

**2016/04/16 (土) 未来の博士育成ラボ
於 大阪府立大学 A12棟 サイエンスホール**

**高性能ペルチエ冷却霧箱を使って
放射線の世界をのぞいてみよう!**

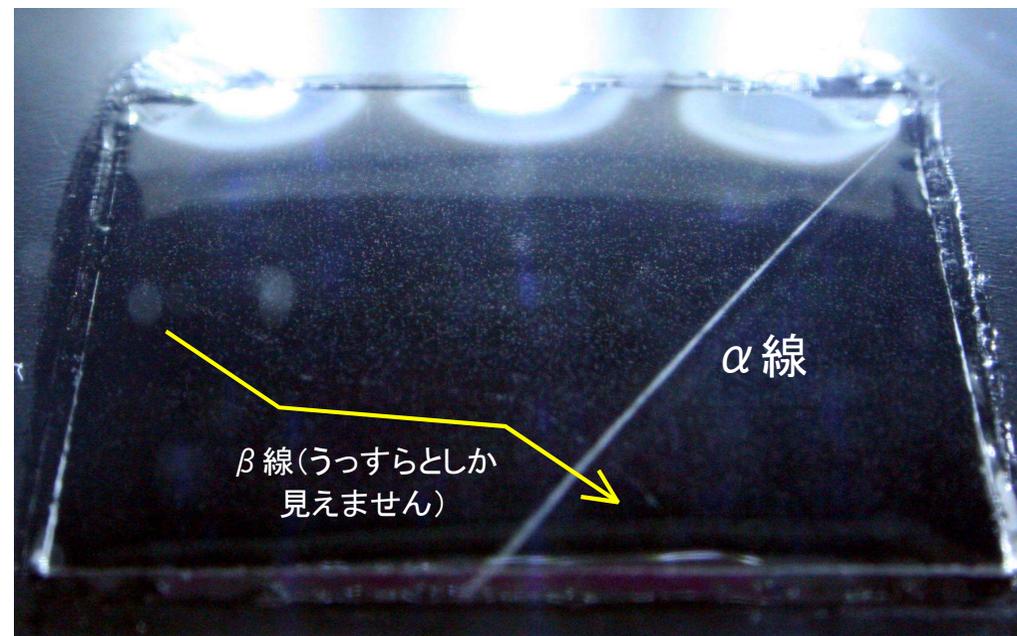
**大阪府立大学 放射線研究センター
准教授 秋吉 優史**

「霧箱」を使って放射線 を見てみよう!

放射線は普通目に見えませんが、音も聞こえず人間には感じ取ることが出来ないため、どんなものなのか良く分かりませんよね。

そこで、100年ほど前に発明された「霧箱」という装置を使って放射線が通った後を目で見えてみましょう!

普段、何もないと思っていた空気の中にも、放射線はたくさん飛び交っているんですよ。



放射線にも色々種類があって、その種類によって飛び方が違うんですよ。

講義内容

- **放射線とは何か**
- **霧箱で放射線の性質を知ろう**
- **天然の放射性物質と半減期**
- **放射線と放射能の違い**
- **身の回りの放射線**
- **放射線の人体への影響**
- **放射線の利用**

- **放射線とは何か**

- 霧箱で放射線の性質を知ろう

- 天然の放射性物質と半減期

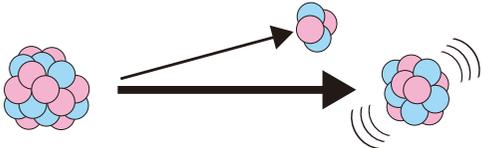
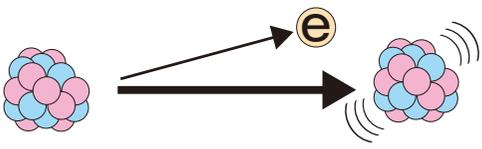
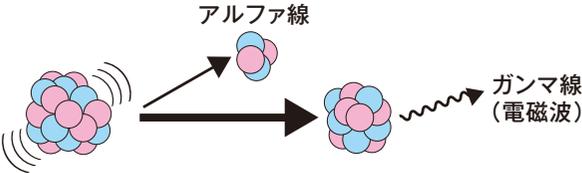
- 放射線と放射能の違い

- 身の回りの放射線

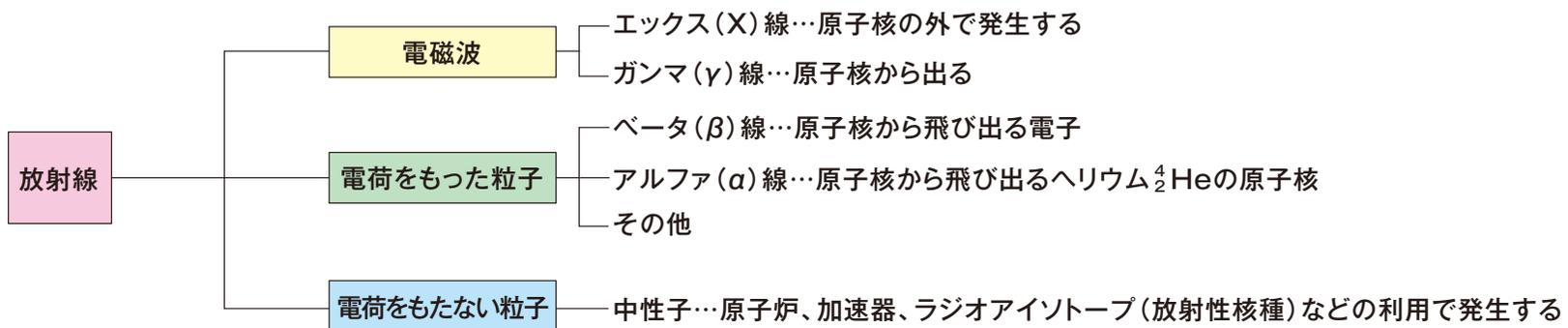
- 放射線の人体への影響

- 放射線の利用

放射線の種類

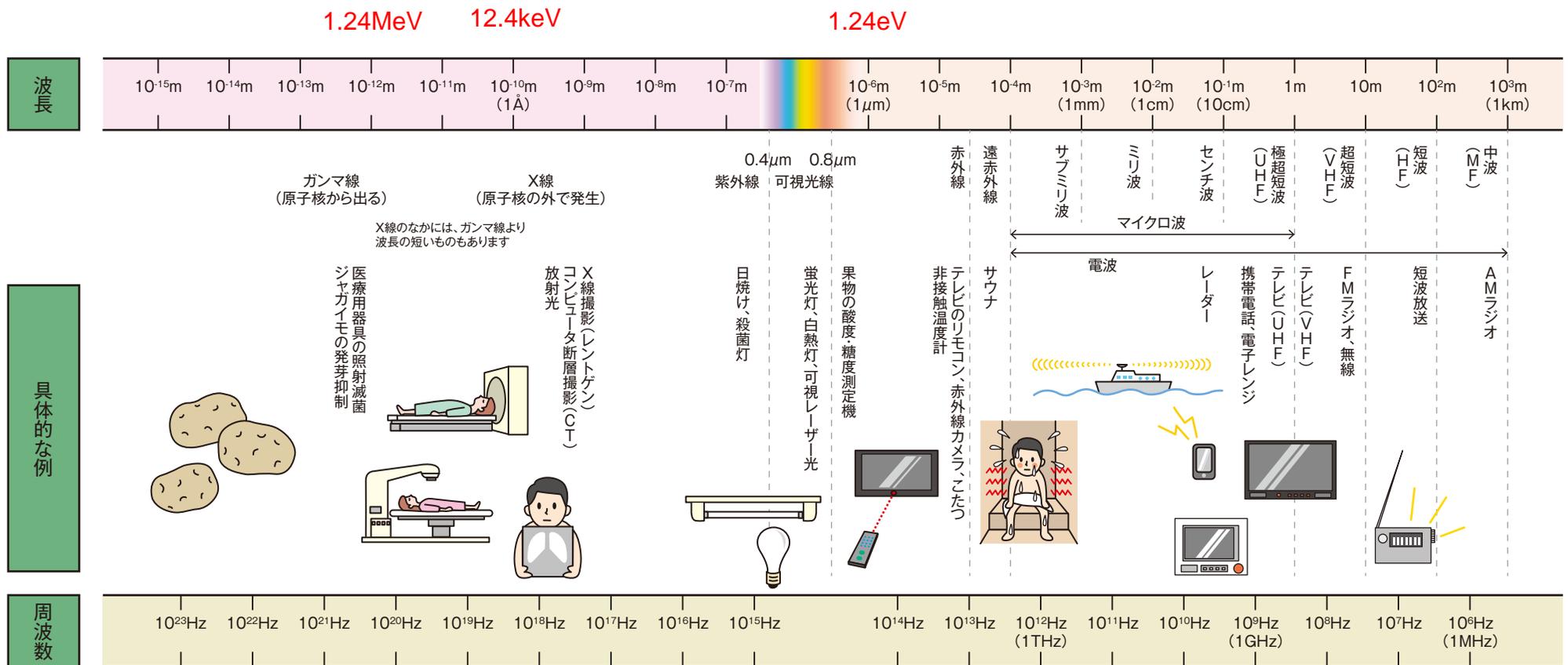
<p>アルファ (α) 壊変 (崩壊)</p>	<p>アルファ線 (${}^4_2\text{He}$原子核)</p> 	<p>(例)</p> ${}^{226}_{88}\text{Ra} \xrightarrow{\alpha} {}^{222}_{86}\text{Rn}$
<p>ベータ (β) 壊変 (崩壊)</p>	<p>ベータ線 (電子)</p> 	<p>(例)</p> ${}^{24}_{11}\text{Na} \xrightarrow{\beta} {}^{24}_{12}\text{Mg}$
<p>ガンマ (γ) 線の放出</p>	<p>アルファ線</p>  <p>ガンマ線 (電磁波)</p>	

● 陽子 ● 中性子



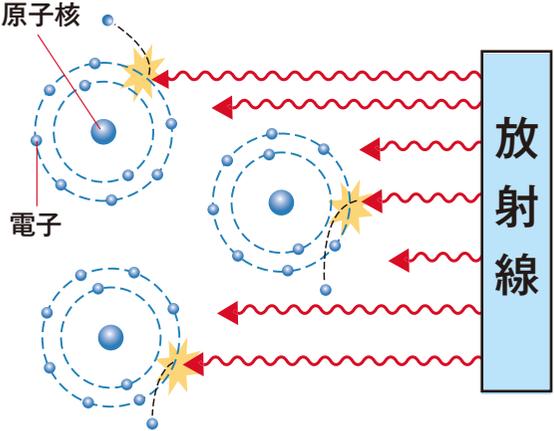
電磁波の仲間

光子のエネルギー $E \div 1240 / \lambda$ [eV], λ : 波長[nm]

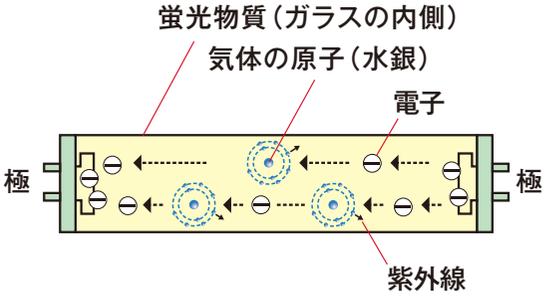


放射線の性質

電離作用



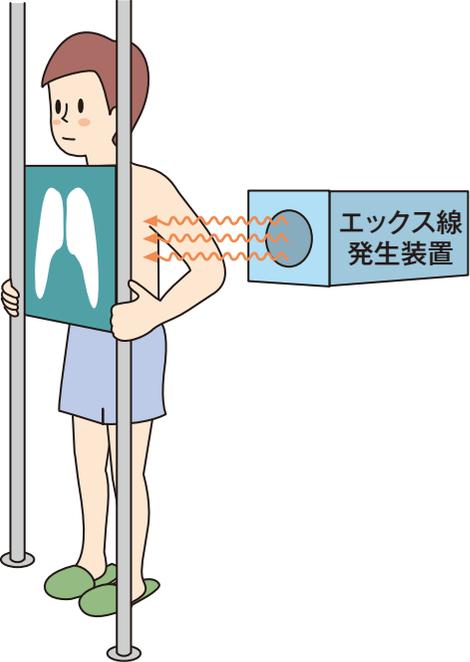
蛍光作用



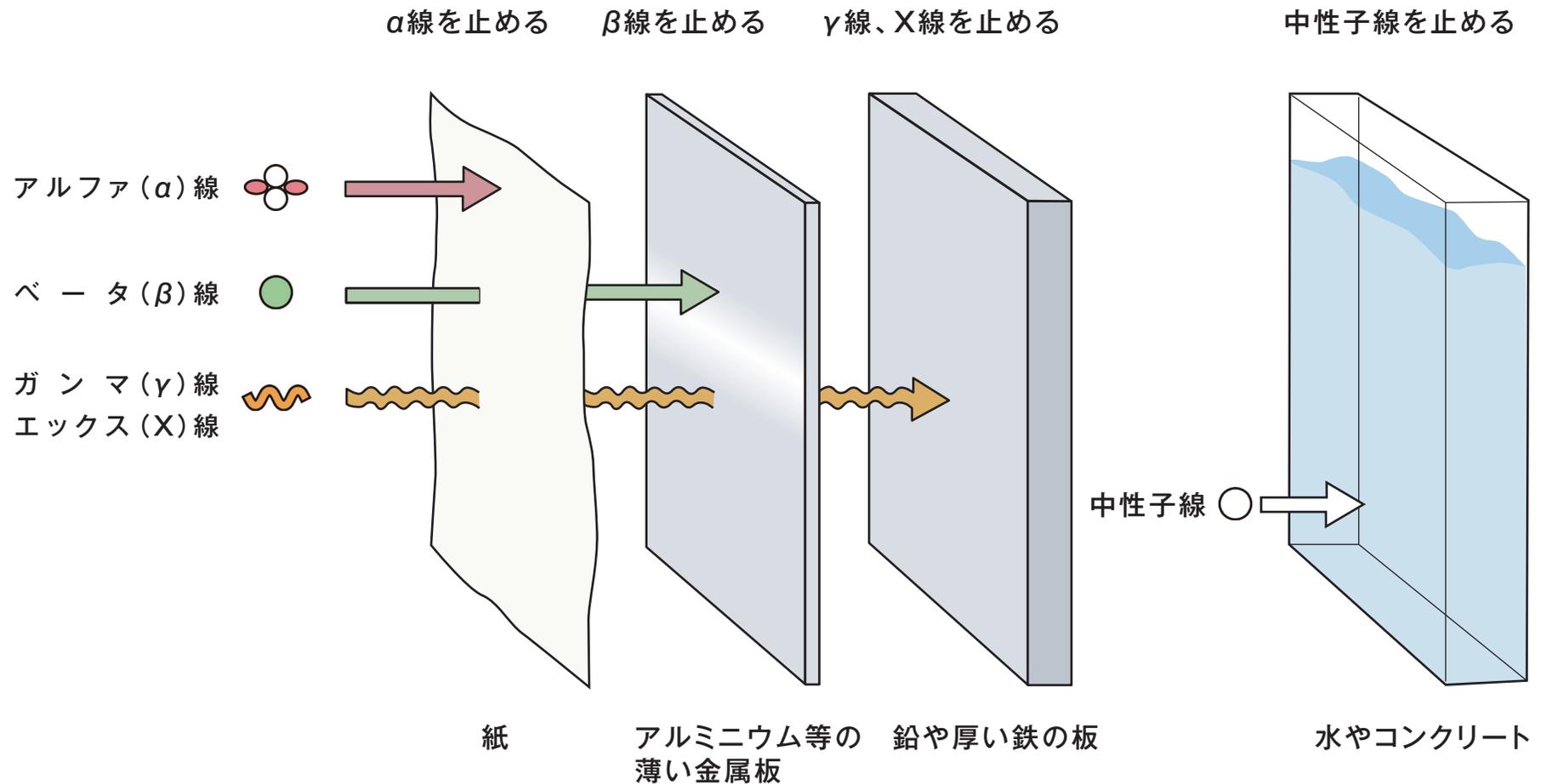
蛍光灯の仕組み

管の両端に電圧が加わると、極から極に電子が流れます。電子が管に封入された水銀に衝突すると、紫外線が発生します。紫外線は蛍光物質を光らせます。

透過作用

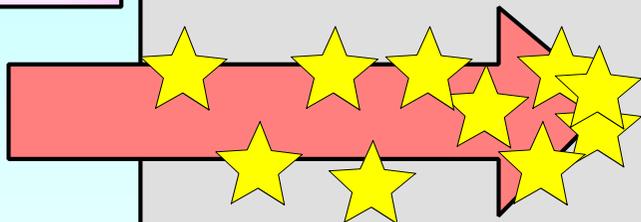


放射線の種類と透過力



α線

水中での最大飛程: 50 μm程

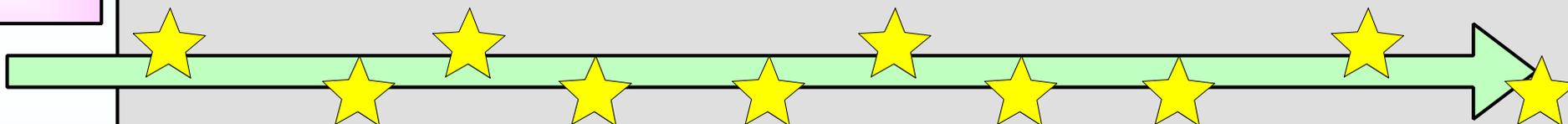


狭い範囲に一気に
エネルギーを放出する

止まる直前は特に沢山エネルギーを落とす

β線

水中での最大飛程: 1cm 程度



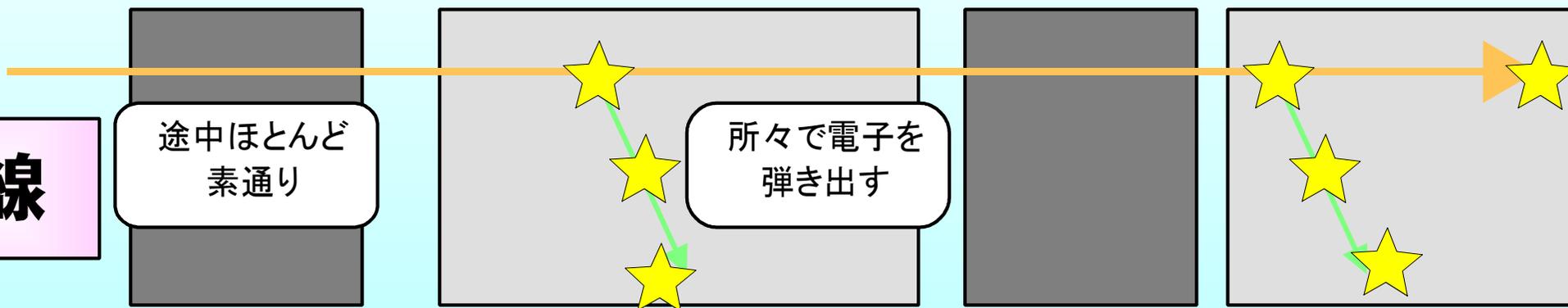
所々にぽつぽつとエネルギーを落とす

実際にはまっすぐ進まず跳ね返されながらジグザグに進む

γ線

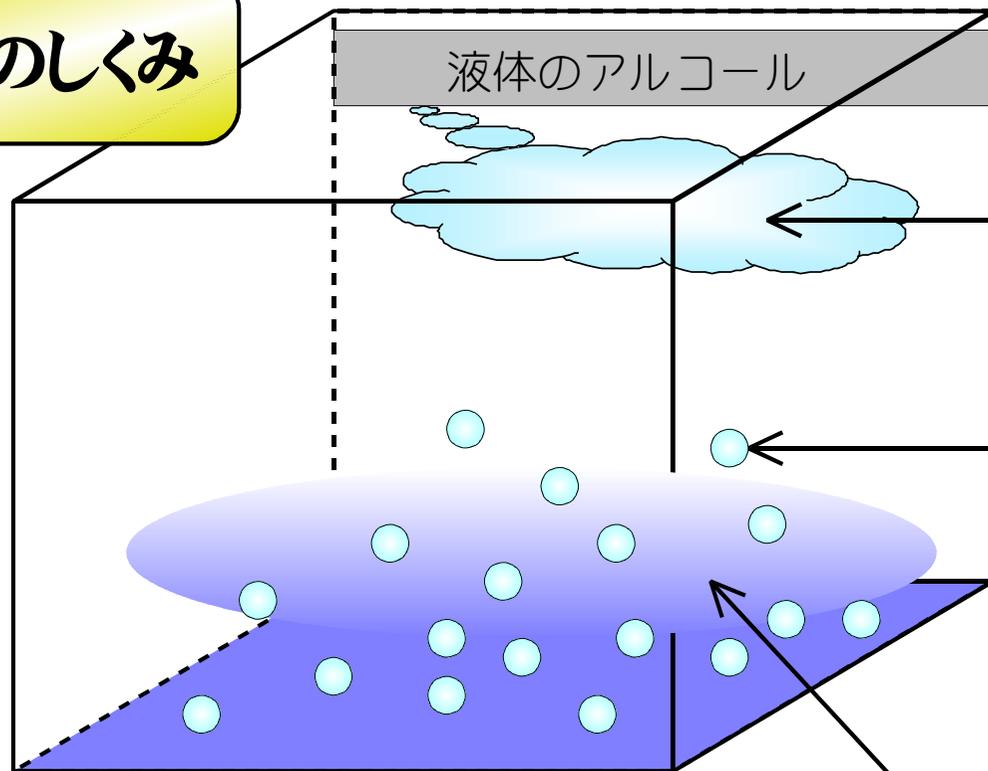
途中ほとんど
素通り

所々で電子を
弾き出す



- 放射線とは何か
- **霧箱で放射線の性質を知ろう**
- 天然の放射性物質と半減期
- 放射線と放射能の違い
- 身の回りの放射線
- 放射線の人体への影響
- 放射線の利用

