In verschillende gebieden in het menselijk lichaam heersen verschillende ..

In verschillende gebieden in het menselijk lichaam heersen verschillende pH-waarden. De natuur zorgt ervoor dat het water zich aan het respectieve milieu kan aanpassen. In de mond (pH-waarde 6,5-7,2) heerst een ander ...

In verschillende gebieden in het menselijk lichaam heersen verschillende pH-waarden. De natuur zorgt ervoor dat het water zich aan het respectieve milieu kan aanpassen.

In de mond (pH-waarde 6,5-7,2) heerst een ander pH-waarde dan in de maag (pH-waarde 2,2-2,4), daar een ander dan in de darm (pH-waarde 5,5-6,5) en daar weer een ander dan in het bloed (pH-waarde 7,45). Water met flexibele pH-waarde is daarom voor het lichaam veel aangenamer dan water met een vaste pH-waarde. De pH-waarde wordt flexibeler wanneer zich zo min mogelijk vaste stoffen in het water bevinden, want zonder vaste bestanddelen kan de pH-waarde nergens "vastmaken". Het milieu kan zich dan door externe invloeden (meer zuur of meer basisch) het snelst en eenvoudigst zonder verdere inspanning van het lichaam aanpassen.

Zodra vaste bestanddelen in een vloeistof aanwezig zijn, houdt de pH-waarde daaraan vast en een verandering van het zuur/base-milieu wordt moeizamer en moeilijker mogelijk. Men spreekt daarom van een "gebufferde" pH-waarde. (Bufferen betekent het effect van iets verzwakken). Als aangenaam ervaart een gezond lichaam de onggebufferde pH-waarde van 6,5 zoals de natuur deze ook met natuurlijk regenwater levert. Wanneer dit water op het maagzuur met een pH-waarde van 2-2,5 stuit, verandert het zonder grote weerstanden naar deze pH-waarde. In de darm heerst weer een heel ander milieu, de pH-waarde moet zich dan zo snel mogelijk weer kunnen veranderen. De pH-waarde van zeer zuiver water is in principe geen relevante uitspraak, omdat de bufferwerking van zo'n water extreem gering is. Dat wil zeggen dat het water geen kracht heeft om de zure pH-waarde in stand te houden wanneer het in een omgeving met een ander pH-waarde terechtkomt. Zodra licht zuur osmosewater in een basische omgeving terechtkomt, wordt het onmiddellijk basisch, het kan het zuur vanwege de zwakke bufferwerking niet in stand houden.

Osmosewater ontstaat ook uit een zeer technisch proces en kan niet in alle aspecten met volledig natuurlijk water worden vergeleken. Maar wat betreft de pH-waarde, de zuur/base-eigenschappen en de zuiverheid, lijkt het erg op het regenwater van lang geleden en is het de best mogelijke benadering van de natuur.

It's good.
to be truu.