2013年12月20日、第68会期国際連合総会で次の 2つのことが宣言されました。 1.12月5日を世界土壌デーとする。 2.2015年を国際土壌年とする。





World

Soil Day

พื้นดิน

pôda

suelo

dhulka ah

έδαφος

solului

mặt bằng

Zem

mark

toprak

خاک

धरती



有機物が多い土壌における セシウムの再分布

西村 拓 東京大学大学院農学生命科学研究科 生物·環境工学専攻 環境地水学研究室

協力: Dang Quoc Thuyet博士、辰野宇大氏、古川純氏(筑波大) 東京大学大学院農学生命科学研究科放射性同位元素施設、 福島さいせいの会、環境地水学研究室一同



放射性Cs流出量の分布(飯舘村の例)





真野川、比曽川のモニタリング とWEPP(侵食予測)プログラム による推定結果 辰野他(2014)農業農村工学会 大会講演会



土壌侵食による放射性Cs流出の可能性

辰野他(2014) 農業農村工学会大会講演会

	放射性Cs 沈着量 (kBq/m²/y)	放射性Cs流出 量 (kBq/m ² /y)	放射性Cs 年間流出率 (%)	放射性Cs 流亡年数 (%)
真野川	458.3	0.90	0.20	509
比曽川	1026.5	1.98	0.19	518

・環境省の試算結果に近い(0.13%, 福島県川俣町疣石山流域) (参照:「森林 除染に係る知見の整理」平成25年8月27日環境回復検討会議資料)

放射性Csは森林周辺に留まっている→そこでどう振舞うか?

以前の報告会では、大手先生、三浦先生が話題提供





- 1. 放棄林地土壌における2013-2015のCs分布の変化
- 2. 溶存有機物とCsの土壌への吸着特性
- 3. 溶存有機物の有無・タイプとCsの移動性

- ✓ まず、実態把握
- ✓ 評価ではなく、現地の対策に有効になれば・・・
- ✓本日は、放棄林地を対象にしているが、汚染有機物を埋め込んだ農地や仮置き場に蓄積されている汚染有機物など、潜在的な対象は少なくない。





Cs-137濃度(kBg/kg)

存在量: 627 kBa/m2

*リター層(こ22.6%)

50

100

リター

150

深度(cm)

Cs-137濃度(kBg/kg)

存在量: 305 kBa/m²

*リター層に48.3%

50

100

リター層

150

0

0

1

3

4 5 6

7

8

9

凝废(cm)

Cs-137濃度(kBq/kg)

存在量:408 kBa/m2

*リター層に42.3%

100

リター層

150

50

0

0

4 5

6

7

8

9

スギ林(壮齢林)

50

0

0

1

2

3456

8

9

深度(cm)

(m) 数数 (cm)

Ē

Cs-137濃度(kBg/kg)

存在量: 490 kBa/m²

*リター層に47.8%

100

リター層

150

0

0

1

4 5

б

8

9

凝废(cm) з Csが地表近傍に集中 ➡分布の変化から、侵食 量を推定できる。

大気圏内核実験後に同様 の研究はいくつも行われ ている。国内では、佐久間 (北大)、恩田(筑波大)等

10 10 10 10 平成23年6月30日 平成24年1月10日 平成24年8月28日 平成24年12月13日 スギ林(若齢林) Cs-137濃度(kBq/kg) Cs-137濃度(kBq/kg) Cs-137濃度(kBq/kg) Cs-137濃度(kBq/kg) 0 25 50 75 100 0 25 50 75 100 0 25 50 75 100 n 25 50 75 100 0 0 0 0 1 1 1 1 2 2 リター層 リター層 リター層 345 34 リター層 345 34 紧度 (cm) 深度 (cm) (m) 函號 5 6 б б 7 7 7 存在量: 269 kBo/m² 8 存在量: 260 kBq/m² 8 存在量: 215 kBg/m² 8 存在量: 368 kBq/m² 8 *リター層に *リター層に89.7% 9 9 リター層に78.8% 9 *リター層に65.2% q 33.8~47.9%(推定值** 10 10 10 10 平成23年7月2日 平成24年1月17日 平成24年8月28日 平成24年12月13日 H23年6~7月 H24年12月 H24年1月 H24年8月

