

تعیین مقدار طلای موجود در خون و ادرار

شهروندان تهرانی به روش جذب اتمی

سعید بابائی*

چکیده

مقدمه: طلا این فلز گرانبها، از لحاظ شیمیایی یکی از کم‌فعال‌ترین فلزات محسوب می‌گردد. در دهه ۱۹۳۰ اثرات ضدالتهابی ترکیبات حاوی طلا (سدیم اوروتیومات) توجه دانشمندان را به خود جلب کرد. این ترکیبات می‌توانستند التهاب مفصل و پرده سینویال ناشی از برخی عوامل عفونی یا شیمیایی را سرکوب کنند. پیرو همین روش‌های درمانی، عوارض جانبی آنها برای اولین بار توجه دانشمندان را برای سنجش میزان طلای موجود در بدن انسان متعاقب عمل طلا درمانی جلب کرد. تحقیق حاضر با نگرشی متفاوت به سنجش میزان طلای موجود در مایعات بیولوژیک بدن افراد مذکر و مؤنث جامعه شهری تهران پرداخته است. چراکه هیچ‌یک از این افراد به‌طور مستقیم این فلز را به عنوان داروی تزریقی یا خوراکی دریافت نکرده‌اند و نحوه تماس آنها به عنوان زیورآلات و یا وسیله کار (زرگران - طلاسازان) بوده است.

روش کار: سنجش در این تحقیق به کمک دستگاه جذب اتمی (Atomic Absorption) صورت گرفته است و ۸۰ نفر داوطلب از بین مراجعین به درمانگاه‌های مناطق مختلف شهر تهران طی سال ۱۳۷۰ و در صورتی‌که با شرایط موردنظر این تحقیق تطابق داشته‌اند در آن شرکت داده شده‌اند و بدین ترتیب ۱۶۰ نمونه خون و ادرار تهیه گردید. **نتایج:** در این تحقیق مشخص شد که میانگین طلای موجود در خون زنان غیرحامله ۲۳۲ ng/ml و میانگین طلای خون مردان غیرزرگر ۲۸۰ ng/ml (یک نانو گرم = 1×10^{-9} کیلوگرم) بوده است که بسیار بیشتر از همین مقدار در خون افراد جوامع غربی است. این مقدار در انگلیس ۰/۱۵۹ نانوگرم در صد میلی‌لیتر خون بیان شده است که بسیار کمتر از این مقدار در شهروندان تهرانی است. برای بررسی آماری مقادیر سنجش شده از روش‌های غیر پارامتریک (Mann Whitney) استفاده شده است.

نتیجه‌گیری: تماس طولانی مدت با طلا در مردان نه تنها سبب افزایش مقدار طلای خون آنها نمی‌شود بلکه با کاهش مقدار طلای خون نیز همراه است.

در زنان افزایش مقدار و زمان تماس پوستی با طلا به صورت زیورآلات با افزایش مقدار طلای خون هماهنگی دارد و همچنین مشخص گردید که بارداری در زنان بیش از پیش سبب افزایش مقدار طلای موجود در خون می‌شود.

کلمات کلیدی: طلا، مایعات بیولوژیک، جذب اتمی، زیورآلات، تعیین مقدار طلا.

مقدمه

استفاده غیر زینتی از طلا از دهه ۱۹۳۰ به‌طور

رسمی آغاز شد و از ترکیبات حاوی طلا به عنوان داروهای سرکوب کننده التهابات مفصلی استفاده شد.

طلا فلزی است گرانبها که از گذشته‌های بسیار دور مورد استفاده آدمی قرار می‌گرفته است (۱). از زمان بنای اولین معدن طلا حدود ۵۰۰۰ سال می‌گذرد (۲).

* عضو هیئت علمی دانشگاه علوم پزشکی اراک.

- بررسی رابطه بین مقدار طلائی موجود در خون افراد با جنسیت.
- گزارش موارد احتمالی عوارض ناشی از تماس پوستی و مخاطی با طلا.

