



## 基礎からわかる東大教養の講義

丸善出版

# 「放射線を科学的に理解する — 基礎からわかる東大教養の講義 —」

鳥居寛之・小豆川勝見・渡辺雄一郎 著  
中川恵一 執筆協力

丸善出版 本体 2500円+税

- 1章 放射線とは？《放射線入門》
- 2章 放射線の性質《放射線物理学 I》
- 3章 原子力発電で生み出される放射性物質  
《原子核物理学・原子力工学》
- 4章 放射線量の評価《放射線物理学 II》
- 5章 放射線の測り方《放射線計測学》
- 6章 環境中での放射性物質《環境放射化学》
- 7章 放射線の細胞への影響《放射線生物学》
- 8章 放射線の人体への影響《放射線医学》
- 9章 放射性物質と農業《植物栄養学・土壤肥料学》
- 10章 放射線の防護と安全《放射線防護学》
- 11章 役に立つ放射線《放射線の利用・加速器科学》
- Q & A

放射線を理解するには、物理学・化学・生物学・医学・工学など多くの分野の知識が必要です。しかしこれらすべてを網羅することは難しく、系統立てて学べる機会は非常に少ないので実情です。

本書は東京大学教養学部で行われた講義をもとに、放射線について多角的に学べるよう配慮しています。日常生活や原発事故にかかる具体的な例を引きながらやさしくていねいに解説しましたので高校生や一般の方にも広く読んでいただきたいと願っています。

<http://radphys4.c.u-tokyo.ac.jp/~torii/lecture/radiolect-kn.html>

# 2013年度冬学期 主題科目テーマ講義

放射線  
を  
科学的に  
理解する

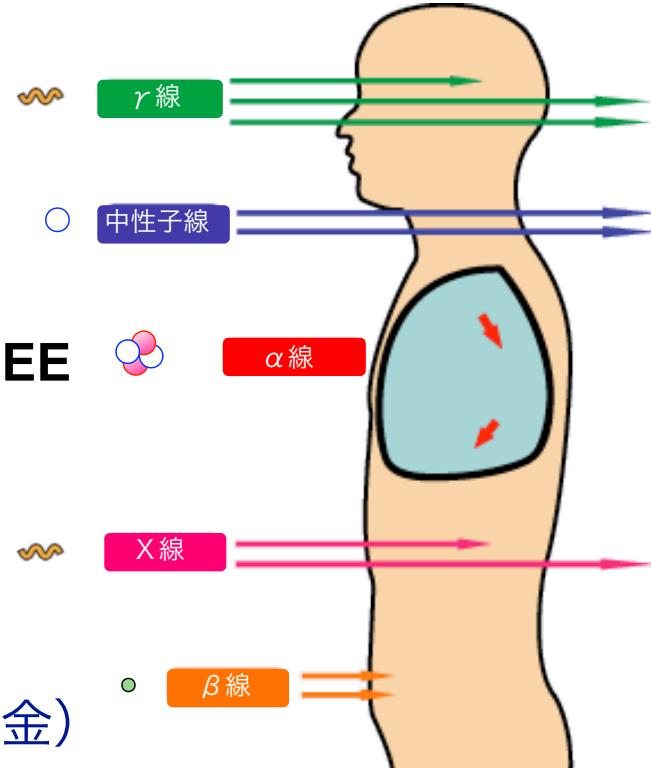


金曜 5限

@ 21 KOMCEE

K303教室

2014 / 1 / 10 (金)



第11回

## 植物栄養・肥料学

放射性物質と農業

藤原 徹

東京大学 農学部 応用生命化学

# 放射線を科学的に理解する

- |                          |                      |
|--------------------------|----------------------|
| ● 10/11 放射線入門 【鳥居】       | ● 12/ 6 環境放射化学 【小豆川】 |
| ● 10/18 放射線物理学 【鳥居】      | ● 12/13 環境放射化学 【小豆川】 |
| ● 10/25 放射線計測学 【小豆川】     | ● 12/20 放射線防護学 【飯本】  |
| ● 11/ 1 放射線物理・化学【鳥居】     | ● 1/10 植物栄養・肥料学 【藤原】 |
| ● 11/ 8 放射線生物学 【渡邊】      | ● 1/24 放射線の利用 【渡邊】   |
| ● 11/15 被曝調査・医療支援【坪倉】    | ● 1/27 加速器科学・まとめ     |
| ● 11/29 原子核物理学・原子力工学【鳥居】 | 【鳥居】                 |

鳥居 寛之

小豆川 勝見

渡邊 雄一郎

《教養学部》

坪倉 正治 《医科学研究所》

飯本 武志 《環境安全本部》

藤原 徹 《農学部応用生命化学》

ゲスト講師



# 放射性物質汚染と農業 (植物によるセシウムの吸収と輸送)

東京大学大学院農学生命科学研究科  
応用生命化学専攻  
植物栄養・肥料学研究室

藤原 徹

福島県川俣町 2011年5月21日

# 今日のお話

- ・ 植物が土に生えて栄養を吸うということ。  
(私のこれまでの研究の概説)
- ・ セシウムの話。

# 自己紹介

- ・ 藤原 徹(49歳)
- ・ 大阪出身、植物が好き。食べるのも好き。
- ・ 1983年理入学Ⅱ 4組
- ・ 農学部に進学
- ・ 植物栄養・肥料学研究室に進む。
- ・ 植物の栄養輸送の研究を通じてより沢山、より良い食べ物を作りたい。

# メソポタミア文明の移動

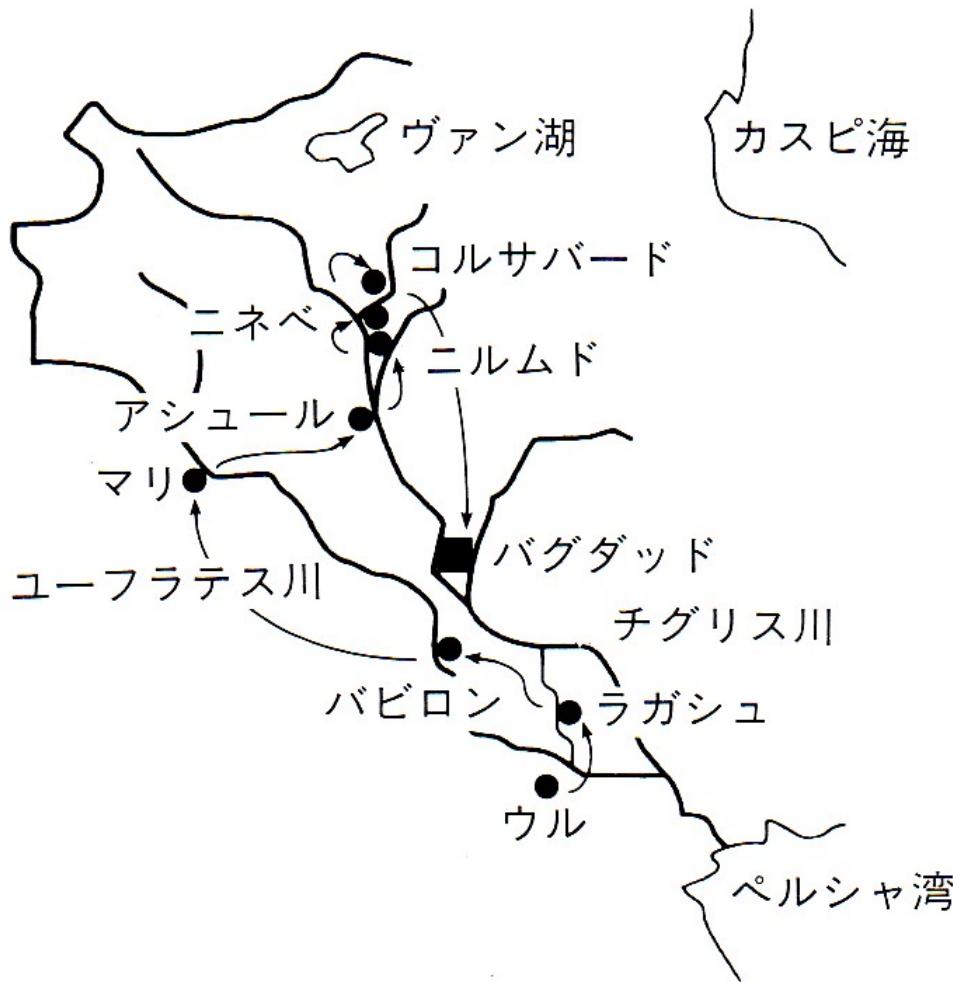


図 I-5 メソポタミア地方

首都はウルから、バグダッド(現在)へと移動した。

中央ヨーロッパにおける穀実収穫倍率の推移(Hushofer, 1976)

1 kgの種子から得られる子実収量(kg)

	平均的土壤	最優良土壤
中世 (12-15世紀)	3~4	
16-17世紀	5~6	7~15
19世紀初頭	5~6	12~20

昭和5年  
文部省発行

男子用

小學農業書 卷一

文 部 省

# 小學農業書 男子用 卷一

## 第一課 農業

農業は、作物を栽培し、家畜を飼養し、樹木を仕立てて、衣食住に必要なものを産出する仕事である。

農業がなければ我等は一日も生活することができます出来ず、又農業が盛でなければ商工業も榮えることが出来ない。

かやうに農業は、人類の生活及び産業の發達に必須なばかりでなく、之に從事するものは、最も堅實な精神に富み、身體強健且長壽である。實に農業は人類に缺くことの出來ないものであつて、又國家隆盛の

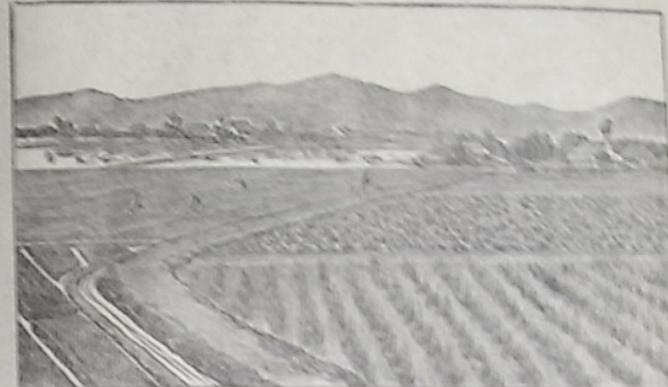
源泉である。

第二課 時無大根

時無大根は生で食し、又酢漬・塩漬などにして食用に供する。此の一種二十日大根は、播種してから二三十日で収められる。二十日大根の根の形には球形・圓筒形・紡錘形などがあり、色には赤・紫・白・黃などがある。

冬季を除けば何時でも播種することが出来、栽培は極

農村の風景



二十日大根



めて容易である。即ち土地を丁寧に耕し、下肥などを施した後に播種し、發芽後は間引其の他の手入を行う。

第三課 種子の良否

種子は作物の本源である。種子が良好でなければ良い作物を得ることが出来ない。種子は新しくて其の粒が大きく且重いものがよい。大きくて重い種子は發芽がよいばかりでなく、養分を含むことが多いから、芽はこれに養はれて生育が良好である。

# 世界の人口の推移(推計)

先史時代 100万人？1000万人？

紀元の頃 2億人程度？

10世紀 2-3億人程度

1700頃 5億人

1800頃 10億人

1900頃 16億人

1940頃 23億人

1970頃 37億人

2011 10.31. 70億人

肥料による  
食糧増産

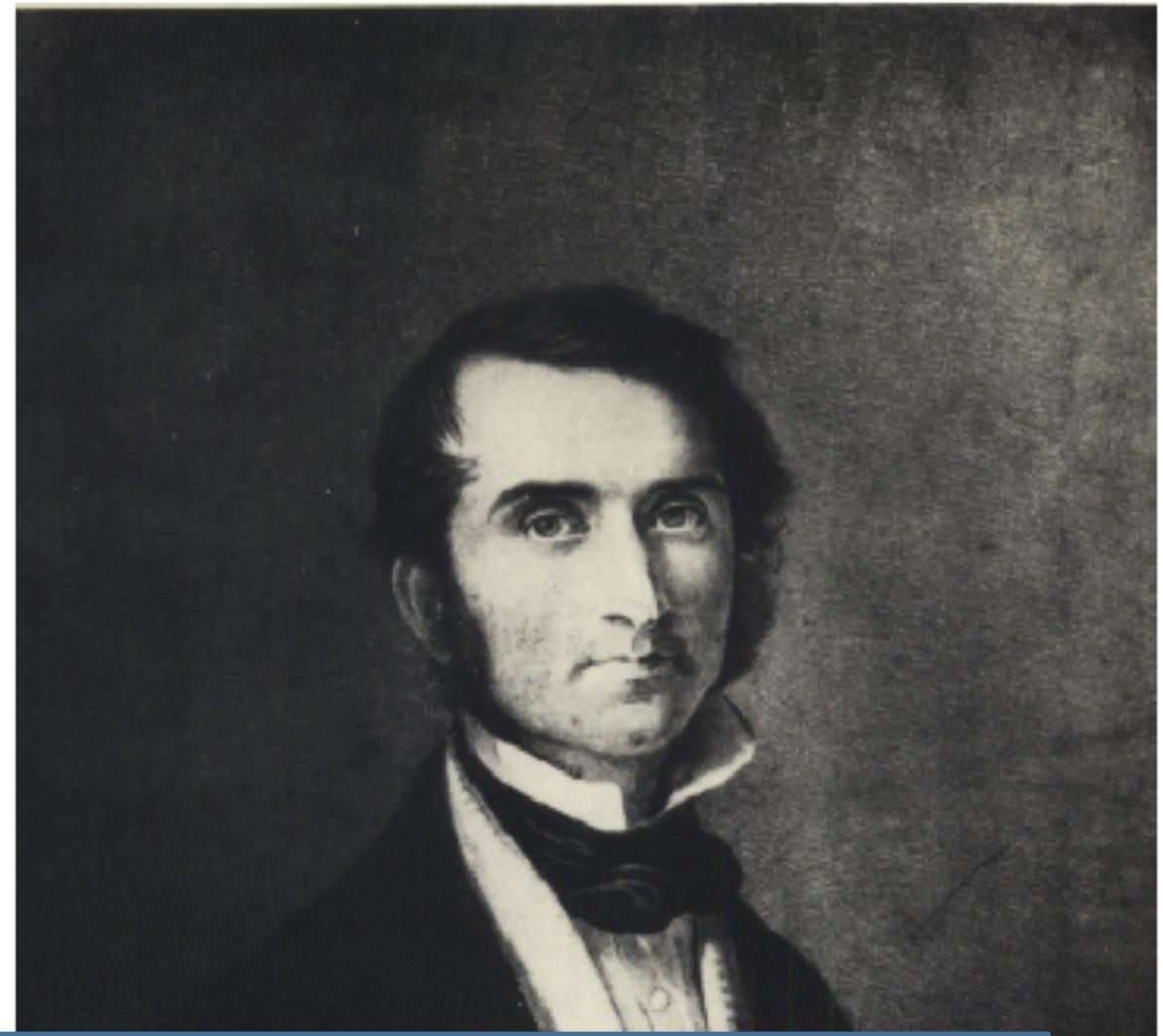
緑の革命  
多肥による  
増産



植物は何を食べて(吸って)いるの？



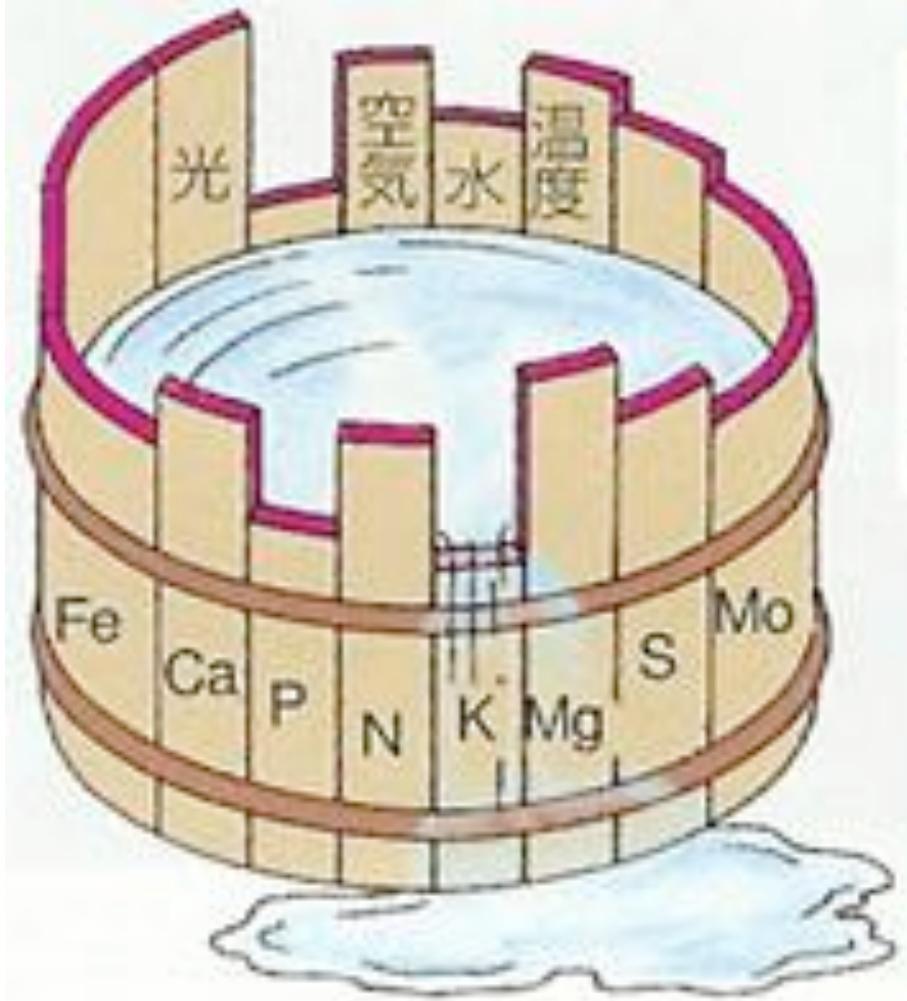
Justus von  
Liebig  
(1803 – 1875)  
無機栄養説



リービッヒ冷却管

表II-1 元素の必須性の発見経過

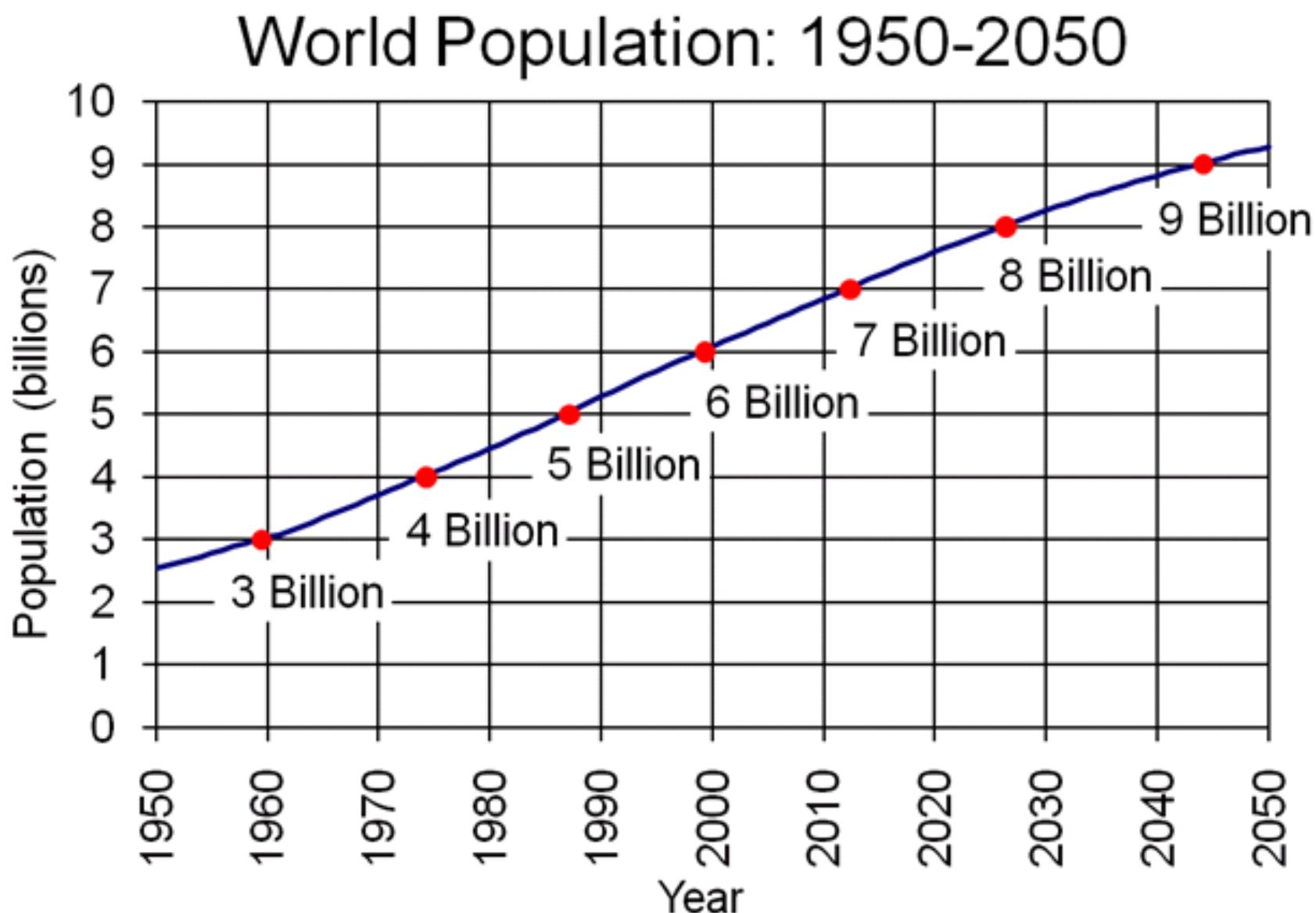
元素	発見者	発見年
C	De Saussure	1804
H	De Saussure	1804
O	De Saussure	1804
N	De Saussure	1804
P	Ville	1860
K	von Sachs, Knop	1860
Ca	von Sachs, Knop	1860
Mg	von Sachs, Knop	1860
Fe	von Sachs, Knop	1860
S	von Sachs, Knop	1865
Mn	McHargue	1922
B	Warington	1923
Zn	Sommer & Lipman	1926
Cu	Lipman & MacKinney	1931
Mo	Arnon & Stout	1939
Cl	Broyer et al.	1954
Ni	Brown et al.	1987



●リービッヒの最少律●  
植物の生育は、必要な元素のうちで最少量のものによって制限される。

ドベネックの桶

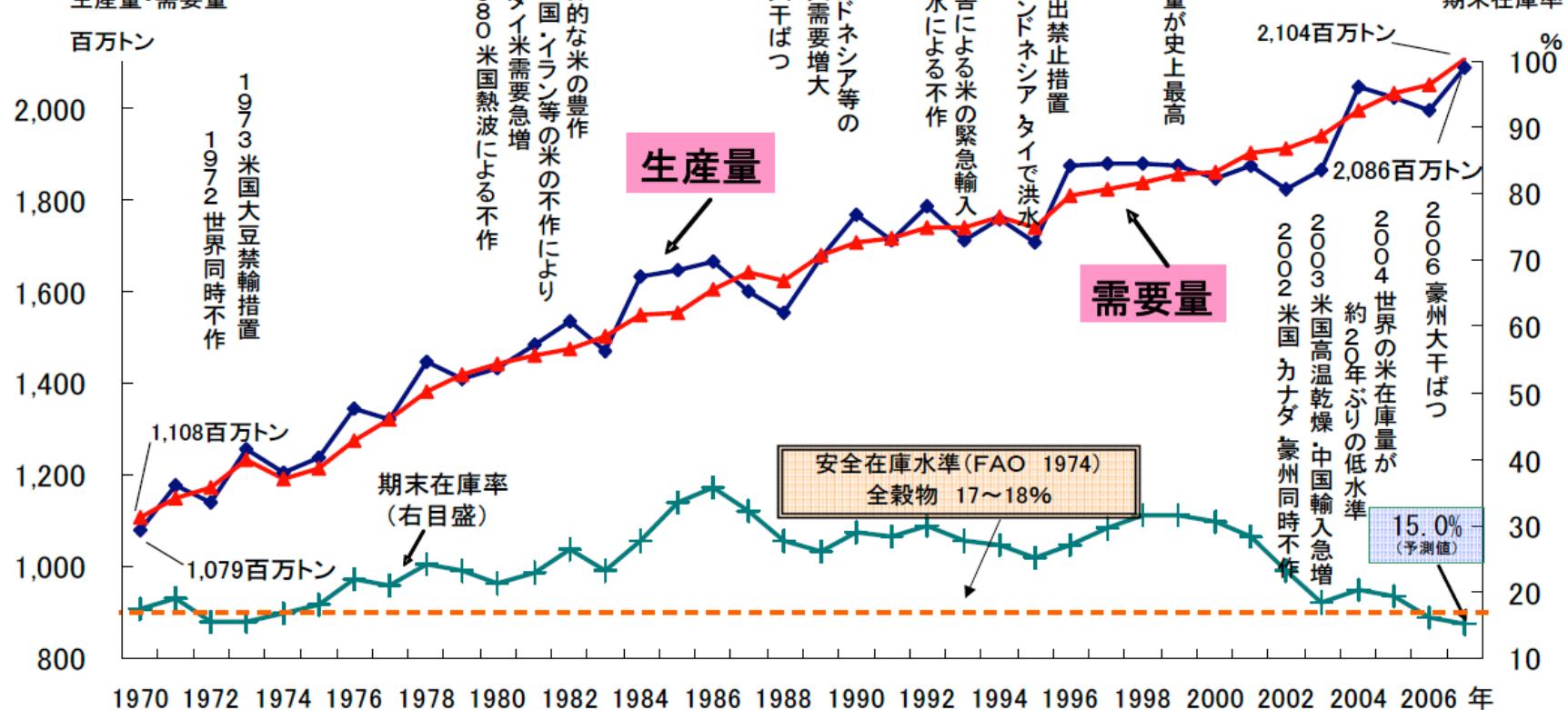
## World Population: 1950-2050



Source: U.S. Census Bureau, International Data Base, June 2010 Update.

