

## VII-297 田園地帯の表層土壤に蓄積した鉛の起源——鉛同位体比による検討

大阪産業大学工学部	学生会員	岡野善徳
京都大学原子炉実験所	正会員	藤川陽子
大阪産業大学工学部	正会員	菅原正孝
京都大学原子炉実験所		福井正美
京都大学原子炉実験所	正会員	工藤章

[はじめに]近年、各種工業や交通網の発達に伴い、多種類の微量元素による汚染が広く薄く広がっていることが知られている。これらの汚染の影響がもっとも顕著に現れるのが、表層土壤である。主要国道より10km以上離れた大阪府及び茨城県の田園地帯において、土壤の鉛直方向(0-100cm 深さ)の元素濃度分布を調査した結果、深さ10-15cmまでの根圈域において鉛の蓄積が認められたという報告がある<sup>1</sup>。この表層土壤における鉛等微量元素の蓄積については、

(1)人間活動に由来する化学フォールアウトの地表面への蓄積

(2)土壤生成過程で土壤固層から溶出した鉛が、植物により経根吸収された後、落葉等と共に地表面に蓄積等の機構の関与が考えられる。この中で(1)の化学フォールアウトによる鉛は、その発生源に固有の同位体比(鉛には、質量数204、206、207、208の安定同位体がある)を有している<sup>2</sup>ので、表層土壤に沈着した鉛の同位体比を求められれば、その起源を推定することが可能になる。

以上の観点から本研究では、表層土壤の鉛濃度及び鉛の同位体比を最新の誘導結合プラズマ質量分析装置(ICP-MS)で測定・定量し、又、文献値<sup>2</sup>と比較することにより、表層土壤に沈着した鉛の起源・蓄積機構について検討するものである。

[実験方法]京都大学原子炉実験所構内の赤黄色土(以後soil-kurと略称)及び茨城県那珂郡の褐色森林土(以後soil-bと略称)、そして同県同郡の黒ボク土2種(以後soil-c, soil-dと略称)を、各々約1m深さまで5-20cmの層別に採取した。採取地点はいずれも田園地帯に位置している。これらの土壤を乾燥して450°Cで灰化した後、HNO<sub>3</sub>、HClO<sub>4</sub>、HFを用いて全量分解した。それを蒸発乾固・再溶解(HNO<sub>3</sub>による)・希釈してICP-MSで土壤中鉛濃度と鉛の同位体比を測定した。

[結果と考察](1)土壤中の総鉛濃度の深さ方向分布 図1に、soil-bの場合について総鉛濃度の深さ方向分布を示す。図1より、soil-bでは、0-5cm深さの表層に総鉛のピークが認められ、以後鉛濃度は深さと共に減少し、20cm以深では、ほぼ一定になっている。

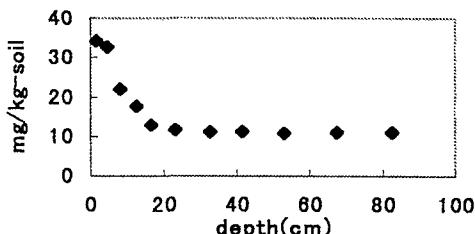


図1 soil-bの総鉛濃度の深さ方向分布

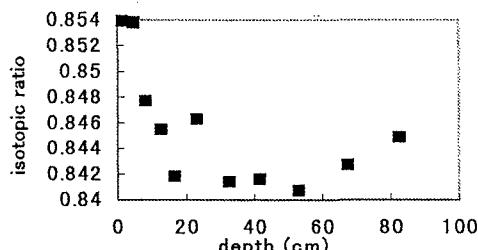


図2 soil-b全体のPb-207/206

(2)土壤中の鉛同位体比の深さ方向分布 soil-bの場合について土壤全体の鉛の同位体比Pb207/206と採取深さとの関係を示した図2より、0-20cm深さの層と20cm以深の層では、鉛の同位体比が明確に異なっている。

キーワード：鉛、表層土壤、化学フォールアウト、汚染源、安定鉛同位体比、ICP-MS

〒574 大阪府大東市中垣内3丁目1番1号 大阪産業大学土木工学科 TEL 0720-75-3001 FAX 0720-75-5044

〒590-04 大阪府泉南郡熊取町 京都大学原子炉実験所 TEL 0724-51-2442 FAX 0724-51-2620

る。鉛は元来土壤深層へは浸透しにくい<sup>3</sup>ので、上記の表層に見られる鉛の蓄積は、近年の化学フォールアウトに起因するものであると考えられる。

(3) 化学フォールアウト中の鉛同位体比の推定 上記(1)(2)の議論より、表層土壤中の鉛の同位体比は、固有の同位体比を有する化学フォールアウト由来の鉛と、土壤本来の同位体比を有する鉛の混合の結果、生じたものである。表層土壤の鉛同位体比から、化学フォールアウトの鉛同位体比を推定すれば、フォールアウト鉛の発生源の追跡に有用である。以下の(1)式に、土壤の沈着成分の鉛の同位体比の算出法を示す。

