放射性セシウムは森林のどこに溜まるか

鶴見 実、大和田 愛、今 温希、前田衣里奈

弘前大学大学院理工学研究科 青森県弘前市文京町3

1はじめに

環境中の放射性セシウム(¹³⁷Cs)は、福島原発事故(2011)とチェルノブイリ原発事故(1986)、そして大気圏 内核実験(1945~1960)に起源を持つ人為起源 100%の大気由来汚染物質である。¹³⁷Cs の半減期は 30 年であ り、人為起源の他の放射性元素に比べて長く環境中に存在している。¹³⁷Cs は放射性物質の濃縮先を知るとい う意味だけでなく、森林生態系における大気由来元素の行動を知るうえでも有用である。

いままで、大気汚染物質が森林に補足されることは知られていた。¹³⁷Cs は K と同族元素である為、植物 に吸収され、森林生態系内を循環しているとも言われる。しかし、森林内での詳細な分布はまだ十分に知ら れていない。したがって ¹³⁷Cs の分布や行動を理解することは、大気汚染物質の移動や濃縮そしてその影響 を評価する上で大きな意味を持つ。ここでは、福島原発事故により放出された放射性元素が、茨城県内住宅 地にある林地土壌のどこに、どのように分布するのかを検討した。また、PIXE 分析法などで測定された土 壌中の各元素と ¹³⁷Cs との相関から、¹³⁷Cs と共に行動する元素についても議論する。

2 試料採取

2.1 採取地点

試料採取は、2011 年 5 月から 7 月の間に茨城県ひたちなか市で行った。このたび放出された放射性物質は 一般的な大気粉塵と同様に、傾斜地ではくぼ地の底部に溜まり易いことが知られているが、ここでは傾斜の ない平地において、植生の違いによる土壌表層の放射性物質分布をみるため、住宅街のなかにある草地と林 地が隣接した緑地で土壌表面線量の測定をガイガーカウンターを用いて行った。表層から深さ方向の土壌採 取を行ったのは図 1 にある星印の 2 地点である。

2.2 採取方法

ひたちなか市住宅地に残された緑地の林内土壌は崩れやすかったため、塊状で採取した。これをビニール 袋で密封したまま持ち帰り、実験室にて冷凍後、カッターナイフを用いて表層から深さ方向に 1cm ずつの層 に分け、深さ方向別の試料とした。

65



図1 茨城県ひたちなか市の測定場所

オレンジの枠は土壌表面線量測定範囲、 星印は土壌採取地点を表す。

3 測定方法

3.1 前処理

土壌試料は2週間実験室内で自然乾燥した後に、65℃に設定した乾燥機で48時間乾燥させた。乾燥させた土壌試料から、大きな枝や木の根、コケなどを取り除いてから自動乳鉢を用いて粉末化した。取り除けなかった細かい根などは、土壌と一緒に粉末化した。

3.2 試料調製

土壌試料の化学成分の定量には内部標準法を用いた。この方法は、土壌などの粉末試料に適しているとさ れている。内部標準試料として Pd-C を用いた。Pd-C (5%Pd) 10 mg と土壌試料 50 mg をよく混合 (手動 30 分、自動乳鉢 2 時間)し、混合試料中の Pd 濃度が約 10000 ppm となるよう調製した。混合試料をピン セットで極微少量つまみとり、シートの中央に置く。コロジオン 2 %溶液 (エタノール:ジェチルエーテル =1:1)を 3 µl とり、試料の上に滴下し、直径 7 mm ほどの円状に広げる。

前処理を終えた試料の PIXE 分析とデータ解析は、日本アイソトープ協会仁科記念サイクロトロンセンターによる。

PIXE 分析法により、得られた成分は、主成分 SiO₂、Al₂O₃、Fe₂O₃、K₂O、TiO₂、MgO、Na₂O、CaO、MnO、P₂O₅、の 10 元素、微量成分 Cl、S、Nb、Zr、Y、Sr、Rb、Pb、Pd、Zn、Cu、Hg、Te、As、Se、Ga、V、Cr、Br、Moの 20 元素である。

