

خون

فصلنامه علمی پژوهشی

دوره ۶ شماره ۳ پاییز ۸۸ (۱۸۹-۱۸۱)

مقاله پژوهشی

مطالعه خصوصیات آزمایشگاهی چسب فیبرینی تهیه شده از پلاسمای تک واحدی

اکبر هاشمی طیر^۱، دکتر ناصر امیری زاده^۲، دکتر پیمان عشقی^۳، دکتر حسن ابوالقاسمی^۴، مریم امانی^۵، علیرضا جباری^۶
رضا رنجبران^۷، محمد حسین محمدی^۸، دکتر مهریار حبیبی رودکنار^۹، اکرم علی بالازاده^{۱۰}

چکیده سابقه و هدف

چسب فیبرینی فرآورده بیولوژیک مشتق از پلاسما است که به طور گستردگی جهت متوقف نمودن خونریزی در حین و بعد از جراحی استفاده می‌شود و نوع اتو لوگ و تهیه شده در بانک خون آن، خطر انتقال عوامل عفونی را ندارد. هدف این مطالعه تهیه ترومیبن و فیبرینوژن از پلاسمای تازه منجمد شده و مطالعه خصوصیات آزمایشگاهی آن‌ها به منظور تهیه چسب فیبرینی بود.

مواد و روش‌ها

فیبرینوژن با استفاده از سولفات پروتامین از کرايو استحصال و غلظت آن با روش الایزا و روش انعقادی کلاؤس تعیین شد. ترومیبن با دو روش دستی و دستگاهی تهیه و فعالیت آن با روش اسپکتروفوتومتری تعیین گردید. زمان تشکیل لخته با ترکیب ترومیبن و فیبرینوژن استحصالی اندازه‌گیری شد. قدرت کشش و قدرت چسبندگی لخته حاصل با دستگاه Tensiometry تعیین شد. بررسی زمان لیز لخته با حلال پذیری در اوره ۵ مولار انجام شد.

یافته‌ها

غلظت فیبرینوژن رسوب داده شده با سولفات پروتامین mg/ml 8 ± 8 73 ± 7 تعیین شد. بازیافت فیبرینوژن از رسوب کرايو در دمای $24^{\circ}C$ ، 93% بود. زمان تشکیل لخته فیبرینوژن با ترومیبن کمتر از ۵ ثانیه بود. قدرت کشش لخته و قدرت چسبندگی به ترتیب g/cm^2 $8/9 \pm 6/0$ و 55 ± 60 بود. میانگین فعالیت ترومیبن دستی تولید شده NIH $6/2 \pm 6/2$ بود اضافه نمودن عامل آنتی فیبرینولیتیک به کنسانتره فیبرینوژن، تاثیری در زمان لخته شدن و قدرت کشسانی نداشت.

نتیجه گیری

فیبرینوژن و ترومیبن تهیه شده در این تحقیق از لحظه غلظت، فعالیت، قدرت تشکیل لخته و استحکام لخته ایجاد شده، ماهیت مناسبی برای تولید چسب فیبرینی دارند.

کلمات کلیدی: چسب فیبرینی، فیبرینوژن، ترومیبن، پلاسما

تاریخ دریافت: ۸/۹/۶
تاریخ پذیرش: ۸/۴/۱۳

- ۱- کارشناس ارشد هماتولوژی - مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران
- ۲- مؤلف مسؤول: PhD هماتولوژی - استادیار مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران - صندوق پستی: ۱۱۵۷-۱۴۶۶۵
- ۳- فوق تخصص خون و انکولوژی اطفال - دانشیار دانشگاه علوم پزشکی شیبد بهشتی
- ۴- فوق تخصص خون و انکولوژی اطفال - استاد دانشگاه علوم پزشکی بقیه الله و مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران
- ۵- مهندس مکانیک - شرکت سرنگ‌سازی هلال احمر(سها)
- ۶- PhD - بیوتکنولوژی - استادیار مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران
- ۷- کارشناس پرستاری - مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران

مقدمه

چسب فیبرینی فرآورده بیولوژیک مشتق از پلاسما است که امروزه در بسیاری از اعمال جراحی جهت کترول خونریزی و در ترمیم بافت‌های آسیب دیده کاربرد فراوانی دارد. این فرآورده متشكل از دو جزء اصلی فیبرینوژن و ترومیین بوده و عملکردی همانند مراحل نهایی تشکیل لخته در هموستانز ثانویه دارد(۱-۳).

این فرآورده در دو فرم تجاری و تهیه شده در بانک خون(اتولوگ یا هومولوگ) در دسترس می‌باشد. فرم تجاری این فرآورده از پلاسمای اباسته شده اهداکنندگان متعدد تهیه و علی‌رغم تکنولوژی پیشرفته ویروس‌زدایی، خطر باقیمانده انتقال آلوگی‌های ویروسی کماکان وجود دارد و هزینه تولید بالاست. لذا ایده استفاده از چسب‌های فیبرینی تولید شده از پلاسمای دهنده انسانی، به صورت روزافزونی در جهان مطرح شده است(۴،۵).

