

# Producerea celor patru Gans-uri de bază:

## ZnO,

## CO<sub>2</sub>,

## CuO,

## & CH<sub>3</sub>



de KF SSI - Echipa Educațională  
December 2018

### Subiect

Această lucrare oferă cititorului un ghid ușor de urmărit, pas cu pas, despre cum să producă cele patru Gans-uri de bază, care sunt în diferite moduri legate de corpurile noastre. Alte resurse legate de acest subiect există pe canalul KF Wiki<sup>1</sup> și pe canalul YouTube<sup>2</sup> KF SSI. Teoria de bază din spatele procesului de producție este explicată împreună cu afinitatea fiecăruia dintre aceste Gans-uri față de aspectele particulare ale corpului uman (sau al oricărui alt animal).

Făcând un pas înapoi, să analizăm mai întâi ce este Gans-ul, este abrevierea pentru GAZ în stare Nano Solidă, și așa cum este explicat de M.T. Keshe, în a doua sa carte, "Această condiție de Gans a materiei, apare la temperatura și presiunea ambiantă, atunci când datorită intensității câmpurilor gravitaționale și Magnetice ale atomului, apariția fizică a atomului se schimbă și structura atomică a gazului se transformă într-o configurație compactă, solidă. Atomul aceluiași gaz, devine și se comportă ca un solid, dar cu proprietăți și caracteristici complet noi, care nu au fost niciodată cunoscute atunci când atomul se afla în celelalte trei stări cunoscute inițial (gaz, lichid și solid) (Keshe, 2011).

### Metodă

Există multe metode prin care se poate produce Gans-uri. În mod tradițional, acest lucru se realizează prin utilizarea a două (sau mai multe) plăci metalice sau bobine, dintre care una este Nano acoperită. Tabelul 1 oferă o imagine de ansamblu a metalelor utilizate în producția celor patru Gans-uri. Alte metode există, de exemplu, Gans de vitamine, alimente și alte substanțe, care pot fi preparate prin utilizarea sodei caustice, sau a Gans-ul de CO<sub>2</sub> și a apei plasmatică.

Procesul dintr-o cutie de producție Gans, este similar cu procesul de absorbție a alimentelor sau a aerului - nici o materie nu trece prin pereții plămânilor sau ai intestinului, însă este creată o anumită condiție pentru a atrage câmpul elementelor Oxigenului (pentru plămâni) și al altor materii consumate (pentru intestin). În acest fel, corpul uman (și cutia de producție Gans), creează condiția unui "magnet", care atrage câmpuri de o anumită forță (fiind mai slab și, prin urmare, dictând direcția curgerii). Câmpurile atrase în mediul apei sărate, încetinesc și se transformă în starea materiei unui element dat. Lista completă a materialelor necesare pentru producerea oricărui dintre aceste patru Gans-uri este astfel:

- \* Cutie din plastic (opțional Nano acoperită pentru o producție mai rapidă)
- \* O placă sau bobină metalică
- \* O placă sau bobină metalică Nano acoperită
- \* Sare de mare pură și apă distilată
- \* Sârmă de Cupru pentru scurtcircuitarea metalelor
- \* LED verde
- \* Două cleme aligator (opțional, dacă plăcile nu sunt găurite)
- \* Lingură din plastic Nano acoperită pentru recoltarea aminoacizilor
- \* 2 x recipiente din plastic sau sticlă pentru depozitarea aminoacizilor și a Gans-ului
- \* Seringă pentru colectarea Gans-ului sau pentru a îndepărta excesul de apă

La fel ca în cazul fiecărei producții de Gans, conectați anodul (terminalul mai lung = polul pozitiv) al LED-ului cu sârma de Cupru care duce la placa/bobina metalică Nano acoperită și catodul (polul negativ) cu sârma de Cupru care duce la placa/bobina metalică (Figura 1).

#### Pasul 4)

Umpleți cutia de producție Gans cu o soluție de apă distilată și 3,5-10% sare de mare (asigurați-vă că sarea nu este contaminată cu alte minerale). Așezați cutia departe de alte cutii și reactoare și lăsați-o singură timp de câteva săptămâni. Timpul necesar pentru a produce fiecare dintre aceste Gans-uri depinde de o serie de factori, cum ar fi tipul de Gans produs, materialele disponibile în apropierea casetei de producție, salinitatea apei, distanța dintre plăci, calitatea Nano acoperirii, puritatea metalelor și altele.

