

## Functionality Effect of Pressure Sensitive Adhesives on In Vitro Drug Release Behavior of Fentanyl Drug in an Adhesive Patch

S.M. Taghizadeh\*, A. Soroushnia, F. Mohamadnia

Iran Polymer and Petrochemical Institute, P.O. Box: 14965-115, Tehran, Iran

Received 30 Jun 2009, accepted 12 January 2010

### ABSTRACT

Some formulations of drug in adhesive transdermal drug delivery systems (TDDSs) with different functional and non-functional acrylic pressure sensitive adhesives (PSAs) were prepared. For this purpose fentanyl was used as a drug component. The effects of PSAs type on skin permeation and in vitro drug release from devices were evaluated using hydrodynamically well-characterized Chien permeation system fitted with excised rat abdominal skin. The adhesion properties of devices (peel strength and tack values) were obtained. It was found that TDDS with -COOH functional PSA had the lowest steady state flux. Drug release was followed by Higuchi's kinetic model. Adhesion properties of the samples were improved by addition of functional PSA in the formulations.

### Key Words

adhesion,  
functionality,  
pressure sensitive  
adhesive,  
release,  
skin flux

(\*) To whom correspondence should be addressed.

E-mail: s.m.taghizadeh@ippi.ac.ir

## اثر عاملیت چسب حساس به فشار بر رفتار برون تنی رهایش دارو از سامانه تراپوستی دارو در چسب فنتانیل

سید مجتبی تقی زاده\*، آرزو سروش نیا، فاطمه محمدنیا

تهران، پژوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران، صندوق پستی ۱۴۹۶۵-۱۱۵

دريافت: ۸۸/۴/۹ پذيرش: ۸۸/۱۰/۲۲

### چکیده

فنتانیل یک داروی مخدر است که برای بیهوشی، بیحسی و تسکین دردهای مزمن استفاده می‌شود. در این پژوهش، سامانه‌های تراپوستی دارو در چسب فنتانیل حاوی چسب حساس به فشار بدون عامل و چسب‌های حساس به فشار با عاملیت‌های مختلف آکریلیک، به همراه لوریل الکل به عنوان افزاینده نفوذ تهیه شدند. اثر عاملیت‌های مختلف چسب‌ها روی نفوذ پوستی و رفتار رهایش برون تنی با استفاده از دستگاه سلول نفوذپذیری، روی پوست ناحیه شکمی موش صحرایی اندازه‌گیری شد. هم‌چنین، خواص چسبندگی نمونه‌ها شامل مقاومت پوستگی و چسبناکی بررسی شد. نتایج نشان می‌دهد، نمونه‌ای که دارای بیشترین مقدار چسب با گروه عاملی کربوکسیل است، کمترین مقدار شار پوستی و درصد رهایش را دارد. به طور کلی، مشاهده شده که رفتار رهایشی نمونه‌ها کنترل شده است و در زمان‌های اول از مدل سینتیکی درجه صفر و در زمان‌های بعد از مدل هیگوچی پیروی می‌کند و خواص چسبندگی نمونه‌ها با اضافه شدن چسب عامل دار افزایش می‌یابد.

### واژه‌های کلیدی

چسبندگی،  
عاملیت،  
چسب حساس به فشار،  
رهایش،  
شار پوستی

\*مسئول مکاتبات، پیام نگار: s.m.taghizadeh@ippi.ac.ir

## مقدمه

یکسان است، شکل رهایش از الگوی  $Q-t$  پیروی می‌کند و با گذشت زمان که ضخامت لایه نفوذ دارو افزایش می‌یابد، شکل رهایش تغییر کرده و از الگوی  $Q-t^{1/2}$  پیروی می‌کند [۱۴].

چسب‌های حساس به فشار از اجزای کلیدی سامانه‌های تراپوستی به شمار می‌رسند. در این سامانه‌ها چسبندگی پوستی مناسب و حفظ آن در طول مدت استفاده برای دارورسانی ضروری است.

چسب‌های حساس به فشار، چسب‌هایی هستند که با فشار کم به زمینه چسبیده و هنگام جدا شدن هیچ نوع باقی مانده از خود به جا نمی‌گذارند. این چسب‌ها مزایایی از قبیل عدم نیاز به آب، حلال یا دما برای چسبیدن، پایداری مناسب در برابر شرایط محیطی و دما، سهولت ساخت و ظاهر مناسب دارند [۱۵، ۱۶].

کاربرد چسب‌های حساس به فشار در سامانه‌های تراپوستی از دهه ۱۹۵۰ میلادی آغاز شده است. افزون بر نیازهای معمول این چسب‌ها مانند چسبناکی کافی و استحکام چسبندگی، عوامل دیگری هم در انتخاب چسب‌های تماسی مؤثر هستند. این عوامل عبارت از زیست‌سازگاری، سازگاری فرمول‌بندی، سازگاری سامانه انتقال و تنظیم مناسب رهایش داروست. زیست‌سازگاری چسب‌های تماسی شامل حالت‌های خشتشی، بدون تحریک و حساسیت پوستی و سازگاری فرمول‌بندی، حفظ پایداری و انحلال‌پذیری مناسب هستند. سازگاری سامانه انتقال بدین معنی است که چسب‌های حساس به فشار نفوذ‌پذیری و رانش کافی را برای دارو فراهم آورند. بنابراین، چسب از اجزای مهم سامانه‌های تراپوستی محسوب می‌شود و هر تغییر در نوع چسب می‌تواند در زیست دست یابی دارو مؤثر واقع شود. سه نوع چسب حساس به فشار پلی‌ایزوپوتیلن‌ها، سیلیکون‌ها و آکریلات‌ها معمولاً در این سامانه‌ها استفاده می‌شوند. این چسب‌ها برای دارورسانی سامانه‌ای و موضعی استفاده شده‌اند.

