

IMPACTUL GANS-ULUI DE CH₃ ASUPRA

NIVELULUI PH AL APEI DE ROBINET MĂSURAT ÎN INTERIORUL CÂMPURILOR PLASMATICE CREATE DE O UNITATE CU BILE PLASMATICE

DE KLAUS PRILLER, HERBERT BLODER, S.P.

Studii de laborator au fost efectuate pentru a determina dacă Gans-ul de CH₃ ale diferitelor stări ale materiei din reactoarele rotitoare, în combinație cu alte Gans-uri, au potențialul de a crește valoarea pH-ului într-un pahar de apă de la robinet, aflat în interiorul unui sistem dinamic numit Unitate cu Bile Plasmatic. Ca urmare, s-a putut demonstra că există un impact puternic al Gans-ului de CH₃ asupra nivelului de pH. În funcție de starea fizică a Gans-ului de CH₃, se poate măsura o creștere a nivelului de pH de până la 1,14 puncte în 24 de ore. Mai multe repetări ale experimentului au subliniat acest rezultat.

/ INTRODUCERE

Unitatea cu bile plasmatic (UBP) este un dispozitiv, inventat de Mehran Tavakoli Keshe. UBP constă în principal din mai multe sfere (bile), care sunt montate pe motoare (sisteme dinamice) și, prin urmare, se rotesc la o anumită viteză. În interiorul bilelor, pot fi plasate diferite tipuri de Gans-uri în diferite stări fizice. Combinația dintre sistemele dinamice descrise mai sus creează un "câmp plasmatic", care influențează materia din interiorul acestor câmpuri. În studiul actual, influența câmpurilor UBP asupra apei de la robinet este punctul central.

GANS este o stare nouă a materiei, descoperită de M.T. Keshe. Este abrevierea GAz Nano a Solidului. În această stare de materie "o moleculă de GAz devine Nano a ei înșiși [...] devine și apare ca stare Solidă a materiei" (Keshe, 2012, p. 144). Ca rezultat, Gans-ul transportă spectrul de câmp al unui gaz. Acest spectru de câmp afectează atât "materialul fizic, cât și proprietatea diferitelor materii" (Keshe, 2012, p. 148).

Procesul de producere a diferitelor tipuri de Gans-uri este bine descris de Fundația Keshe și nu face parte din această lucrare. Noi producem Gans-uri așa cum este descris de Fundația Keshe. În acest studiu, ne concentrăm asupra (1) Gans-ului ca un precipitat în apă de Gans și a (2) Gans-ului în stare uscată.

/ MATERIALE & METODE

În acest studiu, ne concentrăm asupra unei combinații de Gans-uri de CO₂, ZnO și CH₃ în cele două stări ale materiei menționate mai sus. Au fost introduse următoarele configurații experimentale:

Constante experimentale în care (1) sistemele dinamice (bile rotative cu Gans), umplute cu precipitat de CO₂ și ZnO în apă distilată, (2) distanța dintre toate sistemele dinamice utilizate, (3) viteza de rotație a tuturor sistemelor dinamice (4.800 rpm), (4) sursa de apă, (5) temperatura din cameră și (6) timpul de pornire și durata de măsurare.

Variabila independentă în experiment a fost sistemul dinamic, umplut cu CH₃ în următoarele stări ale materiei: (1) precipitat CH₃ în apă distilată (4 ml apă distilată și 0,5 ml precipitat stabilizat); (2) pulbere CH₃ uscată (2 mg) și (3)

Pulbere CH₃ uscată cu o bilă interioară, umplută cu Gans de aur puternic gravitațional (2 ml).

Variabila dependentă în experiment a fost valoarea pH-ului apei de la robinet în recipientul de 4x100ml, fixată pe un suport de fibră de carbon în diferite poziții. Valoarea inițială a pH-ului a fost de 6,6.

În figura 1, puteți vedea configurația experimentală, poziția sistemelor dinamice, poziția containerului de apă și poziția senzorilor pentru măsurarea valorii pH-ului și a temperaturii apei.



Figura 1 - Configurație experimentală

Așa cum se poate vedea în configurația experimentală, nu există nici un contact "fizic" între sistemele dinamice și apa din PBU.

Ca variabilă de control, suportul, incluzând 4 recipiente din aceeași apă de la robinet, au fost plasate în afara UPB, iar nivelul pH-ului a fost măsurat în același mod. Variabila de control este prin urmare nivelul pH-ului aceleiași ape de la robinet, dar plasat în afara PMU.

Pentru a rezuma configurația experimentală, variabila independentă (sistemul dinamic cu CH3) a fost modificată de 3 ori și a fost măsurat impactul asupra variabilei dependente (valoarea pH-ului apei de la robinet). Tot restul (constantele) au rămas la fel. Aceasta a fost controlată de aceeași apă de la robinet în afara URE.

PROCEDURA DE MĂSURARE

Variabila dependență a fost măsurată de un PCE-PHD Data Logger, aplicând un electrod pH PE-03 și un senzor de temperatură. Înainte de utilizare, senzorul pH a fost calibrat, utilizând un lichid de calibrare pH7 certificat.

Figura 3 prezintă suportul, care plasează cei doi senzori în interiorul containerului cu apă.



Figura 2 - Localizarea senzorilor

Înainte de o măsurare, UPB a fost oprită timp de 45 de minute. În acest timp, containerele cu apă au fost umplute iar senzorii poziționați. Experimentul a început la ora 14:00 în fiecare zi și a durat 24 de ore.