GANS	Culoare	Metal	Metal Nano
CO <sub>2</sub> (CO <sub>2</sub> + ZnO)	Alb crem	Zinc	Cupru Nano
ZnO	Alb	Zinc	Zinc Nano
CuO	Maroniu	Cupru	Cupru Nano
CH <sub>3</sub>	Turcoaz	Fier Galvanizat	Cupru Nano

Tabelul 1. Metale utilizate în producția celor patru Gans-uri de bază.

## Procedura de producție

### Pasul 1)

În funcție de ce Gans doriți să produceți (conform tabelului 1), Nano acoperiți una din plăcuțe/bobine, urmând oricare din ghidurile<sup>3</sup> video sau text disponibile. Înainte de acest proces, dacă utilizați plăci metalice în loc de bobine, dați o gaură într-un colț al ambelor plăci (ceea ce elimină necesitatea utilizării clemelor aligator). Dacă nu este disponibilă nici o gaură, se pot utiliza clemele aligator.

### Pasul 2)

Așezați cele două plăci în cutia de producție, una față de cealaltă, la o distanță de câteva centimetri - ca în Figura 1. Plăcile sau bobinele nu trebuie să atingă partea inferioară a recipientului, ci să fie fixate la 2-5 cm deasupra fundului acestuia. Dacă stau pe fundul cutiei, aceasta va încetini sau va împiedica producerea Gans-ului.

### Pasul 3)

Conectați cele două plăci printr-o sârmă de Cupru fie prin trecerea prin orificiile găurite sau prin utilizarea clemelor aligator. Opțional la conectarea plăcilor, se poate amplasa un LED verde în acest circuit. Utilizarea unui LED în circuit vă ajută să creați curgerea energiei între plăci.

### Pasul 5)

Când observați depozitarea Gans-ului în partea de jos a cutiei, sau că plăcile devin prea încărcate cu sare sau sunt uzate, este timpul să recoltați Gans-ul. Îndepărtați între ele plăcile și cu o lingură din plastic Nano acoperită, colectați aminoacidul care plutește pe suprafața apei. Păstrați-l într-un recipient curat din sticlă sau plastic și lăsați-l cu apă distilată să nu se usuce.

### Pasul 6)

Fie utilizați o seringă pentru a colecta sedimentele de Gans de pe fundul cutiei de producție, fie îndepărtați cu grijă excesul de apă cu ea și turnați sedimentul într-un recipient separat de sticlă sau plastic, pentru a-l stoca. Spălarea Gans-ului pentru reducerea salinității este opțională și depinde de zona de aplicare.

Pentru mai multe informații și imagini, ghidul detaliat privind producerea celor patru Gans-uri de bază este disponibil pe KF wiki<sup>4</sup>.

## Sfaturi Utile

- \* Asigurați-vă că spălați placa Nano acoperită de orice reziduuri de sodă caustică, înainte de a o folosi în producția de Gans.
- \* Manipulați cu grijă Nano materialele. Nu le zgâriați, fiți blânzi cu ele și nu le stivuiți niciodată.
- \* Folosiți metoda de Nano acoperire cu soda caustică, care are ca rezultat mai multe Nano straturi permanente, decât în cazul Nano acoperirii cu foc.

\* Asigurați-vă că sarea pe care o utilizați nu are impurități.