چسب فیبرینی تهیه شده در بانک خون، از رسوب کرایو به طور مستقیم به عنوان منبع فیبرینوژن و یا با روش‌های رسوبی از پلاسما یا رسوب کرایو فیبرینوژن تهیه می‌شود. در روش رسوبی، فیبرینوژن با استفاده از عوامل شیمیایی هم چون اتانول، پلی‌اتیلن گلیکول، یا آمونیم سولفات رسوب داده می‌شود. رسوب به دست آمده از عوامل شیمیایی، دارای معایی نیز می‌باشد. به عنوان مثال در رسوب با الکل، مقدار زیادی از الکل در فیبرینوژن تغییظ شده به جا می‌ماند که منجر به لخته شدن ضعیف فیبرینوژن و کاهش فعالیت فاکتور XIII می‌شود(۶،۷). در روش رسوب با آمونیوم سولفات نیز تنها ۰.۵۵٪ فیبرینوژن و به مقدار زیاد آلبومین رسوب می‌کند(۸). روش رسوب با پلی‌اتیلن گلیکول (PEG) نیز وقت‌گیر بوده و ممکن است ساختار و عملکرد فیبرینوژن تغییر کند(۹).

فیبرینوژن هم چنین توسط پروتامین نیز رسوب داده می‌شود. روند رسوب با پروتامین سریع بوده و باعث رسوب تقریباً ۱۰۰٪ فیبرینوژن موجود در پلاسما می‌گردد(۱۰-۱۲).

هنوز در برخی از کشورهای در حال توسعه، تهیه چسب فیبرینی به صورت ترکیبی از کنسانتره فیبرینوژن با ترومیین گاوی است. استفاده از ترومیین گاوی می‌تواند

باعث واکنش‌های نامطلوب بافتی و تولید مهار کننده بر علیه فاکتور V انسانی و بروز عوارض خونریزی دهنده در گیرنده گردد. لذا در سال‌های اخیر کوشش‌های فراوانی جهت تهیه ترومیین از پلاسمای انسانی صورت گرفته است. تخلیص ترومیین توسط جذب با اتانول، بر اساس مطالعه‌های صورت گرفته و در نظر گرفتن هزینه، دارای کارایی بالا و سهل‌الاجرا است(۱۳).

مواد و روش‌ها

مطالعه انجام شده از نوع تجربی بود. پلاسما به وسیله آفرزیس در ضد انعقاد سیترات سدیم ۴٪ و با استفاده از دستگاه Hemonetics (PCS2)، بعد از کسب رضایت از اهداکنندگانی که به سازمان انتقال خون مراجعه کرده بودند(n=۲۰)، در کیسه‌های سه تایی جمع‌آوری و در دمای ۸۰°C-۸۰°C-نگهداری شد. سپس با ذوب نمودن کیسه پلاسما در دمای ۴°C، کرایو تهیه شد. جهت تهیه فیبرینوژن، کرایو با نسبت مساوی با سولفات پروتامین مخلوط و به مدت ۱۰ دقیقه با دور ۳۰۰۰ rpm سانتریفوژ گردید. مایع رویی کاملاً خالی شد و رسوب در سیترات سدیم ۰/۲ مولار حل گردید. غلظت فیبرینوژن موجود در پلاسما، کرایو و کنسانتره فیبرینوژن با استفاده از آزمایش Assay Max Human Fibrinogen (FBG) ELISA (Assay Max Human Fibrinogen (FBG) ELISA Kit, Kit) مورد ارزیابی قرار گرفت. هم چنین غلظت فیبرینوژن با روش انعقادی کلاوس(Clauss) ارزیابی شد. در این آزمایش، نمونه‌ها در حضور ترومیین در دستگاه اتوآنالایزر انعقادی (کمپاکت SDA - فرانسه) لخته شدند و بر اساس زمان لخته و منحنی استاندارد، غلظت فیبرینوژن محاسبه شد. با اضافه نمودن سولفات پروتامین به کرایوپرسیپیتات و انکوبه کردن مخلوط در دماهای مختلف ۳۷°C، ۳۷°C، ۲۴°C، ۲۰°C، -۲۰°C ۴ تاثیر دما بر رسوب فیبرینوژن مورد بررسی قرار گرفت.

در بررسی اثر غلظت‌های مختلف فیبرینوژن بر سرعت تشکیل لخته، ابتدا با مخلوط نمودن ۵ نمونه کنسانتره فیبرینوژن و ۵ نمونه ترومیین، ترومیین با غلظت متوسط NIH ۶۰ (یک واحد NIH برابر ۱/۱ تا ۱/۲ واحد بین‌المللی ترومیین است) و کنسانتره فیبرینوژن با غلظت متوسط

خون

دوره ۶، شماره ۳، پاییز ۸۸

فیبرینی حاصل بین دو قطعه شیشه $0/1$ سانتی متر بود.
سپس با کمک دستگاه Tensiometry (زوییک - آلمان) قدرت چسبندگی اندازه گیری شد.

جهت بررسی قدرت کشسانی (Tensile Strength)، حدود 3 میلی لیتر کنسانتره فیبرینوژن با غلظت های مختلف 57 ، 57 ، 62 ، 69 ، 75 و 85 میلی گرم در میلی لیتر به طور جداگانه با 1 میلی لیتر ترومیین با غلظت متوسط NIH 60 و 50 میکرولیتر کلسیم کلراید مخلوط شد. برای اندازه گیری قدرت کشش از دستگاه Tensiometry (زوییک - آلمان) استفاده شد.

در این مطالعه هم چنین با استفاده از آزمایش حلال پذیری در اوره 5 مولار، لیز لخته بررسی شد.

