

اندازه گیری اورانیوم در ادرار و هوا

زهره عابدین راده - حسین غفوریان - ایرج بیات

گروه شیمی ، دانشکده علوم و مرکز تحقیقات هسته‌ای سازمان انرژی اتمی
تهران - ایران

خلاصه

در مراکزی که با اورانیوم کار می‌شود به منظور جلوگیری از آلودگی داخلی بدن باید اقداماتی انجام گیرد. زیرا این عنصر بوسیله یکی از راه‌های تنفسی، گوارشی یا زخم وارد بدن شده و بعد از ورود به گردش خون با توجه به نیمه عمر بیولوژیکی طولانی در محل‌های مانند استخوان و غیره جایگزین می‌شود. با آزمایش ادرار، مدفوع و خون می‌توان به موقع از آلودگی داخلی بدن مطلع شد. در این کار تحقیقاتی روش سریعی برای اندازه گیری مقدار اورانیوم در هوای نقاط مختلف شهر تهران و ادرار اشخاص مختلف با استفاده از روش فلوریمتری ارائه شده است.

مقدار متوسط اورانیوم در ادرار کارکنان مرکز تحقیقات هسته‌ای وافراد معمولی تقریباً "مساوی و برابر 7 ± 31 میلی‌گرم در لیتر به دست آمد. میزان اورانیوم اندازه گیری شده در هوای نقاط مختلف شهر تهران بین 4 ± 105 نانوگرم در مترمکعب تا 6 ± 115 نانوگرم در مترمکعب نوسان داشت.

مقدمه

شناختی و اندازه گیری سریع میزان اورانیوم در بدن و محل کار بمنظور حفظ جان افراد از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است بدین منظور تحقیقات متعددی در باره تعیین اورانیوم در ادرار انجام شده است.

Ezkins et al (1968) (۲)، J.A.Miller (1964) (۳)، C.Testa (1969) (۴)، P.E.Putler (1965) (۵) و روشهای نیز برای جداسازی اورانیوم، نپتونیوم و پلوتونیوم در نمونه‌های بیولوژیکی نیز وجود دارد (۶) (۷).

متدهایی که معمولاً "برای تعیین اورانیوم استفاده می‌شود عبارتست از رسوب دهی با استفاده از کاربر (۲) و (۴) و یا استفاده از جداسازی بوسیله حلal (۶) (۷) یا بوسیله تعویض یون (۸) و یا استفاده از روش فلوریمتری است (۹) البته باید متذکر شد که انتخاب روش بستگی به ایزوتوپ اورانیومی دارد که باید مورد آزمایش قرار گیرد. بوسیله روش الفا اسپکتروسکوپی می‌توان ایزوتوپ وارد شده به بدن را تعیین نمود (۹) با روش فلوریمتری می‌توان تا حدود ۵ میکروگرم اورانیوم در یک لیتر ادرار را تعیین کرد. در این کار تحقیقاتی با توجه به آنکه ایزوتوپ‌های طبیعی اورانیوم مورد نظر بوده است روش فلوریمتری برای تعیین اورانیوم موجود در ادرار و هوا استفاده شده است.

۱ - تعیین مقدار اورانیوم در ادرار

یکی از روش‌های مناسب برای تعیین اورانیوم روش فلوریمتری است (۹) . در این روش اورانیوم را بوسیله عمل استخراج از ادرار جدا ساخته و اورانیوم را روی قرص Na/LiF قرار داده و بعد از ذوب شدن و سرد شدن مستقیماً "بوسیله دستگاه فلوریمتری اندازه‌گیری می‌نمایند.

این روش از نظر حساسیت و ارزانی بسیار خوب ولی از نظر فاکتور زمان مناسب بنظر نمی‌رسد . برای رفع این اشکال از محلول مدل ادرار بدون اورانیوم استفاده گردید مدل ادرار شامل NaCl ، K_2SO_4 ، CaCl_2 ، MgCl_2 است که در اسید نیتریک حل گردیده بود .

بمنظور به دست آوردن تأثیر خاموش‌کنندگی فلورسانس عناصر متشکله ادرار، مدل ادرار را بطريق افزایشی روی قرص‌های Na/LiF اضافه کرده و مقدار حساسیت فلورسانس اندازه‌گیری گردید . هم‌چنین آزمایش‌هایی با مقادیر مختلف مدل ادرار و مقدار مساوی اورانیوم انجام گرفت که نتایج آنها در جدول ۱ و شکل ۱ نشان داده شده است . لازم به توضیح است که دستگاه فلوریمتری مورد استفاده از نوع F.P.D.T. و دستگاه فتومولتی پلیکاتور نوع AVP ۱۵۰ بوده است و قرص‌های ذوب شامل Na/LiF بوده که دارای ۹۸ درصد NaF و ۲ درصد از LiF بوده است .

برای اندازه‌گیری نمونه‌ها مقدار ۰/۲ میلی‌لیتر از نمونه ادرار ۲۴ ساعته در جام پلاتینی ریخته و بعد از تبخیر و قرار دادن قرص Na/LiF مانند دستورالعمل ذکر شده عمل اندازه‌گیری انجام گرفت .