霧箱のしくみ



温度が高いとたくさん蒸発します

アルコールの蒸気

液体のアルコールの
小さな粒

温度が低いと蒸気では居られません

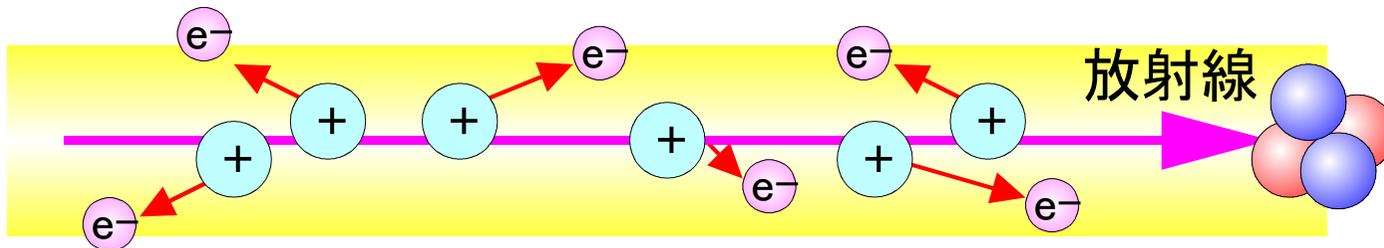
ドライアイスやペルチエ素子で
とても冷たく冷やされています

過飽和の蒸気

温度が低くなると、蒸発した気体のアルコールは液体に戻ろうとします。霧のように見える白い点々は液体のアルコールの小さな粒です。でも、温度が下がったのに液体の粒を作らずにためらっている蒸気も漂っています（過飽和状態と言います）。そこにちょっとした刺激を加えてやると、過飽和の蒸気は次々に液体の粒に変化していきます。

どうして白い筋の様に見えるの？

放射線が空気中を走ると、たくさんの電子を弾き飛ばしてプラスとマイナスのイオンのペアを作ります。このイオンが過飽和の蒸気の中に出来ると、そこを中心核にして小さな液体の粒になります。この液体の粒が放射線が通った後にたくさん出来るので、白い筋の様に見えるのです。（放射線の飛跡と言います）

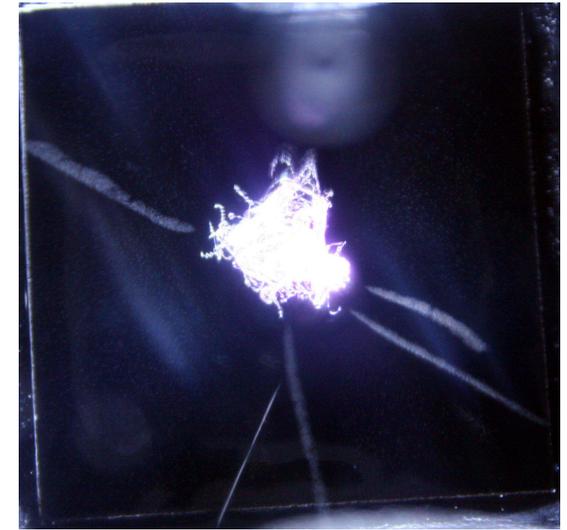


電離によるイオン対の生成

放射線として飛んで行っている原子核や電子は小さすぎてとても目では見られませんし、とても素早いので超スピードのカメラでも追いつきません。

でも、飛んでいった跡が残って、目で見えるのです。

これは、空の上の飛行機雲と同じです。飛行機が飛んでいった後にもしばらく飛行機雲が残っているのを見ることができます。飛行機雲は、空の上の寒いところで過飽和になった水蒸気が、飛行機のエンジンから出てきた排気ガスなどが刺激になって小さな液体の水の粒、つまり雲になった物です。



過飽和の蒸気は冷やされている容器の底に薄く広がっているだけなので、底に平行に走った放射線しか見ることができません。また液体の粒はすぐ蒸発してしまって、数秒で見えなくなってしまうのです。



電子線(β線)とα線の比較

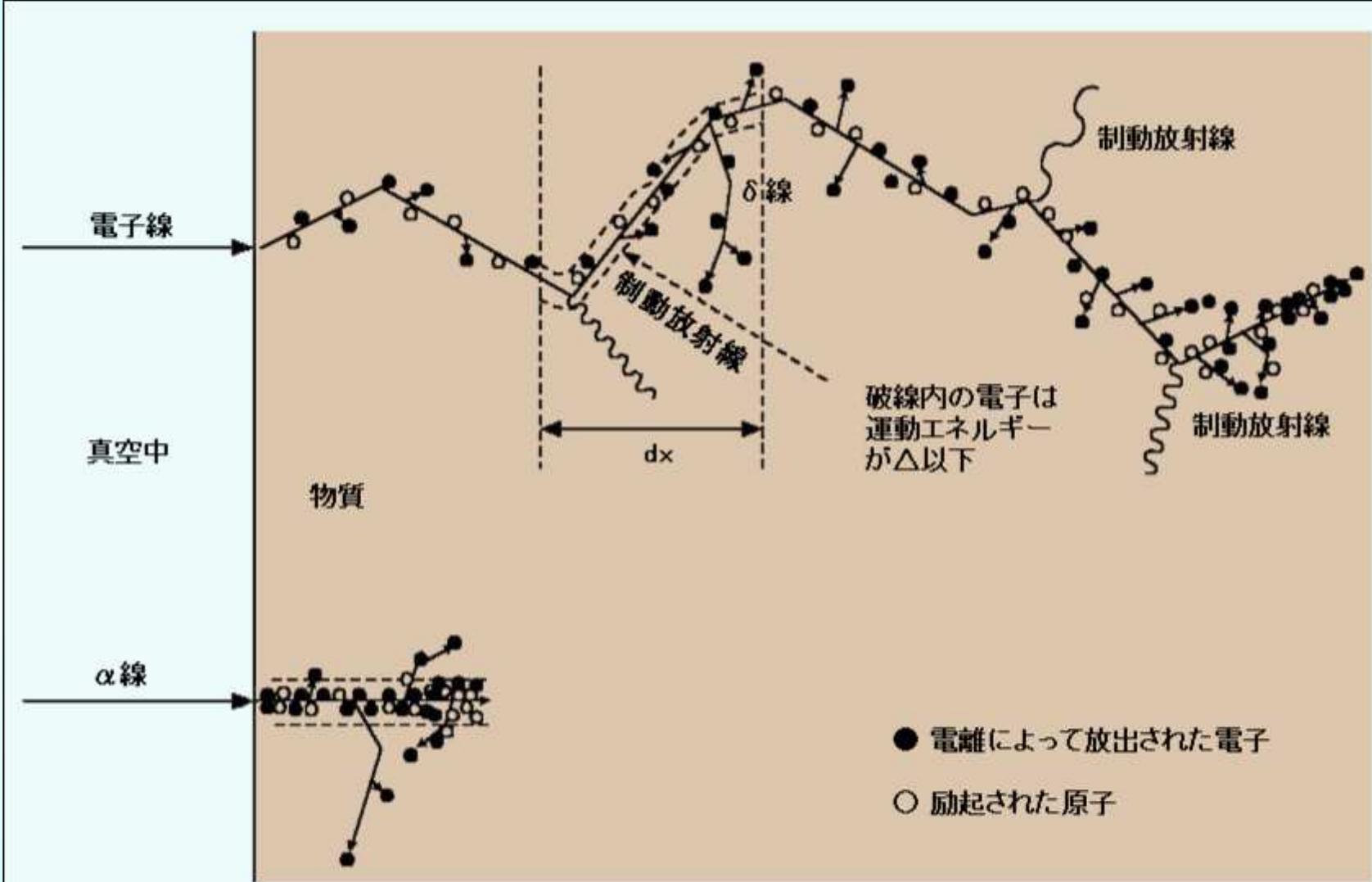
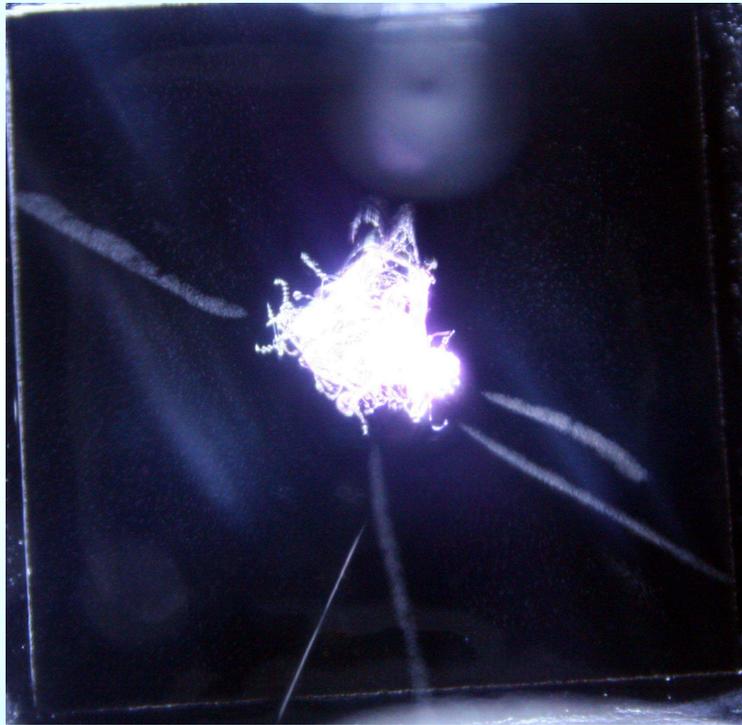


図1 荷電粒子と物質の相互作用

[出典]江藤秀雄(ほか):放射線防護、丸善(1982年12月)、p.54

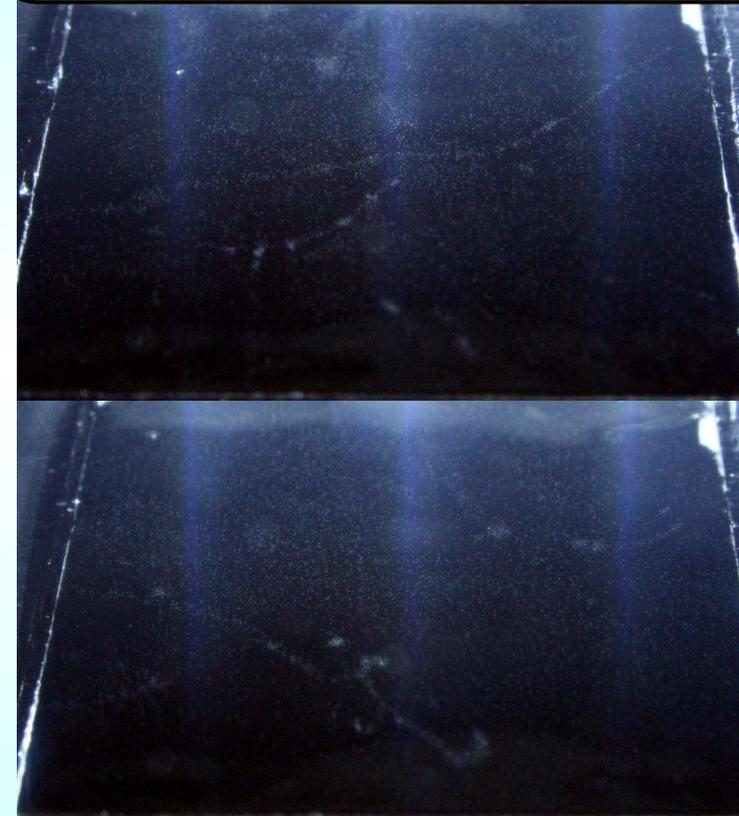
霧箱での飛跡の観察

α 線の飛跡



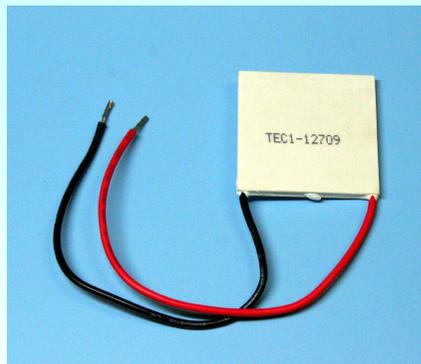
直線的ではっきりとした飛跡を示す。気流の関係で生成した霧がたなびく事で曲がって見えることがあるが、散乱や磁石による偏向ではない。

β 線の飛跡

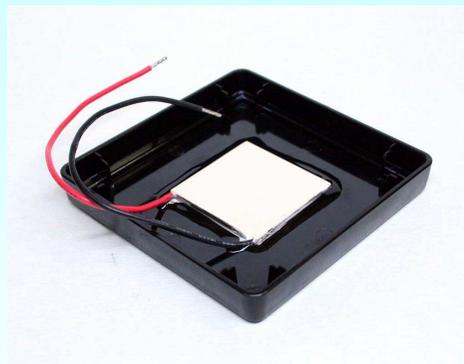


霧の液滴の密度が低く、うっすらとした飛跡しか示さない。電子線の入射方向と関係なく様々な方向に飛び、空気中에서도散乱されている様子を確認できる。

高性能ペルチェ霧箱の製作 (1)



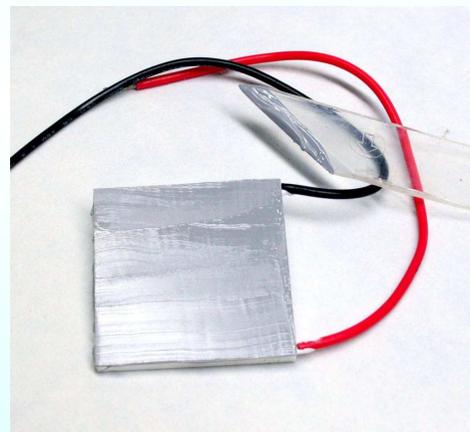
ペルチェ素子は一般的に販売されている 30mm角の製品 (TEC1-12709 など) を使用する。



コレクションケース台座へのペルチェ素子のマウントは、UVレジンを使用する。



PC用の高性能のCPUクーラーを除熱に使用。ヒートパイプを用いた製品でないとオーバーヒートする。

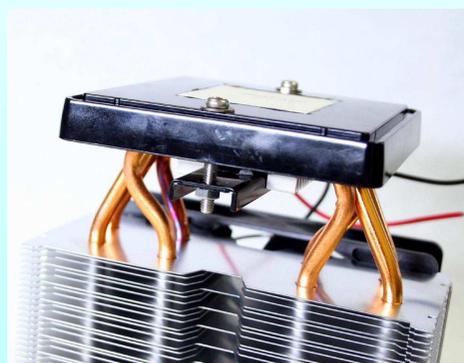


ペルチェ素子の間とCPUヘッドに熱伝導グリスを塗り、熱的なコンタクトを取る。

マウントした素子とCPUヘッドの間にもう一枚ペルチェ素子を挟み込み、二段重ねにする。



チャンバーとしてダイソーのコレクションケースが非常に優れている。ドライアイスで冷やせばほぼそのまま霧箱になる。

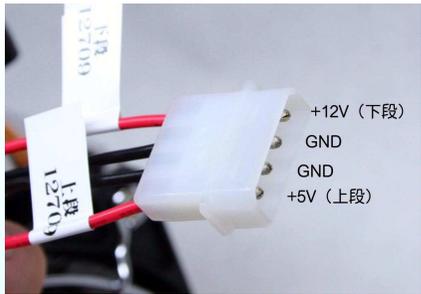


リテンションパーツはCPUクーラーによって異なるため、注意する。

高性能ペルチェ霧箱の製作 (2)



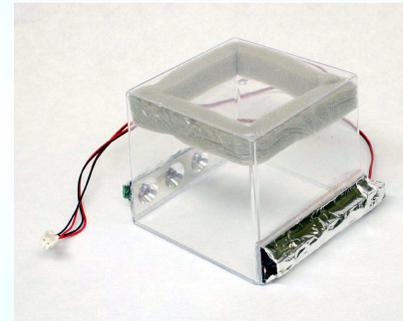
素子の表面を黒く塗装する。通常のラッカースプレーでアルコールに侵されるため、ウレタン塗料を使用する。