با وجود اختلافات زیاد این سه گروه از پلیمرها در خواص شیمیایی و ساختار مولکولی، استفاده آنها در سامانه‌های تراپوستی پذیرفته شده است. انتخاب چسب‌های حساس به فشار برای سامانه‌های تراپوستی ساده نیست، زیرا این مواد از جنبه‌های مختلف باید خواسته‌های مورد نظر سامانه تراپوستی را تأمین کند [۹، ۱۷، ۱۸]. پلی‌آکریلات‌ها یا دقیق‌تر پلی‌آکریلیک استرها مدت زیادی است که شناخته شده‌اند، ولی کاربرد آنها در چسب‌های حساس به فشار در دهه ۱۹۵۰ میلادی رایج شد. افزون بر زیست‌سازگاری و چسبندگی پوستی خوب، این چسب‌ها سازگاری خوبی با عده داروها و مواد افزودنی دارویی دارند. چسب‌های مزبور فرایند‌پذیری خوبی داشته و می‌توان خواص مورد نظر را از آنها به دست آورد.

آکریلات‌ها، پلیمرهای هیدروکربنی سیرشده هستند. آنها مقاومت

سامانه‌های دارورسانی تراپوستی اولین بار حدود بیست سال پیش معروف شدند. مزایای این سامانه عبارت از حذف متابولیسم عبور اولیه کبدی، حذف تماس با شرایط زیستی و مواد شیمیایی گوارشی، کاهش یا حذف اتفاقات نامطلوب، بهبود پذیرش بیمار و قابلیت فراهم ساختن یک سامانه کنترلی دارورسانی برای داروهایی با نیمه عمر کوتاه و پنجره درمانی باریک است [۳-۱]. وجود برخی از عوامل محدودکننده موجب شده است که تا به حال تنها سامانه دارورسانی تراپوستی داروهای نیتروگلیسیرین، اسکوپل آمین، کلینیدین، استروژن، تسترون، نیکوتین، لیدوکائین، فنتانیل و اکسی بوتین وارد بازار شوند [۴]. عمدۀ عوامل محدودکننده عبارت از حساسیت‌های پوستی، زمان تاخیر ناشی از عبور پوست، وابستگی جذب به موضع کاربرد، نوع پوست و سن بیمار و مقدار چسبندگی سامانه به پوست است. فنتانیل برای اولین بار در سال ۱۹۵۰ سنتر شد. این ماده دارای اثر بی‌حسی ۱۰۰ برابر مورفین است. فنتانیل سنتر شده (N-۱-۲-فنیل اتیل) - ۴-پیرپدینیل) - N-فنیل پروپانامید) است که در سال ۱۹۶۰ به عنوان داروی بی‌هوشی با نام Sublizme® به بازار عرضه شد. پس از آن (Sufentanil) (Alfentanil) (Sufenta®) و (Alfentanil) (Sufenta®) تا ۱۰ برابر از فنتانیل بیشتر است شدند. اثر بی‌حسی Sufenta® ۵ تا ۱۰ برابر از فنتانیل بیشتر است و در جراحی‌های قلب از آن استفاده می‌شود. امروزه، فنتانیل به طور گسترده در موارد بی‌حسی و بی‌هوشی استفاده می‌شود. فنتانیل برای اولین بار به شکل سامانه تراپوستی دراجسیک به بازار عرضه شده است [۵-۱۲].

سامانه‌های تراپوستی را از نظر ساختاری می‌توان به سه گروه اصلی ماتریسی، مخزنی و دارو در چسب دسته‌بندی کرد [۱۳]. سامانه‌های دارورسانی اغلب با سه عامل شار پوستی (سرعت دارورسانی از پوست)، سرعت رهایش (سرعت دارورسانی در محیط شبیه‌سازی شده بافر) و خواص چسبندگی ارزیابی می‌شوند. در ادامه مختصراً در باره سامانه دارو در چسب توضیح داده می‌شود.

سامانه دارو در چسب، از پشت لایه، چسب حساس به فشار (حاوی دارو و مواد افزودنی) و لایه محافظ تشکیل شده است. چسب، نقش کنترل رهایش دارو از سامانه و نگه داری آن را روی پوست دارد. هم چنین، چسب بر مقدار شار دارو از پوست نیز موثر است. با وجود پیچیدگی فرمول‌بندی این سامانه‌ها، به دلیل کوچک‌تر بودن ابعاد، ظاهر زیباتر، هماهنگی بیشتر با پوست، ساختار نازک‌تر و انعطاف‌پذیرتر مورد پسند بیشتر بیماران قرار می‌گیرند.

در این سامانه‌ها در زمان‌های اولیه که غلظت دارو در ماتریس

جدول ۱ - ترکیب درصد فرمول بندی‌های دارو در چسب فنتانیل.

ضخامت ( $\mu\text{m}$ )	چسب تماسی (%wt) Duro-Tak®			لوریل الكل (%wt)	فنتانیل (%wt)	شماره فرمول‌بندی
	۴۰۹۸	۲۲۸۷	۲۱۹۶			
۷۰	۷۳	-	۱۲	۱۰	۵	۱
۷۰	۷۳	۱۲	-	۱۰	۵	۲
۷۰	۸۵	-	-	۱۰	۵	۳
۷۰	۶۱/۵	-	۲۳/۵	۱۰	۵	۴
۷۰	۶۱/۵	۲۳/۵	-	۱۰	۵	۵

SPRL آمریکا انجام شد، به نحوی که ضخامت چسب در کل نواحی یکسان باشد. سپس، نمونه‌ها ابتدا به مدت ۲۰ min در دمای محیط و در نهایت ۴۵ min درون گرم خانه با دمای ۵۰°C قرار داده شد تا باقی مانده حلال نیز تبخیر شود. فیلم‌های نهایی به ضخامت ۷۰  $\mu\text{m}$  تهیه شدند که ضخامت آنها به وسیله دستگاه میکروسنج مدل 156-101 ساخت شرکت Mitutoyo ژاپن اندازه‌گیری و به ابعاد مشخص برش زده شدند.