محاسبه مقدار خالص اورانیوم

مقدار فلورسانس نمونه‌های استاندارد که به آن اورانیوم اضافه شده است از مقدار فلورسانس نقطه صفر که شامل مدل ادرار است کم کرده و مقدار خالص فلورسانس ابرای اورانیوم به دست می‌آوریم . و منحنی مقدار اورانیوم را بر حسب شدت فلورسانس رسم می‌کنیم .

برای نمونه‌ها نیز همیشه مقدار فلورسانس مدل ادرار را از مقدار فلورسانس نمونه کم کرده و از روی منحنی ، مقدار اورانیوم خالص را به دست می‌آوریم .

۲ - تعیین اورانیوم در هوای

تعداد ۷ نمونه از نقاط مختلف شهر تهران که محل‌های آن در جدول شماره ۲ آورده شده جمع آوری و مقدار اورانیوم آن به‌وسیله روش فلوریمتری تعیین شد .

بمنظور سنجش اورانیوم در آتسفر مقدار ۷۲ مترمکعب هوا را از کاغذ صافی نوع میلی پور EHWP 04700 بوسیله کمپرسور مدل HARBOR G21DX Gast 0522 با دبی ۴۵ لیتر در دقیقه عبورداده شده است . لازم به توضیح است که تمام نمونه‌ها در بهار در روزهای صاف و بدون باد گرفته شده است . سپس کاغذ صافی را بمنظور سنجش اورانیوم در بشری بوسیله اسید نیتریک و پرکلریک حل نموده در ضمن تبخیر به آن اسید اضافه نموده تا مواد آلی از بین بروند .

حرارت دادن را تا از بین رفتن بخارات آسید پرکلریک ادامه می‌دهیم. سپس محتوی بشر را در کروزه پلاتینی خالی کرده بوسیله اسید نیتریک و اسید فلوریدریک و اسید پرکلریک تا بدست آمدن محلول کاملاً "روشن حرارت داده و سپس محلول را تا نزدیک خشک شدن تبخیر کرده و سپس آنرا به حجم می‌رسانیم و با روش فلوریمتری میزان اورانیوم را با توجه به منحنی استاندارد تعیین می‌نماییم.

بحث و نتیجه گیری

با مقایسه دو منحنی الف و ب شکل شماره ۱ اثر مواد معدنی ادرار بخوبی در افزایش نقطه صفر دستگاه فلوریمتری مشخص شده و بخارطرا این اثربرای تعیین نقطه صفر در اندازه‌گیری اورانیوم بجای استفاده از قرص LiF/Na خالی از مقدار معادل مدل ادرار که بدون اورانیوم بود استفاده کردیم و این نمونه بعنوان نقطه صفر برای محاسبات در نظر گرفته شد. بنابراین در آزمایشگاهی که صرفاً "با اورانیوم طبیعی سروکار دارند می‌توان روش فلوریمتری را بعنوان یک روش مناسب برای کنترل افرادی که در مرآکر هسته‌ای که با اورانیوم طبیعی سروکار دارند توصیه نمود، بخصوص آنکه از نظر سهولت کار و سرعت نیز بسیار خوب می‌باشد..

هر چند ۷ محل اندازه‌گیری اورانیوم در نقاط مختلف شهر تهران قرار دارند و از بسیاری لحاظ با یکدیگر متفاوتند ولی میزان اورانیوم آنها تقریباً "مشابه و بین 4 ± 105 تا 6 ± 110 نانوگرم بر مترمکعب متغیر است و با توجه به مقدار مجاز اورانیوم در هوا که 2% میلی‌گرم اورانیوم طبیعی بر مترمکعب (10) می‌باشد مقدار اورانیوم موجود در هوای تهران خیلی کمتر از مقدار مجاز می‌باشد.

بعلاوه مقدار اورانیوم موجود در ادراره نمونه اشخاص سالم اندازه‌گیری گردیده و برای هر نمونه ادرار 5 بار آزمایش شده و میانگین آنها و اختلاف از میانگین محاسبه گردیده است.

