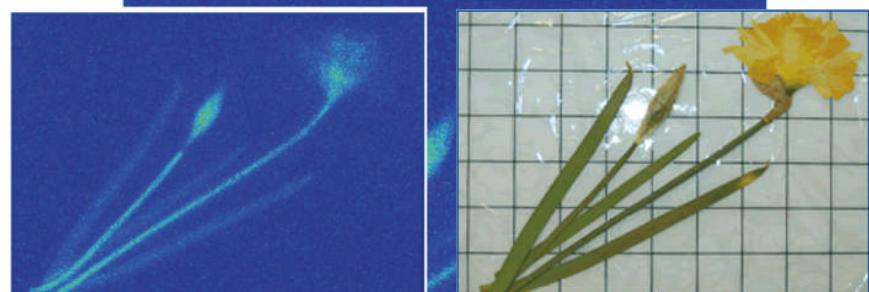


# 放射性物質の基礎知識と 人体影響

横浜薬科大学・放射線科学研究室  
加藤真介

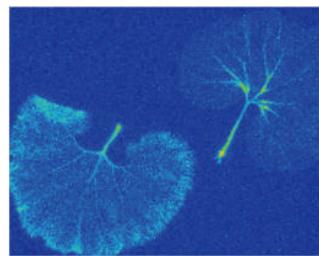
## ► 放射線とは？



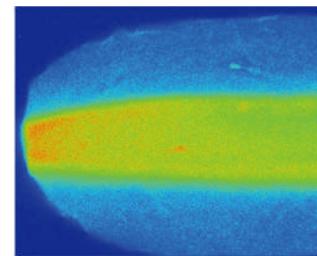
植物の「スイセン」から出ている放射線を写したもの  
(色の明るい部分ほど、放射線がたくさん出ている)