### آماده‌سازی پوست

موش‌های صحرایی نر از نژاد اسپراغو دیلی به وزن ۹۰-۱۷۰ g از موسسه تحقیقات واکسن رازی خریداری شده و به وسیله ماده دی‌اتیل اتر اسپیکسیشن کشته شدند. موهای ناحیه شکمی آنها برداشته شده و پوست‌های این ناحیه با ضخامت کامل جدا و به ابعاد  $5 \times 5 \text{ cm}$  برش زده شدند. سپس، چربی‌های ناحیه درمی پوست به وسیله ایزوفپروپیل الكل برداشته شدند. پوست‌ها در محلول نرمال سالین قرار داده شده و با آب مقطر شسته شدند و پس از پیچیده شدن در ورق آلومینیمی در فریزر با دمای -۲۰°C نگه داری شدند. یک ساعت پیش از استفاده، پوست‌ها از فریزر خارج و در محیط قرار داده شدند [۲۳-۲۵].

### آزمون‌ها

آزمون رهایش فنتانیل: برای اندازه‌گیری داروی رهایش یافته برای هر فرمول‌بندی ۳ نمونه به ابعاد مشخص برش و به دهانه سلول دستگاه سلول نفوذپذیری متصل شد. محیط رهایش فسفات بافر با  $\text{pH} = ۶$  است [۲۶]. رهایش دارو یک طرفی و از سمت سامانه به محیط رهایش است. حجم هر نیم سلول ۳ mL و دمای محیط رهایش  $۳۷^\circ\text{C}$  است. نمونه برداری در زمان‌های ۱۵، ۳۰، ۴۵، ۶۰، ۹۰، ۱۵۰، ۲۴۰، ۳۶۰ و ۴۸۰ min انجام شد. در هر نمونه گیری ۳ mL از نمونه‌ها خارج و ۳ mL محلول بافر تازه به آن اضافه شد.

خوبی نسبت به اکسایش دارند و نیاز به پایدار کننده ندارند. دمای انتقال شیشه‌ای ( $T_g$ ) آنها از محدوده ۱۵-۵۵°C -۵۵°C متغیر و به طور ذاتی چسبناک هستند، بنابراین معمولاً نیاز به مواد افزاینده چسبناکی و نرم کننده ندارند [۱۹].

سه پارامتر کلیدی برای طراحی مطلوب خواص پلیمرهای آکریلیک عبارت از نوع مونومرها، گروه‌های عاملی شبکه‌ساز و وزن مولکولی است [۲۰].

لوریل الكل جزء افزاینده‌های نفوذ در فرمول‌بندی سامانه تراپوستی فنتانیل است. در میان الكل‌های چرب، لوریل الكل دارای بهترین کارایی در سرعت دارورسانی است [۲۱].

در سامانه‌های دارورسانی دارو در چسب، به دلیل این که تمام مواد فرمول‌بندی مانند دارو و افزاینده نفوذ در چسب بارگذاری می‌شود، خواص فیزیکی-شیمیایی چسب روی رفتار سیستیکی دارو در ماتریس اثر زیادی دارد. وجود گروه عاملی در کوپلیمر چسب و برهم کنش با گروه عاملی دارو روی انحلال پذیری و پایداری دارو در ماتریس و رهایش و نفوذ دارو از آن اثر زیادی دارد [۲۲]. بنابراین، در مقاله حاضر سامانه تراپوستی دارو در چسب فنتانیل از چسب‌های بدون عامل به همراه درصدهای مشخصی از چسب‌های عامل دار به چسب بدون عامل اضافه شدن هر یک از چسب‌های عامل دار به چسب بدون عامل در فرمول‌بندی روی نفوذ پوستی ( $h_{72}$ )، رهایش دارو ( $h_{96}$ ) و خواص چسبندگی بررسی شده است.

### تجربی

#### مواد

چسب‌های پایه آکریلیک (Duro-Tak® 2287, 4098, 2196) از National Starch and Chemical شرکت آمریکا، فنتانیل پایه از شرکت Biosynth B.V هلند، لوریل الكل از Fluka آمریکا و پشت لایه ۳M Cotran9720 با ضخامت  $85 \pm 10 \mu\text{m}$  از آمریکا تهیه شده‌اند.

