

ساخت هم کنترل برای الکتروفورز استات سلولز

دکتر لادن حسینی گوهری^۱، دکتر عیسی نورمحمدی^۲، دکتر زهره عطارچی^۳

چکیده سابقه و هدف

جهت پیشگیری از بروز خطا در تعیین هموگلوبین‌پاتی‌ها به روش الکتروفورز بر روی استات سلولز، به کاربردن نمونه خون کنترلی حاوی هموگلوبین‌های F، A، S و یا C در کنار نمونه‌های بیماران الزامی است. زیرا عدم استفاده از هم کنترل موجب تفسیرهای نادرست می‌گردد که بیانگر ضعف در سیستم کنترل کیفی آزمایشگاه است. هدف از این طرح تحقیقاتی ساخت هم کنترل برای الکتروفورز استات سلولز بود.

مواد و روش‌ها

مطالعه انجام شده تجربی (experimental) و روش نمونه‌گیری انتخابی بود. ابتدا از بین نمونه‌های خون بیماران، آنهایی که دارای هموگلوبین غیرطبیعی بودند انتخاب و پس از لیزر گلبول‌های قرمز و ساتریفوژ‌همولیزیت با دور ۲۵۰۰۰ در دقیقه، لایه رویی، حاوی همولیزیت شفاف با محلول درابکین طوری رقیق گردید که غلظت هموگلوبین به ۲۰ تا ۳۰ گرم در لیتر رسید و هموگلوبین به سیانومت هموگلوبین تبدیل گردید. آنگاه پس از افزودن ساکاروز و مواد محافظ، هم کنترل از صافی میلی پور (۰/۴۵ μm) عبور داده شد. سپس در ویال‌های کوچک تقسیم و لیوفیلیزه گردید. محاسبات آماری به کمک نرم‌افزار آماری SPSS انجام شد.

یافته‌ها

در این تحقیق سه نمونه هم کنترل تهیه گردید. نمونه شماره یک حاوی هموگلوبین‌های D, F, A یا G، نمونه شماره دو حاوی هموگلوبین‌های S, A و نمونه شماره سه حاوی هموگلوبین‌های F, A بود. مقدار سیانور پتانسیم به کاررفته ۱۰ مرتبه کمتر از سایر روش‌های ساخت بود. هم کنترل تابیش از شش ماه پایداری داشت و انواع هموگلوبین به وضوح از یکدیگر جدا می‌شدند. محاسبه ضریب پراکندگی (CV) و انحراف معیار (SD) نشان داد که روش ساخت از قابلیت تکرارپذیری خوبی برخوردار است.

نتیجه گیری

بنابراین روش ساخت پیشنهادی که براساس تجربه علمی و عملی انجام شده و در این طرح انتخاب گردیده، بامقایسه با سایر روش‌ها در حالی که از پایداری و قابلیت تکرارپذیری خوبی برخوردار است دارای مراحل ساخت کمتری است، مقرن به صرفه است و به علت مصرف کم سیانور پتانسیم دارای اینمنی بیشتری برای کارکنان آزمایشگاهی می‌باشد.

کلمات کلیدی: هموگلوبین، الکتروفورز، استات سلولز، هموگلوبین‌پاتی

۱- مؤلف مسئول: PhD بیوشیمی بالینی - دانشیار دانشکده پیراپزشکی و مرکز تحقیقات سلولی و مولکولی دانشگاه علوم پزشکی ایران
۲- PhD بیوشیمی تغذیه - دانشیار دانشکده پیراپزشکی و مرکز تحقیقات سلولی مولکولی دانشگاه علوم پزشکی ایران
۳- پژوهش عمومی - مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران و پایگاه منطقه‌ای آموزشی تهران

مقدمه

روش الکتروفورز هموگلوبین در pH قلیایی بر روی استات سلولز جهت افتراق انواع هموگلوبینوپاتی‌ها از یکدیگر از اهمیت خاصی برخوردار است و در این روش نیاز به الکتروفورز همزمان هم کترول در کنار الکتروفورز نمونه‌های بیماران می‌باشد، زیرا عدم استفاده از هم کترول موجب تفسیر نادرست و نهایتاً منجر به تشخیص‌های غلط می‌گردد که بیانگر ضعف در سیستم کترول کیفی آزمایشگاهی است (۱، ۲).