## 穀物需要量が増加する一方、生産量は変動を繰り返しつつ、これに対応

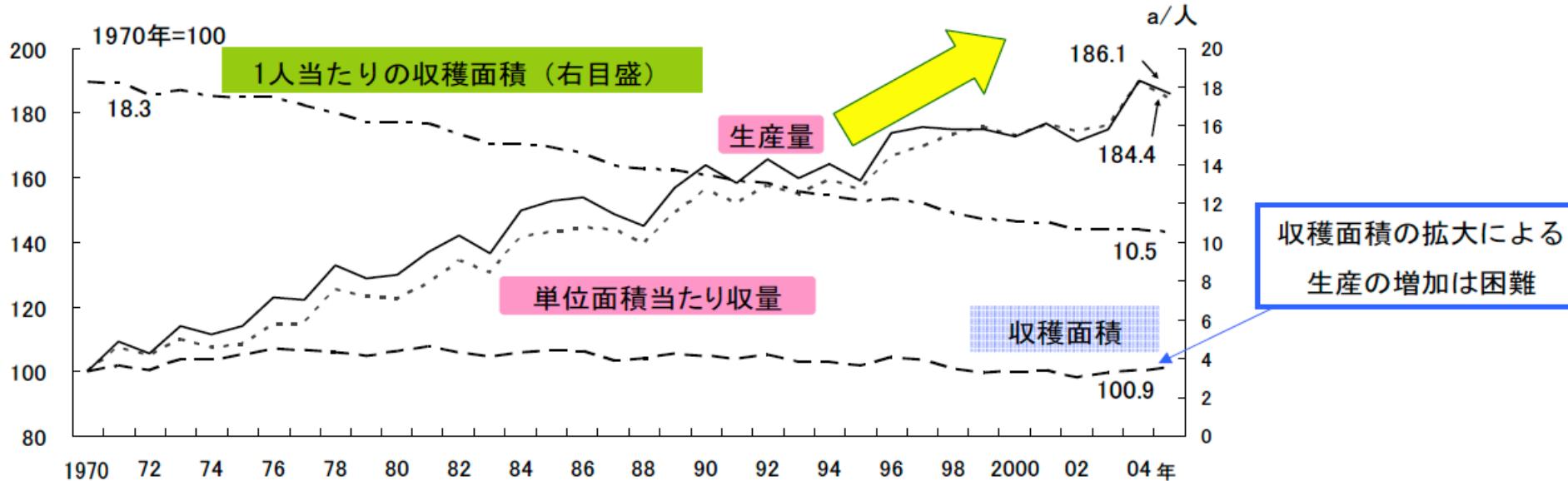
### 穀物の需給の推移



資料:USDA「World Agricultural Supply and Demand ESTIMATES」(September 12, 2007)、「World Markets and Trade」、「PS&D」

## 単位面積当たり 収量の伸びにより、需要に応じた生産を実現

### 収穫面積及び単位面積当たり収量の推移



資料: FAO「FAOSTAT」、UNFPA「世界人口白書」

(農林水産省ホームページより)

水陸稻（子実用）の年次別推移（全国）

年 産	水 陸 稲 計		水 稲						参 考		
	作付面積 (子実用)	収穫量 (子実用)	作付面積 (子実用)	10a当たり 収量	収穫量 (子実用)	主食用 作付面積	収穫量 (主食用)	10a当たり 平年収量	作況指數		
	ha	t	ha	kg	t	ha	t	kg			
昭. 55	2 377 000	9 751 000	2 350 000	412	9 692 000	...	...	471	87		
56	2 278 000	10 259 000	2 251 000	453	10 204 000	...	...	474	96		
57	2 257 000	10 270 000	2 230 000	458	10 212 000	...	...	477	96		
58	2 273 000	10 366 000	2 246 000	459	10 308 000	...	...	478	96		
59	2 315 000	11 878 000	2 290 000	517	11 832 000	...	...	479	108		
60	2 342 000	11 662 000	2 318 000	501	11 613 000	...	...	481	104		
61	2 303 000	11 647 000	2 280 000	508	11 592 000	...	...	484	105		
62	2 146 000	10 627 000	2 123 000	498	10 571 000	...	...	487	102		
63	2 110 000	9 935 000	2 087 000	474	9 888 000	...	...	490	97		
平. 元	2 097 000	10 347 000	2 076 000	496	10 297 000	...	...	492	101		
2	2 074 000	10 499 000	2 055 000	509	10 463 000	...	...	494	103		
3	2 049 000	9 604 000	2 033 000	470	9 565 000	...	...	497	95		
4	2 106 000	10 573 000	2 092 000	504	10 546 000	...	...	498	101		
5	2 139 000	7 834 000	2 127 000	367	7 811 000	...	...	499	74		
6	2 212 000	11 981 000	2 200 000	544	11 961 000	...	...	499	109		
7	2 118 000	10 748 000	2 106 000	509	10 724 000	...	...	501	102		
8	1 977 000	10 344 000	1 967 000	525	10 328 000	...	...	502	105		
9	1 953 000	10 025 000	1 944 000	515	10 004 000	...	...	504	102		
10	1 801 000	8 960 000	1 793 000	499	8 939 000	...	...	507	98		
11	1 788 000	9 175 000	1 780 000	515	9 159 000	...	...	512	101		
12	1 770 000	9 490 000	1 763 000	537	9 472 000	...	...	518	104		
13	1 706 000	9 057 000	1 700 000	532	9 048 000	...	...	518	103		
14	1 688 000	8 889 000	1 683 000	527	8 876 000	...	...	522	101		
15	1 665 000	7 792 000	1 660 000	469	7 779 000	...	...	524	90		
16	1 701 000	8 730 000	1 697 000	514	8 721 000	...	...	525	98		
17	1 706 000	9 074 000	1 702 000	532	9 062 000	...	...	527	101		
18	1 688 000	8 556 000	1 684 000	507	8 546 000	...	...	529	96		
19	1 673 000	8 714 000	1 669 000	522	8 705 000	...	...	529	99		
20	1 627 000	8 823 000	1 624 000	543	8 815 000	1 596 000	8 658 000	530	102		
21	1 624 000	8 474 000	1 621 000	522	8 466 000	1 592 000	8 309 000	530	98		
22	1 628 000	8 483 000	1 625 000	522	8 478 000	1 580 000	8 239 000	530	98		

資料：農林水産省統計部『作物統計』

注：1 作付面積（子実用）とは、青刈り用の面積を除いた面積である。

2 主食用作付面積とは、水稻作付面積（青刈り面積を含む。）から、需給調整の取組として取り扱う米穀等（加工用米、新規需要米等）の面積を除いた面積である。

3 「…」は事実不詳又は調査を欠くもの。

# 水田を作つてどれくらいの 収入があるのか。

表 水田作経営の農業経営収支（1経営体当たり）

単位 { 金額：千円  
増減率： % }

区分	全 国			都 府 縍			北 海 道			
	平成21年	20	対前年 増減率	平成21年	20	対前年 増減率	平成21年	20	対前年 増減率	
農業粗収益	2 094	2 131	△ 1.7	1 922	1 944	△ 1.1	11 695	12 575	△ 7.0	
うち作物収入	1 699	1 781	△ 4.6	1 591	1 643	△ 3.2	7 593	9 542	△ 20.4	
うち稻作	1 357	1 418	△ 4.3	1 279	1 320	△ 3.1	5 696	7 008	△ 18.7	
麦類	31	33	△ 6.1	24	24	0.0	361	513	△ 29.6	
豆類	28	34	△ 17.6	23	25	△ 8.0	359	543	△ 33.9	
農業経営費	1 748	1 738	0.6	1 632	1 618	0.9	8 291	8 712	△ 4.8	
うち肥料料	177	150	18.0	161	139	15.8	1 117	851	31.3	
光熱動力費	85	102	△ 16.7	79	94	△ 16.0	389	540	△ 28.0	
農業所得	346	393	△ 12.0	290	326	△ 11.0	3 404	3 863	△ 11.9	
経営概況	水田作付延べ面積 (a)	142.5	137.8	3.4	130.1	125.3	3.8	847.7	851.7	△ 0.5
	自営農業労働時間(時間)	836	852	△ 1.9	810	820	△ 1.2	2 460	2 498	△ 1.5

注：平成21年の集計経営体数は1,624経営体である。

**植物は泥に育つ**

デンプン、タンパク質等、、、

選択的な吸収と地  
上部への輸送

必須無機元素

# 植物の生育に必須な元素は17種類。

L	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
A	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

# ホウ素とは？

## 生活でのホウ素の利用

- ・ ガラス(ホウケイ酸ガラス)
- ・ ゴキブリ駆除のホウ酸だんご、目薬
- ・ ガン中性子捕捉療法
- ・ 原子力発電の制御棒 など

## 生物にとってのホウ素

- ・ 生物にとって必須であり、高濃度では有毒
- ・ ヒトはホウ素を主に植物由来食品から摂取
- ・ WHOの大人のホウ素の摂取基準1~13mg/日
- ・ 日本の環境基準(健康項目) 1mg/L

# ホウ素は植物の生育に必須

(島根県でのホウレン草のホウ素欠乏症の例)



写真55 葉身の奇形（萎縮）

ホウ素欠乏症状の発生は80カ国、132種の作物で報告。日本でもホウ素を含む肥料が用いられている。

# 過剰のホウ素は植物に有害

(トマトのホウ素過剰症の例)



4



5

(Watanabe, 1985)

ホウ素が少なすぎても多すぎてもうまく生育できない。

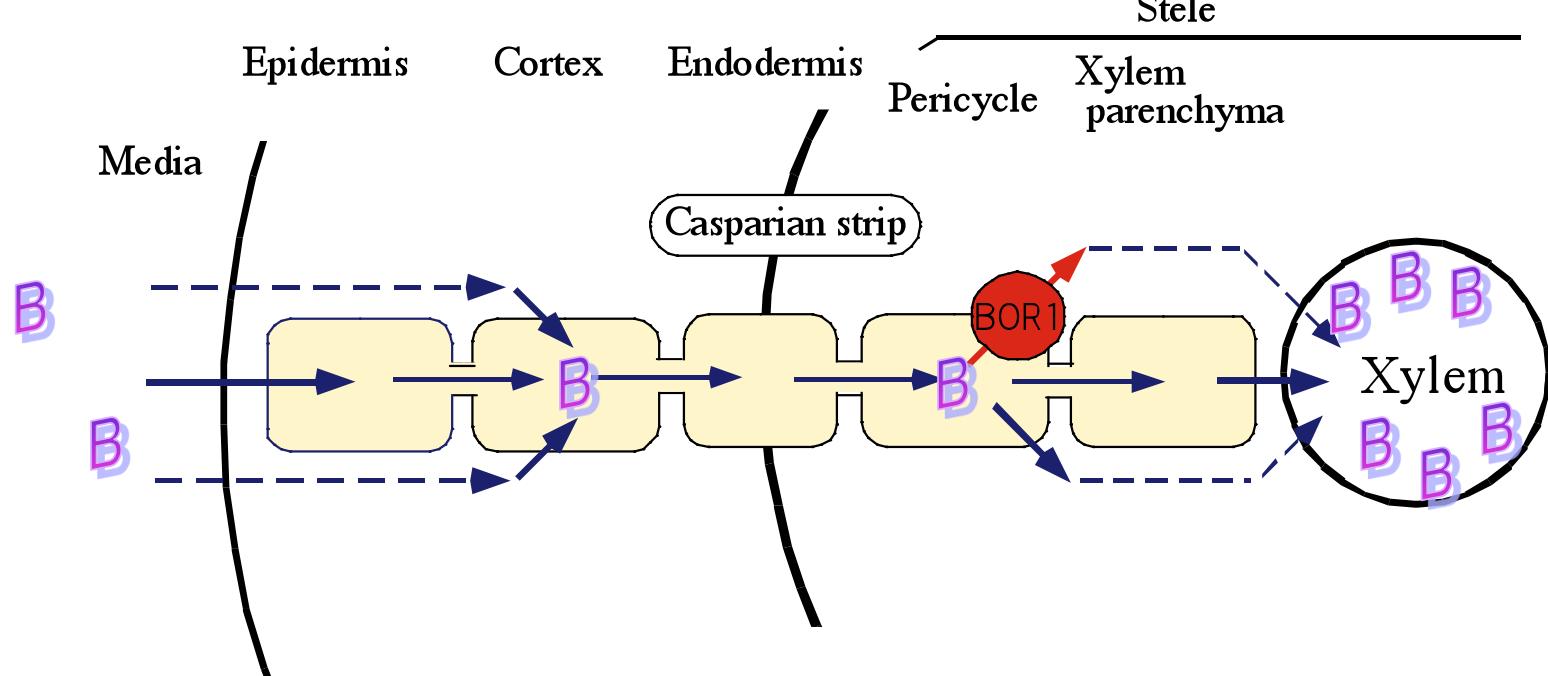


*Arabidopsis thaliana*  
*bor1-1* mutant

High B supply

Normal B supply

# Model; B transport in *Arabidopsis* root



BOR1 は生物界で初めて同定された  
ホウ素トランスポーター

(Takano et al, Nature 420, 337-340, 2002)

**植物は泥に育つ**

デンプン、タンパク質等、、、

選択的な吸収と地上部への輸送

必須無機元素

収量増加  
品質向上

輸送機構と制御  
理解と応用

BOR1を  
過剰発現する植物は

ホウ素欠乏耐性

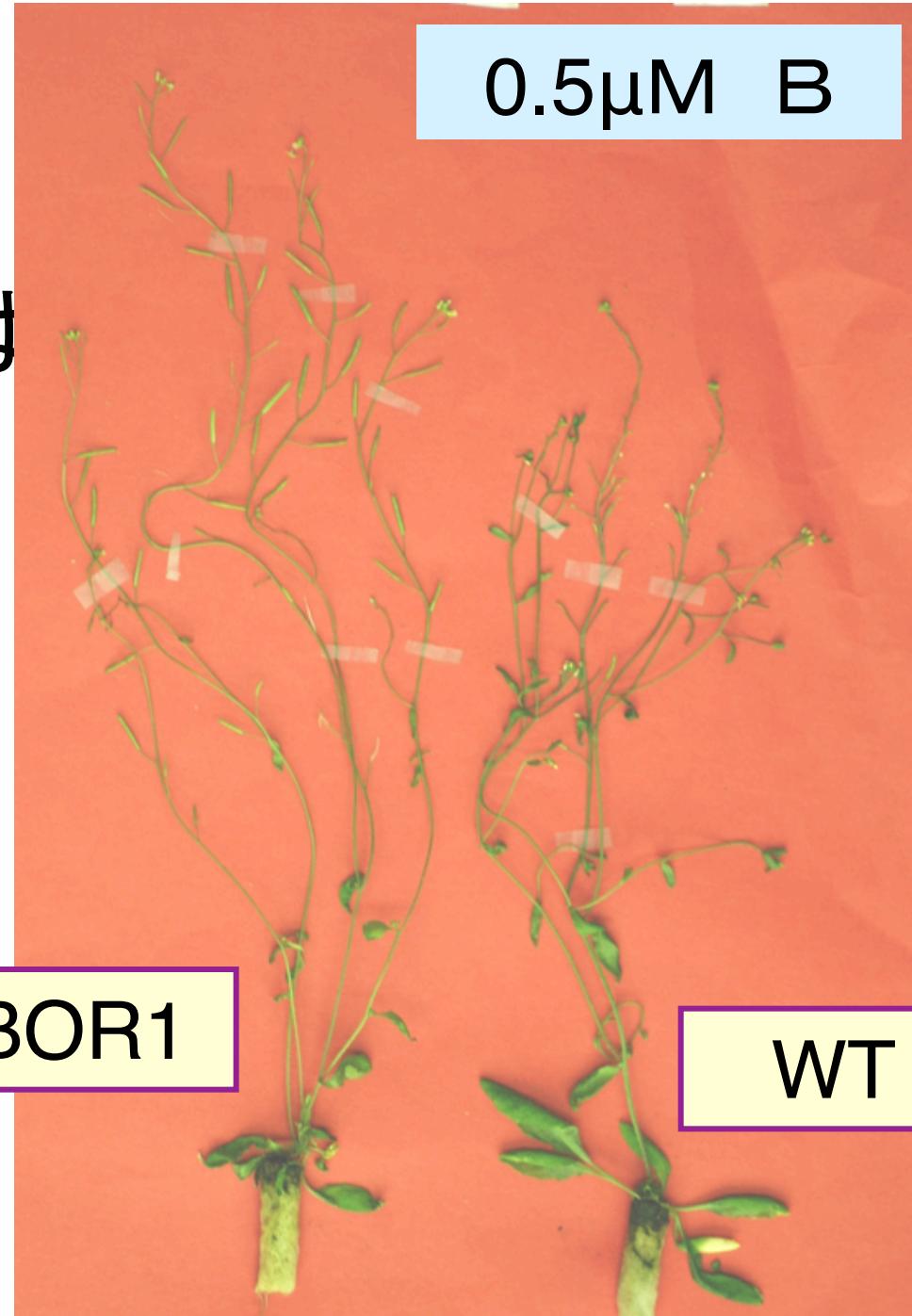
になります。

(Miwa et al. Plant J. 2006)

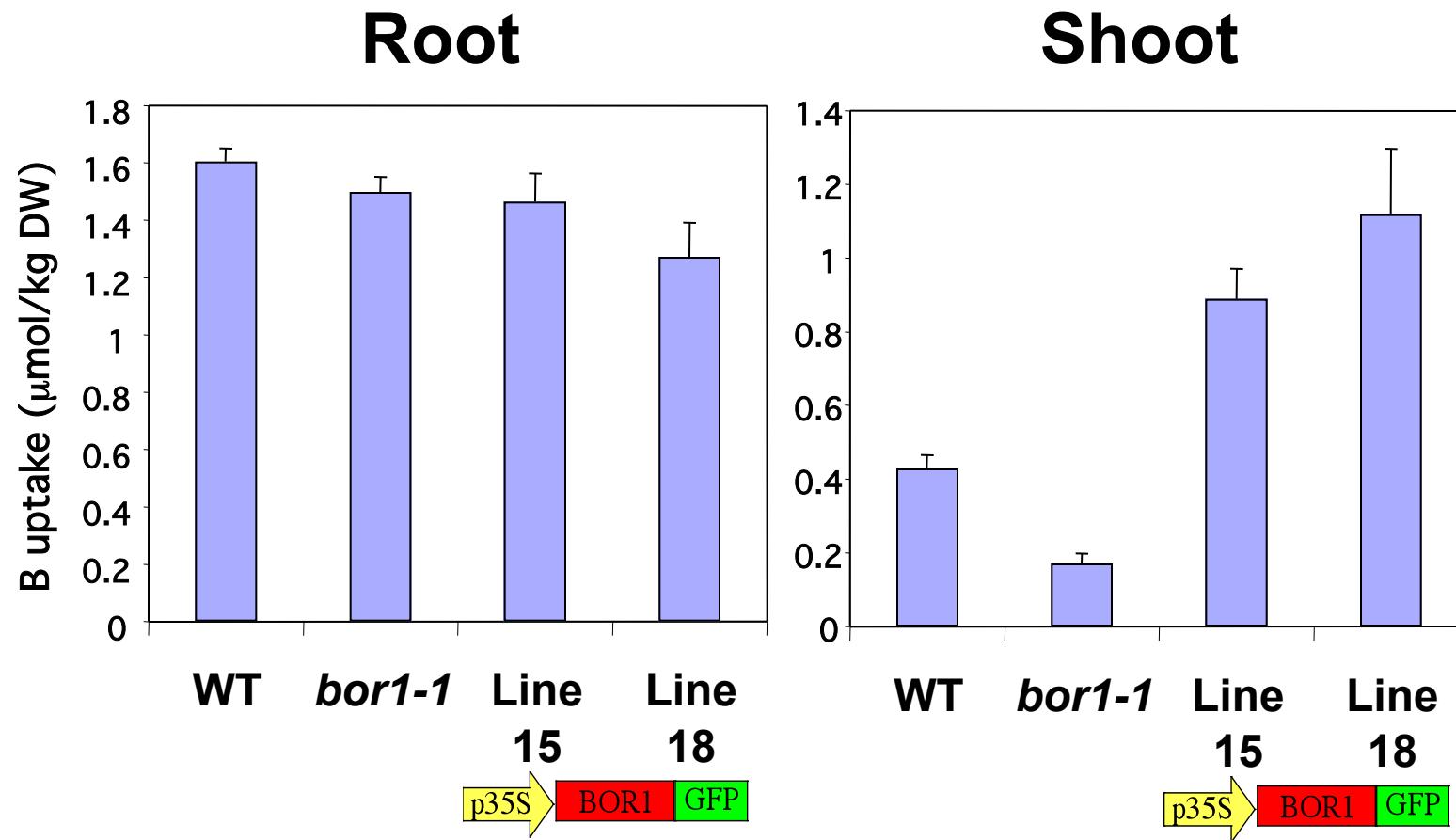
35S-BOR1

0.5 $\mu$ M B

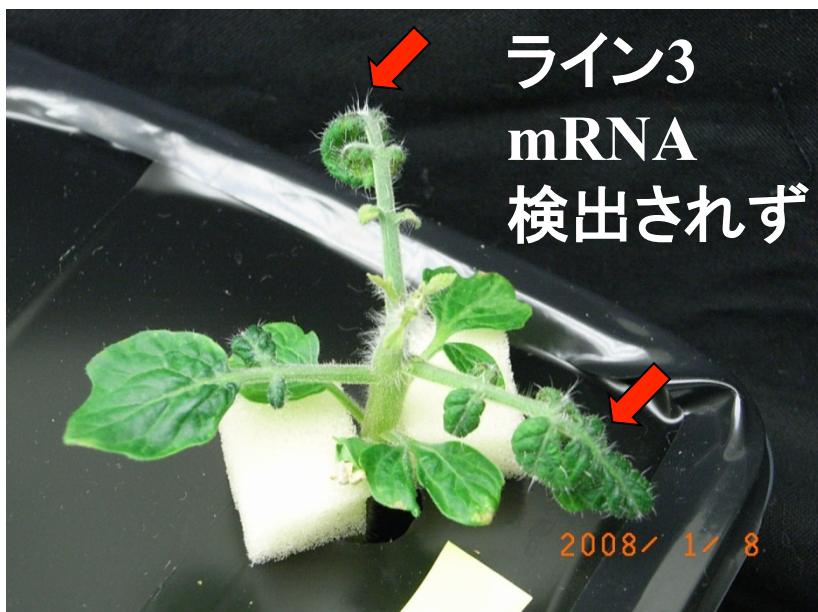
WT



BOR1過剰発現体では、  
ホウ素の根へのとりこみは変化していないが、  
地上部への輸送が高まっている。



# トマトでもうまくいきました。

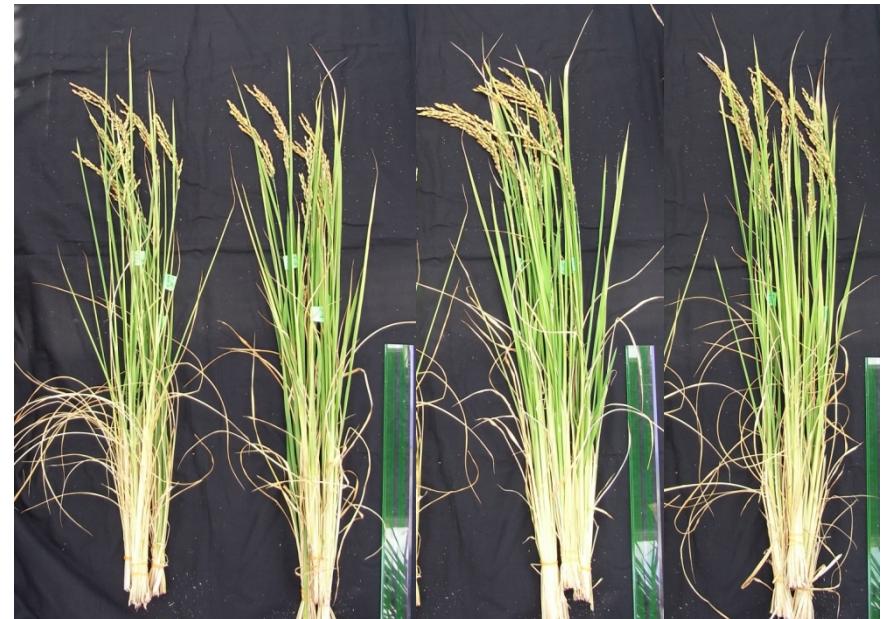
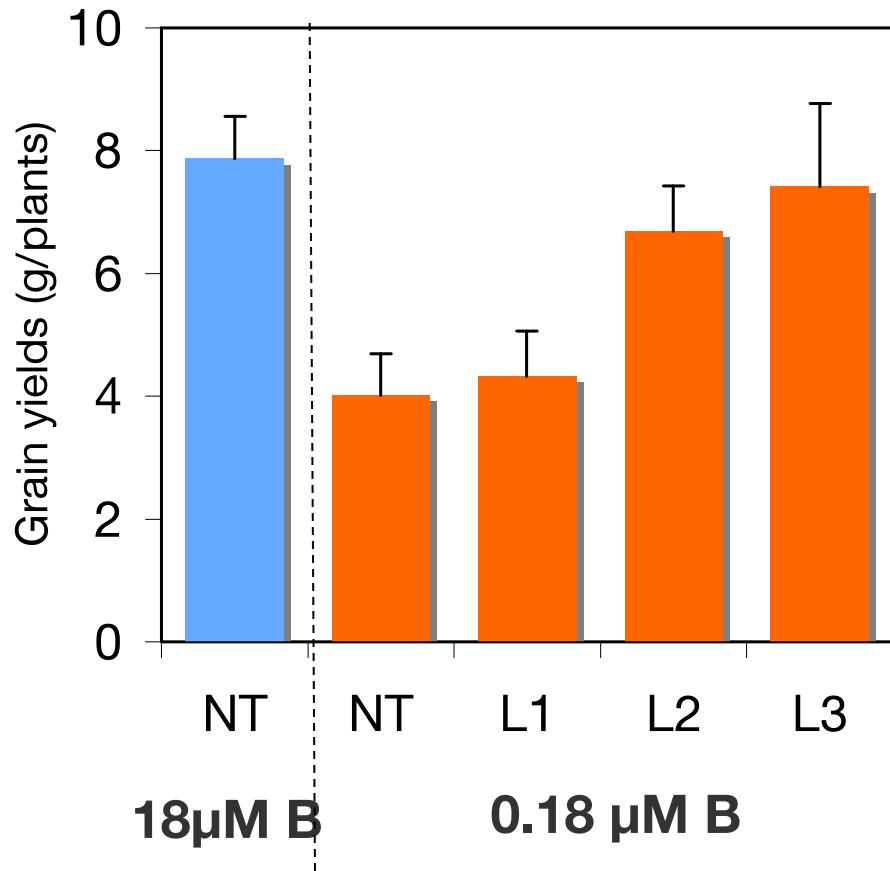


ホウ素欠乏条件(0.1  $\mu$ M)の水耕液で15日間栽培

(Kato Y.)

