

# آزادسازی کنترل شده داروی استامینوفن از سیستم تحويل پلی اتیل سلوکوز

Controlled Release of Acetaminophen from Polyethylcellulose Delivery System

ایران عالم زاده، متوجه و ثوّقی

خ آزادی، دانشگاه صنعتی شریف، مرکز تحقیقات مهندسی بیوشیمی و کنترل محیط زیست

دربافت: ۷۷/۸/۲۴، پذیرش: ۷۸/۸/۲۲

## چکیده

بطور کلی، استفاده مستقیم از مواد دارویی باعث افزایش غلظت آنها در خون بیش از سطح مجاز و کاهش سریع آن به زیر مقدار حداقل می شود که غلظت زیاد، آثار جانبی نامطلوب و ضرری برای سلامت شخص داشته و کاهش سریع غلظت نیز مصرف بیشتر دارو را ایجاد می کند. یکی از روش های مبارزه با این مشکل و افزایش بازده مصرف این مواد، استفاده از سیستمهای آزادسازی کنترل شده است.

داروی مسکن استامینوفن با استفاده از روش پراکنده ماده فعال در شبکه پلیمری پلی اتیل سلوکوز و با استفاده از روش تغییر حلال در تهیه سیستم ماتریسی بررسی شد. خروج عامل فعال در این سیستم از طریق نفوذ و سایش است. نتایج مطالعات اثر pH بر آزادسازی دارو در شرایط یکسان نشان می دهد که آزادسازی از اتیل سلوکوز پلیمری وابسته به pH است و در pH های پایین آزادسازی کنترل انجام می شود، ولی در pH های بالا تغییر محسوسی مشاهده نمی گردد. با افزایش دور همزمان، مقاومت در برابر نفوذ عامل فعال در فاز مایع کمتر شده و سرعت آزادسازی بیشتر می شود. با افزایش میزان دارو در پلیمر، پیچیدگی سیستم کاهش می یابد و در نتیجه آزادسازی راحت تر انجام می گیرد. مطالعه تغییرات میزان آزادسازی با اندازه ذرات ماتریس نشان می دهد که هرچه اندازه ذرات کوچکتر باشد، سطح تمام ذرات با سیال بیشتر شده و در نهایت میزان نفوذ ماده فعال بیشتر خواهد شد.

واژه های کلیدی: آزادسازی کنترل شده، سیستم تحويل پلیمری، داروی فعال، نفوذ، اتیل سلوکوز

Key Words: controlled release, polymeric delivery system, active drug, diffusion, ethylcellulose

مقدمه  
حذف آثار مضر این مواد لازم است که آزادسازی کنترل شده این مواد مورد توجه و بررسی قرار گیرد [۱-۹].

اساس فرمولبندی آزادسازی کنترل شده شامل یک ماده فعال مانند (دارو) سوم، آفات کشاورزی، مواد مغذی و معمولاً یک حامل از پلیمرهاست و این دو به گونه ای قرار می گیرند که ماده فعال در هدف موردنظر و در یک محدوده زمانی با شدت کنترل شده آزاد شود. آزادسازی کنترل شده بر اساس مکانیسم کنترل کننده شدت آزادسازی

آزادسازی کنترل شده طی دو دهه گذشته در زمینه های مختلف پژوهشگران، دارویی، کشاورزی و بیوتکنولوژی مورد توجه بسیار واقع شده است. موادی مانند داروها، آنزیمهای مواد مغذی و سوم آفات نباتی چنانچه بی روحیه و کنترل نشده مصرف شوند، می توانند آثار مخربی بر محیط زیست و سلامتی انسان داشته باشند. از این رو، برای کاهش یا

زمان، از لحاظ غلظت داروی موثر و ضخامت لایه پوششی دارو، حاکی از آزادسازی دارو طی ۱۲ ساعت به صورت تابع درجه صفر است [۱۱]. آزادسازی کنترل شده استامینوفن در پلیمر جاذب آب سدیم آلوئینات با استفاده از عوامل اتصال جانشی مانند کلسیم کلرید، حاکی از آزادسازی به میزان ۹۰ درصد پس از ۶ ساعت در ذرات کروی ریز دارو بدون هیچ گونه مواد پرکننده است. در حالی که با استفاده از قرصهای متراکم حاوی پلیمر، آزادسازی پس از ۱۲ ساعت تا میزان ۹۰ درصد می‌رسد. میزان ماده فعال دارو در دو حالت یکسان در نظر گرفته شده است [۱۲].