(出典) JAEA (文部科学省): 平成24年度放射能測定調查 委託事業「福島第一原子力発電所事故に伴う放射 性物質の長期的影響把握手法の確立」成果報告書

現地調査

30km litate Minami Sōma 20km Katsurao Namie Fukushima Tamura Futaba Dalichi Okuma Kawauchi Tomioka Naraha Hirono Iwaki 10km http://akiomatsumura.com

Latitude

Sampling 0-30 cm surface soil 12 plots, 2013 ->2015 Litter samples at No.6









New plot numbers

Year: 2013

ł.





13.10-12 N 12 119-42 6 E) TC %, C/N - 1 **TC %, C/N** 20 11 0 10 20 30 40 10 30 0 40 0 0 0 4 -07-O) U N 5 8 5 0 2 N 10 10 N 6 Depth (cm) 12 Δ **Depth (cm)** 12 0 0 m CÖ œ C 20 20 N ▲ 全炭素量 ▲ 全炭素量 ω N 6 ● C/N比 ● C/N比 (n 25 0 U 25 ~ 00 0 8 30 30 -



放射性Csと全炭素量分布 2013 - 2015





Plot #1・・下方へ移動している?

斜面上方で、透水性がよく、侵食は少ないと考えられる





ばらつきの例(Plot #1:上方のリター被覆地点)





侵食・堆積のある地点の放射性Cs含量と全炭素量





故射性Cs含量 (Bq/kg)

Plots: #1,#2,#6 : 侵食や堆積の少ないサイト





溶存有機物(DOM)が溶質移動に与える影響



有機物コロイドの溶質移動への影響(Flury et al., 2008)

±←Cs(イオン)
±←(有機物+Cs)・・・(±+有機物)←(有機物+Cs)
(±+有機物)←Cs(イオン)



コロイド粒子に吸着したCs移動の例



Hanford sedimentを用いた時のブレークスルーカーブ(Zhuang et al., 2003) (Yucca Mountain, Nevada)



水田代かき除染の実験など今までの検討から土壌中の粘土粒 子の移動はそれほど大きくないと思われる。

有機物に由来するコロイド類の検討

✓ DOM(溶存有機物):水中の0.45 µ m以下の大きさの有機物

- ✓ 腐植酸(Humic Acid:HA):アルカリ可溶→酸沈殿(<0.45 µ m)</p>
- ✓ フルボ酸(Fulvic Acid: FA):アルカリ可溶→酸可溶(<0.45 µ m)</p>
- 1. 土壌(マサ土)への吸着
- 2. 有機物との混合とマサ土中のCsの移動
- 3. (未)有機物がある土層へのCs負荷後の分布



HA&FAの抽出の概略





1.Cs溶液

CsCl試薬(関東化学株式会社)を使用

2. 有機物混合態Cs溶液 (コロイド分散系Cs溶液) Cs溶液に有機物溶液 (DOM溶液, HA溶液, FA溶液: 0.45 μ m フィルター通過分)を混合し, 2時間振とうさせたもの

	粒径 (nm) pH≒2	粒径 (nm) pH≒5	Zeta potential (mV) pH≒2	Zeta potential (mV) pH≒5
FA	995 (430-650)	365 (284-439)	-5.3~-7.2	-7.2~-8.2
HA	1950 (1000-1500)	305 (187-433)	-16.9~-17.5	-27.3~-27.5



遠心分離とレーザー散乱を用いたDOM粒径推定

	ρ_s	$f_{s} = \frac{18\eta}{\left(\frac{2\pi}{60}rp\right)}$	$\frac{\ln \frac{R}{S}}{m} + \rho_l$ $m \int^2 d^2 t$	$\frac{S}{R}$ Gravitational fractionation $\frac{18\eta h}{R}$
	20 ml	d: particle of Parameters	diameter Unit	$p_s - p_l + \frac{1}{gtd^2}$
	10 ml	g η	980cm s ⁻¹ 0.0101g cm ⁻¹ s ⁻¹ 1.049g cm ⁻³	acceleration due to gravity water viscosity at T°C particle density
	10 ml	ρ _ι	0.997g cm ⁻³	water density
	粒径	(d)測定		粒子密度の算出



コロイドの粒子密度





供試土壌:マサ土 放棄林地の下層土.





