# En diferentes áreas del cuerpo humano predominan valores de pH distintos

En diferentes áreas del cuerpo humano predominan valores de pH distintos. La naturaleza se encarga de que el agua pueda adaptarse al medio respectivo. En la boca (valor de pH 6,5-7,2) predomina un valor de pH diferente ...

En diferentes áreas del cuerpo humano predominan valores de pH distintos. La naturaleza se encarga de que el agua pueda adaptarse al medio respectivo.

En la boca (valor de pH 6,5-7,2) predomina un valor de pH diferente al del estómago (valor de pH 2,2-2,4), allí uno diferente al del intestino (valor de pH 5,5-6,5) y allí nuevamente uno diferente al de la sangre (valor de pH 7,45). El agua con un valor de pH flexible es por lo tanto mucho más saludable para el cuerpo que el agua con un valor de pH fijo. El valor de pH se vuelve más flexible cuando hay la menor cantidad posible de sólidos en el agua, porque sin componentes sólidos el valor de pH no puede "fijarse" en ningún lado. Su medio puede entonces adaptarse de la manera más rápida y fácil, a través de influencias externas (más ácido o más básico) sin esfuerzo adicional del cuerpo.

Tan pronto como hay componentes sólidos presentes en un líquido, el valor de pH se fija en ellos y un cambio del medio ácido/básico es más difícil y complicado de lograr. Por eso se habla de un valor de pH "amortiguado". (Amortiguar significa reducir el efecto de algo). Un cuerpo sano percibe como saludable el valor de pH sin amortiguar de 6,5, como también lo proporciona la naturaleza con el agua de lluvia natural. Cuando esta agua entra en contacto con el ácido estomacal con un valor de pH de 2-2,5, se ajusta a este valor de pH sin mayores resistencias. En el intestino predomina nuevamente un medio completamente diferente, el valor de pH debe poder cambiar lo más rápido posible. El valor de pH del agua muy pura no es realmente una declaración relevante, ya que la capacidad amortiguadora de tal agua es extremadamente baja. Es decir, el agua no tiene la fuerza para mantener el valor de pH ácido cuando entra en un entorno con un valor de pH diferente. Tan pronto como el agua de ósmosis ligeramente ácida entra en un entorno básico, se vuelve inmediatamente básica, no puede mantener la acidez debido a su débil capacidad amortiguadora.

El agua de ósmosis también surge de un proceso muy técnico y no puede ser comparada en todos los aspectos con un agua completamente natural. Pero en cuanto al valor de pH, las propiedades ácido/básicas y la pureza, es muy similar al agua de lluvia de tiempos antiguos y es la mejor aproximación posible a la naturaleza.

It's good.
**to be truu.**