土質標本を利用した名古屋市内土壌中の重金属等調査結果 山守 英朋,朝日 教智,堀部 俊男*

Survey on Heavy Metals in Soils of Nagoya using Soil Test Sample

Hidetomo Yamamori, Kiyotoshi Asahi, Toshio Horibe*

建築物を建設する際,地盤調査で採取された土質標本を用いて,重金属等の全分析による土壌含有量調査を実施した.名古屋市内の10地点の土質標本を入手し,土質の変化が認められた深さごとに試料採取し,延べ203試料について定量した.本報告では,定量結果を総括して,全体的な特徴(各元素間の相関関係,各元素の土壌平均濃度,標準偏差,既往文献値との比較,含有量と深さ・土質の関係,平面的な分布の特徴)について報告した.

はじめに

環境科学調査センターでは、自然由来の土壌・地下水汚染の実態を明らかにし、人為的汚染と区別するための科学的根拠を提供する目的で、平成23年度より調査研究を実施している.

地下水は、水質汚濁防止法に基づく、公共用水域の常時監視などで、多数のデータが蓄積されているため、詳細な解析が可能であり、既報等でとりまとめ、名古屋市 ¹⁾および濃尾平野 ²⁾における分布解析結果を報告してきた.

一方, 土壌では, 地中深くの土壌を採取することが容易でなく, しかも, 分析も非常に煩雑で, 時間を要することから, この地域での, 地中の重金属等の分布に関する報告例は, 非常に少ない.

今回調査するにあたって、予め、名古屋市内を 3km メッシュに分け、各メッシュにおいて、1 地点以上、土質標本を入手し、土質の変化する深さで、重金属等の含有量を定量することで、元素ごとに、層別の土壌含有量をマッピングすることを目的とした.

具体的には、建築物を建設する際に行われるボーリング調査で得られる土質標本は、通常、各施設に保管されていることが多いので、各メッシュで事業所を照会し、提供された土質標本を、粉砕し、目的元素を定量した.

本報告では、一部試料に関して、定量・解析を行い、 全体的な特徴づけを行ったので、報告する.

調查·分析方法

1 調査試料

本調査では、建物等を建設する際に、地盤調査の ために採取した土質標本を用いた.各試料の詳細は以 下のとおりである.また、名古屋市内での位置を図1 に示す.

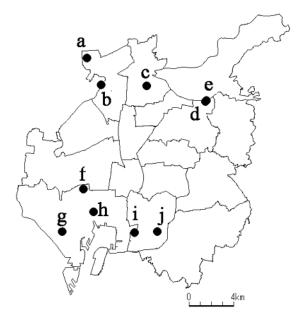


図1 試料採取地点

- a) 西区十方町 1998 年 8 月採取 -1.00~-20.83mの 深さ,合計 20 試料
- b) 西区南堀越二丁目 2007年11月採取 -1.15~-25. 43mの深さ,合計25試料
- c) 北区辻本通り一丁目 1998 年 9 月採取 -1.15~ -20.35mの深さ,合計20試料
- d) 千種区香流橋一丁目 1997 年 9 月採取 -2.15~-40.24m の深さ,合計 39 試料
- e) 千種区香流橋一丁目 1998 年 7 月採取 -1.15~ -30.45m の深さ,合計 30 試料

^{*} 名古屋市環境局 地域環境対策課

- f) 港区正徳町 1992 年 6 月採取 -1.15~-35.30mの 深さ,合計 35 試料
- g) 港区藤前二丁目 1990年11月採取 -6.15~-100. 45mの深さ,合計95試料
- h) 港区十一屋一丁目 1995年8月採取 -1.15~-50. 45m の深さ,合計50 試料
- i) 港区本星崎町 1992 年 7 月採取 -1.15~-60. 15m の深さ,合計 60 試料
- j)南区元塩町 2003年7月採取 -1.15~-33.40mの 深さ,合計33試料

2 試料の前処理

分析に際して、土質標本の一部を採取し、アルミナ乳棒にて粉砕を行った. その後、2mm メッシュのふるいを通過した土壌試料を採取し、以下の分析手順にて、定量を行った. なお、礫混じり試料においては、礫は粉砕せず、礫に付着している微細な土壌をはがすのみとした.

3 分析対象元素および定量方法

1) 水銀

底質調査方法の硝酸-硫酸-過マンガン酸カリウム 分解法に準ずる方法にて処理後,還元気化原子吸光法 にて 253.7nm にて定量した.分析手順の概略を図 2 に示す.