# イネでもうまくいきます。

Grain yield



(Uraguchi et al, unpublished)



+B

-B

Pakistan near Lahore Oct 8, 2009

# 植物の生育に必須な元素は17種類。

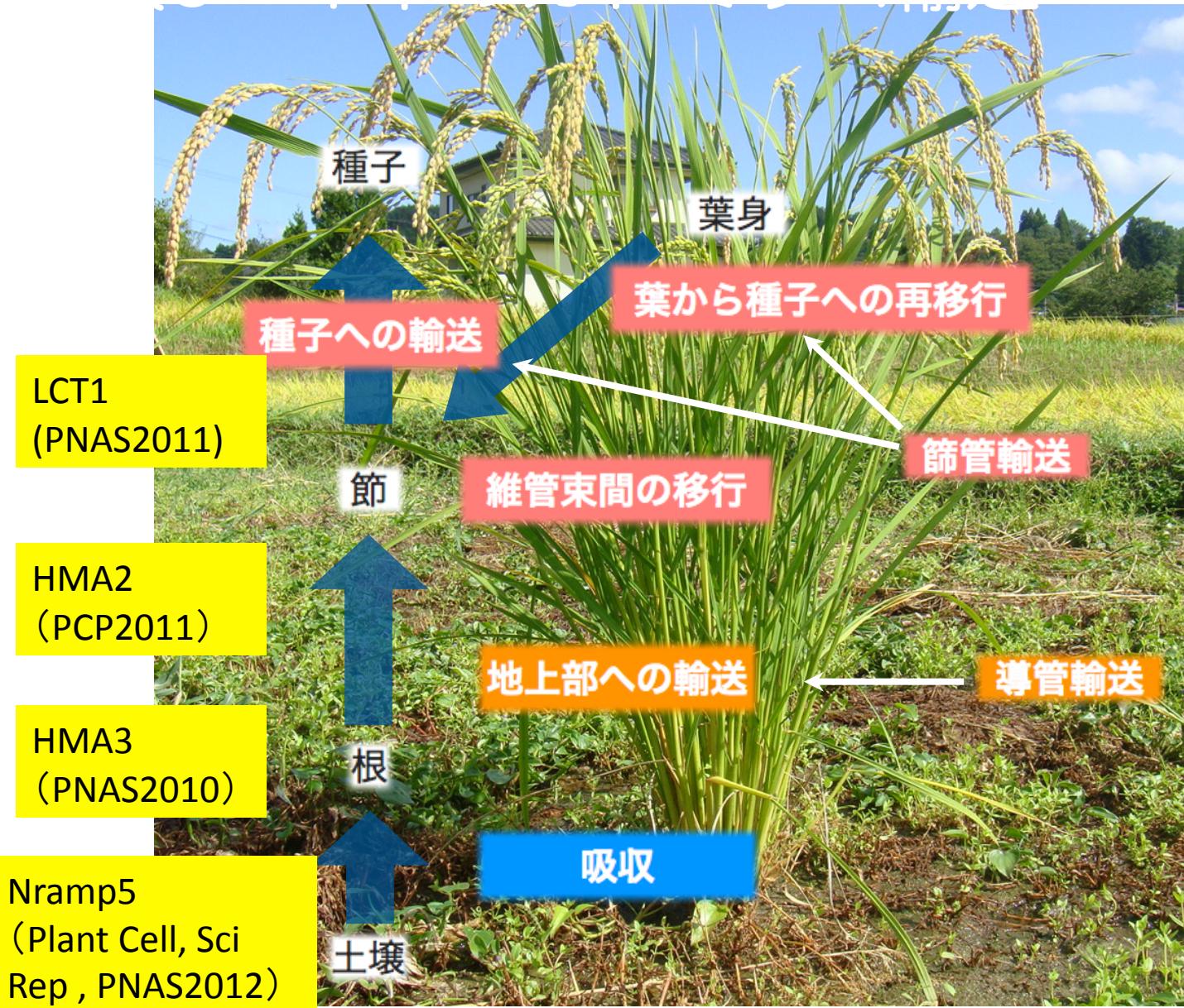
The periodic table below highlights 17 elements in red boxes, corresponding to the 17 essential nutrients for plant growth:

- Group 1: Hydrogen (H)
- Group 2: Helium (He)
- Group 13: Boron (B)
- Group 14: Carbon (C)
- Group 15: Nitrogen (N)
- Group 16: Oxygen (O)
- Group 17: Fluorine (F)
- Group 18: Neon (Ne)
- Group 1: Sodium (Na)
- Group 2: Magnesium (Mg)
- Group 13: Aluminum (Al)
- Group 14: Silicon (Si)
- Group 15: Phosphorus (P)
- Group 16: Sulfur (S)
- Group 17: Chlorine (Cl)
- Group 18: Argon (Ar)
- Group 1: Potassium (K)
- Group 2: Calcium (Ca)
- Group 13: Gallium (Ga)
- Group 14: Germanium (Ge)
- Group 15: Arsenic (As)
- Group 16: Selenium (Se)
- Group 17: Bromine (Br)
- Group 18: Krypton (Kr)
- Group 1: Rubidium (Rb)
- Group 2: Strontium (Sr)
- Group 13: Indium (In)
- Group 14: Tin (Sn)
- Group 15: Antimony (Sb)
- Group 16: Tellurium (Te)
- Group 17: Iodine (I)
- Group 18: Xenon (Xe)
- Group 1: Cesium (Cs)
- Group 2: Sr
- Group 13: Lanthanum (La)
- Group 14: Hafnium (Hf)
- Group 15: Ta
- Group 16: W
- Group 17: Re
- Group 18: Os
- Group 19: Ir
- Group 20: Pt
- Group 21: Au
- Group 22: Hg
- Group 23: Ti
- Group 24: V
- Group 25: Cr
- Group 26: Mn
- Group 27: Fe
- Group 28: Co
- Group 29: Ni
- Group 30: Cu
- Group 31: Zn
- Group 32: Ga
- Group 33: Ge
- Group 34: As
- Group 35: Se
- Group 36: Br
- Group 37: Y
- Group 38: Zr
- Group 39: Nb
- Group 40: Mo
- Group 41: Tc
- Group 42: Ru
- Group 43: Rh
- Group 44: Pb
- Group 45: Ag
- Group 46: Cd
- Group 47: In
- Group 48: Pb
- Group 49: Bi
- Group 50: Po
- Group 51: At
- Group 52: Rn
- Group 53: Cs
- Group 54: Sr
- Group 55: Fr
- Group 56: Ra
- Group 57: A
- Group 58: Unq
- Group 59: Unp
- Group 60: Unh
- Group 61: Uns
- Group 62: Uno
- Group 63: Une
- Group 64: Uun

The table below lists the lanthanide and actinide elements, which are also highlighted in the periodic table above:

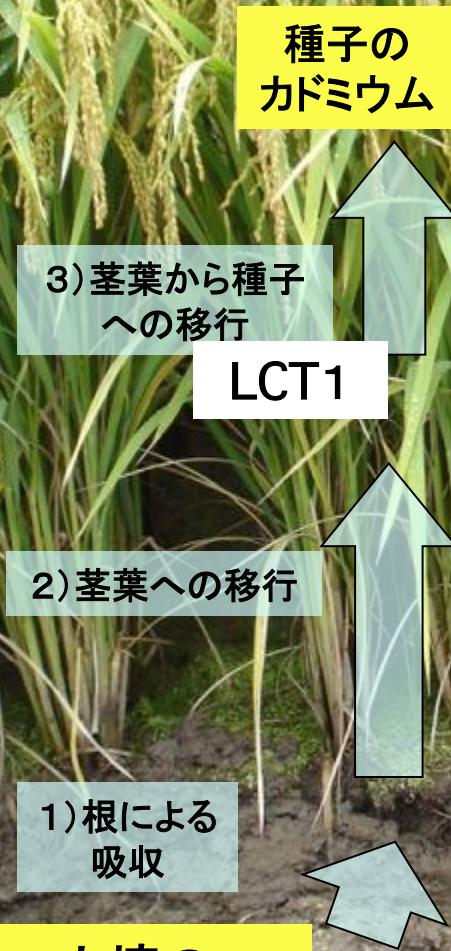
- Lanthanides: L, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu
- Actinides: A, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr

# カドミウムの輸送プロセス

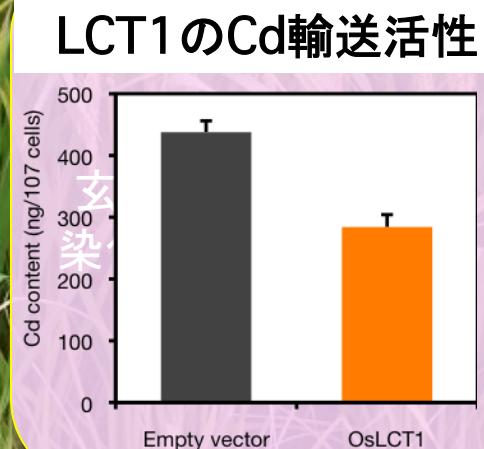


# イネにおけるカドミウム輸送とLCT1の発見

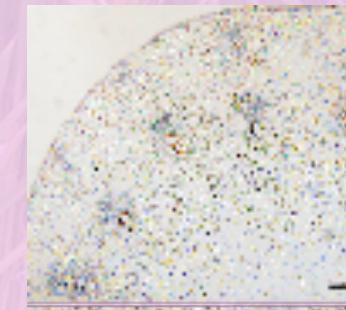
カドミウムの種子  
への輸送の3段階



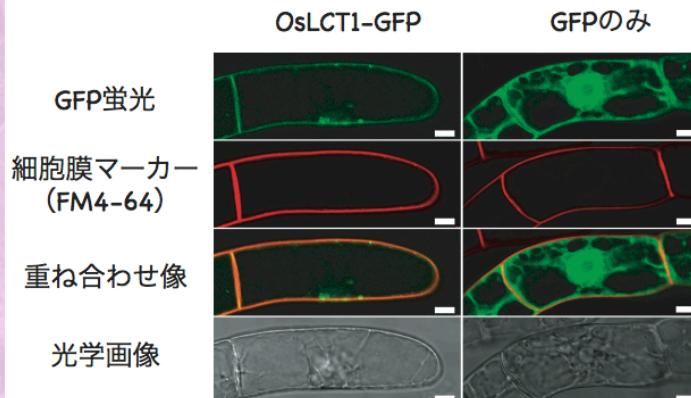
茎葉から種子へのCd輸送を  
担う遺伝子 (*LCT1*)を発見



LCT1は節の  
維管束で発現



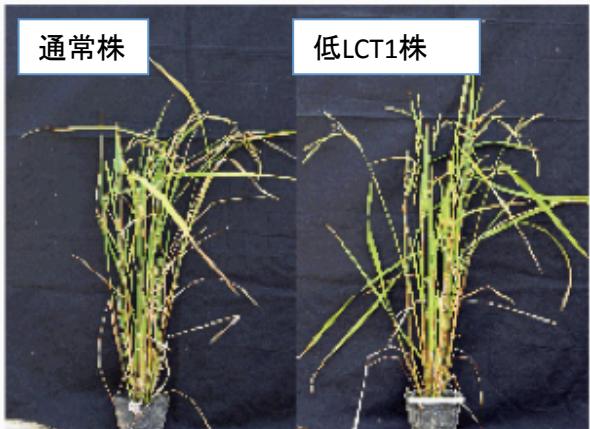
LCT1は細胞膜にある。



# LCT1抑制によるカドミウム低減技術の開発

LCT1の発現抑制によって  
種子Cdの低減を実現。

## 低LCT1イネをRNAiで作出



## 低LCT1イネでは 玄米のCdが減少



成果はPNASに  
発表され、新聞や  
NHK, ネットで  
配信された

2011年12月13日  
日本農業新聞

2011年12月13日  
NHKおはよう日本

研究チーム(東京大学など)  
コメカドミウム吸収する仕組みの解明へ  
稻の葉・茎にある“節”の細胞膜に注目

## 力ドミ吸收半減

東京大  
東大大学院

ウムを吸収していく間に脂質を開いて、脂質の材料にするといひが  
でいる。同大学大学院医学研究科の藤  
嶺徹は、「その材料は、  
学生命科学研究科の藤  
嶺徹は、「その材料は、  
後には生み出せん」と  
話している。  
農業生物資源研究所の  
農業環境技術研究所との  
共同研究、農水省の新規  
業開拓がノームプロジェクト  
トの支援で実施した。

コメのカドミウム  
吸収抑える遺伝子発見

よく見るページ Firefox を使いこなそう 最新ニュース

新規タブを開きます

Y! 検索 12/16(金) Yahoo! メール My My Yahoo! ニュース

「スマホ」で使える、選べて楽しいYahoo! JAPANのアプリ

Y! ウェブ検索

**YAHOO! JAPAN ニュース** こんにちは、fujiwaraotoru2004さん [ログアウト]

Yahoo! JAPAN - ヘルプ

キーワードを入力 ニュース検索 条件を指定して検索 提供RSS

ニュース トピックス 写真 映像 地域 雑誌 ブログ/意見 企業トレンド リサーチ ランキング

主要 | 速報 | 国内 | 海外 | 経済 | エンターテインメント | スポーツ | テクノロジー | ニュース提供社 |

[PR] B型肝炎訴訟における救済についての情報を掲載しています～政府広報

国内 政治 | 社会 | 人

## 低カドミウム米へ前進=遺伝子特定、組み換えて作成—品種改良に期待・東大など

時事通信 12月13日(火)5時8分配信

東京大などの研究チームは12日までに、人体に有害な重金属のカドミウムをイネがコメに取り込む遺伝子を特定し、低カドミウム米を作り出すことに成功した。諸外国に比べて高い日本の精米のカドミウム濃度を低減する品種改良につながると期待される。論文は近く米科学アカデミー紀要に掲載される。

カドミウムは鉱山の廃液などに含まれ、多量に摂取すると腎機能障害や骨軟化などをもたらす。4大公害病の一つ「イタイイタイ病」の原因物質にもなった。

日本は過去の鉱山開発の影響で、水田のカドミウム汚染度が比較的高く、コメが主食のため摂取量も世界保健機関(WHO)基準の約半分と多い。食品衛生法で定められた精米中の基準値は今年、1ppmから国際基準の0.4ppmに引き下げられたが、農林水産省の試算では約4万ヘクタールの水田で基準値を上回るコメが生産される可能性があるという。

東京大大学院農学研究科の浦口晋平研究員と藤原徹教授らの研究チームは、コムギで発見されたカドミウムやカルシウムなどを細胞内から外に出すたんぱく質を作る遺伝子「OsLCT1」に着目し、この遺伝子がイネにもあるのを確認。イネでは、葉で作られた栄養がコメに運ばれる中継点にたくさん現れていた。

遺伝子操作でOsLCT1が働かないイネを作ったところ、取れたコメのカドミウム含有量は通常のイネの65~45%とほぼ半減し、生育異常や収穫量の変化は見られなかった。

### 【関連記事】

【写真特集】ミクロの世界

【特集】おいしいご飯を食べよう！

【写真特集】今夜も一杯 酒の肴



40代、50代。  
余力がない。

そんなあなたに、サントリーの  
“マ力”がおすすめです！

みなぎる力の宝庫マ力に加え、  
世界中から4つの元気成分を  
プラス。その驚くべきパワーを、  
今すぐ試してみませんか？

今だけ10%増量  
**SUNTORY**

詳しくはこちらから>>

### 国内トピックス

ブログバツ

- 東電 連絡取れない作業員公表 NEW!
- 被災地求人増 大半が期間雇用
- 九電 原発3基の耐性評価提出
- 消費増税へ無駄削減アピール
- 65歳まで再雇用義務付け方針
- グアム移転費 日本も削減へ
- 女性官家 年明けから本格議論 NEW!
- 赤穂浪士の自筆?遺書を発見



umi\*\*\*\*\*さん

2011年12月13日 8時8分

私もそう思う 36点

私はそう思わない 35点

削除/違反報告

公害の恐ろしさを知らぬ無知な者はセシウム米も甘くみる==

そんな連中は5年後もヤフコメで安全デマのほう助を続けているだろうか==

それこそ真の人でなしだな==

今よくわかりもしないリスクを軽視し、安心させたいなどと美辞麗句や大義名分に陶酔しとるアホどもは余程タチが悪質だ

aac\*\*\*\*\*さん

2011年12月13日 5時39分

私もそう思う 34点

私はそう思わない 15点

削除/違反報告

食品衛生法で定められた精米中の基準値は今年、1ppmから国際基準の0.4ppmに引き下げられたが、農林水産省の試算では約4万ヘクタールの水田で基準値を上回るコメが生産される可能性があるという…

↑

濃度は低いが未だにカドミウムが含まれたコメが流通しているという事か？

更に今でも鉱山や製錬所の廃液を川へ流しているということに驚いた。

kaw\*\*\*\*\*さん

2011年12月13日 7時9分

私もそう思う 32点

私はそう思わない 6点

削除/違反報告

カドミウムは「イタイイタイ病」を引き起こす原因です。

昔は、工場廃液垂れ流しで汚染された水を水田に引いて、多数のイタイイタイ病患者を生み出した。

この品種改良で、低カドミウム米が収穫できれば、その病気を予防できます。

kat\*\*\*\*\*さん

2011年12月13日 6時31分

私もそう思う 28点

私はそう思わない 11点

削除/違反報告

ああ政府は昔から隠蔽体質だったんだなあ、と思った。

よく見るページ Firefox を使いこなそう 最新ニュース

Y! 検索 12/16(金) 9+ Yahoo!メール My My Yahoo! ニュース オークション

低カドミウム米へ前進=遺伝子特定、... +

q\_s\*\*\*\*\*さん

私もそう思う 97点

私はそう思わない 11点

2011年12月13日 7時57分

63件

コメント数

消費税「益税」は正へ=増税機に適正化—政府税調(時事通信) 12月14日 18時53分

691件

コメント数

死刑執行、慎重に判断=「制度の勉強続けたい」—平岡法相(時事通信) 12月14日 20時54分

[もっと見る](#)

セシウムの脅威ばかりマスコミは取り上げていて、カドミウムが含まれている事は全然報じていませんでした。

セシウムは体外へ排出する半減期が数十日ですが、カドミウムは数十年なので本当に「長期的な健康被害」を考える必要があります。

報じなかつたのは怠慢だと思います。

q\_s\*\*\*\*\*さん

私もそう思う 94点

私はそう思わない 15点

2011年12月13日 8時1分

1位

1976件

アクション俳優、中学生に鉄拳制裁で現行犯逮捕(スポーツ報知) 12月14日 8時2分

2位

1402件

尖閣に自衛隊常駐を=中国軍拡に対抗—自民幹事長(時事通信) 12月13日 8時55分

3位

1197件

少 女像「遺憾」、武藤大使が撤去要求=「被害者の思い反映」と韓国側(時事通信) 12月14日 16時29分

4位

1149件

少 女像撤去を要求=韓国大統領来日変わらず—藤村官房長官(時事通信) 12月14日 11時40分

5位

1142件

KONISHIKIさん書類送検=飼い犬めぐり男性に暴行容疑—警視庁(時事通信) 12月14日 12時13分

[もっと見る](#)

ついでに、マスコミは

「黄砂とともに飛来する放射性セシウム」

についてはスルーなんですね。

黄砂とともに飛来するのは他にも色々ありますけど。

enc\*\*\*\*\*さん

私もそう思う 81点

私はそう思わない 14点

2011年12月13日 6時14分

こういう健康被害に関する重大な記事を、政府は血税を使ってマスコミに圧力をかけて隠蔽してきた。法律を作って、さらに隠蔽しようとしている。そんなの許せません。マスコミに圧力をかけるな!!隠蔽するな!!

jub\*\*\*\*\*さん

私もそう思う 74点

私はそう思わない 73点

2011年12月13日 8時27分

>>「カドミウム」より今は「セシウム」

少量のセシウムなら問題ないよ。過剰に反応しすぎだよ。

Chernobyl 原発事故では、セシウムによる発がんの増加は無かつたって結果が出てるし。

q0\*\*\*\*\*さん

私もそう思う 67点

私はそう思わない 41点

2011年12月13日 6時32分

わけのわからん非科学的基準を採用するな！日本は火山国だからカドミウムは多くある。でも、2000千年もその米食べて、世界で一番長生きの国。日本は、アホが支配しとる。

## 政治記事読みくらべ - Yahoo!みんなの政治

- 震災後の成長性を決める6つの観点／藤野英人(レオス・キャピタルワークス創業者・取締役CIO<最高運用責任者>)(VOICE)

- 船橋「朝日新聞前主筆」に「朝日」現役OBが厳しい質問(リベラルタイム)

- 読売巨人軍「解任・清武GM」反乱の背後に内山氏？(リベラルタイム)

[もっと見る](#)

