

شماره پایان نامه ۱۵۸۰

دانشگاه تهران
دانشکده داروسازی

پایان نامه

برای دریافت درجه دکتری از دانشگاه تهران

موضوع: جستجوی استرونیوم ۹۰ در شیسر

براهنمائی:

استاد ارجمند جناب آقای دکتر رستم مقصودی

نگارش

احمد نیاکی

سال تحصیلی ۴۷-۱۳۴۸



۱۳۶

تقديم به :

پدر و مادر ريسز رگوارم

۱۳۶

از جناب آقای دکتر مقصودی استاد محترم دانشکده داروسازی که
راهنمایی این پایان نامه را پذیرفتند و با کمک های علمی ارزنده خود
در انجام این مهم صمیمانه مساعدت فرمودند بینهایت سپاسگزارم.
از جناب آقای دکتر قلمسیاه استاد محترم دانشکده علوم کوه
از اطلاعات علمی و فنی ایشان حداکثر استفاده را نموده ام و نیز از کلیه
کار علمی و کارشناسان بخشهای مختلف مرکز اتمی دانشگاه تهران
که کلیه لوازم علمی مورد نیاز را برای انجام تحقیقات مربوط به کار
این رساله در اختیار اینجانب قرار داده اند تشکر و سپاسگزاری میشود

تقدیم به :

استاد ارجمند جناب آقای دکترستم مقصودی

" فهرست مطالب "

صفحه	موضوع
	۱- مقدمه
۱	۲- رادیواکتیویته
۴	۳- تهیه رادیوایزوتوپها
۶	۴- کنترل کیفیت بیولوژیکی ، پزشکی و شیمیائی رادیوایزوتوپهای تهیه شده در پزشکی
۸	۵- تعیین میزان پرتوگیری
۱۱	۶- کنترل پرتوگیری
۱۲	۷- حدود مجاز اشعه
۱۵	۸- بررسی و تحقیق آلودگی شیربه مواد رادیواکتیو
۲۱	۹- تعیین مقدار استرونیوم ۹۰ در شیر
۲۲	۱۰- معرفهای مورد نیاز
۲۳	۱۱- روش عمل
۲۶	۱۲- جدول ۱
۲۷	۱۳- جدول ۲
۲۸	۱۴- جدول ۳
۲۹	۱۵- منابع و مآخذ

عوارض و خطرات آلودگی زمین و مواد خوراکی به ^{90}Sr

آزمایشهای متعدد بمب های اتمی تا حدود زیادی سلامت بشر را تهدید میکند اجسامی که در این انفجارات بوجود می آیند (استرنسیوم ^{90}Sr) وارد بدن انسان شده و دریافت استخوانی متمرکز میشوند و این موضوع در مناطقی که به محل انفجار نزدیکتر هستند اهمیت بیشتری دارد. در صورت وقوع جنگ اتمی خطرات حاصل از انفجارات هسته ای نسل بشر را سریعاً به نابودی میکشاند ولی آنچه برای ما اهمیت دارد خطراتی است که از دوزهای اندک و ممتد استرنسیوم ^{90}Sr بوجود می آید. مطالعات متعدد نشان داد که استرنسیوم ^{90}Sr بر روی انسان اثرات سوئی بشری دارد:

- ۱- تقلیل عمر و ایجاد پیری زودرس
- ۲- ازدیاد سرطان استخوان و خون
- ۳- افزایش بیماریهای عفونی
- ۴- تولید بیماریهای عصبی
- ۵- اثر ژنتیک و موتاسیون

.....

"راديو اکتیویته"

راديو اکتیویته توسط هانری بکرل فرانسوی کشف و متعلا بوسیله ماری کوری نام گذاری شد. بکرل و پدرش به موضوع فلوئورسانس علاقمند بودند و در این دامنه فیزیک تحصیل میکردند. بکرل مقداری نمک دوگانه سدیم، اورانیوم بدست آورده مشغول مطالعه خاصیت فلوئورسانس آن بود. او یک صفحه عکاسی را در کاغذ سیاهی پوشانده و بر روی آن قطعه ای از نمک اورانیوم قرار داد و بعد از مدتی این صفحه عکاسی را ظاهر کرد و با کمال تعجب مشاهده کرد در محلی که نمک اورانیوم قرار گرفته بود کاغذ سیاه شده است. در گزارشی که او در سال ۱۸۹۶ منتشر کرد ذکر نمود که از املاح اورانیوم پرتوهائی خارج میشود که مانند پرتوهای ایکس دارای خاصیت یونیزاسیون محیط است.