2

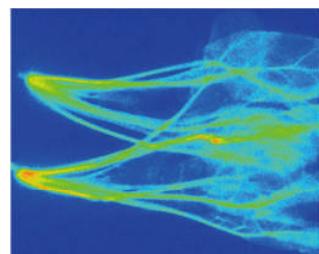
## ► 放射線は、植物や岩石などからも出ている



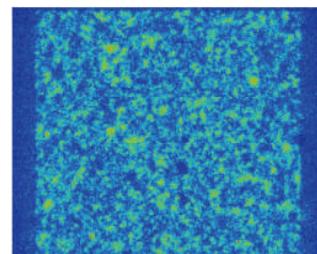
ふき



乾燥昆布



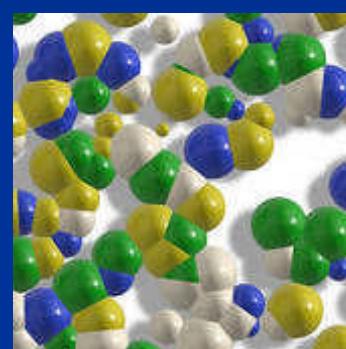
ほうれん草



御影石

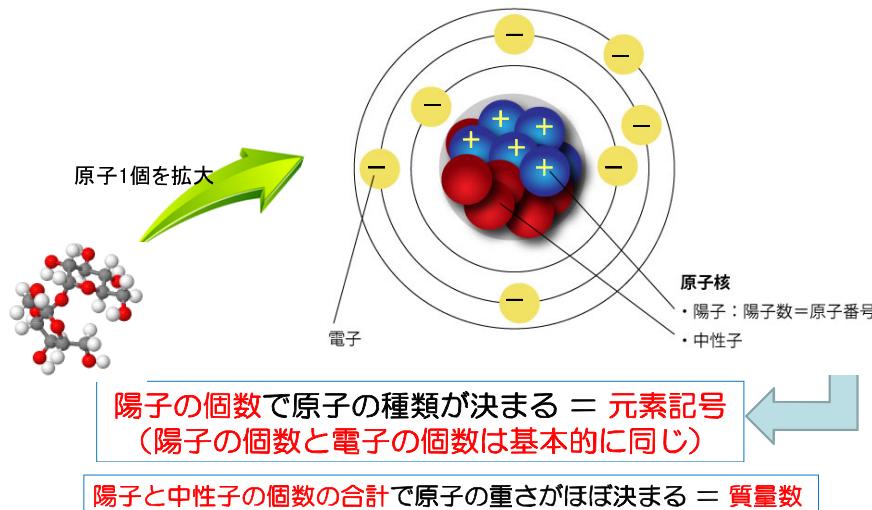
3

- すべての物は、原子からできている。
- 原子には、いろいろな種類がある。



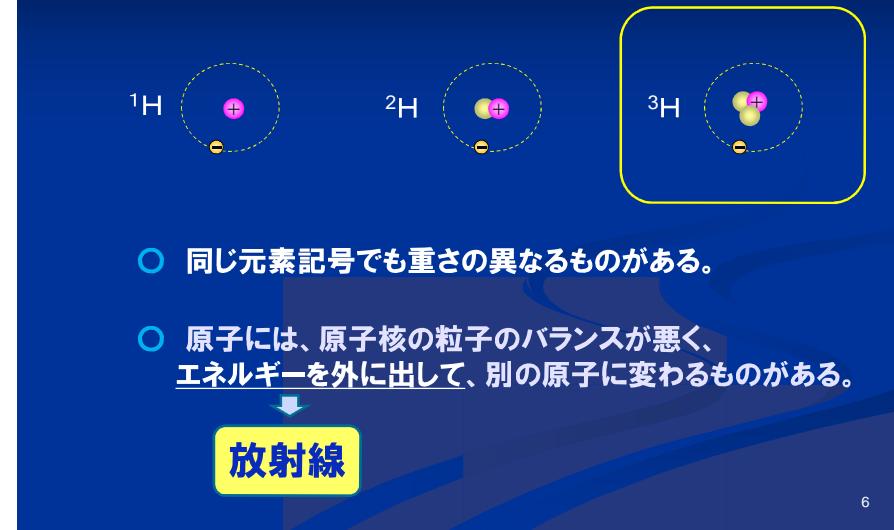
4

## 原子はもっと小さい粒からできている



5

## 放射線を出す原子の例



6

## 放射線には、いろいろな種類がある

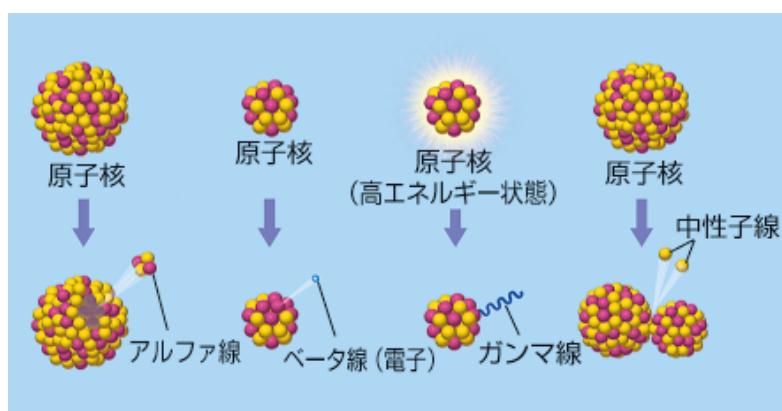


図:「Newton」 2008年10月号より

7

## 放射線を出す原子は、身の回りに存在している

### 私たちは自然界から放射線を常に受けている



8

## 自然の中にある放射線を出す原子 (天然放射性同位元素)

- ・地球が誕生した時から大地や空気中に含まれているもの
- ・大気上層での宇宙線の作用によって絶えず生成されているもの

## 人工的に作られる放射線を出す原子 (人工放射性同位元素)

- ・特殊な装置などで人工的に作り出したもの
- ・原子力発電所で廃棄物として発生するもの

## 放射能

不安定な原子核が変化し、それに伴う放射線を放出する性質や能力をいう。



○ そこにある物質中に不安定な原子がどれくらい存在しているのか

○ 放射線を出して安定になろうとするペースが原子の種類によって違う（物理学的半減期）



その物質の放射能が決まる

10

9

## 放射能の単位

### ベクレル(Bq)

放射能の強さを表わす単位  
(放射性物質が放射線を出す能力を表す単位)



1秒の間に放射線を出して変わる原子の数で表す

## 体の中の放射性物質(自然界のもの)

- ・食べ物の中には、大昔から、放射性物質が含まれている
- ・私たちの体の中には、約7,000ベクレルの放射性物質がある。

屋内空気中の放射性ラドン平均濃度

世界: 40 Bq/m<sup>3</sup>  
日本: 15.5 Bq/m<sup>3</sup>

干し昆布 2000	干しいたけ 700	ポテトチップ 400
生わかめ 200	ほうれん草 200	
魚 100		牛肉 100
牛乳 50	米 30	食パン 30