باتوجه به این که هم کترول‌های تجاری که با هزینه‌های بالا در حجم‌های اندک وارد کشور می‌گردند، نمی‌توانند جوابگوی نیاز آزمایشگاهی کل کشور باشند، بر آن شدید طی تحقیق ارایه شده با همکاری سازمان انتقال خون و دانشگاه علوم پزشکی ایران این هم کترول تهیه گردد، تا بتوان در آینده با تولید اینبوه در حد نیاز آزمایشگاهی کل کشور، مشکل کمبود هم کترول را برطرف ساخت.

در این طرح جمعاً سه نمونه هم کترول غیرطبیعی تهیه و در صورت مطلوب بودن در ویال‌های کوچک تقسیم و لیوفیلیزه گردید و نتایج همزمان در دانشگاه علوم پزشکی ایران و سازمان انتقال خون مورد ارزیابی قرار گرفت. به تدریج طبق تجربیات مجری طرح، روش ساخت هم کترول بهینه گردید. روش فوق با مقایسه روش‌های ساخت هم کترول توسط سایر پژوهشگران ساده‌تر است و به علت مصرف کم سیانور جهت کارکنان، از این‌منی بیشتری برخوردار است.

مواد و روش‌ها

مطالعه انجام شده از نوع تجربی است. ازین نمونه‌های خون بیماران، نمونه‌هایی که حاوی هموگلوبین غیرطبیعی بودند انتخاب گردید.

روش تهیه هم کترول

ابتدا خون تام حاوی ماده ضد انعقاد EDTA را بادر ۲۰۰۰ در دقیقه سانتریفوژ نموده، پلاسمما را دورریخته و گلوبول‌های قرمز راسه بار با سرم فیزیولوژی شستشو داده

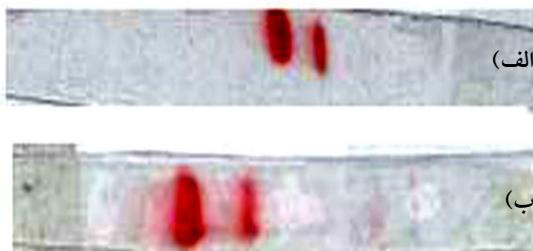
یافته‌ها

مقایسه حرکت الکتروفورتیک نمونه هم کترول شماره بک با حرکت الکتروفورتیک هم کترول تجاری

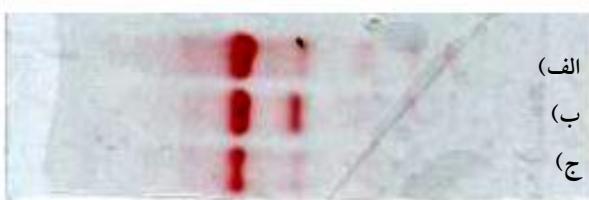
به طوری که در شکل ۱ مشاهده می‌گردد هم کترول حاوی هموگلوبین‌های G یا A,F,D از نظر حرکت الکتروفورتیک هم‌تراز با هم کترول تجاری (ساخت کارخانه هلنا) حاوی هموگلوبین‌های A,F,S,C می‌باشد. لازم به ذکر است که HbG یا HbD در الکتروفورز استات سلولز با هموگلوبین S حرکت می‌کند.