3.3 灼熱減量(LOI)

試料を灼熱処理することで減量する重量分を灼熱減量(Loss on Ignition、略称 LOI)とした(式 1)。LOI として表されるのは、水素、炭素、窒素、硫黄などの有機物、塩素やリンなどの一部の無機物、風乾乾燥処 理では除去することのできない結晶水である。

LOI(%)=((灼熱処理前重量(g)-灼熱処理後重量(g)) / 灼熱処理前重量(g)) ×100 ··· (1)

4 補正法

4.1 標準試料について

今回は外部標準試料として、「NIES 標準試料 Pond Sediment」を用いた。文献値を表 1.1-2 に示す。

Pond Sediment:東京都文京区本郷東京大学三四郎池(池底質試料)、1980 年採取保証値と参考値は岡本・不破(1981)による

表 1.1 NIES 標準試料 Pond Sediment の保証値

	A1 ₂ 0 ₃ %	Fe ₂ 0 ₃ %	CaO %	K ₂ O %	Na ₂ 0 %
文献値	20.03	9.34	1.13	0.82	0.77
文献值誤差	± 0.5	± 0.35	±0.06	± 0.06	± 0.04

	Zn	Cu	Pb	Cr	Ni	Со	Cd	As
	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm
文献值	343	210	105	75	40	27	0. 82	12
文献値誤差	± 17	±12	± 6	± 5	± 3	± 3	± 0.06	± 2

表 1.2 NIES 標準試料 Pond Sediment の参考値

	SiO ₂	TiO ₂	P ₂ O ₅	Mn	V	Sr
	%	%	%	ppm	ppm	ppm
文献値	44. 92	1.07	0.32	770	250	110
	Rb	Sc	La	Br	Sb	Hg
	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm
文献値	42	28	17	17	2	1. 3

4.2 PIXE 分析値の補正について

表 2 に示す NIES 土壌標準試料 pond sediment の保証値に加え、蛍光エックス線(XRF)分析値と PIXE 分 析値の比較から、PIXE 分析値を二つのグープに分け、得られた PIXE 分析値をそのまま用いる A グループ と外部標準物質の分析値で補正する B グループとした。

4.2.1 Fe、Ca、K、Ti、P、Mn、微量元素(A グループ)

主要元素である Fe、Ca、K、Ti、Mn、P と微量元素を A グループとする。A グループは PIXE 分析値を そのまま採用し、A グループの主要成分に対しては酸化物換算して表した。

4.2.2 Si、AI、Na、Mg、(Bグループ)

A グループ以外の主要元素である Si、Al、Na、Mg を B グループとする。補正には NIES 標準試料 Pond Sedimentの PIXE 分析値から求めた標準土壌補正係数を用いる(式 4-2)。さらに LOI を加えて全体が 100% になるように補正係数(式 4-3)をかけて B グループの補正値とした(式 4-1)。

補正値=生データ×標準土壌補正係数*1×100%補正係数*2・・・・・(式 4-1)

- *1 標準土壌補正係数=(NIES 標準試料 保証値 or XRF 分析値)/PIXE 分析値・・・(式 4-2)
- *2 100%補正係数= {(100-LOI)-(A の和)(%)} / B_{酸化物の和}(%) ・・・(式 4-3)

