

# هل يمكن أن يقتلنا شرب الماء؟

كتبه فريق التحرير | 18 فبراير, 2016



إن سؤال "ما هي كمية المياه التي يجب شربها؟" غالبًا ما يرتبط بسؤال آخر وهو "هل يمكنني أن أشرب الكثير من الماء؟"، وعلى الرغم من أنه من الصعب أن يحدث هذا عن طريق الخطأ، إلا أنه في الواقع من الممكن أن نشرب الكثير من الماء، ويمكن لتداعيات هذا الأمر أن تكون مميتة.

## مقدار الماء اللازم لتحويل الماء إلى سم داخل الجسم

إن الإكثار من أي شيء يمكن أن يكون قاتلاً، ولكن كلمة "الكثير" تحمل مفهومًا نسبيًا، فتبعا لباراسيلسوس، مؤسس علم السموم الحديثة، مقدار الجرعة هو ما يحولها إلى سم، واليوم، نحن ندعو هذه الجرعة بـ LD50، والمعروفة أيضًا باسم "الجرعة المميتة الوسطية"، حيث إن LD50 هو مقدار المادة اللازمة لقتل 50% من عدد الأشخاص الذين يتعرضون لها.

كما يمكن أن نتصور، فإن متوسط مقدار الجرعة القاتلة يمكن أن يختلف بشكل كبير، فمقدرة البشر على تحمل التوكسين البوتولينوم، على سبيل المثال، يكاد يكون أقرب إلى الصفر، فمع LD50 يتراوح ما بين 1.3-2.1 نانوغرام/ كغ، فإن بضعة مئات من النانوجرامات من هذا السم العصبي القوي (أي بضع مئات من البليون من الغرام الواحد)، تكفي لوضع حد لحياة أي شخص للأبد.

بالنسبة لمعظم المواد الأخرى، فإن حد كمية الجرعة القاتلة عادة ما يكون أعلى من ذلك بكثير، ومن بين هذه المواد الماء، مركب الحياة الأساسي، لدرجة أن العلماء الذين يبحثون عوالم شبيهة بالأرض خارج نظامنا الشمسي قد حددوا معايير بحثهم تحت عبارة "الكواكب القادرة على دعم الـ H2O السائل".

منذ نعومة أظفارنا ونحن ندرس أن الماء موجود في كل مكان، ولا حاجة للإشارة إلى مقدار النسبة المئوية من الماء التي تغطي سطح الأرض، أو نسبته ضمن الجسم، أو عدد أكواب الماء التي يجب علينا شربها يوميًا للحفاظ على ترطيب أجسامنا، كما أننا نعلم جميعًا بأن الماء هو مركب غريب من الناحية الكيميائية والفيزيائية، وغرابته تجعله حاجة ملحة للحياة.

ولكن لكل مادة، حتى لو كانت تعطي الحياة مثل الـ H<sub>2</sub>O، حدودها، فالـ LD50 للماء يقدر بـ 90 مل/كغ، وقد توصل الباحثون إلى هذا الرقم من خلال دراسة أجروها على الفئران، وذلك على افتراض أن بيولوجيا الفئران والبيولوجيا البشرية متماثلة إلى حد ما عندما يتعلق الأمر بالاستهلاك السريع لكميات كبيرة من المياه، فإذا كان هناك 100 شخص يزن كل منهم 150 كيلوجرامًا ويشرب كل منهم حوالي ستة لترات من الماء دفعة واحدة، فإن نحو خمسين شخصًا من هؤلاء سيموت، وسبب الوفاة سيكون على الأغلب التسمم بالماء.

## الماء والشوارد

يحدث التسمم بالماء نتيجة لحدوث خلل في التوازن بين شوارد الجسم (المعادن التي توجد في الدم وسوائل الجسم التي تحمل الشحنة الكهربائية) والمياه، وهي حالة تسمى "نقص الصوديوم في الدم"، ومن الناحية الكيميائية، الشوارد في المادة مؤينة، أي تكاسب أو تفقد الإلكترون أو الإلكترونات عندما تذوب في المذيبات مثل الماء، والمثال الأكثر انتشارًا هو ملح الطعام، -صيفته الكيميائية (NaCl) - حيث إنه يتفكك إلى أيونات الكلوريد الإيجابية الشحنة وأيونات الصوديوم السلبية الشحنة عندما ينحل في الماء.

يعتبر الماء من أكثر المذيبات المتعددة الاستعمالات التي توجد حتى الآن، وهي خاصية تعود لترتيب ذرات الهيدروجين والأكسجين ضمنه، ومن دون الدخول في التفاصيل، فإن كل جزيء من جزيئات الـ H<sub>2</sub>O يمتلك شحنة سالبة جزئية قرب ذرة الأكسجين وشحنة موجبة جزئية قرب ذرات الهيدروجين، وهذه الطبيعة القطبية لبنية الماء تسمح له بحل مواد من أي سائل آخر على الأرض (وهو ما يفسر السبب الذي يجعل الماء معروفًا في الأوساط الكيميائية بأنه "المذيب العالي")، بما في ذلك الشوارد مثل الصوديوم، البوتاسيوم، الكالسيوم، كلوريد، المغنيسيوم، وفوسفات الهيدروجين، وعلى الرغم من أن هناك العديد من الشوارد الأخرى، ولكن هذه الشوارد على وجه الخصوص تعتبر مهمة للوظائف الفيزيولوجية الطبيعية.