## 政治記事読みくらべ - Yahoo!みんなの政治

低カドミウム米へ前進=遺伝子特定、組み換えで作成一品種改良に期待・東大など (時事通信) - Yahoo!ニュース

よく見るページ - Firefox を使いこなそう 最新ニュース

Y! 検索 12/16(金) 9+ Yahoo!メール My My Yahoo! ニュース

私もそう思う 886点 私はそう思わない 56点 削除/違反報告 www.jalan.net

カドミウム含有量高いなんて知りませんでした…  
今やそこにセシウムストロンチウムも…  
お米 大好きなのに

jzd\*\*\*\*\*さん 2011年12月13日 5時29分 削除/違反報告

私もそう思う 568点 私はそう思わない 46点

怪しいお米セシウムさんも何とかして

m\_y\*\*\*\*\*さん 2011年12月13日 5時46分 削除/違反報告

私もそう思う 515点 私はそう思わない 189点

その遺伝子取つ払ったらカルシウムまで含有量減るってことでしょ? イネじゃなくて水田土地からカドミウム他重金属だけ除去する方が賢明だと思いますが。

bok\*\*\*\*\*さん 2011年12月13日 8時55分 削除/違反報告

私もそう思う 492点 私はそう思わない 87点

日本の田んぼが工場から排出された重金属で汚染されてるとか、  
国際基準が1ppmなのに日本産の米が0.4ppmを超えてるものがあるとか、  
初めて聞いたよ…

「中国の汚染米！怖い！」とか騒ぐよりも、日本人が大量に消費してる国産米のことのほうが大事なのに  
マスコミはなんで報道しないんだ？

自分で情報収集するのが大事ってことかな  
マスコミの煽りを鵜呑みにしてたらネットウヨになっちゃうね…

moo\*\*\*\*\*さん 2011年12月13日 5時34分 削除/違反報告

私もそう思う 461点 私はそう思わない 31点

日本の米は農業の象徴的な产品。  
世界で一番旨く、世界一安全安心と信じていました。  
セシウム汚染の対策も早急にお願いします

高級ホテル割引予約！yoyaQ  
平均50%-最大80%OFFの割引料金！yoyaQ byカクコム  
yoyaq.com

《特集》最新人気カードローン！  
potaru／総合ポータルサイト。「北海道 旅行」の情報が満載！  
potaru.com

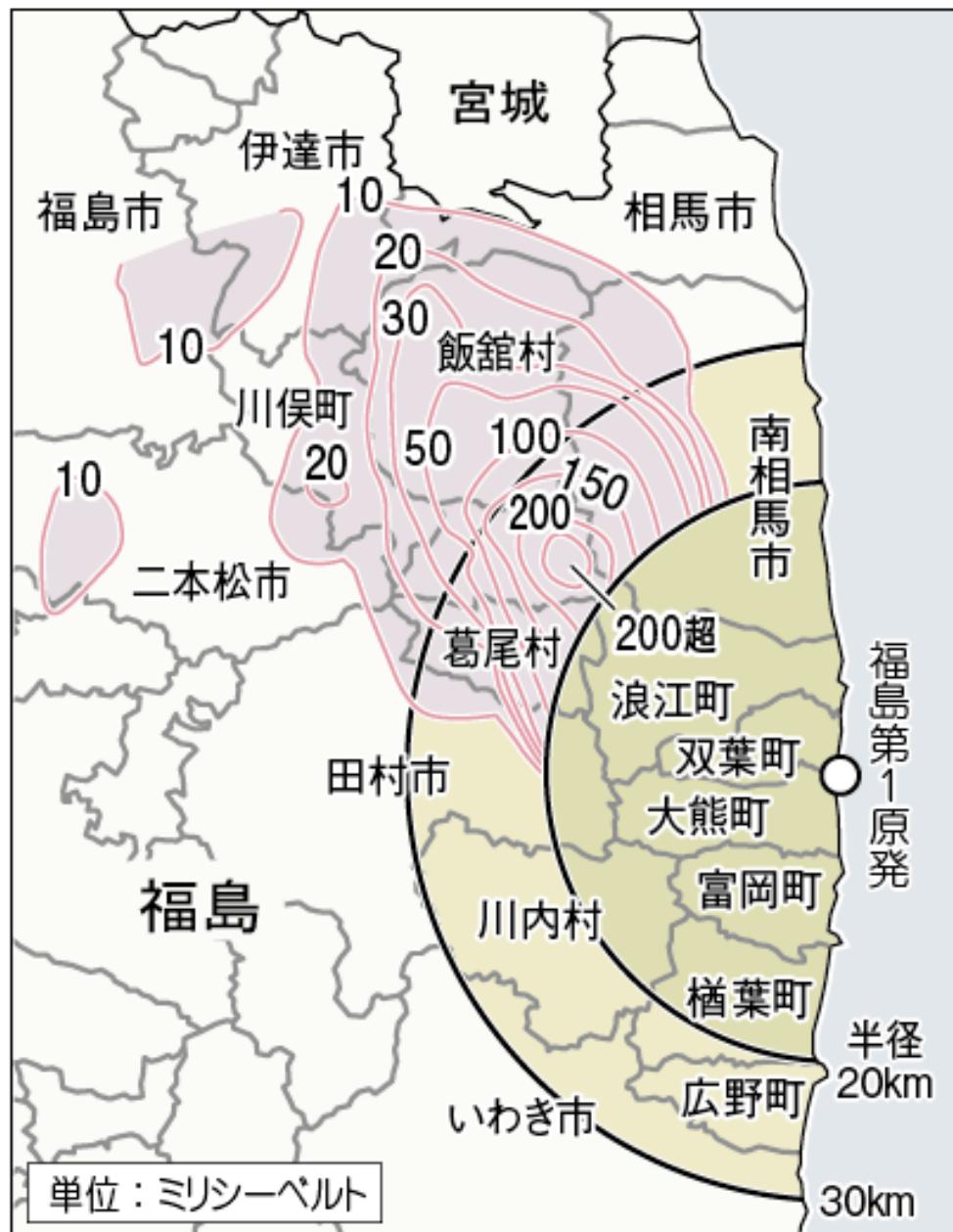
インターネットマッチ - 広告の掲載について

PR  
三井住友銀行カードローン  
最短 30分審査  
新金利 年4.0%~14.5%

2011年3月11日

# 放射線量(推定値)の分布図

(3月12日から1年間の積算)



# 植物の生育に必須な元素は17種類。

The periodic table below highlights 17 elements in red boxes, corresponding to the 17 essential nutrients for plant growth:

- Group 1: Hydrogen (H)
- Group 2: Helium (He)
- Group 13: Boron (B)
- Group 14: Carbon (C)
- Group 15: Nitrogen (N)
- Group 16: Oxygen (O)
- Group 17: Fluorine (F)
- Group 18: Neon (Ne)
- Group 1: Sodium (Na)
- Group 2: Magnesium (Mg)
- Group 13: Aluminum (Al)
- Group 14: Silicon (Si)
- Group 15: Phosphorus (P)
- Group 16: Sulfur (S)
- Group 17: Chlorine (Cl)
- Group 18: Argon (Ar)
- Group 1: Potassium (K)
- Group 2: Calcium (Ca)
- Group 13: Gallium (Ga)
- Group 14: Germanium (Ge)
- Group 15: Arsenic (As)
- Group 16: Selenium (Se)
- Group 17: Bromine (Br)
- Group 18: Krypton (Kr)
- Group 1: Rubidium (Rb)
- Group 2: Strontium (Sr)
- Group 13: Indium (In)
- Group 14: Tin (Sn)
- Group 15: Antimony (Sb)
- Group 16: Tellurium (Te)
- Group 17: Iodine (I)
- Group 18: Xenon (Xe)
- Group 1: Cesium (Cs)
- Group 2: Sr
- Group 13: Lanthanum (La)
- Group 14: Hafnium (Hf)
- Group 15: Ta
- Group 16: W
- Group 17: Re
- Group 18: Os
- Group 19: Ir
- Group 20: Pt
- Group 21: Au
- Group 22: Hg
- Group 23: Ti
- Group 24: V
- Group 25: Cr
- Group 26: Mn
- Group 27: Fe
- Group 28: Co
- Group 29: Ni
- Group 30: Cu
- Group 31: Zn
- Group 32: Ga
- Group 33: Ge
- Group 34: As
- Group 35: Se
- Group 36: Br
- Group 37: Y
- Group 38: Zr
- Group 39: Nb
- Group 40: Mo
- Group 41: Tc
- Group 42: Ru
- Group 43: Rh
- Group 44: Pb
- Group 45: Ag
- Group 46: Cd
- Group 47: In
- Group 48: Pb
- Group 49: Bi
- Group 50: Po
- Group 51: At
- Group 52: Rn
- Group 53: Cs
- Group 54: Sr
- Group 55: Fr
- Group 56: Ra
- Group 57: A
- Group 58: Unq
- Group 59: Unp
- Group 60: Unh
- Group 61: Uns
- Group 62: Uno
- Group 63: Une
- Group 64: Uun

The table below lists the lanthanide and actinide elements, which are also highlighted in the periodic table above:

L	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
A	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

# セシウムのトランスポーター

- 私は研究していません…以下の記述は「日本土壤肥料学会」によるものです。

## 学会について

- 会長挨拶
- 学会概要
- 部門紹介
- 部会紹介
- 学会活動紹介
- 学会の歴史

事務局より

## 情報：放射性核種（セシウム）の土壤－作物 (特に水稻) 系での動きに関する基礎的知見



社团法人日本土壤肥料学会  
土壤・農作物等への原発事故影響WG

## お知らせ

- 事務局より
- 募集
- 年次大会のお知らせ
- 支部大会のお知らせ

## 学会誌・刊行物

- 日本国土壤肥料学会雑誌
- Soil Science and Plant Nutrition
- 日本国土壤肥料学会年次大会講演要旨集
- 新刊図書のご案内
- 学会シンポジウム／学会監修シリーズ

## 1. はじめに

農地に降下した放射性核種の土壤－作物系での基本的な挙動を理解することは、原発事故の影響を理屈的に判断する科学的な手立てになるだけでなく、生産者や行政機関にとっては土壤から作物に吸収移行する放射性物質を減らす等の対策の立案にも寄与すると考えられる。そこで、内外の土壤肥料分野で得られた知見を要約して紹介する。また、今般の福島第一原発事故で放出された放射性核種（セシウム、ヨウ素）のうち、半減期の長いセシウムについては、特に長期的対策が必要と思われる所以、セシウムを中心に記載する。なお、作付けに関する具体的対策の立案については、個別の農地や河川の汚染状況、農地の土壤特性等を勘案して判断されるべきものであり、ここでは先ず判断の一助となるような基礎的知見についての情報提供を行うものである。

## 2. セシウム（Cs）の元素としての性質

Csの安定同位体は質量数133のCs-133であるが、核実験や原子炉における核分裂で生成される放射性同位体は主に質量数137のCs-137である。Cs-137の半減期は30.2年である。放射性ヨウ素（I-131）が半減期約8日であるのと比べると長期的に放射能の影響が残る。元素周期律表では、ナトリウム（Na）やカリウム（K）と同じアルカリ金属に分類され、元素としての挙動に類似性があり、この点がCsの環境中での挙動を理解する上で重要である。

## 3. 土壤に降下したセシウムの挙動

原子炉からCsが環境中に放出された場合、イオン態として雨に溶けた状態で土壤に降下する割合が大きいと考えられる。Csは土壤に降下するとKと同様に1価の陽イオンとしてふるまう。土壤は負の電荷を帯びてい

# 塚田さんの論文の紹介

## イネのセシウムとカリウムの挙動を比較したもの



ELSEVIER

Environmental Pollution 117 (2002) 403–409

ENVIRONMENTAL  
POLLUTION

[www.elsevier.com/locate/envpol](http://www.elsevier.com/locate/envpol)

## Rice uptake and distributions of radioactive $^{137}\text{Cs}$ , stable $^{133}\text{Cs}$ and K from soil

H. Tsukada<sup>a,\*</sup>, H. Hasegawa<sup>a</sup>, S. Hisamatsu<sup>a</sup>, S. Yamasaki<sup>b</sup>

<sup>a</sup>Department of Radioecology, Institute for Environmental Sciences, 1-7 Ienomae, Obuchi, Rokkasho-mura, Kamikita-gun, Aomori 039-3212, Japan

<sup>b</sup>Graduate School of Agricultural Science, Tohoku University, 1-1 Amamiya-cho, Tsutsumi-dori, Aoba-ku, Sendai 981-8555, Japan

Received 6 September 2000; accepted 13 July 2001

**“Capsule”:** Uptake and distribution of  $^{137}\text{Cs}$  in polished rice and rice bran was similar to that of  $^{133}\text{Cs}$ , but different than uptake by K.

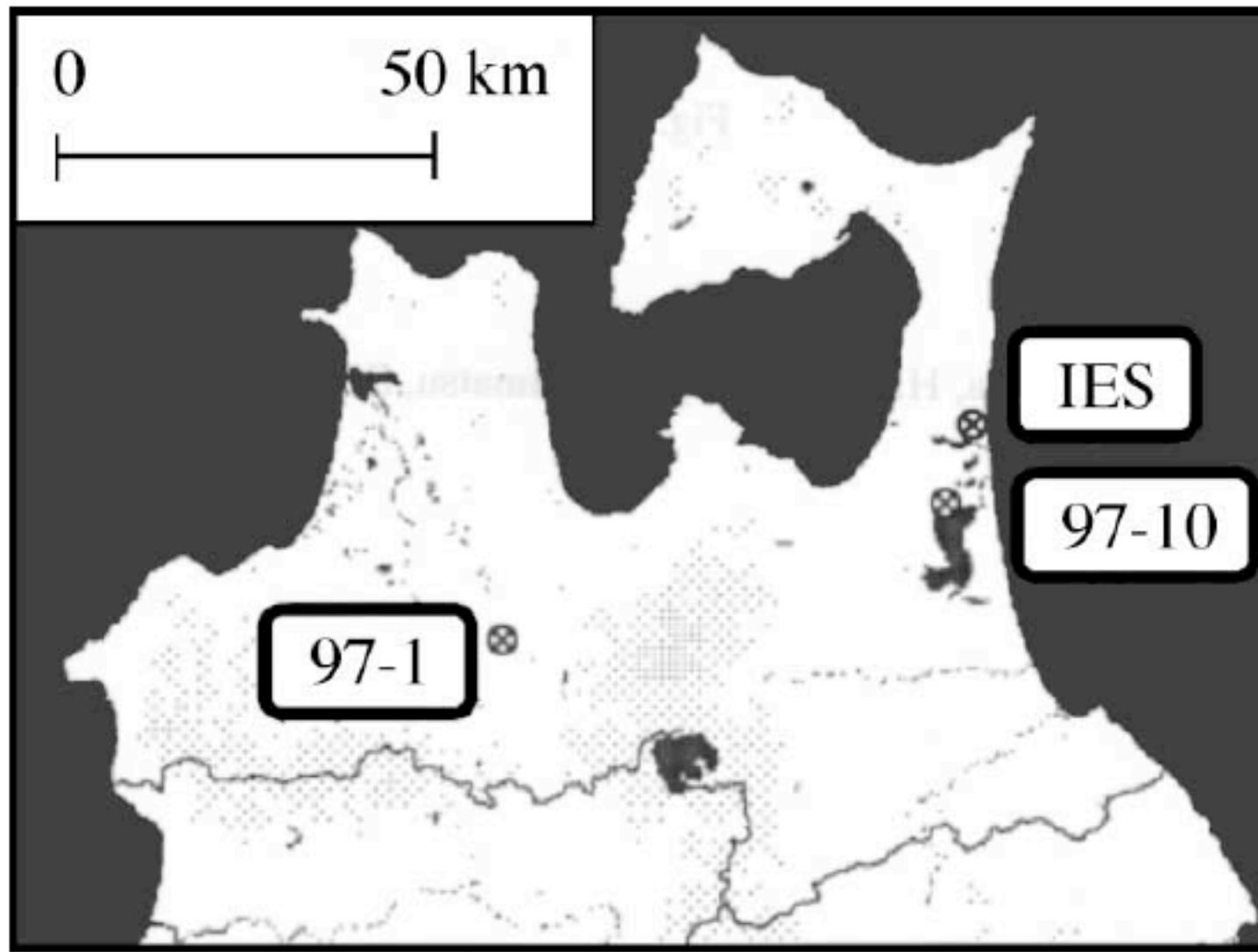


Fig. 1. Sampling sites for rice plant samples. IES, Experimental field ( $40^{\circ}57'46''$  N,  $141^{\circ}21'54''$  E); 97-1, Kuroishi ( $40^{\circ}38'42''$  N,  $140^{\circ}35'04''$  E); 97-10, Rokkasho ( $40^{\circ}50'50''$  N,  $141^{\circ}19'15''$  E).

Table 1

Concentrations of  $^{137}\text{Cs}$ ,  $^{133}\text{Cs}$  and K in the surface paddy soil

Sampling site <sup>a</sup>	$^{137}\text{Cs}$ (Bq kg $^{-1}$ )	$^{133}\text{Cs}$ (mg kg $^{-1}$ )	K (mg kg $^{-1}$ )
IES	$4.4 \pm 0.4^{\text{b}}$	3.4	7900
97-1	$14 \pm 0.8$	2.4	5900
97-10	$2.5 \pm 0.2$	2.6	6800

<sup>a</sup> IES, Experimental field; 97-1, Kuroishi; 97-10, Rokkasho.<sup>b</sup> The errors indicate one standard deviation of counting statistics.

日本の土壤には“もともと”放射性セシウムがあった。

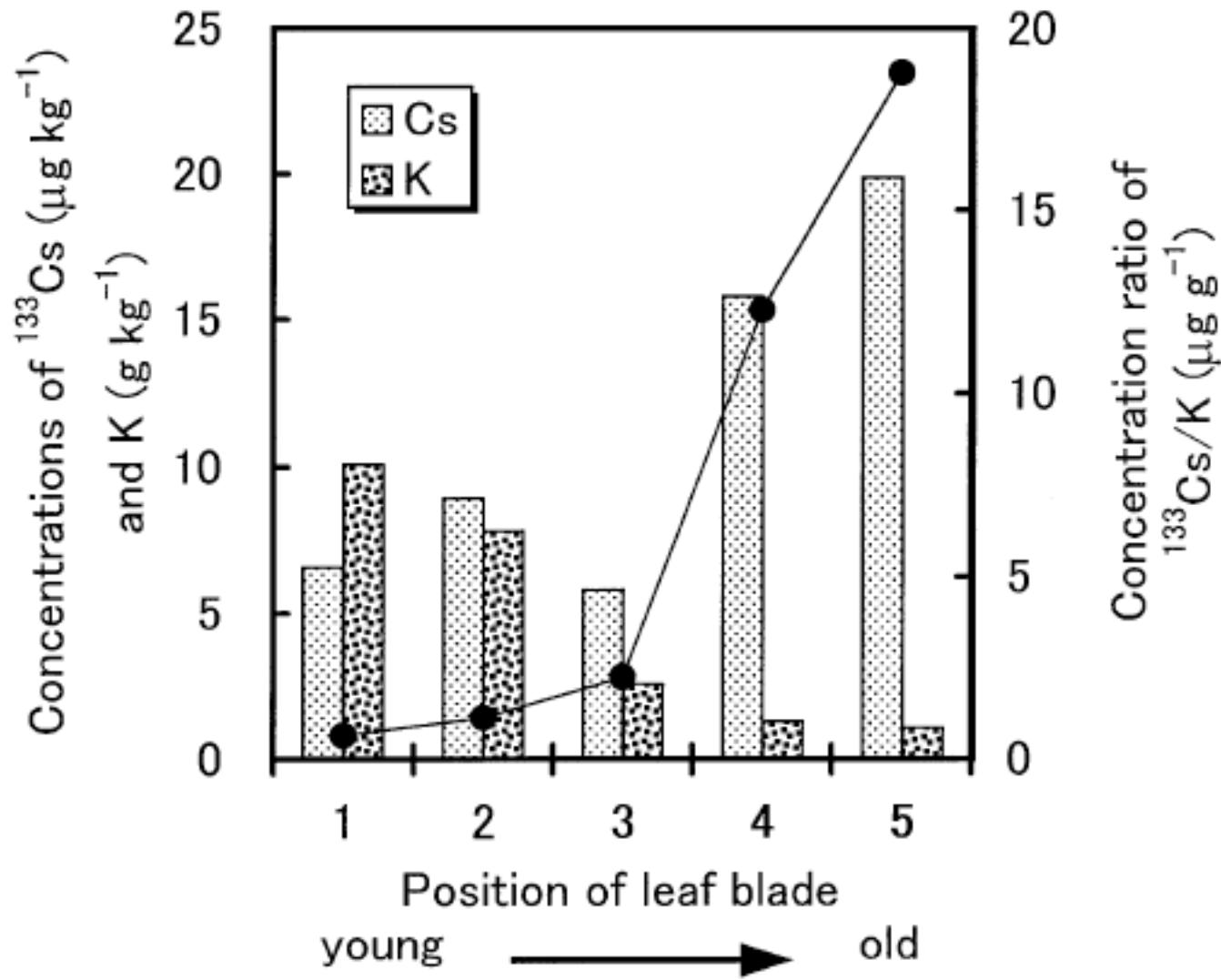
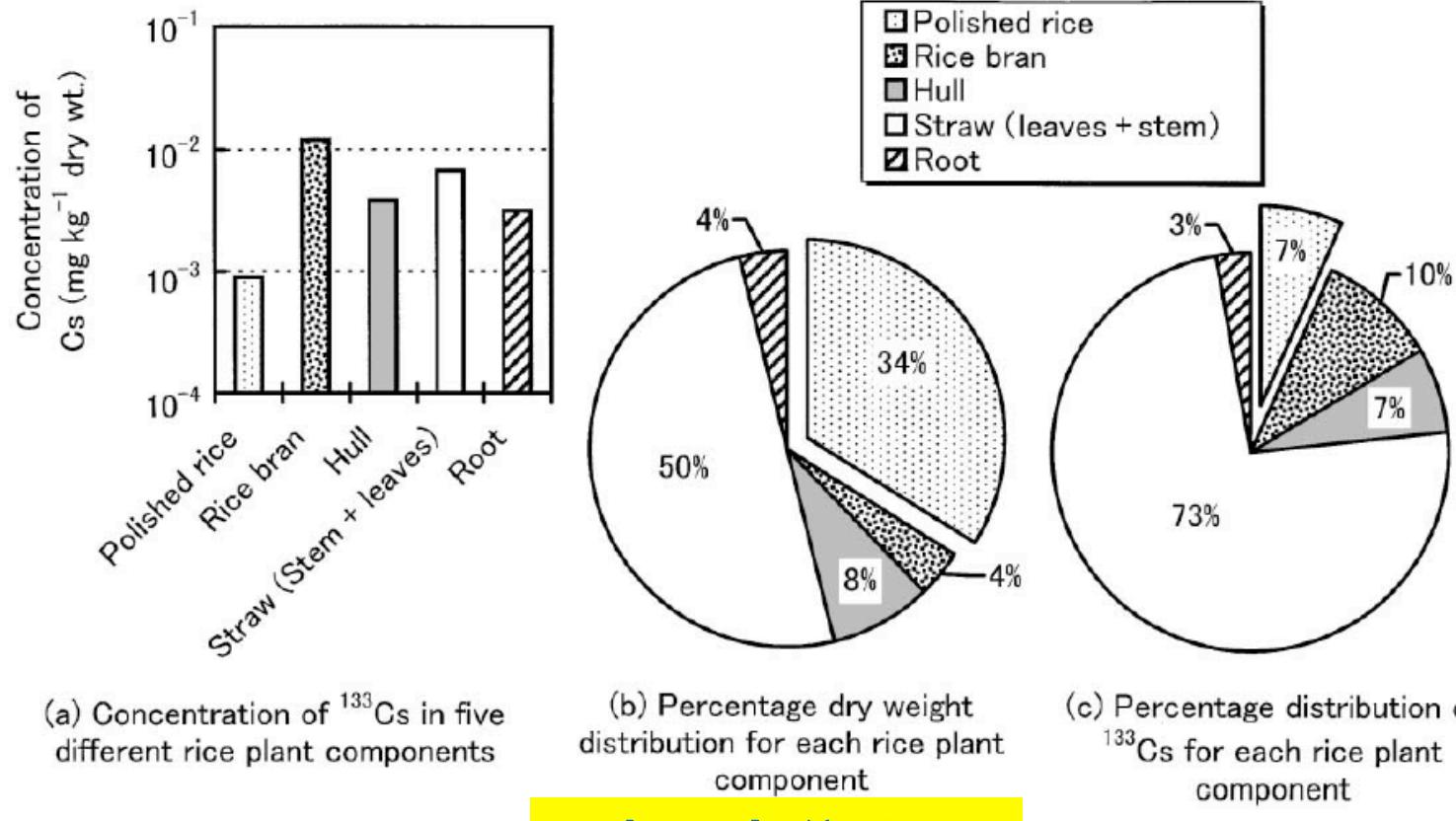


Fig. 4. Concentrations of  $^{133}\text{Cs}$  (solid circles) in different leaf positions and  $^{133}\text{Cs}$  and K contents in the same leaf blade (bars) corrected for  $^{133}\text{Cs}/\text{Al}$  and K/

植物体内でのセシウムとカリウムの挙動は違う。

# 白米はセシウム濃度が低い



(a) Concentration of  $^{133}\text{Cs}$  in five different rice plant components

(b) Percentage dry weight distribution for each rice plant component

(c) Percentage distribution of  $^{133}\text{Cs}$  for each rice plant component

Fig. 5. Concentration of  $^{133}\text{Cs}$ , and percentage distribution in rice plant components collected from an experimental field at harvest time. The subtracted  $^{133}\text{Cs}$  content

in rice plant components collected from an experimental field at harvest time. The subtracted  $^{133}\text{Cs}$  content

イネの半分は  
わら、1/3が白米

Table 1 Concentrations of  $^{90}\text{Sr}$  and  $^{137}\text{Cs}$  in soil and rice plant components

Sample	$^{90}\text{Sr}$		$^{137}\text{Cs}$	
	Bq kg $^{-1}$	Bq kg $^{-1}$	Bq kg $^{-1}$	Bq kg $^{-1}$
Soil	5.6 <sup>a</sup>	$\pm$ 0.05 <sup>b</sup>	4.4	$\pm$ 0.4
Rice plant component				
Polished rice	0.012	$\pm$ 0.0004	0.0048	$\pm$ 0.0011
Rice bran	0.35	$\pm$ 0.005	0.041	$\pm$ 0.013
Hull	0.28	$\pm$ 0.006	0.021	$\pm$ 0.002
Straw	1.2	$\pm$ 0.01	0.022	$\pm$ 0.009
Root	0.99 <sup>c</sup>	$\pm$ 0.02	0.010 <sup>c</sup>	$\pm$ 0.003

<sup>a</sup> Extraction with 12M HCl after dry-ashing at 450°C.