یافته ها

به طور میانگین، میزان غلظت فیبرینوژن در پلاسمای اولیه $0/4 \text{ mg/ml} \pm 0/4$ و در کرایو جمع آوری شده $21/5 \text{ mg/ml} \pm 4/7$ مقدار فیبرینوژن تمام در 11 ml کرایو، $mg/236/5 \pm 52$ می باشد.

میانگین غلظت فیبرینوژن استحصالی در کنسانتره، با روش کلاوس، $mg/7/8 \text{ ml} \pm 7/1$ و با روش الیزا به طور متوسط $mg/7/3 \text{ ml} \pm 8$ با محدوده $56-87$ تعیین مقدار شد. به لحاظ این که از هر کیسه پلاسمما، تقریباً 3 کنسانتره فیبرینوژن استحصال می گردد، بنابراین مقدار فیبرینوژن تمام در کنسانتره فیبرینوژن تقریباً 219 mg در 3 میلی لیتر می باشد. زمان تشكیل لخته نیز به طور میانگین $0/3 \text{ ثانیه} \pm 4/7$ بود. درصد فیبرینوژن بازیافت شده از کرایو از روی نسبت فیبرینوژن موجود در کنسانتره به فیبرینوژن موجود در کرایو به دست می آید که این میزان در روش رسوبی با سولفات پروتامین در حدود 93% بود. وجود باند واضحی از فیبرینوژن در ناحیه بالای 200 کیلو دالتون در آزمایش SDS-PAGE حاکی از این قضیه بود (شکل ۱).

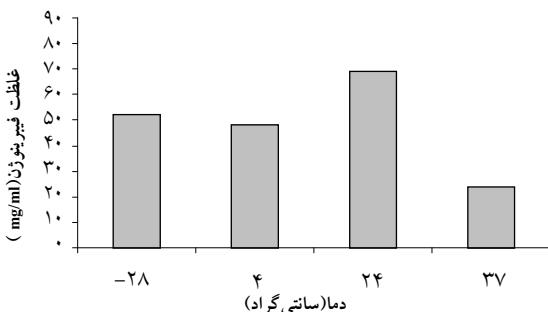
در بررسی اثر دما، غلظت فیبرینوژن اندازه گیری شده بر روی 5 نمونه استحصالی در دماهای مختلف بیانگر میزان رسوب بالاتری از فیبرینوژن در دمای 24°C (69 mg/ml) و در دمای 37°C انکوبه شدند. ضخامت چسب

65 mg/ml به دست آمد. سپس نسبت های مختلفی از کنسانتره فیبرینوژن به محلول ترومیین شامل نسبت های $1:1$ ، $1:2$ و $1:3$ تهیه ($n=5$) و بلا فاصله زمان تشكیل لخته اندازه گیری شد.

جهت تهیه ترومیین، در ابتدا معرف ترومیین که محلוטی از کلرید کلسیم 25 میلی مولار واتانول مرک می باشد، تهیه شد. پلاسما با معرف ترومیین در داخل لوله شیشه ای که حاوی 1 گرم پودر شیشه و کائولن است، ریخته شد و لوله محلوت گردید و به مدت 20 دقیقه در دمای آزمایشگاه قرار داده شد. دوباره لوله محلوت شد تا پلاسما لخته شده کاملاً یکنواخت گردد و 5 دقیقه دیگر به همان حالت افقی قرار گرفت. لوله مجدداً محلوت شد و به مدت 10 دقیقه با دور 3000 rpm سانتریفیوژ گردید. از مایع رویی می توان به عنوان محلول ترومیین استفاده نمود. میزان فعالیت ترومیین دستی و دستگاهی تهیه شده از نمونه های پلاسما 20 نفر (به صورت دوتایی) با استفاده از سوبسترای اختصاصی (CBS 61.50 STACHROM) آن و روش اسپکترو فوتومتری در مقایسه با نمونه استاندارد اندازه گیری شد و هم چنین زمان انعقاد آنها با فیبرینوژن ثبت گردید. جهت بررسی پایداری ترومیین، ترومیین حاصل از دو روش لوله ای ($n=5$) و دستگاهی ($n=5$) در دماهای 4°C ، 24°C و 37°C - نگهداری و به فواصل مختلف در هنگام ترکیب با کنسانتره فیبرینوژن، زمان تشكیل لخته ثبت گردید.

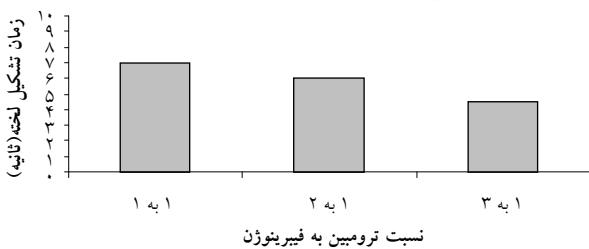
جهت بررسی آنالیز کیفی فیبرینوژن و ترومیین، نمونه ها بر روی ژل پلی اکریلامید 10% الکتروفورز شدند و ژل حاصل پس از رنگ آمیزی با آبی کوماسی، مورد ارزیابی قرار گرفت.

