

防衛大学校・正員・青木三郎・大平至徳

<はじめに>

従来、海底土の研究は、地球科学的見地からの研究が圧倒的に多かった。併ながら、最近、海洋開拓ブームの到来と共に、海底土の工学的研究の必要性が関係者の間で唱えられるようになつた。といひて、1,000mを越える大水深下の海底土の工学的研究は極めて少ない現状である。演者はこれまで海底土の鉱物学的研究に従事してきたが、工学的研究にも関心を抱いていたので、寺内に、深海底土の物理、化学、鉱物的特性を明らかにすることを試みた。

<試料と実験の方法>

本研究に供した海底土は、1974年金属探鉱事業団所属の地質調査船白嶽丸により、伊豆半島沖南海トラフ軸上の1点 (St.1, 水深 3,500m) とその近傍の銚洲堆北西陸棚斜面上の1点 (St.2, 水深 1,350m) の2地点で採泥されたものである。(図1)。海底土採取には、前者は改良型オケアングラブサンプラーが、後者では円筒式採泥器が使用された。土質は、St.1 は灰緑色のシルト質粘土で、St.2 は有孔虫遺骸を含む含泥集塊岩状砂岩(湯ヶ瀬層?)及び灰色岩である。土質試験は土質工学会認定の土質試験法に従い、化岩分析(温式法)、粘土鉱物分析によるX線回折と示差熱分析によった。

<実験結果と若干の考察>

表1に実験項目と結果を示す。前述したように、深海底土の工学的研究は極めて少ないのであるが、中村・大草(1975)による駿河湾海底土の調査結果は、数少ない貴重な報告であり、演者の研究結果と比較検討するうえで有益である。

1. 物理的性質

駿河湾の海底土試料は、水深 1,400m 以浅で採取されたものであるが、平均化量が 2.685 と演者の値よりも幾分小さく、一般に玉粒子化量は、

水深の増大と共に大きくなると報告されているが、このあたりでは対応を示す。併ながら、有機炭素量と土粒子化量の負の相關性に関する限りでは、今回結果からはうかがえない。2mm 以下の粒子の重量% は水深の違いにともなく差異は認められない。これは両試料中のシルト質の成分だけについて測定した結果である。コンシステンシー特性には、両試料間に差異が認められる。St.1 は St.2 よりも液性、塑性、収縮とも低い値を示す。このことは、駿河湾の東西大陸棚斜面上の試料に認められる傾向に類似している。いっぽうこの差異をヤグランデの塑性分類図上に照合してみると、St.1 は A-線上の ML・OL の間にプロットされ、また St.2 は A-線上にのみの MH・OH の間に属する。このことは両試料共無機質粘土の分類に属することを示している。St.1 は雲母質粘

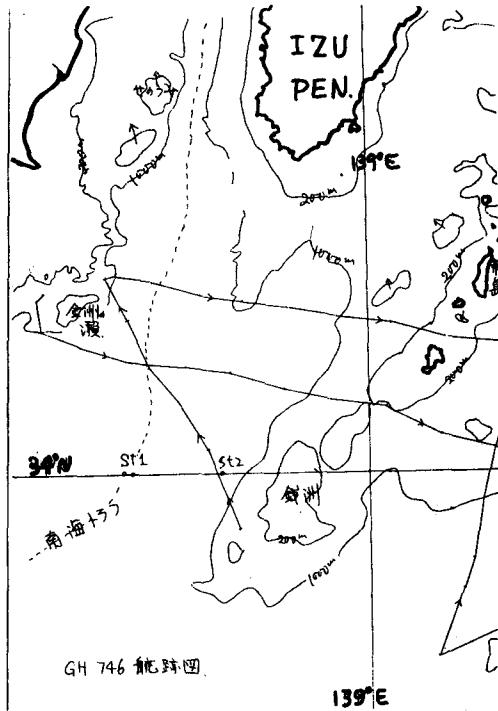


図1. 海底土採取位置

土に分類されるものであるが、X線分析の結果は同試料が雲母(イライト)に富む海底土であることを示した。塑性指数と液性限界値の関係は、キャサグランデの $IP = 0.73(WL - 20)$ をほぼ満足する結果が得られた。また、塑性指数を粘土分含有量割合値で示される活性度は、St.1が0.60, St.2が1.72を示し、両試料間に活性度の違いを示した。