<sup>b</sup> One sigma counting error.

<sup>c</sup> Estimated value.

## イネの移行係数は低い。

Table 2 Transfer factors and removal percentages of  $^{90}\text{Sr}$  and  $^{137}\text{Cs}$  for rice plant components

Sample	Transfer factor		Removal percentage <sup>a</sup>	
	$^{90}\text{Sr}$	$^{137}\text{Cs}$	$^{90}\text{Sr}$	$^{137}\text{Cs}$
	%			
<b>Rice plant component</b>				
Polished rice	0.0021	0.0011	0.00059	0.00031
Rice bran	0.062	0.0094	0.0019	0.00029
Hull	0.051	0.0049	0.0035	0.00033
Straw	0.21	0.0050	0.088	0.0021
Aboveground part	0.12	0.0038	0.094	0.0030

<sup>a</sup> The percentage of  $^{90}\text{Sr}$  and  $^{137}\text{Cs}$  removed from the upper soil layer to the plants.

白米中の $^{90}\text{Sr}$ ・ $^{137}\text{Cs}$ 含量 (mBq/kg)

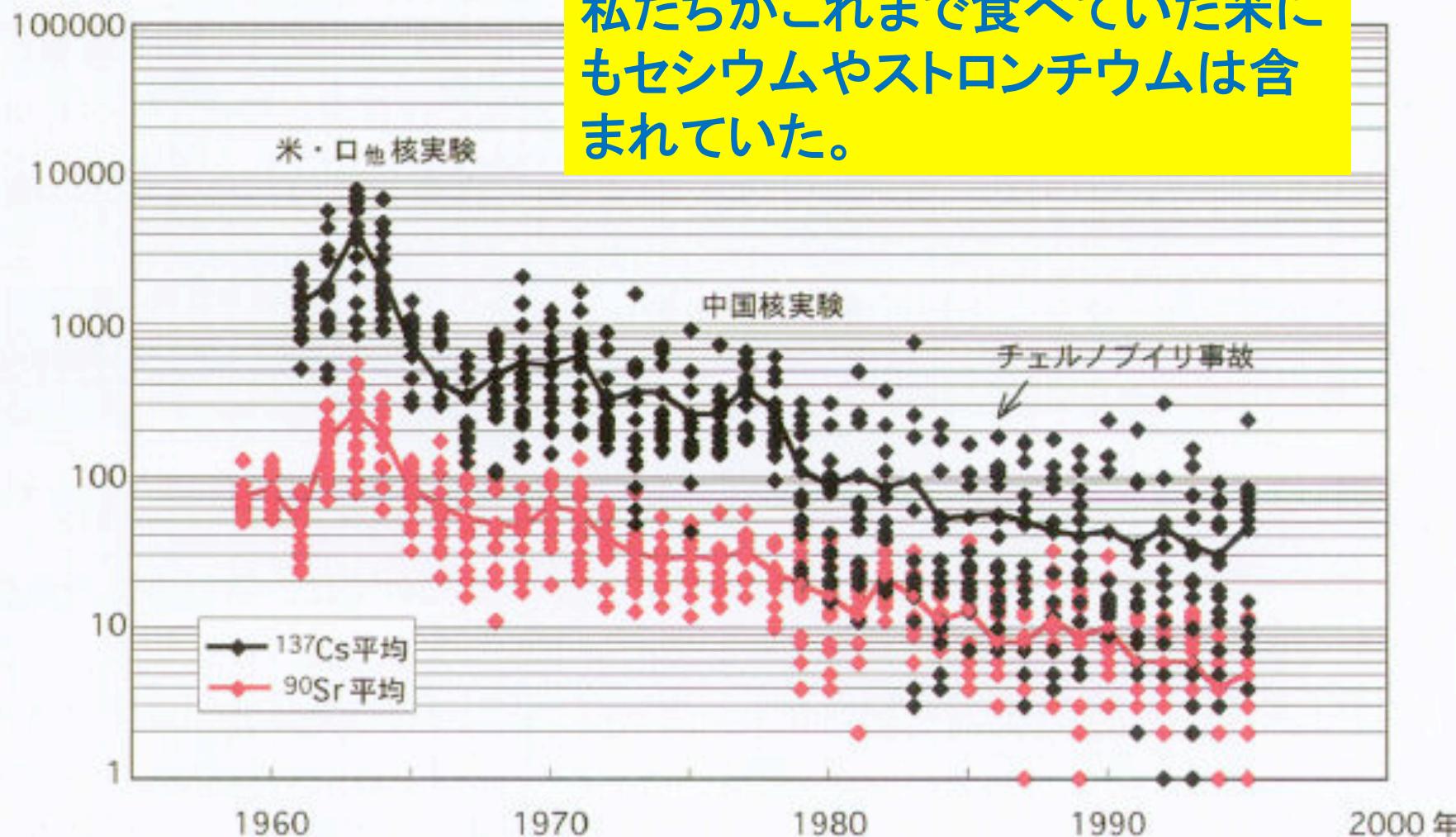


図1 わが国の白米中 $^{90}\text{Sr}$ と $^{137}\text{Cs}$ 含量の経年推移

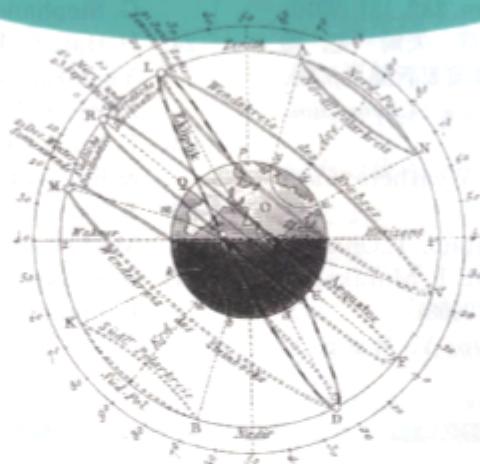
(農業環境技術研究所)

私たちがこれまで食べていた米にもセシウムやストロンチウムは含まれていた。

# セシウムとトランスポーター

- カリウムと共に通？
- 遺伝的に支配されている。
- カリウムとセシウムの植物体での挙動は違う。
- 日本人は $^{137}\text{Cs}$ のある程度含まれる米をこれまで食べていた。

## 【解説】



# 土壤-作物系における放射性セシウム および放射性ストロンチウムの動態

塙田祥文<sup>\*1</sup>, 山口紀子<sup>\*2</sup>, 高橋知之<sup>\*3</sup>

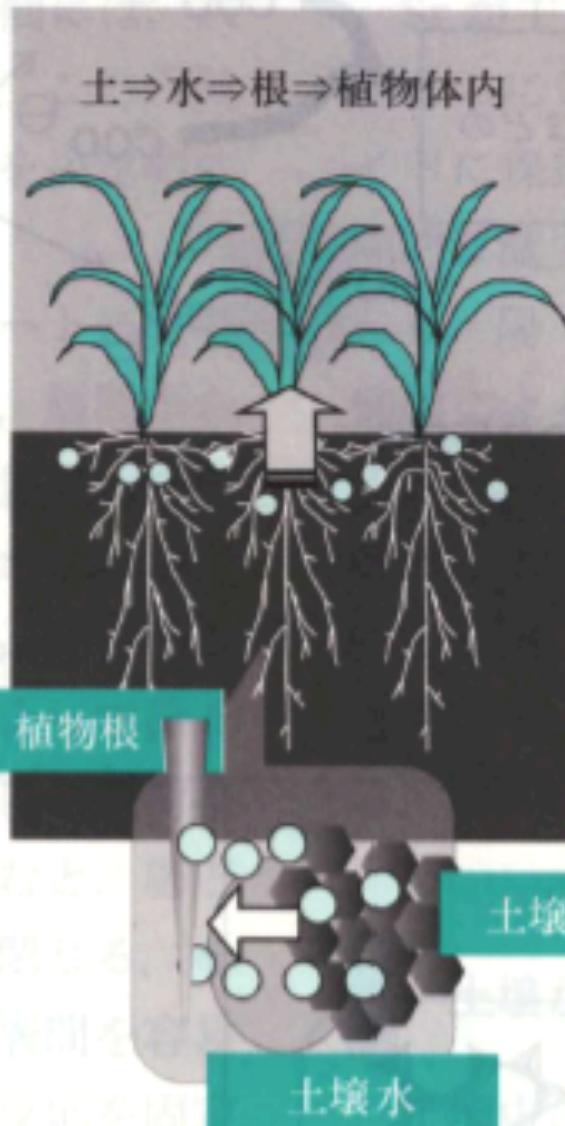
# 二つの吸収経路

葉面吸収



○ 放射性核種

経根吸収



# 137Csの垂直分布 フォールアウト

137Csは比較的浅い。

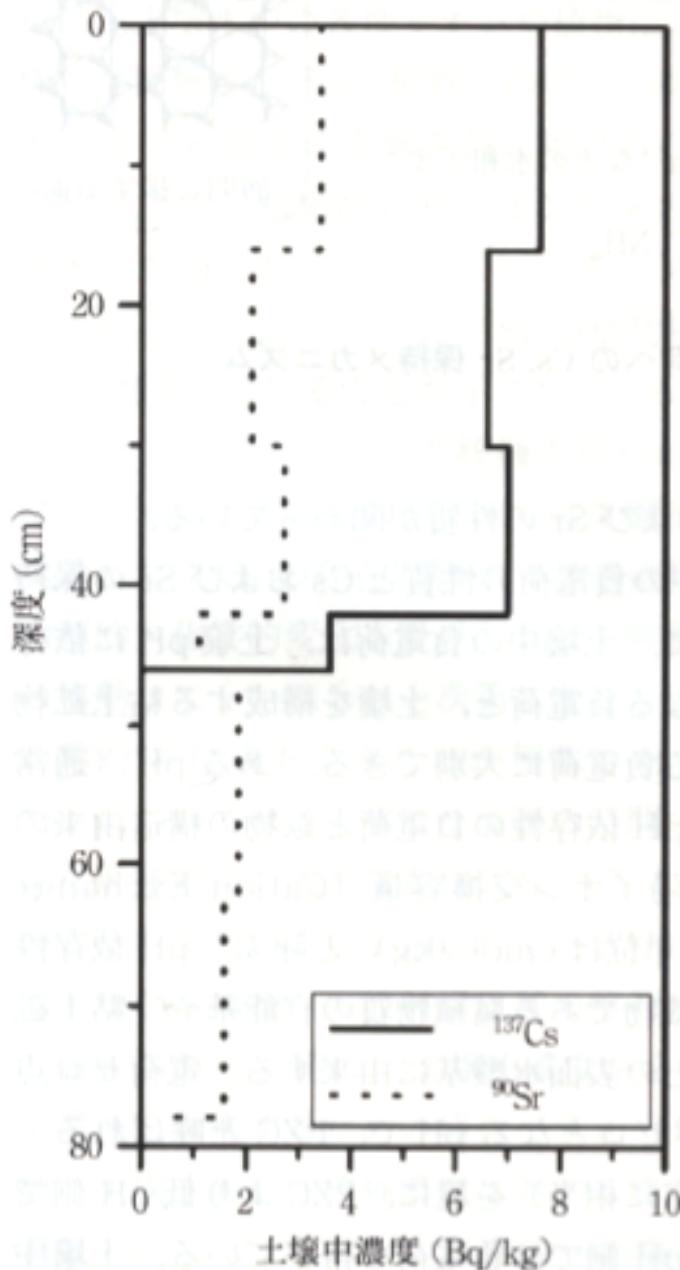


図2 ■ 畑土壤における<sup>137</sup>Csおよび<sup>90</sup>Srの鉛直分布  
黒ボク土, 1998年2月採取

# 福島での測定例（東京大学 塩沢らによる）

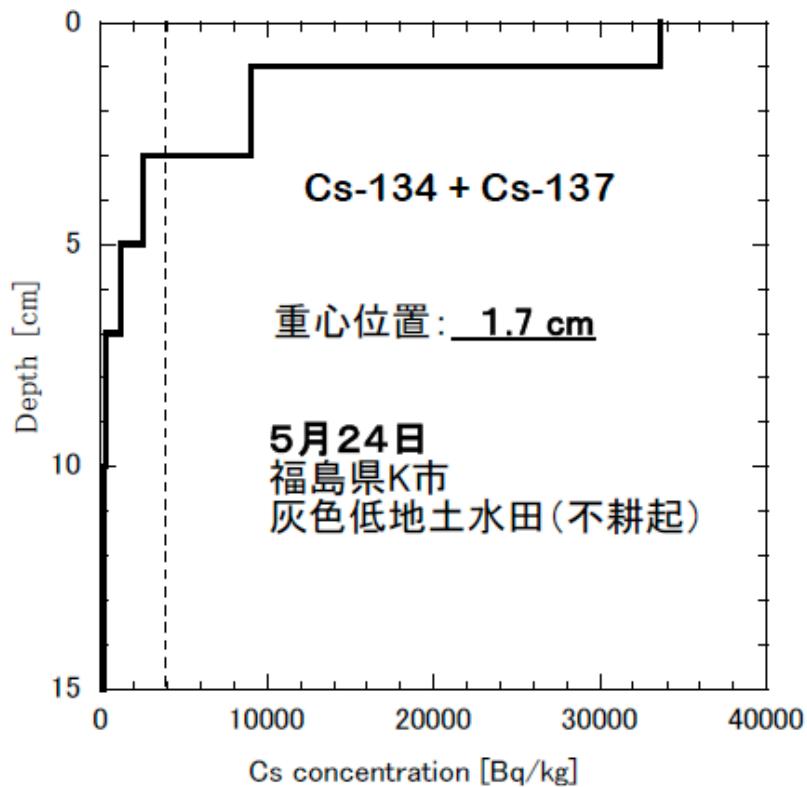


図 1-a 水田土壤の放射性 Cs の鉛直分布例 1

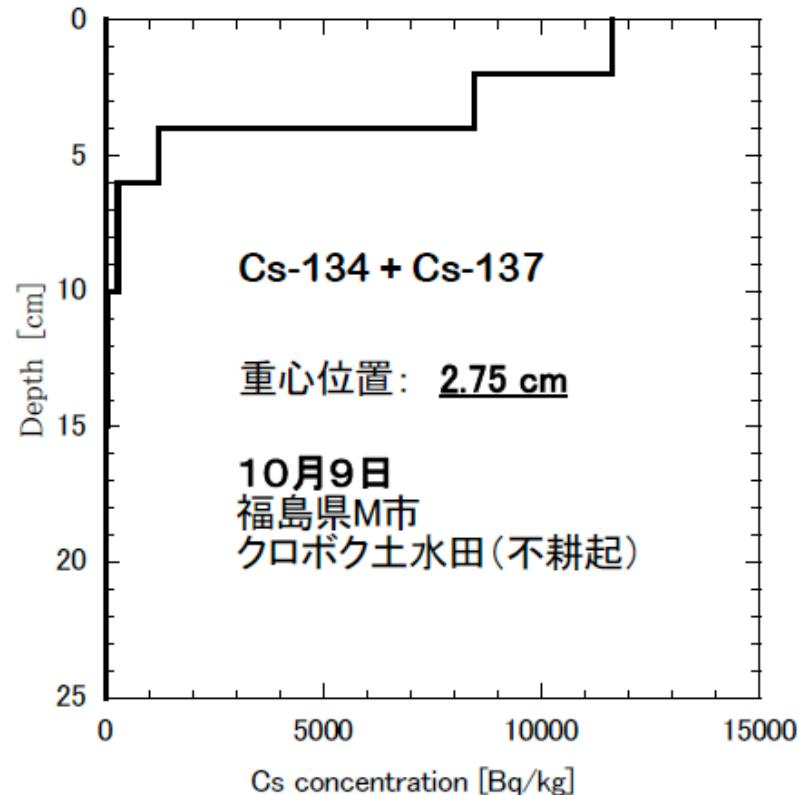


図 1-b 水田土壤の放射性 Cs の鉛直分布例 2

137Csは浅い。表土1cmにほとんどある。

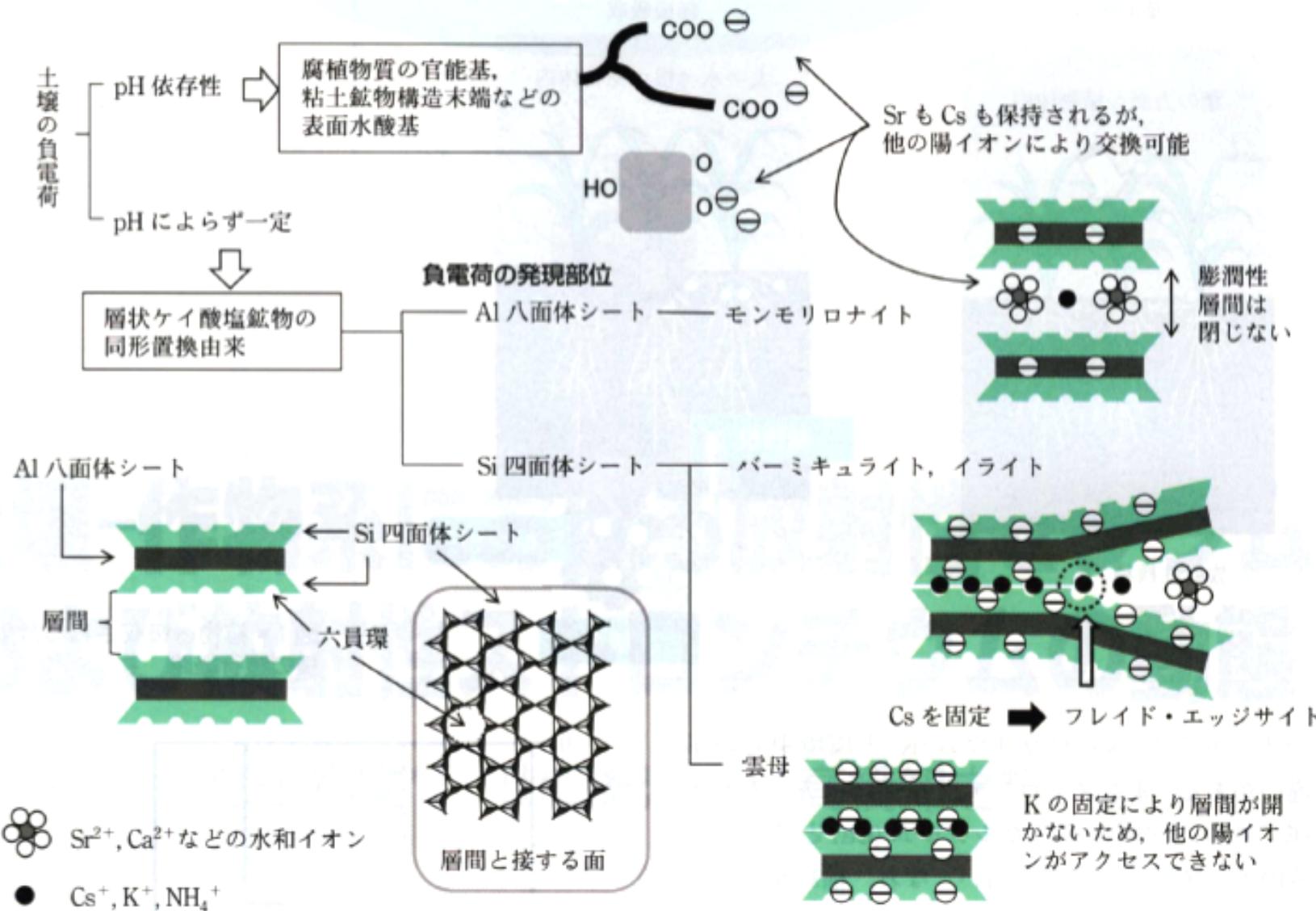


図3・土壌の負電荷への Cs, Sr 保持メカニズム

表1 ■ 日本における土壤からイネ(乾物)へのフォールアウト  
 $^{137}\text{Cs}$  および  $^{90}\text{Sr}$  の移行係数

放射性核種	作物	幾何平均値	±95% 信頼区間	文献
$^{137}\text{Cs}$	白米	0.0016	0.00021 ~ 0.012	14
	白米*	0.0018	0.00017 ~ 0.016	15
	玄米	0.0033		16
	玄米*	0.0047	0.00057 ~ 0.033	15
$^{90}\text{Sr}$	白米	0.0048	0.0021 ~ 0.0094**	17
	白米*	0.0043	0.00097 ~ 0.019	15
	玄米*	0.026	0.0049 ~ 0.15	15

\*1990~2000年の測定データを用いて計算、水分12%と仮定して乾物重量に補正。\*\*最小値と最大値

$^{137}\text{Cs}$

$^{90}\text{Sr}$

モミガラ : 0.0049

モミガラ : 0.051

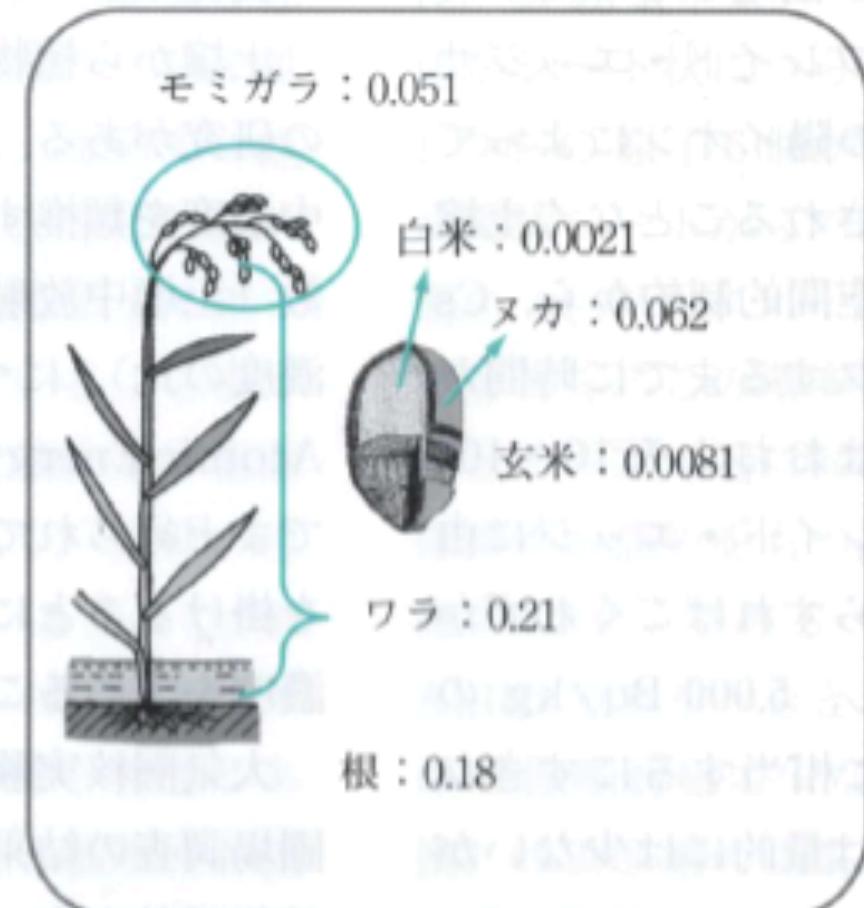
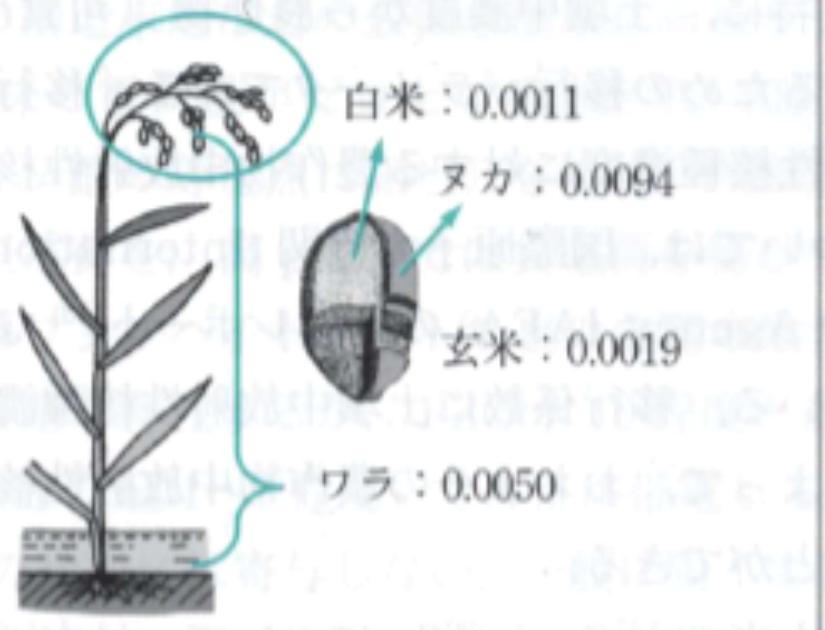
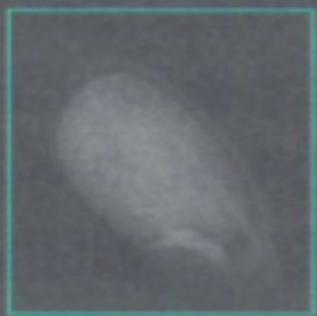
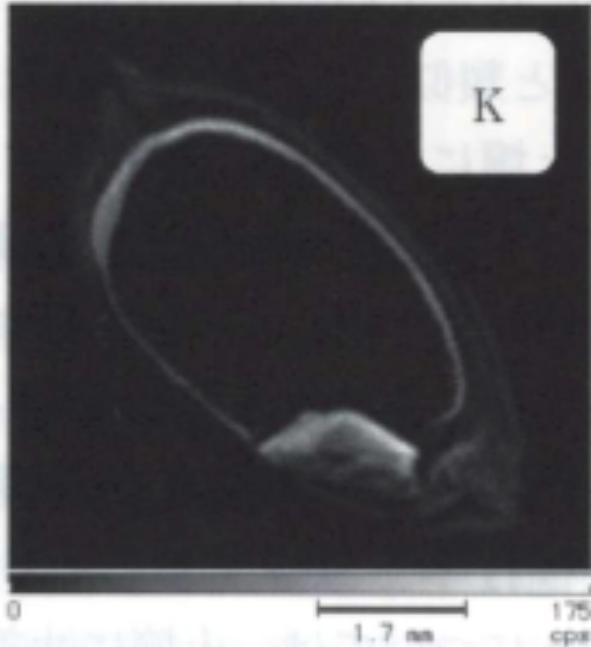