### دستگاه‌ها و روش‌ها

#### تهیه نمونه‌ها

برای تهیه نمونه‌ها مقدار مناسبی از چسب‌های آکریلیک، لوریل الكل و فنتانیل بر اساس جدول ۱ توزین و به وسیله هم زن چرخشی به مدت ۲۴ h مخلوط شدند. پس از یکنواخت شدن مخلوط، عمل پوشش‌دهی فرمول‌بندی‌ها روی پشت لایه به وسیله فیلم کش مدل Elcometer K350 Casting Knife, Applicator

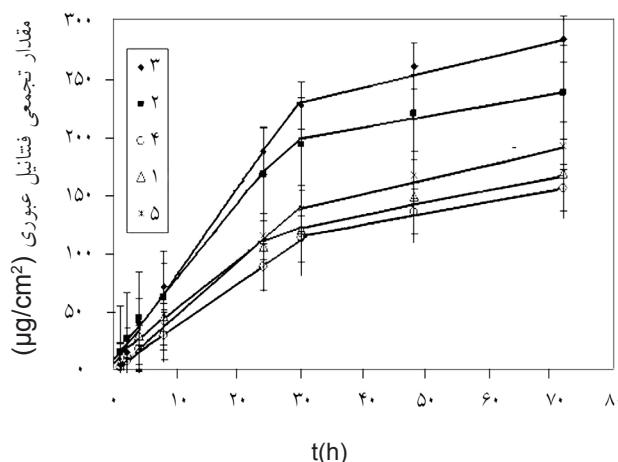
جدول ۲ - شار پوستی فنتانیل از فرمول بندی های دارو در چسب.

شار پوستی ( $\mu\text{g}/\text{cm}^2\text{h}$ )		شماره فرمول بندی
۷۲ h تا ۲۴	۲۴ h تا ۱	
۱/۰±۰/۰۸	۴/۱±۰/۲۳	۱
۱/۱±۰/۰۲	۶/۵±۰/۰۷	۲
۱/۳±۰/۰۹	۷/۸±۰/۱۲	۳
۱/۰±۰/۱۸	۳/۷±۰/۰۵	۴
۱/۲±۰/۰۲	۴/۸±۰/۱۸	۵

$$\text{J}_{\text{ss}} = (VdC/dt)/A \quad (1)$$

شار پوستی ( $\text{J}_{\text{ss}}$ )، غلظت تجمعی دارو ( $\text{C}$ ) ( $\mu\text{g}/\text{cm}^3$ )، سطح موثر نفوذ ( $\text{cm}^2$ ) و  $A$  حجم مخزن ( $\text{mL}$ ) است. [۳۰].

جدول ۲ نشان می دهد که تمام فرمول بندی ها تا ۷۲ h دارای دو شار است. مقدار شار در نمونه هایی که فرمول بندی آنها دارای چسب های با گروه های عاملی  $\text{COOH}$  و  $\text{OH}$  هستند، نسبت به نمونه ای که در فرمول بندی آن از چسب بدون عامل استفاده شده، کمتر است. هم چنین مشاهده شد، با افزایش درصد چسب عامل دار در فرمول بندی ها، مقدار شار کاهش می یابد و نمونه حاوی چسب عامل دار  $\text{COOH}$ ، نسبت به فرمول بندی های دارای چسب عاملی  $\text{OH}$ ، دارای مقدار شار کمتری است. کمترین شار مربوط به فرمول بندی است که دارای بیشترین درصد از چسب عاملی  $\text{COOH}$  است. علت این موضوع را می توان به برهم کنش فنتانیل و چسب از راه گردهای عاملی، مربوط دانست.



شکل ۱ - مقدار تجمعی داروی عبوری از پوست بر واحد سطح.

آزمون عبور پوستی: برای تعیین سرعت عبور فنتانیل از پوست برای هر فرمول بندی ۳ نمونه به ابعاد مشخص برش داده شد و به لایه اپیدرم پوست چسبانده شد. سپس، پوست از سمت دیگر به دهانه سلول دستگاه سلول نفوذ پذیری متصل شد. دمای دستگاه  $34^\circ\text{C}$  بود. محیط رهایش فسفات بافر با  $\text{pH}=6$  است و هر نیم سلول با  $3 \text{ mL}$  فسفات بافر پر می شود [۲۷]. نمونه برداری از ۱ تا ۷۲ h انجام و پس از نمونه برداری هر نیم سلول با  $3 \text{ mL}$  فسفات بافر تازه پر شد.

تجزیه دارو: فنتانیل به وسیله دستگاه رنگ نگار مایع بسیار کارآمد (HPLC) (Younglin, SDV30) با آشکارساز UV در طول موج  $207 \text{ nm}$  تجزیه شد. سامانه جداسازی شامل ستون با مشخصات (PerfectSil Target Column  $150\times4/6 \text{ mm id}, 5 \mu\text{m}$ ) با یک حفاظ مجهز شده است. فاز متحرک شامل  $\text{MeCN}: \text{K}_2\text{HPO}_4 = 10 \text{ mM}$  و با نسبت  $80:20$  است که به وسیله فسفریک اسید در  $\text{pH}=6 \pm 0.1$  تنظیم شده است. سرعت جریان در فاز متحرک  $1 \text{ mL/min}$  است. برای تهیه منحنی استاندارد محلول هایی با غلظت های  $1, 2, 3, 4, 5, 8, 10 \text{ }\mu\text{g/mL}$  ساخته شدند و منحنی استاندارد با  $R^2=0.998$  بدست آمد [۲۸].

آزمون های چسبندگی: آزمون های چسبندگی شامل آزمون چسبناکی میله ای و آزمون مقاومت پوستگی است. آزمون چسبناکی میله ای طبق استاندارد ASTM D2979 به وسیله دستگاه Probe Tack مدل ۵۰۰ PT-Fair Field Chem Instruments ساخت شرکت آمریکا، انجام شد [۲۹].

آزمون مقاومت پوستگی  $110^\circ\text{C}$ : یکی از مهم ترین مشخصه های چسب های حساس به فشار مقاومت پوستگی آنهاست که عبارت از نیروی لازم برای پوست کندن ( جدا کردن) یک نوار چسب از یک سطح سخت است. در این پژوهش، آزمون مقاومت پوستگی مطابق Adhesion/release استاندارد ASTM 3330 به وسیله دستگاه tester Ar-1000 مدل ۵۰۰ Fair Field آمریکا انجام شد [۲۹].