لا يحتوي الماء على أي شوارد بشكل طبيعي، لذلك فإن شرب الماء أثناء القيام بالتمارين الرياضية لا يمكن أن يعوض عن الشوارد المفقودة مع العرق ولا يعيد مستويات الصوديوم إلى حالتها الطبيعية التي تكون عليها عند حالة الراحة، لذلك فإن شرب كميات زائدة من الماء سيضر أكثر مما قد ينفع في هذه الحالة، لأنه قد يؤدي إلى نقص مستويات الصوديوم في الدم.

في الحالات الشديدة من نقص الصوديوم في الدم، تكون الكلى - التي تعتبر الجهاز الأول الذي يساعد في تنظيم مستويات المياه والشوارد في الجسم - قد أرهقت، ففي حالة الراحة، وفي ظل الظروف الطبيعية، تعمل الكليتين كنظام ترشيح عالي الكفاءة، وتبغًا لجوزيف فيرباليس، رئيس

الأطباء في المركز الطبي بجامعة جورج تاون فإن الكلى الصحية يمكنها معالجة المياه بمعدل 800-1000 مل في الساعة دون أن تؤثر على المستويات الصافية من الـ H2O في الجسم، ولكن استهلاك المياه بمعدلات أسرع مما يمكن للكلى معالجته، يجعل الخلايا تنقل الفائض عن طريق التناضح إلى مناطق الجسم التي تعاني من ارتفاع في تركيز الشوارد، ابتداءً من الدم لتتسرب في النهاية إلى داخل الخلايا الغنية بالملح في جميع أنحاء الجسم، هذا التدفق الخلوي للمياه يؤدي إلى حدوث تورم يعرف باسم الوذمة (edema)، حيث تتورم خلاله خلايا الجسم وتتضخم نتيجة لكميات المياه التي تم اكتسابها حديثاً.

يمكن للوذمة أن تصيب أي خلية، وبالتالي يمكن أن تحدث في أي مكان في الجسم، ولكنها تظهر في اليدين والقدمين والكاحلين والساقين أكثر من باقي الأماكن، ولكن عندما تبدأ الخلايا في الدماغ بالانتفاخ، عندها تصبح الوذمة مشكلة حقيقية، فالخلايا العصبية المنتفخة والمحمولة داخل الدماغ سرعان ما تصبح بحاجة لوجود مساحة أكبر لتتوسع ضمنها، وعندما يتضخم الدماغ، يمكن أن تحصل أشياء لا تحمد عقباها، فالأعراض الأولية يمكن أن تكون مشابهة لأعراض ضربة الشمس، فهي تشمل الصداع، الإسهال، الغثيان، التشنج، والقيء، ولكن في الحالات التي تتجاوز فيها كمية المياه قدرة الكلى على معالجتها بكثير، يمكن للأعراض أن تتصاعد لتشمل الإصابة بالنوبات العصبية، الغيبوبة، توقف التنفس، الإصابة بفتق جذع الدماغ، والموت.

### حالات زيادة الترطيب

لحسن الحظ، يصعب للغاية تعطيل زوجين سليمين من الكلى عن طريق الخطأ، وما يثبت قدرة هذا العضو على معالجة المياه هو أن معظم حالات تسمم المياه تقتصر على الحالات الشديدة من زيادة الشرب ومسابقات الشرب، وقد حدث أمر مشابه لذلك في عام 2007، عندما استهلكت امرأة تبلغ من العمر 28 عامًا ستة لترات من المياه على مدى فترة لا تتجاوز الثلاث ساعات أثناء مسابقة شرب أقامتها محطة إذاعية على الهواء مباشرة، ولكن بعد انتهاء المسابقة أشارت إلى أنها كانت في طريقها إلى منزلها ورأسها يؤلمها بشدة، في حين أشار أحد زملائها في العمل بأنها كانت تبكي، وبالفعل فقدت الفتاة حياتها بالحصول.

من المعروف أيضًا أن الرياضيين، وخصوصًا أولئك الذين يمارسون رياضات التحمل، يكونون عرضة للإصابة بتسمم المياه، حيث تشير نتائج دراسة نشرت في عام 2005 في مجلة (New England Journal of Medicine) بأن شخصًا واحدًا تقريبًا من كل ستة مشاركين في ماراثون بوسطن الذي أقيم في عام 2002، شهد نسبة معينة من نقص الصوديوم في الدم، في حين أشارت دراسة أخرى نشرت في عام 2006 بأن نقص الصوديوم في الدم الذي يترافق مع ممارسة التمارين الرياضية يرتبط بشكل كبير مع الإفراط في شرب المياه.

رابط المقال : [/https://www.noonpost.com/10323](https://www.noonpost.com/10323)