مواد و روش کار

این پژوهش از نوع تجربی (Experimental) بوده و ۱۶۰ نمونه خون و ادرار براساس نظر مشاور آماری طرح و با در نظر گرفتن معیارهای ورودی و خروجی افراد به مطالعه (Inclusion-Exclusion Criteria) از ۸۰ نفر داوطلب مایل به شرکت در طرح از بین مراجعه کنندگان به درمانگاههای مناطق مختلف شهر تهران در سال ۱۳۷۰ و در صورت داشتن شرایط مورد نظر این تحقیق و از گروههای شامل مردان زرگر و عادی، زنان باردار و غیرباردار تهیه شده است.

روشی که از آن برای استخراج طلا از مایعات بیولوژیکی بدن استفاده شده است روش Perkin-Elmer می باشد که روشی متداول در اینگونه امور است. از آنجا که طلائی موجود در بدن آدمی غالباً به صورت باند شده با پروتئین هاست (۱۰،۱۴) خصوصاً با پروتئین های حاوی گوگرد. لذا روش های جداسازی عمدتاً مبتنی بر جداسازی طلا از این قبیل ترکیبات است. لازم به ذکر است که بخش اندکی از طلائی بدن آدمی نیز به شکل آزاد یافت می شود (۱۴). طی مراحل جداسازی با روش ذکر شده؛ ابتدا طلا را از پروتئین ها جدا کرده و به کمک حلال ویژه ای به نام MIBK (متیل ایزوبوتیل کتون) آن را استخراج می نمایم. با این روش حدود ۹۶٪ از طلائی موجود در مایعات بدن آدمی قابل استخراج است. با توجه به اینکه میزان طلائی موجود در مایعات بدن

اما امروزه از محصولات به دست آمده از طلا (داروهای حاوی طلا، طلائی کلوتیدی، ذرات طلا در اندازه های معین) در تحقیقات گوناگون خصوصاً در علوم پزشکی و زیست شناسی در زمینه های ویروس شناسی (۳)، ایمنی (۴)، خون شناسی (۵) و سایر زمینه ها استفاده فراوان می شود. پس از آنکه مؤثر بودن داروهای حاوی ترکیبات طلا در درمان بیماری های مفاصل در دهه ۱۹۶۰ بر همگان ثابت گردید، نکته ای که توجه همگان را به خود جلب کرد. اثرات زیانباری بود که طلا در بدن این بیماران ایجاد می کرد. به عنوان مثال ظهور طلا در درمیس پوست (۶)، واسکولیت (۷)، ترومبوسایتوپنی (۸) در ماتیت (۹) و غیره که سبب شد از آن پس احتیاط بیشتری در استفاده از این داروها اعمال شود. متعاقب این اثرات آنچه که مورد توجه واقع گردید اندازه گیری مقدار طلا در مایعات و بافت های بدن انسان هایی بود که مورد طلا درمانی قرار گرفته بودند، تا احتمالاً مشخص شود آیا بین مقدار طلائی موجود در مایعات یا بافت ها و ظهور این قبیل تظاهرات بالینی رابطه ای وجود دارد یا خیر (۱۰،۱۱). با تحقیقات جامع تر به زودی مشخص گردید که با قطع طلا درمانی اغلب عوارض نیز ناپدید می شوند (۱۲). اکنون با عنایت به این نکته که طلا در کشور ما به صورت زیورآلات و حتی پروتزهای دندانی کاربرد گسترده دارد، که البته قابلیت جذب تماسی آنها نیز ثابت شده (۱۳)، در این تحقیق ما برآنیم تا چند هدف را دنبال کنیم.

- تعیین میانگین طلائی موجود در خون و ادرار افراد جامعه شهری تهران.
- بررسی رابطه طلائی خون با میزان تماس با طلا (به صورت زیورآلات یا تماس کاری)

آزمایش حاوی محلول زرد شفاف هستند که حاوی طلای موجود در فاز آبی است.

