セメント混合土の緑化利用に関する研究

Studies on Improvement of Cement-Blended Soil for Re-vegetation Use

○杉本 英夫* 伊藤 不二夫** 小宮 英孝*

Hideo Sugimoto Fujio Ito Hidetaka Komiya

1.はじめに

地中連壁工事などで発生する排泥は、掘削用注入液や固化用注入液(セメント主成分)が混じっ ており、pH11~12 の高アルカリ性を呈する。この原因は、水酸化カルシウム Ca(OH)。が多量に存在 するためである。この pH では、植物の生育が著しく阻害される条件となるので、植物を栽培する 土に排泥を利用することは一般的に困難とされている。

当社では、高アルカリ土の有効利用の研究を進め、危険な薬剤を使わずに改良土壌を製作する方 法を考案した 1)。これを実用的な技術として確立するためには、自然の環境条件における実証試験 を通じて、改善の永続性、有効性、経済性等を明らかにしなければならない。

そこで、某 SMW 連壁工事現場の排泥を利用して、改良土壌を製作し、圃場試験を実施した。本報 告では、室内試験で確認した排泥の基本性状と、圃場試験で実施した土壌と植物の調査から、自社 開発技術を利用した改良土壌の有用性を確認したことを述べる。

2. 改良土壌の製作方法の概要

改良土壌の製作方法には、土の乾燥による炭 酸化処理、および特殊肥料による中和処理の2 種類がある。基本的な原理は、土塊の表面に皮 膜状の層を作り、土壌の間隙水に溶け出すアル カリ成分を抑制することで、土壌の pH およ び EC を低下させることである。中和処理で は、排泥に特殊肥料を添加して、難溶性の塩 を形成させる。



土壌水 炭酸カルシウム 水酸化カルシウム

1土塊の断面 写真 Photo.1 Cross Section of Soil

断面の模式図 図 1 Fig.1 Concept of Cross Section

具体的なイメージとして、炭酸化処理後の状態を写真 1と図 1を示す。写真 1に示すよう に、外周と内部で土色が異なる。外周部分は、土壌水に溶け込んだ炭酸が排泥の水酸化カルシウム と反応し、土塊の表面に炭酸カルシウムを含む層を形成している。炭酸化処理では、次式のような 反応が考えられる。 $Ca(OH)_2 + H_2CO_3$ $CaCO_3 + nH_2O$

3.基礎試験

3.1 炭酸化処理に伴う化学性の変化

(1)試験方法

試料は、1週間ピットに静置した排泥、対象には畑土とセメントが混合していないケーシング土 を用い、2mm ふるいを全通させた未処理と炭酸化処理(7日間)のものを準備した。pH、EC(電 気伝導度)、含水比、陽イオン交換容量 (CEC)、交換性陽イオン (カルシウム Ca , マグネシウム Mg, ナトリウム Na, カリウム K)、水溶性陽イオン(Ca, Mg, Na, K)を測定した。

土 : 純水 = 1 : 5 , pH ガラス電極法 • pH 土 : 純水 = 1 : 5 , EC 電極法 ·EC

105 通風乾燥 ・含水比

 $1\,\mathrm{M}$ 酢酸アンモニウム溶液 , インドフェノールおよびオートアナライザー $1\,\mathrm{M}$ 酢酸アンモニウム溶液 , 原子吸光法 ・陽イオン交換容量(CEC)

・交換性陽イオン(Ca,Mg,Na,K) ・水溶性陽イオン(Ca,Mg,Na,K) 土 : 純水 = 1 : 5 , 原子吸光法

表 - 1に結果を示す。未処理ではpH12、EC5.4dS/mの高アルカリ、高塩類濃度を示した。その原 因は、塩基飽和度が100%を超える異常な値となることから、多量のカルシウムが土壌の間隙に保 持されているためと考えられる。

-方、炭酸化処理ではpH11、EC1dS/mと、未処理に比べてpH、ECともに低下した。ECは大幅 (株)大林組技術研究所都市·居住環境研究室* Obayashi Corporation Technical Research Institute Urban and Indoor Environment Department, (株)大林組土木技術本部技術第一部** Obayashi Corporation Civil Engineering Technology Division Technology Department No.1,緑化、アルカリ土、セメント、リサイクル

表 - 1 炭酸化処理前後の化学性

に低下しており、植物栽培 が可能な塩類濃度に低下 していた。その原因は、交 換性カルシウムが未処理 に比べて半減しているこ とから、一部のカルシウム イオンが炭酸化して、水に 対して不溶化が進んだた めと考える。