جهت بررسی قدرت چسبندگی، در ابتدا قطعات شیشه ای با ابعاد $1/5 \times 1/5 \text{ cm}^2$ در 1 سانتی متر که یک سطح آن سندبلاست شده بود، تهیه شد. سپس سطح سندبلاست شده توسط کلازن با غلظت 15 میکرو گرم در میلی لیتر پوشش داده شد. چسب فیبرینی (ترکیب فیبرینوژن و ترومیین) بر روی دو سطح سندبلاست شده ریخته شد و سریعاً این دو سطح بر روی هم قرار گرفته و به مدت 2 ساعت در دمای 37°C انکوبه شدند. ضخامت چسب



نمودار ۱: غلظت فیبرینوژن در کنسانتره حاصل از رسوپ با سولفات پروتامین در دمای‌های مختلف

دامنه ۵۲-۷۱ تعیین مقدار شد و زمان تشکیل لخته آن‌ها با فیبرینوژن نیز به ترتیب در حدود $4/8 \pm 0/7$ و $4/2 \pm 0/7$ ثانیه بود. اختلاف معنی‌داری بین زمان تشکیل لخته و غلظت ترومبین حاصل از دو روش لوله‌ای و دستگاهی وجود نداشت. در آزمایش SDS-PAGE، باند واضحی در ناحیه ۳۷ کیلو دالتون که مرتبط با ترومبین بود مشاهده گردید (شکل ۱). فعالیت ترومبین حاصل از دو روش دستی و دستگاهی تا مدت ۶ ساعت در دمای 4°C ، تا مدت ۲ ساعت در دمای اتاق و تا ۳ ماه و یا بیشتر در دمای -20°C پایدار بود (نمودار ۳).

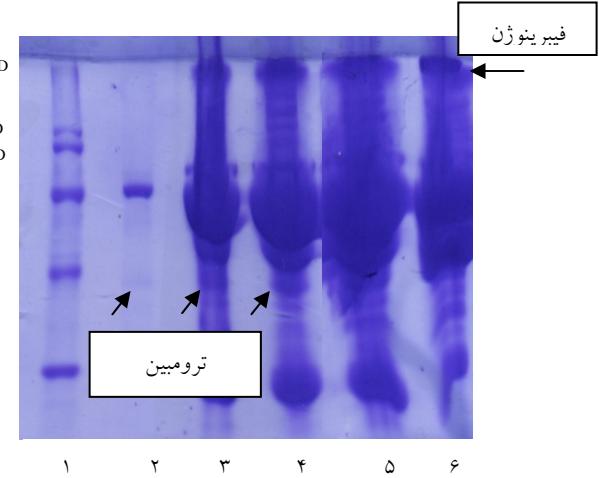


نمودار ۲: اثر نسبت‌های مختلف فیبرینوژن به ترومبین در زمان لخته کوتاه‌ترین زمان تشکیل لخته در نسبت $1:3$ T:F = $1:3$ دیده شد.

می‌باشد ($p < 0.05$). دماهای پایین‌تر و بالاتر از دمای اتاق باعث افزایش محصول فیبرینوژن در کنسانتره نشد (نمودار ۱).

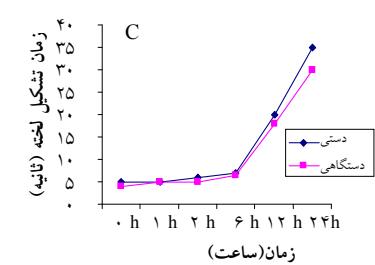
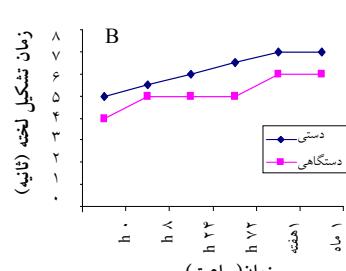
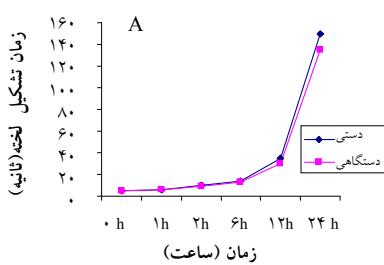
در بررسی اثر غلظت‌های مختلف فیبرینوژن و ترومبین بر روی سرعت تشکیل لخته، با کاهش نسبت ترومبین به فیبرینوژن (T:F)، زمان تشکیل لخته کاهش یافته و کوتاه‌ترین زمان تشکیل لخته در نسبت $T:F = 1:3$ مشاهده می‌گردد (نمودار ۲).

در بررسی میزان فعالیت ترومبین، غلظت ترومبین دستی و دستگاهی اندازه‌گیری شده با روش اسپکتروفوتومتری به ترتیب $NIH 6/2 \pm 6/2$ و $59/6 \pm 6/4$ با دامنه $47-69$ و $63 \pm 6/4$ با



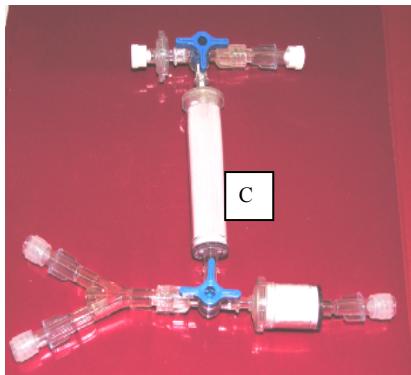
شکل ۱: الکتروفورز نمونه‌های کنسانتره فیبرینوژن، کرایو، ترومبین دستی و دستگاهی، ترومبین کنترل و مارکر پروتئینی بر روی ذل پلی‌اکریلامید.