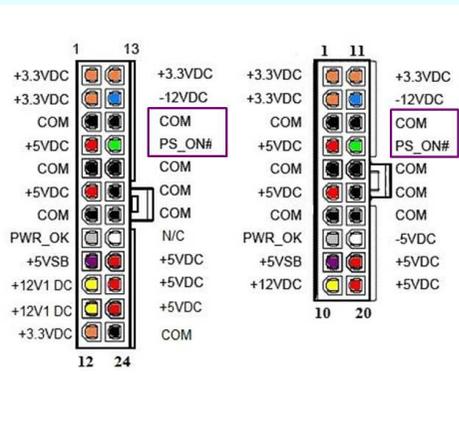
上段の素子に+5V、下段の素子に+12Vを給電するために、PC用ATX電源を使用する。古いPCから取りだした物で十分。



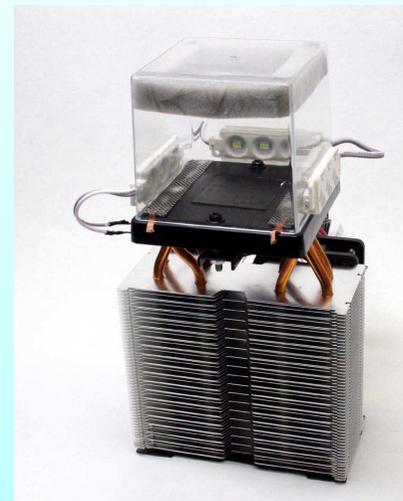
LED照明をチャンバーに取り付ける。簡易的にはダイソーの4LEDタッチライトブロックを使用すると良い。高性能な物を作成する場合は12VタイプのSMD 5730 3-LEDモジュールなどを使用する。



ケースの上部にスポンジテープを貼付ける。なお、アクリルは徐々にエタノールに侵されひび割れてしまうが、このコレクションケースはポリスチレン製のため、全く問題無い。



マザーボード無しでATX電源を使用するためにPS_ONピンをGNDに落とす必要がある。



完成したユニットのイメージ。なお、試験販売予定の製品版は、ずっとコンパクトにまとめられている。

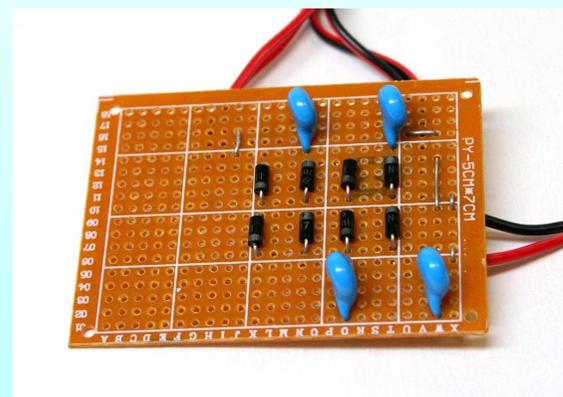
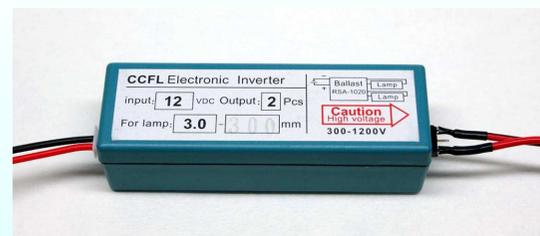
高性能ペルチェ霧箱の製作 (3)



悪天候時など雑イオンのために α 線の飛跡すらも観察しにくいことがある。

→ この状態では、 β 線はほとんど観察することが出来ない。

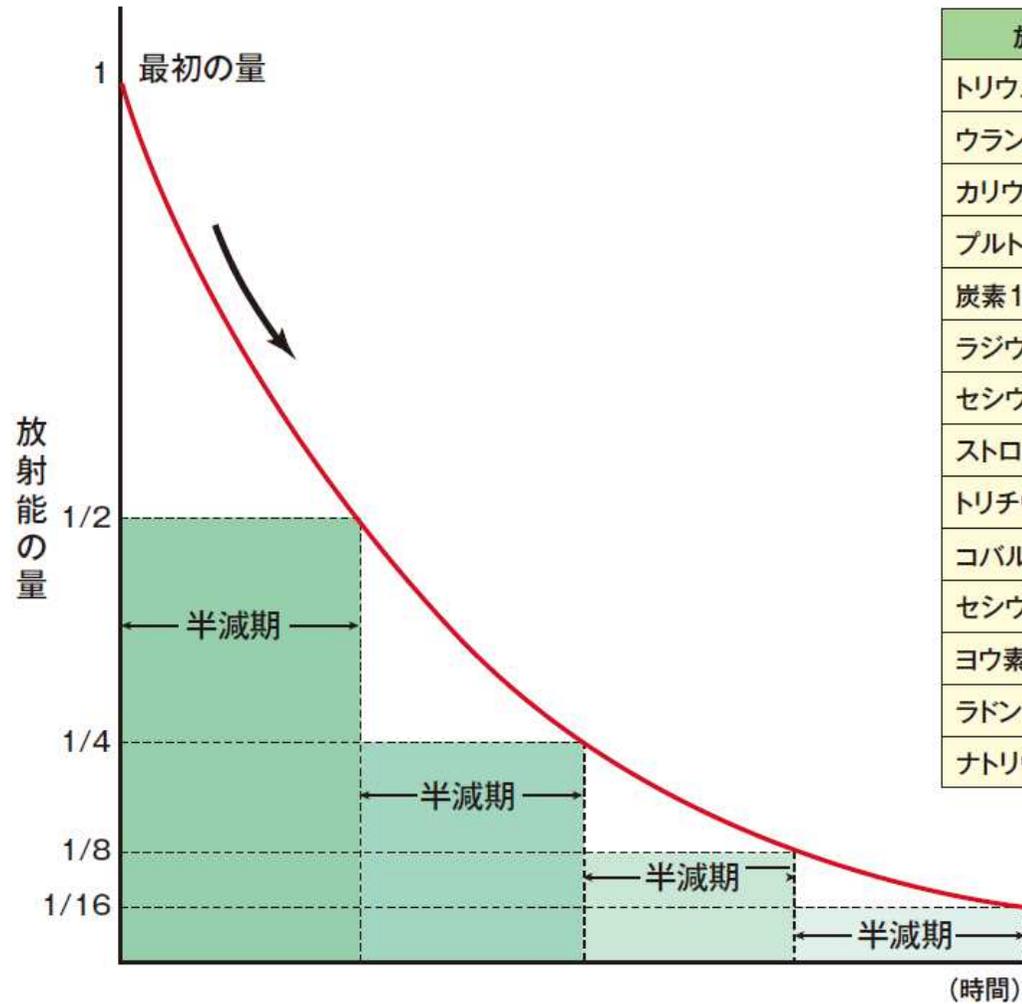
この雑イオンの除去のために、高電圧を印加する。簡単には、摩擦により静電気を生成しても良いが、悪天候時にはその静電気も発生しにくい。



○バンデグラフ起電機とライデン瓶の組み合わせ
◎冷陰極管(CCFL)用インバータ回路とコッククロフト回路を組み合わせた高電圧発生回路で、雑イオンを除去すると良い。
これらの高電圧発生器で加速器の原理も学習できる。
電極は、アルミテープなどを使用すると便利である。

- 放射線とは何か
- 霧箱で放射線の性質を知ろう
- **天然の放射性物質と半減期**
- 放射線と放射能の違い
- 身の回りの放射線
- 放射線の人体への影響
- 放射線の利用

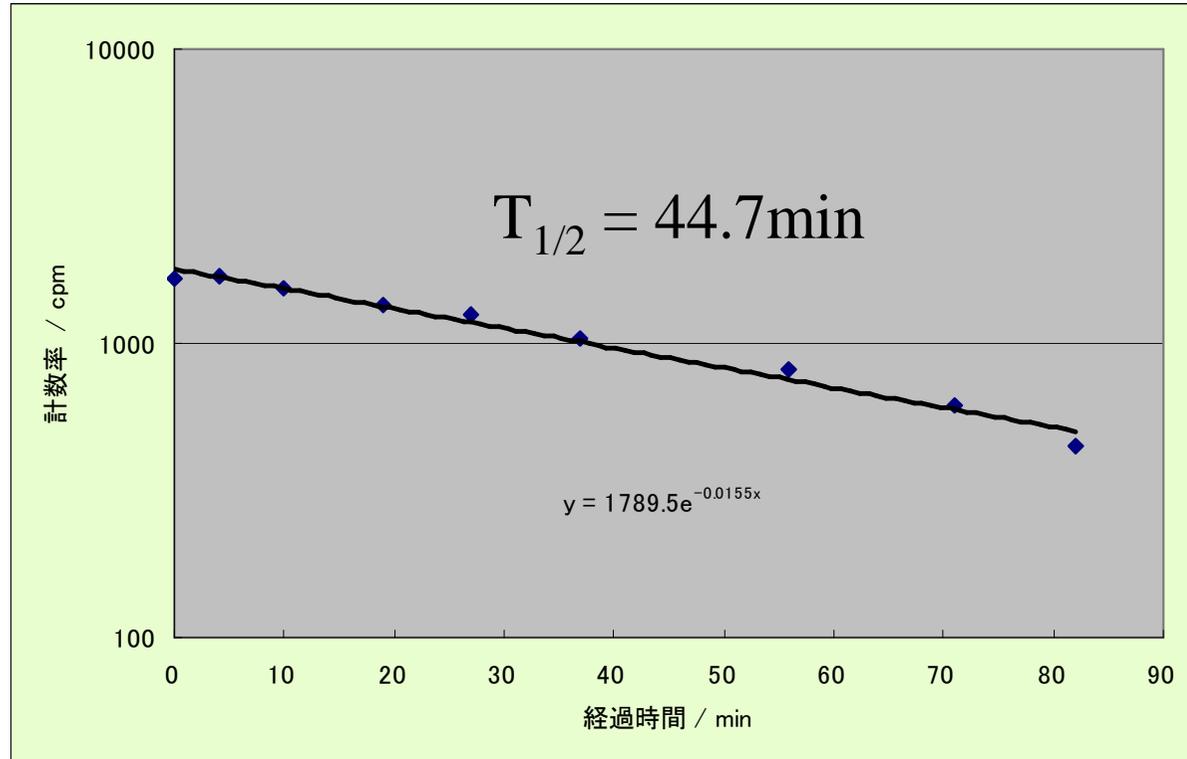
放射能の減り方



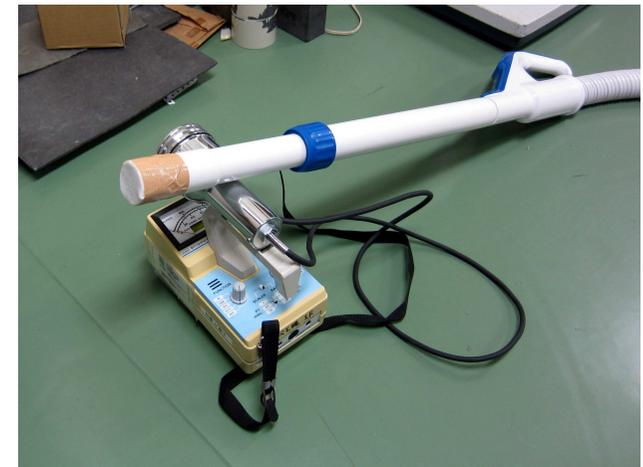
放射性物質	放出される放射線*	半減期
トリウム232	$\alpha \cdot \beta \cdot \gamma$	141億年
ウラン238	$\alpha \cdot \beta \cdot \gamma$	45億年
カリウム40	$\beta \cdot \gamma$	13億年
プルトニウム239	$\alpha \cdot \gamma$	2.4万年
炭素14	β	5,730年
ラジウム226	$\alpha \cdot \gamma$	1,600年
セシウム137	$\beta \cdot \gamma$	30年
ストロンチウム90	β	28.7年
トリチウム	β	12.3年
コバルト60	$\beta \cdot \gamma$	5.3年
セシウム134	$\beta \cdot \gamma$	2.1年
ヨウ素131	$\beta \cdot \gamma$	8日
ラドン222	$\alpha \cdot \gamma$	3.8日
ナトリウム24	$\beta \cdot \gamma$	15時間

*壊変生成物(原子核が放射線を出して別の原子核になったもの)からの放射線も含む

空気中のラドンの娘核種の捕集と崩壊曲線

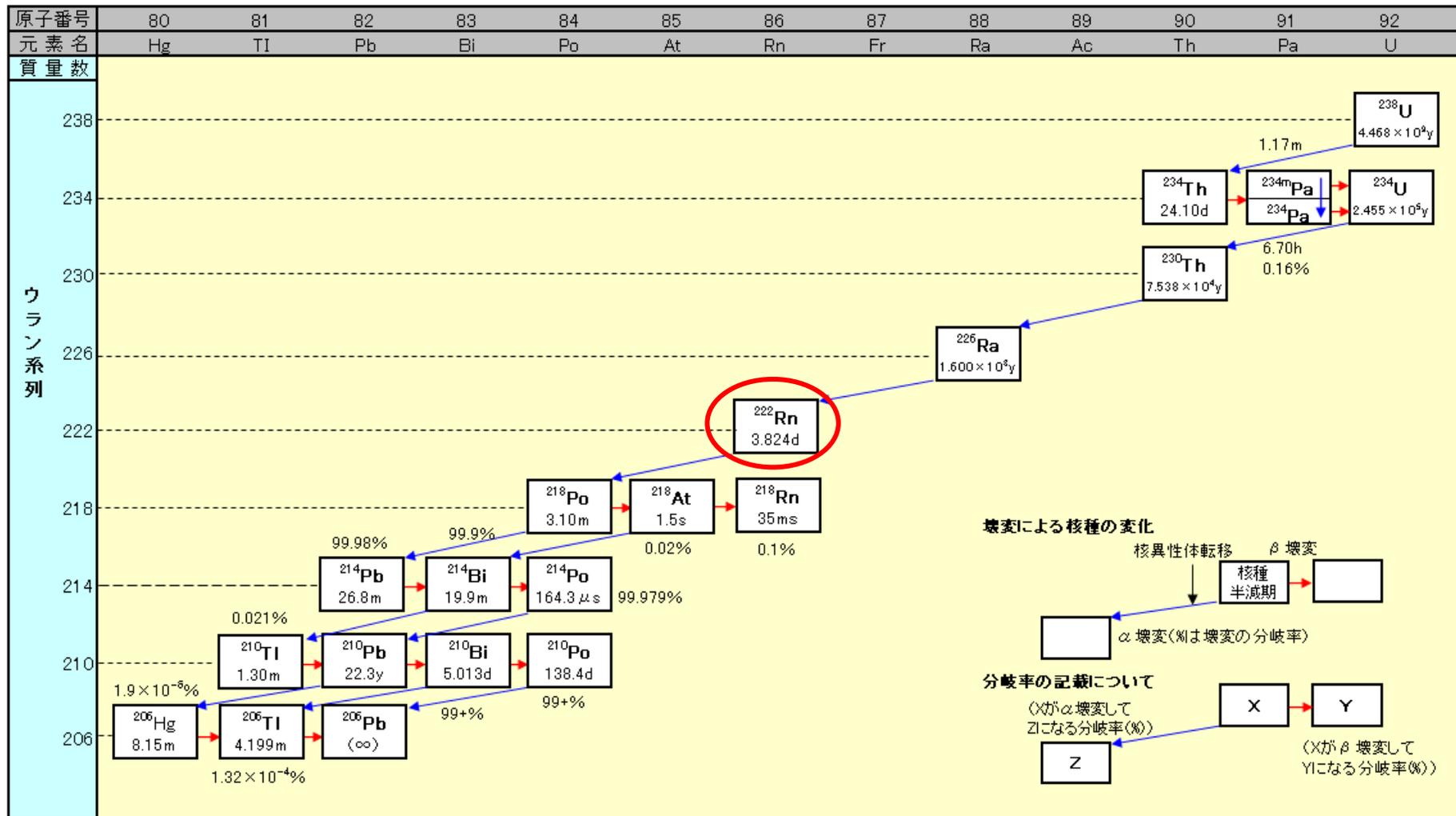


市販の掃除機吸入口先端にガーゼ(ベンコット)をかぶせて5分ほど吸引し、広窓型GMサーベイメータ TGS-136 のスケーラーモードで1分間計数した



放射壊変系列 1: ウラン系列 (4n+2)

親核種: U-238



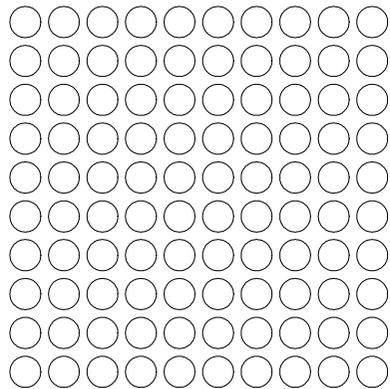
半減期の記号;s(秒), ms(10⁻³秒), μs(10⁻⁶秒), m(分), h(時), d(日), y(年)

図1-1 天然放射性核種の壊変系列図(ウラン系列)(1/4)

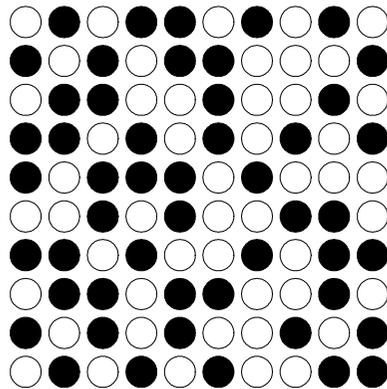
[出典] 国立天文台(編):理科年表 2010年版、丸善(2009年10月)、p.468-469

放射能の減衰挙動について

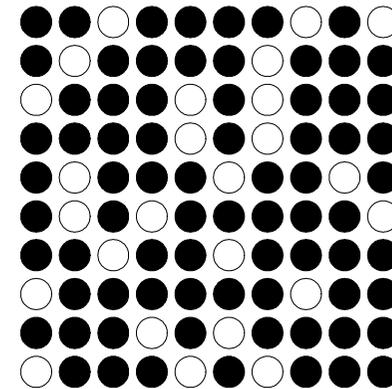
・放射性核種は、放射線を放出すると別の原子核に変わってしまい、どんどん数が減っていきます。



