

Desarrollo de un sistema transdérmico para la liberación controlada de Vitamina D3

MsC. Yeslie Carrillo Cabrera¹, Dra. Perla E. García Casillas²

¹ Doctorado en Ciencias de los Materiales, Instituto de Ingeniería y Tecnología, Universidad Autónoma de Ciudad Juárez, Chihuahua
² Grupo de Materiales Avanzados, Centro de Investigación en Química Aplicada, Saltillo, Coahuila

RESUMEN

En el siguiente trabajo se empleó la técnica de electrohilado con inyector simple para la obtención de películas poliméricas de policaprolactona (PCL Mn=80 000Da) cargadas con vitamina D3(VD3) en dos presentaciones: aceite y polvo. Se varió la concentración, el solvente, el diámetro de la aguja y el flujo aplicado para estudiar su influencia en el proceso de electrohilado. Inicialmente se obtuvieron fibras de PCL bien definidas y sin presencia de defectos con diámetros de 1.5370 μm, 2.530 μm y 3.950 μm. Este comportamiento se mantuvo para las fibras de PCL y VD3 en polvo. Mientras que la morfología de las fibras cambió al cargarlas con VD3 en aceite, obteniéndose fibras fusionadas entre ellas. Paralelamente, se obtuvieron fibras simples de otro material polimérico, el óxido de polietileno (PEO, Mw=100 000Da), así como fibras dobles de PEO-PCL cargadas con VD3 en polvo. Mediante Microscopía Electrónica de Barrido se analizó la morfología de las fibras. La presencia de la VD3 se comprobó empleando la reacción colorimétrica de Liebermann-Burchard y la espectrometría UV-Vis en estado sólido. Se estudió la citotoxicidad mediante el ensayo de Cristal Violeta de todas las fibras con VD3 para un tiempo de 1 y 3 días.

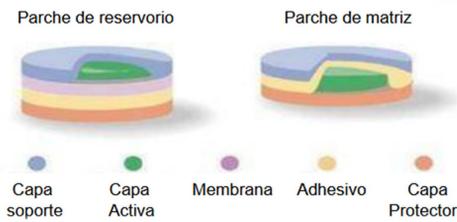
INTRODUCCIÓN

Vitaminas

- se requieren en pequeñas cantidades para un buen funcionamiento, crecimiento y desarrollo del organismo.

La vitamina D3 estimula la respuesta inmune innata, reduce la autoinmunidad y actúa sobre las células encargadas para combatir la infección de manera directa [1].

Parche transdérmico: novedosa vía de administración de nutrientes



Parche comercial



La obtención de la **capa activa del parche** se ha llevado a cabo empleando métodos como: el vaciado en placa o casting, inmersión, aspersión y extrusión. Destacando la **técnica de electrohilado**, ya que permite obtener fibras con diámetros desde decenas de nanómetros a micrómetros y muestra gran potencial para la liberación de fármacos



Policaprolactona(PCL)