表 2 NIES 土壌標準試料 pond sediment の保証値、蛍光エックス線(XRF)分析値そして 2011 年度 PIXE 分析 値の比較

	混合時間	Al2O3(%)	Fe2O3(%)	CaO(%)	K2O(%)	Na2O(%)	MgO(%)		
保証値		20.03	9.34	1.13	0.82	0.77			
XRF(2009)		20.24	9.53	1.17	0.88	0.80	1.31		
2011.7	手動30分+自動120分	10.82	10.86	1.51	0.84	0.69	1.30		
2011.9	手動30分+自動120分	13.19	11.08	1.56	1.00	0.54	0.62		
2011.11	手動30分+自動120分	13.27	12.13	1.22	0.86	0.21	0.98		
2011.12	手動30分+自動120分	17.25	11.51	1.09	0.72	0.40	0.95		
	混合時間	Zn	Cu	Pb	Cr	Ni	Co	As	Cd
保証値		343	210	105	75	40	27	12	0.82
XRF(2009)		128	228	110		35			
2011.7	手動30分+自動120分	339	172	212	193	81		1.0	
2011.9	手動30分+自動120分	327	187	131	98	61			
2011.11	手動30分+自動120分	321	185	107	184			17.90	
2011.12	手動30分+自動120分	325	143	156	213			0.04	
	混合時間	SiO2(%)	TiO2(%)	P2O5(%)	MnO(%)				
参考値		44.92	1.07	0.32	0.10				
XRF(2009)		47.47	1.03	0.33	0.10				
2011.7	手動30分+自動120分	30.00	1.03	0.25	0.10				
2011.9	手動30分+自動120分	37.12	0.99	0.09	0.10				
2011.11	手動30分+自動120分	28.42	1.16	0.78	0.11				
2011.12	手動30分+自動120分	34.99	1.08	0.21	0.10				
	混合時間	V	Sr	Rb	Sc	La	Br	Hg	
参考値		250	110	42	28	17	17	1.3	
XRF(2009)			114	44					
2011.7	手動30分+自動120分	56	124	33			35		
2011.9	手動30分+自動120分	278	116	60			22		
2011.11	手動30分+自動120分	102	112	40			12		
2011.12	手動30分+自動120分	26	111	20			12		

	AI2O3(%)	Fe2O3(%)	CaO(%)	K2O(%)	Na2O(%)	MgO(%)	0.90≦値≦	1.10	
XRF(2009)	1.01	1.02	1.04	1.07	1.04	分母	0.80>値,値	直>1.20	
2011.7	0.54	1.16	1.33	1.02	0.90	0.99			
2011.9	0.66	1.19	1.38	1.22	0.70	0.48			
2011.11	0.66	1.30	1.08	1.05	0.27	0.75			
2011.12	0.86	1.23	0.96	0.88	0.52	0.73			
	Zn	Cu	Pb	Cr	Ni	Co	As	Cd	
XRF(2009)	0.37	1.09	1.05		0.88				
2011.7	0.99	0.82	2.02	2.57	2.03		0.09		
2011.9	0.95	0.89	1.24	1.31	1.52				
2011.11	0.94	0.88	1.02	2.45			1.49		
2011.12	0.95	0.68	1.49	2.84			0.0033		
	SiO2(%)	TiO2(%)	P2O5(%)	MnO(%)					
XRF(2009)	1.06	0.96	1.03	1.00					
2011.7	0.67	0.96	0.77	1.05					
2011.9	0.83	0.92	0.29	1.05					
2011.11	0.63	1.08	2.44	1.10					
2011.12	0.78	1.01	0.66	1.00					
	V	Sr	Rb	Sc	La	Br	Hg		
XRF(2009)		1.04	1.05						
2011.7	0.22	1.13	0.79						
2011.9	1.11	1.06	1.42						
2011.11	0.41	1.02	0.95						
2011.12	0.10	1.01	0.48						

表3 分析値と保証値または参考値との比

5 土壌分析の結果

図1のオレンジの枠で囲まれている領域の土壌表面線量は表4と5、6のようになった。図1を見てわか るように、線量の高い部分には木がある。特に針葉樹は葉の形状により葉の表面積が広く放射性物質を多く 捉えることができると考えられ、広葉樹がある場所より線量が二倍高い。