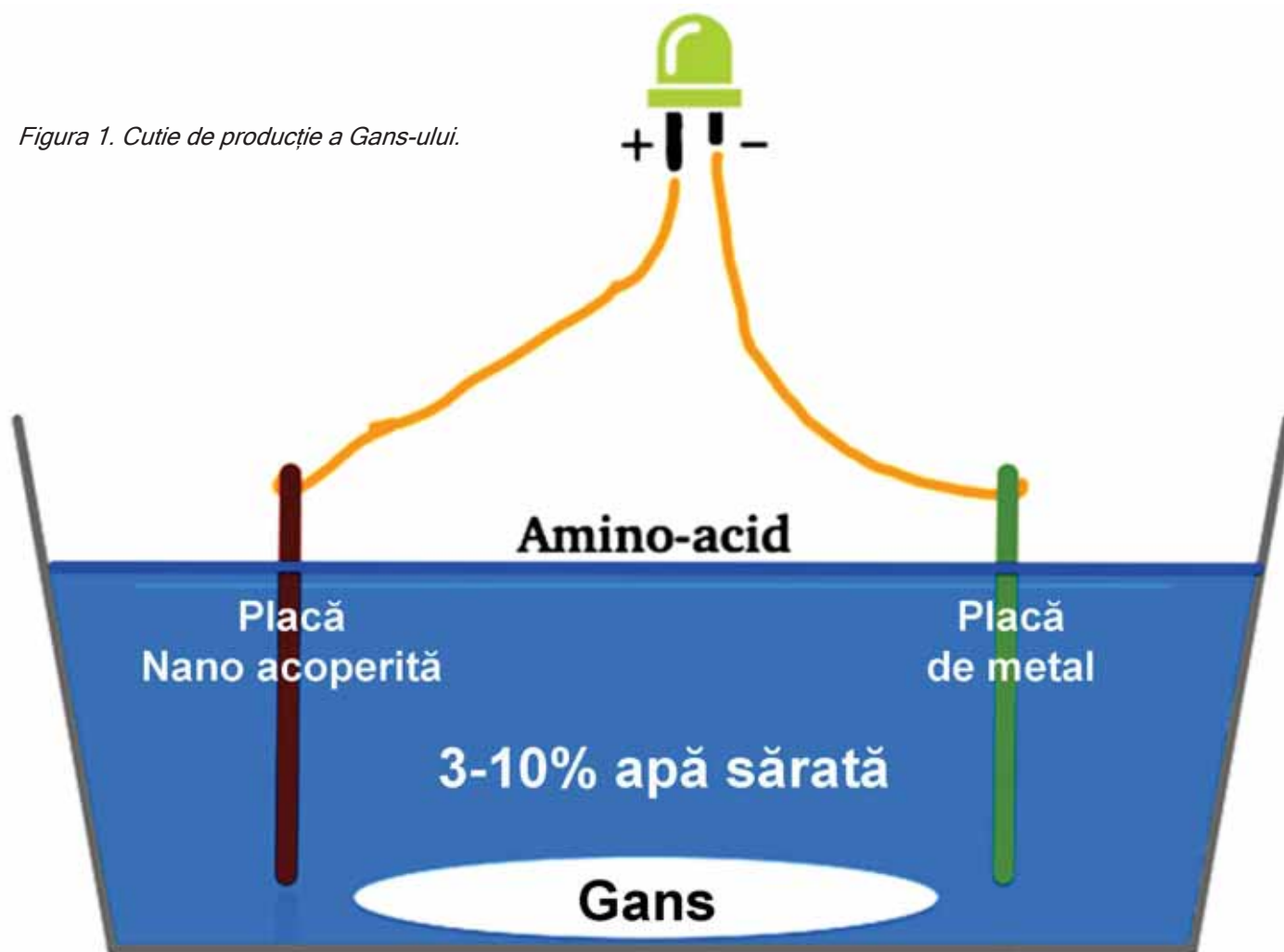
\* Puteți produce Gans-uri nu numai prin utilizarea de sare de mare sau de masă (NaCl), ci și prin utilizarea altor săruri cum ar fi cea de Magneziu sau de Potasiu.

\* Nano acoperiți cutia de producție a Gans-ului pentru rezultate mai bune, sau pur și simplu reutilizați una de la o producție anterioară a aceluiași Gans, deoarece pe durata procesului de producție, pereții containerului sunt Nano acoperiți.

\* Utilizați plăci/bobine care nu sunt prea subțiri, deoarece se pot rupe fie în timpul proceselor de Nano acoperire sau de proiecție a Gans-urilor.

\* Fiecare produs Gans este diferit în intensitate - gândiți-vă la acesta ca la izotopul aceluiași element. Prin urmare, pentru a acoperi un spectru larg de câmpuri, adăugați-vă de ex. Gans-ul de CO<sub>2</sub> proaspăt realizat în borcanul/cutia cu care ați realizat anterior Gans de CO<sub>2</sub>. Cu timpul, Gans-ul de CO<sub>2</sub> va căpăta multe "arome" diferite, și poate fi mai eficient în orice domeniu de aplicare.

Figura 1. Cutie de producție a Gans-ului.



\* Deoarece apa din cutia de producție a Gans-ului se evaporă și se descompune în Gans, unele dintre cristalele de sare pot fi depozitate în partea de jos, ceea ce reduce salinitatea apei. Completați cutia cu apă distilată, și dacă este necesar, adăugați puțină sare în apa distilată utilizată pentru completare.