Polímeros biodegradables, biocompatible y no tóxico empleado en el electrohilado

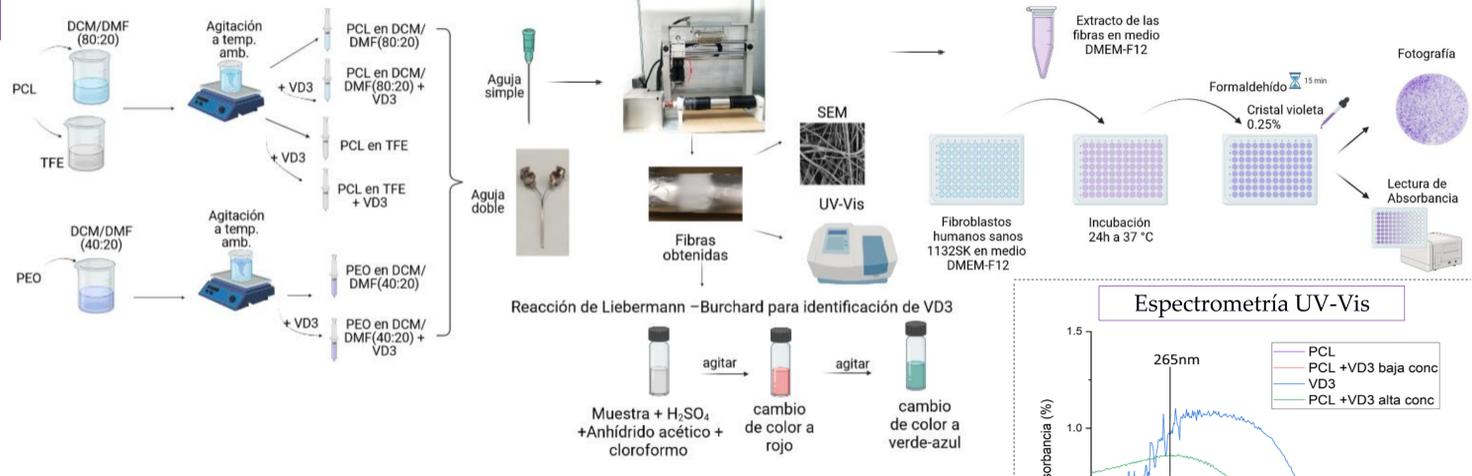
OBJETIVOS

OBJETIVOS ESPECÍFICOS

- Evaluar y caracterizar un parche transdérmico vitamínico comercial (PatchMD). (100%)
- Obtener y caracterizar fibras de PCL, PEO y PCL/PEO por electrohilado simple, doble y coaxial. (75%)
- Obtener y caracterizar fibras electrohiladas de PCL, PEO y PCL/PEO con vitamina D3 y dodecilamina. (50%)
- Determinar pérdida de masa y analizar el modo de degradación de las todas fibras poliméricas. (75%)
- Analizar el mecanismo de liberación *in vitro* de la vitamina D3. (50%)
- Evaluar la citotoxicidad de las fibras obtenidas. (100%)
- Evaluar la influencia de la dodecilamina como promotor de absorción cutánea. (0%)

OBJETIVO GENERAL
 Desarrollar un sistema transdérmico para la liberación controlada y prolongada de Vitamina D3 empleando electrohilado simple y coaxial.

METODOLOGÍA



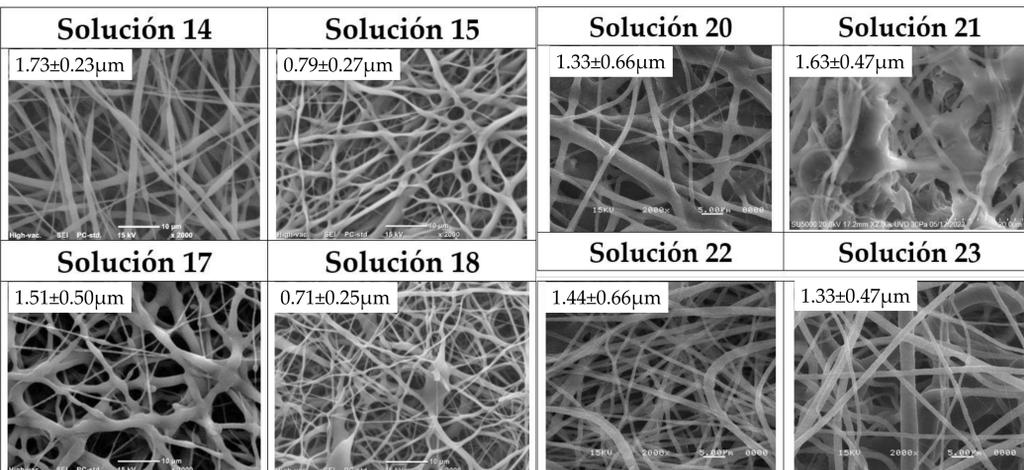
RESULTADOS

Se electrohilaron soluciones de PCL, PEO y PCL/PEO puras y con VD3 en polvo, los parámetros del proceso de electrohilado se muestran en la siguiente tabla:

Solución	%PCL p/v	%PEO p/v	DCM/DMF	TFE	VD3 mg	Distancia cm	Voltaje kV	Flujo mL/min	Tipo de fibras
14	6%	-	80:20	-	-	6	17	4	simple
15	6%	-	-	100	-	6.5	17	4.5	simple
17	6%	-	80:20	-	0.7	6	17	4.5	simple
18	6%	-	-	100	0.7	6.5	17	4.5	simple
20	-	8%	40:20	-	-	8	20	5	simple
21	-	8%	40:20	-	0.7	8.5	20	4.5	simple
22	6%	8%	80:20/40:20	-	-	9	20	5	doble
23	6%	8%	80:20/40:20	-	0.7	12	20	1.5	doble

Microscopía Electrónica de Barrido

Micrografías del SEM obtenidas para las fibras de PCL, PEO y PCL/PEO puras y con VD3 en polvo.