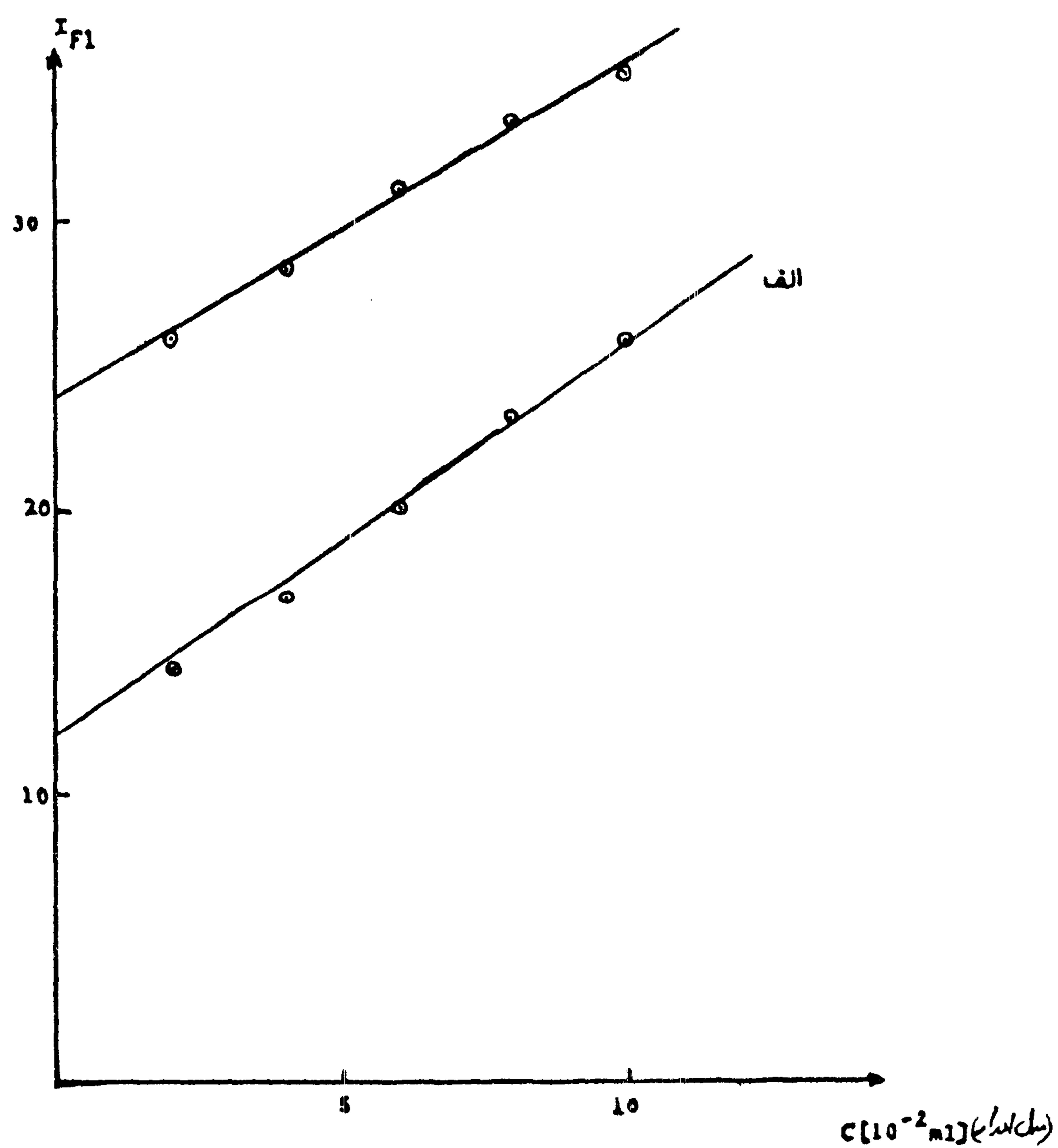
هم چنین مشاهده شد که میزان اورانیوم موجود در ادرار کارکان مرکز تحقیقات 7 ± 31 و افراد معمولی 9 ± 32 میکروگرم بر لیتر می‌باشد که نداشت اختلاف دو گروه حاکی از اینست که هیچ‌گونه آلودگی داخلی در مورد کارکنان مشاهده نشده است.

میانگین شدت فلورسانس مدل ادرار با اورانیوم	میانگین شدت فلورسانس مدل ادرار	مقدار مدل ادرار اضافه شده. بر حسب میلی لیتر
۲۶	۱۴	% ۲
۲۸	۱۷	% ۴
۳۱	۲۰	۰/۵۶
۳۴	۲۳	% ۸
۳۵	۲۶	۰/۱

جدول شماره ۱ – مقدار فلورسانس مدل ادرار و مدل ادرار با اورانیوم.

محل نمونه برداری از هوا	مقدار اورانیوم برحسب (مترمکعب / نانوگرم)
قله ک	105 ± 4
آریا شهر	107 ± 5
تهران پارس	109 ± 8
میدان امام خمینی	106 ± 5
دخانیات	110 ± 6
کارگر (امیر آباد سابق)	107 ± 6
میدان شوش	105 ± 4

جدول شماره ۲ - مقدار اورانیوم اندازه گیری شده در هوای نقاط مختلف تهران.



شکل ۱ - اثر مواد موجود در ادراک در نقطه صفر فلورسانس

- 1- Schieferdecher H. (1967) "Zur Frdige der Toxizitat des urans und der Transuranelement", Externer Bericht
- 2- Eakins et al. (1968) AERE-AM 103,
- 3- Miller J.A. (1964) Biggerstaff G.E., KY-429
- 4- Testa C. (1969) RT/PROT (69) 44,
- 5- Putler P.E. (1965) Anal. chem. 37 p. 340.
- 6- Butler F.E, (1965) Health Phys., 15, p.19
- 7- Renley C.L. (1965) CONF - 651008, p.1
- 8- Silker W.B. (1965) Health Phys. 11 p. 965
- 9- Widua L., schieferdecker (1974) "Fluorimetrische Routinebestimmung von Uran in urinproben" Z.Anal.chem. 270, p. 12
- 10-Safety series No. 43 (1976) "Standards" P.15