 فاكس : +962 6 5516591
 بريد الكتروني : emceha@who.int
www.emro.who.int/ceha

تمت الترجمة والتعريب في
 المركز الاقليمي لصحة البيئة
 ص.ب 926967
 عمان 11190، الأردن

مَنْظَرُ الصَّحَّةِ الْعَالَمِيَّةِ



Prepared for WHO by WEDC. Authors: Sam Godfrey and Bob Reed. Series Editor: Bob Reed.
 Editorial contributions, design and illustrations by Rod Shaw
 Line illustrations courtesy of WEDC / IFRC. Additional graphics by Ken Chatterton.

Water, Engineering and Development Centre Loughborough University Leicestershire LE11 3TU UK
 T: +44 1509 222885 F: +44 1509 211079 E: wedc@lboro.ac.uk W: <http://wedc.lboro.ac.uk>

WEDC