どんな食物にも、大昔から放射性物質が含まれている

約7,000  
ベクレル

カリウム40	4000ベクレル
炭素14	2500ベクレル
ルビジウム87	500ベクレル
鉛210・ポロニウム210	20ベクレル

(体重60kgの日本人の場合)

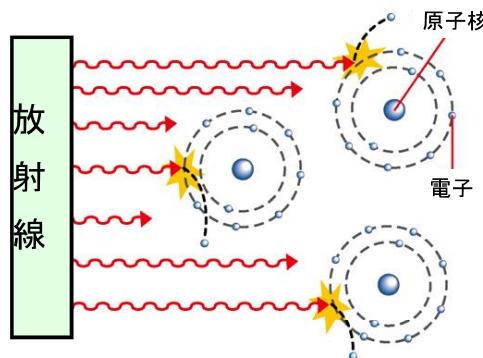
※食物1kg中のカリウム40の放射性物質の量(単位:ベクレル/kg)

図:文部科学省資料改変

12

11

放射線は、他の原子にぶつかってエネルギーを失うこともあるし、そのまま突き抜けることもある。

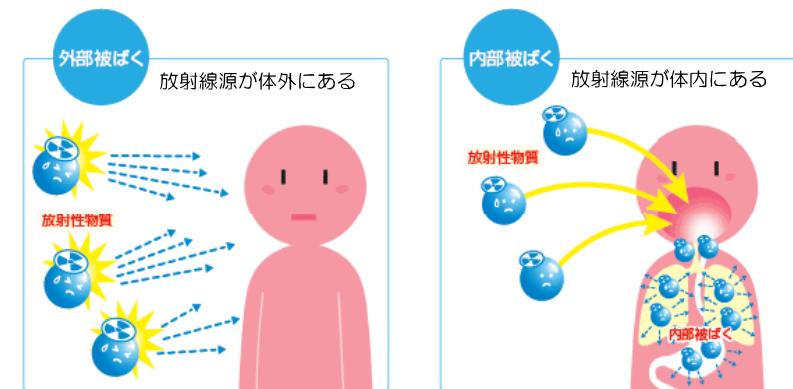