۱: مارکر با وزن ملکولی - ۲: کنترل ترومبین - ۳: ترومبین دستگاهی - ۴: ترومبین دستی - ۵: نمونه کرایو - ۶: کنسانتره فیبرینوژن



نمودار ۳: بررسی پایداری ترومبین در دمای‌های مختلف

۳: بررسی پایداری ترومبین در دمای 4°C - ۲: بررسی پایداری ترومبین در دمای -20°C - ۱: بررسی پایداری ترومبین در دمای 24°C



شکل ۲: وسیله تهیه کننده ترومین (TAD)

بحث

هدف از این مطالعه ارزیابی خصوصیات آزمایشگاهی ترکیب چسب فیبرینی (فیبرینوژن و ترومین) تهیه شده از پلاسمای واحد انسانی بود، تا بدین وسیله بتوان به یک روش ساده و ارزان برای تهیه چسب فیبرینی اتولوگ دست یافت.

در مطالعه حاضر جهت استحصال فیبرینوژن، از روش رسوب با سولفات پروتامین قابل تزریق طبی استفاده شد. نتایج نشان داد که با روش رسوبی سولفات پروتامین، می توان تقریباً تا میزان ۹۳٪ فیبرینوژن موجود در کرایو را استحصال نمود. قابلیت لخته شدن فیبرینوژن حاصل به خوبی حفظ شد و در حضور ترومین در مدت زمان حدود ۴/۷ ثانیه، لخته تشکیل شد.

در مطالعه آلتون و همکارانش، از پلاسمما به عنوان منبع فیبرینوژن استفاده شد و نیاز به مصرف مقدار زیادی سولفات پروتامین بود(۱۴). در مطالعه حاضر، جهت کاهش حجم مصرفی سولفات پروتامین، از کرایو به عنوان منبع فیبرینوژن استفاده شد.

در این مطالعه، جهت بررسی غلظت فیبرینوژن از آزمایش الایزا (Assay Max Human Fibrinogen = FBG) استفاده و غلظت فیبرینوژن در حدود 8 mg/ml (ELISA) در کنسانتره اندازه گیری شد. غلظت فیبرینوژن هم 73 ± 7 در کنسانتره اندازه گیری شد. غلظت فیبرینوژن هم چنین با روش کلاوس (با استفاده از اتوآنالایزر انعقادی) تعیین شد و مقدار آن به طور متوسط $71 \pm 7 \text{ mg/ml}$ بود

منظور از پایداری ترومین، تشکیل لخته فیبرینی در مدت زمان کمتر از ۱۰ ثانیه می باشد. اختلاف معنی داری بین پایداری ترومین لوله ای و دستگاهی در دماهای ذکر شده وجود نداشت.

در بررسی لیز لخته، بالا بردن نسبت $T:F$ و افزودن ترانگرامیک اسید و کلرید کلسیم به چسب فیبرینی، باعث افزایش زمان لیز لخته شد. نتایج نشان داد که در نسبت $1:1$ فیبرینوژن به ترومین ($F:T = 3:1$) در مقایسه با نسبت $1:1$ ، زمان لیز لخته به مدت ۴ روز افزایش یافت. اضافه نمودن کلرید کلسیم به $1:1$ ، زمان لیز لخته را به مدت ۵ روز و اضافه نمودن ترانگرامیک اسید به $1:1$ ، زمان لیز لخته را به مدت $4/5$ روز افزایش داد. در بررسی قدرت چسبندگی چسب فیبرینی توسط دستگاه Tensiometry (زوییک - آلمان)، مقدار نیروی لازم به طور میانگین 55 g/cm^2 با دامنه $48-59$ تعیین شد و این بیانگر قدرت چسبندگی چسب فیبرینی بود.

قدرت کشسانی چسب فیبرینی با دستگاه Tensiometry، به طور میانگین 8 g/cm^2 با دامنه $56-64$ تعیین مقدار شد. با افزودن ترانگرامیک اسید، تاثیری در قدرت کشسانی چسب فیبرینی مشاهده نشد.

TAD = Thrombin Activation Device

این وسیله شامل محفظه ای است که در آن کائولن و glass bead وجود داشته و ورودی هایی برای تزریق معرف ترومین و پلاسمما در داخل آن تعییه شده که دارای فیلترهای $0/22$ میکرون به منظور ایجاد شرایط کاملاً استریل می باشد. هم چنین این وسیله دارای خروجی حاوی فیلتر است، به صورتی که می توان ترومین حاصل را به صورت استریل از این محفظه خارج نمود(شکل ۲). در حضور سطحی با بار منفی (کائولن و glass bead) و پلاسمما، ریجنت ترومین (کلرید کلسیم و اتانول) باعث تشکیل کمپلکس پروتروموبیناز شده و با شکل گیری لخته، اکثر پروتئین های انعقادی پلاسمما رسوب کرده و می توان از سوب رویی به عنوان محلول ترومین استفاده نمود.

عامل آنتی فیرینولیتیک، زمان لیز لخته در محیط آزمایشگاه را افزایش داده و تاثیری بر قدرت کشش، چسبندگی و زمان لخته شدن ندارد.

فعالیت ترومیین تولید شده توسط TPD در حدود NIH ۷/۶۳ با دامنه ۷۱-۵۲ (n=۲۰) تعیین مقدار شد و با یافته‌های حاصل از مطالعه‌های راک و همکارانش کاملاً مطابقت داشت(۲۳). از طرفی فعالیت ترومیین حاصل از روش لوله‌ای نیز در حدود NIH ۶/۵۹ با دامنه ۶۹-۴۷ (n=۲۰) تعیین مقدار شد که با مقادیر فعالیت ترومیین حاصل از TPD برابر می‌نمود و تفاوت معنی‌داری وجود نداشت. ترومیین تجاری استفاده شده در چسب فیرینی، معمولاً غلظت بالاتری در حدود ۵۰۰ NIH یا ۱۰۰۰ mg/ml دارد. اما نشان داده شده که ترومیین با غلظت NIH ۵۰ در مقایسه با NIH ۵۰۰ در هنگام ترکیب با کنسانتره فیرینوژن، قدرت چسبندگی بالاتری دارد(۲۴). حضور ترومیین حاصل از دو روش دستی و دستگاهی در بررسی با SDS-PAGE نشان داده شد و باند واضحی در ناحیه ۳۷ کیلو Dalton مشاهده گردید.

