



The World's Largest Open Access Agricultural & Applied Economics Digital Library

This document is discoverable and free to researchers across the globe due to the work of AgEcon Search.

Help ensure our sustainability.

Give to AgEcon Search

AgEcon Search

<http://ageconsearch.umn.edu>

aesearch@umn.edu

*Papers downloaded from **AgEcon Search** may be used for non-commercial purposes and personal study only. No other use, including posting to another Internet site, is permitted without permission from the copyright owner (not AgEcon Search), or as allowed under the provisions of Fair Use, U.S. Copyright Act, Title 17 U.S.C.*

No endorsement of AgEcon Search or its fundraising activities by the author(s) of the following work or their employer(s) is intended or implied.



Elaboración y Caracterización de microcápsulas gastrorresistentes de Diclofenac obtenidas por Gelificación Iónica

José Calero*, Yader Francisco Sánchez, Roberto Tórrez, Ena Hernann, Kaitlin López.

Departamento de Tecnología Farmacéutica y Departamento de Análisis, Facultad de Ciencias Químicas.
Universidad Nacional Autónoma de Nicaragua, León (UNAN-León).

RESUMEN

Se obtuvieron microcápsulas de diclofenac por gelificación iónica de una solución de alginato. Se determinaron parámetros tales como morfología, distribución de tamaño de partícula, capacidad de encapsulación y estudios de liberación *in vitro* entre otros. La técnica desarrollada permitió obtener un sistema con características micrométricas y una buena eficacia de encapsulación

Palabras claves: Alginato; Gelificación iónica; Microcapsulas; Diclofenac.

1. INTRODUCCIÓN

La microencapsulación, según la literatura, nos ayuda en la obtención de sistemas de liberación controlada o sostenida de fármacos. Nos permite también, la posibilidad de enmascarar sabores y olores desagradables de principios activos y proteger al producto contra la oxidación, fotosensibilidad, volatilidad y en algunos casos muy importantes como es la reducción de la acción irritante gastrointestinal de algunos activos^[1].

En el inicio, para la microencapsulación se usaron solventes orgánicos, lo que no la hacía factible para aplicaciones biológicas. En los años 80, se comenzaron a usar sustancias naturales como proteínas (colágeno, gelatina) y polisacáridos (agar, alginato cálcico, carragenan), los cuales mostraron buena biocompatibilidad y han demostrado una rápida incorporación de los principios activos en los sistemas.

Los alginatos son uno de los polímeros más utilizados en la microencapsulación. Ellos son extraídos primariamente de tres especies de algas marrones. Los alginatos son una familia de polisacáridos lineales no ramificados, conteniendo cantidades variables de ácido (1,4') β -D-mannurónico y de ácido α -L-glucurónico.

La composición y extensión de las secuencias y el peso molecular determinan las propiedades físicas de los alginatos^[2]. Las microcápsulas de alginato cálcico, son generalmente preparadas por dos métodos^[3]:

a—por goteo de una solución de alginato de sodio en una solución de una sal de calcio.

b—por gelificación del alginato en una emulsión A/O.

Las microcápsulas producidas por el primer método son generalmente grandes y el empleo de una técnica de goteo por jeringa, no es aplicable para una escala industrial. La producción de microcápsulas por emulsificación puede ser obtenida por gelificación externa o interna.

La gelificación externa, donde una sal de calcio soluble es agregada en el seno de una emulsión A/O, es la más estudiada. Sin embargo, el tamaño de partícula no puede ser bien controlado y las partículas tienden a coagular en grandes masas antes de adquirir la consistencia apropiada^[4].

El objetivo de este trabajo ha sido microencapsular diclofenac en una matriz de alginato por una metodología simple, y estudiar la disolución de las microcápsulas.

2. MATERIALES Y MÉTODOS

Alginato de sodio, cloruro de calcio, agua destilada, diclofenac sódico; hidróxido de sodio; ácido clorhídrico; trisodio fosfato dodecahidratado. Todos los materiales fueron utilizados sin ningún tratamiento previo.

2.1 Preparación de las microcapsulas de alginato

Se prepararon 200 mL de una solución de alginato de sodio de la siguiente manera: 3,0 g de alginato se dispersaron en 100 mL de agua destilada y se aforaron a 200 mL.

Luego, 3.0 g de cloruro de calcio se dispersaron uniformemente en 200 mL de agua destilada. A la solución de alginato de sodio se le adicionaron 4.0 g de diclofenac sódico bajo constante agitación.

* Autor para correspondencia: capullini@yahoo.com

Una vez dispersado el fármaco se inició el goteo sobre la solución de cloruro de calcio obteniéndose las microcápsulas. Las microcápsulas así obtenidas, se secaron en horno de bandeja a una temperatura de 40°C hasta obtención de peso constante.