مرحله بعدی مرحله افزودن آمونیم پرولیدین دی تیوکربامات است (که متأسفانه در این تحقیق به دلیل عدم دسترسی به این ترکیب از ترکیب مشابه‌ای که همان محلول اشباع پرمنگنات پتاسیم است استفاده شد لذا در این مرحله به هر لوله ۲ml از محلول اشباع $KMnO_4$ اضافه می‌کنیم). این ترکیب سبب می‌شود تا طلا به صورت یونیزه در محلول ظاهر شود چراکه خود یک اکسید کننده قوی است. اکنون تمام محتویات لوله‌ها را در دستگاه Shaker ریخته و ۲ دقیقه تکان می‌دهیم. پس از آن هر لوله را در یک قیف جدا کننده مجزای ریخته و چند دقیقه صبر می‌کنیم تا فاز آلی در روی محلول و فاز آبی در پایین آن قرار گرفته و خوب جدا گردد، آنگاه فاز آبی را دور ریخته و فاز آلی را در یک ظرف شیشه‌ای ریخته و جهت تزریق به دستگاه حفظ می‌کنیم. حتی المقدور در جای تاریک و خنک نگهداری شود.

به جای به کارگیری آب اکسیژنه خالص می‌توان از اسیدپرکلریک خالص نیز استفاده کرد اما با توجه به اینکه ترکیب فوق با اسید نیتریک می‌تواند ماده منفجره ایجاد کند، لذا انجام این عمل نیاز به آزمایشگاهی با تجهیزات ایمنی کامل دارد.

برای آماده‌سازی نمونه‌های ادرار حدود ۲ml از هر نمونه را در لوله آزمایش به حجم ۲۰ml ریخته و به آن حدود ۲ml از محلول اشباع $KMnO_4$ اضافه می‌کنیم و حدود ۵ دقیقه به کمک همزن مغناطیسی هم می‌زنیم. سپس این لوله‌ها را در حمام آب گرم با دمای $100^{\circ}C$ قرار داده و حدود ۱۰ دقیقه حرارت می‌دهیم سپس به

آدمی فوق‌العاده کم بوده و در حد نانوگرم (نانوگرم = IPPB یک قسمت در بیلیون) سنجش می‌شود، لذا جهت یافتن مقادیر دقیق طلا در مایعات بدن بهتر آن است که از دستگاه جذب اتمی (Atomic Absorption) استفاده کرد. دستگاه‌های جذب اتمی که در این تحقیق از آنها استفاده شده عبارتند از: Perkin-Elmer model 603, Varian tecrton model 63 سیستمی که دستگاه‌های فوق با آن کار می‌کنند از نوع Flameless بوده و حساسیتی تا ۱ppb از خود نشان می‌دهد.

روش آماده سازی نمونه‌های خون به شرح زیر است: حدود ۲ml خون را در یک لوله آزمایش بزرگ به حجم ۲۰ml ریخته و سپس ۲ml اسید نیتریک خالص به آن اضافه می‌کنیم. اسید نیتریک موجب لخته شدن خون می‌گردد. اگر چنانچه با افزودن این مقدار از اسید نیتریک لخته حاصله در مراحل بعدی عمل به صورت محلول شفاف مایل به زرد درنیامد، می‌توان افزودن اسید نیتریک خالص را در حین حرارت دادن لوله‌ها تا حل شدن کامل لخته‌ها ادامه داد.

مرحله بعدی مرحله افزودن حدود ۲ml آب اکسیژنه خالص است پس از انجام این عمل و هم‌زدن آن با همزن مغناطیسی به مدت ۵ دقیقه در مرحله بعد به کمک پیپت و مکندۀ محلول لاستیکی حدود ۲ml اسید کلریدریک خالص به هر نمونه خونی می‌افزاییم و به کمک مخلوط‌کن مغناطیسی و در زیر هود این مخلوط را هم می‌زنیم (۱۰ دقیقه). سپس تمامی نمونه‌ها را در زیر هود در حمام آبگرم $50^{\circ}C$ قرار داده و چند دقیقه‌ای حرارت می‌دهیم تا اندکی از گاز سمی کلر متصاعد گردد آنگاه حدود ۱۰ دقیقه آنرا در حرارت $100^{\circ}C$ می‌جوشانیم. در انتهای این مرحله کلیه لوله‌های