این مطالعه نشان داد که امکان تولید ترومیین از پلاسمای تک واحدی با استفاده از روش دستی امکان‌پذیر بوده و ترومیین تولیدی فعالیت مناسب برای تولید کافی فیرین و تشکیل لخته را دارد. این روش ساده بوده و در مدت زمان ۳۰ دقیقه قادر به تولید ترومیین می‌باشد.

در این مطالعه هم چنین پایداری ترومیین حاصل از هر دو روش مورد بررسی قرار گرفت. ترومیین تهیه شده در هر دو روش تا مدت زمان ۶ ساعت در دمای ۴°C، تا ۲ ساعت در دمای ۲۴°C و تا ۳ ماه و یا بیشتر در دمای ۲۰°C - پایدار بود و در هنگام ترکیب با کنسانتره فیرینوژن، سرعت تشکیل لخته کمتر از ۱۰ ثانیه می‌شد. این مطالعه با مطالعه‌های مشابهی که توسط کومار و همکارانش صورت گرفت، همخوانی داشت(۲۵).

نسبت ترومیین به فیرینوژن در چسب فیرینی از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است. در این مطالعه کوتاه‌ترین زمان تشکیل لخته و مستحکم‌ترین قوام لخته در نسبت ۱ به ۳ مشاهده شد. این مطالعه با مطالعه استچیسون و همکارانش که از ترومیین با غلظت‌های مختلف NIH

که بیانگر فعالیت مناسب انعقادی فیرینوژن می‌باشد. حضور باند واضحی از فیرینوژن در نمونه کنسانتره فیرینوژن در بررسی با SDS-PAG، مovid این قضیه بود. قدرت کشسانی لخته رابطه مستقیمی با غلظت فیرینوژن دارد و به عنوان شاخص کیفی چسب محاسب می‌شود(۱۵). قدرت چسبندگی نیز با غلظت فیرینوژن مرتبط می‌باشد(۱۷، ۱۶، ۱۲). معمول‌ترین روش برای استحصال فیرینوژن از خون انسان، کراپورسیپیتاسیون است و غلظت فیرینوژن حاصل از آن ۴۰-۲۰ mg/ml می‌باشد(۱۸). هم چنین می‌توان فیرینوژن را توسط عوامل شیمیایی مانند الكل، پلی‌اتیلن گلیکول و یا آمونیوم سولفات از پلاسما یا کراپورسوب داد(۱۹). در این موارد غلظت فیرینوژن از ۳۰ mg/ml تا بیشتر از ۵۰ mg/ml می‌باشد(۶). در روش رسوب با الكل، مقدار زیادی از الكل در کنسانتره باقی مانده که باعث لخته شدن ضعیف فیرینوژن و کاهش فعالیت فاکتور XIII می‌شود(۶، ۷).

در روش رسوبی با آمونیم سولفات نیز مقادیر بالایی از آلبومین رسوب کرده که با تشکیل لخته مداخله می‌نماید(۸). روش رسوبی با پلی‌اتیلن گلیکول نیز وقت‌گیر بوده و هم چنین لازم است قبل از شروع کار، پروتروموین را باز جذب نمود(۲۰).

در این مطالعه هم چنین تاثیر دما بر روی میزان رسوب فیرینوژن توسط سولفات پروتامین مورد ارزیابی قرار گرفت. نتایج نشان داد که بالاترین میزان رسوب فیرینوژن در دمای ۲۴°C بود. با کاهش یا افزایش دما، میزان استحصال فیرینوژن کاهش یافت. این نتایج با بررسی مشابهی که توسط آلتون و همکارانش انجام شد، مطابقت داشت(۱۴).

با توجه به این که پس از تشکیل لخته هم زمان روند فیرینولیز در لخته آغاز شده و پس از مدتی لخته تجزیه می‌گردد، لذا لازم است در موارد استفاده بالینی در اعمال جراحی، از روند فیرینولیز جلوگیری شود. از عوامل آنتی فیرینولیتیک استفاده شده می‌توان به آپروتینین، ترانگزامیک اسید و اپسیلون آئینوکاپروئیک اسید اشاره نمود(۲۱، ۲۲). در این مطالعه از ترانگزامیک اسید به عنوان عامل ضد لیز استفاده شد. نتایج نشان داد که حضور

اتصالات کوالان توسط فاکتور XIII برقرار نباشد، لخته فیبرینی در کمتر از ۱ ساعت در اوره ۵ مولار حل می‌شود. در این مطالعه با افزایش غلظت فیبرینوژن نسبت به ترومبین، استحکام لخته افزایش یافت. هم چنین اضافه نمودن کلرید کلسیم و ترانگرامیک اسید باعث افزایش پایداری لخته به مدت ۳ الی ۴ روز شد و اضافه نمودن توام کلرید کلسیم و عوامل رشد پلاکتی به ترکیب فیبرینوژن و ترومبین ($T:F = 3:1$), لخته را به مدت ۷ روز پایدار نمود.