بکرل در فرانسه، دانشمندان دیگر در کشورهای دیگر در سال ۱۸۹۹ انحراف این پرتوها را در میدان مغناطیسی مشابه انحراف اشعه کاتدی مطالعه کردند این مطالعه نشان داد که پرتوهای حاصل از اورانیوم شامل ذرات الکتریکی با بار منفی است، تجزیه پرتوهائی که از مواد راديو اکتیو خارج میشوند به سه نوع پرتوهای آلفا و بتا و گاما در رساله دکترای ماری کوری در سال ۱۹۰۳ بیان شده است.

پرتوهای بتا دارای بار منفی، پرتوهای آلفا دارای بار مثبت هستند و پرتوهای

گاما خنثی میباشند ، تجزیه و تحلیل های بعدی نشان داد که پرتوهای بتا از الکترون و پرتوهای آلفا از هسته های هلیوم تشکیل شده و پرتوهای گاما مانند پرتوهای ایکس از نوع پرتوهای الکترومغناطییک با طول موج فوق العاده کوتاه است .

رادیو اکتیویته طبیعی موجود در جو زمین از یک رشته اعمال شیمیایی فیزیکی طبیعی سرچشمه میگیرد ، قریب ۲۵ سال است که به این رادیو اکتیویته طبیعی رادیو اکتیویته حاصل از انفجارات اتمی و عناصر رادیو اکتیو مصنوعی نیز افزوده شده است . بعلمت خطری که ممکن است از آلودگی مداوم آبهای سطحی ، گیاهان و مواد غذایی پیش آید لازم است که همواره میزان رادیو اکتیویته جو کنترل و اندازه گیری شود .

در ممالکی که تحقیقات اتمی و استعمال مواد رادیو اکتیو جنبه پشرفته تری دارد اندازه گیری رادیو اکتیویته هوا از مسائل بهداشت عمومی بشمار میرود . باید دانست که بجز موارد استثنائی ناشی از حوادث غیر مترقبه که ممکن است در آزمایشگاههایی که در آنجا با مواد رادیو اکتیو قوی بتا و یا گاما کار میکنند پیش آمد کند معمولاً خطر رادیو اکتیو شدن خارجی از راه هوا بمراتب کم اهمیت تر از خطر رادیو اکتیو شدن داخلی است . در وضع کنونی با تکمیل وسایل ، مراقبت و تکنیکهای اندازه گیری دقیق و سریع افرادی که در این شرایط کار میکنند بسرعت از یک حادثه غیر مترقبه خبردار

شده و چاره جوئی میکنند بنابراین خطر رادیواکتیو شدن خارجی کاملاً محدود است
 خطر احتمالی ناشی از آلودگی هوا اساساً بعلمت رادیواکتیو شدن داخلی است
 بدین معنی که آلودگی هوا مستقیماً باعث آلودگی بدن از راه تنفس میشود و این آلودگی
 متضمن آب آشامیدنی، گیاهان، آب باران، زمین، شیره و سایر مواد غذایی نیز هست
 چند حادثه مهم و متجاوز از ۲۰۰ انفجاراتی در سالهای اخیر میزان رادیواکتیویته
 جو را بطور متوسط کمی بالاتر از حد طبیعی برده است. رادیواکتیویته هوا بر حسب
 مبداء تولید به چهار صورت ظاهر میشود.

۱- رادن و تورن که از تجزیه رادیوم و توریم طبیعی موجود در خاک بوجود
 آمده از زمین متصاعد میشوند و پایه رادیواکتیویته طبیعی جو را تشکیل میدهند
 رادیواکتیویته طبیعی بر حسب شرایط جوی بسیار متغیر است، مثلاً در سطح زمینها^۴
 رسوبی که رادیواکتیویته آنها کم است از ۰/۱ تا ۱ پیکروکوری در هر لیتر هوا تغییر
 میکند، غلظت طبیعی آن بطور متوسط در هوای آزاد در حدود ۰/۱ پیکروکوری
 در لیتر است و در فضاها بسته مخصوصاً معادن، غلظت آن خیلی بیشتر میباشد.
 تغییرات غلظت رادن در جو تابع نظرمعینی نیست و غلظت آن در هوای آرام
 افزایش مییابد. سرعت متصاعد شدن رادن از زمین بستگی به تغییرات درجه حرارت
 و میزان رطوبت محیط دارد. شدت جهت وزش باد نیز در غلظت رادن هوایی تا^۵
 نیست.

