

Formulácia chlórhexidínu do hydrogélov

VITKOVÁ Z., HERDOVÁ P., ŠUBOVÁ M., ŠIMUNKOVÁ V.
Univerzita Komenského v Bratislave, Farmaceutická fakulta, Katedra galenickej farmácie, SR

Došlo 6. května 2009 / Přijato 5. června 2009

SÚHRN

Formulácia chlórhexidínu do hydrogélov

Príspevok sa zaobrá výberom optimálnych pomocných látok zo skupiny enhancerov a humektantov pri formulácii chlórhexidínu do liekovej formy – chitosanového hydrogélu. Koncentrácia liečiva je vždy konštantná – 0,1% (m/m) a gélotvornej látky 2,5% (m/m). Liečivo chlórhexidín je jedno z najpoužívanejších antiseptík pri zápaloch ústnej dutiny. V práci sa hodnotilo jeho uvoľňovanie z hydrogélov bez a v prítomnosti Polysorbátu 80 v 0,1 a 0,5% (m/m) a glycerolu v 10% (m/m). Obsah liečiva sa stanovil spektrofotometricky a zistilo sa, že optimálne zloženie hydrogélu je: 0,1% chlórhexidín + 2,5% chitosan + 0,1% Polysorbát 80, kde sa uvoľnilo najviac liečiva a tento hydrogel vyzkazoval tixotropné vlastnosti, ktoré sú z hľadiska aplikácie žiaduce.

Kľúčové slová: chlórhexidín – chitosan – liberácia – Polysorbát 80 – reologické vlastnosti

Čes. a slov. Farm., 2009; 58, 116–118

SUMMARY

Formulation of chlorhexidin into gels

The paper deals with the selection of optimal auxiliary substances from the group of enhancers and humectants for the formulation of chlorhexidin into the dosage form chitosan hydrogel. The concentrations of the active ingredient and the gel-producing substance are always constant, 0.1% (m/m) and 2.5% (m/m), respectively. The active ingredient chlorhexidin is one of the most widely used antiseptic agents to treat the inflammations of the oral cavity. The paper evaluated its release from hydrogels without and with Polysorbate 80 in 0.1 and 0.5% (m/m) and glycerol in 10% (m/m). The content of the active ingredients was determined spectrophotometrically, the optimal composition of hydrogel being: 0.1% chlorhexidin + 2.5% chitosan + 0.1% Polysorbate 80, where the largest amount of the active ingredient was released and this hydrogel showed thixotropic properties desirable from the standpoint of administration.

Key words: chlorhexidin – chitosan – liberation – Polysorbate 80 – rheological properties

Čes. a slov. Farm., 2009; 58, 116–118

Má

Úvod

Chlórhexidín je jedným z najpoužívanejších antiseptík vo forme vodných alebo liehových roztokov, zubných pásť a aj moderných liekových foriem. Optimálne účinkuje v neutrálnom alebo slabo kyslom prostredí. V zubnom lekárstve sa najčastejšie aplikuje pri terapii a prevencii chronického zápalu dásien, pri liečbe opakujúcich sa vriedkov v ústnej dutine, pri zápale dásien pod zubnou protézou alebo pri chirurgických zákrokoch v ústnej dutine.

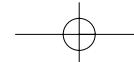
Tento príspevok je zameraný na formuláciu chlórhexidínu do hydrogélu na báze chitosanu (CH). Tento biode-

gradovateľný polymér patrí medzi biologicky bezpečné bioadhezívne polymery, predlžuje adhézny čas ústnych gélov a uvoľňovanie liečiva z nich^{1,2)}. Je známe, že zlepšuje predchádzanie mykóz a má fungicídnu aktivitu.