図 5 ■ 土壌中濃度を 1.0 としたときのイネにおける部位別  $^{137}\text{Cs}$  および  $^{90}\text{Sr}$  の相対濃度

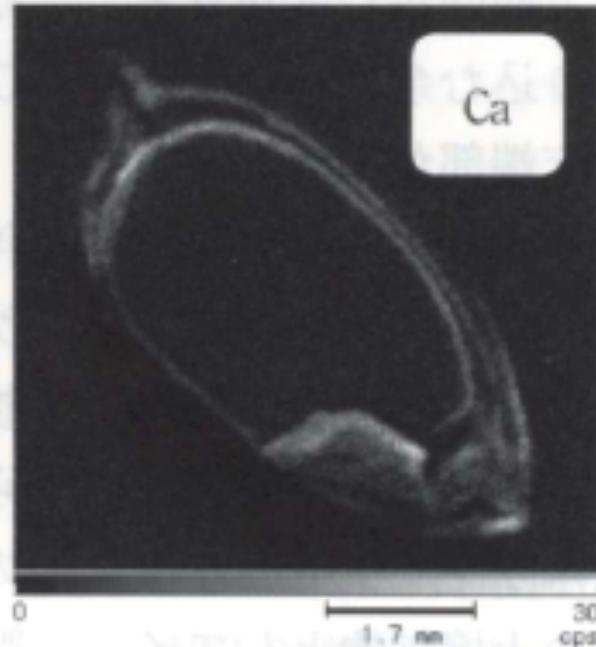
X線透過図



3.2 nm



K



Ca

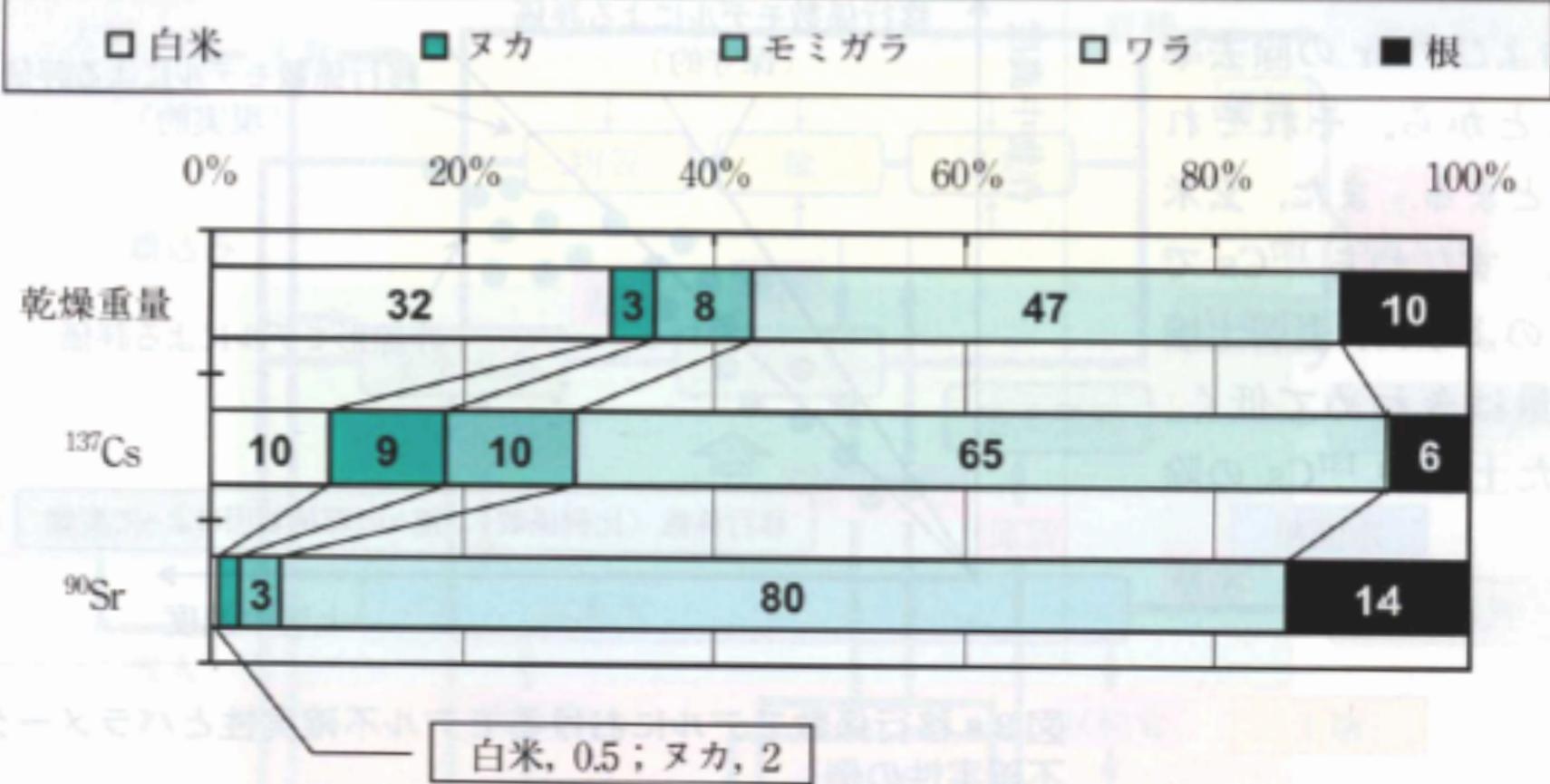


図6 ■ 収穫時におけるイネ部位別の乾物重量と  $^{137}\text{Cs}$  および  $^{90}\text{Sr}$  の存在割合

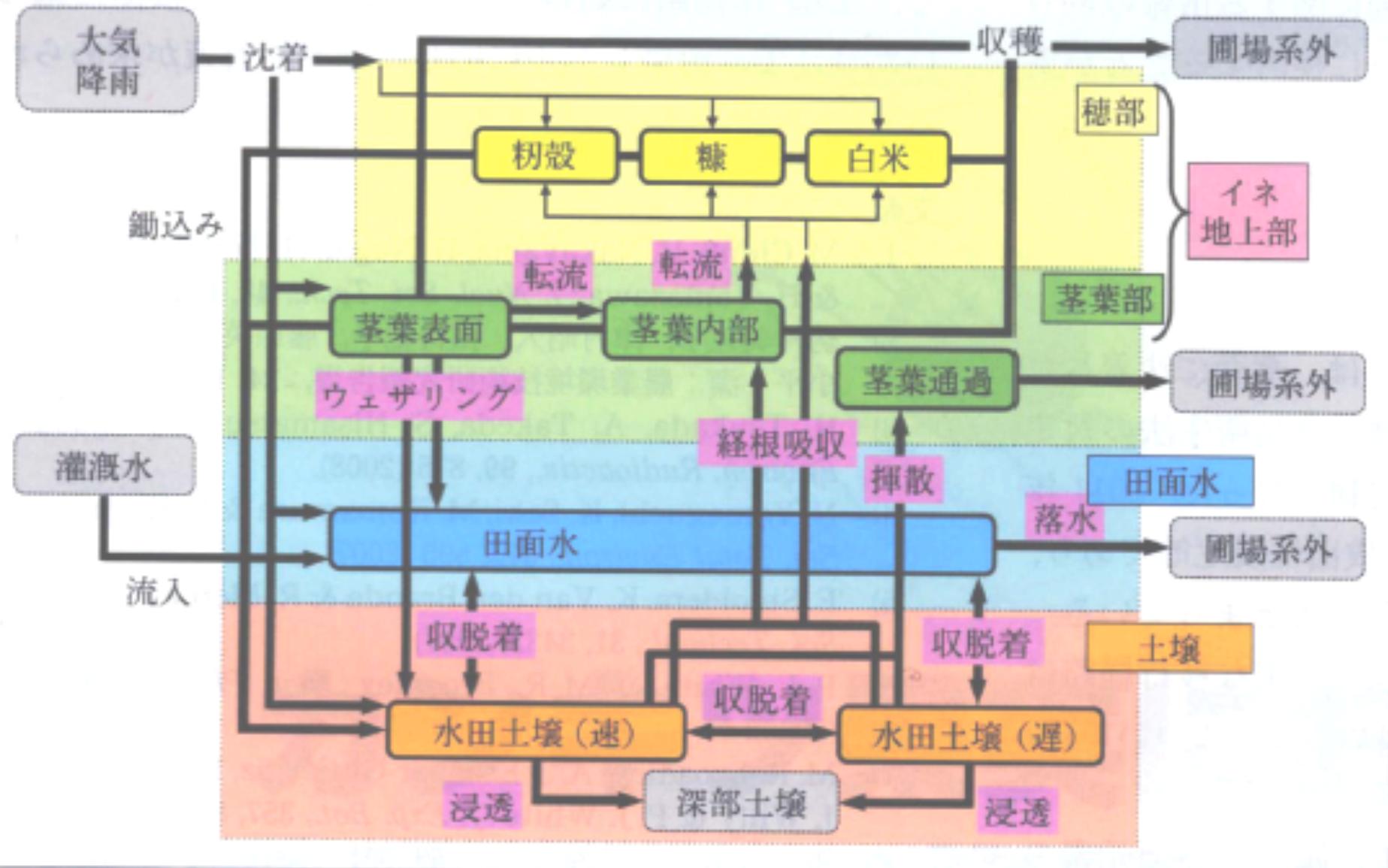


図9 ■ 放射性核種の水田圃場系内  
への移行に関する動的コンパート  
メントモデル例



高橋の牧場より真心こめて  
**HIGH BRIDGE  
HOLSTEIN FARM**

HIGHBRIDGE FARM



川俣町自治体バス

# 山木屋水境

川俣町自治体バス 紺の里ふれあい号

運行時刻表

(平成21年10月1日現在)

時刻	行先	主な経由地	時刻	行先	主な経由地
6:13	山木屋 高野原	○			
7:33	波生会 高野原	○			
16:30	川俣 高野原	○			
17:48	波生会 高野原	○			

※平日は1回/1往復の運転。

・多くの運休はございません。

・お問い合わせは(ゴリラクシー)電話530-2231まで。

浪江町営バス 時刻表

停留所名( 山木屋水境 )

行先	川俣高校前	浪江駅
6時	30分	35
7時	30分	52
8時		
9時		
10時		
11時		
12時	45分	48
13時		
14時		
15時		
16時	25分	35
17時	35分	48
18時		
19時		

※ 土、日、祝日、1月1日、1月2日は運休します。





8月2日



10月18日



# 謝辞

圃場を提供していただいた農家の方々

茅野充男

神戸大学  
三村 徹郎  
三村 真理

筑波大学  
古川 純

福島県立医科大学  
小林大輔

生物研  
江花 薫

農環研  
石川覚

新潟大学  
末吉邦

滋賀県立大学  
長谷川 博

東京大学  
乾(辻本)弥生  
梶川昌孝  
仲田 積実  
笠井 光治  
浦口 晋平  
坂本卓也  
河原 祐子  
相澤 加代子  
藤田 春佳  
平野 朋子  
李 克  
佐脇 直哉  
小田 紘士郎  
二子石 龍一郎  
津坂 宜宏  
高橋 里美  
反田 直之

北海道大学

高野順平  
和久田真司  
吉成晃  
上原匡貴  
高田茂樹  
長野隼人

農林水産省

三井環境基金

三輪京子  
相原いづみ  
尾島 拓也

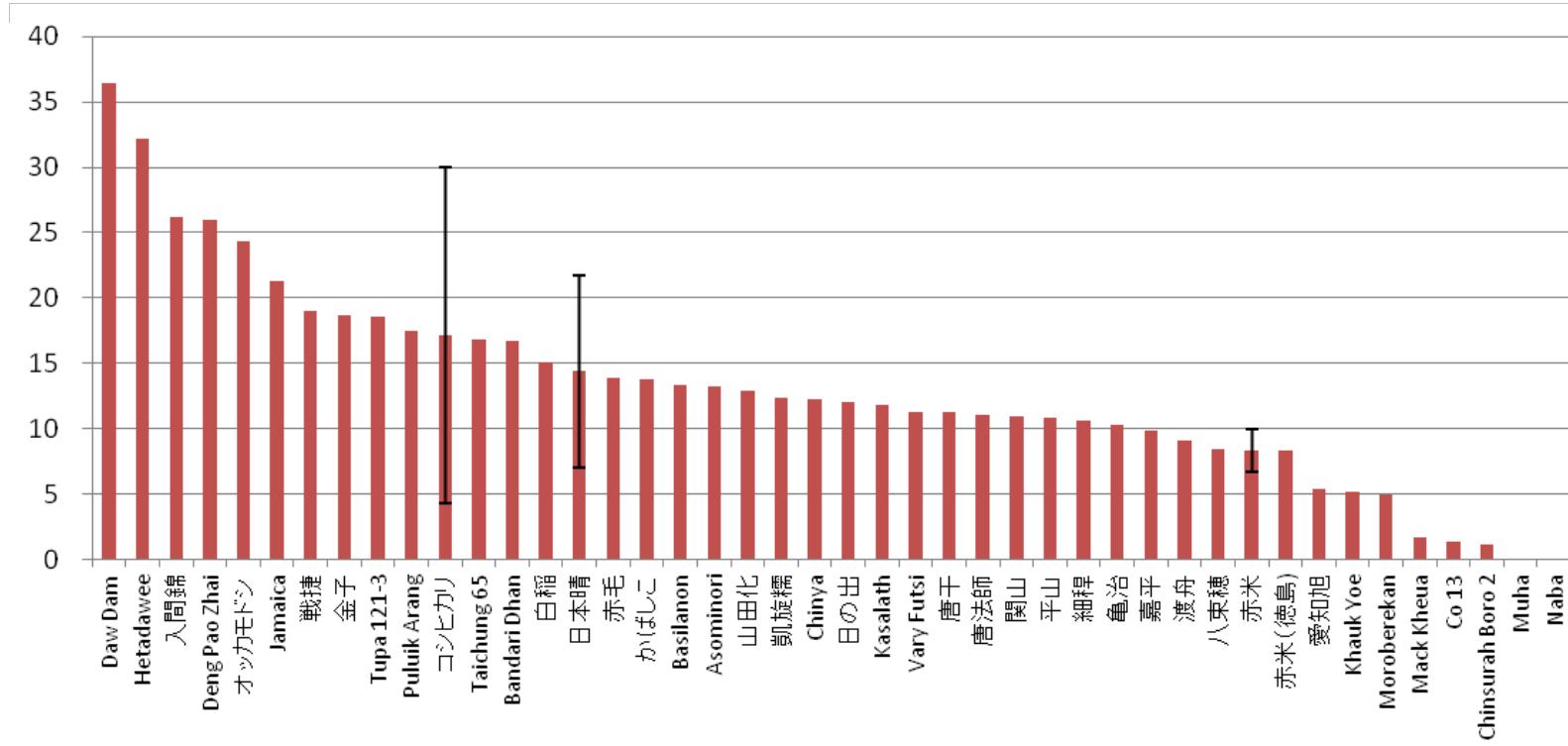
# 栽培試験(昨年)

- ・福島県内3ヶ所の水田で試験
- ・およそ100種類のイネを栽培
- ・肥料の効果も検討

Journal of Plant Research にこれらの結果をまとめた論文が出ます。

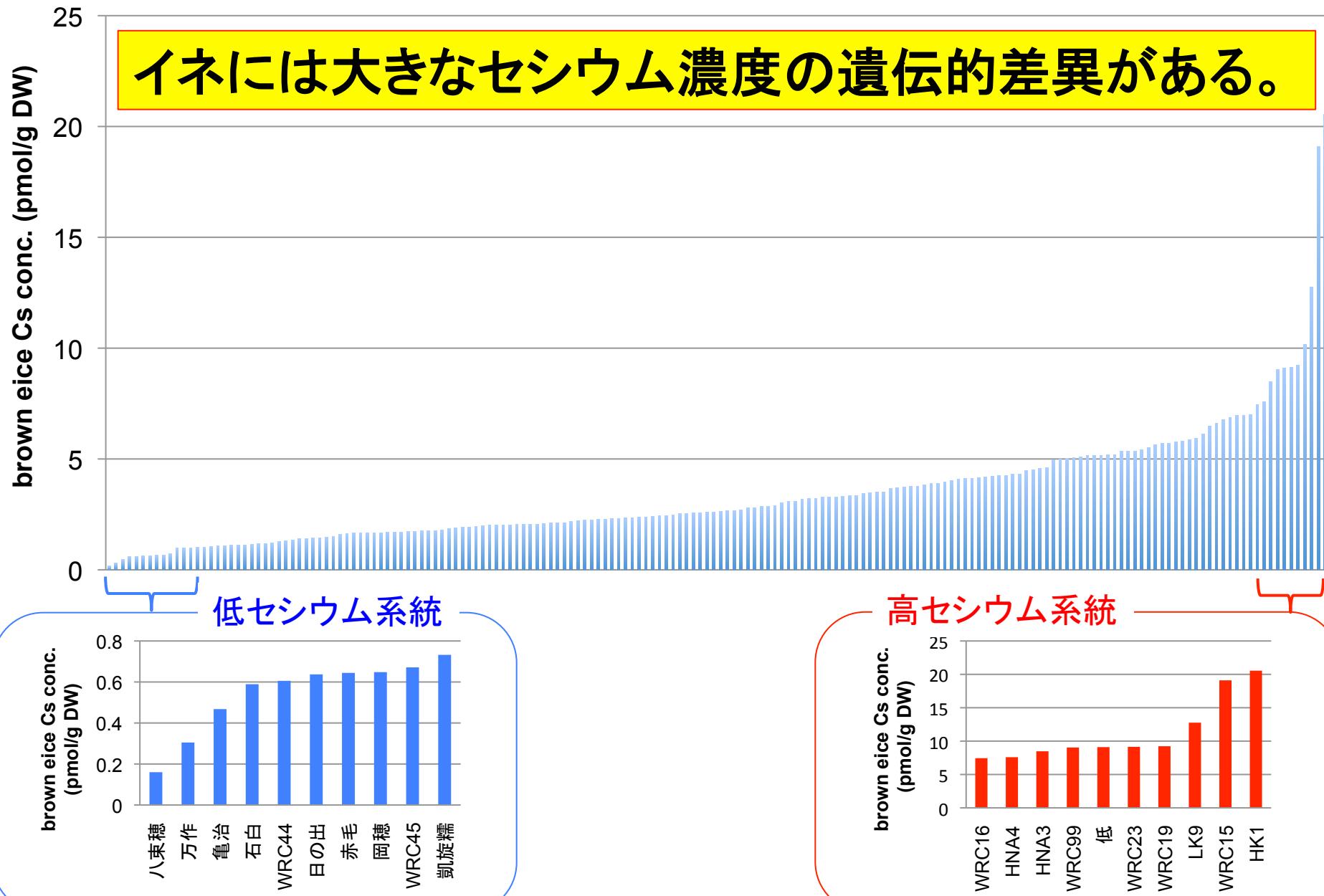
# 福島市圃場での玄米の $^{137}\text{Cs}$ 濃度

■  $\text{Cs}137(\text{Bq/kg DW})$



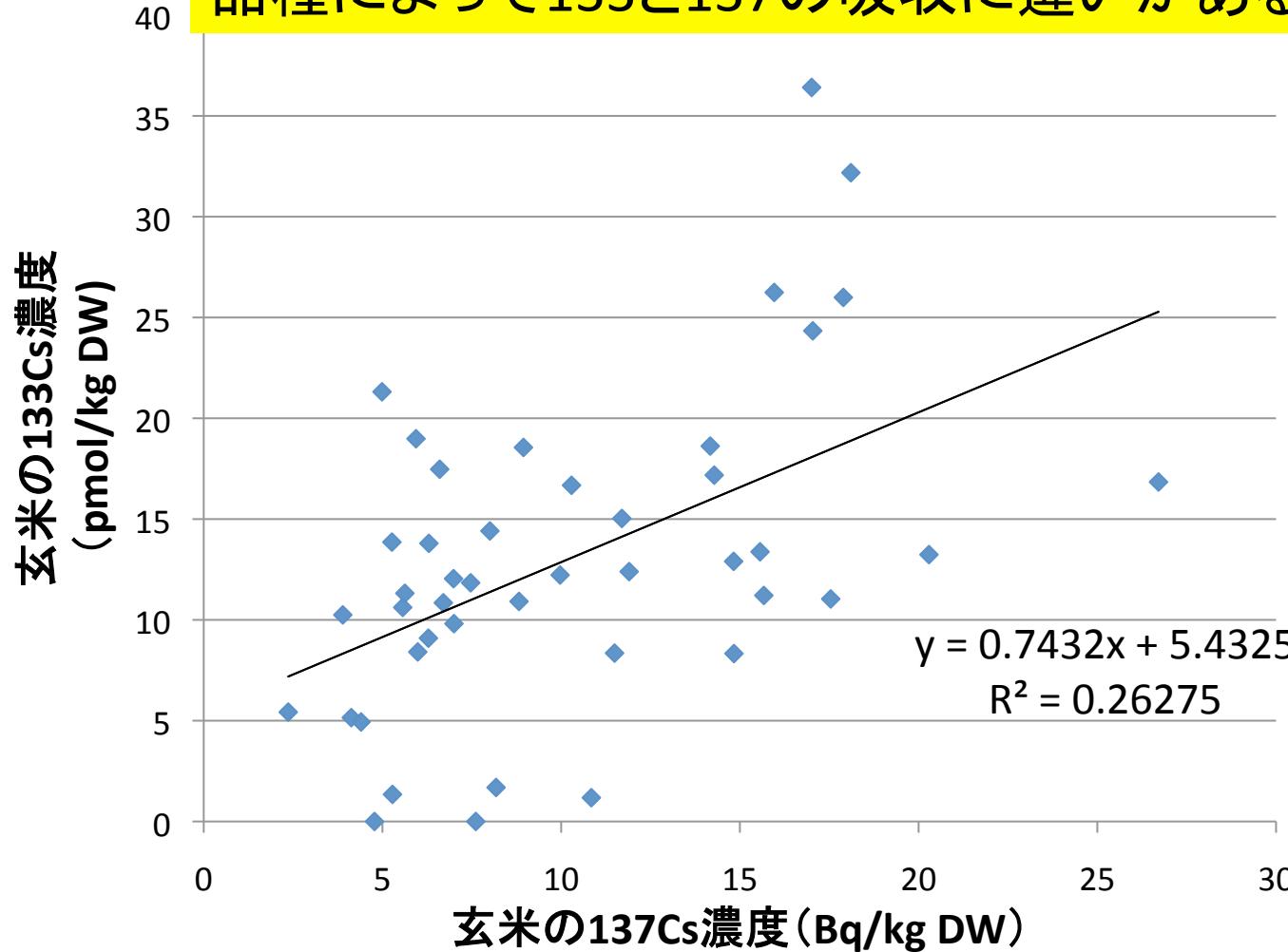
玄米のセシウム濃度は低い(想定範囲内)  
品種によって違いがあるらしい。

# 本宮市試験区収穫180系統の玄米サンプルのcoldセシウム濃度



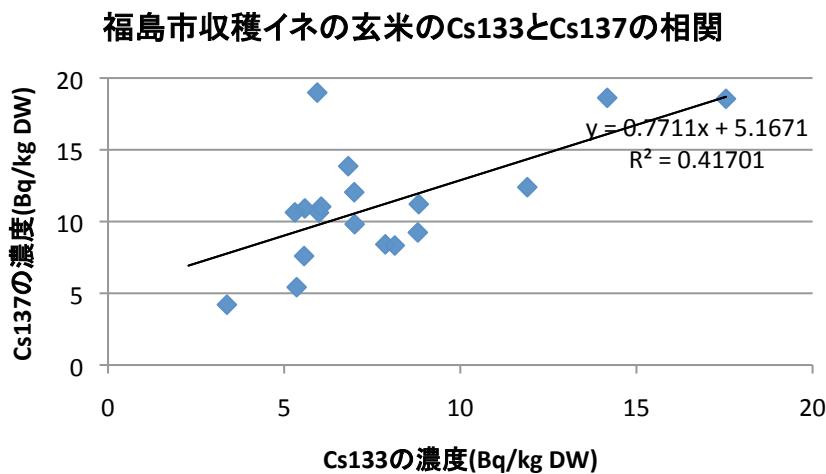
# 玄米の $^{133}\text{Cs}$ と $^{137}\text{Cs}$