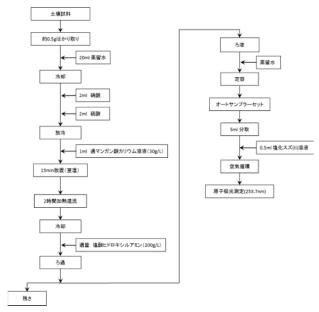


図2 土壌中の総水銀の分析手順

2) ふっ素およびほう素

底質調査方法のアルカリ溶融法に準ずる方法にて 処理後,ふっ素はイオン電極法にて,ほう素は ICP 発光分光分析法(208.893nm)にて,それぞれ定量した. 分析手順の概略を図3に示す.

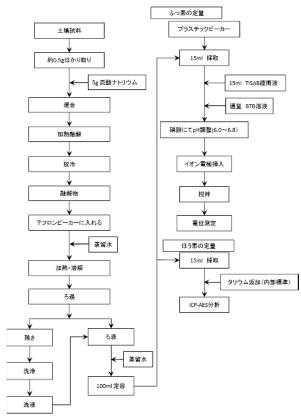


図3 土壌中のふっ素, ほう素の分析手順

3) 重金属

底質調査方法の圧力容器法に準ずる方法にて処理し、ICP 質量分析法(ヘリウムコリジョンモード、Seのみ水素コリジョンモード)にて、一斉定量を行った.分析手順の概略を図4に示し、分析対象元素およびそのICP質量分析法の分析条件を表1に示す.

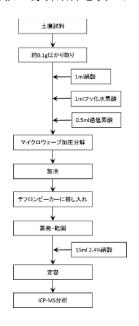


図 4 土壌中の重金属の分析手順

表 1 ICP/MS の分析対象元素と測定条件

元素	測定質量数	定量下限値
	m/z	mg/kg
Mg	24	3
Ti	47	3
V	51	0.3
Cr	52	0.3
Mn	55	0.3
Fe	56	3
Со	59	0.3
Ni	60	0.3
Cu	63	0.3
Zn	66	3
As	75	0.03
Se	78	0.01
Rb	85	0.3
Sr	88	0.3
Zr	90	0.3
Mo	95	0.03
Cd	111	0.01
Sn	118	0.03
Sb	121	0.03
Cs	133	0.3
Ва	137	0.3
W	182	0.3
Pb	208	0.03
U	238	0.03
In(内標準)	115	

結果および考察

1)元素間の相関関係

定量した元素間での相関関係を解析した.解析結果を表 2,3 にまとめた.解析に際し、名古屋市の北部地点は、その地層の成り立ちが、後期更新世~完新世における海成または非海成堆積岩類となっており、南部は完新世の人工改変地 ³)となっていることから、北部地点 a)~e)(79 試料)と南部地点 f)~j)(124 試料)とに分類した.

北部の地点(表 2)では, Se-Cd(R=0.80), Pb-Sn(R=0.87), B-Ni(R=0.81), B-Cs(R=0.80), Cu-Sb(R=0.95),

Ti-V(R=0.96), Ti-Zr(R=0.88), V-Zr(R=0.88),

Sn-Cs(R=0.80), Sn-W(R=0.80), Cs-U(R=0.86),

W-U(R=0.80)が高い正の相関関係を示した(表中の黒色 網掛け部分).

一方,南部の地点(表 3)では,Cr-Ni(R=0.94), Cr-Cu(R=0.80),Cd-Pb(R=0.98),Cd-Hg(R=0.84), Cd-Cu(R=0.96), Cd-Zn(R=0.96), Cd-Sn(R=0.97),
Cd-Sb(R=0.90), Pb-Hg(R=0.81), Pb-Cu(R=0.95),
Pb-Zn(R=0.94), Pb-Sn(R=0.98), Pb-Sb(R=0.93),
F-Ni(R=0.80), F-Mo(R=0.89), F-W(R=0.92),
Hg-Cu(R=0.84), Hg-Zn(R=0.85), Hg-Sn(R=0.83),
Ni-Mo(R=0.81), Cu-Zn(R=0.99), Cu-Sn(R=0.98),
Cu-Sb(R=0.88), Zn-Sn(R=0.97), Zn-Sb(R=0.84),
Mg-Mo(R=0.82), Ti-V(R=0.91), Ti-Zr(R=0.88),
Mo-W(R=0.91), Sn-Sb(R=0.91)が高い正の相関関係を示した。

また、北部および南部の両者で高い相関関係が認められたものは、Pb-Sn, Cu-Sb, Ti-V, Ti-Zr, V-Zr(南部ではR=0.79 であるが、比較的高い相関関係である.)、Cs-U(南部ではR=0.73 であるが、比較的高い相関関係である.) であった.