نتایج

تمامی اعداد به دست آمده از سنجش میزان طلائی موجود در نمونه‌های خون و ادرار گروه‌های مختلف برحسب میکروگرم در میلی‌لیتر بیان شده‌اند و در جدول شماره ۱ نتایج کلی حاصل از تعیین میانگین مقدار طلائی خون و ادرار افراد در گروه‌های مختلف قابل دستیابی است.

ارقام حاصل از تعیین مقادیر میانگین به کمک نرم‌افزاری آماری SPSS و با استفاده از آزمون Mann-Whitney U-test مورد بررسی قرار گرفته‌اند و نتایج حاصل از مقایسه میانگین مقدار طلائی خون و ادرار گروه‌های مختلف در جداول شماره ۲ و ۳ آمده است.

هر لوله آزمایش حدود ۲cc از محلول متیل ایزوبوتیل کتون خالص اضافه می‌کنیم و مطابق آنچه که تا به حال عمل می‌کردیم کل این محلول را در دستگاه Shaker قرار داده و چند دقیقه‌ای تکان می‌دهیم تا تمامی طلائی موجود در فاز آبی به واسطه حل شدن در متیل ایزوبوتیل کتون به فاز آلی بیاید، آنگاه توسط سانتریفوژ فاز آلی را از فاز غیرآلی جدا کرده و در ظرف شیشه‌ای تیره از فاز آلی نگهداری می‌کنیم تا آنکه محلول را به دستگاه جذب اتمی تزریق کنیم.

پس از سنجش مقدار طلائی موجود در تمامی نمونه‌های خون و ادرار تمامی مقادیر به دست آمده با استفاده از روش‌های غیرپارامتریک آماری و به کمک نرم‌افزار آماری SPSS و با استفاده از Mann-Whitney U-test مورد ارزیابی قرار گرفتند.

جدول شماره ۱: مقایسه طلائی خون و ادرار گروه‌های مختلف منتخب از شهروندان تهرانی در سال ۱۳۷۰

| گروه مورد مطالعه | تعداد افراد گروه | میانگین مقدار طلائی خون | انحراف استاندارد طلائی خون | میانگین مقدار طلائی ادرار | انحراف استاندارد طلائی ادرار |
|------------------|------------------|-------------------------|----------------------------|---------------------------|------------------------------|
| زنان غیرباردار | ۲۲ | ۰/۲۳ | ۰/۰۱ | ۰/۰۶ | ۰/۰۱ |
| زنان باردار | ۱۸ | ۰/۲۷ | ۰/۰۲ | ۰/۰۶ | ۰/۰۱ |
| مردان غیرزرگر | ۲۱ | ۰/۲۸ | ۰/۰۳ | ۰/۰۵ | ۰/۰۱ |
| مردان زرگر | ۱۹ | ۰/۱۹ | ۰/۱ | ۰/۰۸ | ۰/۰۲ |

جدول شماره ۲: مقایسه میانگین مقدار طلائی خون گروه‌های مختلف منتخب از شهروندان تهرانی در سال ۱۳۷۰

| گروه‌های مقایسه شده | میانگین مقدار طلائی خون | انحراف استاندارد | P-V |
|--------------------------------------|-------------------------|------------------|-------|
| ۱ زنان غیرباردار زنان باردار | ۰/۲۳ | ۰/۰۱ | ۰/۰۰۴ |
| | ۰/۲۷ | ۰/۰۲ | |
| ۲ مردان غیرزرگر مردان زرگر | ۰/۲۸ | ۰/۰۳ | ۰/۱۲ |
| | ۰/۱۹ | ۰/۱ | |
| ۳ مردان غیرزرگر زنان غیرباردار | ۰/۲۸ | ۰/۰۳ | ۰/۰۰۴ |
| | ۰/۲۳ | ۰/۰۱ | |