8 cm ごとに分取した土壌断面の Cs-137 と Cs-134 の線量を図 2 に示す。当研究室による 2005 年に採取し た青森県の土壌断面では、表層から深さ 8 cm の土壌に Cs-137 の極大ピークが見られており、落ち葉の層に はピークが見られなかった。しかし図 2 からわかるように、ここでは一番線量が高かったのは、土壌の中で は無機土壌最表面である深さ 0 cm と、さらに乾燥減量を考慮してもなお高い、その上の O 層の落ち葉の部分 である。土壌表面からは急激に線量が減少していることから、この場所での福島原発事故由来の Cs は、ほと んど落ち葉と最表層土に付着しており、深さ 3 cm に小さなピークが見られるものの、7 月の時点では大部分 が無機土壌層の内部まで達していないことがわかる。深さ 3 cm にある小さなピークの Cs-137 と Cs-134 の 比率は約1:1である。そのため、このピークは福島原発事故由来のものであり、2005 年に採取した土壌で の8cm 深のピークのように将来増加していくのかどうかが注目される。

表7に示したのはひたちなか市土壌中各成分含有率の相関係数である。この組成は先に示した補正法を用いて PIXE 分析の結果から得られたものである。表2では代表的な成分を抜粋している。LOI とは灼熱減量 (Loss On Ignission)のことで、CやN、結晶水などにあたる。この一部を図に示したものが図3である。Si、Fe、Al などの土壌主成分は負の相関を示している。これは土壌に吸着している Cs があまりなかったことを示す。Pb、As などの有害重金属とは相関がみられず、Cs と一緒に行動していないことがわかった。LOI とは正の相関を示しており、これはCs が落ち葉などの有機物に付着していたためと考えられる。

6 結論

茨城県ひたちなか市で福島原発事故から 2~4 か月後の土壌表面の放射線量を測定したところ、針葉樹であ る杉のはえている場所で線量が高い結果となった。植生により大気粉塵の捕集能力が異なることを示してお り、草地より広葉樹が高く、広葉樹よりも針葉樹が高い線量であった。ここで測定された Cs-137 と Cs-134 は福島原発事故由来のものであり、これらは表層の有機物に付着していると考えられる。

表4 ひたっ	ちなか市の緑	地林内2 m.	メッシュニク	:の土壌表面	線量測定結身	뢵(in cps)					
	AB	CD	Ш	GН	IJ	Ł	MM	ОР	QR	ST	N
1,2	150	180	170	160	155	160	160	170	145	140	140
3,4	245	300	260	210	200	250	250	150	145	150	140
5,6	210	285	245	180	230	230	250	150	140	150	130
7,8	235	255	210	170	200	230	230	140	150	140	130
9,10	250	280	220	220	190	210	160	145	140	130	130
11,12	270	265	230	180	150	140	140	135	120	120	130
13,14	300	290	240	200	140	130	120	130	120	120	120
15,16	330	290	200	160	125	160	130	130	130	130	130
17,18	240	280	170	140	140	120	125	130	125	120	130
19,20	175	140	140	130	145	130	120	120	110	120	125
21,22	140	130	130	120	120	130	120	120	100	120	120
23,24	130	130	130	130	110	110	110	120	110	120	130
25,26	130	125	120	120	130	120	110	110	100	130	140
27,28	120	130	120	120	120	100	100	100	110	140	130
29,30	110	120	110	100	85	06	100	150	120	120	130
±.200.55.0	н 2										

赤 : 300cps 以上 青 : 200~290cps

71

NMCC共同利用研究成果報文集18(2011)

	N	140	140	130	130	130	130	120	130	130	125	120	130	140	130	130
	ST	140	150	150	140	130	120	120	130	120	120	120	120	130	140	120
	QR	145	145	140	150	140	120	120	130	125	110	100	110	100	110	120
ら分け)	ОР	170	150	150	140	145	135	130	130	130	120	120	120	110	100	150
生3区分にも	MN	160	250	250	230	160	140	120	130	125	120	120	110	110	100	100
≹(in cps)(植∶	KL	160	250	230	230	210	140	130	160	120	130	130	110	120	100	90
線量測定結長	IJ	155	200	230	200	190	150	140	125	140	145	120	110	130	120	85
この土壌表面	GH	160	210	180	170	220	180	200	160	140	130	120	130	120	120	100
メッシュごと	ΕF	170	260	245	210	220	230	240	200	170	140	130	130	120	120	110
地林内 2 m	CD	180	300	285	255	280	265	290	290	280	140	130	130	125	130	120
なか市の緑	AB	150	245	210	235	250	270	300	330	240	175	140	130	130	120	110
表5 ひたち		12	34	56	78	9 10	11 12	13 14	15 16	17 18	19 20	21 22	23 24	25 26	27 28	29 30