## نتایج و بحث

### نفوذ پوستی

سرعت عبور دارو از پوست (شار) در فرمول بندی های مختلف به کمک معادله (۱) محاسبه شد که در جدول ۲ گزارش شده است. هم چنین، مقدار داروی عبوری از پوست از فرمول بندی های مختلف بر واحد سطح در شکل ۱ نشان داده شده است.

## جدول ۳ - درصد رهایش فتاتانیل از فرمول بندهای دارو در چسب به

مدت ۹۶ h

درصد رهایش دارو	شماره فرمول بندي
۷۷±۳	۱
۸۸±۴	۲
۹۲±۶	۳
۷۴±۹	۴
۸۵±۳	۵

$$Q_i = \frac{Q}{C_0} \times 100 \quad (2)$$

در معادله (۲)،  $Q_i$  مقدار تجمعی داروی رهایش یافته تا زمان  $t$  و  $C_0$  مقدار داروی بارگذاری شده است.

از نتایج جدول ۳ مشخص می‌شود، اضافه کردن چسب عامل دار به فرمول بندی سبب کاهش درصد آزادسازی دارو می‌شود و فرمول بندی با بیشترین درصد چسب دارای گروه عاملی  $\text{COOH}$  کمترین درصد رهایش را نشان می‌دهد. دلیل کاهش درصد رهایش فتاتانیل از فرمول بندی‌ها همانند آن‌چه درباره سرعت عبور فتاتانیل از پوست گفته شد، مربوط به پیوند هیدروژنی فتاتانیل با گروه‌های عاملی چسب است.

با توجه به شکل ۴ مشاهده می‌شود که رفتار رهایشی نمونه‌ها در ساعت‌های اولیه از مدل سیتیکی درجه صفر، معادله (۳) و در زمان‌های بعد تا ۹۶ h از مدل سیتیکی هیگوچی، معادله (۴)، پیروی می‌کنند. که این روند توسط سایر پژوهش‌گران نیز گزارش شده است [۳۳]:

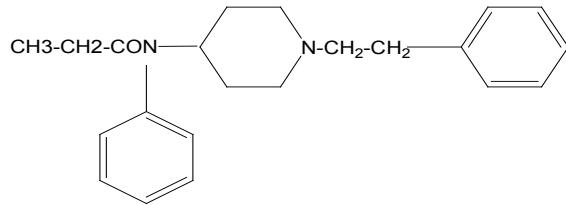
$$Q_i = k_0 t \quad (3)$$

$$Q_i = k_h t^{0.5} \quad (4)$$

## جدول ۴ - شیب خط معادله هیگوچی و ضریب همبستگی فرمول بندی‌های دارو در چسب.

شماره فرمول بندی	ضریب همبستگی فرمول	R <sup>2</sup>	Q/t <sup>0.5</sup> (µg/h <sup>0.5</sup> )
۱*	۰/۹۹	۰/۷۸±۲/۳	
۲*	۰/۹۹	۰/۸۸±۱/۹	
۳	۰/۹۸	۰/۹۹±۱/۴	
۴*	۰/۹۹	۰/۹۵±۲/۱	
۵*	۰/۹۹	۰/۷۷±۲/۵	

\* برای فرمول بندی‌های ۱، ۲، ۴ و ۵، مقدار  $P < 0.05$  است.



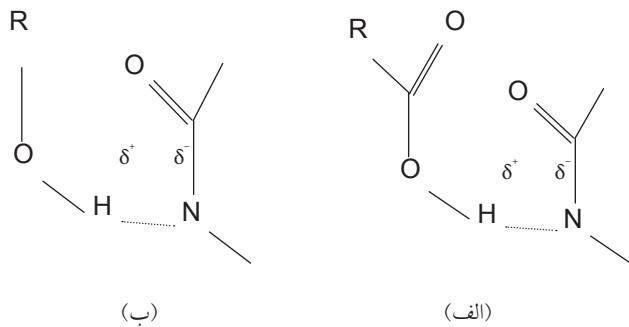
شکل ۲ - ساختار شیمیایی فتاتانیل.

بر هم‌کنش دارو و چسب توسط پژوهش‌گران بررسی شده است. این بررسی‌ها نشان می‌دهد، بین گروه‌های آمید و آمین دارو و گروه‌های کربوکسیل و هیدروکسیل چسب پیوند هیدروژنی برقرار می‌شود [۳۰].

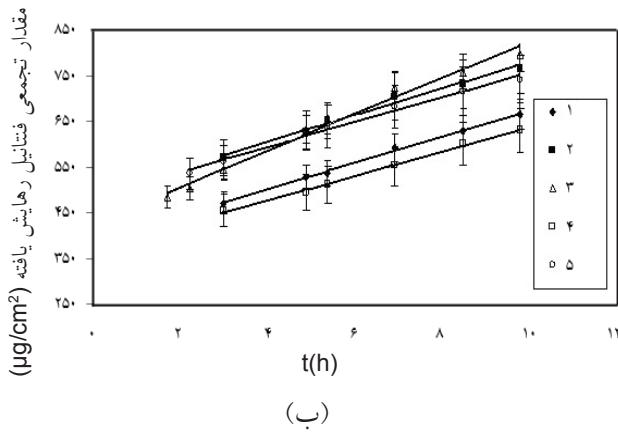
همان‌طور که شکل ۲ نشان می‌دهد، فتاتانیل دارای گروه آمید CON است. اضافه شدن چسب‌های عامل دار به فرمول بندی باعث می‌شود تا بین گروه‌های عاملی چسب‌ها (OH و COOH) و گروه آمیدی فتاتانیل پیوند هیدروژنی ایجاد شود (شکل ۳). پیوند هیدروژنی ایجاد شده بین گروه‌های CON و COOH از قوی‌تر از پیوند هیدروژنی بین گروه‌های OH و CON است، زیرا گروه  $\text{O}^{\delta-}$  الکترون کشیده‌تر از گروه  $\text{O}^{\delta+}$  است. بنابراین، مقدار بار مثبت روی هیدروژن گروه کربوکسیل (H<sup>δ+</sup>) از مقدار بار مثبت روی هیدروژن گروه هیدروکسیل بیشتر است (H<sup>δ-</sup>). به عبارت دیگر، بین (H<sup>δ+</sup>) گروه کربوکسیل چسب و (N<sup>δ-</sup>) عامل آمید دارو پیوند هیدروژنی قوی‌تری ایجاد می‌شود.

