



تعیین شرایط بهینه‌ی تهیه‌ی کمپلکس ^{67}Ga -Oxine برای نشان‌دارسازی سلول‌های سفید خون

امیرضا جلیلیان^{*}، آریندخت وکیلی^آ، سونا نظری^آ، فاطمه بلوری‌نوین^آ، سعید رجبی‌فر^۱

۱- پژوهشکده تحقیقات کشاورزی، پزشکی و صنعتی، پژوهشگاه علوم و فنون هسته‌ای، سازمان ارژی اتمی ایران، صندوق پستی: ۳۱۴۸۵-۴۹۸، کرج- ایران
۲- دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد علوم و تحقیقات، صندوق پستی: ۱۴۵۱۵-۷۷۵، تهران- ایران

چکیده: هدف از انجام این تحقیق، بررسی عوامل مؤثر بر تهیه‌ی کمپلکس ^{67}Ga -oxine برای مقاصد نشان‌دارسازی گلوبول‌های سفید خون می‌باشد. ^{67}Ga تولید شده در سیکلotron (30 MeV) پژوهشکده تحقیقات کشاورزی، پزشکی و صنعتی کرج از طریق بمباران پروتونی هدف روی غنی شده و با استفاده از واکنش $^{68}\text{Zn}(\text{p},2\text{n})^{67}\text{Ga}$ به شکل $^{67}\text{GaCl}_3$ در شرایط بهینه برای تهیه‌ی کمپلکس ^{67}Ga -oxine به کار گرفته شد. محلوی از 1mL از $^{67}\text{GaCl}_3$ با فعالیت $200\text{ }\mu\text{Ci}$ و $100\text{ }\mu\text{l}$ از محلول اتانولی اکسین 1 mg/ml تبیخ شده و در مجاورت بافر استات با $\text{pH}=5.5$ به مدت ۱ ساعت در دمای 25°C واکنش داده شد. ITLC با فاز متحرک آمونیوم استات $(10:1)$ و کاغذ واتمن انجام و فعالیت با استفاده از دستگاه (AR-2000) RTLC scanner با هدف کنترل کیفی خوانده شد. در این شرایط خلوص رادیوشیمیایی 95.18% و فعالیت ویژه‌ی انجام شد. ^{67}Ga -oxine به دلیل چربی دوستی و گسیل پرتوهای گاما مناسب می‌تواند ماده‌ای ارزان و قابل دسترس برای مقاصد نشان‌دارسازی سلول‌های خونی، بنیادین و هم‌چنین موجودات ذره‌بینی باشد.

واژه‌های کلیدی: گالیم-۶۷، کمپلکس اکسینات، بهینه‌سازی، نشان‌دارسازی سلولی

Optimization of $[^{67}\text{Ga}]$ -Oxinate Complex Formation Conditions for white Blood Cell Labeling

A.R. Jalilian^{*1}, A. Vakili², S. Nazari², F. Bolourinovin¹, S. Rajabifar¹

1- Agricultural Medical and Industrial Research School, Nuclear Science and Technology Research Institute, AEOI, P.O. Box: 31485-498, Karaj-Iran
2- Department of Engineering and Technology, Islamic Azad University, Science and Research Branch, P.O. Box: 14515-775, Tehran-Iran

Abstract: In this work, the effective factors on the preparation of ^{67}Ga -oxinate complex for white blood cell labeling were determined. Gallium-67 was produced at AMIRS 30MeV cyclotron via $^{68}\text{Zn}(\text{p},2\text{n})^{67}\text{Ga}$ reaction in the from of $^{67}\text{GaCl}_3$, and was used for radiolabeling of oxinate complex at optimized conditions. A mixture of $^{67}\text{GaCl}_3$ (3uL , 200uCi) and ethanolic oxine solution (1mg/ml , 100\mu l) was evaporated and reacted at 25°C for 1 h in the presence of NaOAc solution ($\text{pH. } 5.5$). ITLC was performed using a mixture of ammonium acetate and methanol solution (1:1) followed by recording the activity using radio thin layer chromatography scanner. The radiochemical purity of 95.18% at these conditions was obtained (specific activity of $1432 \text{ GBq}/\text{mmol}$). Freshly prepared white blood cells were separated from human volunteers and used for labeling by the above mentioned complex at 37°C . ^{67}Ga -oxinate complex due to its lipophilicity and suitable gamma rays is a suitable cell labeling agent and available for blood stem cell and microorganism studies.