相関は見られるがばらつきも大きい  
品種によって $^{133}$ と $^{137}$ の吸収に違いがある可能性？

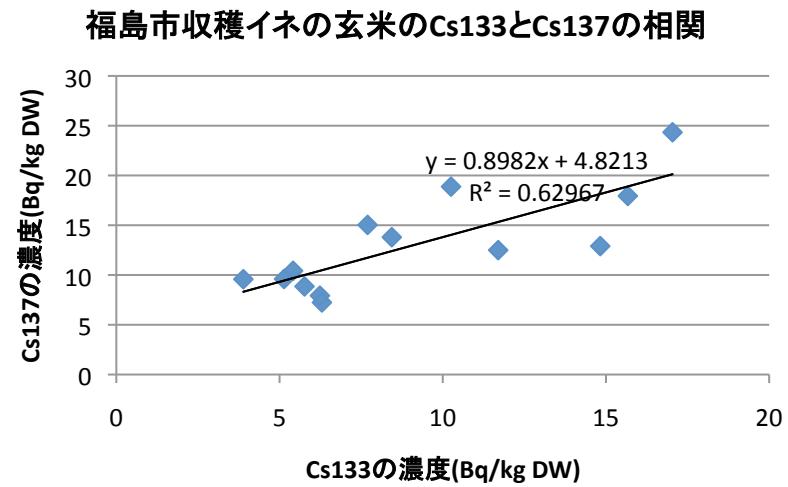


# 福島市圃場の玄米の放射性セシウム濃度と非放射性セシウム濃度の相関 出穂期による違い？

出穂期7/21～8/16のもの



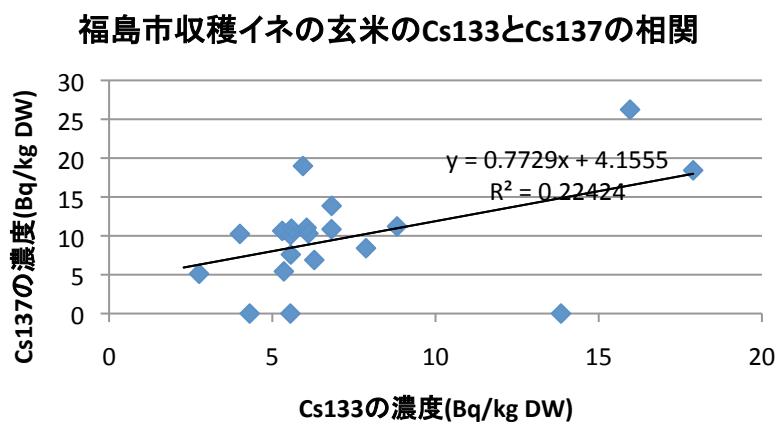
出穂期8/22～9/7のもの



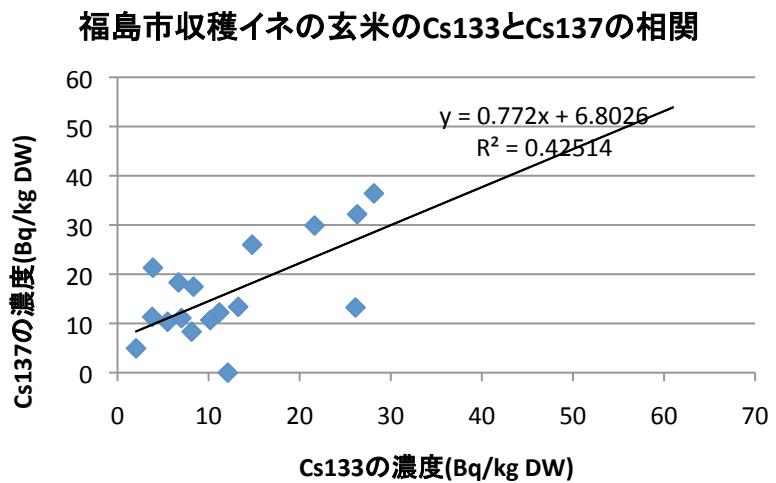
出穂期による吸収の違いはみられない  
出穂期の遅いものの方がやや良い相関？

# 福島市収穫イネの放射性セシウム濃度と非放射性セシウム濃度の相関 草丈76.7cm～130cmものについて

草丈76.7cm～130cm



草丈131.7cm～183.3cmもの



草丈による吸収の差はみられない。  
草丈の長いものの方が良い相関？

# 本宮市試験区のセシウム低蓄積米および高蓄積米の他のミネラル濃度

Rb

K

Mineral concentrations of the brown rice in the low-Cs lines.

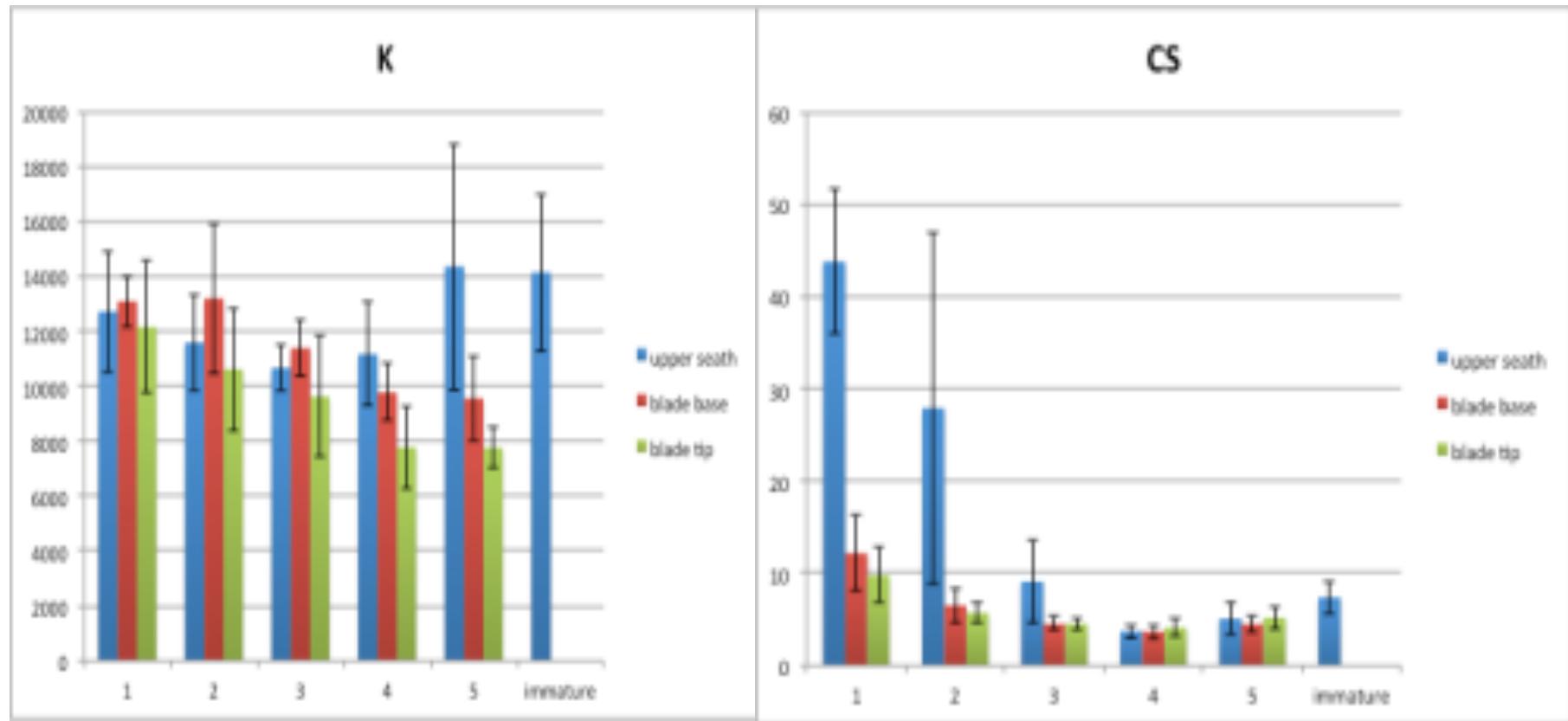
sample name	line name	Fe nmol/g DW	Co nmol/g DW	Ni nmol/g DW	Rb nmol/g DW	Sr nmol/g DW	Mo nmol/g DW	Cd nmol/g DW	Cs pmol/g DW	Ba nmol/g DW	Na nmol/g DW	Mg umol/g DW	K umol/g DW	Mn umol/g DW	Cu nmol/g DW	Zn nmol/g DW
M387	八束穂	101.19	0.03	19.82	5.38	2.70	4.15	0.32	0.16	0.40	764.15	44.08	64.30	0.60	40.08	349.19
M391	万作	155.86	0.08	22.28	7.32	2.22	8.84	0.63	0.30	1.83	749.23	60.62	82.94	0.61	60.55	412.67
M400	亀治	116.53	0.07	30.04	7.08	2.12	5.98	0.89	0.47	0.88	819.38	52.24	69.15	0.85	44.32	337.10
M392	石白	108.17	0.03	22.31	7.99	1.86	9.39	0.52	0.59	1.11	960.29	59.11	83.32	0.52	70.20	525.70
M111	WRC44	25.86	0.08	21.87	6.56	3.70	4.84	1.17	0.61	2.29	1327.36	61.83	90.26	0.90	43.35	565.61
M375	日の出	138.77	0.05	17.18	7.68	1.83	7.15	0.97	0.64	1.69	821.67	54.34	62.61	0.49	43.03	351.68
M386	赤毛	91.31	0.04	22.80	6.81	1.89	4.83	0.72	0.64	0.87	758.58	43.19	69.94	0.48	41.17	276.52
M416	岡穂	88.25	0.10	22.95	7.00	2.56	8.40	0.88	0.65	1.04	709.79	49.21	74.89	0.95	46.81	383.57
M113	WRC45	134.72	0.07	30.34	6.58	4.90	14.54	0.83	0.67	2.66	1265.14	64.88	86.72	1.35	62.11	563.01
M374	凱旋糯	91.60	0.08	20.57	7.96	3.63	7.07	0.72	0.73	1.73	855.85	51.18	83.12	1.03	48.90	394.17

Mineral concentrations of the brown rice in the high-Cs lines.

sample name	line name	Fe nmol/g DW	Co nmol/g DW	Ni nmol/g DW	Rb nmol/g DW	Sr nmol/g DW	Mo nmol/g DW	Cd nmol/g DW	Cs pmol/g DW	Ba nmol/g DW	Na nmol/g DW	Mg umol/g DW	K umol/g DW	Mn umol/g DW	Cu nmol/g DW	Zn nmol/g DW
M85	WRC16	161.40	0.14	41.56	14.98	3.03	8.51	3.16	7.44	1.41	659.06	50.98	50.89	0.71	51.70	432.03
M45	HNA4	116.25	0.05	35.42	14.07	4.77	7.56	1.06	7.59	1.24	1240.72	67.52	92.68	1.01	67.35	605.31
M44	HNA3	153.41	0.06	43.66	11.90	2.45	7.71	0.32	8.48	1.11	978.13	77.49	90.87	0.62	45.83	627.19
M126	WRC99	95.16	0.10	35.17	15.90	3.05	7.28	2.95	9.04	1.53	794.94	52.86	73.16	0.76	56.03	445.08
M131	低	182.94	0.10	28.33	13.94	4.46	6.44	1.77	9.10	2.37	770.85	52.16	70.42	0.70	60.05	371.81
M91	WRC23	5.38	0.27	48.34	17.11	5.73	4.58	1.41	9.14	0.58	1511.97	54.39	107.43	1.20	51.10	648.59
M88	WRC19	91.05	0.19	38.47	18.91	6.60	3.65	0.70	9.23	2.78	839.63	44.50	62.57	0.58	27.11	473.51
M24	LK9	116.32	0.08	12.63	42.56	2.03	7.12	0.41	12.76	1.90	749.82	58.21	67.69	0.51	58.83	345.36
M211	WRC15	98.98	0.08	53.62	22.31	3.03	7.70	2.94	19.10	2.87	655.84	47.96	51.60	0.73	48.12	370.01
M26	HK1	221.70	0.15	65.66	10.53	3.98	4.24	1.00	20.55	3.80	1079.15	54.89	81.78	0.71	75.70	369.10

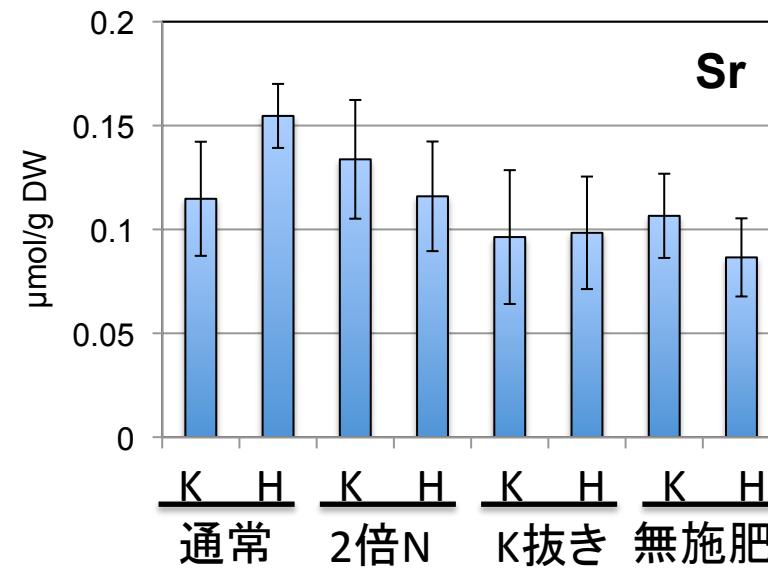
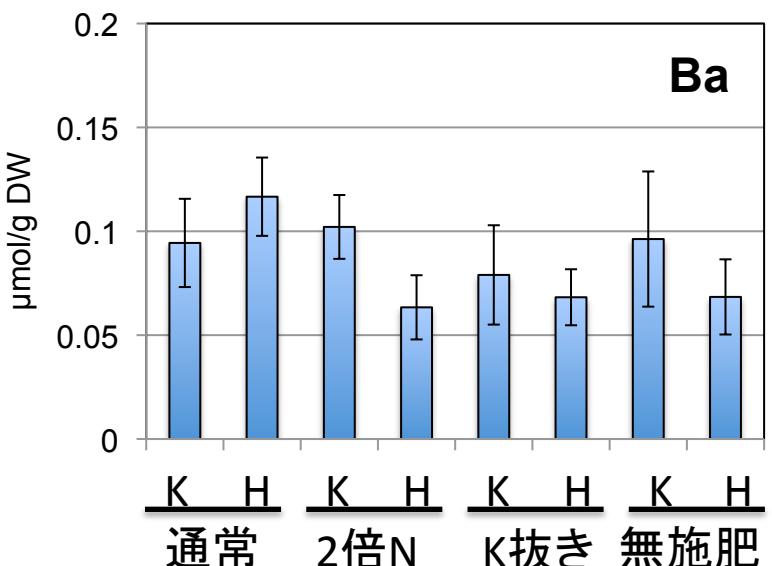
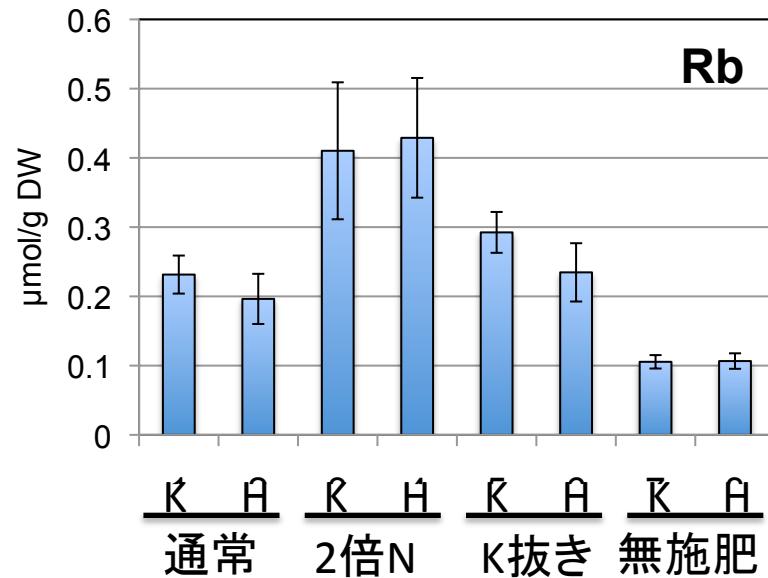
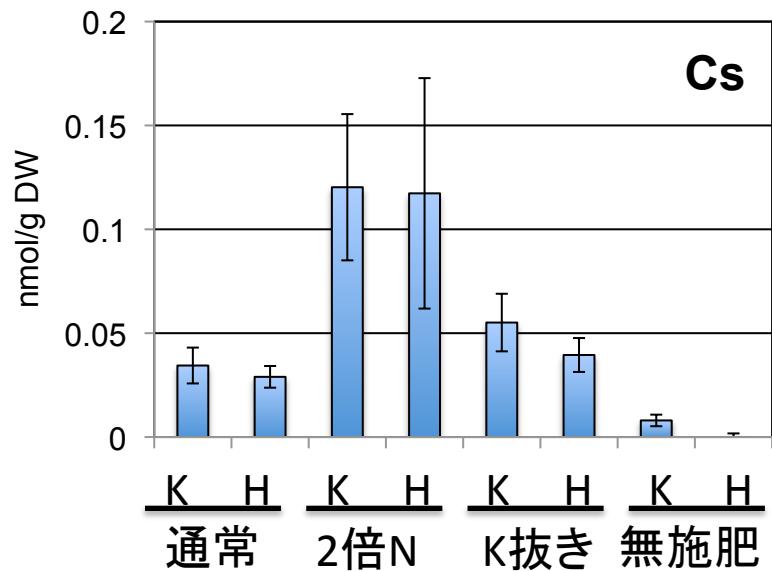
「セシウムだけ」が違っているように見えるが  
Rbとはある程度の相関があるか。

福島の水田で育てたイネでもKとCsの分布は違う。

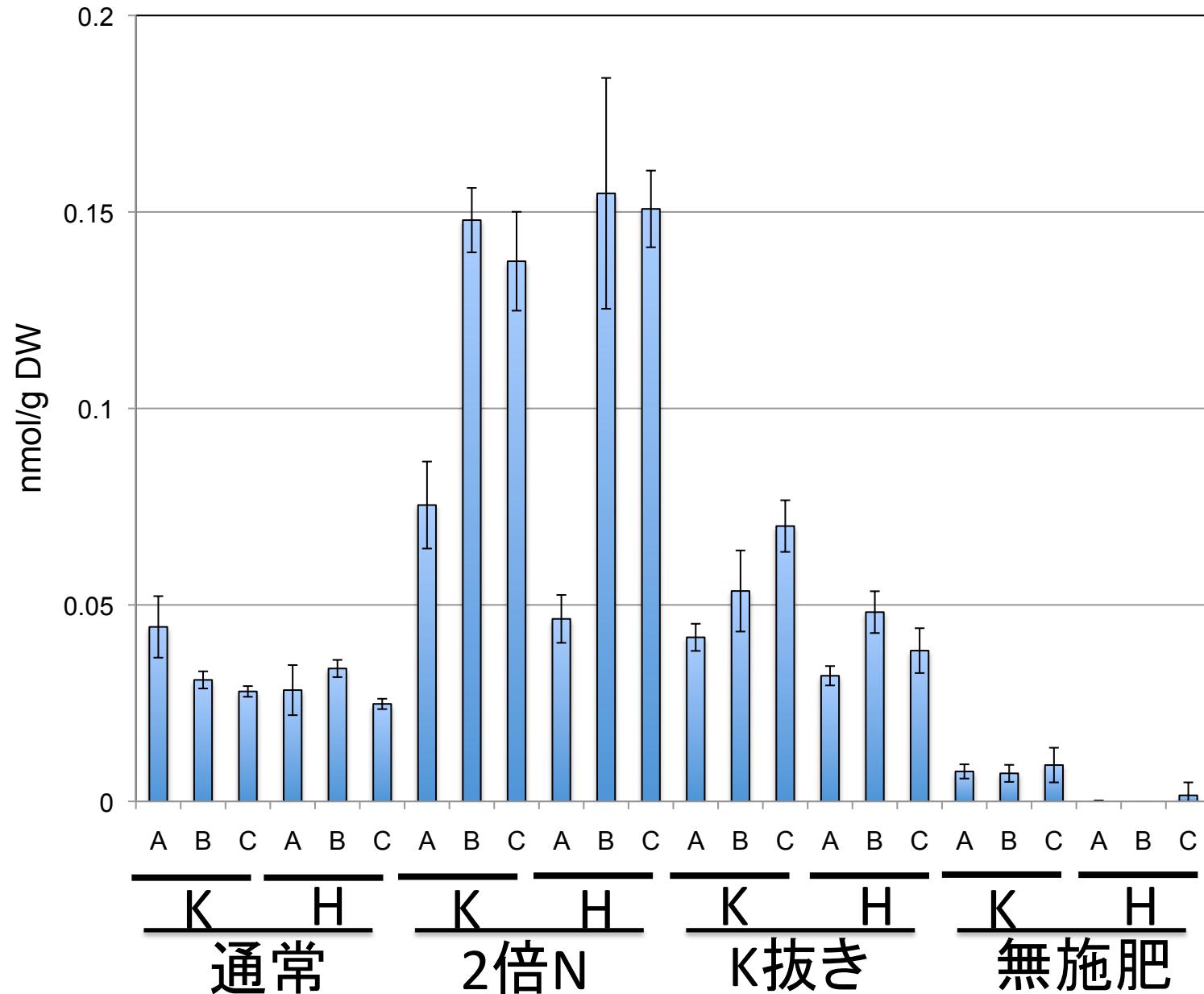


(大森 2012年栽培と測定、未発表)

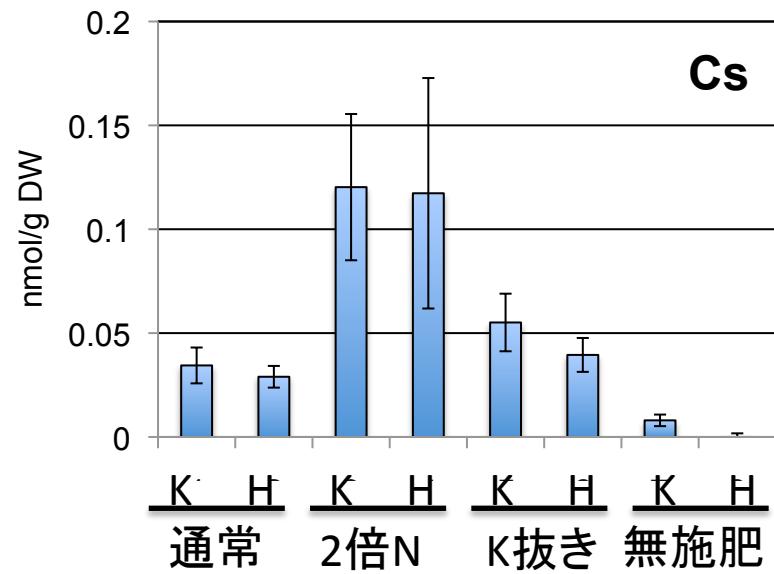
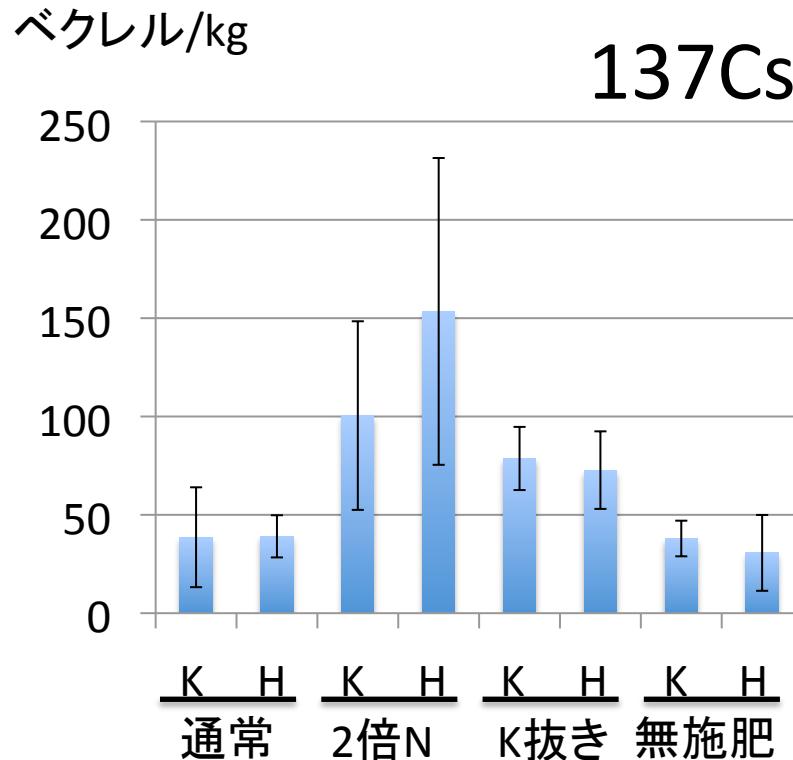
# 福島県川俣町水田での肥料試験(昨年8月)