آزادسازی کنترل شده استامینوفن در پلیمر اتیل سلولوز تهیه شده با استفاده از روشهای حلال و اختلاط فیزیکی بررسی شده است. سیستمیک آزادسازی حاکی از مدل کنترل نفوذی در مورد استفاده از حلال و مدل سیستمیک درجه اول در مورد اختلاط فیزیکی است [۱۳]. معلوم شد که پایداری میکروپسول استامینوفن در پلی اتیل سلولوز در طول ۳/۸ سال کاملاً ثابت و میزان آزادسازی استامینوفن (در زمان ۱/۲ ساعت) پس از طی این مدت (۳/۸ سال) مشابه زمان ساخت آن است [۱۵]. در این مطالعه، داروی مسکن استامینوفن با استفاده از روش پراکنده ماده فعال در شبکه پلیمری پلی اتیل سلولوز ثبت و اثر پسیاری از عوامل بر آزادسازی کنترل شده دارو بررسی شد.

## تجربی

### مواد و دستگاهها

ماده فعال مورد استفاده استامینوفن خالص است که از شرکت داروسازی آریا تهیه گردید. ترکیب پلیمری مصرفی پلی اتیل سلولوز است. برای تهیه وسایل ماتریسی از روش تبخیر حلال استفاده شد [۲]. پلی اتیل سلولوز یک ترکیب اتیل اتری سلولوز است و به شکل جامدی سفید رنگ با ۴۸ درصد اتوکسی است. با توجه به طول موج جذب  $242\text{ nm}$  برای استامینوفن، غلظتهاهی متفاوت از استامینوفن در بافر با  $\text{pH}$  های، ۳، ۷/۳ و ۹ تهیه و با استفاده از نور طیف سنج  $\text{UV-vis}$  میزان جذب نوری ( $OD$ ) نمونه‌ها بر حسب غلظت استامینوفن مشخص گردید که نتایج در شکل ۱ نشان داده شده است. ارقام مشاهده شده در واقع میانگین میزان جذبهای بدست آمده در غلظتهاهی مشخص در سه  $\text{pH}$  مختلف است.

### روشها

#### تبخیر حلال برای تهیه وسایل ماتریسی

روش کار بدین ترتیب است که مقدار مشخصی پلیمر اتیل سلولوز در

به ترتیب زیر دسته‌بندی می‌شود:

- نفوذ، در این حالت عامل فعال از درون پلیمر شدت آزادسازی را کنترل می‌کند. بسیاری از وسایل نفوذ کننده از نوع مغزی و ماتریسی‌اند.

- سیستم فرمایشی یا واکنش شیمیایی کنترل، در این میستهای انتقال دهنده، پلیمر تنها یک حامل بی‌اثر نیست بلکه به صورت عامل موثر در فرایند آزادسازی ظاهر می‌شود.