1- Standard Deviation

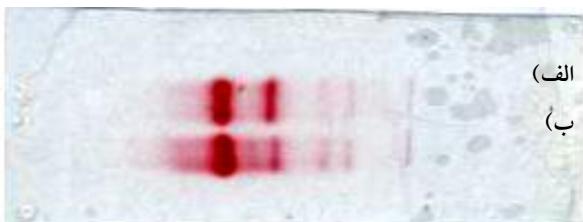
2- Coefficient of Variation



شکل ۳: الف- نمونه هم کنترل شماره دو (A,S) در روز ساخت
ب- نمونه هم کنترل شماره دو (A,S) ۱۰ روز پس از
ذوب در یخچال ۴ درجه سانتی گراد

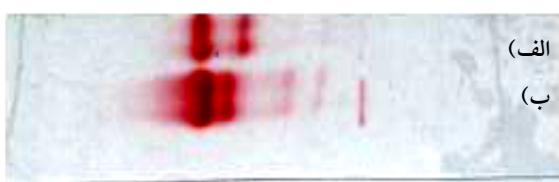


شکل ۴: الف- نمونه بیمار ب- نمونه هم کنترل شماره دو (A,S)
تاریخ ذوب ۳ ماه پس از ساخت ج- نمونه بیمار

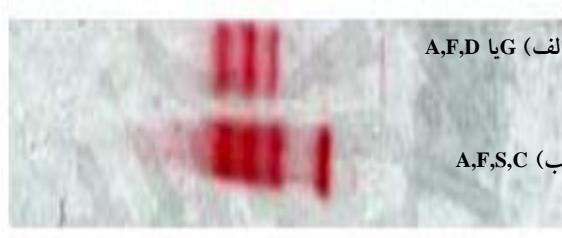


شکل ۵: الف- نمونه هم کنترل شماره دو (A,S) تاریخ ذوب ۷ ماه
پس از ساخت ب- نمونه بیمار (A,S)

ارزیابی پایداری نمونه هم کنترل شماره سه (A,F)
با توجه به حجم اندک هم کنترل، پایداری نمونه
شماره سه ۷ ماه پس از ساخت مورد بررسی قرار گرفت
(شکل ۶).

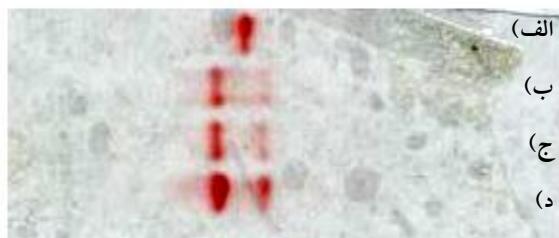


شکل ۶: الف- نمونه بیمار (A,S) ب- نمونه هم کنترل شماره سه
(A,F) تاریخ ذوب ۷ ماه پس از ساخت



شکل ۱: الف- نمونه هم کنترل شماره یک (A,F,D)
ب- هم کنترل هلتا (A,F,S,C)

مقایسه حرکت الکتروفورتیک نمونه هم کنترل شماره
دو با حرکت الکتروفورتیک نمونه های بیماران
ابتدا گلوبول های قرمز نمونه های بیماران را لیز نموده
(یک قسمت نمونه خون تام $3+$ قسمت محلول لایز) پس
از ۵ دقیقه نمونه های بیمار سانتریفیوژ کرده و محلول قرمز
شفاف رویی را جدا والکتروفورز نمودیم. به طوری که در
شکل ۲ ملاحظه می گردد، حرکت الکتروفورتیک نمونه هم
کنترل شماره دو (A,S) با حرکت الکتروفورتیک نمونه های
بیماران حاوی همو گلوبین های S و A یکسان می باشد.



شکل ۲: الف- نمونه بیمار (HbF)
ب- S و HbA
ج- نمونه بیمار (A,S)
د- نمونه هم کنترل شماره دو (A,S)

ارزیابی پایداری نمونه هم کنترل شماره دو (A,S)
با توجه به حجم کافی نمونه هم کنترل شماره دو،
بررسی پایداری روی نمونه هم کنترل شماره دو انجام
گرفت. مطابق شکل های ۳، ۴ و ۵ نمونه فوق تامدت بیش
از ۷ ماه به صورت لیوفیلیزه در یخچال ۴ درجه سانتی گراد
پایدار می باشد. این هم کنترل پس از ذوب شدن به مدت ۲
هفته در حرارت ۴ درجه سانتی گراد پایدار می ماند (شکل ۳).