吸着特性の検討(バッチ試験)の方法





カラム実験の概要



通水:pH6.0溶液2PV→供給溶液10PV→ pH6.0溶液3PV









<u>から定量</u> ^{東京大学}

有機物とCsの吸着特性

DOC吸着等温線:12hr 2500 Cs+DOM:y = 76.602x^{0.9999} Cs+HA:y = 139.35x^{0.9999} DOC吸着量(mg-C/kg) 2000 \blacktriangle : Cs, \bigcirc : Cs+DOM, 単位重量あたりの Cs+FA:y = 98.869x^{0.999} \diamond : Cs+HA, \square : Cs+FA 1500 1000 Cs吸着等温線:12hr 500 2500 Cs:v = 402.46x^{0.4856} 0 Cs+DOM:y = 429.23x^{0.4043} 2000 5 10 15 20 O (mg/kg) 単位重量あたりの 反応後溶液DOC濃度(mg-C/L) 1500 で 第1000 第1000 第1000 500 Cs+HA:y = 503.06x^{0.5614} 土←(有機物+Cs):HA Cs+FA:y = 270.71x^{0.5337} 土←Cs(イオン) 0 10 15 20 5 (土+有機物)←Cs(イオン):FA、DOM? 反応後溶液Cs濃度(mg/L)



カラムからのCs, DOCの流出



結果:カラム内土壌の交換態Cs吸着量

Cs吸着率(%)=Cs吸着量(mg)/溶液のCs供給総量(mg)×100



東京大学

交換態Csの**吸着率(%)**

深さ (cm)	Csのみ	Cs+DOM	Cs+HA	Cs+FA
0~2	81.1	76.7	83.1	80.9
2 ~ 4	17.4	15.6	7.2	9.1
4 ~ 10	0.74	0.2	3.6	0.50

- ✓ 表層0~4cmに供給液中のCsの 90%が交換態として吸着
- ✓ 有機物混合によるCs吸着量の差 はなかった.

/ 溶存有機物に収着しているCsの うち、交換性のものの割合は?

29

カラム土壤の有機物結合態Cs吸着量



有機物-金属錯形成態Csの吸着率(%)

深さ (cm)	Cs	Cs+DOM	Cs+HA	Cs+FA
0~2	0.0	0.51	0.48	0.05
2~4	0.0	1.21	1.11	1.29
4~6	0.0	1.09	1.11	1.11
6~8	0.0	1.21	0.99	1.17
8~10	0.0	1.32	1.29	1.20

- ✓ 下端からの流出濃度の低い
 Cs+HA、Cs+DOMもCs+FAと同
 程度のCs吸着量であった。



まとめ

- 1. 局所的には表層近傍の土層に留まらない放射性Csがある。 ・ばらつきは大きい
- 2. 対象地では、土壌有機物含量の多い地点で下方への大き な移動が見られた。
 - ・土壌炭素含量と放射性Cs含量の間に高い相関
- 3. 土壌有機物の少ないマサ土を使った実験では、土壌有機 物のタイプ(HA、FA)によって、Csの土壌への吸着や土壌 中の移動が異なった。
- 土壌カラム実験において、交換性Csは地表近傍(0-2cm)に 集中したが、有機物結合態のCsは、2~10cmの層に低濃度 ながら満遍なく検出された。
- 5. 有機物を多く含む土壌へのCs負荷(未実施)ならびに低濃 度のCsの場合について検討を進めたい。