Keywords: Gallium-67, Oxinate Complex, Optimization, Cell Labeling

*email: ajalilian@nrcam.org

تاریخ دریافت مقاله: ۸۸/۱/۱۷ تاریخ پذیرش مقاله: ۸۹/۱/۲۴



۱- مقدمه

در بین مواد پرتوزای مورد استفاده در پزشکی هسته‌ای برای تصویربرداری از تومور، Ga^{67} به علت دارابودن خصوصیات ارزشمند بالینی استفاده‌ی گسترده‌ای پیدا کرده است. سیتی گرافی با Ga^{67} جهت مشخص نمودن مواضع توموری در بدن قدمت تقریباً ۳۰ ساله در پزشکی هسته‌ای تشخیصی دارد [۱].

رادیونوکلید Ga^{67} نوکلیدی با نیم-عمر ۷۸,۲۶ ساعت است که در الگوی واپاشی خود دارای پنج حالت گیراندازی الکترون می‌باشد و گاماهاایی با انرژی ۳۹۳ keV، ۳۰۰، ۱۸۴، ۹۳,۳ گسیل می‌کند. روش‌های مختلفی برای تولید Ga^{67} در شتابدهنده‌های ذرات باردار مورد استفاده قرار گرفته است. در این روش‌ها هدف‌هایی مانند Cu^{65} ، Zn^{68} و Zn^{67} توسط ذرات بارداری چون پروتون، دوترون، ذرات α و He تا انرژی‌های حدود ۷۰ MeV بمباران می‌شوند. جداسازی محصولات تولید شده به صورت عمده با روش‌هایی مثل تعویض یونی انجام می‌گیرد [۲ و ۳]. دو روش عمده‌ی زیر برای تولید رادیونوکلید Ga^{67} استفاده می‌شود [۴].

- بمباران پروتونی هدف روی غنی شده

$$^{68}Zn(p,2n)^{67}Ga, E_p=20-25\text{MeV}$$

- بمباران هدف‌های مس طبیعی با ذرات آلفا

$$^{65}Cu(\alpha,2n)^{67}Ga, E_p=30-32\text{MeV}$$

تولید رادیونوکلید Ga^{67} از طریق بمباران پروتونی روی غنی شده توسط سیکلوترون ۳۰ MeV پژوهشکده کرج انجام می‌گیرد. دو رادیوایزوتوپ دیگر گالیم، Ga^{68} و Ga^{66} که هر دو پوزیترون گسیل هستند، قبل‌آنکه شده‌اند و با استفاده از ۸-هیدروکسی کینولین (اکسین) در نشاندارسازی گلبول‌های خون مورد استفاده قرار گرفته‌اند. Ga^{68} دارای خواص فیزیکی بهتری نسبت به Ga^{66} در مطالعات تصویربرداری می‌باشد.

$Ga\text{-oxine}$ ^{۶۷} پیش از این برای نشاندارسازی گلبول‌های قرمز خون مورد استفاده قرار گرفته است [۵]. از آن جایی که براساس جستجوی نویسنده‌گان در بررسی‌های کتابخانه‌ای روش‌های مستدلی برای تعیین شرایط بهینه‌ی نشاندارسازی این ترکیب موجود نبود بر آن شدیم شرایط بهینه‌ی تهیه‌ی کمپلکس $Ga\text{-oxine}$ ^{۶۷} را، که یک ترکیب مناسب برای SPECT می‌باشد، بررسی نماییم.

۲- روش‌های تجربی

۱- مواد و وسایل

رادیوکروماتوگرافی لایه‌ی نازک به وسیله‌ی کاغذ واتمن با ابعاد $10\text{cm} \times 1\text{cm}$ و با استفاده از حلal آمونیم استات ۱۰٪+ متانول (۱:۱) به عنوان فاز متحرک انجام پذیرفت. با استفاده از دستگاه خوانش کاغذهای کروماتوگرافی (AR-2000) ساخت کشور فرانسه، هر یک از کاغذها اسکن شده و میزان خلوص رادیوشیمیابی تعیین گردید.