**ぶつかりやすさ、突き抜けやすさは  
放射線の種類、ぶつかる相手原子の種類によって変わる。**

図：文部科学省資料改変

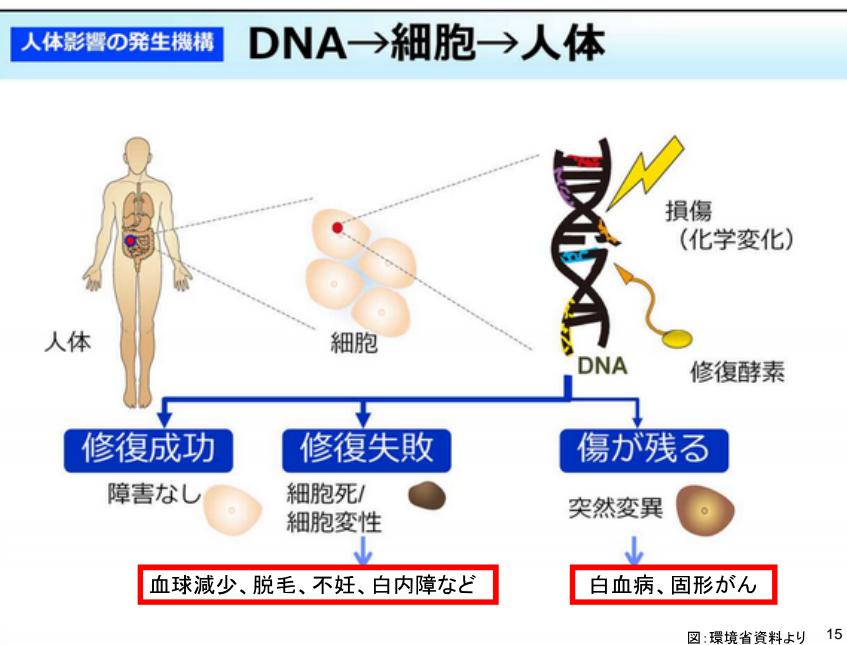
13

人体が放射線を受けることを「被ばく」という



図：日本生活協同組合連合会HPより

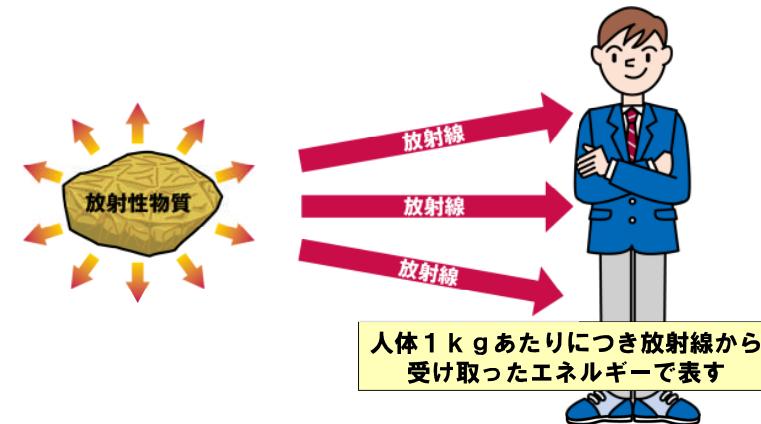
14



## 放射線量の単位

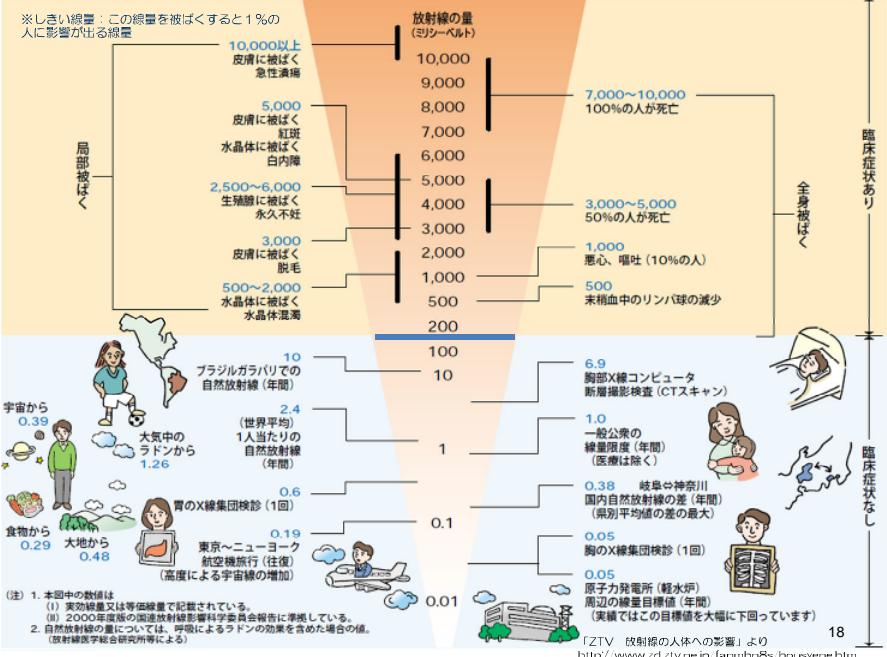
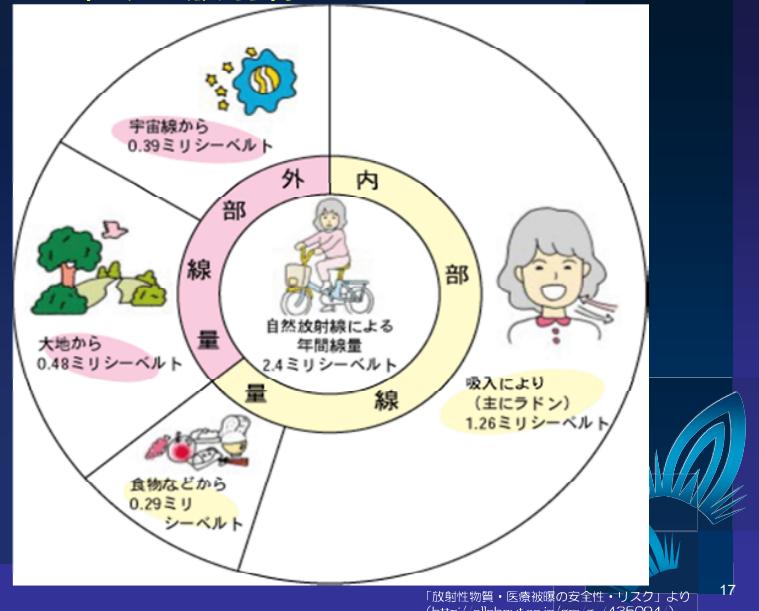
### シーベルト(Sv)