V predchádzajúcich štúdiach sa zistilo, že najvyššia fungicídna aktivita chlórhexidínu sa dosiahla pri použití 0,1% (m/m)³⁾. Preto obsah chlórhexidínu bol vo všetkých pripravených hydrogéloch 0,1% (m/m). Koncentrácia chitosanu 2,5% (m/m) a prísada enhanceru – Polysorbátu 80 v 0,05%; 0,1% alebo 0,5% (m/m) a humektantu – glycerolu (GL) 10% (m/m). Takto pripravené hydrogely sa podrobili hodnoteniu:

Adresa pre korešpondenciu:

doc. RNDr. Zuzana Vitková, PhD.
Katedra galenickej farmácie FaF UK
Odbojárov 10, 832 32 Bratislava, Slovenská republika
e-mail: vitkova@fpfarm.uniba.sk



- uvolňovania liečiva v pokusoch *in vitro* – 2 dni a 7 dní po príprave a tokových vlastností.

POKUSNÁ ČASŤ

Použité chemikálie

Chlorhexidini dichloridum SL1 – Imperial chemical industries, Geshire, GB; chitosan – stredná molekulová hmotnosť (Sigma – Aldrich, USA); glycerol (Lachema, CZ); kyselina mliečna (Interpharm, SR); Polysorbát 80 (Interpharm, SR); permeačná celofánová membrána (EKOZ s.r.o., SR); čistená voda (FaF UK, Bratislava, SR).

Použité prístroje

Permeačná aparátura vyrobenná na KGF FaF UK, Bratislava, SR; Spektrofotometer – Philips Py Unicam 8625 Ltd., (Cambridge, GB); Termostat U10 – Prüfgeräte – Werk Medinge, D, Viskotester VT 500, dodala firma Haake Mess – Technik GmbH H.CO Karlsruhe, D.

Zloženie hydrogélov

Nakoľko chitosan tvorí gély len v kyslom prostredí, ako disperzné prostredie na prípravu hydrogélov bola

Hodnotenie tokových vlastností

Stanovenie reologických vlastností hydrogélov sa realizovalo na rotačnom viskozimetri po predchádzajúcej temperácii na $20 \pm 0,1$ °C. každých 10 s sa zaznamenávali hodnoty točivého momentu. Merala sa od stupňa 1 po 10 a naspäť. Merania sa realizovali na 2. a 7. deň od prípravy.

VÝSLEDKY A DISKUSIA

Chitosanové hydrogély sú atraktívne systémy aj v tkanivovom inžinierstve. Využíva sa schopnosť chitosanu tvoriť implantáty *in situ*⁴⁾.

Aby sa získal transparentný adhezívny hydrogél, chitosan sa musí dispergovať v roztoku kyseliny. Preto sa v predchádzajúcich štúdiach hodnotil vplyv kyseliny mliečnej a kyseliny citrónovej na pH hydrogélov⁵⁾. V prípade použitia kyseliny mliečnej sa pH pohybovalo v rozmedzí 5,75–5,99. V prípade kyseliny citrónovej to bolo 3,12–3,16. Ukázalo sa, že pre použitie hydrogélu v stomatológii je výhodnejšia formulácia s kyselinou mliečnou, s ohľadom na slabo kyslý pH. Preto sa v tejto práci pri formulácii chitosanového hydrogélu použila kyselina mliečna. Hodnotila sa liberácia chlórhexidínu z hydrogélov bez a prítomnosti enhanceru a humektantu ako aj ich vplyv na tokové vlastnosti. Uvoľnené množstvá chlórhe-

Tab. 1. Percentuálne množstvo uvoľneného chlórhexidínu z hydrogélov po 180 minút

Zloženie	0	10% GL	0,1% Polysorbátu 80	10% GL + 0,1% Polysorbátu 80	0,5% Polysorbátu 80	10% GL + 0,5% Polysorbátu 80
po 2 dňoch	49,61 ± 1,25	53,73 ± 1,99	85,00 ± 2,54	77,18 ± 3,20	45,00 ± 1,95	49,25 ± 2,14
po 7 dňoch	51,90 ± 1,81	56,23 ± 2,49	81,9 ± 2,98	71,52 ± 3,11	45,74 ± 1,50	51,28 ± 2,39