# 福島県川俣町水田での肥料試験2-ばらつき



# 福島県川俣町水田での肥料試験 $^{137}\text{Cs}$ の吸収

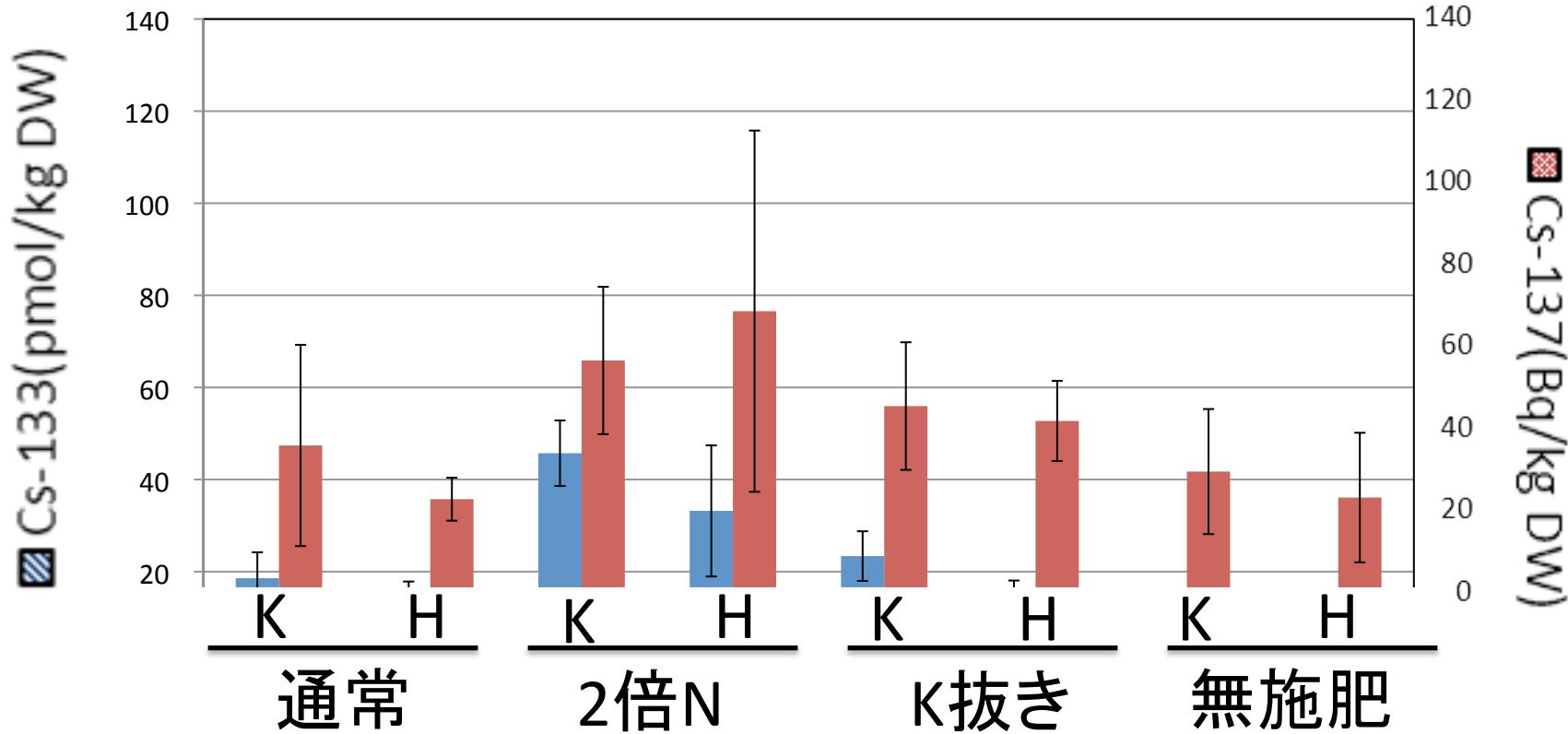


- ・肥料によって吸収が実際の農地で変化する。
- ・放射性セシウム放射性セシウムにはある程度の相関がある。

# 福島県川俣町水田での肥料試験

## 133Csと137Csの吸収

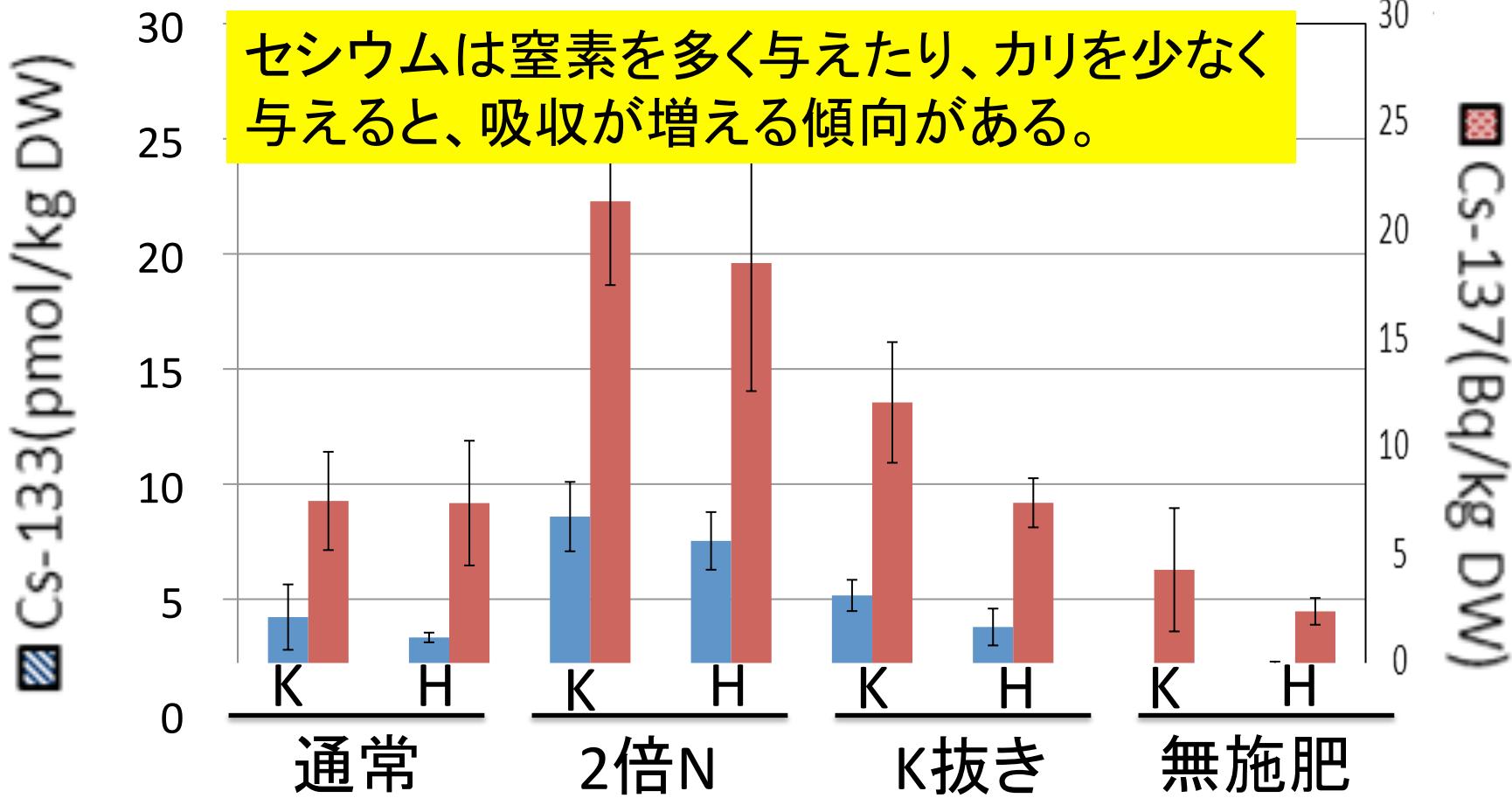
10月の葉のデータ



# 福島県川俣町水田での肥料試験

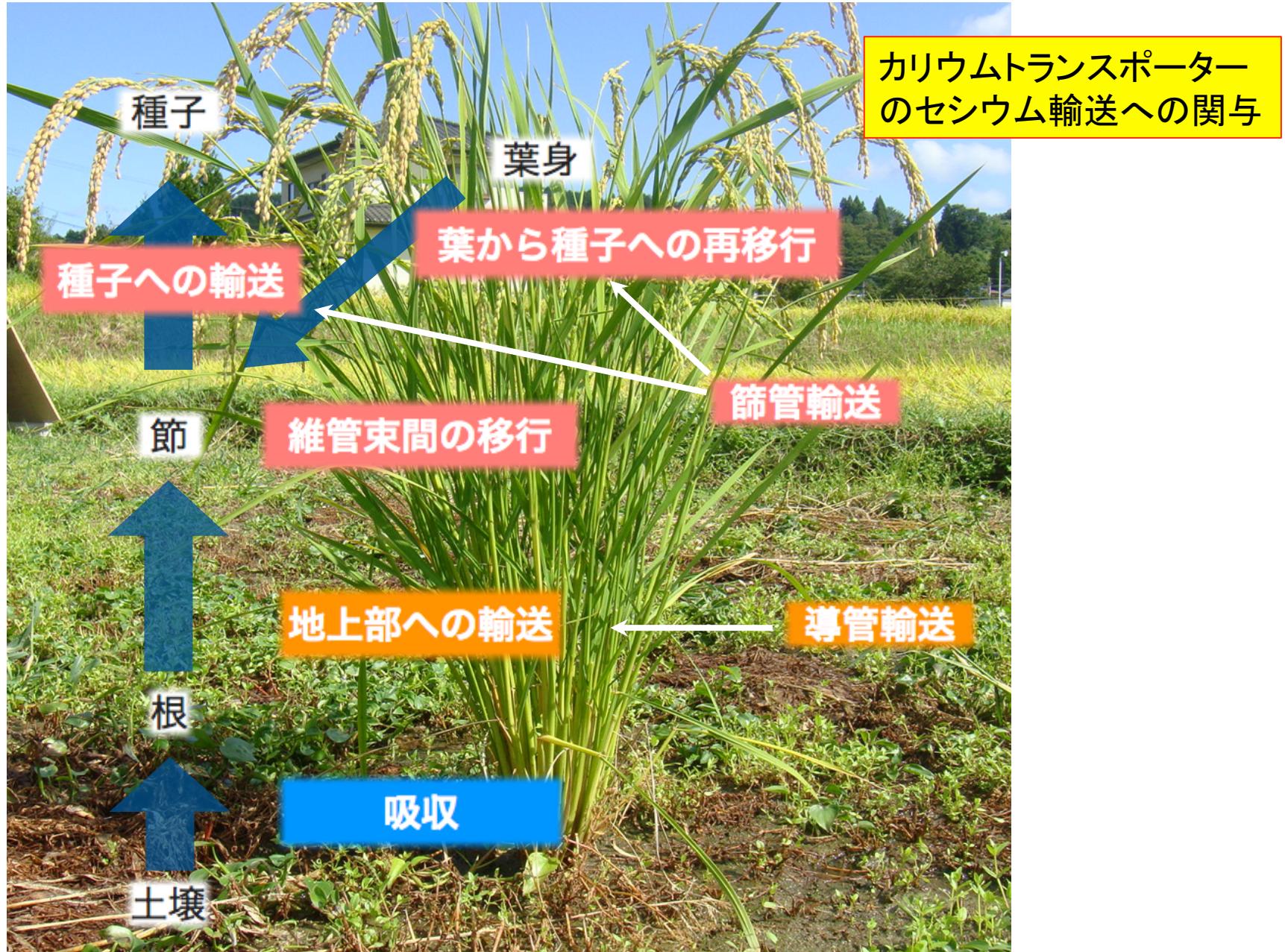
## 133Csと137Csの吸収

10月の玄米のデータ



# これからの研究

- ・品種間差異や変異系統を利用して、セシウムの輸送を制御する遺伝子(トランスポーター?)を見つける。
- ・セシウムを蓄積しにくいイネを開発する。



# これからの研究

- ・品種間差異や変異系統を利用して、セシウムの輸送を制御する遺伝子(トランスポーター?)を見つける。
- ・セシウムを蓄積しにくいイネを開発する。

間に合いますか？

# これまでの福島での試験を通じて 感じること

昨年：

時間の限られた中での判断を求められる。

誰が判断するのか？

どこまでの根拠が必要なのか？

影響をどこまで考えるのか？

どのような立場で考えるのか？

“皆さん”的理解とマスコミ。

今年：

時間の経過と意識の変化

# 水田の作付け基準

- 2011年は  
5000ベクレル/Kg土壤以下。  
米の暫定基準は500ベクレル/Kg

つまり、移行係数0.1を想定している。  
実際には0.001程度なので、かなりの安全を見越している。  
さらには、収穫された米についての測定もなされる。

# 水田の作付け基準

- 2012年は  
昨年基準値超えしなかった農地。  
米の基準は100ベクレル/Kg  
全袋調査

表1 日本における土壤から農作物（乾物）へのフォールアウトCs-137移行係数の例

作物	幾何平均値	± 95%信頼区間	乾物割合(%)	試料数	引用文献
白米	0.0016	0.00021 - 0.012		n=20	Tsukadaら, 2002b
白米	0.0030*			n=15	駒村ら, 1994
玄米	0.0033			n=12	Uchidaら, 2007
葉菜類	0.049			n=8	Kamei-Ishikawaら, 2008
キャベツ	0.026	0.0021 - 0.33	0.072	n=8	Tsukadaら, 2002c
果菜類	0.029			n=8	Kamei-Ishikawaら, 2008
パレイショ	0.030	0.0050 - 0.18	0.20	n=26	Tsukadaら, 1999
パレイショ	0.020			n=7	Kamei-Ishikawaら, 2008

\*算術平均値(水分12%と仮定して乾物重量に補正)

注) ここに示す移行係数は農作物中濃度を乾燥重量として示した値である。従って、表の移行係数から農作物中生重量(新鮮重量)に換算するためには、乾物割合(例: IAEA, 1994; Tsukadaら, 1998)で換算する必要がある。

Table III-12 非葉菜の Cs の移行係数

(単位 : (Bq/g-wet)/(Bq/g-dry))

Csの移行係数	データ数	対数平均値	中央値	対数標準偏差	分布幅	
					最小値	最大値
全データ	35	3.4E-04	3.8E-04	0.68	1.0E-05	1.2E-02
ジャガイモ	6	9.0E-04	6.6E-04	0.64	1.7E-04	1.2E-02
サトイモ	2	1.1E-03	-	-	8.4E-04	1.5E-03
サツマイモ	2	7.5E-04	-	-	2.7E-04	2.1E-03
タマネギ	3	1.6E-05	1.6E-05	0.20	1.0E-05	2.6E-05
キュウリ	3	1.0E-04	1.0E-04	0.74	1.8E-05	5.5E-04
トマト	3	8.0E-04	7.8E-04	0.40	3.2E-04	2.0E-03
ナス	3	3.0E-04	3.6E-04	0.19	1.8E-04	4.2E-04
ピーマン	2	1.8E-04	-	-	1.1E-04	3.2E-04
ニガウリ	1	2.0E-03	-	-	-	-
ニンジン	2	7.1E-05	-	-	2.5E-05	2.0E-04
大根	6	3.9E-04	3.2E-04	0.28	2.2E-04	1.2E-03
大豆	1	1.8E-03	-	-	-	-
ピーナッツ	1	9.1E-04	-	-	-	-

放医研 内田らの文献(2)

Table IV-4 葉菜の Cs の移行係数

(単位: (Bq/g-wet)/(Bq/g-dry))

Csの移行係数	データ数	対数平均値	中央値	対数標準偏差	分布幅	
					最小値	最大値
全データ	154	1.8E-02	2.0E-02	0.83	2.0E-04	2.5E+00
キャベツ	44	1.6E-02	1.3E-02	0.86	6.3E-04	4.7E-01
カリフラワー	3	1.6E-02	1.7E-02	0.39	6.2E-03	3.7E-02
コマツナ	15	7.3E-02	6.2E-02	0.30	5.2E-02	8.7E-01
セロリ	4	2.6E-03	2.7E-03	0.25	1.3E-03	5.0E-03
パセリ	3	9.9E-02	1.9E-01	0.63	1.9E-02	2.7E-01
ホウレンソウ	21	5.6E-02	1.1E-01	0.75	1.9E-03	9.6E-01
レタス	42	1.4E-02	1.6E-02	0.67	3.3E-04	2.9E-01
からし菜	2	2.2E+00	-	-	2.0E+00	2.5E+00
その他	20	3.8E-03	2.8E-03	0.67	2.0E-04	7.0E-02

農作物への移行係数データの収集より評価パラメータ設定のため抽出したデータ

# 福島の農業のこと(昨年のスライド)

Csによる汚染 米で20ベクレル/kg程度か？

実は、バナナ1本は20ベクレル程度。  
米1kgのカリウム由来の放射能が20ベクレル/kg程度  
私は7000ベクレル程度。

それでも人は福島産の農産物を買わないのではない  
か？安心？安全？

その中で福島の農家が自立できる  
農業と政策が必要。

# 私の現状認識 2012

- ・検出事例は減少している。
- ・“除染“され、人々が住める状況では作物への汚染は限定的
- ・ゼオライトの投与
- ・流入を減少させる。
- ・菌類への集積に注意が必要

[トップページ](#) > [社会ニュース一覧](#) > [福島・広野町 コメの作付け再開決定](#)

## ニュース詳細



### 福島・広野町 コメの作付け再開決定

11月20日 16時54分

原発事故のあと2年連続でコメの作付けが行われなかった福島県広野町で、来年から作付けを再開することが決まりました。

原発事故で緊急時避難準備区域に指定された5つの市町村のうち、再開が決まったのは初めてです。

町全体が福島第一原発の半径20キロから30キロの範囲にある広野町は、原発事故のあと緊急時避難準備区域に指定されてコメの作付けを行えず、解除後のことしは安全性を検討するため町が試験的にコメの栽培を行いました。

その結果、試験栽培のすべての袋で放射性物質の値が国の基準を下回ったことが確認され、さらに、来年以降の出荷にあたってはすべての袋の検査を行うことで安全性を確保できるとして、町は20日、来年から作付けを再開することを正式に決めました。

山田基星町長は「農業は広野町の基幹産業で、町の活性化に非常に大事だ。安全性を訴えて広野町のコメをアピールしていきたい」と話しました。

原発事故のあと、緊急時避難準備区域に指定された5つの市町村うち、再開が決まったのは広野町が初めてです。

広野町の農家の若賀吉幸さんは「検査結果が出るまで夜も眠れないぐらい心配だった

<http://www3.nhk.or.jp/news/html/20121120/t10013634911000.html>

## 主要ニュース

- ➡ 首相 TPP“米と前
- ➡ 福島・広野町 コメの
- ➡ 石原代表 核保有の場
- ➡ 中国の海洋監視船41
- ➡ ガザ 停戦の条件に大
- ➡ 羽田国交相 後継とし
- ➡ 新人王にセ・野村、

## WE

- ➡ 星出さん帰還 任務の  
11月19日（月）
- ➡ 電撃解散 選挙戦の行  
11月16日（金）
- ➡ 災害情報伝達はあら  
11月16日（金）
- ➡ トップ交代 中国を読  
11月15日（木）
- ➡ 毒グモ23府県で確  
11月14日（水）

## アクセス

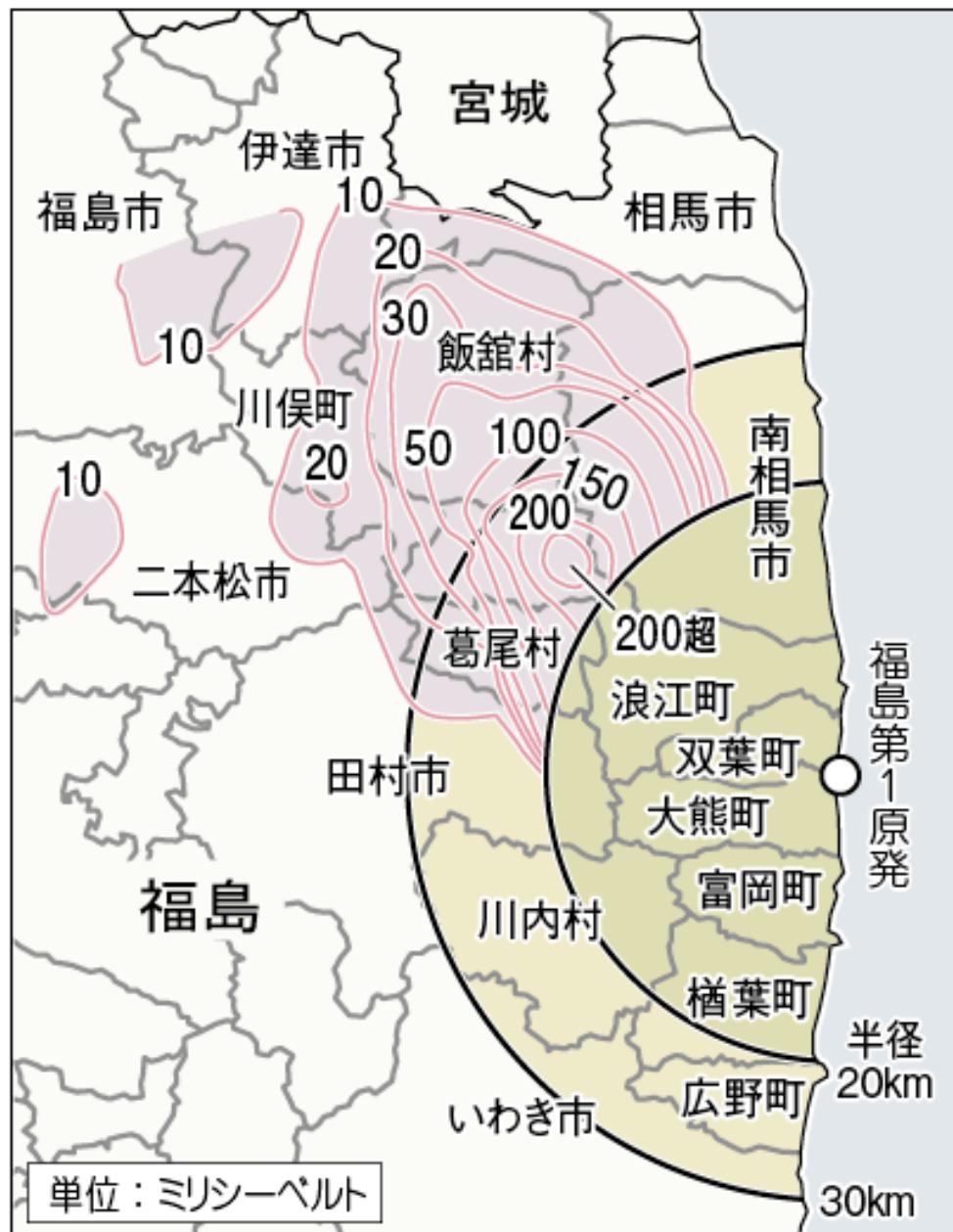
11月20日 11

# 私の現状認識 2013

- ・検出事例はさらに少ない。
- ・“除染”が進んでいて、農業を再開している地域が増えている。
- ・“汚染”は現象傾向
- ・しかし、福島のコメは東京のスーパーではほとんど売られていない。
- ・海洋についてはさらに注意が必要

# 放射線量(推定値)の分布図

(3月12日から1年間の積算)



# 今日の課題

福島県産のコメは全袋検査が行われ、安全性が確認されている今もほとんどスーパーでは扱われていない。

このような現状になっている原因を考察せよ。

また、あなたが福島県の稻作農家であった場合、このような現状をどのように打破することができると思うか、自由に記述せよ。

質問受けます。



2012年5月25日福島市