人体が受けた放射線による影響の度合いを表す  
(=ある場所の放射線の量を表す)



16

## 身のまわりの放射線(1年間に自然界から受ける量)



## 発ガン

疫学的調査(原爆などの被ばく者対象)



100 mSv 以上の高線量でガンの発生率に差



低線量の影響は不明

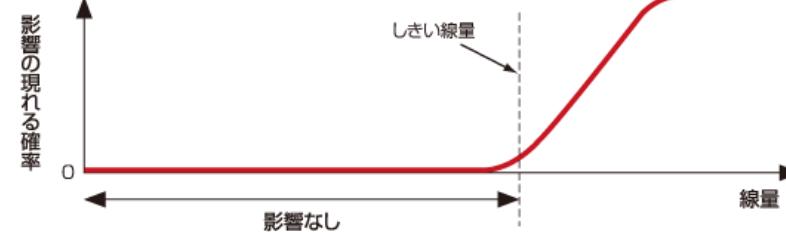


念のため、少しでも被ばくすれば  
発ガンの可能性はあると仮定

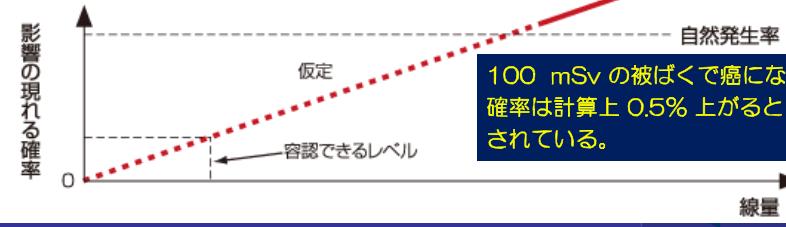


数学的モデルで、計算上の発ガン確率を算出

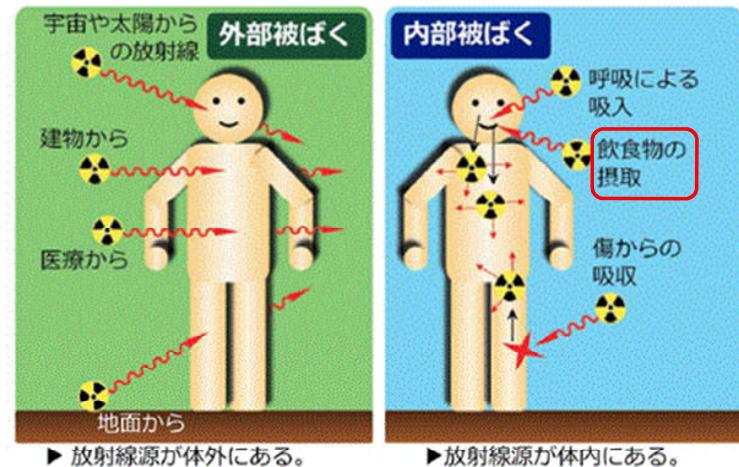
### 確定的影響(脱毛・白内障等)