## رهایش فتاتانیل

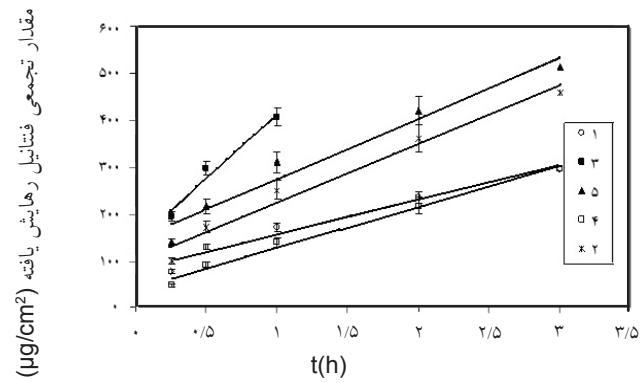
درصد آزادسازی فتاتانیل از فرمول بندی‌ها تا ۹۶ h از معادله (۲) محاسبه و در جدول ۳ خلاصه شده است. رفتار رهایشی آنها در شکل ۴ نشان داده شده است:



شکل ۳- طرح کلی پیوند هیدروژنی بین گروه آمید فتاتانیل با: (الف) گروه کربوکسیل چسب Duro-Tak® 2196 و (ب) گروه هیدروکسیل چسب Duro-Tak® 2287.



(ب)



(الف)

شکل ۴- مقدار تجمعی داروی رهایش یافته طبق: (الف) معادله درجه صفر و (ب) معادله هیگوچی.

به فرمول‌بندی به‌دلیل ایجاد پیوند هیدروژنی بین فتاتانیل و چسب، مقدار انحلال‌پذیری دارو در فرمول‌بندی افزایش می‌یابد. از طرفی، با افزایش پیوند هیدروژنی بین دارو و چسب، نفوذ دارو از فرمول‌بندی کاهش می‌یابد [۳۱، ۴۱].

به عبارت دیگر، در حاصل ضرب  $DCp$ ، با اضافه شدن چسب عامل‌دار، مقدار  $Cp$  افزایش و مقدار  $D$  کاهش می‌یابد. روند نمودار رهایش فرمول‌بندی‌ها نشان می‌دهد که عامل نفوذ قوی‌تر از عامل انحلال‌پذیری است، به‌طوری که با افزایش چسب عامل‌دار شیب خط  $t^{0.5}$ - $Q_t$  کاهش و مقدار  $DCp$  نیز کاهش می‌یابد.

### خواص چسبندگی

نتایج چسبندگی نمونه‌ها در جدول ۵ گزارش شده است. با توجه به این جدول مشاهده می‌شود، مقدار مقاومت پوستگی با افزایش چسب‌های عامل‌دار به فرمول‌بندی افزایش می‌یابد. مقدار افزایش مقاومت پوستگی در فرمول‌بندی‌هایی که در آنها از چسب با عامل کربوکسیل استفاده شده بیشتر از فرمول‌بندی‌هایی است که در آنها از چسب با عامل هیدروکسیل به کار رفته است. هم‌چنین، بیشترین مقدار مقاومت پوستگی مربوط به فرمول‌بندی است که دارای بیشترین مقدار دار چسب با عامل کربوکسیل است. با اضافه شدن چسب‌های عامل‌دار مقدار چسبناکی افزایش می‌یابد. اگرچه نوع عامل روی چسبناکی اثری ندارد و تمام فرمول‌بندی‌هایی که دارای چسب عامل‌دار هستند مقدار چسبناکی یکسانی دارند.

### نتیجه‌گیری

طبق نتایج به دست آمده از آزمون نفوذ پوستی و رهایش

در معادلات (۳) و (۴)،  $k_0$  ثابت سرعت رهایش در معادله درجه صفر و  $k_h$  ثابت سرعت نفوذ در معادله هیگوچی است [۳۴-۳۹]. معادله هیگوچی با مشخص کردن  $k_h$  به شکل زیر تعریف می‌شود:

$$Q_t = (2DCpC_0 t)^{0.5} \quad (5)$$

در معادله (۵)،  $D$  ثابت نفوذ و  $Cp$  مقدار داروی حل شده در زمینه پلیمر است [۴۰].