一方, 片方の地域で高い相関関係が認められたが, 他方では相関関係が認められないものとして, 北部地域では, Se-Cd(南部 R=-0.06), B-Ni(南部 R=0.38), Sn-Cs(南部 R=0.26), Sn-W(南部 R=0.08), W-U(南部 R=0.02)であった.

南部地域では Cr-Ni(北部 R=0.05), Cr-Cu(北部 R=0.03), Cd-Pb(北部 R=0.31), Cd-Hg(北部 R=0.23), Cd-Cu(北部 R=0.33), Cd-Sn(北部 R=0.35), Cd-Sb(北部 R=0.27), Pb-Hg(北部 R=0.09), F-Ni(北部 R=0.41), F-Mo(北部 R=0.01), F-W(北部 R=0.15), Hg-Cu(北部 R=0.31), Hg-Zn(北部 R=0.32), Hg-Sn(北部 R=0.10), Ni-Mo(北部 R=0.17), Mg-Mo(北部 R=0.48), Mo-W(北部 R=0.30)であった.

これら元素間の相関関係が、地層の成り立ちと関係 しているかは、不明であるが、今後の測定結果におい ても、同様な解析を実施し、精度を高めてゆく予定で ある.

2) 各元素の土質ごとの平均含有量

自然由来の土壌汚染対象元素の土壌平均含有量と標準誤差を図5に示した。図5では、名古屋市北部と南部に分け、更にその中で、土壌の性状を、表層土および盛土、砂礫層、砂層、細砂層、シルト層、粘土層に分類し解析を行った。

土質での特徴として、全ての元素で、表層土が最も 高濃度であり、以下、土壌粒子が細かくなるにつれて、 含有量が増大し、粘土層が最も高濃度であった.

また、表層土のばらつきが最も大きくなった.これは、表層土では、場所によっては、人為的な汚染等を受けている可能性があり、汚染の有無により、大きく含有量が異なっているためと考えられる.

名古屋市北部と南部の地点を比較すると,クロム(砂,

シルト, 粘土), カドミウム (シルト), 水銀(砂礫)で 北部の方が高濃度で, ほう素 (砂礫, 粘土), ふっ素 (砂 礫, 粘土) では, 南部の方が高濃度となった. 砒素, セレン, 鉛では, 明確な差は認められなかった.

今回の測定値を、Bowen⁴⁾がまとめた土壌中の各元素の中央値と濃度範囲と比較した。各元素の中央値と比べ高濃度であった割合は、クロム 13.3%、砒素 35.0%、セレン 3.0%、カドミウム 4.4%、鉛 6.4%、ほう素 36.9%、ふっ素 63.5%、水銀 4.4%であった。今回の測定結果は、砒素、ほう素、ふっ素において、既報の文献値の中央値に比べ上回るポイントが多かった。土質別(表層土を除く)に見た場合、ほう素およびふっ素は、北部・南部両地域で、シルト層、粘土層で中央値より高濃度であった。砒素では、北部では、細砂層、南部ではシルト層で高かった。クロムでは、北部の砂層で高かった。

また、濃度範囲の上限値を超過したものが、カドミウム(上限値:2.0mg/kg)、ふっ素(上限値:700mg/kg)、水銀(上限値:0.5mg/kg)で認められたが、表層の盛土を除いた場合、ふっ素のみであり、北東部で $20\sim25$ mの層、南西部で50mの層で高濃度であった。

3) 各元素の深さごとの含有量

図 6 に元素ごとに深さと含有量との関係をプロット した. なお,この図においては,表層土の影響を除外 するため,表層下 1.5m 以深の地点をプロットした.

ふっ素およびほう素では、深さと含有量の関係は認められず、深さによらず一様な分布となった.一方、それら以外の6元素では、深くなるにつれて、徐々に低濃度になっていると思われた.ふっ素、ほう素において深さとの関係が認められないのは、重金属のように、これらは硫化物と結びつかず、水への溶解度も高いため、地下水中に溶解し、深さによらず一様に分布していると考えられた.また、全ての元素で、深度が同じであるにもかかわらず、高濃度と低濃度の試料が混在しているが、高濃度試料は、シルト質・粘土質土壌であり、低濃度試料は、砂礫であることが多かった.

