

Liten info om magsyra och dess balans.

När t ex kalciumkarbonaten (CaCO_3) i pH-KALK® - ca 75% av innehållet (drygt 25% är magnesiumkarbonat (MgCO_3)) - sköljs ner med vatten (H_2O) till magsäckens saltsyra (HCl) sker biokemiska reaktioner som gör att o-organisk källvattenkalk går över i organisk kalk:

1. CaCO_3 (kalciumkarbonat) + 2HCl (två delar saltsyra) →

2. H_2CO_3 (kolsyra) + CaCl_2 (kalciumklorid) →

3. H_2CO_3 (kolsyra) blir: H_2O (vatten) – som går ut via t ex urin, svett och tårar + CO_2 (koldioxid) – som går ut via utandningen. →

Not: Efter en syraneutraliserande reaktion andas och urinerar man ut ung. halva pH-KALKburken, som ju till ungefär hälften består av syre (48%) och kol (12%), kalcium++ (30%) samt magnesium++ (10%). En rågad tsk blir ungefär 1500 mg kalcium (Ca), 500 mg magnesium (Mg) samt 3 gram karbonat (CO_3). Dagsbehovet i en råg. tesked pH-KALK Övriga preparat som syrareglerar i t ex magsäcken: Novalucol, Zantac, Rennie, Link, Losec mfl väte-/proton(H^+)hämmande ”läkemedel”.

4. CaCl_2 : Ca (kalcium) går till skelettet för att sedan anv. till t ex all cellverksamhet, matsmältningsenzym M.M. Cl_2 (kloriden) går tillbaka till magsäcken för att ånyo ombildas till HCl - saltsyra/ magsyra - ett självcirkulerande evigt system på ca en liter.

5. CO_3 (frigjord karbonat) + H_2O (det nersköljda vatten) → 2OH (två hydroxidjoner) + CO_2 (koldioxid --> utandning) →

6. 2OH tar till sig 2H (två vätejoner) och bildar $2\text{H}_2\text{O}$, som går ut ur kroppen via t ex urin eller utandning. Syra/bas-balansen - pH-balansen - är spelet mellan OH -joner och H -joner. För mycket H (väte) i en sjö, i en kropp eller på en gräsmatta, gör att pHt sjunker, alltså att väte(H)tätheten ökar. p betyder täthet och H betyder ju väte --> pH. Är DU försurad också? Ingår också DU i det ekologiska systemet? Eller står DU utanför? Behöver också DU kalkas för att få bättre motstånd mot sjukdomar? Vill du hellre ta stopp- eller symptom-”mediciner”?

=pH-balans® = AB Sörhalls kajen 24, Göteborg 2008-12-04 Frisk självläkekonst.

BIOLOGISK MEDICIN ur det som redan är/finns. Bara torkning och rengörning.

PS Ren bikarbonat stjälar kalcium ur tarmen. För mycket magnesium slappar tarmen. Stelhet/värk i början av pH-kalkning är oftast vattenöverdos i vävnader – ”vattenvärk”.

www.phbalans.se

kurt.sandvik@phbalans.com