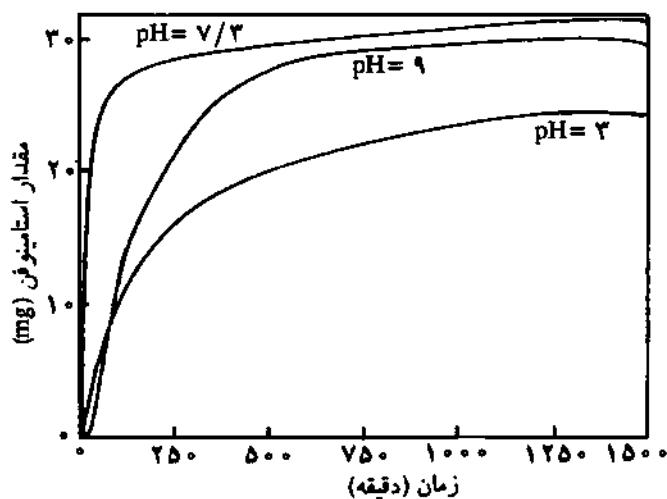
- متورم شدن، این میستهای از پراکنده کردن ماده فعال در یک شبکه پلیمری که نسبت به ماده فعال غیرقابل نفوذ است، ساخته می‌شوند و اگر شبکه پلیمری حامل دارو در یک محیط سیال قرار گیرد، سیال باعث متورم شدن آن می‌شود. در این حالت، مجرای‌هایی در شبکه پلیمری ایجاد می‌شود که خروج ماده فعال را سرعت می‌بخشد.

- سیستمهای پمپ کننده اسمزی، یک پمپ اسمزی ساده دارای هسته جامد فشرده است که شامل عامل فعال قابل حل در آب است. این هسته به وسیله غشای پلیمری پوشیده می‌شود و در روی آن سوراخی چهت خروج ماده فعال قرار دارد. اگر این مجموعه درون سیال قرار گیرد، آب از راه غشای پلیمری نفوذ می‌کند و یک فشار اسمزی در داخل سیستم ایجاد می‌شود. این فشار باعث می‌گردد دارو باشدت ثابت به خارج از سوراخ پمپ شود.

پلیمرهایی که برای وسایل ماتریسی بکار گرفته می‌شوند دارای مزایایی برای آزادسازی کنترل شده‌اند که از این قرار است:

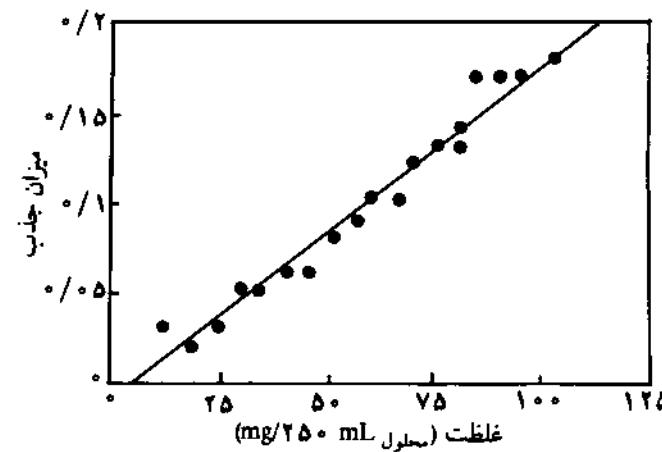
این مواد پلیمری خواص مکانیکی خوبی دارند. مثلاً نسبت به ماده فعال موردنظر نفوذپذیرند، سیستمی نیستند و مصرف آنها اثر نامطلوب بر بدن انسان ندارد، برایحتی قالبگیری شده و با فنون ساده قابلیت شکل‌گیری دارند. خاصیت نفوذپذیری ماده فعال در آنها در صورت طولانی شدن زمان عملیات تماس با سیال تغییر نمی‌کند.

پلیمرهایی که در این زمینه کاربرد گسترده‌ای دارند عبارتند از: متیل سیکلوهگزان، هیدروکسی آنکیل متاکریلات، کوپلیمرهای هیدروکسی اتیل متاکریلات، متیل متاکریلات، اتیل وینیل استات، پلی آکریل آمید، پلی وینیل استات پلی اتیلن، پلی اتیل سلولوز و پلی اتر بورتان [۱-۵]. از پلیمرهای یادشده، اتیل سلولوز در فرایند آزادسازی کنترل شده داروهای محلول در آب به عنوان حاملی که آزادسازی دارو از آن تدریجی و پایدار است، کاربرد گسترده‌ای دارد [۲-۴]. در مورد آزادسازی کنترل شده داروی مسکن استامینوفن در پلیمرها مطالعات زیادی انجام شده است [۱۵-۲۰]. اثر پوشش داروی استامینوفن با لایه‌های پلیمری در آزادسازی، حاکی از مراجعت زیاد آزادسازی در حالت محدودیت تعداد لایه‌های پلیمری است. با افزایش تعداد لایه‌های پوشش دارو، آزادسازی بسیار طولانی می‌شود [۱۰]. مشابه سازی کامپیوترا اثر درمانی داروی استامینوفن در کاهش دمای بدن بر حسب