نتیجه‌گیری

بررسی‌های انجام شده بروی فیبرینوژن و ترومبین تهیه شده در آزمایشگاه، بیانگر کیفیت مطلوب این فراورده‌ها برای تهیه چسب فیبرینی از پلاسمای واحد انسانی بود.

تشکر و قدردانی

این طرح با بودجه مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران انجام پذیرفته است. بدین‌وسیله نویسنده‌گان مقاله از شرکت سرنگ‌سازی هلال احمر برای کمک در طراحی و ساخت دستگاه تهیه ترومبین تشکر و قدردانی می‌نمایند.

۲۰۰۰، ۱۵۰۰، ۱۰۰۰، ۵۰۰) و نسبت‌های مختلف فیبرینوژن به ترومبین استفاده کرده بودند، مطابقت داشت (۲۶).

در این مطالعه قدرت کشش چسب فیبرینی در حدود $60 \pm 8 \text{ g/cm}^2$ اندازه‌گیری شد. با افزودن ترانگرامیک اسید، تاثیری در قدرت کشسانی ایجاد نشد. در مطالعه باسو و همکارانش، قدرت کشسانی چسب فیبرینی $11/5 \pm 63 \text{ g/cm}^2$ بود و به طور قابل توجهی نسبت به چسب حاصل از کرایوپرسیپیتانت بالاتر بود (۲۷).

قدرت چسبندگی رابطه مستقیمی با غلظت فیبرینوژن و اندازه سطح هم پوشانی شده دارد، به طوری که با افزایش غلظت فیبرینوژن و سطح هم پوشانی شده، قدرت چسبندگی افزایش می‌یابد. در مطالعه مارکس و همکارانش، قدرت چسبندگی بروی برش‌های پوستی رت به ابعاد $0/5 \text{ cm}^2$ در حدود 35 g بود و با افزایش غلظت فیبرینوژن، قدرت چسبندگی افزایش یافت (۲۸). در مطالعه ما، قدرت چسبندگی بر روی تکه‌های شیشه 2 cm^2 پوشیده از کلاژن در حدود 55 g بود. در بررسی لیز لخته چنانچه بین مونومرهای فیبرینی

References :

- 1- Radosevich M, Goubran HA, Burnouf T. Fibrin sealant: Scientific rationale, Production methods, Properties, and current clinical use. *Vox Sang* 1997; 72 (3): 133-43.
- 2- Jackson MR, Macphee MJ, Dorphan WN, Alving BM. Fibrin sealant: Current and potential clinical applications. *Blood Coagul Fibrinolysis* 1996; 7(8): 737- 46.
- 3- Tock B, Drohan W, Hess J, Pusateri A, Holcomb J, MacPhee M. Hemophilia and advanced fibrin sealant technologies. *Hemophilia* 1998; 4(4): 449-55.
- 4- Jackson MR. Fibrin sealants in surgical practice: An overview. *Am J Surg* 2001; 182(2 Suppl):1S-7S.
- 5- McCullough J. Progress toward a pathogen-free blood supply. *Clin Infect Dis* 2003; 37(1): 88-95.
- 6- Gammon RR, Avery N, Mintz PD. Fibrin sealant: an evaluation of methods of production and the role of the blood bank. *J Long Term Eff Med Implants* 1998; 8(2): 103-16.
- 7- Sierra DH. Fibrin sealant adhesive systems: a review of their chemistry, material properties and clinical applications. *J Biomat Appl* 1993; 7: 309-52.
- 8- Park MS, Cha CI. Biochemical aspects of autologous fibrin glue derived from ammonium sulfate precipitation. *Laryngoscope* 1993; 103(2): 193-6.
- 9- Barker TH, Fuller GM, Klinger MM, Feldman DS, Hagood JS. Modification of fibrinogen with poly (ethylene glycol) and its effects on fibrin clot characteristics. *J Biomed Mater Res* 2001; 56(4): 529-35.
- 10- Ferguson JH. The action of heparin, serum albumin (crystalline), and salmine on blood-clotting mechanisms. *Am J Physiol* 1940; 130(4): 759-70.
- 11- Mylon E, Winteritz MC, Suto-Nagy GJ. The determination of fibrinogen with protamine. *J Biol Chem* 1942; 143(1): 21-7.
- 12- Portmann AF, Holden WD. Protamine (salmine) sulphate, heparin, and blood coagulation. *J Clin Invest* 1949; 28: 1451-8.
- 13- Zehnder J, Leung L. Development of antibodies to thrombin and factor V with recurrent bleedin in a patient exposed to topical bovin thrombin. *Blood* 1990; 76(10): 2011-6.
- 14- Alston SM, Solen KA, BroderickAH, Sukavaneshvar S, Mohammad SF. New method to prepare autologous fibrin glue on demand. *Translational Res* 2007; 149(4): 187-95.
- 15- Siedentop KH, Park JJ, Sanchez B. An autologous fibrin tissue adhesive with greater bonding power. *Arch Otolaryngol Head Neck Surg* 1995; 121(7): 769-72.
- 16- Bale MD, Mosher DF. Thrombospondin is a substrate for blood coagulation factor XIIIa. *Biochemistry* 1986; 25(19): 5667-73.
- 17- Hada M, Kaminski M, Bockenstedt P, McDonagh J. Covalent crosslinking of von Willebrand factor to fibrin. *Blood* 1986; 68: 95-101.
- 18- Dresdale A, Rose EA, Jeevanandam V, Reemtsma K, Bowman FO, Malm JR. Preparation of fibrin glue from single-donor fresh-frozen plasma. *Surgery* 1985; 97(6): 750-5.
- 19- Vila V, Regañón E, Llopis F, Aznar J. A rapid method for isolation of fibrinogen from human plasma by precipitation with polyethylene glycol 6,000. *Thromb Res* 1985; 39(5): 651-6.
- 20- Brennan M. Fibrin glue. *Blood Rev* 1991; 5(4): 240-4.
- 21- Pipan CM, Glasheen WP, Matthew TL, Gonias SL, Hwang LJ, Jane JA, et al. Effects of antifibrinolytic agents on the life span of fibrin sealant. *J Surg Res* 1992; 53: 402-7.
- 22- Furtmüller R, Schlag MG, Berger M, Hopf R, Huck S, Sieghart W, et al. Tranxamic acid, a widely used antifibrinolytic agent, causes convulsions by a gamma-aminobutyric acid (A) receptor antagonist effect. *J Pharmacol Exp Ther* 2002; 301(1): 168-73.
- 23- Rock G, Berger R, Lange J, Tokessy M, Palmer DS, Giulivi A. A novel, automated method of temperature cycling to produce cryoprecipitate. *Transfusion* 2001; 41(2): 232-5.
- 24- Yoshida H, Hirozane K, Kamiya A. Comparative study of autologous fibrin glues prepared by cryo-centrifugation, cryo-filtration, and ethanol precipitation methods. *Biol Pharm Bull* 1999; 22(11): 1222-5.
- 25- Kumar V, Champan JR. Autologous thrombin: intraoperative production from whole blood. *J Extra Corpor Technol*.2008 ;40(2): 94-8.
- 26- Stechison MT. Rapid polymerizing fibrin glue from autologous or single donor blood: preparation and indications. *J Neurosurg* 1992; 76(4): 626-8.
- 27- Basu S, Marini CP, Bauman FG, Shirazian D, Damiani P, Robertazzi R, et al. Comparative study of biological glues: cryoprecipitate glue, two-component fibrin sealant, and "French" glue. *Ann Thorac Surg* 1995; 60(5): 1255-62.
- 28- Marx G, Mou X. Characterizing fibrin glue performance as modulated by heparin, aprotinin, and factor XIII. *J Lab Clin Med* 2002; 140(3): 152-60.