جدول شماره ۳: مقایسه میانگین مقدار طلای ادرار گروههای مختلف منتخب از شهروندان تهرانی در سال ۱۳۷۰

| گروههای مقایسه شده | میانگین مقدار طلای ادرار | انحراف استاندارد | P-V |
|--------------------------------------|--------------------------|------------------|------|
| ۱ زنان غیرباردار | ۰/۰۶ | ۰/۰۱ | ۰/۸۸ |
| | ۰/۰۶ | ۰/۰۱ | |
| ۲ مردان غیرزرگر مردان زرگر | ۰/۰۵ | ۰/۰۱ | ۰/۲۵ |
| | ۰/۰۸ | ۰/۰۲ | |
| ۳ مردان غیرزرگر زنان غیرباردار | ۰/۰۵ | ۰/۰۱ | ۰/۶۲ |
| | ۰/۰۶ | ۰/۰۱ | |

آمده از این تحقیق نشان می‌دهد که تماس طولانی مدت با طلا در آقایان نه تنها سبب افزایش مقدار طلای خون آنها نمی‌شود؛ بلکه با کاهش مقدار طلای خون آنها نیز همراه است چراکه میانگین مقدار طلای خون زرگران و طلاسازان مرد با ۰/۱۹ میکروگرم در میلی‌لیتر برابر است در حالی که همین مقدار در خون مردان غیرزرگر که حداکثر یک حلقه طلا داشته‌اند برابر با ۰/۲۸ میکروگرم در میلی‌لیتر می‌باشد و از آنجا که طلای دفع شده از طریق ادرار در این دوگروه تفاوت معنی‌داری با یکدیگر ندارد $V=0/25$ ، لذا دریافت بیشتر طلا از طریق تماس پوستی (۱۳) و استنشاق هوای حاوی بخارات طلا در کارگاه طلاسازی (۱۶)، با اینکه مقدار دریافت طلا در طلاسازان را افزایش داده اما این مقدار نه در خون و نه در ادرار ظاهر نمی‌شود. ظاهراً در مردان باید مکان خاصی برای تجمع طلا وجود داشته باشد که البته یافتن دقیق این مکان نیازمند تحقیقات بیشتر در این زمینه است.

ارزیابی آماری نشان می‌دهد که در خانم‌ها استفاده از طلا به عنوان زیورآلات آن‌هم به صورت دائمی و طولانی مدت و در سطح گسترده‌ای از تماس پوستی، سبب افزایش چشمگیر در مقدار طلای خون نمی‌شود.

لازم به ذکر است که در سایر موارد قابل تصور دیگر نیز اختلافات معنی‌دار نبود، لذا از ذکر آنها خودداری شده است.

بحث و نتیجه‌گیری

نتایج کلی حاصل از این تحقیق مبین آن است که اولاً در خون و ادرار شهروندان تهرانی نیز طلا وجود دارد که در مقام مقایسه با مقدار طلای به دست آمده از خون و ادرار ملل غربی مقدار آن بیشتر است. به عنوان مثال کمترین مقدار طلای سنجش شده در خون در این تحقیق ۰/۰۲ میکروگرم در میلی‌لیتر مربوط به زنان باردار است که قابل مقایسه است با میانگین مقدار طلای خون سنجش شده در تحقیقی در کشور انگلیس (۱۵) که برابر با ۰/۱۵ نانوگرم درصد میلی‌لیتر می‌باشد. علت و یا علل این تفاوت می‌تواند فرهنگ و سنت‌های خاص مردم ما در استفاده از طلا در سطح گسترده به صورت زیورآلات، وجود تعداد قابل توجهی کارگاه طلاسازی در تهران و ورود فاضلاب آنها (که حاوی مقادیری قابل توجهی طلاست) به مخزن آب‌های زیرزمینی شهر تهران باشد (۱).