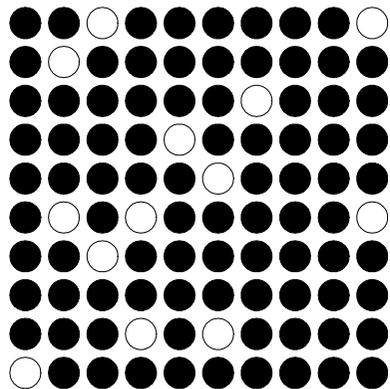
スタート時
白: 100個 黒: 0個



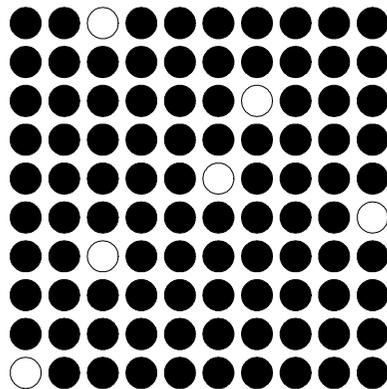
一回目
白: 50個 黒: 50個
→ 黒に変わった数: 50個



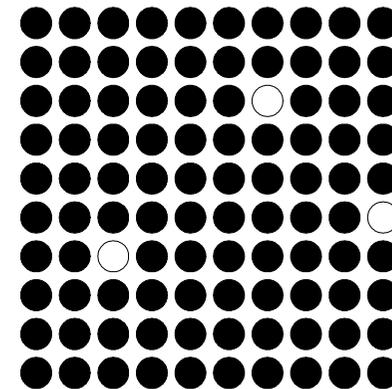
二回目
白: 25個 黒: 75個
→ 黒に変わった数: 25個



三回目
白: 13個 黒: 87個
→ 黒に変わった数: 12個

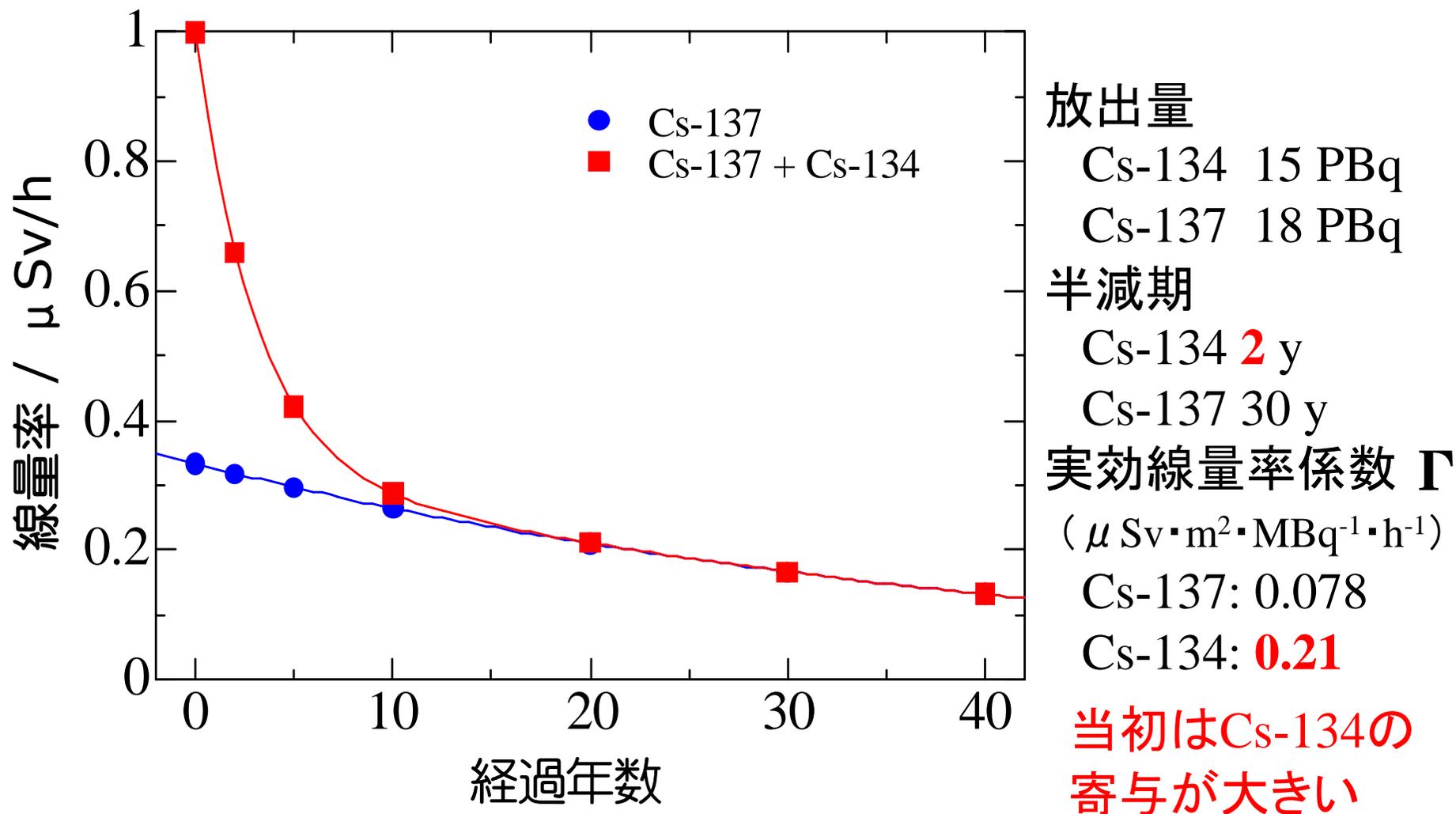


四回目
白: 6個 黒: 94個
→ 黒に変わった数: 7個



五回目
白: 3個 黒: 97個
→ 黒に変わった数: 3個

Cs-137 と Cs-134 から放出される放射線の実効線量率の経過年数に伴う減少



事故当初の合計の線量率を1 $\mu\text{Sv/h}$ として規格化。
実際には、2011年6月の福島市街地で0.4 $\mu\text{Sv/h}$ 程度。

天然の放射性核種

地球が誕生して約50億年、未だに天然の放射性核種が残る。

放射性核種の半減期則より

10半減期の後では元の1024分の1、

40半減期では1兆分の1 となるため、半減期の短い核種は既に消滅している。

壊変系列をつくる放射性核種

親となる核種の寿命が長く (U-238 45億年, Th-232 140億年)、
 α 崩壊に伴って質量数が親核種から4ずつ小さくなる。

系列を作らない核種

大気上層で宇宙線により ^3H (10^{18}Bq/y)、 ^{14}C ($1.3 \times 10^{15}\text{Bq/y}$) が生成される。

^3H は半減期12.3年、 ^{14}C は5730年と短い。

一方、地球誕生時から存在したものとして以下の核種などが知られている。

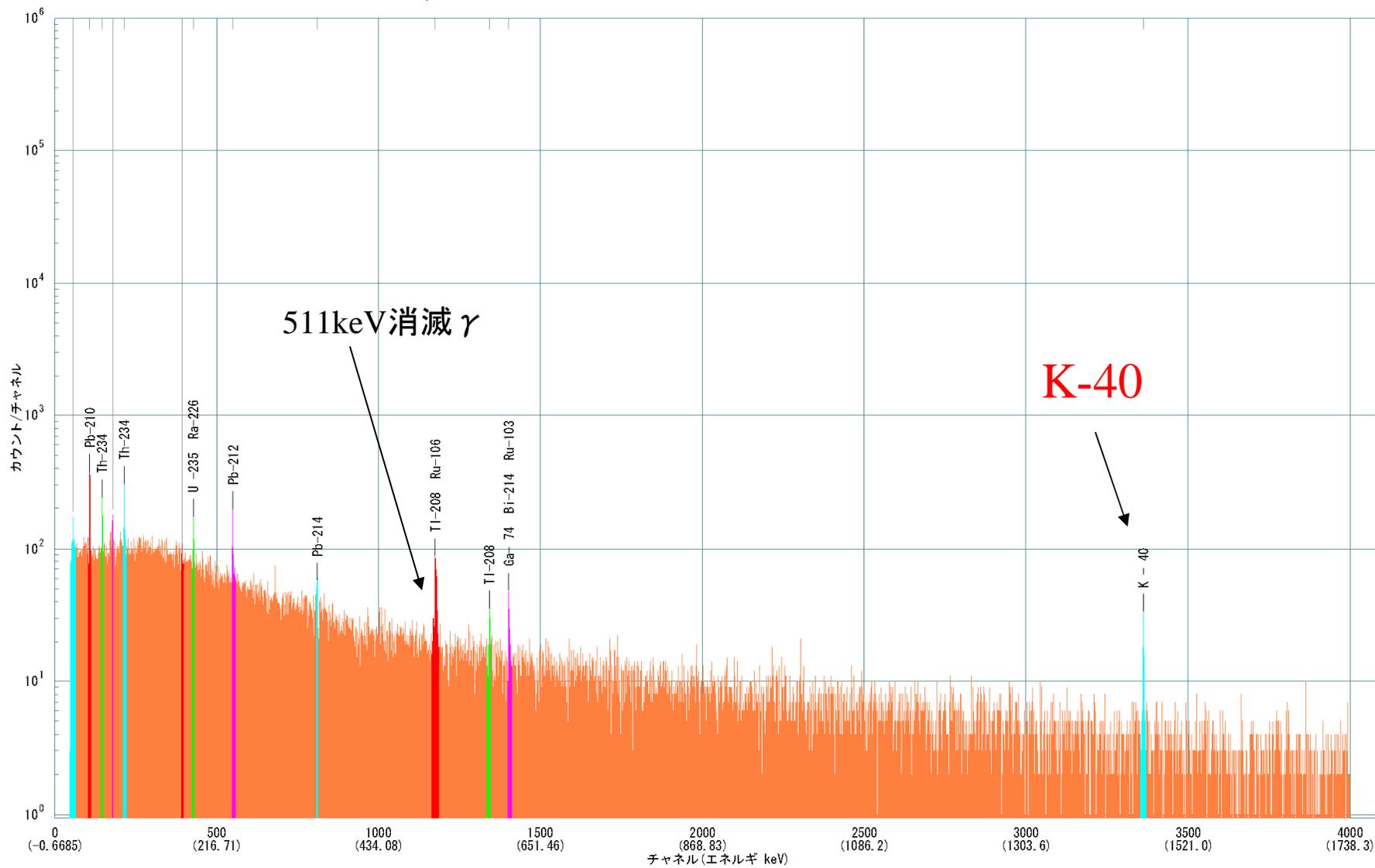
^{40}K	(半減期12.8億年, 天然のK中の存在比 0.0117%)、
^{87}Rb	(480億年, 27.8%)
^{147}Sm	(1060億年, 15.1%)
^{148}Sm	(8000兆年, 11.3%)
^{115}In	(510兆年, 95.7%)
^{113}Cd	(9000兆年, 12.2%)
^{187}Re	(400億年, 62.6%)
^{144}Nd	(2100兆年, 23.8%)

バックグラウンド放射線のスペクトル

131126_BackGround.CHN

(5~10cmの鉛で遮蔽)

Acquired:2013-11-26 01:11:53 Real Time:60006.5(sec) Live Time:60000.0(sec)



高エネルギーの放射線



ズバッ!



ひよろひよろ~

低エネルギーの放射線

放射線のエネルギーって何?

α 線や β 線など、粒子が飛んでくる放射線の場合はその粒子のスピードと違って頂ければ理解しやすいと思います。もちろんスピードが速いほどエネルギーは高くなります。 γ 線、X線は光の仲間で、エネルギーはその光の波長とすることが出来ます。赤外線、可視光線、紫外線とだんだん波長が短くなるに従ってエネルギーが高くなります。ここで光の強さ(明るさ)と、エネルギーの大きさは違います。光の強さは放射線の本数に相当します。低いエネルギーの光が何本集まっても、高いエネルギーの光になることはありません。高いエネルギーの放射線ほど、物質を突き抜ける透過力が強くなります。



GM管や、シリコン半導体検出器
(フォトダイオード)

一発は一発!

入射する放射線のエネルギーによらず、同じ大きさのパルスを出します。一定時間内に何発放射線が飛んできたか、と言う情報だけを知ることが出来ます。一部の製品は、Cs-137の661keVの γ 線が飛んできた、と言うことにして線量を評価しています。



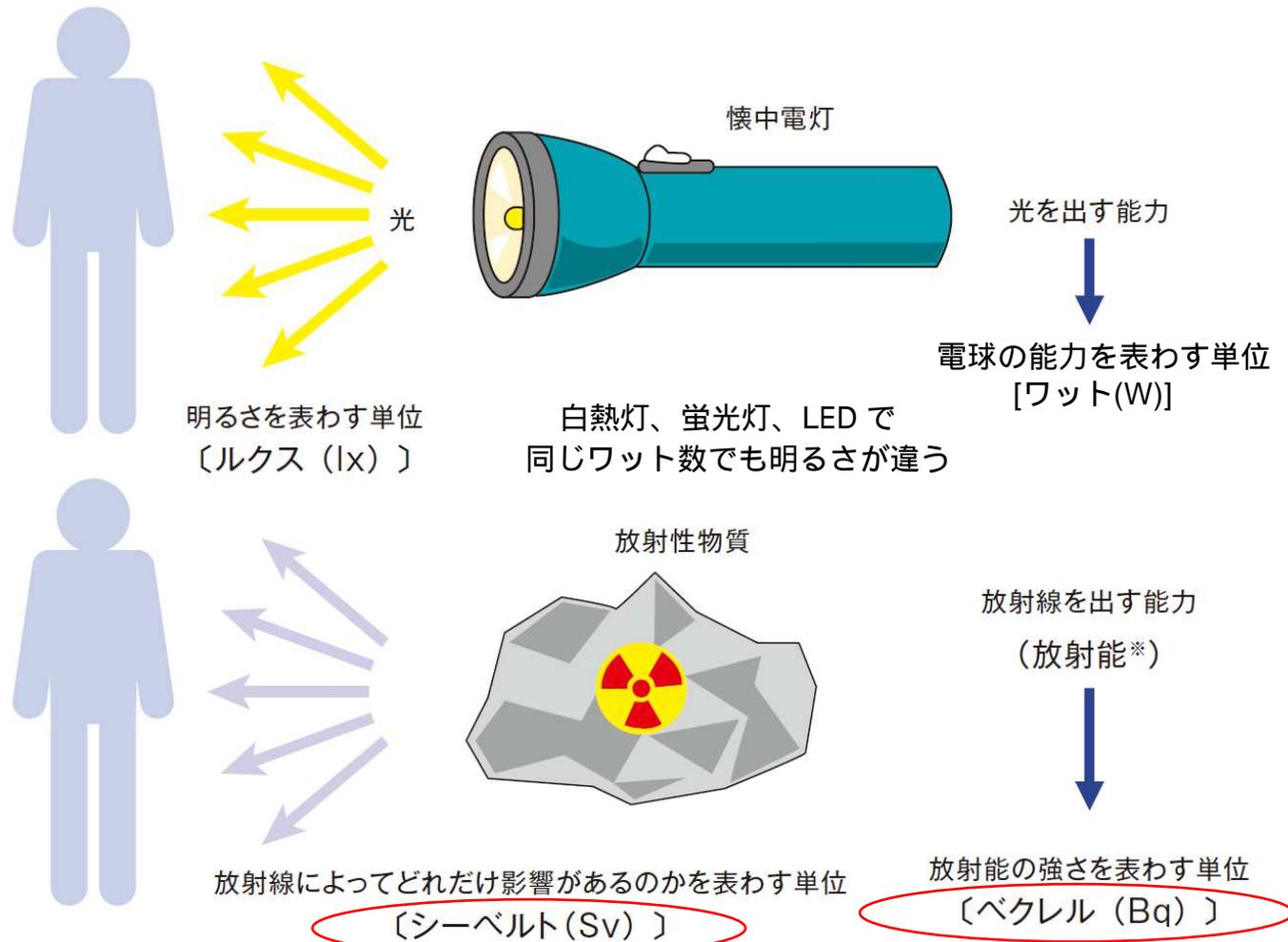
シンチレーターや、Ge半導体検出器

きちんとエネルギーを区別

入射する放射線のエネルギーによって、出力するパルスの大きさが異なります。どのぐらいのエネルギーの放射線が何発来たかという情報を合わせて、線量を評価します。

- 放射線とは何か
- 霧箱で放射線の性質を知ろう
- 天然の放射性物質と半減期
- **放射線と放射能の違い**
- 身の回りの放射線
- 放射線の人体への影響
- 放射線の利用

放射能と放射線



※放射能を持つ物質(放射性物質)のことを指して用いられる場合もある

核種によって同じベクレル数でも
人体に対する影響が違う

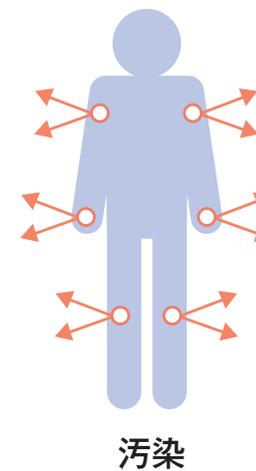
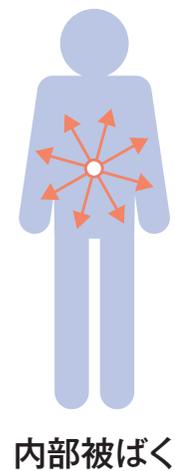
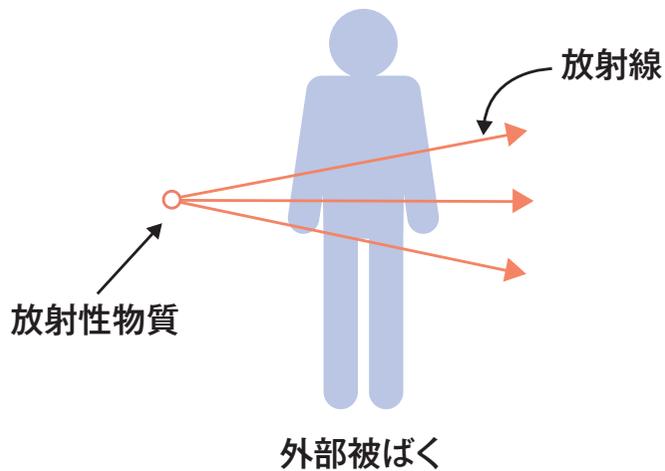
被ばくと汚染の違い

被ばく

放射線を受けること

汚染

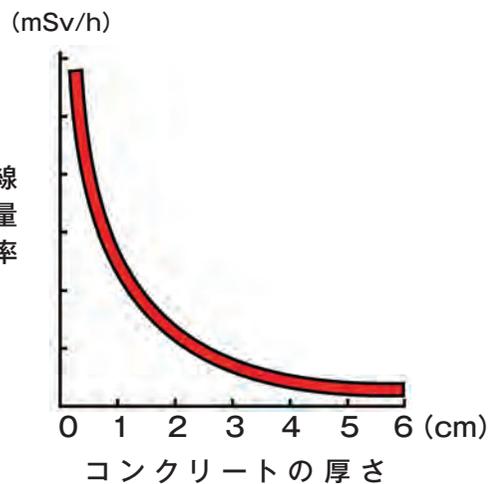
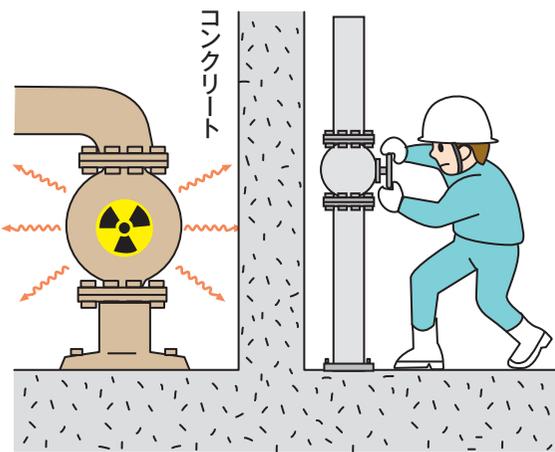
放射性物質が皮膚や衣服に付着した状態