۲- مشتقات جامد رادان و تورن (مواد جامد حاصل از متلاشی شدن رادان و تورن)

که به آئروسول های موجود در هوا می پیوندند رادان و تورن و مشتقات آنها قسمت اعظم رادیواکتیویته جو را تشکیل میدهند .

۳- ذرات جامد عناصر رادیواکتیو مصنوعی که قطر آنها بین ۰/۵ تا ۳ میکرون است

و بین آنها عناصر خطرناکی مانند ^{90}Sr دهنده اشعه بتا با نیمه عمر ۲۸ سال یافت میشود .

۴- به این سه دسته اشعه میتوان مواد رادیواکتیو دیگری را اضافه کرد که در

اثر برخورد اشعه کیهانی به هسته اتمهای موجود در هوا بوجود میآیند مانند کربن ۱۴

و پریلیوم و تری تیوم . اندازه گیری منظم رادیواکتیویته محیط چه طبیعی و چه مصنوعی از

نظر مقایسه با حد اکثر دز مجاز بسیار لازم است .

تهیه رادیو ایزوتوپها

هرساله انواع رادیو ایزوتوپها و مشتقات مختلف آن با ذکر مشخصات و قیمت بصورت

مجموعه ای توسط سازندگان مختلف در دسترس مصرف کنندگان قرار میگیرد . بطور کلی

متجاوز از چند هزار رادیو ایزوتوپ مختلف در جهان تهیه میشود که موارد استعمال آنها

گوناگون بوده ولی میتوان بطور کلی مصارف آنها را در سه قسمت دسته بندی کرد .

اول در پزشکی : رادیو ایزوتوپهایی که از خاصیت پرتوهای یونساز آنها استفاده میشود از سالیان دراز در رادیوتراپی بکار میرود . اخیرا تکنیک کاربرد بعضی از رادیو ایزوتوپها بعنوان ردیاب در تشخیص بیماریها کاربرد فراوانی پیدا نموده است . کاربرد روزافزون این مواد دانش پزشکی هسته ای را پایه گذاری نموده است .

دوم در صنعت : کاربردهای صنعتی رادیو ایزوتوپها بیشتر بعلمت استفاده از پرتو آنهاست که در تکنیک گاما رادیوگرافی موارد استعمال زیادی دارد . در سالهای اخیر بعضی از رادیو ایزوتوپها را بعنوان ردیاب در اندازه گیریهای دقیق فیزیکی مانند ضخامت ، دانسیته و مقاومت فلزات بکار میبرند چون موارد استفاده رادیو ایزوتوپها در صنعت خیلی بیشتر از پزشکی است از اینرو لازم است که در مراقبت های بهداشتی و مخصوصا حفاظتی توجه خاص نمود .

سوم ، کاربردهای مختلف در تحقیقات : کاربرد رادیو ایزوتوپها در مسائل کشاورزی و دیدرولوژی بسیار وسیع و دامنه دار میباشد . امروزه در اثر ازدیاد روزافزون جمعیت دنیا لازم است که با استفاده از رادیو ایزوتوپها در بهبود ازدیاد تولیدات کشاورزی کوشید این امر هم اکنون در کشورهای پیشرفته برای مطالعه کودهای شیمیائی کشاورزی و خاک در دست اجراست .

همچنین بررسی و اندازه گیری آبهای زیرزمینی در نقاط کم آب با استفاده از بعضی

راديو ايزوتوپها امکان پذير است . راديو ايزوتوپها ابزاری دقیق و وسیله ای مطمئن برای انجام اکثر پژوهشهای مختلف علمی هستند . از همه مهمتر بدون شك کاربرد روز افزون این مواد در پزشکی است که میتوان گفت . ه درصد مجموع راديو ايزوتوپها^ی مصرفی را تشکیل میدهند .

کنترل کیفیت بیولوژیکی ، پزشکی و شیمیائی راديو ايزوتوپهای تهیه شده

در پزشکی

راديو ايزوتوپهای تهیه شده برای مصارف پزشکی باید از نظر کیفیت بیولوژیکی ، پزشکی و شیمیائی کنترل شود تا بتوان آنها را به بیماران خوراند یا تزریق نمود . از اینرو بطور خلاصه به بحث در این باره می پردازیم .