شیب خط  $t^{0.5}$ - $Q_t$  با استفاده از رگرسیون خطی نقاط تحریبی رهایش نمونه‌ها به دست آمده و در جدول ۴ گزارش شده است. با توجه به معادله (۵)، شیب خط  $t^{0.5}$ - $Q_t$  عبارت  $(2DCpC_0)^{0.5}$  است. جدول ۴ نشان می‌دهد که به طور کلی با اضافه شدن چسب عامل‌دار میزان شیب خط  $t^{0.5}$ - $Q_t$  کاهش پیدا می‌کند و نوع گروه عاملی اثری در این کاهش ندارد. با توجه به این‌که در تمام فرمول‌بندی‌ها،  $C_0$  یکسان است، بنابراین کاهش یا افزایش  $(2DCpC_0)^{0.5}$  تنها تحت تاثیر حاصل ضرب  $DCp$  است. با اضافه شدن چسب عامل‌دار جدول ۵- مقاومت پوستگی و چسبناکی فرمول‌بندی‌های دارو در چسب.

شماره فرمول‌بندی	مقدار چسبناکی ( $\text{mm}^2/\text{N}$ )	مقاومت پوستگی ( $\text{N}/25\text{ mm}$ )
۱	$3/5 \pm 0/40$	$2/7 \pm 0/15$
۲	$3/5 \pm 0/11$	$2/5 \pm 0/10$
۳	$2/0 \pm 0/03$	$1/8 \pm 0/30$
۴	$3/5 \pm 0/20$	$4/9 \pm 0/90$
۵	$3/5 \pm 0/12$	$5/6 \pm 1/0$

پوستگی را نشان می‌دهند. مشاهده شد عاملیت روی خواص چسبنده‌گی نیز موثر است. به گونه‌ای که میزان مقاومت پوستگی و چسبناکی نمونه‌ها با اضافه شدن چسب عامل دار افزایش می‌یابد. ولی میزان چسبناکی در فرمولیندی‌های حاوی چسب‌های عامل دار ثابت است.

برون تی مشخص شد که نمونه‌ها در طول مدت رهایش دارای دو شار پوستی هستند و نمونه‌ای که در فرمولیندی آن از چسب با عامل کربوکسیل استفاده شده دارای کمترین شار پوستی و درصد رهایش است. هم‌چنین نمونه‌هایی که بیشترین مقدار از چسب عامل دار کربوکسیل دارند کمترین ضریب نفوذ و بیشترین مقدار مقاومت

## مراجع

- Chien Y.W., *Transdermal Controlled Systemic Medications*, Marcel Dekker, New York, 30-43, 1987.
- Hikima T., Tojo K., and Maibach H.I., Skin Metabolism in Transdermal Therapeutic Systems, *Skin Pharmacol. Physiol.*, **18**, 153-159, 2005.
- Cullander C. and Guy R.H., Transdermal Delivery of Peptides and Proteins, *Adv. Drug. Deliv. Rev.*, **8**, 291-329, 1992.
- Noven Pharmaceutical, Transdermals: Yesterday, Today and Tomorrow, A Releasing Technology Workshop*, CRS, 2005.
- Roy S.D., Gutierrez M., Flynn G.L., and Clearly G.W., Controlled Transdermal Delivery of Fentanyl Characterization of Pressure-Sensitive Adhesives for Matrix Patch Design, *J. Pharm. Sci.*, **85**, 491-495, 1991.
- Sloan P.A., Moulin D.E., and Hays H., A Clinical Evaluation of Transdermal Therapeutic System Fentanyl for the Treatment of Cancer Pain, *J. Pain. Symptom. Manag.*, **16**, 102 -111, 1998.
- Evaristo S.F.J. and Fabio S.A., Transdermal Delivery Device for the Administration of Fentanyl, *WO Pat. 03/097008 A2*, 2003.
- Mehdizadeh A., Toliate T., Ruini M.R., Abaszadeh Sh., and Dorkoosh F., Design and In Vitro Evaluation of New Drug: Adhesive Formulation of Fentanyl Transdermal Patches, *Acta Pharm.*, **54**, 301-317, 2004.
- Mehdizadeh A., Ghahremani M.H., Ruini M.R., and Toliate T., Effect of Pressure Sensitive Adhesives and Chemical Permeation Enhancers on the Permeability of Fentanyl through Excised Rat Skin, *Acta Pharm.*, **56**, 219-229, 2006.
- Huynh N.H., Tyrefors N., Ekman L., and Johansson M., Determination of Fentanyl in Human Plas-
- ma and Fentanyl and Norfentanyl in Human Urine Using LC-MS/MS, *J. Pharm. Biomed. Anal.*, **37**, 1095-1100, 2004.
- Bagheri H., Haghi E., Khalilian F., and Rouini M.R., Determination of Fentanyl in Human Plasma by Head-space Solid-phase Microextraction and Gas Chromatography-Mass Spectrometry, *J. Pharm. Biomed. Anal.*, **43**, 1763-1768, 2006.
- Consuelo I.D.L., Falson F., Guy R.H., and Jacques Y., Ex Vivo Evaluation of Bioadhesive Films for Buccal Delivey of Fentanyl, *J. Control. Rel.*, **122**, 135-140, 2007.
- Cleary G.W. and Beskar E., Transdermal and Transdermal Like Delivery System Opportunities, *Pharmatech*, 1-6, 2004.
- Wuse D.L., *Handbook of Pharmaceutical Controlled Release Technology*, CRC, 432-470, 2000.
- Donatas S., *Handbook of Pressure Sensitive Adhesive*, Van Nostrand Reinhold, New York, 4-20, 1989.
- Tan H.S. and Pfister W.R., Pressure-Sensitive Adhesives for Transdermal Drug Delivery System, *Pharmaceut. Sci. Technol. Today.*, **2**, 60-69, 1999.
- Miller K.J., Govil S.K., and Bhatia K.S., Fentanyl Suspension-based Silicone Adhesive Formulations and Devices for Transdermal Delivery of Fentanyl, *US Pat. 2006/0210617 A1*, 2006.
- Kandavilli S., Nair V., and Panchagnula R., Polymers in Transdermal Drug Delivery Systems, *Pharm. Technol.*, 62-68, May 2002.
- Klykken P., Servinski M., and Thomas X., [www.dowcorning.com](http://www.dowcorning.com), 1-9, 2004.
- Maruo S., Minematsu H., and Kawaguchi T., Novel Acrylic Adhesive for Transdermal Drug Delivery, *Polym. J.*, **32**, 171-172, 2000.