Study of *in vitro* properties of fibrin sealant prepared from single donor plasma

Hashemi Teir A.¹(MS), Amirizadeh N.¹(PhD), Eshghi P.²(MD), Abolghasemi H.^{1,3}(MD),
Amani M.¹(MS), Jabari A.¹(BS), Ranjbaran R.¹(MS), Mohammadi M.H.¹(MS),
Habibi Roudkenar M.¹(PhD), Ali Balazadeh A.⁴(BS)

¹Iranian Blood Transfusion Organization, Research Center, Tehran, Iran

²Shahid Beheshti University of Medical Sciences, Tehran, Iran

³Baqiyatallah Hospital, Tehran, Iran

⁴Plasmapheresis Division, Iranian Blood Transfusion Organization, Research Center, Tehran, Iran

Abstract

Background and Objectives

Fibrin sealant (FS) is a plasma derived product and has hemostatic, sealing and healing properties and is frequently used to reduce blood loss during and after surgery. Blood bank autologous fibrin sealants have no risk of transfusion transmitted diseases. The aim of this study was to obtain of thrombin and fibrinogen from FFP and study their *in vitro* properties for preparation of FS.

Materials and Methods

Fibrinogen was precipitated by use of protamin sulfate. Fibrinogen concentration was assayed with an enzyme-linked immunosorbent assay and clotting clauss method; the effect of temperature on fibrinogen precipitation was also evaluated. Thrombin was prepared by manual method and TPD and its activity was then determined using specific chromogenic substrate spectrophotometric assay. Thrombin stability at different temperature degrees was evaluated and clotting time was measured. Tensile strength and adhesion strength were evaluated with the tensiometry device. Clot lysis time was determined by a clot solubility test in 5M urea.

Results

Fibrinogen concentration precipitated with protamin sulfate was measured as being 73 ± 8 mg/ml. The recovery of fibrinogen in cryoprecipitate was 93%. Thrombin mixed with fibrinogen had clot time of less than 5 seconds. Tensile strength and adhesion strength of fibrin sealant were 60 ± 8.9 g/cm² and 55 ± 9 g, respectively. The average activity of the thrombin produced manually was 59.6 ± 6.2 . Adding anti-fibrinolytic agent to fibrinogen concentrate has no effect on clotting time and tensile strength but it causes the stability improvement of fibrin clot.

Conclusions

Fibrinogen and thrombin prepared in this experiment have appropriate properties for production of fibrin sealants.

Key words: Fibrin sealant, Fibrinogen, Thrombin, Plasma
Sci J Iran Blood Transfus Org 2009; 6(3): 181-189

Received: 26 Nov 2008

Accepted: 4 Jul 2009

Correspondence: Amirizadeh N., PhD of Hematology and Blood Bank. Assistant Professor of Iranian Blood Transfusion Organization- Research Center.
P.O.Box: 14665-1157, Tehran, Iran. Tel: (+9821)88601599 ; Fax : (+9821)88601599
E-mail: n.amirizadeh@ibto.ir