الف - خلوص راديو ايزوتوپها :

هرگاه نمونه مورد بهاران دارای ناخالصی های شیمیائی باشد یا آنکه هنگام ایراد یاسیون ، واکنشهای هسته ای دیگری غیر از آنچه مورد نظر است بوقوع بپیوندد یا آنکه هنگام عملیات شیمیائی در محفظه مخصوص ، نمونه آلودگی پیدا نماید نمیتوان گفت که راديو ايزوتوپ تهیه شده کاملاً خالص است . اگر ناخالصی ها منتشر کننده پرتو گاما باشند میتوان به سهولت بوسیله اسپکترومتری گاما وجود آنها را مشخص نمود

زیرا انرژی گامای این ناخالصی ها با انرژی گامای رادیوایزوتوپ تهیه شده متفاوت بوده و این تفاوت کاملاً در دستگاه مشهود است.

اگر ناخالصی ها پرتودهنده^۶ بتا باشند میتوان انرژی های مربوطه را بوسیله جذب پرتوها بر روی صفحات با ضخامت مختلف سنجید و به درجه خلوص رادیوایزوتوپ تهیه شده پی برد. گاهی کروماتوگرافی بوسیله کاغذ کمک به تشخیص بعضی ناخالصیهای رادیوایزوتوپ تهیه شده مینماید. درجه خلوص رادیوایزوتوپ تهیه شده باید بیش از ۹۹ درصد باشد. از این رو مطالعه طیف بتا و گاما و دقت در تعیین نیمه عمر رادیوایزوتوپ تهیه شده کاملاً لازم است.

ب - خلوص شیمیائی :

ماده ای که بعنوان هدف بکار میرود باید کاملاً از نظر شیمیائی خالص باشد، از اینرو نمونه هائی را که برای بیماران بکار میبرند باید کاملاً خالص باشند مخصوصاً رادیو دارویی ها که برای مصرف بیماران بکار میروند، باید با دقت و توجه بیشتری تهیه شوند. از اینرو بوسیله تکنیک پلاروگرافی میتوان به درجه خلوص بعضی فلزات سنگین پی برد. در بعضی موارد مانند وجود تلور درید (۱۳۱) (مسبب سمیت این رادیوایزوتوپ) و یا وجود آرسنیک در بیشتر رادیو دارویی ها بوسیله روش اسپکتروفتومتری عمل میشود.

ج - کنترل بیولوژیکی :

کنترل بیولوژیکی مربوط است به استریل نمودن، پیروژن، سمیت و میکروبیولوژی.

در مورد استریل نمودن رادیو دارویی شایباید گفت که این امر بسیار ساده و بوسیله اتوکلاو انجام پذیراست . برای آزمایش پیروژن مقداری از ماده رادیو اکتیو را به خرگوش یا موشهای بزرگ تزریق مینمایند و درجه حرارت بدن حیوان را اندازه میگیرند برای تشخیص سمیت ماده رادیو اکتیو کافیست که از هر نمونه به پنج موش کوچک که وزن بدن آنها حدود ۲۰ گرم است تزریق نمود ، هرگاه همه موش زنده بمانند دلیل بر سالم بودن ماده تهیه شده است .

تعمین میزان پرتوگیری

تشمع میتواند در وضع يك سیستم تغییراتی ایجاد نماید که این تغییرات نتیجه مستقیم جذب انرژی پرتوها در داخل جسم میباشد که با تعمین میزان تغییرات میتوان به مقدار جذب انرژی پی برد .

مفهوم فیزیکی از عبارت است از جذب مقدار انرژی در يك گرم از ماده ای که تحت تأثیر پرتوها قرار گرفته باشد . برای سنجش میزان از معمولاً مقدار جفت یونی که در اثر تشعشع در ماده تولید میشود اندازه میگیرند ، نظریات اینکه هوا و بدن انسان هر دو از عناصری که دارای عدد اتمی کم میباشد تشکیل شده اند و بعلمت آنکه محیط آب و هوا برای انجام آزمایشها بسیار مناسب میباشد لذا برای سنجش تشعشعات معمولاً

میزان یونسازی آنها را در هوا مورد مطالعه قرار داده اند . واحدی که برای سنجش اشعه ایکس و اشعه گاما بکار میبرند رونتگن میباشد . يك رونتگن عبارت است از مقدار اشعه ایکس و یا اشعه گاما که بتواند در هر سانتیمتر مکعب هوا در شرایط متعارفی يك واحد الکتروستاتیکی بار الکتریکی (از هر دو علامت مثبت و منفی) تولید نماید .