۲-۲ تهیه‌ی Ga^{67} گالیم [۶۷Ga] کلرید از هدف روی-۱۶ غنی شده Ga^{67} از طریق بمباران پروتونی هدف روی-۶۸ غنی شده و با استفاده از واکنش هسته‌ای $Ga^{67}(p,2n)^{68}Zn$ تولید شد. مقدار 400 mg از Zn^{68} به طریق آب کاری روی هدفی از مس 24MeV نشانده شد. هدف با استفاده از باریکه‌ای از پروتون‌های تحت بمباران قرار گرفت. ناخالصی‌های عمر- کوتاه تولید شده در هدف پس از زمان خنک‌سازی حدود ۲ ساعت از بین رفتند و سایر ناخالصی‌ها در خلال روند جداسازی گالیم از روی توسط رزین‌های تبادلی یونی حذف شدند. برای انجام این عمل، ابتدا ۲۵ سانتی‌مترمکعب کلریدریک اسید ۹ نرمال برای آماده‌سازی رزین استفاده شد. محلول حاصل از انحلال هدف در هیدروکلریک اسید از رزین عبور داده شد تا ناخالصی‌ها موجود در آن حذف شود. این ناخالصی‌ها که شامل دیگر ایزوتوپ‌های روی چون Zn^{66} است وارد محول خروجی رزین شد در حالی که گالیم جذب رزین گردید. سپس رزین با ۲۵ سانتی‌متر مکعب از محلول هیدروکلریک اسید ۹ نرمال شسته شد تا دیگر ناخالصی‌ها شسته شوند و تنها گالیم در رزین باقی بماند. در نهایت گالیم توسط هیدروکلریک اسید ۴ نرمال از رزین خارج گردید.

۳-۲ تهیه‌ی کمپلکس $Ga\text{-Oxine}$ ^{۶۷} گالیم [۶۷Ga] کلرید به یک ویال بوروسیلیکات منتقل و با استفاده از گاز ازت N_2 تبخیر گردید. سپس به ویال‌های مجزا مقدار 2ml ، 50 ml ، 80 ml ، 100 ml از محلول اکسین اتانولیک با غلظت 1mg/ml اضافه شده و تبخیر گردید. پس از تبخیر کامل اکسین، و اضافه نمودن حدود 1ml بافر استات با $pH=5,5$ به ویال و همزدن به مدت ۱۰ ثانیه در دمای $25^\circ C$ (دمای محیط) در حمام آب گرم با دمای $80^\circ C$ نگهداشته شد و



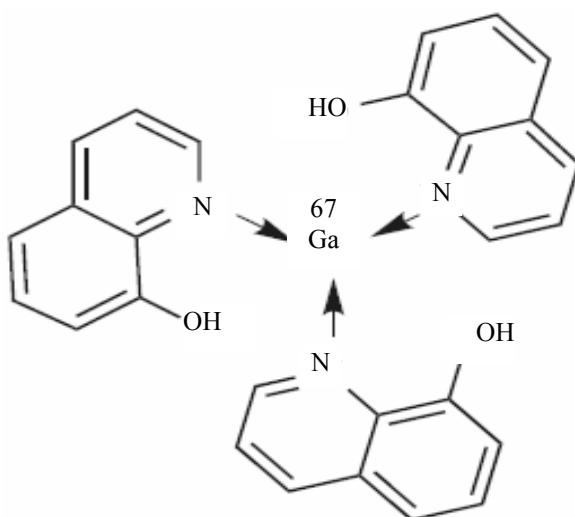
ماند. این pH برای تهیه رادیوداروها مناسب است. pH های بالاتر از ۷ به دلیل تشکیل ژلهای اکسیدی گالیم مورد بررسی قرار نگرفت.

در زمان های ۳۰، ۶۰ و ۱۲۰ دقیقه و ۲۴ ساعت اندازه گیری های RTLC تکرار گردید.

