

KOLLOIDALT SØLV – HVA ER DET EGENTLIG?

Det er ultrafine partikler av sølv – et naturlig spormineral. Selve begrepet kolloidalt er ikke nytt. Vår kropp er også kolloidal – bygget opp av ørsmå partikler i væske.

Det er i hovedsak 3 forskjellige typer av sølv som er markedsført og solgt som ”Kolloidalt Sølv”; **ionisert sølv, kolloidalt sølv og sølv protein.**

De som søker det opprinnelige Kolloidale sølvet blir ofte forvirret og usikker når flere produkter blir presentert som kolloidalt sølv; som f.eks ”oxy silver, hydrosilver” etc. Denne informasjonen er basert på vitenskapelige tester av Colloidal Science Laboratory, Inc.

Vi skal se nærmere på de to som oftest er å få kjøpt: ”*Ion Silver og Colloidal Silver.*” Sølv protein er oftest benyttet på sykehus, og vil ikke bli nærmere omtalt.

HVA KVALIFISERER TIL KOLLOIDALT SØLV?

For at det skal kvalifisere seg som et riktig Kolloidalt Sølv utgjør konsentrasjonen målt i nanopartikler av sølv hovedtyngden av sølvinnholdet. Total mengde sølv inneholder både ionisert sølv og sølv i form av nanopartikler. Sølvkonsentrasjonen er bestemt ved å bruke ”*atomic emission spectroscopy*” og er uttrykt i parts-per-million (PPM).

PPM er forholdet masse av sølv relativt til vann. Eksempel; 10 PPM i en liter destillert vann tilsvarer 10 milligram sølv. Riktig produsert kolloidalt sølv kan teknisk sett inneholde varierende konsentrasjon av sølv så lenge majoriteten av innholdet er nanopartikler.

Til sammenligning, inneholder Ionisert sølv 1 til 10 % nanopartikler – langt under riktig produsert Kolloidalt Sølv. Fordi disse produktene for det meste er ionisert sølv blir de oftest referert som ’Ionisert sølv, eller Ion Silver, men også ofte markedsført som Kolloidalt Sølv. Nærmere beskrivelse i ”Fremstillingsprosessen” nedenfor.

HVORDAN SEPARERE IONISERT SØLV FRA NANOPARTIKLER AV SØLV

Metoden som er brukt for å skille ionisert sølv fra nanopartikler av sølv for å avgjøre om produktet er Kolloidalt Sølv er sentrifugering.

Etter mye prøving og feiling på 1990 tallet klarte forskerne å skille sølv-ioner fra nanopartiklene av sølv ved å utsette dem for 650.000 G (G-kraft) i en ultra sentrifuge.

HVORDAN VET VI NÅR NANO-PARTIKLENE ER SEPARERT?

Hensikten med å skille partiklene er å kunne avgjøre og stadfeste at en fremstillingsprosess av Kolloidalt Sølv er riktig eller ikke.

Avlesningen ble gjort ved å bruke en teknikk med ”Dynamic Light Scattering”, hvor en kraftig laser blir sendt gjennom vannet for deretter å telle de individuelle **photonene** som blir reflektert av nano-partiklene.

Denne teknikken var svært viktig for å kunne vite når alle nano-partiklene hadde blitt skilt av ultra sentrifugeringen.

Når de nå kunne bestemme innholdet ble det opplagt om innholdet virkelig var Kolloidalt Sølv eller ikke. Kolloidalt Sølv vil ha en verdi av prosent av nano-partikler som overstiger 50 %.

KJENNETEGN PÅ AT DET IKKE ER KOLLOIDALT SØLV

- ✚ Er det klart som vann? – det er Ionisert sølv
- ✚ Om det er blitt brukt høy Volt (AC, DC) – det er ionisert sølv
- ✚ Om produktet er beskrevet som mildt sølv protein, eller sølv protein
- ✚ Om konsentrasjonen er veldig høy (500 til 20.000 PPM) – dette er generelt sølvproteiner.

FARGE ER EN VIKTIG INDIKATOR

Riktig produsert Kolloidalt Sølv er aldri blankt, fordi nano-partikler av sølv absorberer lys i en bølgelengde på 400 nm som forårsaker vesken til å bli nydelig GYLLEN GUL.

Hvor mørk gul fargen er, er en indikator på konsentrasjonen av nano-partiklene.

En 5 PPM løsning vil være lys gul, og ved 20 PPM løsning vil fargen være noe mørkere.

Ved 50 PPM vil fargen omtrent være svart.

NB: Selv om vannet er gyllent gult, er det nødvendigvis ikke riktig fremstilt Kolloidalt Sølv. En av grunnene er at strømkilden er litt for sterk, som ikke harmoniserer med frekvensen til sølv – noe som resulterer i mest ionisert sølv.

En enkel måte å sjekke dette på er:

Hold flasken nær en lyskilde og se ned i den. Da vil du se om det ”lyser” – det er nanopartikler som reflekterer lyskilden og som utgjør majoriteten av sølvinnholdet.

FREMSTILLINGSPROSESSEN

Partiklene skilles ut gjennom en elektrolytisk prosess, ved å lede en lav elektrisk spenning (13.5 Volt) gjennom 99,99 % rent sølv i destillert vann på 2,5 dl (har å gjøre med ”metningsgrad” i vannet) nær kokepunktet. Denne prosessen ”bryter løs” ultrafine og positivt ladet sølv molekyler /partikler av høy frekvens.

NB: Fremstillingen av Kolloidalt Sølv har ingen andre tilsetninger enn rent sølv og destillert vann. Det som skaper Argyria – som er blitt brukt som skremselspropaganda av farmasien – er tilsetning av salt. Det skaper klorider som binder seg til huden, Ref. den ”Blå Mannen” (som har tilstått å ha brukt salt for å gjøre fremstillingsprosessen raskere.)

Det er hovedsakelig to metoder som brukes:

1. Elektrolytisk prosess med vann i romtemperatur: Skaper Ionisert Sølv

I denne metoden reagerer ”hydroxyl ions” i vannet med den positive sølv elektroden som skaper sølv hydroksid (AgOH). Sølv hydroksid er ustabil blir raskt skapt til sølv oksid (Ag₂O). Denne prosessen skaper etter hvert ionisert sølv, ikke kolloidalt sølv. Resultatet er blankt vann. Du kan selv teste dette ved å tilsette litt bordsalt. Saltet vil skape sølvklorider som vil skape en ”skyete” løsning fordi oppløseligheten av sølvklorider er 8 ganger mindre enn sølv oksid.

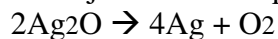
Dette er fremstillingen som oftest benyttes og blir solgt som kolloidalt sølv. Produksjonstiden er relativt kort, og tar i underkant av 15 min.

Metode brukt av Silvervatten.se:

2. Elektrolytisk prosess med vann ved kokepunktet i 2.5 dl beholder.

Når vannet er ved kokepunktet mens prosessen pågår forekommer en annen reaksjon. Sølv oksidene reduseres til metallisk sølv med fravær av oksygen. Dette skaper etter hvert en nydelig GYLLEN GUL farge – som er den virkelige frekvensen til sølv.

Reaksjonen som skaper sølv oksider til sølv er:



Denne løsningen gir flest nanopartikler av sølv og mindre ionisert sølv.

Resultat: Kolloidalt sølv med 10-20 PPM når fargen har en litt dypere undertone enn lys gul.

Denne prosessen er mer tidkrevende og tar opptil 1 time for hver sats.