\* Țineți cutiile de producție a Gans-ului la cel puțin 3-5 metri distanță pentru a nu influența procesul din fiecare cutie și pentru a obține rezultatele așteptate.

### Cum funcționează

Să considerăm producția de **Gans de CO<sub>2</sub>**, în care se utilizează o placă de Zinc și una de Cupru Nano acoperită. Greutatea atomică a Cuprului este de peste 63,5 (69% din izotopii de cupru sunt Cu63 și aproape 31% sunt Cu65), iar Zincul este de 65 (doar peste 49% sunt Zn64, și alți izotopi sunt în intervalul 66-68). În procesul de Nano-acoperire, orice metal pierde aproximativ 5% din greutatea sa atomică.



Figura 2. Cele patru Gans-uri de bază.<sup>7</sup>

Prin urmare, Cuprul scade la aproximativ greutatea atomică de aproximativ 59. Diferența dintre cele două plăci (65 și 59) este de 6, care este numărul atomic (numărul de protoni din nucleu) al Carbonului. Prin urmare, cutia de producere a CO<sub>2</sub>, creează un câmp plasmatic între cele două plăci, cu intensitatea de 6, care, ca și un magnet, atrage Carbonul prezent în atmosfera din jurul cutiei. În cazul plasmei, cei mai puternici îi hrănesc pe cei mai slabi pentru a stabili echilibrul, și prin urmare, câmpul creat în cutie este partea mai slabă. În soluția de apă sărată, Carbonul se oxidează în prezența plasmei Oxigenului și se depozitează sub formă de Gans de CO<sub>2</sub> în partea de jos. Efectul secundar al producției de Gans de CO<sub>2</sub> este prezența Gans-ului de ZnO. Placa de Cupru Nano acoperită, creează o condiție pentru atragerea Zincului de pe placa de Zinc, care, la rândul său, se oxidează pentru a deveni ZnO. Ca rezultat, cutia de CO<sub>2</sub> produce un amestec de Gans de CO<sub>2</sub> și ZnO, unde raportul celor două depinde de configurație.

Mai multe detalii se găsesc pe pagina KF wiki, privind producția<sup>6</sup> Gans-ului de CO<sub>2</sub>.

**Gans-ul de CH<sub>3</sub>** este produs într-un mod similar și este un proces în două etape. În primul rând, Cupru Nano acoperit (59) interacționează pentru a-și găsi echilibrul, cu stratul de Zinc al Fierului galvanizat. Acest "magnet" pentru Carbon atrage acest element, și ca o consecință, Gans-ul de CO<sub>2</sub> se produce și se depozitează în partea inferioară a cutiei. În al doilea rând, câmpurile plăcii de Cupru Nano acoperite, interacționează cu Fierul (greutatea atomică aproape de 56, cu aproape 92% Fe56) și creează un "magnet" pentru H3. Tritiul este atras din atmosferă, și se leagă de câmpurile Carbonului deja prezente în mediul cu apă sărată, și se depozitează ca și Gans de CH<sub>3</sub> în partea de jos a cutiei de producție.

Producerea **Gans-urilor de CuO și de ZnO** folosesc aceleași metale pentru a le realiza. Pentru CuO este Cupru și Cupru Nano acoperit, pentru ZnO este Zinc și Zinc Nano acoperit. Placa metalică Nano acoperită atrage/scoate elemente din cealaltă placă, care apoi se oxidează în mediul plasmatic și se depozitează în partea inferioară a recipientului sub formă de Gans. Gans-urile dobândesc afinitatea față de mediul care le-a produs. Prin urmare, Gans-ul de CO<sub>2</sub> are afinitate față de Cupru și Zinc, precum și față de Sodiu (deoarece NaCl este prezent în apă). Mai mult, indiferent de materialele utilizate în procesul de Nano acoperire, Gans-ul produs are de asemenea afinitate față de acestea, de ex. utilizând Hidroxid de Magneziu Mg(OH)<sub>2</sub> în procesul de Nano acoperire. Prin urmare, fiecare dintre produsele Gans diferă în ceea ce privește intensitatea, deoarece ea este legată de elementele și mediul care le-a produs. Cu alte cuvinte, aceștia sunt numitorii comuni despre care Căutătorii Cunoașterii aud atât de mult în diverse contexte.