### 確率的影響(がん・白血病等)



放射性物質が含まれている食品から  
どのくらい被ばくするのか？



図：環境省資料より

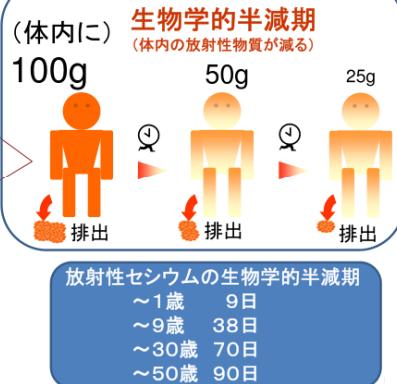
21

## 放射性物質が減る仕組み

体内に入った放射性物質は、放射性物質の性質と排泄などの体の仕組みによって減少する



- 物理学的半減期の例
- セシウム134は2.1年
  - セシウム137は30年
  - ヨウ素131は8日



放射性セシウムの生物学的半減期
~1歳 9日
~9歳 38日
~30歳 70日
~50歳 90日

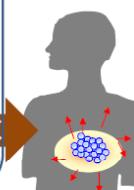
出典：食品安全委員会 平成24年1月

22

## 放射能と人体影響の単位

- 「放射能の強さ」の単位は「ベクレル」
- 「人体影響レベル」の単位は「シーベルト」
- ベクレルとシーベルトをつなぐ「実効線量係数」

単位：ベクレル(Bq)  
放射線を出す能力の強さ



単位：シーベルト(Sv)  
全身の人体影響（実効線量）



**実効線量係数**  
放射性物質の摂取後50年間(子供は70歳まで)  
に受ける線量を計算するための換算係数

出典：食品安全委員会 平成24年1月

23

## 放射性物質を摂った時的人体影響 (計算方法)

例：1kgあたり500ベクレルのセシウム137を含む  
食品を1kg食べた場合の  
放射線による人体影響の程度(シーベルト)

(成人の場合)

$$\text{ベクレル/kg} \times \frac{\text{食べた量}}{\text{(kg)}} \times \frac{\text{実効線量}}{\text{係数}} = \text{ミリシーベルト(mSv)}$$

500ベクレル/kg × 1kg × 0.000013 = 0.0065ミリシーベルト(mSv)

**実効線量係数**は  
放射性物質の種類(セシウム137など)ごと、  
摂取経路(経口、吸入など)ごと、  
年齢区分ごとに、国際放射線防護委員会(ICRP)等で設定

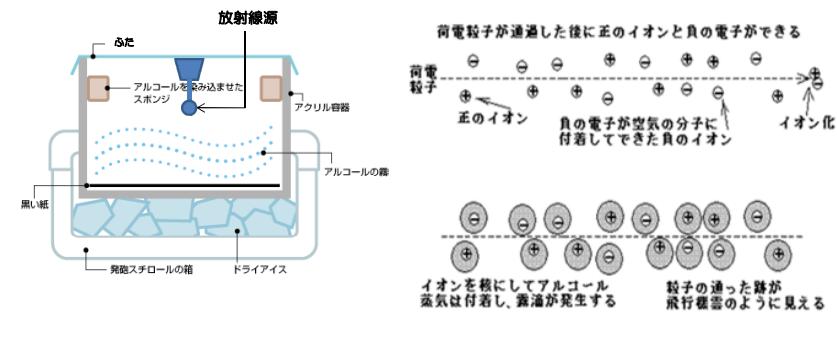
出典：食品安全委員会 平成24年1月

24



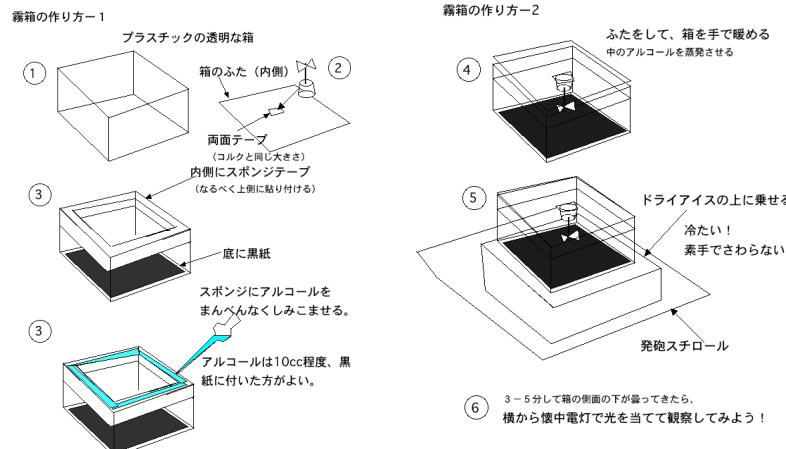
## 【実習】放射線の飛跡の観察①

### 霧箱の原理



図：「JAXA」HPより

### 霧箱の作り方



出典：信州大学・竹下徹氏HPより

### はかるくんの単位：マイクロシーベルト毎時 ( $\mu$ Sv/時間)

$$1 \mu\text{Sv} = 0.001 \text{ mSv} \quad (\mu: \text{マイクロ})$$

例)

測定結果：

$$0.1 \mu\text{Sv}/\text{h}(\text{時間}) \rightarrow 2.4 \mu\text{Sv}/\text{1日} \rightarrow 876 \mu\text{Sv}/\text{1年}$$

II

$$0.876 \text{ mSv}/\text{1年}$$