REZULTATE

În prima configurație experimentală, sistemul CH3 a fost umplut cu apă de Gans și precipitat de Gans. Rezultatele de la loggerul de date, arată o creștere constantă a valorii pH-ului de la 6,6 la 7,62 în primele 24 de ore (Figura 3). Curba are o pantă de 0,0036. Curba pare să se aplatizeze la sfârșit, deci se poate presupune că nivelul pH-ului va crește, dar cu o pantă diferită.

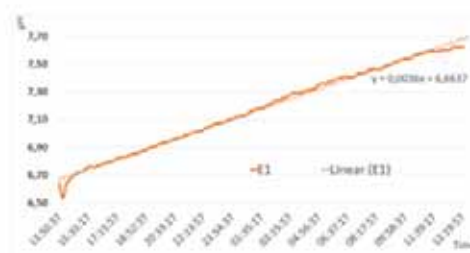


Figura 3 - Creșterea nivelului pH a apei de Gans + precipitatul

În cea de-a doua configurație experimentală, sistemul CH3 a fost umplut cu 5 g pulbere uscată de Gans. Ca urmare, analiza datelor arată că nivelul maxim al pH-ului după 24 de ore este de 7,72, panta graficului liniar este similară cu cea a experimentului 1. În Figura 4, curba nu se aplatizează la sfârșit, de aceea se poate presupune că valoarea pH-ului crește cu aceeași pantă după 24 ore.

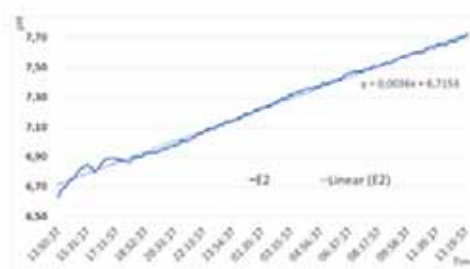


Figura 4 - Creșterea nivelului pH a apei de Gans + precipitatul

A treia configurație experimentală, în care a fost plasată o bilă interioară gravitațională suplimentară, a arătat aproape aceleași rezultate ca și experimentul 2, nivelul maxim al pH-ului după 24 de ore fiind de 7,74, așa cum este prezentat în Figura 5.

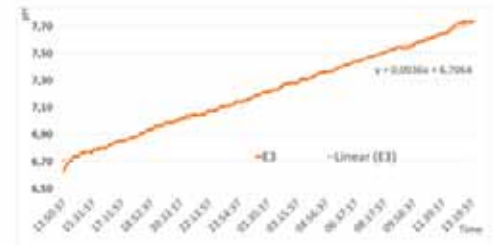


Figura 5: Creșterea nivelului pH a Gans-ului uscat cu bilă gravitațională interioară (Gans de Aur).

Experimentul arată că nivelul pH-ului apei de la robinet poate fi influențat prin plasarea acesteia în câmpurile plasmice, create de sisteme dinamice rotative. Figura 6 prezintă toate cele trei curbe suprapuse ale configurațiilor experimentale 1, 2 și 3:

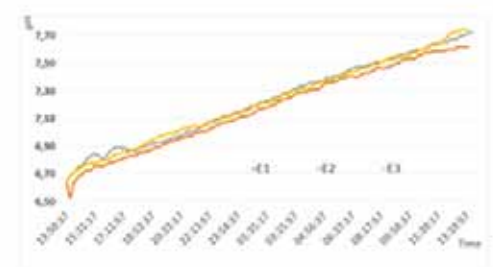


Figura 6: Creșterea nivelului pH în experimentele 1, 2 și 3

Deși toate cele trei curbe sunt foarte asemănătoare, prima setare experimentală atinge cel mai scăzut nivel de pH și curba pare să se aplatizeze la sfârșit. În timpul primelor ore în UPB, putem observa că există o scădere a nivelului de pH al setării experimentale 1 în primele 30 de minute. Celelalte setări au o creștere similară în același timp – după cum se vede în Figura 7.

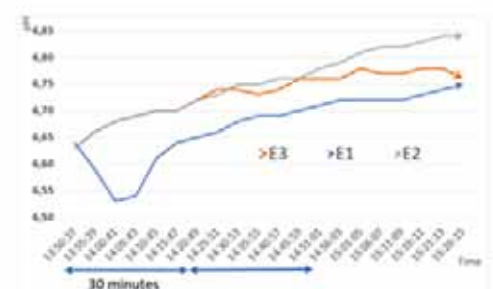


Figura 7 - nivelul pH în primele ore



Deoarece nu există contact fizic, această influență este atribuită câmpurilor create de sistemele dinamice. Prin urmare, se poate demonstra că câmpurile create de reactoarele cu Gans influențează materia. Cercetările ulterioare vor fi efectuate prin schimbarea diferitelor rapoarte Gans în sistemele dinamice.

Corpul uman este format în mare parte din apă. Există diferite valori ale pH-ului în diferite părți ale corpului. Deoarece câmpurile plasmatice nu au bariere, ele vor curge prin corpul uman și vor afecta, cel mai probabil, valoarea pH-ului corpului uman. Cercetări suplimentare trebuie finalizate pe această temă.

/ REFERINȚE

Keshe, M.T. (2012). **Structura luminii. A doua ediție.**
Fundatia Keshe: Olanda.