به عبارت دیگر اگر تعداد جفت یونهای که در اثر تشعشع در جسیمی بوجود میآید معادل 2.083×10^9 یون باشد بار الکتریکی مجموع یونهای هم علامت معادل يك واحد الکتروستاتیک خواهد بود و باین ترتیب مقدار اشعه ای که به جسم تابیده معادل يك رونتگن اشعه میباشد و باید در نظر داشت که بنا به تعریف بالا رونتگن فقط واحد مقدار اشعه الکترومغناطیسی (اشعه ایکس و گاما) میباشد که آنها فقط از روی میزان یونسازی اشعه فوق دريك سانتیمتر مکعب از هوا تعیین میگردد . باید دانست که وضع یونسازی اشعه یونساز در اجسام یکسان نمیشود ، میزان جذب انرژی برای چربی ، عضله ، استخوان و هوا موقعی که تحت تشعشع يك رونتگن اشعه قرار گیرند یکسان نمیشود و نیز میزان جذب انرژی در اجسام مختلف با انرژی اشعه نیز بستگی دارد . هر چند که برای سنجش میزان تشعشع اغلب از واحد رونتگن استفاده میشود ولی بعلمت آنکه این واحد فقط در مورد اشعه الکترومغناطیسی قابل استفاده است لذا برای سنجش سایر اشعه یونساز مناسب نمیشود و لزوماً باید واحد اساسی دیگری برای

سنجش میزان تشعشع در نظر گرفته شود. این واحد "راد" است و بنا به تعریف

جذب ۱۰۰ ارگ انرژی اشعه در یک گرم از هر جسم را یک راد می نامند.

چون در واحد راد و رونتگن از نظر مقدار نزدیک به هم هستند و سنجش میزان تشعشع

بر حسب رونتگن همیشه کمی زیادتر از سنجش میزان تشعشع بر حسب راد می باشد

معمولا برای اطمینان بیشتر در تعیین دز میتوان از دستگاههایی که میزان تشعشع را

بر حسب رونتگن می سنجند برای سنجش راد استفاده نمود.

در موقعی که انرژی فوتونها از ۰/۱۵ تا ۱۰ میلیون الکترون ولت باشد میزان

جذب انرژی یک رونتگن اشعه گاما در چربی معادل ۰/۹۵ راد و در عضله ۰/۹۳ راد

و در استخوانها معادل ۰/۸۳ راد است. این مطلب تعیین میکند که اگر برای

سنجش دز از واحد رونتگن استفاده شود نتایج چندان از حقیقت دور نخواهد بود.

از نقطه نظر فیزیکی سنجش دز بوسیله واحد راد بیان شد ولی بطور کلی

اشکالات مرتفع نشده است زیرا اثر بخشی و در نتیجه میزان اثر بخشی تشعشعات

مختلف یکسان نمی باشد، مثلا اشعه گاما و ذرات نوترون در چشم ایجاد ناراحتی

منجمله آب مروارید میکند ولی دیده میشود که اثر نوترونها برای ایجاد این عارضه

به مرتبه شدیدتر از اشعه گاما است. این تفاوت آسیب های بیولوژیکی بستگی به

عواملی دارد که ضریب کیفی نامیده میشود و با QF نشان داده میشود. این ضریب

به نوع و سن سلول و همچنین مقدار انرژی اشعه بستگی دارد .

با داشتن مقدار ضریب کیفی برای تشعشعات مختلف به آسانی میتوان پرتوگیری بدن يك فرد و یا مقدار تشعشعی را که باعث آسیب دیدن بافتهای مختلف میشود سنجیده و مقدار آنرا برحسب Rem معلوم کرد .

دز برحسب راد \times ضریب کیفی = دز برحسب رم

کنترل پرتوگیری

اشعه یونساز باعث خطرات بیولوژیکی جسمانی و ژنتیکی میشود . مسلمانانیکه باراد یوایزوتوپها کار میکنند کمی بیشتر از میزان اکتیویته طبیعی اشعه دریافت خواهند نمود . مسئولین فیزیک بهداشت میزان پرتوگیری دز اشعه را سنجیده و برای کاهش خطرات اشعه روشهای مناسب کار را توصیه و راهنمایی مینمایند . توصیه های مسئولین فیزیک بهداشت برپایه مقررات جهانی و ملی میباشد .