GaNS	Conectat cu	Efect
CO <sub>2</sub>	Sistemul nervos	Echilibrarea sistemului nervos
Zn0	Emoțiile	Echilibrarea emoțiilor
CuO	Sistemul limfatic, fizicalitatea, mușchii	Dezinfectare, sprijinirea mușchilor
CH <sub>3</sub>	Sistemul sangvin, energia corpului	Energizarea corpului

### Observații

În timpul producției de GANS se observă următoarele: În primul rând, bulele de Oxigen apar pe plăcuța/bobina de metal Nano acoperită. După câteva zile (sau săptămâni, în funcție de configurație), se observă o depunere a sedimentelor la baza cutiei de producție și un strat subțire de aminoacizi care se dezvoltă pe suprafața apei. Adesea, cristale de sare se acumulează și se depozitează pe placa Nano acoperită, pe partea care se află deasupra suprafeței apei.

Tabelul 2. Utilizarea celor patru Gans-uri de bază.



## Utilizare

Producția de Gans și producția de aminoacizi reprezintă modul în care a început viața pe această planetă. Totul a început în mediul cu apă sarată a oceanelor, a materiei înconjurătoare și a stării Gans. În timpul procesului de producție Gans, cele două plăci metalice dintr-un mediu cu apă sărată, creează o condiție pentru atragerea anumitor elemente, de ex. Carbon, Zinc, Cupru, Oxigen sau Hidrogen. Acestea sunt elementele de bază pe care se bazează viața de pe această planetă. Tabelul 2 arată legătura acestor patru Gans-uri de bază cu ființa umană. Gans-urile reprezintă bazele Tehnologiei Plasmatice și sunt aplicabile în multe domenii, cum ar fi Alimentația și Agricultură, Sănătatea, Energia, Decontaminarea, Călătoriile Spațiale și altele. Aminoacidul colectat din diferite cutii de producere a Gans-ului, are o intensitate diferită unul în raport cu celălalt, deoarece este atras de magneți plasmatici diferiți ca intensitate, creați între cele două plăci metalice. Gans-ul este de asemenea utilizat pentru prepararea plasmei lichide, realizată prin amestecarea acestuia cu apă distilată și colectarea apei de deasupra sedimentelor.

Pentru aplicații în Sănătate și Agricultură, aminoacidul este adăugat în procesul de preparare a plasmei lichide, pentru a-și consolida legătura cu organismele vii, care sunt toate bazate pe aminoacizi.

## Mulțumiri

Conținutul prezentat în această publicație se bazează pe cunoașterea și descoperirile lui M.T. Keshe și a altor Căutători ai Cunoașterii, care pe parcursul anilor, au documentat-o sub formă de articole video și articole wiki.

## Materiale suplimentare

Un ghid cuprinzător cu privire la modul de realizare a acestor patru Gans-uri de bază, este disponibil pe KF Wiki. Aceste ghiduri conțin legături către videoclipuri de pe YouTube și spre alte resurse utile. Pentru mai multe detalii, vizitați: [https://en.kfwiki.org/wiki/Category:Nano-Coating\\_and\\_the\\_Production\\_of\\_GANS](https://en.kfwiki.org/wiki/Category:Nano-Coating_and_the_Production_of_GANS)



## Referințe

- 1 - <https://kfwiki.org/>
- 2 - <https://www.youtube.com/channel/UCtQzN7XLiLvTpyUnQAa1mRw>
- 3 - [https://en.kfwiki.org/wiki/Category:Nano-Coating\\_and\\_the\\_Production\\_of\\_GANS#Nano-Coating\\_Using\\_NaOH](https://en.kfwiki.org/wiki/Category:Nano-Coating_and_the_Production_of_GANS#Nano-Coating_Using_NaOH)
- 4 - [https://en.kfwiki.org/wiki/Category:Nano-Coating\\_and\\_the\\_Production\\_of\\_GANS#Different\\_Types\\_of\\_GANSes](https://en.kfwiki.org/wiki/Category:Nano-Coating_and_the_Production_of_GANS#Different_Types_of_GANSes)
- 5 - <https://ptable.com/>
- 6 - [https://en.kfwiki.org/wiki/CO2\\_GANS](https://en.kfwiki.org/wiki/CO2_GANS)
- 7 - [https://store.keshefoundation.org/store/product/GANS\\_Reserve\\_Bottle/](https://store.keshefoundation.org/store/product/GANS_Reserve_Bottle/)

Keshe, M. (2011). The Structure Of The Light. Stichting the Keshe Foundation.