En diferentes áreas del cuerpo humano reinan valores de pH distintos ...

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

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

En la boca (valor de pH 6,5-7,2) reina 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 valor de pH flexible es por lo tanto mucho más benéfica 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 adaptarse entonces, por influencias externas (más ácido o más básico) de la manera más rápida y sencilla 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 se vuelve más difícil y complicado. Por eso se habla de un valor de pH "amortiguado". (Amortiguar significa reducir el efecto de algo). Un cuerpo sano percibe como benéfico el valor de pH sin amortiguar de 6,5, tal como la naturaleza lo proporciona también con el agua de lluvia natural. Cuando esta agua se encuentra con el ácido gástrico con un valor de pH de 2-2,5, se convierte sin mayores resistencias a este valor de pH. En el intestino reina nuevamente un medio completamente diferente, el valor de pH debe poder cambiar lo más rápido posible nuevamente. El valor de pH del agua muy pura no es básicamente 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 llega a un ambiente con un valor de pH diferente. Tan pronto como el agua de ósmosis ligeramente ácida llega a un ambiente básico, se vuelve inmediatamente básica, no puede mantener la acidez debido a la débil capacidad amortiguadora.

El agua de ósmosis también surge de un proceso muy técnico y no puede compararse 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 hace eones y es la mejor aproximación posible a la naturaleza.

It's good.
to be truu.