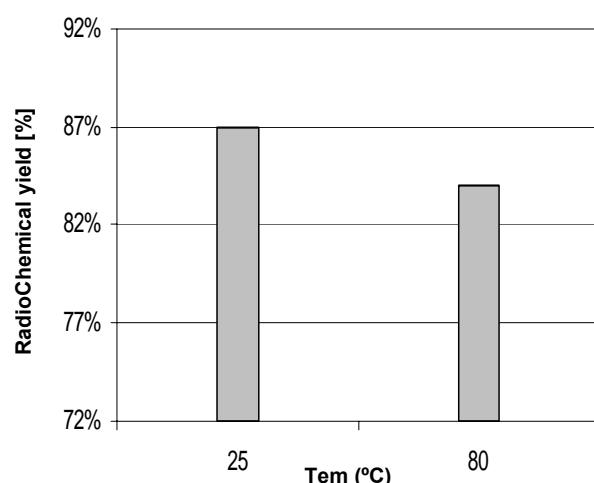
در ادامه، با بررسی ترکیب نشان دار با استفاده از روش کروماتو گرافی با کارآیی بالا، نتایج روش کروماتو گرافی لایه نازک تأیید شد.

۶۵-۳

به منظور بهینه سازی دما، آزمایش ها در دو دمای ۲۵ و ۸۰°C انجام شدند. در این دو دما پس از گذشت ۳۰ دقیقه میزان نشان دار سازی در هر دو حدود ۸۳٪ بود، بنابراین با توجه به این که نشان دار سازی در دمای اتاق انجام می شود و درصد نشان دار سازی با دما به طور محسوسی تغییر نمی کند، دمای ۲۵°C (دمای محیط) به عنوان دمای مطلوب و مناسب برای این منظور در نظر گرفته شد (شکل ۲).



شکل ۱- ساختار مولکولی گالیم- ۶۷ (III) اکسینات.



شکل ۲- تغییرات بازده رادیوشیمیایی ^{67}Ga -Oxine در مدت زمان ۳۰ دقیقه بر حسب دما.

۶-۴- تهیه گلبول سفید انسان از نمونه های خونی

تهیه گلبول سفید از خون کامل داوطلب سالم براساس یک پروتکل مورد تأیید اداره بھداشت ایالات متحده انجام شد [۶]. برای این منظور، ۱۰ میلی لیتر از خون یک داوطلب مرد سالم ۲۵ ساله در شرایط استریل از راه ورید بازویی تهیه و به لوله های محتوی ماده ضد انعقاد (ترجیحاً سدیم ادنتات) منتقل گردید. سپس به مدت ۱۵ دقیقه در سانتریفیوژ با قدرت ۱۵۰۰ g و ۲۰۰۰ g در دمای اتاق قرار داده شد. گلبول های قرمز در بخش پایینی، سرم در بالا و گلبول های سفید در بین این دو قرار گرفت. پلاسمای رویی با پیپت تا ۱ میلی متری سطح گلبول های قرمز برداشته شد. باقی مانده شامل گلبول های سفید با دقت توسط یک میکروپیپت تا حجم بیشینه ۰/۵ میلی لیتر برداشته شد.

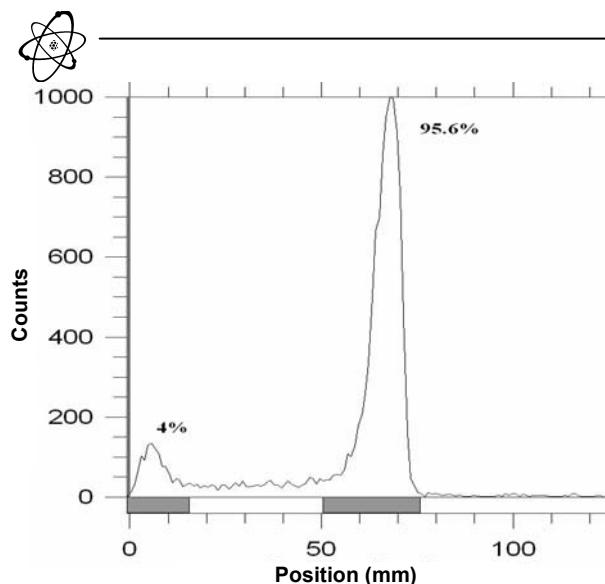
۵- نشان دار سازی گلبول سفید انسان با گالیم- ۶۷ (III) اکسینات به گلبول های سفید حاصل از فرایند فوق بلا فاصله مقدار ۳ میلی لیتر محلول مقاوم حاوی گالیم- ۶۷ (III) اکسینات (با فعالیت ۲۰۰ تا ۵۰۰ میکرو کوری) اضافه شد و مخلوط در دمای ۳۷ درجه با آهنگ همزنی بسیار ملایم قرار گرفت. در زمان های ۳۰، ۹۰ و ۱۲۰ دقیقه مقدار یک میلی لیتر از مخلوط به مدت ۵ دقیقه در سانتریفیوژ با تندی ۳۰۰۰ دور در دقیقه قرار گرفت. با جدا سازی محلول رویی و بخش سلولی باقی مانده هر بخش به طور جداگانه در یک دزیمتر نوع چاهی شمارش شد. هر آزمون ۵ بار تکرار و میانگین گیری شد.