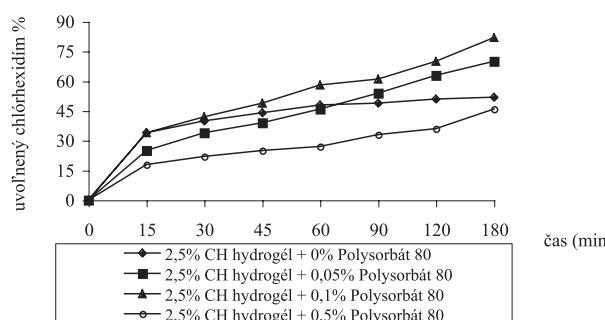
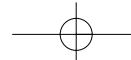
použitá 1% (m/m) kyselina mliečna. Liečivo chlórhexidín bol použité v hydrogénoch 0,1% (m/m) koncentrácií. Glycerol 100% sa použil v 10% (m/m) koncentrácií a Polysorbát 80 v 0,1 a 0,5% (m/m) koncentrácií. Blanky boli pripravené bez chlórhexidínu. Hydrogély sa skladovali pri laboratórnej teplote a boli hodnotené 2 a 7 dní po príprave.

Liberácia liečiva a stanovenie obsahu

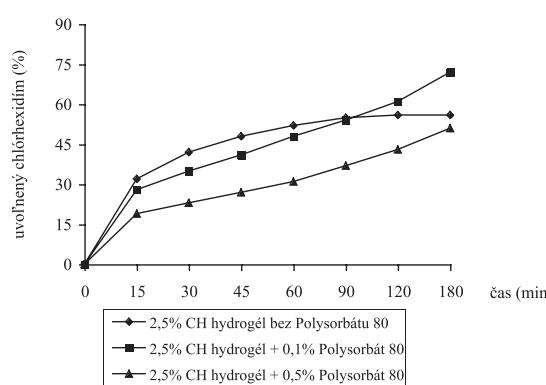
Liberácia liečiva z hydrogélu sa hodnotila v 6 komôrkach, kde do donorovej časti sa dali 3 g gélu a do akceptorovej časti 20 ml fyziologického roztoku (0,9% NaCl). Aparatúra sa temperovala na $37^\circ\text{C} \pm 0,2$ °C. Odbory sa robili v časovom rozsahu 3 hodín, t.j. po 15, 30, 45, 60, 90, 120 a 180 minúte. Obsah liečiva sa stanovil spektrofotometricky pri 254 nm.

xidínu z 2,5% (m/m) chitosanových hydrogélov bez a s prísadou pomocnej látky sú uvedené v tabuľke 1. Ako z tabuľky vidieť po 3 hodinách sa najviac liečiva uvoľnilo z hydrogélov s 0,1% (m/m) prísadou enhanceru – Polysorbátu 80. Tu ide o zvýšenie prieplustnosti membrány vplyvom tenzidu, ktorý plní aj funkciu enhanceru. Druhé najvyššie percento uvoľneného chlórhexidínu sa zaznamenalo použitím 0,1% (m/m) Polysorbátu 80 a 10% glycerolu, ktorý plní aj úlohu humektantu v hydrogéle, t.j. zabraňuje jeho vysychaniu. V prítomnosti 0,5% koncentrácie Polysorbátu 80 samotného ako aj v kombinácii s humektantom sa štatisticky významné rozdiely nezaznamenali – $P > 0,05$. Tak isto možno konštatovať, že medzi % uvoľneného chlórhexidínu po 2 a 7 dňoch neboli zistené štatisticky významné rozdiely.

Na obrázku 1 je znázornená časová závislosť percenta uvoľneného chlórhexidínu bez a s prísadou Polysorbátu



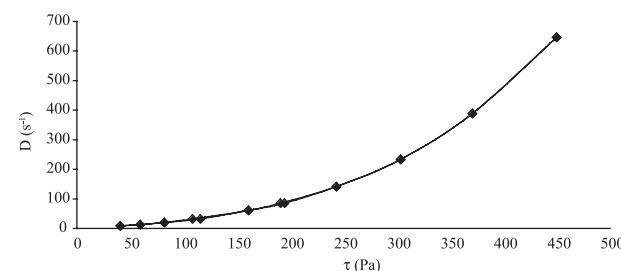
Obr. 1. Liberácia chlórhexidínu z 2,5% chitosanových hydrogélov (v % po 7 dňoch)