4) 産業技術研究所「地球化学図」5) との比較

産業技術総合研究所が、日本全国を概ね 10km メッシュとしてその中で1地点、河川堆積物や岩石、土壌の全分析を行い、53元素の地域的な分布を公開している。この結果は、表層土壌の結果を示しているが、広域的な広がり等が把握できるため、自然起因の土壌汚染等の判断には有効であると考えられる.

そこで、本調査結果と地球化学図結果とを比較した. クロムの場合、地球化学図では、名古屋市の南西部 においてやや高濃度(189~214ppm)となっている地域 が認められる. その周辺で、163~189ppm の濃度地域 が分布し,他は87ppm未満の低濃度地域となっている.

本調査では、名古屋市の北西部および北東部の a), e) 地点で、200ppm 以上の地点が認められた. これ以外に, j)地点で100ppm以上の地点が認められた. 他の地点は、87ppm未満であった. したがって、地球化学図とは一致しなかった.

砒素の場合,地球化学図では、 $0\sim24.72ppm$ の濃度域が観察されており、全国的には、この地域は、比較的低濃度の分布である。また、南西部で最も高濃度域の $18.94\sim24.72ppm$ を示す地域があり、その周りに $12.17\sim18.94ppm$ を示す地域が広がっている。本調査においても、名古屋市南西部の i)地点において、20ppm 程度の濃度となっていた。 $12\sim15ppm$ の測定値は、a)、b)、d)、f)、g)地点において認められ、d)地点を除き、西部から南西部に位置している。他の地点は、12.17ppm 以下で、地球化学図と、比較的一致していた。

カドミウムの場合,地球化学図では、名古屋市の西部から南西部でやや高濃度 $(1\sim1.3ppm)$ となっている地域が認められる。その周辺で $0.738\sim0.903ppm$ の濃度を示す地域が認められるほかは、0.407ppm 未満の低濃度地域となっている。

本調査においては、名古屋市北西部の b)地点で1.6ppm となった. 他は 0.40ppm 以下の低濃度であり、局在性も認められなかった. したがって、地球化学図とは一致しなかった.

鉛の場合,地球化学図では,名古屋市の西部から南西部で,150ppm 以上の高濃度域が認められ,反時計回り南東部にかけて減少し,南東部では25~35ppmの濃度となっていた.

本調査においては、最も高濃度であった地点は d)地 点であり 44ppm となった. 他は、更に低濃度であり、局在性も認められなかった. したがって、地球化学図とは、一致しなかった.

水銀の場合,地球化学図では,名古屋市全域で,0.8~1.8ppmの高濃度域となっており,また,その周辺の名古屋市東部から南部にかけて,0.12~0.80ppmの濃度域が広がっている.本調査においては,b)地点において,0.47ppmを示す地点が認められたが,他は全地点において,0.10ppm未満であった.したがって,地球化学図とはかなり異なっていた.

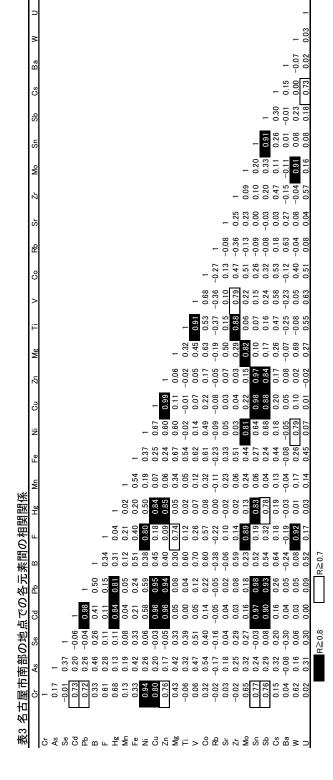
セレン, ほう素, ふっ素に関しては, 地球化学図に データがなく, 比較できなかった.

文 献

- 1) 山守英朋,朝日教智,平生進吾,長谷川絵理,堀部俊男:名古屋市内の地下水の重金属等による汚染実態,名古屋市環境科学調査センター年報,**1**,72-80(2012)
- 2) 山守英朋,朝日教智,平生進吾,長谷川絵理,坂井 田稔,水野勝:濃尾平野の地下水における重金属分 布特性,第 48 回日本水環境学会年会要旨集,

3) 地図 Navi ホームページ,
https://gbank.gsj.jp/geonavi/geonavi.php
4) H.J.M.Bowen: Environmental Chemistry of the
Element, Academic Press (1979)
5) AIST 海と陸の地球化学図ホームページ,
https://gbank.gsj.jp/geochemmap/

p. 563 (2014)