放射線防護の基本

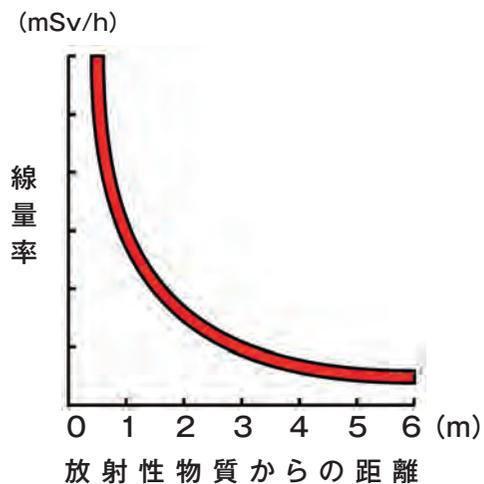
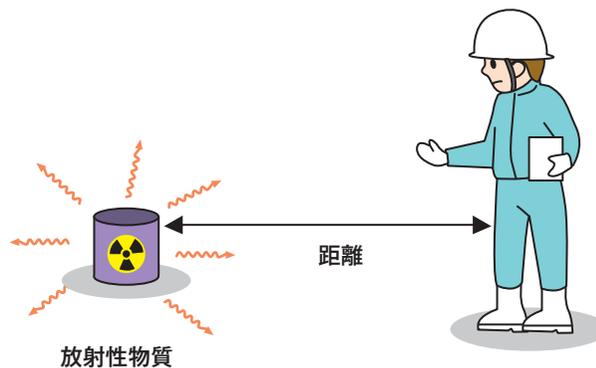
1. 遮へいによる防護

(線量率) = 遮へい体が厚い程低下



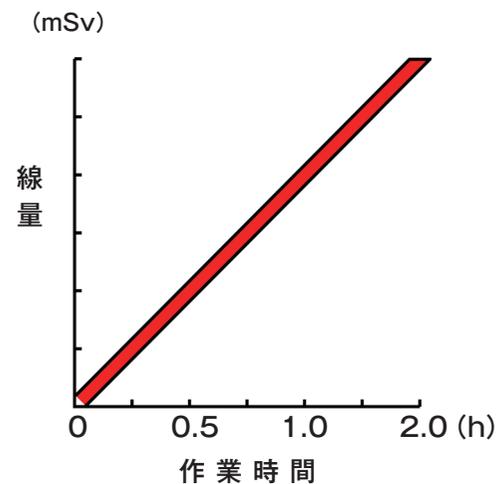
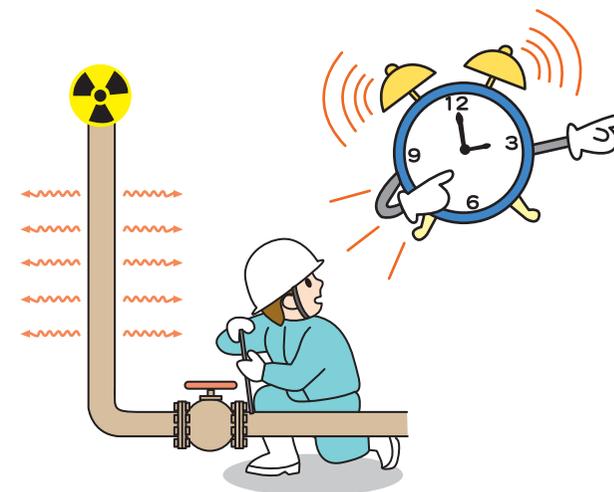
2. 距離による防護

(線量率) = 距離の二乗に反比例



3. 時間による防護

(線量) = (作業場所の線量率) × (作業時間)



- 放射線とは何か
- 霧箱で放射線の性質を知ろう
- 天然の放射性物質と半減期
- 放射線と放射能の違い
- **身の回りの放射線**
- 放射線の人体への影響
- 放射線の利用

宇宙からの放射線

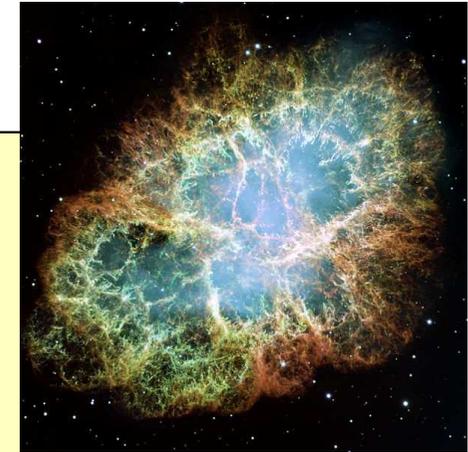
大気で地球上の生物は守られている



アラスカ、フェアバンクスで観察されたオーロラ

太陽から放出された帯電した粒子は地球の磁場に捉えられて、その一部は北極や南極の近くで大気にぶつかってオーロラとして観測される。

超新星爆発などで発生した非常にエネルギーの高い ($\sim 10^{20}\text{eV}$) 宇宙線も飛んできており、大気とぶつかって二次的な放射線のシャワーを降らせる。
また、核反応により放射性核種の生成が起こる (C-14: 10^{15}Bq/y , H-3: 10^{18}Bq/y)。



おうし座のかに星雲。
超新星爆発の残骸。



国際宇宙ステーション ISS の完成予想図

上空では、まだ十分に宇宙線が弱くなっていないので、飛行機に乗ると放射線量が増加する (ヨーロッパへの往復で $100\sim 200\mu\text{Sv}$ 程度)。
宇宙ステーション (ISS: 高度 400km) 滞在中の宇宙飛行士の被ばく線量は、1日当たり $0.5\sim 1\text{mSv}$ 程度にもなる。

大地からの放射線

ウランは地殻中でありふれた元素



花崗岩

地中の岩石の中にはU-238とその娘核種などから沢山の放射線が出ている。地殻全体の平均で1tあたりウランは2.4g含まれている。花崗岩には11gも含まれていて、140kBqに相当する。U-238の娘核種もまた放射能を出して別の核種となる、壊変系列を形成している。岩石中にはこれらの系列核種も一緒に含まれているので、実際の放射能はずっと大きな値となる。



トンネルの中は周囲を岩石に囲まれているため地表よりも放射線量が高い。(東名高速の日本坂トンネルで $0.13 \mu\text{Sv/h}$ など地表の倍程度)

壊変系列の中には、気体元素のラドンが含まれており、肺の中で内部被曝を起こす。またラドンの娘核種は気体ではないが、埃などに付着して漂っており、地下室などでは高い濃度になっている。



パリ・シャンゼリゼ通りの石畳 ($0.389 \mu\text{Sv/h}$)

ヨーロッパは岩盤で覆われており日本よりはるかに(10倍以上)自然放射能が高い地域が多い。国内でも岩盤が多く露出している岐阜県などでは比較的放射線量が高く、富士山の火山灰で覆われている関東は比較的低い。

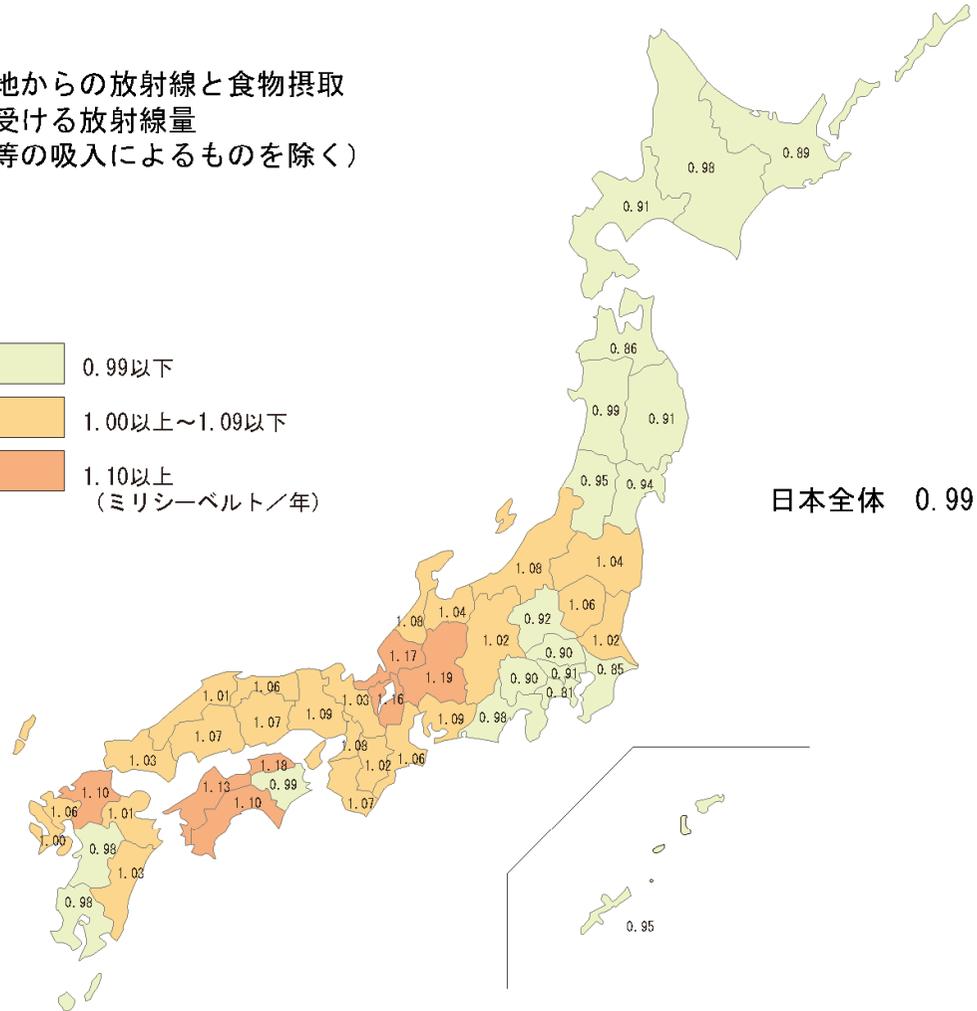


ピサの斜塔

イタリア・ピサの大聖堂

全国の自然放射線量

宇宙、大地からの放射線と食物摂取
によって受ける放射線量
(ラドン等の吸入によるものを除く)



食品からの放射線

福島事故以前から
含まれる放射能



カリ肥料

K-40は半減期12.5億年、同位体比0.012%の放射性核種であり、天然のカリウム1gに30BqのK-40が入っている。畑にまく肥料の一つにカリ肥料があり、カリウムは作物に、そして人間にも必須の元素の一つである。昆布や椎茸、キュウリなどに沢山含まれており、これらの食物を通して人間の体の中にはおよそ4000BqのK-40が存在しており一年間で170 μ Sv被曝する。

Po-210はU-238系列に属する放射性物質で魚介類に多く含まれ、日本人は特に多く摂取しており、60kgの人間の体の中にはおよそ20Bq存在する。カリウム-40が β 線/ γ 線を放出するのに対して、このPo-210は α 線を放出するため、内部被曝量は年間で800 μ Svにもなる。



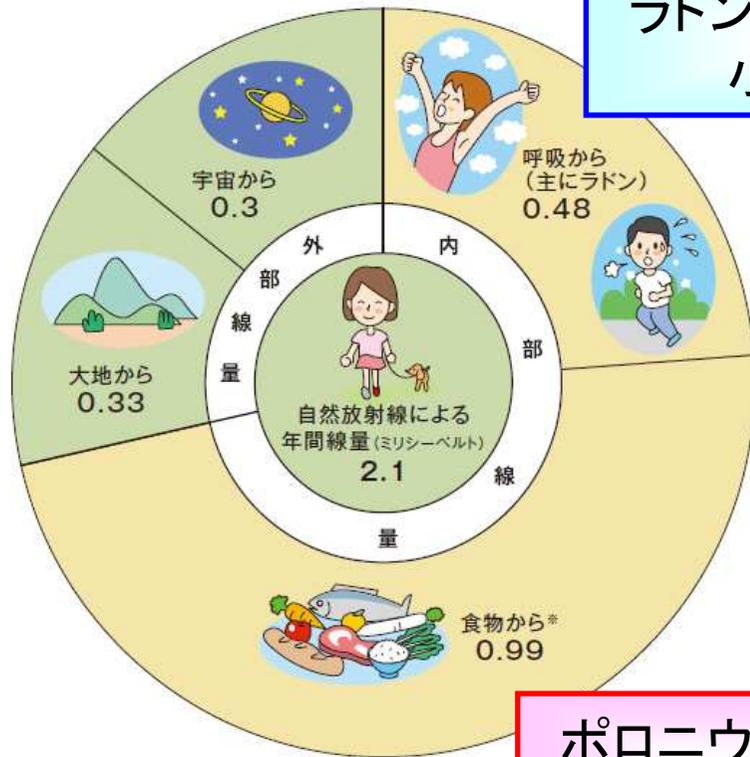
タバコ1本には24mBqのポロニウム-210が含まれており、一日一箱の喫煙で年に100 μ Sv被曝する

内部被曝の実効線量を求める際は、対象となる放射能を摂取した瞬間に成人の場合今後50年間、子供は70歳までに体内に放射能が存在することによって被曝するであろう線量を積算して、いっぺんに被曝した物として線量評価を行う、預託線量という考え方が取り入れられている。

実際に被曝する線量は、放射能の物理的半減期に加え、代謝による排泄で体内の量が減る生物学的半減期も加味して実効線量係数が算出される。

自然放射線から受ける線量

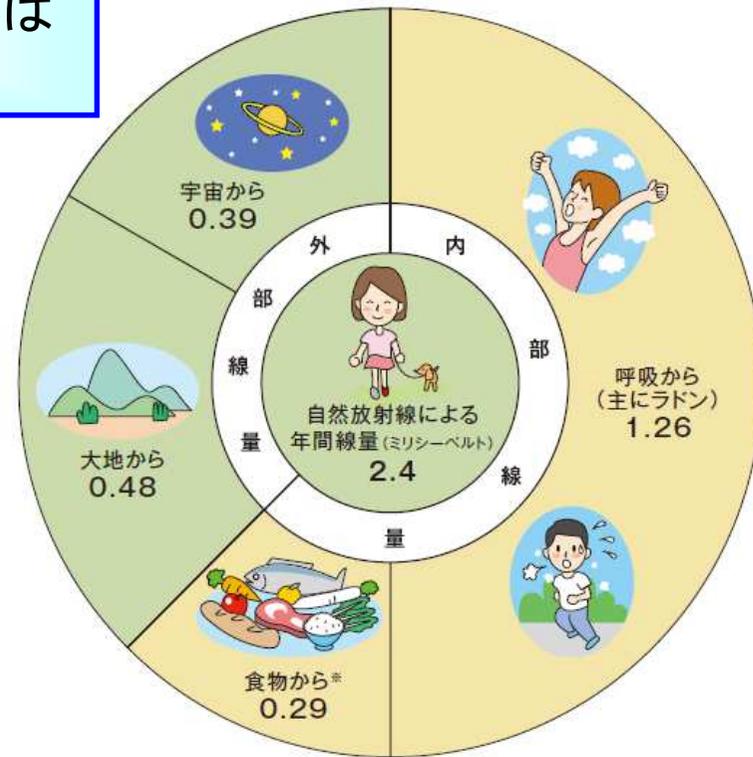
一人あたりの年間線量(日本平均)



ラドンの影響は小さい

ポロニウムの影響が大きい

一人あたりの年間線量(世界平均)



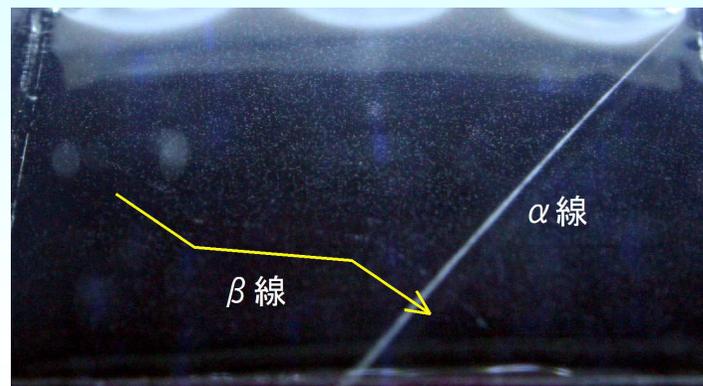
※欧米諸国に比べ、日本人は魚介類の摂取量が多く、ポロニウム210による実効線量が大きい

放射線加重係数の説明

$$\text{実効線量(Sv)} = \text{吸収線量(Gy)} \times \text{放射線加重係数} \times \text{組織加重係数}$$

→ α 線: **20**, β 、 γ 線: **1**

相互作用の違いを反映



体内の放射能 *体重60kgの日本人 年間に被ばくする実効線量

K-40: 4,000Bq

170 μ Sv/年

β ・ γ 線のみ

Po-210: 20Bq

800 μ Sv/年

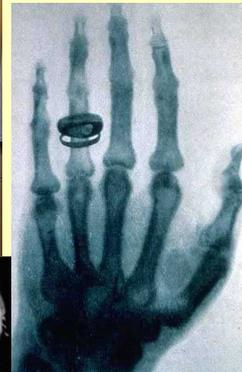
α 線を放出

空気中のラドンロンも α 線を放出 → 世界平均で 1.26mSv/年
日本は木造建築が多く比較的被ばく量は少ない → 0.48mSv/年

*そもそもの吸収線量、
組織加重係数
なども異なる

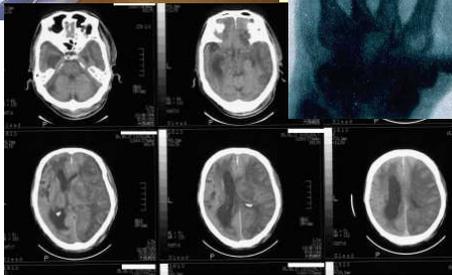
医療での放射線

先進医療により
被曝線量は増える



胸のX線検診で $50 \mu\text{Sv}$
胃のX線検診で $600 \mu\text{Sv}$ 、
CT スキャンでは 数mSv

これらの被曝による健康への影響は、ゼロではない
→ 検査をせずに命を失うリスクよりもずっと小さい
→ トータルでメリットがある
★ 100mSv でガンによる死亡率 0.5% 上昇



より積極的に、放射線による治療も行われている。
いかに患部に集中的に放射線を当てるかがポイント

基本は正常細胞と癌細胞の放射線感受性の違いを利用

- ・ 高精度放射線治療：多方向からの照射や
画像誘導でのピンポイントの照射
- ・ 甲状腺ガン：3.7~7.4GBqの大量のヨウ素-131を投与

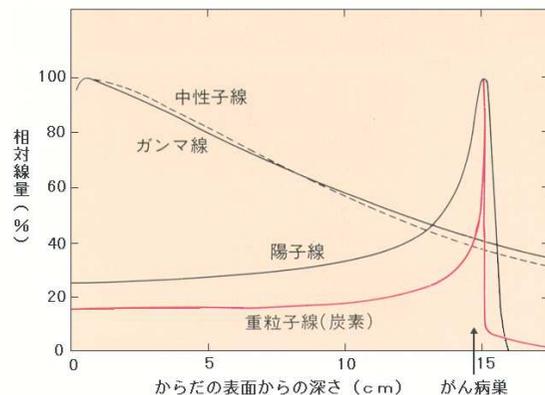
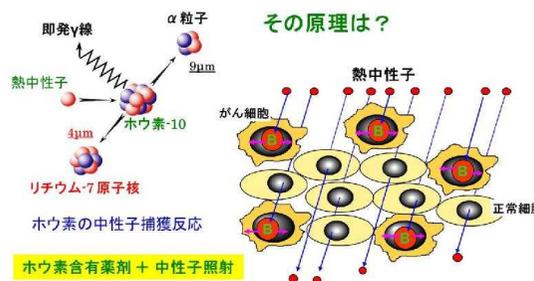