دهنده، روش سهل‌تر و انجام پذیرتر گردید (۲). استفاده از فایکول جهت تهیه همولیزیت موجب کاهش pH می‌گردد که لازم است باسود، مجدداً pH هم کنترل را تا حدود ۶/۸ تنظیم نمود. هم‌چنان در مرحله استفاده از سیانور پتابسیم با غلظت بالا علاوه بر سمی بودن، موجب قلیابی شدن pH می‌گردد که باید pH را با اسید ۶ مولار به ۶/۸ رسانید (۲). این تنظیم pH علاوه بر وقت گیر بودن موجب رقیق شدن غلظت هم کنترل و تغییر در ساختمان هموگلوبین‌ها می‌شود و از طرفی استفاده از فایکول در تمام آزمایشگاه‌های کشور میسر نمی‌باشد، در حالی که در روش ساخت حاضر تنها به کمک عمل سانتریفیوژ با دور بالا، همولیزیت شفاف به دست آمد.

لذا نظر به این که فراهم نمودن خون جهت ساخت هم کنترل به سادگی صورت نمی‌گرفت و حجم نمونه معمولاً بسیار محدود بود، ترجیح داده شد بر پایه تجربیات علمی، در سال‌های متتمادی این هم کنترل تهیه و به تدریج نحوه ساخت هم کنترل بهینه گردد.

پیشنهادات

به‌طور خلاصه باعنایت به مزایای ذکر شده شامل مصرف کم سیانور پتابسیم، کم هزینه بودن روش و کوتاهی زمان ساخت نسبت به سایر روش‌ها، عدم نیاز به تنظیم pH و پایداری حداقل ۶ الی ۷ ماه و قابلیت تکرارپذیری SD,CV مناسب، این روش جهت تولید انبوه هم کنترل برای الکتروفورز استاتات سلولز در pH قلیابی پیشنهاد می‌گردد.

تشکر و قدردانی

با تشکر از مرکز تحقیقات سازمان انتقال خون ایران که هزینه این طرح را متقبل شدند، و مرکز تحقیقات سلولی و مولکولی که وسائل مورد نیاز جهت این تحقیق را در اختیار گذاشتند. با تشکر از خانم بخشایش کارشناس مسئول مرکز تحقیقات سلولی و مولکولی دانشگاه علوم پزشکی ایران و خانم‌ها دکتر دادرسان، مستungan، ناگهی، دلفی که در انجام آزمایش‌ها همکاری‌های لازم را مبذول داشته‌اند.

بررسی قابلیت تکرار پذیری

در مورد هموگلوبینوپاتی‌ها تعیین درصد باندهای غیرطبیعی جهت تشخیص اهمیت دارد. بنابراین به مدت ۴ ماه درصد HbS و HbA مربوط به هم کنترل نمونه دوم به روش دانسیتومتری تعیین گردید و با استفاده از نرم‌افزار SPSS میانگین و ضریب انحراف معیار به دست آمد. نتایج، در جدول ۱ آمده است و از قابلیت تکرارپذیری خوبی برخوردار است.

ضریب پراکنده‌گی	انحراف معیار درصد	میانگین درصد	ماه	
۲/۴۹	۱/۷۷	۷۱/۱۳	۴	HbA
۵/۴۳	۱/۴۴	۲۶/۵۳	۴	HbS

جدول ۱: میزان انحراف معیار و ضریب پراکنده‌گی نمونه هم کنترل شماره دو در طول ۴ ماه

بحث

یکی از روش‌های مناسب جهت جداسازی انواع هموگلوبینوپاتی‌ها، الکتروفورز در pH قلیابی بر روی استاتات سلولزی باشد. با این روش می‌توان هموگلوبین‌های H,E,C,G,D,S هم‌چنان بعضی از انواع هموگلوبین‌های نادر را تشخیص داد (۱).