شکل ۲ - مقایسه مقادیر آزادسازی استامینوفن با زمان در pHهای مختلف در دمای  $38^{\circ}\text{C}$ ، دور  $125\text{ rpm}$ ، قطر ذرات بین  $177-841\mu\text{m}$  و درصد دارو  $49/19$ .

آزادسازی دارو از پلیمر اندازه گیری می شود. در این آزمایشها عواملی مانند دور همزن، pH و میزان داروی موجود در ماتریسها بررسی شده‌اند. میزان استامینوفن با استفاده از روش طیف‌نورسنجی فرابنفش در طول موج  $242\text{ nm}$  مشخص گردید [۲]. از آنجاکه به هنگام تهیه دانه‌ها با اندازه‌های متفاوت مقداری اتفاف در سیستم صورت می‌گیرد و مقادیر پلیمر و دارو، با مقادیر اولیه که با یکدیگر مخلوط شده برابر نیست، لازم است که آزمایش جهت تعیین میزان استامینوفن در دانه‌ها انجام گیرد [۲]. به همین جهت دانه‌ها با اندازه‌های مشخص ابتدا در حلال اتیل کلرید حل شده و جهت اتحلال کامل پلیمر و آزادشدن دارو برای مدت  $30$  دقیقه در تکان دهنده با دور  $90\text{ rpm}$  مخلوط می‌شوند. سپس، با افزودن مقداری از محلول بافر و انجام طیف‌نورسنجی در  $242\text{ nm}$ ، میزان دارو در نمونه‌ها مشخص می‌شود. همان‌طور که در جدول ۱ نشان داده شده در این مطالعه درصدهای مختلفی از دارو در دانه‌ها ثابت شده‌اند.



شکل ۱ - منحنی استاندارد میانگین میزان جذب استامینوفن در غلظتها مختلف در pHهای  $9/2$ ،  $3$  و  $2$ .

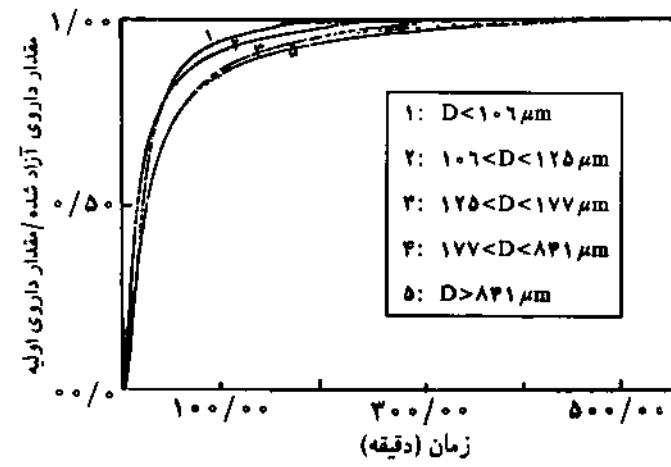
حلال اتیل کلرید حل می‌شود. پس از اتحلال کامل، مقدار معینی استامینوفن به مجموعه اضافه و ترکیب حاصل به مدت  $30$  دقیقه در تکان دهنده با دور ملایم  $90\text{ rpm}$  قرار می‌گیرد تا استامینوفن بطور یکنواخت در محلول پراکنده شود. فاز آبی محلول سیر شده آمونیم کلرید است که در دمای  $37^{\circ}\text{C}$   $60\text{ rpm}$  قرار می‌گیرد. سپس، فاز آبی به صورت مدادوم به فاز آبی اضافه می‌شود. به علت تلاطم موجود در سیستم، فاز آبی پراکنده شده و در دمای بالای فاز آبی، محلول از درون قطرات پراکنده شده در این فاز تغییر می‌شود. پس از  $5$  ساعت محلول صاف شده و دانه‌های اتیل سلوکوز حاوی استامینوفن جدا می‌گردد. دانه‌ها سه بار با آب مقطر شسته شده و در خلاء در  $37^{\circ}\text{C}$  خشک، آسیاب و دانه‌بندی می‌شوند.

