Dans différents domaines du corps humain règnent des valeurs de pH diffé

Dans différents domaines du corps humain règnent des valeurs de pH différentes. La nature veille à ce que l'eau puisse s'adapter au milieu respectif. Dans la bouche (valeur de pH 6,5-7,2) règne une autre ...

Dans différents domaines du corps humain règnent des valeurs de pH différentes. La nature veille à ce que l'eau puisse s'adapter au milieu respectif.

Dans la bouche (valeur de pH 6,5-7,2) règne une autre valeur de pH que dans l'estomac (valeur de pH 2,2-2,4), là une autre que dans l'intestin (valeur de pH 5,5-6,5) et là à nouveau une autre que dans le sang (valeur de pH 7,45). L'eau avec une valeur de pH flexible est donc beaucoup plus digestible pour le corps que l'eau avec une valeur de pH fixe. La valeur de pH devient plus flexible lorsqu'il n'y a pratiquement pas de solides dans l'eau, car sans composants solides, la valeur de pH ne peut nulle part « s'y fixer ». Son milieu peut alors, par des influences externes (plus acide ou plus basique) s'adapter de la manière la plus rapide et la plus simple sans effort supplémentaire du corps.

Dès que des composants solides sont présents dans un liquide, la valeur de pH s'y fixe et une modification du milieu acide/base devient plus difficile et laborieuse. On parle donc d'une valeur de pH « tamponnée ». (Tamponner signifie atténuer l'effet de quelque chose). Un corps sain ressent comme bien digeste la valeur de pH non tamponnée de 6,5, comme la nature la fournit également avec l'eau de pluie naturelle. Lorsque cette eau rencontre l'acide gastrique avec une valeur de pH de 2-2,5, elle s'ajuste sans grande résistance à cette valeur de pH. Dans l'intestin règne à nouveau un milieu complètement différent, la valeur de pH doit alors pouvoir changer aussi rapidement que possible. La valeur de pH de l'eau très pure n'est fondamentalement pas une affirmation pertinente, car la capacité tampon d'une telle eau est extrêmement faible. C'est-à-dire que l'eau n'a pas la force de maintenir la valeur de pH acide lorsqu'elle se trouve dans un environnement avec une autre valeur de pH. Dès qu'une eau d'osmose légèrement acide se trouve dans un environnement basique, elle devient immédiatement basique, elle ne peut pas maintenir l'acidité en raison de sa faible capacité tampon.

L'eau d'osmose provient également d'un processus très technique et ne peut pas être comparée sous tous les aspects à une eau complètement naturelle. Mais en ce qui concerne la valeur de pH, les propriétés acide/base et la pureté, elle est très similaire à l'eau de pluie des

temps anciens et constitue la meilleure approximation possible de la nature.

It's good.
to be truu.