図2 重粒子線照射治療の利点(2)

この図では深さ約15cmのところにおいて最大線量となり、がん病巣に大きな線量を与えることができる。深さは調節できる。

[出典]放射線医学総合研究所：重粒子線がん治療装置HIMAC、1995年8月

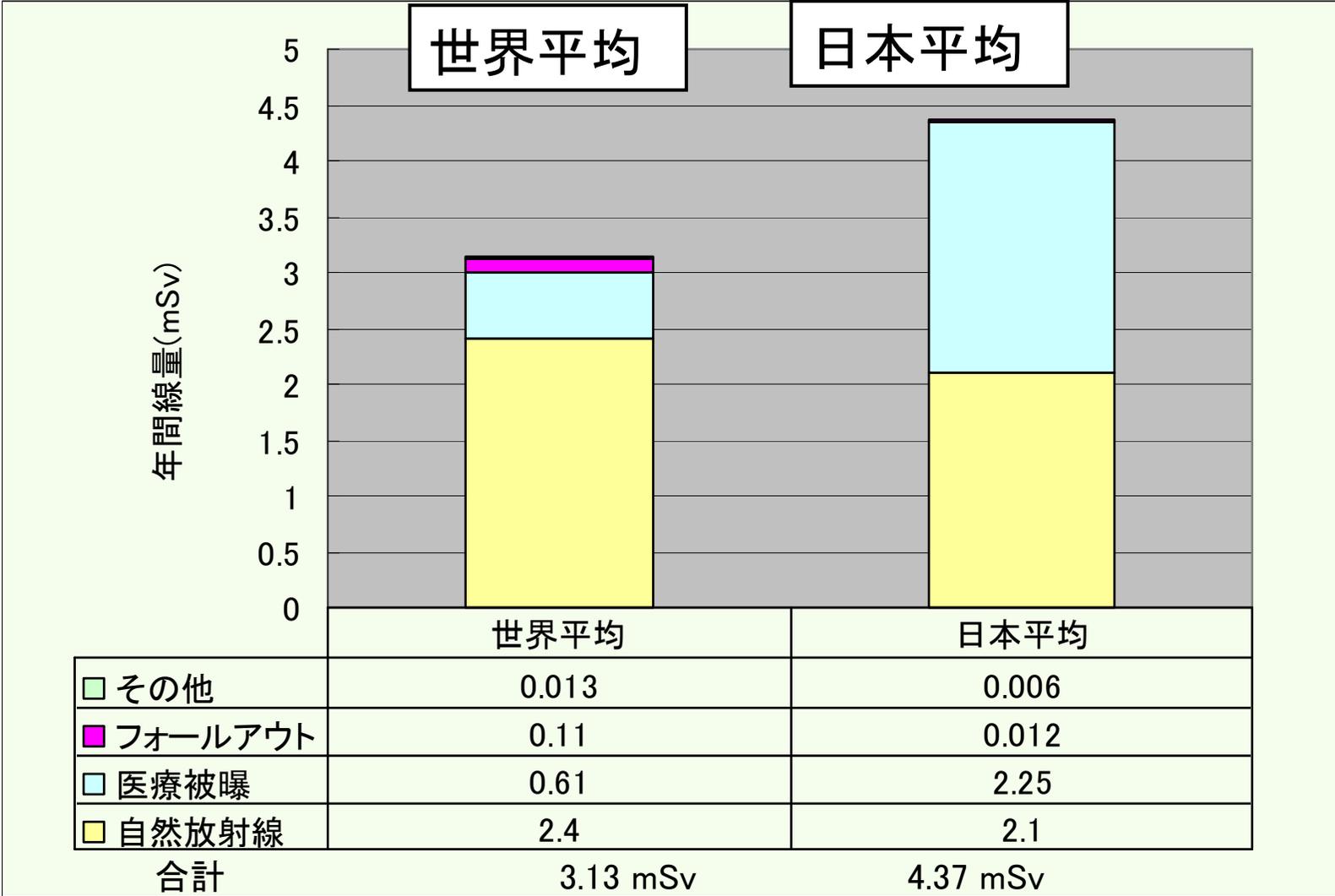
ホウ素中性子捕捉療法
Boron Neutron Capture Therapy (BNCT)



- ・ 体の奥の手術が難しいガン：
加速器からの粒子線の
ブラッグピークを利用
- ・ 広範囲に分散したガン：
ホウ素を取込ませた癌細胞に
中性子をあてる

熊取町ウェブサイトより

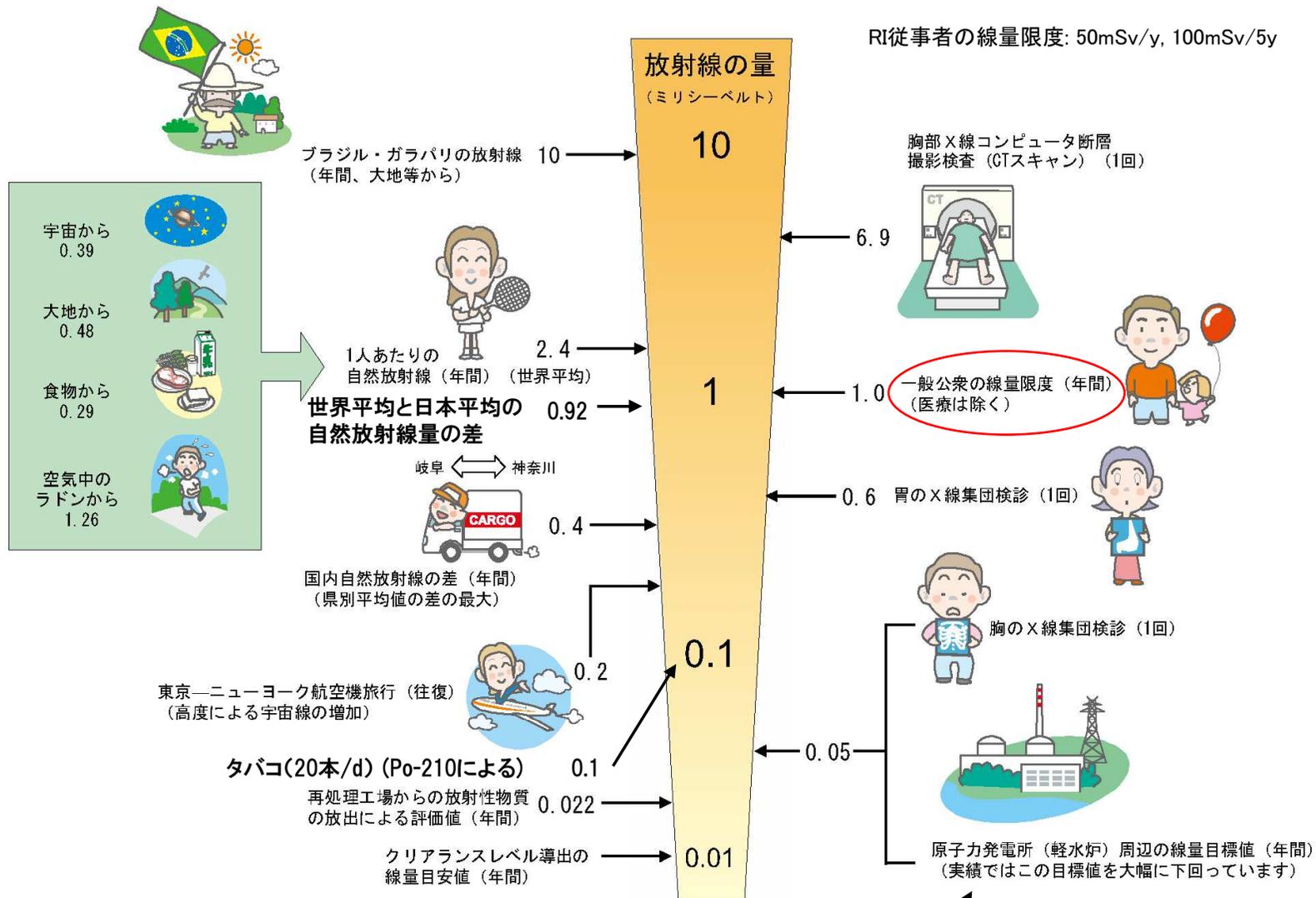
一人あたりの年間被曝線量の比較



*** 福島の影響は加味されていません**

中学生以下を対象に、平成24年11月から平成25年1月までの3ヶ月間、個人線量計(ガラスバッジ)により外部被ばく線量の測定を行った結果、98%が0.5mSv 以下 (81%が0.1~0.5mSv)。

日常生活と放射線

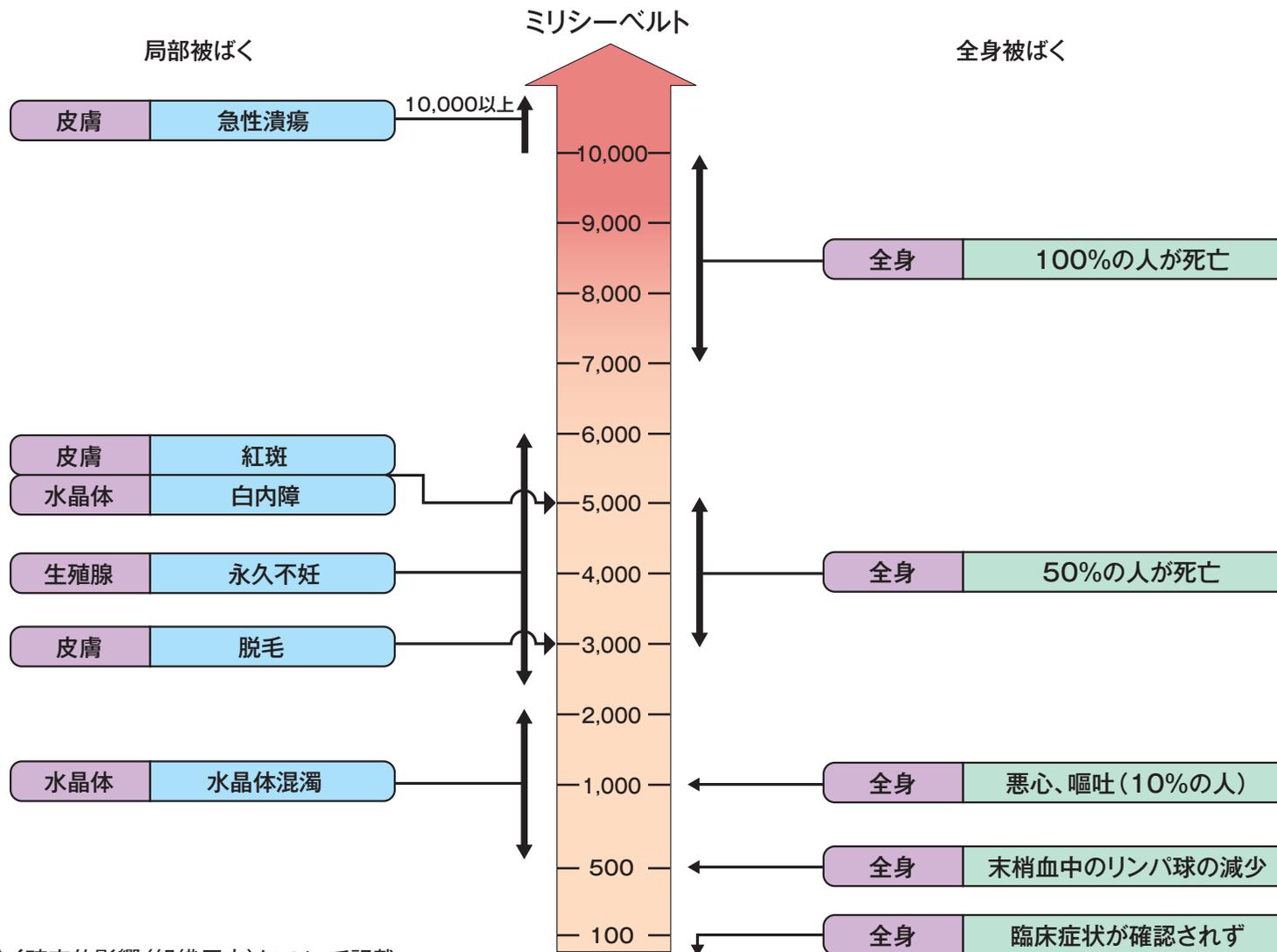


平常時の値

- 放射線とは何か
- 霧箱で放射線の性質を知ろう
- 天然の放射性物質と半減期
- 放射線と放射能の違い
- 身の回りの放射線
- **放射線の人体への影響**
- 放射線の利用

放射線を一度に受けたときの症状

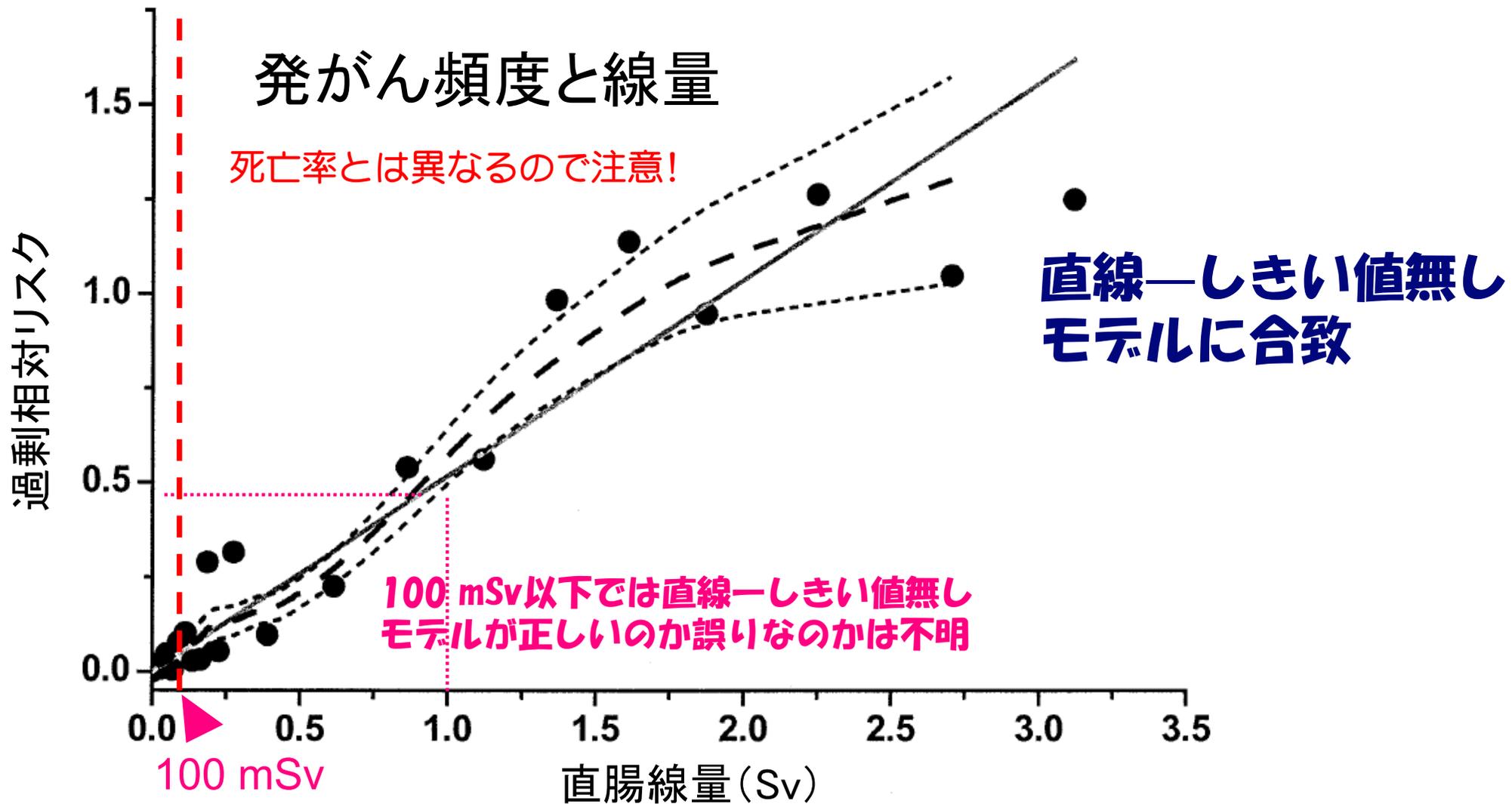
凡例 部位 症状



(注1) がんや遺伝性影響を除く確定的影響(組織反応)について記載

(注2) 一般の人の線量限度1.0 mSv/年、原子力発電所周辺の線量目標0.05 mSv/年

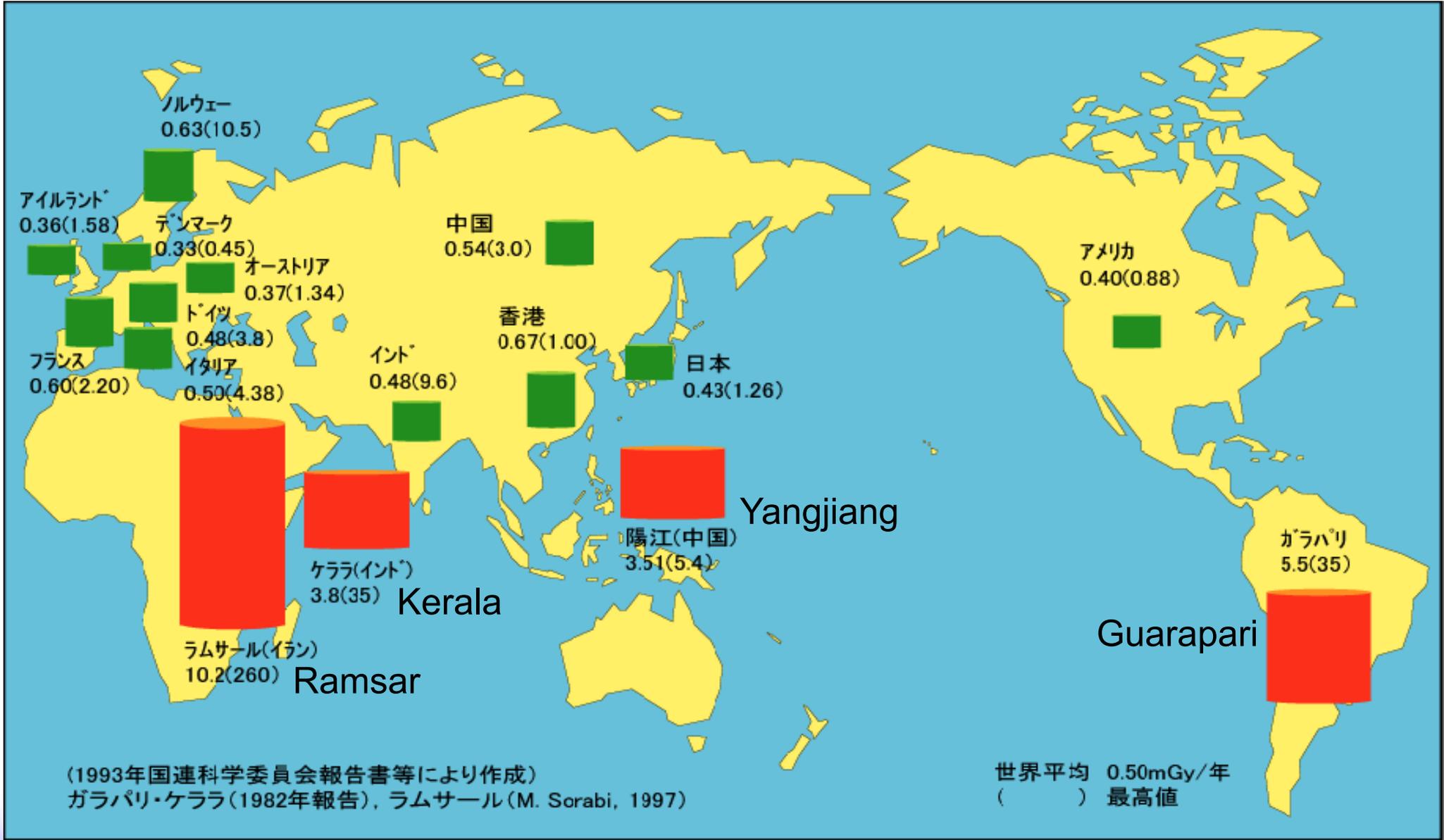
原爆被爆者の疫学調査



(Preston, D. L. et al., *Radiat. Res.*, 160, 381-407, 2003)