آزادسازی استامینوفن از دانه‌ها این بررسی در ارلن‌های  $50\text{ mL}$  دارای  $100\text{ mg}$  از دانه‌های پلیمری حاوی استامینوفن صورت می‌گیرد که به آن  $250\text{ mL}$  بافر در دمای  $37^{\circ}\text{C}$  در تکان دهنده با دور مشخص قرار گرفته و در زمانهای مشخص میزان جدول ۱ - مقادیر استامینوفن موجود در پلیمر برای ماتریسها مختلف.

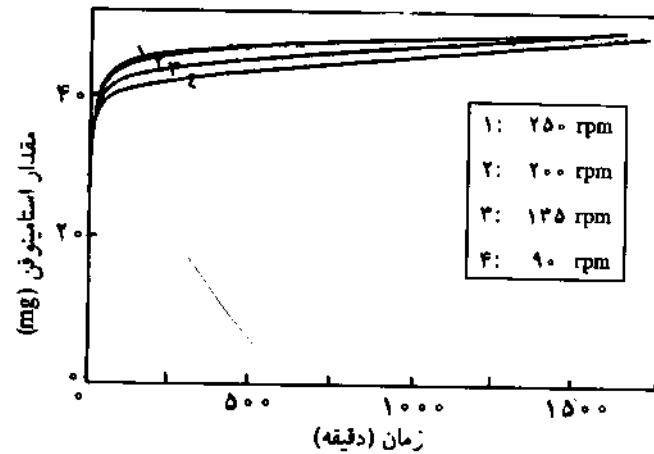
نوع ماتریس	درصد دارو در پلیمر
۱	۹۰/۵۳
۲	۵۹/۶۵
۳	۴۹/۱۹
۴	۳۲/۴۵
۵	۲۵/۱۲
۶	۱۸/۵۳

اثر pH بر آزادسازی داروی استامینوفن در دمای  $38^{\circ}\text{C}$  و دور  $125\text{ rpm}$  در شکل ۲ مشاهده می‌شود.

نتایج حاکی از آن است که در pHهای پایین آزادسازی کندتر است و در pHهای بالاتر تغییر محسوس نیست. هرچه اختلاط بیشتر شود، مقاومت در برابر نفوذ عامل فعال در فاز مایع کمتر می‌شود و



شکل ۵ - مقایسه تغییرات مقدار داروی آزاد شده از ماتریس‌های پلیمری در اندازه‌های مختلف با زمان در شرایط دمای  $37^{\circ}\text{C}$ ،  $\text{pH}=7/2$ ، قطر ذرات بین  $177-841 \mu\text{m}$  و میزان دارو در پلیمر  $59/65$  درصد است.



شکل ۶ - مقایسه مقادیر آزادسازی استامینوفن در دورهای مختلف در شرایط دمای  $37^{\circ}\text{C}$ ،  $\text{pH}=7/2$ ، قطر ذرات بین  $177-841 \mu\text{m}$  و میزان دارو در پلیمر  $59/65$  درصد است.