21. Evaristo S.F.J. and Fabio S.A., Transdermal Delivery Device for the Administration of Fentanyl, *WO Pat. 03/097008 A2*, 2003.
22. Wnek G.E. and Bowlin G.L., *Encyclopedia of Biomaterials and Biomedical Engineering*, 2nd ed., Informa Health Care, New York, **4**, 2896-2897, 2008.
23. Valenta C., Auner B.G., and Loibl I., Skin Permeation and Stability Studies of 5-Aminolevulinic Acid in a New Gel and Patch Preparation, *J. Control. Rel.*, **107**, 495-501, 2005.
24. Fana Q., Sirkar K.K., Wangb Y., and Michniakc B., In Vitro Delivery of Doxycycline Hydrochloride based on a Porous Membrane-based Aqueous-organic Partitioning System., *J. Control. Rel.*, **98**, 355-365, 2004.
25. Roy S.D., Hou S.Y., Witham S.L., and Flynn G.L., Transdermal Delivery of Narcotic Analgesics: Comparative Metabolism and Permeability of Human Cadaver Skin and Hairless Mouse Skin, *J. Pharm. Sci.*, **83**, 1723-1728, 1994.
26. Roy S.D., Gutierrez M., Flynn G.L., and Clearly G.W., Controlled Transdermal Delivery of Fentanyl: Characterization of Pressure-Sensitive Adhesives for Matrix Patch Design, *J. Pharm. Sci.*, **85**, 491-495, 1991.
27. Stefano F.J.E. and Scasso A.F., Thalas Group Incorporated, Transdermal Delivery Device for the Administration of Fentanyl, *WO Pat. 03/097008 A2*, 2003.
28. Taghizadeh S.M., Soroushnia A., Mirzadeh H., and Barikani M., Preparation and In Vitro Evaluation of a New Fentanyl Patch Based on Acrylic/Silicone Pressure-Sensitive Adhesive Blends, *Drug Deliv. Dev., Ind. Pharm.*, **35**, 487-498, 2009.
29. Roy S.D., Flynn G.L., Gutierrez M., and Cleary G. W., Characterizations of Pressure-Sensitive Adhesives for Matrix Patch Design, *J. Pharm. Sci.*, **85**, 491-495, 1996.
30. Swarbrick J., *Encyclopedia of Pharmaceutical Technology*, 3rd ed., Informa Health Care, New York, **5**, 2931-2932, 2007.
31. Liao Ch.L., Huang Ch.Ch., Lee Ch.Y., ChiuT.H., Kuo Sh.Ch., and Chen G.L., In Vitro Skin Permeation of Buprenorphine Transdermal Patch, *J. Food Drug Anal.*, **16**, 8-15, 2008.
32. Rhee Y.S., Kwon S.Y., Park Ch.W., Choi N.Y., Byun W.J., Chi S.Ch., and Park E.S., Characterization of Monolithic Matrix Patch System Containing Tulobuterol, *Arch. Pharm. Res.*, **31**, 1029-1034, 2008.
33. Kaliaa Y.N. and Guya R.H., Modeling Transdermal Drug Release., *Adv. Drug Deliv. Rev.*, **48**, 159-172, 2001.
34. Kiortsis S., Kachrimanis K., Broussali T., and Malamataris S., Drug Release from Tableted Wet Granulations Comprising Cellulosic (HPMC or HPC) and Hydrophobic Component, *Eur. J. Pharm. Biopharm.*, **59**, 73-83, 2005.
35. Nappinnai M. and Kishore V.S., Formulation and Evaluation of Microspheres of Diltiazem Hydrochloride, *Ind. J. Pharm. Sci.*, **69**, 511-514, 2007.
36. Nokhodchi A., Hassanzadeh D., Monajjemzadeh F., and Taghizadeh A., Effect of Various Surfactants and their Concentration on Controlled Release of Captopril from Polymeric Matrices, *Acta Pharm.*, **58**, 151-162, 2008.
37. Ferrero C., Bravo I., and Jiménez-Castellanos M.R., Drug Release Kinetics and Fronts Movement Studies from Methyl Methacrylate (MMA) Copolymer Matrix Tablets: Effect of Copolymer Type and Matrix Porosity, *J. Control. Rel.*, **92**, 69-82, 2003.
38. Karasulu H.Y., Ertan G., and Köse T., Modeling of Theophylline Release from Different Geometrical Erodible Tablets, *Eur. J. Pharm. Biopharm.*, **49**, 177-182, 2000.
39. Lee A.J., King J.R., and Hibberd S., Mathematical Modelling of the Release of Drug from Porous, Nonswelling Transdermal Drug-delivery Devices, *IMA J. Math. Appl. Medicine Biol.*, **15**, 135-163, 1998.
40. Papadokostaki K.G. and Petropoulos J.H., Kinetics of Release of a Model Disperse Dye from Supersaturated Cellulose Acetate Matrices, *J. Control. Rel.*, **54**, 251-264, 1997.
41. Kokubo T., Sugabayashi K., and Morimoto Y., Interaction between Drugs and Pressure-Sensitive Adhesives in Transdermal Therapeutic Systems, *Pharm. Res.*, **11**, 104-107, 1994.