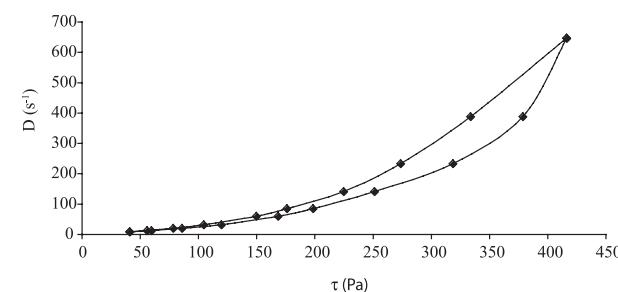
Obr. 2. Liberácia chlórhexidínu z 2,5% chitosanových hydrogélov s 10% glycerolu a s Polysorbátom 80

80, použitého v koncentrácií 0,05 až 0,1% (m/m). Na obrázku 2 je znázornená časová závislosť uvoľneného chlórhexidínu z hydrogélov, ktoré obsahovali humektant – glycerol. Aj v tomto prípade sa v prítomnosti humektantu s 0,1 % (m/m) Polysorbátu 80 uvoľnilo po 180 minút najviac liečiva.

Problematika formulácie chlórhexidínu do gélov je zaujímavá aj preto, že gély v porovnaní s roztokmi môžu významne predísť čas dostupnosti liečiva v ústnej dutine, a tým zlepšiť terapeutický efekt. Ako aj Senel, S. et al.³⁾ potvrdili, že koncentrácia 2% chitosanového gélu je viskóznejšia ako 1%, čím sa zvyšuje vhodnosť topickej aplikácie bez spôsobenia fažkostí pri natieraní. Tak isto zistili, že so zvyšujúcou sa koncentráciou chitosanu sa zvyšuje fungicídna aktivita liečiva. V príspevku sa hodnotil vplyv pomocných látok – Polysorbátu 80 a glycerolu aj na tokové vlastnosti hydrogélov. Tokové vlastnosti hydrogélov závisia od zloženia, chitosanový hydrogel s chlórhexidínom vykazoval plastický tok, prísada 0,1% Polysorbátu 80 ako aj 10% glycerolu plastický tok zmenila na tixotropný, ktorý z hľadiska aplikácie je žiadúci (obr. 3, 4).



Obr. 3. Reogram hydrogélu: 0,1% chlórhexidín + 2,5% chitosan



Obr. 4. Reogram hydrogélu: 0,1% chlórhexidín + 0,1% Polysorbát 80 + 2,5% chitosan

Rozhodujúcu úlohu pri výbere vhodných pomocných látok zohrala tixotropia, ktorá zaručuje ľahkú aplikáciu hydrogélu vo forme sólu a dlhodobejší účinok. Ako optimálny sa ukázal hydrogel zloženia: 0,1% Polysorbát 80 + 0,1% chlórhexidín + 2,5% chitosan. Je to ten istý hydrogel, ktorý sa aj z hľadiska dostupnosti liečiva po 3 hodinách ukázal ako najvhodnejší.

Výskum bol podporený grantom VEGA 1/0320/08, grantom UK/167/2009 a grantom Farmaceutickej fakulty 1/2009.

LITERATÚRA

1. **Senel, S. et al.:** Int. J. Pharm., 2000; 193, 197–203.
2. **Cristallini, C. et al.:** J. Appl. Biomater. Biomech., 2007; 5, 184–191.
3. **Wang, T., Turhan, M., Gunasekaran, S.:** Polym. Int., 2004; 53, 911–918.
4. **Schuetz, Y.B., Gurny, R., Jordan, O.:** Eur. J. Pharm. Biopharm., 2008; 68, 19–25.
5. **Vitková, Z., Šubová, M., Halenárová, A.:** Farm. Vestn., 2008; 59, 283–284.