(یعنی از  $18/53$  تا  $90/53$  درصد) در این صورت تخلخلهای پیوسته یا مجرای‌هایی در درون ماتریس حاصل می‌شود که نفوذ دارو از درون این مجرای‌ها صورت گرفته و ماده فعال راحت‌تر از این مجرای‌ها به خارج هدایت می‌شود. این پدیده با توجه به تخلخل دانه‌های ماتریس حاوی دارو و همچنین شکل ۴ قابل پیش‌بینی است. این نتایج با مطالعات سایر محققان نیز مطابقت دارد [۳-۸].

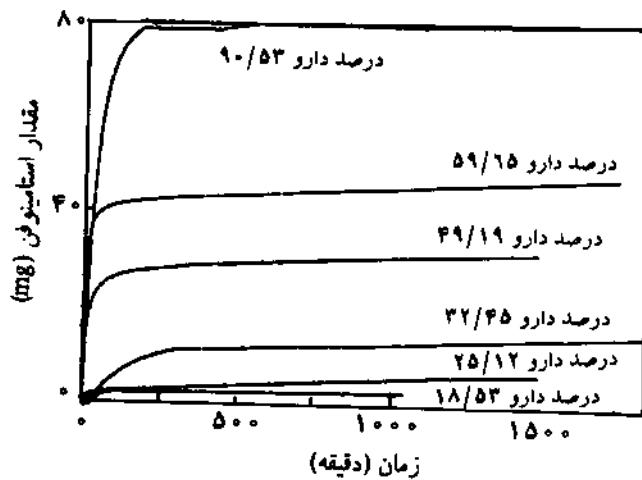
همچنین، جدول ۲ نشان‌دهنده مقدار اولیه داروی تثیت شده و میزان درصد آزادسازی حالت تعادل نمونه‌های ماتریس تهیه شده است. در این جدول مشاهده می‌شود که با افزایش مقدار اولیه داروی تثیت شده در ماتریس‌ها، میزان آزادسازی دارو در نهایت بیشتر است و با کاهش مقدار اولیه دارو، آزادسازی بشدت کاهش می‌یابد که نشان دهنده سهولت آزادسازی ماده فعال در غلظت زیاد داروی تثیت شده در ماتریس‌هاست. نتایج حاصل از اثر اندازه ذرات روی آزادسازی دارو در شکل ۵

جدول ۲ - مقایسه درصد داروی اولیه تثیت شده در ماتریسها بر میزان نهایی آزادسازی دارو در  $3/2 \text{ pH}$  قطر ذرات بین  $177-841 \mu\text{m}$  و دور  $135 \text{ rpm}$

درصد آزادسازی نهایی دارو	درصد داروی اولیه
۸۷/۶۶	۹۰/۵۲
۷۹/۸۴	۵۹/۶۵
۶۲/۵۵	۴۹/۱۹
۴۸/۰۹	۴۲/۴۵
۱۸/۶۰	۲۵/۱۲
۱۷/۸۶	۱۸/۵۳

در نتیجه با افزایش دور همزن مقدار آزادسازی بیشتر می‌شود. نتایج اثر دور همزن بر آزادسازی دارو در شکل ۳ نشان داده شده است.

نتایج آزادسازی استامینوفن با میزان اولیه داروی تثیت شده در پلیمر در شکل ۴ نشان داده شده است. با توجه به این شکل هرچه مقدار دارو در پلیمر بیشتر باشد، میزان پیچیدگی سیستم کاهش می‌یابد و در نتیجه آزادسازی راحت‌تر انجام می‌شود. این نتایج با نتایج مطالعات محققان دیگر نیز مطابقت دارد [۳-۸]. از آنجاکه در این مطالعه میزان داروی تثیت شده در پلیمر با غلظت زیاد ۱۰ درصد مطرح است،



شکل ۴ - مقایسه مقادیر آزادسازی استامینوفن با زمان در مقادیر مختلف استامینوفن در شرایط دمای  $37^{\circ}\text{C}$  و  $3/2 \text{ pH}$  قطر ذرات بین  $177-841 \mu\text{m}$  و دور  $135 \text{ rpm}$ .