1Sv被ばくすると発がん率が1.47倍になる

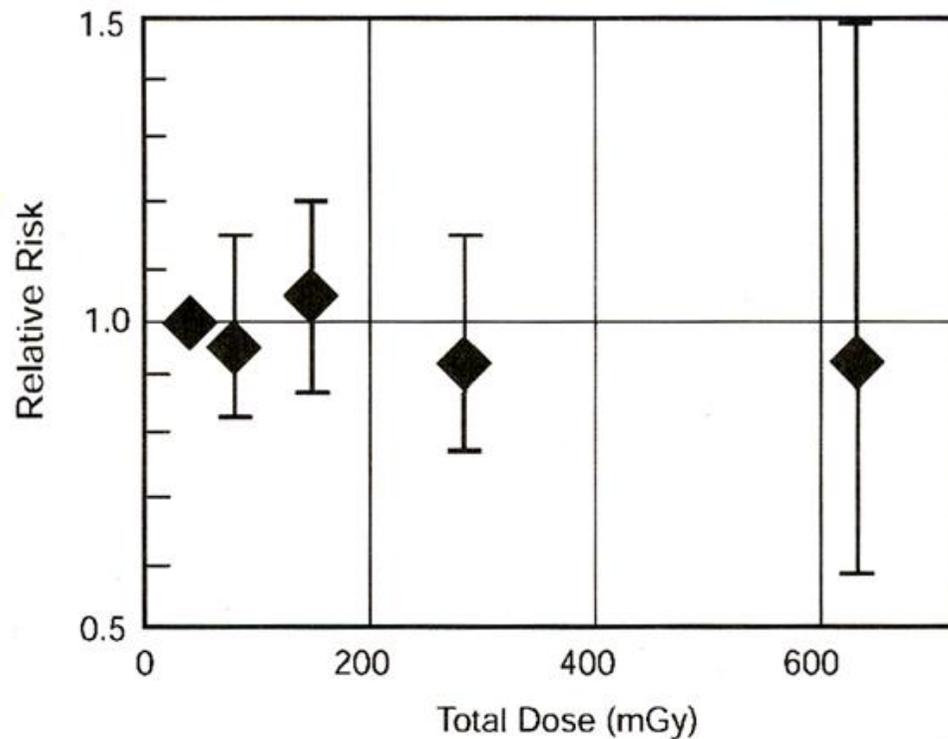
世界の自然放射線



高自然放射線地域でのがん罹患率

インドケララ州高自然放射線地域

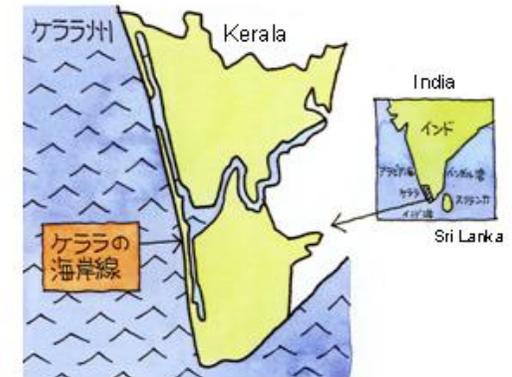
全がん(白血病を除く)の相対リスク



推定累積線量

地域住民の発がんリスクは
高くない

トリウムを含む黒い砂浜で暮らす漁民



(「世界の大地放射線」放射線照射利用促進協議会)

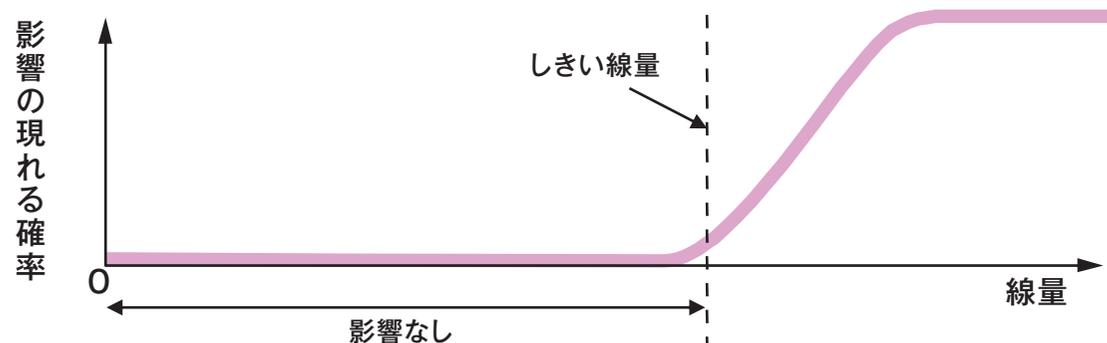
(Nair, R. R. K. et al., *Health Phys.*, 96, 55-66, 2009)

放射線防護の考え方

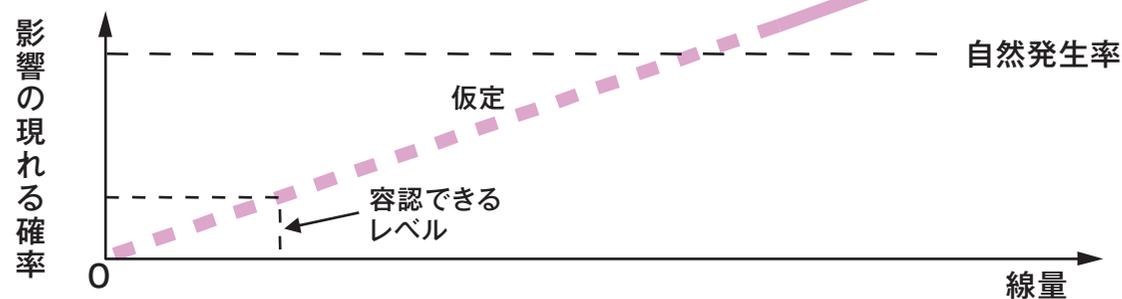
確定的影響（組織反応）は、しきい線量※以下に抑えることで影響をなくす。

確率的影響は、しきい線量は無いと仮定し、影響の現れる確率が容認できるレベル以下の線量に抑える。

〔確定的影響（組織反応）：脱毛・白内障等〕



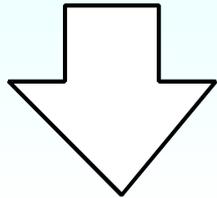
〔確率的影響：がん・白血病等〕



※しきい線量：ある作用が反応を起こすか起こさないかの境の値のこと

内部被ばくはずっと体内で放射線を出すから危ないんじゃないの？

内部被ばくによる影響



- ・どんな放射線の種類か(α 、 β 、 γ)
- ・どのぐらいのエネルギーか
- ・物理的な半減期
- ・排出されやすさ(生物学的半減期)
- ・どんな臓器に蓄積されやすいか
- ・蓄積される臓器の感受性

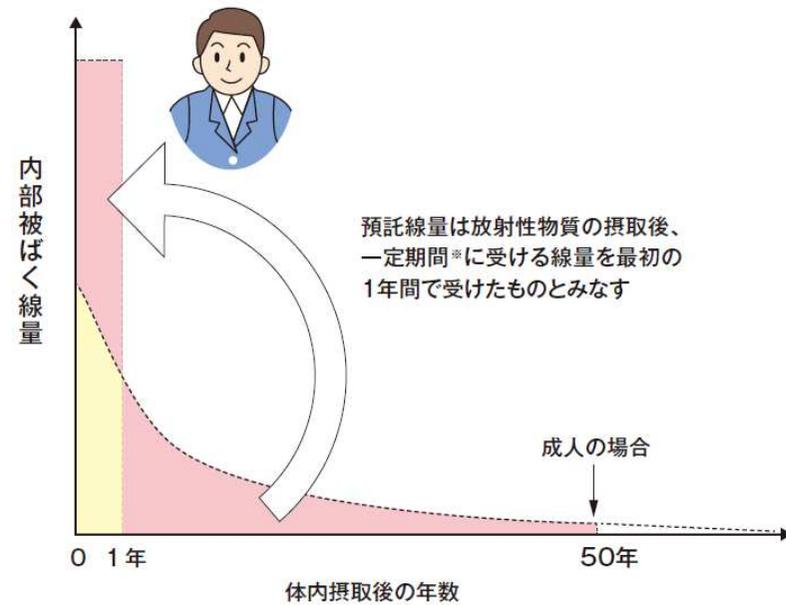
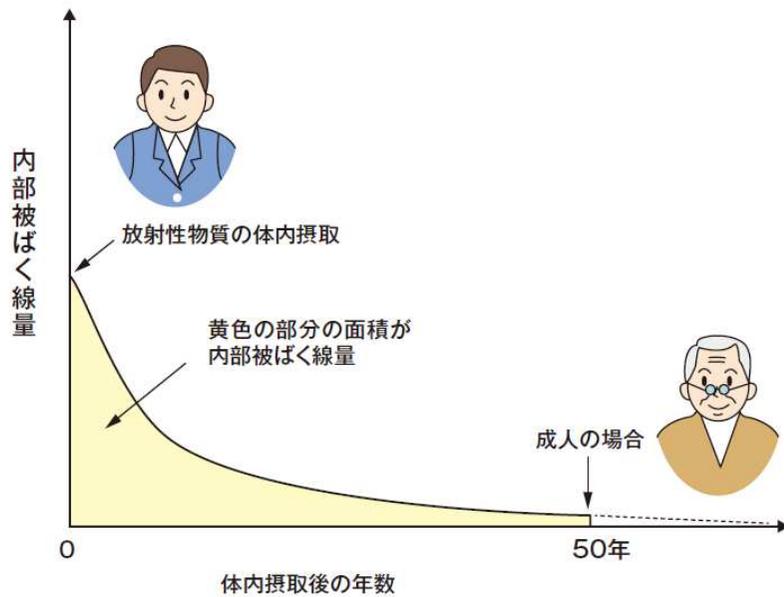
30年間にわたる影響を積算して、
摂取した時点でいっぺんに被ばく
した物として管理する(預託線量)

実際には、少しずつ長い期間に被ばくするのと、同じ量をいっぺんに被ばくするのでは、損傷修復のメカニズムがあるため、ゆっくり被ばくした方が影響は小さい。

様々な放射性核種(Sr-90, Cs-137, Pu-239 など)に対して、1Bq 摂取すると何mSv内部被ばくするかという、実効線量係数が求められている。(Cs-137 では 1.3×10^{-5} mSv/Bq)

精米された状態で1kg あたりCs-137 を100Bq 含む米を、一食あたり1合(精米で150g、炊きあがりでは330g)食べるものとし、一日三食、365日毎日食べたとして1年間でどの程度内部被ばくするでしょうか? → 答えは 0.21mSv

内部被ばくの評価（預託線量の概念図）



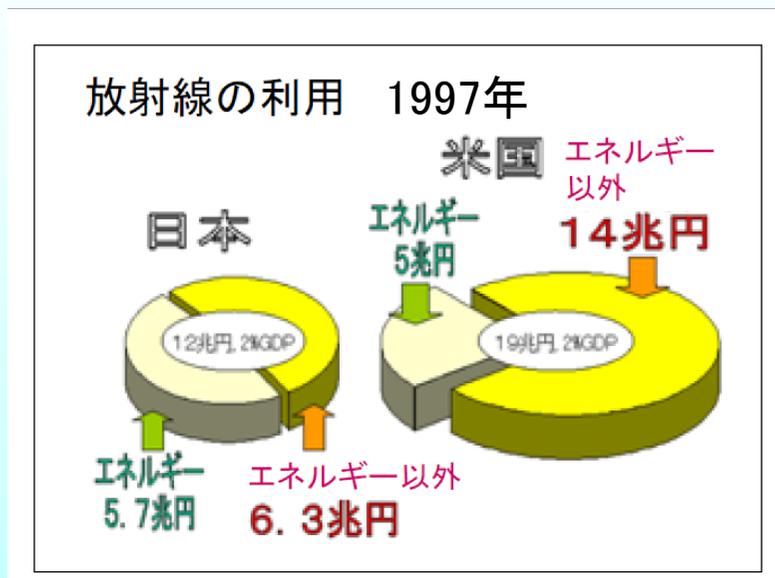
※成人:50年間、子供:取り込み時から70歳まで

- 放射線とは何か
- 霧箱で放射線の性質を知ろう
- 天然の放射性物質と半減期
- 放射線と放射能の違い
- 身の回りの放射線
- 放射線の人体への影響
- **放射線の利用**

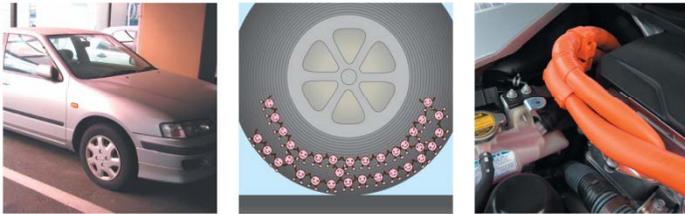
発電以外の原子力利用

1997年に行われた調査では、原子力の発電としての利用の経済規模は5.7兆円なのに対して、工業・農業・医療での放射線利用の経済規模は6.3兆円となり、発電の経済規模を上回っていた。

その後、2005年頃に再度調査が行われたが、やはり発電以外の利用は発電と同等かそれ以上であった。

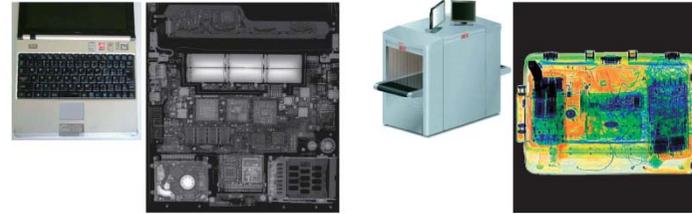


車で使われる放射線技術



車のさまざまなパーツには放射線による加工技術が使われています。
 高速回転により地面と擦れるタイヤは放射線をあてて強くなったゴムで作られています。
 また、エンジンルーム等高温になるところのコードも放射線によって熱に強くしたコードが使われています。

壊さないで中を調べる



放射線を使って撮影すると物を壊さずに中身を調べる事ができます。
 この技術は、空港で行われている手荷物検査や、金属に欠陥がないかを調べる検査にも利用されています。

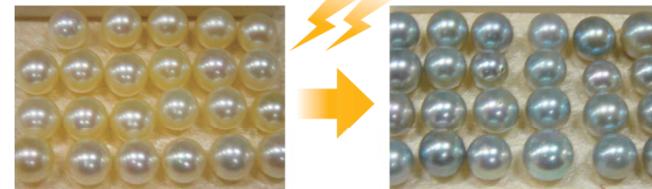
放射線で変化する繊維



電子線(放射線)を繊維(服の生地)にあてて、機能を高める技術が開発されています。
 抗菌・消臭・防炎などの機能を天然繊維にもたせることができます。

色を変えて美しくする

放射線をあてると



【照射前】

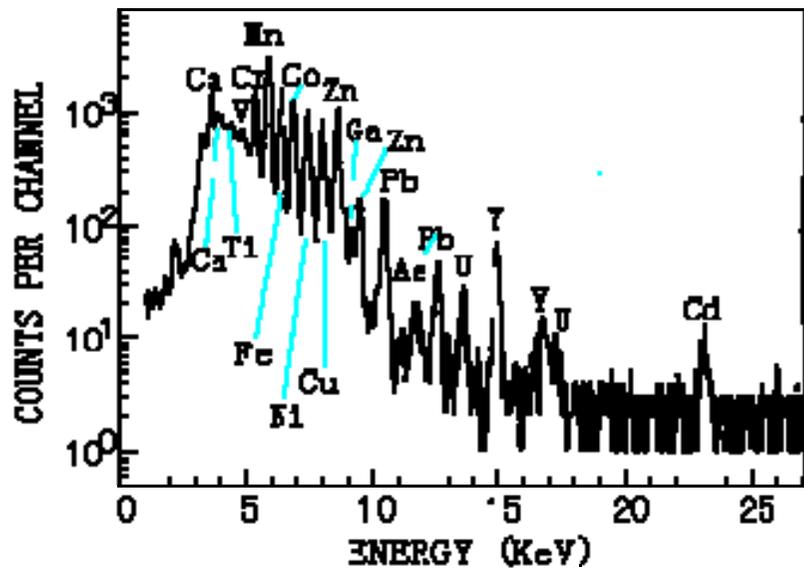
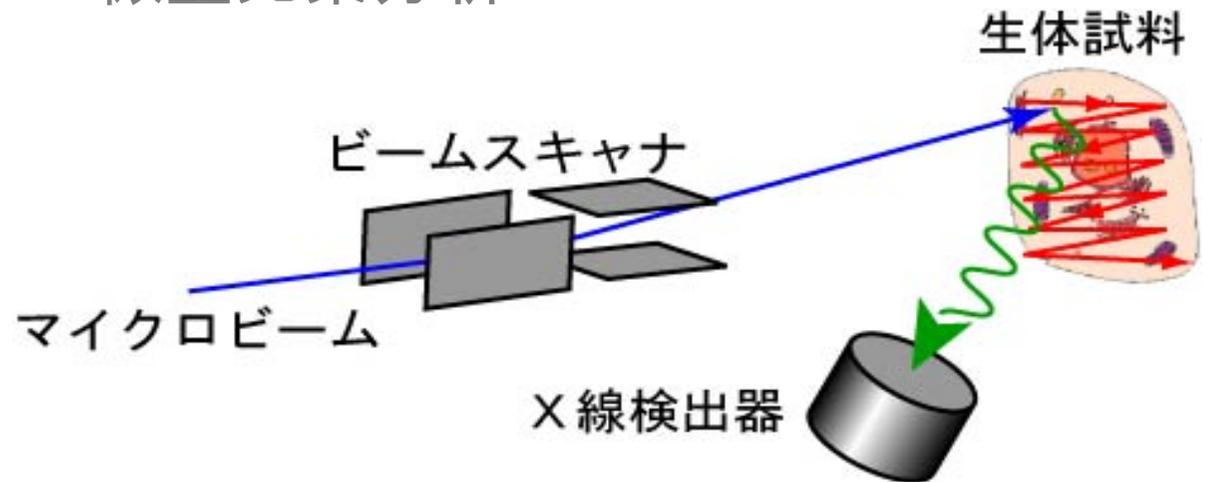
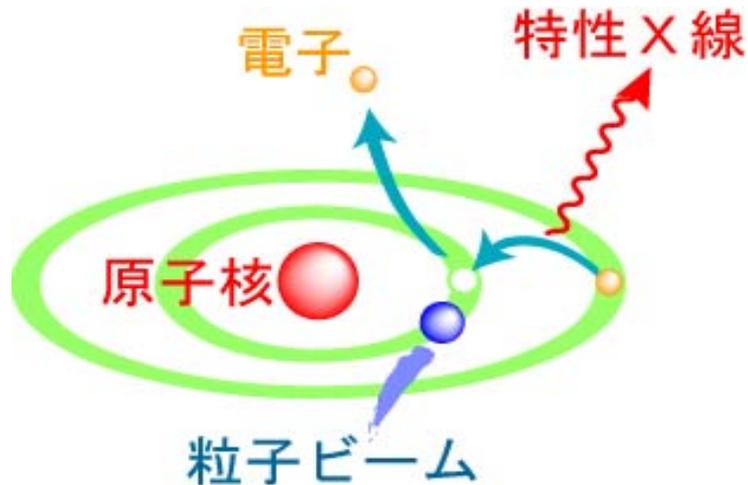
【照射後】