برای سالم نگهداشتن محیط کار باید هر يك از کارکنان به تنهایی اطلاعات مختصری راجع به فیزیک بهداشت (یعنی مفهوم خطرات اشعه و محافظت خود و دیگران) بدست آورند و مقررات مربوط به هر يك از آزمایشگاهها را قبول و اطاعت نمایند و درحفظ نظافت و نظم محیط کار خود دقت کنند .

بافت‌های بدن بوسیله اشعه وارده از خارج از بدن آسیب می‌بیند و هرگاه بافت‌های بدن بیش از اندازه در معرض اشعه مانند ذرات بتا و اشعه ایکس نرم قرار گرفته باشند سوختگی سطحی بدن مشاهده میشود، ولی اگر بیش از اندازه در معرض اشعه ایکس سخت و اشعه گاما و نوترون‌های تند و کند قرار گیرد اثرات سوختگی عمیق نیز در بر خواهد داشت.

در بعضی موارد امکان دارد که ماده رادیواکتیو جذب یکی از بافت‌های بدن شود و در این صورت بافت مورد نظر بطور دائم در داخل بدن تحت تابش اشعه قرار می‌گیرد تا وقتی که عنصر رادیواکتیو از بین برود.

رادیوایزوتوپها ممکن است از طریق گوارش استنشاق، از راه پوست و یا بریدگی وارد بدن انسان شوند. تشخیص بین میزان دوز و زگی نیز اهمیت زیادی دارد و باید در نظر داشت که هر دو باید در حدود مجاز باشند.

حدود مجاز اشعه

۱- منابع اشعه موجود: اشعه کیهانی - قشر زمین - حدود شغلی منابع مصنوعی، بشر - پرتوگیری طبی - حدود مجاز از ریزش (Retombe) و ساعتها و تلویزیون.

۲- اثرات اشعه روی اشخاص زیرمورد مطالعه است :

اشخاصی که اشعه ایکس دریافت میکنند .

کارکنان نقاشی لومینسانس (شب نما)

کارکنان معدن

قربانیهای آزمایشات اتمی

نتایج حاصل از تجربیات تأثیر اشعه روی حیوانات .

۳- ماکزیمم دزهای مجاز فردی : در سال ۱۹۵۸ کمیته بین المللی حفاظت

رادیولوژیکی حداکثر مجاز دز کلی بدن برای گروه شاغل را طبق رابطه $(N-18) = 5 \text{ رم}$

(که در آن N سن شخص برحسب سال است) توصیه کرده است . این فرمول

معادل با ۶۰ رم تا سن ۳۰ سالگی میباشد که بطور متوسط ۵ رم در سال و یا ۱/۱ رم

در هفته (با شرط ۴ ساعت کار در هفته) میباشد .

کمیته بین المللی تا ۳ رم را در ۱۳ هفته متوالی مجاز دانسته است با در نظر گرفتن

اینکه دز سالیانه از ۵ رم تجاوز ننماید .

بعلاوه دز طول عمر نباید از ۲۰۰ رم تجاوز نماید . برای پرتوگیری محلی از بدن

در صورت لزوم حداکثر دز مجاز بیشتری اجازه داده شده است ، مثلاً برای مجلسی از

پوست حدود ماکزیمم مجاز ۸ رم در ۱۳ هفته و برای دستها و پاها ۲۰ رم میباشد

کلیه این اعداد حداکثر میباشند و باید در عمل ۳/۰ مقادیر فوق را بکاربرد . منظور از
 دز مجاز اشعه عبارت از دزی است که با علم فعلی ، آسیب بیولوژیکی قابل ملاحظه‌ای
 در طول عمر شخص ظاهر نشود . اعداد داده شده فوق مربوط به چشمه‌های خارج از
 بدن در ساعات کار و غیره از پرتوگیری زمینه طبیعی و طبی میباشند .

حدود ماکزیمم دز مجاز برای کل جمعیت (غیر از گروه شاغل) بعلت خطرات
 ژنتیکی اشعه خیلی کمتر از گروه شاغل میباشد . حدود توصیه شده توسط کمیته بین‌المللی
 در سال ۱۹۵۸ دز متوسط طول عمر برای هر شخص ۵ رم اضافه بر پرتوگیری زمینه
 طبیعی میباشد و در عمل اعداد پیشنهاد شده در مورد دستجات مختلف از جمعیت
 بطور قابل ملاحظه ای کمتر از مقدار فوق میباشد .

.....