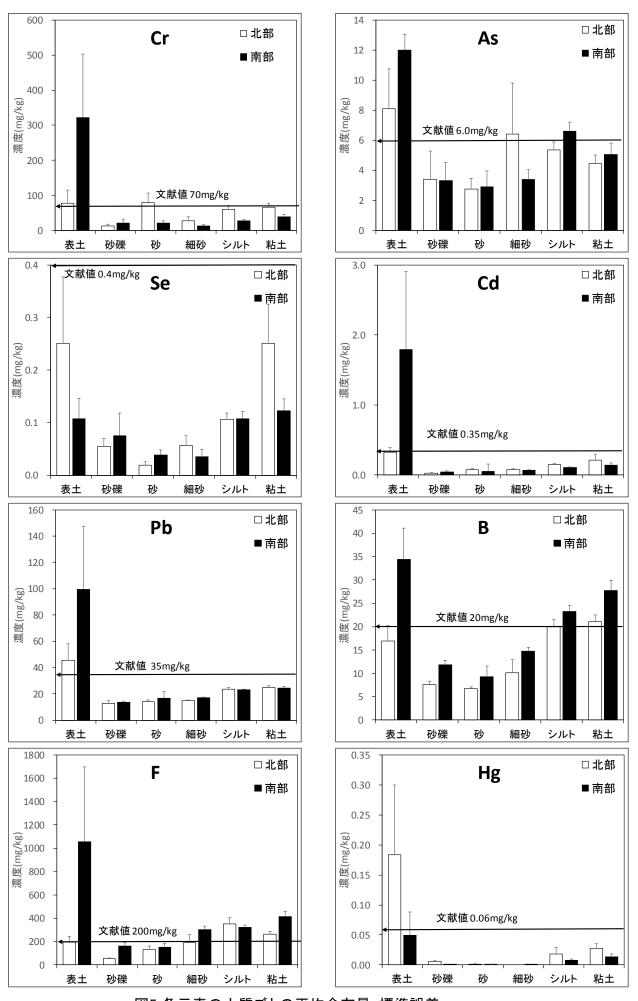


図5 各元素の土質ごとの平均含有量・標準誤差

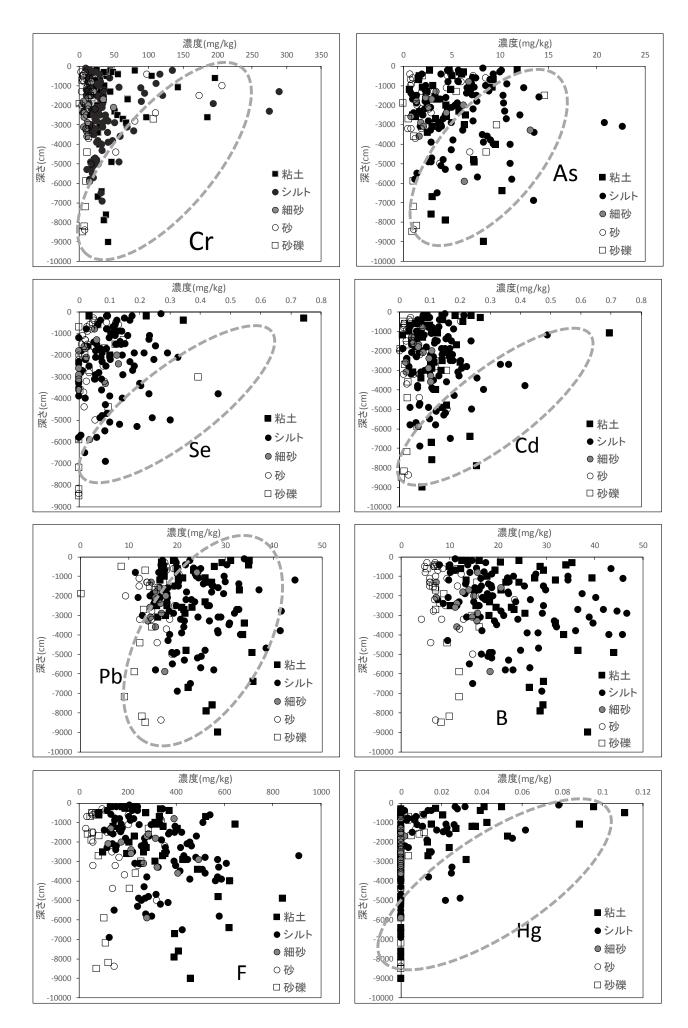


図6 各元素の土壌含有量と試料採取深度との関係