2. 化学的性質

有機炭素量、灼熱減量、土粒子の比重量の間に何等かの相関があることが報告されている。灼熱減量と比重量の間に負の相関性は認められるものの、有機炭素量と灼熱減量の間に、駿河湾底土の場合に認められる相関性はない。すなはち St.2 の有機炭素量が

1.30に対して、灼熱減量が11.0%と異常に大きな値を示すのは、やや粗粒な有孔虫遺骸の炭酸カルシウムの灼熱減量によるものと思われる。このことは、DTA, TG曲線からもうがうがえり。

また、粘土分含有量($<2\mu m$)と灼熱減量の間に、相関性が認められない。

こと以上のこととを裏づけている。次に炭酸塩融解による化学分析結果(表2)について略述する。

今回アルカリ元素(Na_2O, K_2O)の分析は除外した。

両試料間の元素量の違いは、 SiO_2, CaO, Al_2O_3 が認められ、特に前二者で顕著である。この原因としては、含有鉱物種の違いであることは明瞭である。

即ち、St.1 は粘土鉱物を主としたケイ酸塩鉱物が圧倒的に多いのに對して、

St.2 は石灰質生物(有孔虫等)の骨格を形成する方解石がかなり含んでいる。

次に化学成分と工学的性質の関係につけて、ロームのような火山灰質粘性土を安定処理する場合、生石灰(CaO)、消石灰($Ca(OH)_2$)を用いることはよく

知られている。その理由として、土と、石灰の溶解によって生じたカルシウム

イオンとの間にイオン交換反応が起こり、カルシウムイオンが粘土表面に吸着され、土中の微粒子が凝集する作用と、カルシウムイオンを吸着した土粒子がアルカリ環境下でさらに石灰と反応して、安定な結晶鉱物を生成していくボーラン反応が生ずる為である。このことがうすれば、St.2 は St.1 よりもむしろ CaO が多いが、

このことをげて即座に、St.2 の海底土がより工学的潜在能力が劣っていると判断するのは早計であろう。

粘土鉱物の量比(特にモンモリロナイトの多さ)や他の土質特性の検討が必要であることはいうまでもない。

3. 粘土鉱物的性質

$2\mu m$ 以下の粒子中の鉱物及び粘土鉱物の定量結果を表3に示す。

試料中の鉱物種についていえば、St.2 の方解石の存在を除けば、両試料共同じ鉱物相を示している。粘土鉱物の量比については、両試料共モンモリロナイトの含量が目立つ。報告によれば、日本列島の太平洋側では、一般にモンモリロナイトは車夫鉱物となつて、イライトがもっとも優れた鉱物種で、カオリナイト量が10%以下であることは、世界の海底土中の平均的な値である。クロライトは $Fe-Mg$ 系のものであることを示した。

4. 参考文献

中村・大華(1975): 駿河湾における海底土の物理、化学

的性質、第10回土質工学研究発表会 63-66.

実験項目	St.1	St.2
含水比	76%	64%
比重	2.728	2.691
液性限界	37%	61%
塑性限界	25%	30%
塑性指数	12%	31%
収縮限界	20%	26%
粘土分含有量	20%	18%
有機炭素量	1.59%	1.30%
灼熱減量	6.1%	11.0%

表1. 土質実験と結果

	St.1	St.2
SiO_2	64.87	55.02
Al_2O_3	13.30	11.83
Fe_2O_3	7.55	7.40
TiO_2	0.78	0.57
MnO	0.03	0.03
CaO	1.78	9.55
MgO	2.28	2.31
$H_2O(-)$	1.31	1.85
Ig. loss	4.11 (%)	9.23

表2. 化学分析結果

鉱物名	St.1	St.2
モンモリロナイト	7%	12%
クロライト	14%	20%
イライト	71%	63%
カオリナイト	8%	5%
石英	有	有
長石	有	有
方解石	無	有

表3. 鉱物種と粘土鉱物量($2\mu m$)