جداسازی براساس جمع جبری بارمولکول هموگلوبین صورت می‌گیرد، و چون الکتروفورز در pH بالاتر نسبت به نقطه ایزوالکتریک Hb انجام می‌شود، جمع جبری بار آن منفی و از کاتد به طرف آند حرکت می‌کند. هدف از این کار تحقیقی تهیه هم کنترل غیر طبیعی برای الکتروفورز استاتات سلولز بود. جهت تهیه هم کنترل دراین بروزه سعی گردید از ساده‌ترین روش‌ها با توجه به امکانات موجود در آزمایشگاه‌های کشور استفاده گردد؛ لذا مقالات مختلفی مورد مطالعه قرار گرفت (۲,۳,۴). روش پیشنهادی رفرانس که روشی ساده و قابل دسترس به‌نظر می‌رسید، به عنوان پایه اصلی انتخاب و با اعمال تغییراتی چون کاهش سیانور پتابسیم مصرفی از ۰/۱۵ گرم درصد به ۰/۰۲ گرم درصد و حذف فایکول به عنوان رسوب

منابع

- 1- Gwendolyn M, Clarke, Trefor N.Giggins. Laboratory Investigation of hemoglobinopathies and Thalassemias :Review and Update .Clinical chemistry 2000;46:1284-1290.
- 2- Gary J, Proksch, GJ, and Dean P, Bonderman, DP. Preparation of lyophilized abnormal hemoglobin control for cellulose acetate electrophoresis. Am. J Clin Pathol. 1980; 74(1): 64-7.
- 3- Bonderman, DP, Proksch GJ, Haskins S. A lyophilized hemoglobin control prepared from stroma free hemolysates. Clin-Chem. 1980; 26(2): 305-8.
- 4- Golias T. Helena Laboratories electrophoresis manual, Texas, Helena Laboratories Inc., 1978.

Preparation of heme control for cellulose acetate electrophoresis

Hosseini Gohari L.^{1,2}, Noormohammadi E.¹, Attarchi Z.²

¹Iranian University of Medical Sciences, Paramedicine College and Cellular and Molecular Research Center

²Tehran Regional Educational Blood Transfusion Center

Abstract

Background and Objectives

To avoid laboratory errors in the detection of hemoglobinopathies, a control sample containing hemoglobin (Hb) A,F,S or C should run with each set of samples. The aim of this project was to prepare a lyophilized heme control for the cellulose acetate electrophoresis.

Materials and Methods

After lysing the red blood cells, the hemolysate was centrifuged at 25000 rpm. The clear red supernatant was diluted with drabkin reagent to 20-30 gr/L and Hb was converted to cyanomethemoglobin. After adding sucrose and preservatives, the hemolysate was passed through milipore filter (0.45 µm) and then aliquoted and lyophilized.

Results

In this project three heme control samples were prepared. The first sample contains Hbs A,F,D or G ,the second one contains Hbs A,S, and the third contains Hb A,F. Although the amount of potassium cyanide used is 10 times less than other methods , the stability is more than 6 months at 4°C; moreover, and the electrophoretic patterns have good resolution and the obtained CV and SD show good reproducibility.

Conclusions

The preparation method in this project is simple, reliable, cost effective and in comparison with other methods has less amount of potassium cyanide; therefore, it is safe for the laboratory staff.

Key words: Hemoglobin , Cellulose acetate, Electrophoresis, Hemoglobinopathy

Correspondence: Hosseini Gohari L., PhD, Iranian University of Medical Sciences, Paramedicine College and Cellular and Molecular Research Center

Tel.: (+9821) 8054355; Fax : (+9821) 8054355

E-mail: lhgh@iums.ac.ir