cps 平均	246	136	126
	針葉樹	広葉樹	草地

72

	NU	140	140	130	130	130	130	120	130	130	125	120	130	140	130	130
	ST	140	150	150	140	130	120	120	130	120	120	120	120	130	140	120
	QR	145	145	140	150	140	120	120	130	125	110	100	110	100	110	120
	ОР	170	150	150	140	145	135	130	130	130	120	120	120	110	100	150
:色分け)	MN	160	250	250	230	160	140	120	130	125	120	120	110	110	100	100
直生 6 区分に	KL	160	250	230	230	210	140	130	160	120	130	130	110	120	100	90
5果(in cps)(梢	ΓI	155	200	230	200	190	150	140	125	140	145	120	110	130	120	85
面線量測定結	GH	160	210	180	170	220	180	200	160	140	130	120	130	120	120	100
との土壌表回	EF	170	260	245	210	220	230	240	200	170	140	130	130	120	120	110
ビ ー ぐ 、 メ ル	CD	180	300	285	255	280	265	290	290	280	140	130	130	125	130	120
の緑地林内 2	AB	150	245	210	235	250	270	300	330	240	175	140	130	130	120	110
表6 ひたちなか市(1 2	3 4	5 6	2 B	9 10	11 12	13 14	15 16	17 18	19 20	21 22	23 24	25 26	27 28	29 30

cps 平均	140	133	105
	その他広 葉樹	その他草 地	草地中の 草地
cps 平均	262	232	132
	針葉樹中の針葉 樹	その他針葉樹	広葉樹中の広葉 樹



図 2 ひたちなか市土壌断面中の Cs-134 と Cs-137 分布

	衣 /	いたら	የ በ ነ በ ነ	工壌中灰	,лс С	らとの作	月 木3	<i>يل</i> ا
	SiO_2	Fe_2O_3	$A1_{2}O_{3}$	Pb	As	C1	S	LOI
Cs-137	-0.9	-0.8	-0.5	-0.09	-0.4	-0.01	0.4	0.8
Cs-134	-0.9	-0.8	-0.5	-0.09	-0.4	-0.01	0.4	0.8

表7 ひたちなか市土壌中成分とCsとの相関係数







Where are the radioactive materials concentrated?

Makoto Tsurumi, Ai Oowada, Atuki Kon and Erina Maeda

Graduate School of Science and Technology, Hirosaki University 3 Bunkyocho, Hirosaki, Aomori 036-8561, Japan

Abstract

Surface soils were sampled in green zone of residential area in Ibaragi prefecture on July, 2011. The samples were analyzed for SiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃, K₂O, TiO₂, MgO, Na₂O, CaO, MnO, P₂O₅, Cl, S, Nb, Zr, Y, Sr, Rb, Pb, Pd, Zn, Cu, Hg, Te, As, Se, Ga, V, Cr, Br and Mo with X-Rey fluorescence method and PIXE method and for Loss On Ignition with muffle furnace. Radioactive ¹³⁷Cs and ¹³⁴Cs were measured by germanium detector with multi-channel analyzer. Relationships between these elements were discussed. Radioactive Cs was concentrated in top surface on the ground. Surface soil survey with a GM counter found that the radioactive materials were enriched twofold under conifer trees than hardwoods, and the least amounts were found in green grass, suggesting the differences of the airborne particle trapping efficiency of vegetation.