**Rust på metaller Kalsium; Calsium; Kalk**

Kalsium hårdhed (calsium - kalk)

Kalsium er sammen med mængden af den Totale alkalitet og Ph værdien en af de vigtigste forhold omkring afbalanceret swimmingpoolvand.

Kalsiumhårdhed er mængden af nogle af de salte som regnvandet har optaget på sin vej ned og op gennem jorden.

Specielt kalsium og magnesium

Når vandets indhold af salte er mere end 0.02% salte, betegner man vandet som hårdt. En vis mængde kalk i vandet er imidlertid en absolut nødvendighed

**Det ideelle niveau for kalsiumhårdhed er mellem 100 og 200 ppm**

**Hvis niveauet er for højt kommer der kalkaflejringer**

* Årsag: For høj en Ph værdi
* Handling: Udskift noget af vandet – såfremt det tilførte vand har en lavere hårdhed - Reguler Ph værdien

**Hvis niveauet er for lavt: Korrosion af alle metaller**

* Årsag: Sjældent fra det tilførte vandværksvand. Næsten altid kun hos de mennesker, der bruger regnvand, for at spare på vandforbruget
* Handling: Hæv niveauet – men det er et meget sjældent problem i Danmark som har en meget kalkholdig undergrund

Kalsiums hårdhed bliver aldrig for høj såfremt man holder Ph værdien mellem 7 og 7.4