2.2. Análisis del tamaño de partícula de las Microcápsulas y morfología

Una vez secas, se determinó el tamaño de las microcápsulas usando la técnica del tamizado, para lo cual se utilizaron los tamices de los siguientes tamaños: 2.5, 1.6, 1.0 y 0.63 mm (Tabla 1) (Figura 4).

Tabla 1: Granulometría de las microcápsulas obtenidas.

Abertura de tamiz	Porcentaje retenido
2.5 mm	0.00
1.6 mm	70.07
1.0 mm	23.47
0.63 mm	0.23
Menor 0.63	6.23

Micropartículas desecadas fueron monitoreadas mediante microscopía óptica (Arcano XSZ- 107 E, 10X (Figura 1).

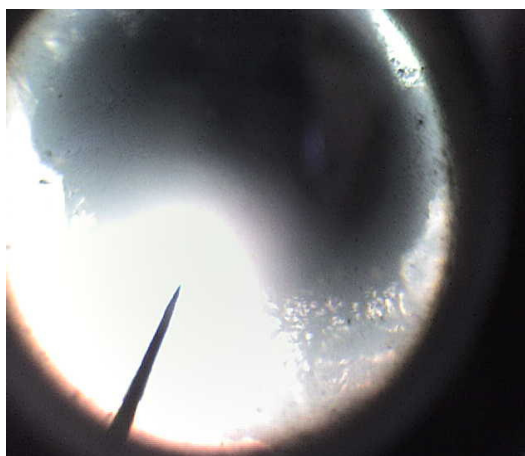


Figura 1. Microcápsula de Diclofenac por microscopía óptica

2.3. Determinación del contenido de principio activo

Aproximadamente 68.0 mg de microcápsulas, fueron exactamente pesadas y diluidas a 100.0 mL utilizando 10.0 mL de hidróxido de sodio y aforando con agua destilada. La muestra fue sometida a un baño de agua ultrasónico hasta producir la ruptura de las partículas. Se filtraron, a través de un filtro de 0,45 µm, y luego de diluciones apropiadas la muestra se leyó espectrofotométricamente a 276 nm (Espectrofotómetro UV–Vis Hewlett Packard 8453).

2.4 Rendimiento de la producción (%Ren)

Nos refleja el porcentaje de Microcápsulas obtenidas y se obtiene por la siguiente ecuación:

$$\%Ren = \frac{\text{Cantidad de microcápsulas obtenidas}}{\text{Cantidad de microcápsulas esperadas}} \times 100$$

2.5 Eficacia de la encapsulación

Este se calcula a partir de la siguiente ecuación:

$$\%Encapsulado = \frac{\text{Cantidad de principio activo encapsulado}}{\text{Cantidad teórica de principio activo}} \times 100$$

2.6 Contenido de principio activo (Cpa)

Hace referencia a la cantidad de medicamento encapsulado en la microcápsula, y se calcula de la siguiente manera.

$$Cpa = \frac{\text{Cantidad de principio activo encapsulado}}{\text{Peso final de la microcápsula}} \times 100$$

2.7 Estudios de liberación in vitro

Ensayos de liberación *in vitro* fueron efectuados utilizando un equipo disolutor Hanson Research SR8 plus de seis vasos de vidrio bajo las siguientes condiciones:

Etapa Buffer

Procedimiento:

Los estudios de disolución se realizaron a $37 \pm 0.5^\circ\text{C}$ en 900 mL de solución amortiguadora de fosfato de pH 6.80 ± 0.05 . Las microcápsulas encapsuladas fueron colocadas en el aparato 2 (paletas), rotadas a una velocidad de 50 rpm. Las muestras fueron retiradas al tiempo especificado en la USP 30-NF 256 y determinando el contenido disuelto de $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{Cl}_2\text{NNaO}_2$ a partir de las absorbancias UV a la longitud de onda de máxima absorción, aproximadamente 276 nm. Se realizaron tres determinaciones al lote de las microcápsulas.

Tolerancia-A los 45 minutos se disuelve no menos del 75%(Q) de la cantidad de $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{Cl}_2\text{NNaO}_2$ declarada en la etiqueta.

3. RESULTADOS Y DISCUSIÓN

3.1 Preparación de microcápsulas de alginato

Durante la preparación de Microcápsulas, se observó que el número de lavadas tiene influencia en la liberación del principio activo, notándose que en algunos lotes se liberaba mayor porcentaje de principio activo que

en otros, esto probablemente por debilitamiento de la cubierta protectora de la microcápsula. Actualmente, se esta haciendo otro estudio para corroborar esta información.