Reacción de Liebermann-Burchard[2]

5mL de CHCl₃
 0.3mL de Ac₂O
 0.1mL de H₂SO₄

Agitar

Aparición de coloración verde es indicativo de presencia de VD3

Fibras de PCL y VD3

- Fibras de PCL
- Fibras de PCL y VD3
- VD3 en polvo

Microscopía óptica de fluorescencia

Luz natural a 40x

Filtro a 40x

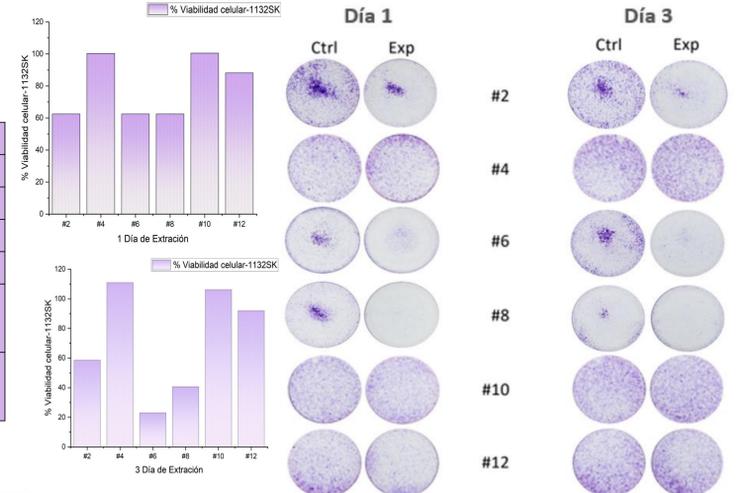
Superposición de imágenes

Ensayo de Cristal Violeta para determinar la viabilidad celular [3,4]

Se analizó la citotoxicidad de todas las fibras obtenidas con VD3. Para ello, se tomaron como controles las fibras que solo contenían material polimérico ya sea PCL, PEO o ambos polímeros.

Control	Muestra
Sln14	#2: Sln17
Sln 15	#4: Sln 18
Sln 20	#6: Sln 21
Sln 22	#8: Sln 23
Sln 7 (10%PCL en TFE)	#10: Sln 12 (10%PCL en TFE + VD3aceite)
Sln 5 (10%PCL en DCM/DMF)	#12: Sln 11 (10%PCL en DCM/DMF +VD3aceite)

También se analizaron las fibras obtenidas por la solución 11 y 12, que contienen VD3 en aceite.



CONCLUSIONES

- Fue posible obtener fibras de PCL y VD3 en polvo con morfología semejante a las fibras de PCL puro, o seas, con ausencia de fibras fusionadas.
- El empleo de una aguja doble permitió obtener fibras dobles de PEO-PCL bien definidas y sin presencia de defectos.
- La VD3 pudo ser identificada empleando la reacción colorimétrica de Liebermann-Burchard y mediante la espectrometría UV-Vis.
- El uso de un compuesto fluorescente en la solución de PCL permitió corroborar que ambas soluciones poliméricas se estaban electrohilando al obtenerse las fibras dobles de PEO-PCL.
- Las fibras con VD3 en polvo obtenidas empleando el sistema de solventes DCM/DMF reportaron actividad citotóxica debido a la presencia de solventes en las fibras, mientras que las fibras con VD3 en aceite mostraron una viabilidad celular por encima del 80% se consideran no tóxica.

REFERENCIAS

[1] L. E. Bartels, C. L. Hvas, J. Agnholt, J. F. Dahlerup y R. Agger, "Human dendritic cell antigen presentation and chemotaxis are inhibited by intrinsic 25-hydroxy vitamin D activation", *Int. Immunopharmacol.*, vol. 10, n.º 8, pp. 922-928, agosto de 2010. Accedido el 25 de mayo de 2023. [En línea]. Disponible: <https://doi.org/10.1016/j.intimp.2010.05.003>

[2] Q. Xiong, W. K. Wilson y J. Pang, "The Liebermann-Burchard Reaction: Sulfonation, Desaturation, and Rearrangement of Cholesterol in Acid", *Lipids*, vol. 42, n.º 1, pp. 87-96, enero de 2007. Accedido el 25 de mayo de 2023. [En línea]. Disponible: <https://doi.org/10.1007/s11745-006-3013-5>

[3] M. A. Wsoo *et al.*, "Vitamin D3-loaded electrospun cellulose acetate/polycaprolactone nanofibers: Characterization, in-vitro drug release and cytotoxicity studies", *Int. J. Biol. Macromolecules*, vol. 181, pp. 82-98, junio de 2021. Accedido el 25 de mayo de 2023. [En línea]. Disponible: <https://doi.org/10.1016/j.ijbiomac.2021.03.108>

[4] M. Feoktistova, P. Geserick y M. Leverkus, "Crystal Violet Assay for Determining Viability of Cultured Cells", *Cold Spring Harbor Protocols*, vol. 2016, n.º 4, p. pdb.prot087379, abril de 2016. Accedido el 25 de mayo de 2023. [En línea]. Disponible: <https://doi.org/10.1101/pdb.prot087379>