Table 1 Chemical condition for Carbonization of Calcium Hydroxide

謎絽	含水比	рΗ	E C	CEC	交換性陽イオン			水溶性陽イオン				塩基飽和度	
חדיושנו					C a	Mg	K	Na	C a	Мg	Κ	Na	
	%		dS/m	meg/100g	meq/100g		meq/100g			%			
未処理の分析値													
SMW排泥	72	12.8	5.4	34	430	8	2	3	6	0	1	2	1,290
畑土(耕土)	15	8.7	0.2	31	34	1	0	0	1	0	1	0	107
ケ - シング	6	9.3	0.1	1	26	2	0	0	0	0	0	0	1,991
炭酸化処理 (7日間)の分析値													
SMW排泥	10	11.2	1.0	36	270	5	2	2	3	0	0	1	763
畑土(耕土)	5	8.5	0.2	14	63	2	1	0	1	0	0	0	461
ケ - シング	0	9.1	0.1	1	97	2	0	0	1	0	0	0	8,933

なお、未処理土を 105

で急速乾燥させた場合、pH と EC は乾燥前とほぼ同じであった。炭酸化処理には、数日間の反応時間が必要であることがわかった。

3 . 2 改良土壌による発芽と pH・EC の変化 (1)試験方法

試料には、未処理土との比較のため、炭酸化処理、毎日霧吹で加水、毎日水洗、2日毎に水洗、中和処理(特殊肥料5%と3%(W/W))炭酸化処理+中和処理(特殊肥料3%(W/W))の7種類を準備し、発芽試験を行った。改良土壌の製作期間は7日間である。種子はコマツナおよび芝草(トールフェスク)を使用し、14日間観察した。試験開始日~10日間まで、毎日、圃場用水量の状態となるように散水した。pHとECは、土に差込んだセンサーで測定した。

(2)試験結果

図 - 2にコマツナの発芽率、表 - 2に pH・EC を示す。炭酸化処理は、圃場用水量の条件で発芽率 93%を示した。中和処理は、炭酸化処理を併用すると発芽率 100%を示し、処理方法の相乗効果があることがわかった。未処理では、散水を続けると pH と EC は低下するが、容易に改良されないことがわかった。

図 - 2 コマツナの発芽率 Fig. 2 Result of a Germination Test 表 - 2 改良土壌の pH・EC

Table 2 pH and EC for Improved Soil

<u> </u>		•				
試料名	р	H	EC (dS/m)			
山八个十二	7日後	14日後	EC(0 7日後 1.8 0.8 2.2	14日後		
未処理	11.8	9.3	1.8	1.4		
炭酸化	9.9	8.4	0.8	0.9		
中和処理(3%)	8.6	8.4	2.2	2.1		
炭酸化+中和処理(3%)	8.3	8.2	2.2	1.6		

4. 実証試験

期間は、2002年6月~2003年1月まで実施した。沖縄県内の某所にて、SMW 連壁工事の排泥を利用し、改良土壌を7日間で製作し、200m²の実証試験を整備した。栽培植物は、ハイビスカス、ブーゲンビリア、エンサイ、モロヘイヤ、トウモロコシ、芝草(コウライシバ、バーミューダグラス、ティフトン)とした。試験区には、未処理、炭酸化処理、中和処理、炭酸化処理+中和処理、炭酸化処理+堆肥混合、炭酸化処理+中和処理+堆肥混合を設定した。

追跡調査の結果、中和処理では、植物の生育は畑土(クチャ)に比べて同程度以上を示した。土壌の pH が 8.5 以下、透水係数が $9 \times 10^{-3} \sim 4 \times 10^{-4}$ cm/sec を示し、植物にとって生育可能な状態を維持することがわかった。炭酸化処理では、中和処理に比べるとやや生育が劣るが、モロヘイヤは同程度の生育を示した。

5.まとめ

基礎試験から、排泥に炭酸化処理や中和処理を施すと、植物が生育できることを確認した。実証試験によって、排泥の改良土壌は、緑化利用できることがわかった。今後は、改良土壌の効果を詳細に検証して工法・技術のメカニズムを明らかにしつつ、副産物のリサイクル技術の研究開発を進めていきたい。そして、この成果を生かして技術提案を積極的に行い、工事現場のゼロエミッションの実現に努力していきたい。

参考文献

1) 岡田、辻:建設発生土の緑化利用に関する研究(4),緑化を目的としたセメント固化処理土の改良,(株)大林 組研究所報 No.57, p.107~110,(1998)