3.2 Granulometría de las Microcápsulas.

Según la literatura, la gelificación iónica nos permite obtener tamaños de microcápsulas que van desde 1 mm hasta los 5 mm. En nuestro caso, el $77.7 \% \pm 2.55$ de las Microcápsulas tienen un tamaño promedio de 1.6 mm y un $19.9 \% \pm 3.68$ tienen un promedio de 1 mm. Las microcápsulas exhibieron unas formas redondeadas recién preparadas (figura 2) y una forma redondeada irregular una vez secas. (figura 3)

3.3 Rendimiento de la producción.

El rendimiento de la producción obtenido fue de $76.14 \% \pm 1.54$, lo que según nuestras especificaciones cumple lo establecido.

3.4 Eficacia de la encapsulación.

La eficacia del método de encapsulación dio $89.56 \% \pm 0.18$. Cumpliendo las especificaciones previamente establecidas por el formulador.

3.5 Contenido de principio activo.

El contenido de principio activo encontrado fue de $81.04 \% \pm 0.93$.



Figura 2. Microcápsulas de diclofenac recién preparadas.



Figura 3. Microcápsulas de diclofenac secas.

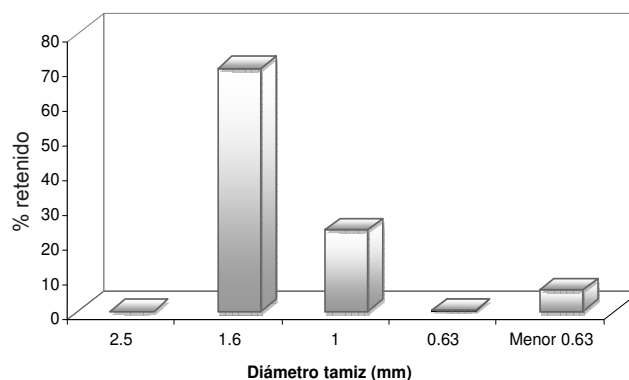


Figura 4. Granulometría de las Microcápsulas

3.6 Disolución

Los resultados del ensayo de disolución fueron del $91.59 \% \pm 3.94$ (tabla 2). Lo que satisface la especificación de la USP 30-NF 25.

Tabla 2. Resultados con sus respectivas especificaciones.

Especificación	Rango	Resultado	Conclusión
Morfología	Forma esférica irregular	Microcápsula esféricas irregulares	cumple
Tamaño de partícula	Mayor del 70% entre 1-2 mm	97.6%	cumple
Rendimiento de producción	Mayor del 70%	$76.14\% \pm 1.54$	cumple
Eficacia de encapsulación	Mayor del 80%	$89.56\% \pm 0.18$	cumple
Contenido de principio activo	Mayor del 75%	$81.04\% \pm 0.93$	cumple
Disolución	Q mayor de 75% en 45 minutos etapa buffer	$91.59\% \pm 3.94$	cumple

4. CONCLUSIONES

Las microcápsulas de diclofenac fueron obtenidas por gelificación iónica, mediante una metodología simple y reproducible. Se observó, que el número de lavadas ejerce una influencia en la formación de la cubierta lo que puede incidir posteriormente en la disolución.

Las microcápsulas obtenidas no son aptas para una liberación controlada, pero sí adecuadas para una formulación gastrorresistente que protege la mucosa gástrica, manteniendo sus propiedades terapéuticas y además, podrían ser utilizadas para enmascarar el sabor desagradable del diclofenac, así como, para evitar incompatibilidades de este con otros componentes de la formulación u otros principios activos.

5. BIBLIOGRAFIA

1. Lamas MC, Bregni C, Frías M, Velázquez R. (1998). Hydrogel microspheres for flutamide obtained by multiple emulsions. S.T.P. Pharma Science; 8(6): 375-378.
2. Gombotz WR, Wee SF. (1998). Protein release from alginate matrices. Advanced Drug Delivery Reviews; 31: 267-285.
3. Vila Jato JL. (1997). Tecnología Farmacéutica – Aspectos fundamentales de los sistemas farmacéuticos y operaciones básicas, Editorial Síntesis, pp. 75-90.
4. Rodríguez-Llimos AC, Chappetta D, Szeliga ME, Fernández A, Bregni C. (2003). Micropartículas de alginato conteniendo paracetamol. A.R.S. Farmaceutica, 44(4): 332-342.
5. <http://ffyb.uba.ar/farmacotecnia201/Microencapsulacion.htm>
6. Farmacopea de Estados Unidos de America, USP 30-NF25.