۳- یافته ها و بحث

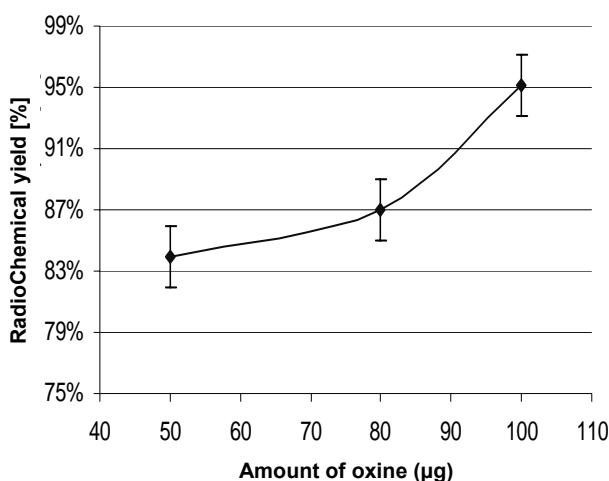
به منظور تعیین شرایط بهینه تهیه کمپلکس ^{67}Ga -Oxine (شکل ۱) بهینه سازی عواملی چون دما، زمان، pH و میزان اکسین انجام شد.

۳-۱/ اسیدیته

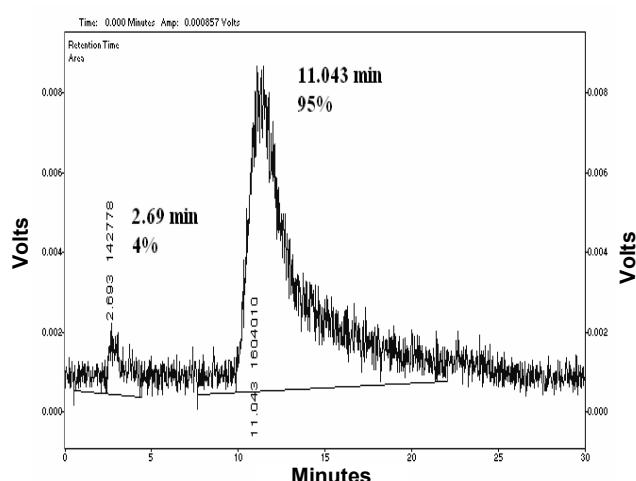
در زمان تهیه کمپلکس اکسین با گالیم- ۶۷ به علت اضافه نمودن بافر استات با pH=۵/۵ همواره ثابت و برابر ۵/۵ باقی



شکل ۳- کروماتوگرام (RTLC) ماده‌ی نشان‌دار با مقدار $100\text{ }\mu\text{g}$ از ۲ ساعت در دمای اتاق (25°C).^{۶۷\text{Ga}}



شکل ۴- تأثیر مقدار اکسین بر محصول رادیوشیمیایی ^{67}Ga -Oxine در 25°C و در زمان 1 h .



شکل ۵- کروماتوگرام (HPLC) ماده‌ی نشان‌دار با مقدار $100\text{ }\mu\text{g}$ اکسین پس از ۲ ساعت در دمای اتاق (25°C).