真珠やダイヤモンドに放射線をあてて色を変えたり、美しくする事ができます

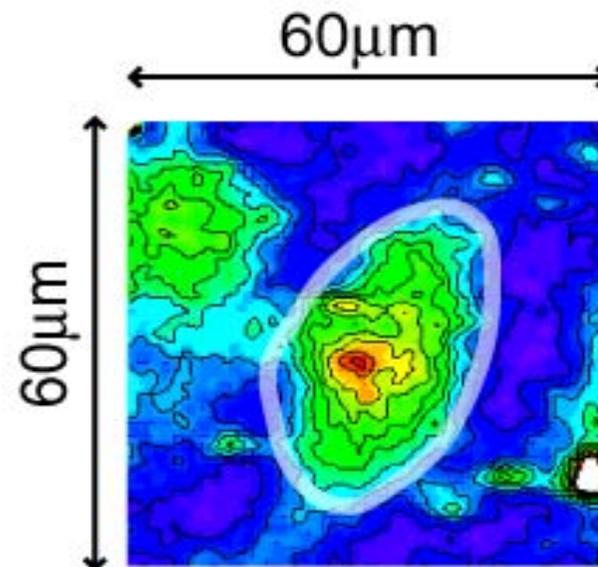
※放射線は物を通り抜けるため、放射線をあてた真珠やダイヤモンドに放射線が残ることも、真珠やダイヤモンドそのものから放射線を出すようになることもありません。

PIXE (Particle Induced X-ray Emission)

粒子線励起X線分析法 微量元素分析



Solution Containing 200 ng of Various Elements



細胞中のリンの分布

放射線を用いた診断



1896年に撮影された
レントゲン氏の奥さん
の手の透過写真

光子と物質の相互
作用の強さによっ
て濃淡が得られる

コンピュータ断層撮影(Computed Tomography)

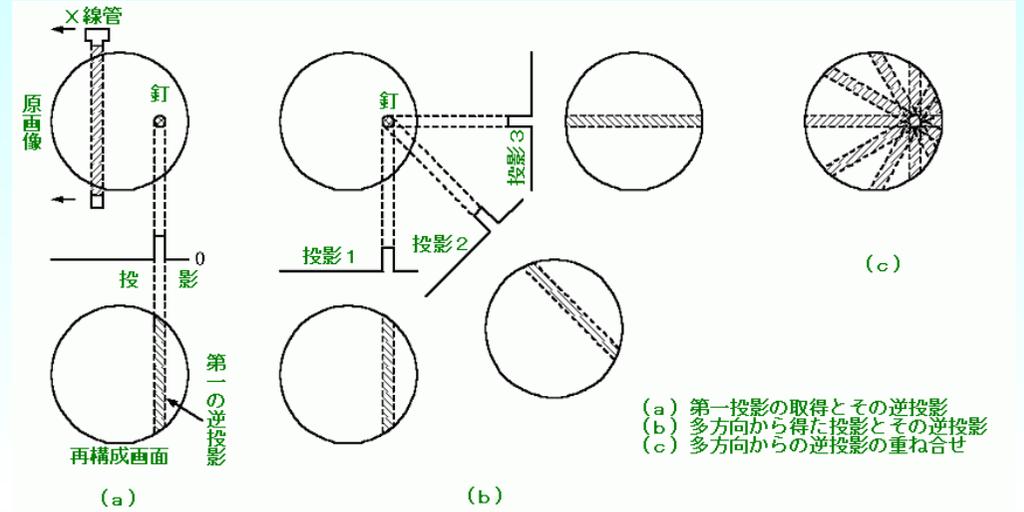
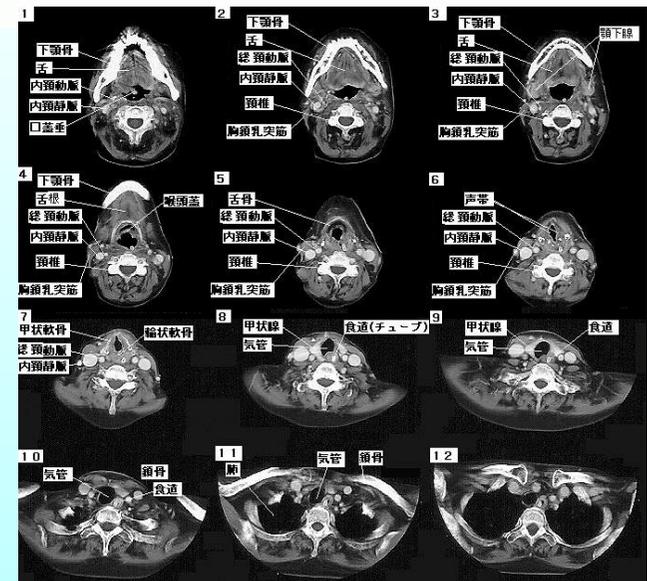
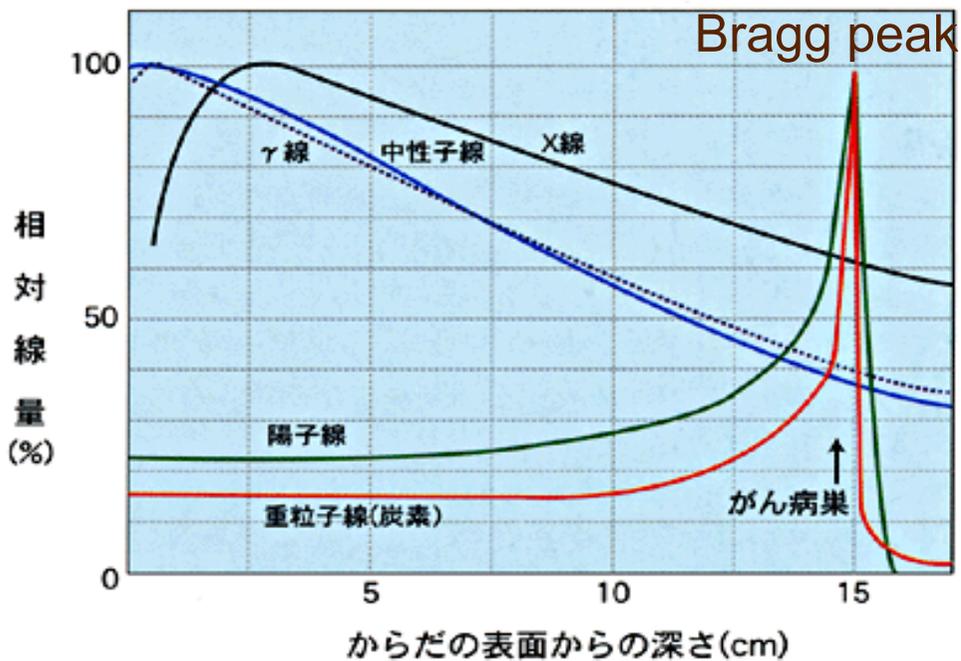


図1 X線CTにおける画像計算の原理(その1)

[出典] 舘野 之男、飯沼 武: 画像診断-基礎と臨床、コロナ社(1987年), p39

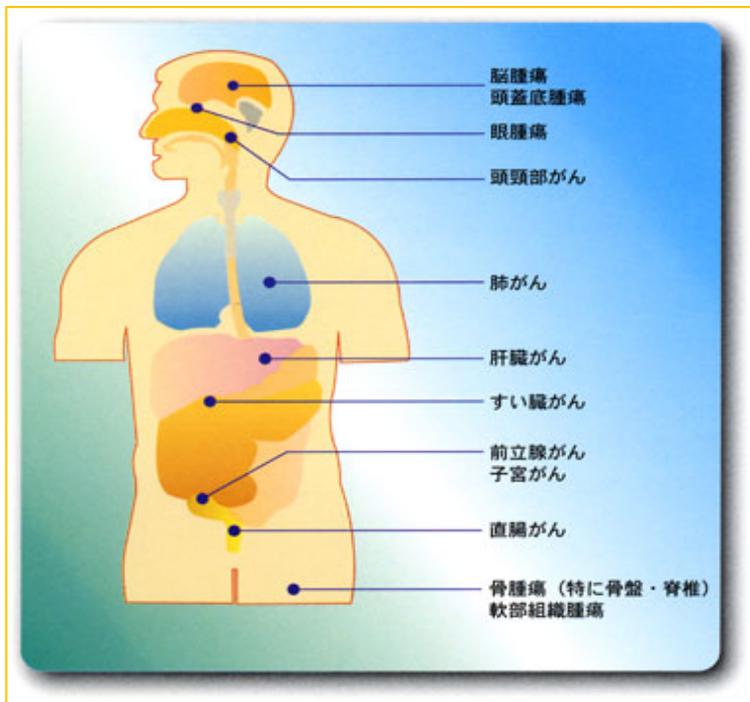
多方向から撮影したX線透過
像から立体的配置を再構成
するのがX線CT。
核磁気共鳴を用いたMRIと
は全く原理が異なる。



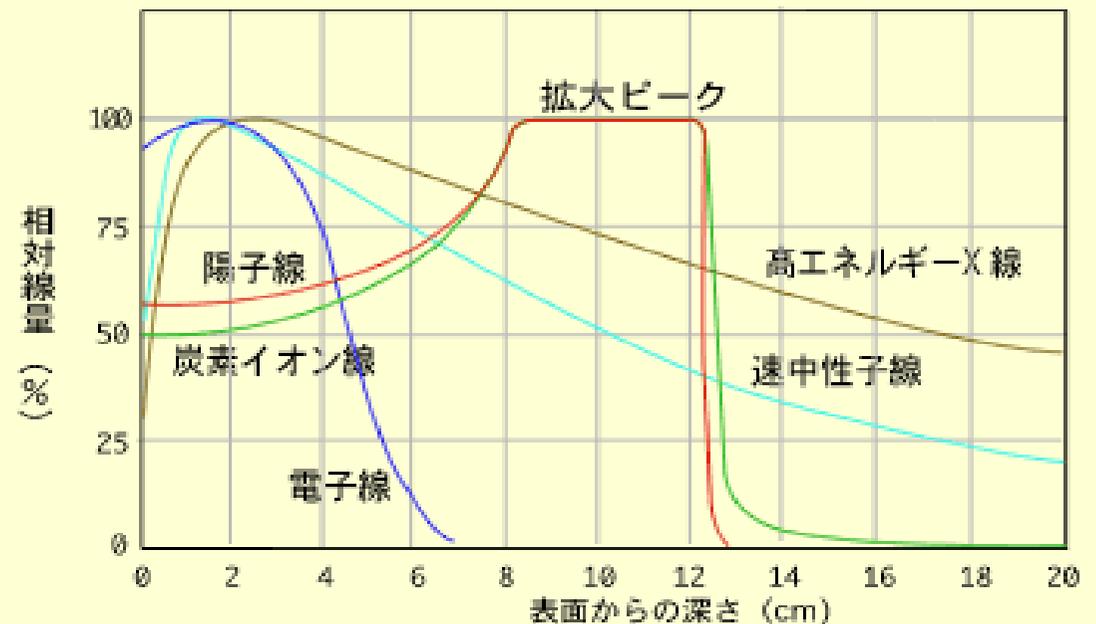


各種放射線の生体内における線量分布

(放医研 HPより)



各種放射線の線量分布



放射線を用いた滅菌



	ガンマ線	電子線	エチレンオキシド	高圧蒸気
設備	大型	大型	小～大型	小～中型
透過力	大（梱包可）	小（梱包可）	密閉不可	密閉不可
材料選択	耐放射線性	耐放射線性	耐圧性	耐熱・耐水性
滅菌温度	常温	常温	40～60℃	121℃
処理方法	連続式	連続式	バッチ式	バッチ式
処理時間	数時間	数十分	数時間	数時間
後処理	不要	不要	ガス抜き	乾燥
残留物	なし	なし	残留ガス	なし
滅菌確認	線量確認	線量確認	BI無菌試験	BI無菌試験

表1 滅菌法の特性比較

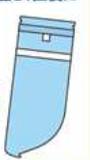
特性	滅菌法			
	γ線	電子線	EO(エチレンオキシド)	高圧蒸気
放射線エネルギー	電子線より小	γ線より大	-	-
放射線透過力	電子線より大	γ線より小	-	-
処理量/時	電子線より小	γ線より大	-	-
対象の材質	プラスチック, 繊維, 金属	プラスチック, 繊維	プラスチック, 繊維, 金属	耐熱性(～130℃)プラスチック, 繊維, 金属
対象の適合性	寡品目, 大量処理	寡品目, 大量処理 多品目, 少数処理	寡品目, 大量処理	寡品目, 大量処理
包装形態	最終包装状態で滅菌操作可能	最終包装状態で滅菌操作可能	EOガスの脱出が必要で、その後包装を完了する	蒸気の脱出が必要で、その後包装を完了する
制御要因	線量(コンベア速度に依存)	線量(コンベア速度, 電圧などに依存)	温度, 時間, 湿度, 濃度, 圧力	湿度, 圧力, 時間
工程保守管理	容易	γ線より容易	複雑	EOガスより容易
製品の安全性	残留物なく安全	残留物なく安全	EOガス残留の可能性あり	残留物なく安全
滅菌コスト	高価	γ線より安価	蒸気より高価	最も高価
設備コスト	最も高価	高価	かなり高価	比較的安価
対外関係	施設周辺の理解に幅がある	施設周辺の理解が得やすい	施設周辺の理解に幅がある	とくに問題はない



カネソン独自のインフレーション製法が、大切な母乳をしっかりと守ります。

カネソン母乳バッグは製造過程において、内部を一度も外気に触れさせない独自のインフレーション製法で製造しています。さらに、母乳を衛生的に保てるようガンマ線滅菌を施し、徹底した安全性を追求。この安全性のこだわりこそが、「冷凍母乳といえばカネソン母乳バッグ」の高い評価をいただいています。

フィルム素材を筒状に成型し、直後に外気に触れることなく真空状態に圧着。2枚重ね製法に比べ、内部を外気にさらすことがないので、異物や雑菌が入りにくいカネソン独自の製造方法です。



【出典】(社)日本アイントップ協会(編集、発行):放射線滅菌の現状と展望、1998年9月25日、p10

食品を殺菌する

放射線を照射することによって、食品を健全な状態で長い期間保存できる技術を**食品照射**といいます。

昔から人々は、食品を長く貯えるために、塩漬けや干物などの工夫を行ってきました。最近では保存料などの薬剤も広く使用されています。しかし、それらの中には私たちの健康に害を与えたりするものもあってきました。そこで人の健康に害がない方法として食品に放射線をあてる「食品照射」が世界各国で使われるようになってきました。

※現在、日本ではジャガイモへの照射のみが認可されています。



冷凍や生のまま、O157、サルモネラ菌など大部分の食中毒菌を殺菌できます。

※照射された放射線は食品を通り抜けてしまうため、照射した食品に放射線が残ることはありません。

新しい品種を生み出す

農作物に放射線を照射してできた突然変異種を利用することで、有用な品種の改良を行うことができます。



「レイメイ」

耐薬性があり寒い所で育つのに適していたが、育が高く、少しの風で倒れちゃう品種「フジミノリ」に放射線を照射して、本来の耐薬性に加えて背の低い倒れにくい品種「レイメイ」を作り出しました。



「ゴールド二十世紀」

鳥取県産の「二十世紀ナシ」はナシ黒斑病という病気にとてもかかりやすく、予防に多くの費用がかかっていましたが、放射線を照射した子孫の中から病気に強い新品種が誕生し、産地で急速に生産が普及しています。



「カーネーションの新種」

ピンク色のカーネーション「ビタル」に放射線を照射して、黄色、淡ピンク、濃紅色などの花色や花弁の形と数などで、変わった品種が得られています。

※照射された放射線は作物を通り抜けてしまうため、照射した作物やその子孫に放射線が残ることはありません。

農作物の害虫防除

南西諸島で大きな農業被害を与えていたウリミバエを根絶するために放射線がつかわれました。



ウリミバエ

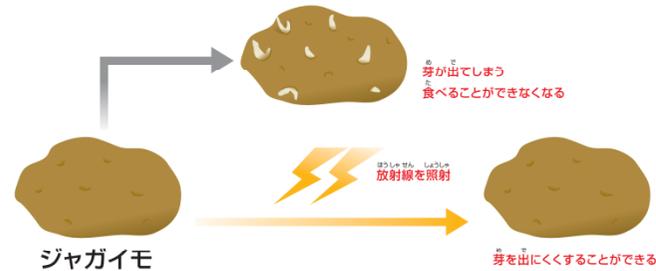


ゴーヤ・マンゴーなど

人口飼料で飼育したウリミバエを産卵させ、卵から幼虫を経て変身した何百万匹ものさなぎに放射線を照射して、不妊化(子供ができないようにすること)します。こうしてつくられた不妊虫を地上に放し、野生のウリミバエのメスと交尾させます。そのようにして生まれた卵はふ化しないので次の世代が育たず、ついに根絶します。

この結果、ゴーヤなど南西諸島の農作物が本土で食べられるようになりました。

ジャガイモの芽止め



日本では北海道・士幌町でジャガイモへの照射が実施されています。ジャガイモは収穫後、しばらくすると芽が出て食べられなくなります。発芽前のジャガイモに放射線を照射することで発芽を抑え、新鮮でおいしく食べられる期間を何ヶ月も伸ばすことができます。

※照射された放射線はジャガイモを通り抜けてしまうため、照射したジャガイモに放射線が残ることはありません。