- Ind. Pharm.; **20**, 5, 769-78, 1994.
3. Shaikh N. A., Abidi S. E. and Bloch L. H.; *Drug Dev. Ind. Pharm.*; **13**, 8, 1345-69, 1987.
4. Shaikh N. A., Abidi S. E. and Bloch L. H.; *Drug Dev. Ind. Pharm.*; **13**, 14, 2495-818, 1987.
5. Sefton M. V., Brown L. R. and Langer R. S.; *J. Pharm. Sci.*; **73**, 2, 21-24, 1984.
6. Reinhart C. T. and Peppas N. A.; *J. Membr. Sci.*; **18**, 227-39, 1984.
7. Langer R. S., Hsieh D. S. T., Peil A., Bawa R. and Rhine W.; *AICHE Symposium Series; Chandrasekaran S. K. (Ed.)*, **77**, 1981.
8. Susuki K. and Price J. C.; *J. Pharm. Sci.*; **74**, 1, 21-4, 1985.
9. Bindschaedler C., Leong K., Mathiowitz E. and Langer R.; *J. Pharm. Sci.*; **77**, 696-8, 1988.
10. Altaf S. A., Hoag S. W. and James W.; *Drug Dev. Ind. Pharm.*; **24**, 8, 737-46, 1998.
11. Hossain M. and Ayres J. W.; *J. Pharm. Sci.*; **8**, 5, 444-8, 992.
12. Rubio M. R. and Ghaly E. S.; *Drug Dev. Ind. Pharm.*; **20**, 7, 1239-51, 1994.
13. Hernandez J. I., Ghaly E. S., Malave A. and Marti A.; *Drug Dev. Ind. Pharm.*; **20**, 7, 1253-65, 1994.
14. Fujimori J., Machida Y., Tanaka S. and Nagai T.; *Int. J. Pharm.*; **119**, 47-55, 1995.
15. Bakan J. A. and Powell T. C.; *Controlled Release Delivery Systems*; Roseman T. J. and Mandorf S. Z. (Eds.); Eurand American, Dayton, Ohio; 1983.

نشان داده شده است. با توجه به این شکل مشاهده می شود که هرچه اندازه ذرات کوچکتر باشد، آزادسازی سریعتر صورت می گیرد و در واقع با کوچک شدن اندازه ذرات، سطح تماس آنها با سیال بیشتر شده و از این رو، نفوذ ماده فعال بیشتر خواهد شد. در این مطالعه قطر ذرات از  $106 \mu\text{m}$  تا  $841 \mu\text{m}$  متغیر بود.

### نتیجه گیری

ماده فعال استامینوفن با استفاده از روش تبخیر حلal در پلیمر اتیل سلولوز به صورت ماتریسی ثابت و میزان آزادسازی دارو در شرایط مختلف در محیط خارج بررسی شد. اثر pH بر آزادسازی دارو حاکی از آن است که میزان آزادسازی در pH بالا سریعتر از pH پایین است. اثر دور همزن بر میزان آزادسازی حاکی از آن است که با افزایش دور همزن سرعت آزادسازی بیشتر می شود، لیکن در نهایت به علت نفوذ کنترل کننده سیستم حد اکثر آزادسازی ثابت است. تاثیر میزان اولیه دارو بر سرعت آزادسازی نیز بررسی شد و نتایج نشان می دهد که هرچه میزان اولیه داروی ثابت شده در سیستم بیشتر باشد، آزادسازی راحت تر انجام می شود. قطر ذرات پلیمر نیز در آزادسازی ماده فعال استامینوفن موثر است و برای ذرات با قطر کمتر، به دلیل تماس بیشتر ذرات در محیط مایع، نفوذ ماده استامینوفن از ماتریس راحت تر است.

### مراجع

1. Fan L. T. and Singh S. K.; *Controlled Release*; Spring-Verlag, Berlin, Heiden Berg, 1989.
2. Kristmunds Dolir T. K. and Ingvarsottir K.; *Drug Dev.*