ارزیابی‌های آماری انجام شده بر مقادیر به دست

تعداد CD4 در خون، آمیلوئیدوز، هیپتونکروز، کولیت و غیره. اما جالب آنکه در افراد مورد مطالعه این تحقیق هیچ‌یک از موارد مشاهده نشد که شاید این امر به دلیل نوعی سازش تدریجی با افزایش مقدار طلای خون باشد. تحقیقات نشان دهنده آن است که سلول‌های بدن آدمی قادرند به نوعی سازش با افزایش تدریجی مقدار طلای محیط زندگی خود دست یابند (۱۸). گلناس (Glennas) در ۱۹۸۵ ثابت نمود سلول‌های اپی‌تلیالی سازش یافته با افزایش تدریجی مقدار طلای محیط زندگی خود طی ۳ ماه تجربه قادرند تا چهار برابر سلول‌های اپی‌تلیالی معمولی قابلیت ادامه حیات در محیط حاوی طلا را حفظ کنند. البته لازم به ذکر است که سرعت تقسیم این سلول‌های مقاوم شده به وجود طلا در محیط از ۲۴ ساعت به ۳۶ ساعت افزایش یافته است. در هر حال باید پذیرفت حتی اگر نوعی سازش نیز بین سلول‌های بدن آدمی و مقدار طلای موجود در محیط زیست آنها پدید آید، این افزایش در هر حال به نوعی بر فعالیت‌های حیاتی سلول‌ها اثر گذاشته و برخی از جنبه‌های زیستی آنها را تغییر می‌دهد. البته نباید فراموش کنیم طلا دارای اثرات درمانی نیز هست و طلا درمانی در درمان بیماران آرتریت روماتوئید هنوز هم کاربردی دارد.

سپاسگزاری

بدین وسیله از همکاری آقای مهندس میناسیان، کارشناس سازمان حفاظت محیط زیست، آقای مهندس ناصر رحیمی کارشناس سازمان انرژی اتمی ایران و همچنین آقای مهندس محمد رفیعی به دلیل همکاری در انجام محاسبات آماری تشکر می‌نمایم.

در مقایسه مقدار میانگین طلای خون مردان زرگر و حتی غیرزرگر با زنان غیرباردار و یا حتی باردار متوجه می‌شویم که در هر حال میانگین طلای خون زنان بیشتر از میانگین مقدار طلای خون مردان حتی مردان زرگر که تماس ویژه با طلا دارند می‌باشد. این نشان می‌دهد که ظاهراً در خانم‌ها بافت یا مکان خاصی برای تجمع و ذخیره طلا وجود ندارد و مقدار طلای خون تقریباً بیان‌کننده مقدار کل طلای موجود در بدن آنهاست.

مقایسه میانگین مقدار طلای خون زنان باردار با زنان غیرباردار مبین اختلاف معنی‌دار بین این دو مقدار است $P-V = 0/004$. این افزایش مقدار طلای خون زنان باردار (۲۷/۰ میکروگرم در میلی‌لیتر) ممکن است به صورت افزایش قابلیت اتصال با ماکرومولکول‌های خون و یا ممکن است به صورت افزایش در مقدار طلای آزاد خون باشد. چراکه اصولاً طلا به دو صورت در خون حمل می‌شود. در اتصال با ماکرومولکول‌های سولفوردار خون و خصوصاً با ماکرومولکولی مثلاً آلبومین (۱۰۱۴) و به صورت آزاد در خون (۱۷). با توجه به اینکه در زنان باردار تحولات فیزیولوژیک فراوانی از نظر هورمونی و مقدار ترکیبات خون و غلظت آنها رخ می‌دهد، اینکه چرا افزایش مقدار طلای خون بدون تغییر در مقدار طلای دفع شده از طریق ادرار می‌باشد نیازمند تحقیقات دقیق و گسترده‌تری در این زمینه است. اصولاً افزایش مقدار طلای خون با غلظت‌های متفاوت در افراد مختلف دارای اثرات گوناگون است. به عنوان مثال برخی از این اثرات به شرح زیر تقدیم می‌گردد:

بروزعلایم آلرژیک در پوست، تجمع طلا در درمیس پوست، کاهش دادن مقدار انترلوکین -۶ افزایش دادن

References:

- ۱- فرهنگی عباس، بقوزیان صیدا. کتاب طلا، تهران: نخست‌وزیری، ۱۳۶۸؛ ۱۴۵.
- ۲- حسنی‌پاک علی اصغر. اکتشافات، ذخائر طلا، دانشگاه تهران: ۱۳۷۸.
3. Woffendin C, Yang Z, Daykumar U sheehy My. Nonviral and viral delivery of a human immunodeficiency virus protective gene In to primary human T cell, proc Natl. A cad. Sci 1994; Vol 91, No. 24: 11581 - 11585.
4. Suter M, Andrew M, philipp G, BASVAC. A novel generation of (DNA) vaccines, proc. Natl. A cad. Sci 1999; vol. 96, No. 22: 12697- 12702.
5. Albrecht RM, Prudent J, Simmons SR, Pawley J. Observation of colloidal gold labelled plat let Micrtubules, Scanning-Mirosc, 1989; Vol. 3 , No. 1: 273-277.
6. Alvin J, Kenneth W. Gold in the dermis following gold therapy for rheumatiod arthritis, Archives of Dermatology, 1973, Vol. 108, No. 5: 655-657.
7. Henry R, Roenig K, Duniel H. Gold vasculitis Arch. Dermatology, 1974; Vol. 109, No. 6: 723-726.
8. Jonathan D, Wiliam G, Bensen, Yasmin K. Gold induced thrombocytopeni: 12 cases and a Reviw of the Literature, seminars in arthritis and rheumatism, 1987; Vol. 19, No. 16,4.
9. Js vamnes, T Morken, S Helland. Dental gold alloys and contact hypersensitivity, Contact Dermatitis, 2000; Vol. 42: 128-133.
10. Rayner MH, Grootveld M, sadler PJ. Resistance against gold in cultured human cells, Scand - J Rheumatol, 1985; Vol. 14, No. 1: 23-25.
11. jessop, JD. johns, RG. Serum gold determination in patients with rheumatiod arthritis receive sodium aurothiomalate, Ann-Rheum-Dis, 1973; Vol. 32, No. 3: 228-232.
12. Rye B, Krusinski PA. Hepatonekrosis resulting from parentral gold therapy, J, AM-Acad-Dermatol, 1993 Jan; Vol. 28, No. 1: 99-101.
13. CR, Heman., Mc, Mcfee., Fee, SM., selden., Measuring the skin dose from radioactively contaminated gold rings using, Health-phys, 1989 Apr; Vol. 56, No. 4: 547-550.
14. L Manoubi, MH jaafoura A, Skhiri-Zhioura A, El-Hlili. Subcellular localization of gold in suprarenal testicle and thyroid glands, cell-Mol-Biol-Noisy-Le-grand, 1994; Vol. 40, No. 4: 483-7.
15. Harth M, Haines DS, Bondy DC. A simple Method for the determination of gold in serum. blood, and urine by atomic absorption, AM-J-Clin-Pathol, 1973; Vol. 59, No. 3: 423-428.
16. Minoia C, oppezzo MC, pozzole L. Evironmental monitoring during lost wax casting in Jewellery handicrafts was Performed for gold, G-Ltal- Med-Lav, 1995; Vol. 7, No. (2-3): 67-73.
17. Lober A, Vibert GJ, Harralson AF, Simon TM. Unbound serum gold: Procedure for quantitation. J-Rheumatol 1983; Vol. 10, No. 4: 563-7.
18. Glennas A, Rugstad H. Acquired Molecular distribution of gold (1) in human blood plasma after treatment with the antiarthritic disodium aurothiomalate, Int-Clin pharmacol-res, 1986; Vol. 9, No. 6: 377-383.