۳-۳ مقدار اکسین
مقدار اکسین مورد استفاده در اولین آزمایش‌ها بیش از مقدار لازم و در حدود 5 mg در نظر گرفته شد، تا محل دقیق قله‌های رادیوشیمیایی حاصل شود. میزان نشان‌دارسازی در این حالت حدود ۹۰٪ به دست آمد. به علت اشباع بودن محیط از اکسین، تقریباً تمامی ^{67}Ga موجود واکنش داده بود. اگرچه با استفاده از مقدار 5 mg اکسین، نتیجه‌ی مطلوب به دست آمد. ولی به علت سمی بودن ماده‌ی اکسین، در صورتی که از این ترکیب برای نشان‌دارسازی گلbulوها، پلاکت و سلول‌های بنیادین استفاده شود، مرگ سلولی مشکل آفرین خواهد بود. در نتیجه لازم بود که کمینه مقدار اکسین که در آن بهترین درصد نشان‌دارسازی حاصل می‌شود تعیین گردد. بنابراین مقدار اکسین تا میزان $10\text{ }\mu\text{g}$ برابر کاهش یافت و با مقدار $5\text{ }, 8\text{ }, 10\text{ }\mu\text{g}$ آزمایش تکرار شد.

شکل ۳ کروماتوگرام لایه‌ی نازک را در شرایط بهینه نشان می‌دهد. همان‌طور که در شکل ۴ مشاهده می‌شود، در زمان یک ساعت با افزایش مقدار اکسین درصد نشان‌دارسازی افزایش می‌یابد. پس از گذشت ۲ ساعت درصد خلوص رادیوشیمیایی با مقدار اکسین برابر با $100\text{ }\mu\text{g}$ به حدود ۹۵٪ رسید. کروماتوگرافی HPLC نیز نتایج مشابهی را ارایه کرد (شکل ۵).

در دمای 25°C میزان نشان‌دارسازی در زمان‌های 60 و 120 دقیقه و پس از 24 ساعت مورد برسی قرار گرفت. همان‌طور که در شکل ۶ مشاهده می‌شود، با افزایش زمان مقدار بازده رادیوشیمیایی افزایش می‌یابد، به طوری که پس از گذشت ۲ ساعت میزان خلوص رادیوشیمیایی به بیشینه مقدار رسیده است. البته نکته‌ی قابل توجه این است که ترکیب نشان‌دار پس از گذشت 24 ساعت همچنان به میزان 85% نشان‌دار شده باقی می‌ماند در نتیجه می‌توان حتی پس از گذشت این مدت از این ترکیب جهت نشان‌دارسازی گلbulوها، لیپوزوم و حتی سلول‌های بنیادین استفاده نمود (شکل ۶).

نشان‌دارسازی سلول‌های سفید خون در شرایط آزمایشگاهی بروند تی در بازه‌ی زمانی 120 دقیقه و در دمای بدن انجام شد. همان‌طور که در شکل ۷ مشاهده می‌شود روند تقریباً خطی برداشت فعالیت در سلول‌ها به چشم می‌خورد. این روند از نظر سینتیک بیوشیمیایی نمایان‌گریک برداشت براساس پدیده‌ی انتشار می‌باشد که برای بسیاری از مواد نشان‌دار کننده‌ی سلول‌های خونی قبلاً ملاحظه شده است.

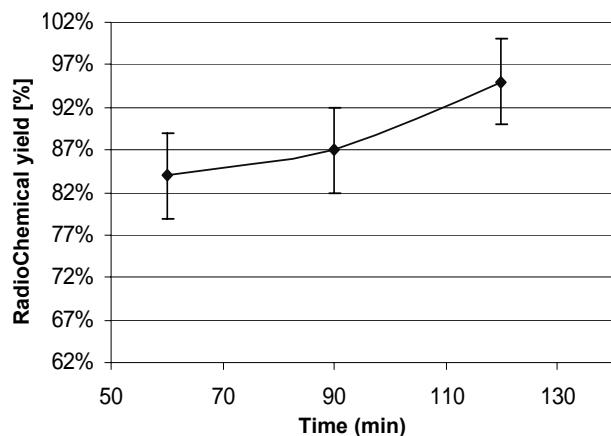


پی‌نوشت:

۱- ITLC: Instant Thin Layer Chromatography

References:

1. C. Bekerman, P.B. Hoffer, J.D. Bitran, "The rules of gallium-67 in the clinical evaluation of cancer," *Semin. Nucl. Med.* **14**, 296-323 (1984).
2. J. Ruhlmann, P. Oehr, H.J. Biersach, "Cost effectiveness of PET in oncology," 195-97 in: *PET in oncology* 1st edition Springer-Verlage Press, New York (1999).
3. C.M. Lederer, V.S. Shirley, "Table of Isotopes," 7th Edition. 211, John Wiley and Sons Press. New York (1978).
4. A.R. Jalilian, P. Rowshanfarzad, M. Sabet, A. Rahiminejad-Kisomi A.A. Rajamand, "Development of [⁶⁶Ga]oxine complex; a possible PET tracer," *Nukleonika* **51**, 155-159 (2006).
5. L. Kostakoglou, J. Leonardo, I. Kujh, "Comparision of fluorine -18 fluorodeoxy glucose positron emission tomography and Ga-67 scintigraphy in evalution of lymphoma," *Cancer* **94**, 879-888 (2002).
6. <http://www.ambion.com/techlib/append/supp/wbc/html>.



شکل ۶- تغییرات بازده رادیوشیمیایی ⁹⁷Ga-Oxine بر حسب زمان در ۲۵°C

جدول ۱- خواص فیزیکی مهم ترین رادیوایزوتوپ‌های گالیم.

⁶⁹ Ga	⁷⁰ Ga	⁷¹ Ga	خواص
۵۱۱	۳۹۳, ۳۰۰, ۱۸۴, ۹۳	۲۷۵۲, ۱۰۳۹, ۸۳۴, ۵۱۱	انرژی گاما (KeV)
۱۹۰۰	—	۴۱۵۳	انرژی پوزیترون
B ⁺ /۹۰, EC(⁶⁹ Zn)/۱۰	EC/۱۰۰	B ⁺ /۵۷, EC(⁶⁹ Zn)/۴۳	طریقه واپاشی
۶۸ Min	۷۸ h	۹,۵ h	نیم-عمر
⁶⁹ Zn(p,γn) ⁶⁹ Ga	⁶⁹ Zn(p,γn) ⁶⁹ Ga	⁶⁹ Zn(p,γn) ⁶⁹ Ga	روند تولید
⁷¹ Ge	⁷⁰ Ga	⁶⁹ Zn	ناخالصی
۲۲-۱۲	—	۱۵-۶	انرژی پروتون (MeV)

۴- نتیجه‌گیری

در این کار پژوهشی، میزان تولید کمپلکس اکسین و ⁶⁷Ga از طریق روش کروماتوگرافی در زمان‌های پس از نشاندارسازی مورد بررسی قرار گرفت. میزان pH به علت استفاده از بافر استات با pH=۵,۵ تغییری نکرد. پس از گذشت ۱ ساعت از آماده‌سازی محلول، با انجام تست RTLC نتیجه‌ی مطلوب حاصل گردید. دمای اتانسی دمای مناسب فرض شد. مقدار بهینه‌ی کمینه‌ی اکسین ۱۰۰ µg تعیین شد. در شرایط بهینه، خلوص رادیوشیمیایی ⁶⁷Ga-Oxine بیش از ۹۵٪ با فعالیت ویژه ۱۴۳۲ GBq/mmol تهیی تهیی گردید. متعاقب آن تخلیص گلوبول‌های سفید خون تازه شده از داوطلبان انسانی، و نشاندارسازی آن در دمای ۳۷ درجه و شرایط بهینه انجام شد. از آن جا که ⁶⁷Ga رادیونوکلیدی است ⁶⁷Ga-Oxine که گسیننده‌ی گاما خالص می‌باشد، کمپلکس ⁶⁷Ga-Oxine می‌تواند کاربرد تشخیصی در نشاندارسازی گلوبول‌های خون سلول‌های بنیادین و موجودات ذره‌بینی داشته باشد.