ここに、 $A_i$ ：鉛の同位体  $i$  の沈着成分に占める割合(%)

T: 土壌全体としての総鉛濃度(ppm)

$b_i$ :土壤全体としての鉛の同位体  $i$  の濃度(ppm)

### B: 土壌に元素ある鉛の濃度 (ppm)

ri: 土壌に元来ある総鉛に対する鉛の同位体 i の割合(%)

### C: 土壌全体としての総鉛濃度(ppm)

ここでは、採取地点の深い土壤(図1では20cm深さ)

深の総鉛濃度が一定になつてゐる

ここでは、採取地点の深い土壌(図1では20cm深さ以深の総鉛濃度が一定になっている層)に含まれる鉛の濃度及び同位体比が、化学フォールアウトの沈着が開始される以前から、表層土壌中に存在していた鉛の濃度及び同位体比と等しいと仮定している。ここで、soil-dについて上記の方法で求めた鉛の同位体比 Pb207/206、

208/206 の、フォールアウト・土壤深層・土壤表層別の分布図を、図 3 に示す。図 3 より、フォールアウト鉛は深さにより若干値が違うものの、比較的類似した値をとっており、類似の発生源に由来すると考えられる。

(4) 本実験データと文献値<sup>1)</sup>の比較 図4に、soil-b、c、dの沈着成分の鉛の同位体比と日本に輸入された鉛鉱(Tsumeb、Tasmania、Canada)及び一部の有鉛ガソリンの同位体比の比較を示す。

図4より、これらの鉛鉱及び有鉛ガソリンがsoil-b, c, dの採取地点(いずれも茨城県内)における土壤の鉛汚染に寄与している可

能性がある。しかし、真に汚染源の特定を行なうには、採取地点周辺地域における交通状況や鉱工業の実態や、原料鉛及びその使用状況調査を実施する必要がある。

### [結論]

- 表層の鉛の蓄積は、ICP-MS による土壤中の鉛の同位体比の測定により、人間活動に由来する化学フォールアウトと推定された。
  - ICP-MS の測定結果から、表層土壤に沈着したフォールアウト中の鉛の同位体比を推定できた。
  - ICP-MS による鉛の同位体比測定により、表層土壤に蓄積した鉛の汚染源の特定ができる可能性が示された。

<sup>[参考文献]</sup> 1. 藤川陽子他, 京都大学原子炉実験所学術講演会報文集別冊, 29, 175-184, 1995.

2. H. Mukai et al, Environ. Sci. Technol., 27, 1347-1356, 1993.
  3. E. K. Miller' et al, Environ. Sci. Technol., 28, 662-669, 1994.

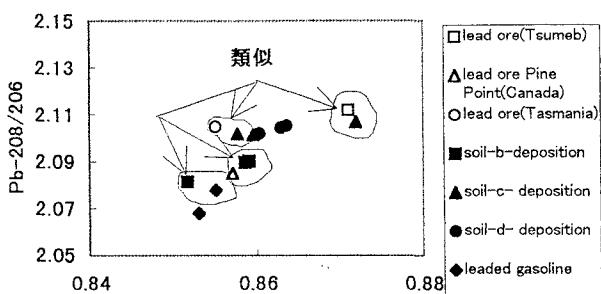
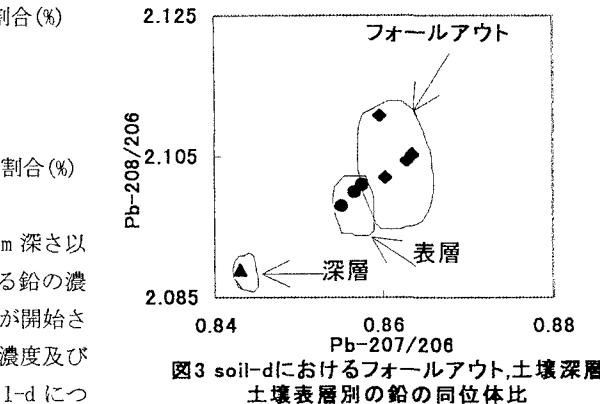


図4 本実験データと文献値の比較