# 石炭灰スラリー工法による埋め立て地盤の強度と環境に関する長期評価

 川口
 正人
 堀内
 澄夫
 佐藤
 厚子
 西本
 聡

 (技術研究所)
 (技術研究所)
 (北海道開発土木研究所)
 (北海道開発土木研究所)
 (北海道開発土木研究所)

## Long-Term Stability on Strength and Environmental Suitability of Coal Fly Ash Slurry

by Masato Kawaguchi, Sumio Horiuchi, Atsuko Sato and Satoshi Nishimoto

### Abstract

Previous studies by the authors have shown that the strength of cement containing coal fly ash slurry increases for up to 10 years. Although the rate of increase depends upon the type of coal fly ash (CFA) mixture, the reason for the differences has not been studied. Moreover, while long-term control of the environmental risk is crucial for the utilization of CFA, few studies on this subject have been reported. To confirm the long-term stability of CFA mixtures, the authors conducted over a period of 15 years a series of mechanical and environmental lab tests using 11 samples of various kinds collected from an actual construction site. The tests prove that the mechanical properties of these CFA mixtures are stable and have lower environmental risk. A method for choosing the appropriate type of CFA for developing long-term strength is also proposed.

## 概 要

筆者らは10年に亘る石炭灰スラリー地盤の安定性の検討から、石炭灰の種類によって発現する強度特性が大幅に異な る現象を捕らえてきたが、そのメカニズムは解明されていなかった。また、長期環境適合性は再生資源を有効利用する 上で重要な評価項目であるがほとんど検討されていない。そこで、15年経過した石炭灰スラリー固化体試料を用い、強 度面、環境面の双方から検討を行った。その結果、安定した強度の持続と利用に際して環境悪化が無いことが確認され た。また、必要とされる長期構造強度の発現特性に合わせた石炭灰の選択方法を提言した。

### §1. はじめに

日本では 2002 年に 770 万トンの石炭灰が発生して おり、その有効利用技術の確率が強く望まれている。 特に主な発生源である火力発電所は海に面して立地し ている。沿岸域では石炭灰スラリー利用技術が有望で



写真 - 1 石炭灰スラリー打設中の人工島

あり、徐々に適用箇所が増え始めているところである。 しかし、白鳥大橋プロジェクトに関する研究<sup>1)</sup>を除き、 10年以上の長期に亘る安定性の検討はされていない。 白鳥大橋プロジェクトでは石炭灰、火山灰、海水およ び少量のセメントにより調製したスラリー100,000m<sup>3</sup> を直径 67m の橋脚建造のための人工島造成材料とし て使用した<sup>2)-4)</sup>(**写真 - 1**)。この工事から以下の事項 が確認されている。

- 発電所から発生する石炭灰を使用したため、いろいろな炭種を原料としたが、オンライン水分計や 自動材料供給システムにより管理することで設計 仕様書に適合する造成材料を製造することができた。
- 2) 石炭灰スラリーは軽量かつ自硬性があるため、側 圧を従来の砂を埋め戻し材料とする場合に比べ、 1/18 から 1/6 に大幅減少することができ、コッフ ァーダム壁の側方変形や曲げモーメントを減らす ことができた。

写真 - 2に示すように橋脚建設のため造成された



## 写真 - 2 再掘削中の人工島

人工島内部を掘削し、1999年に白鳥大橋は竣工した。 新しい社会基盤構築材料を使用する際において耐久性 は設計上最も大切な検討項目である。例えば、白鳥大 橋人工島では、埋め立て材料に対して一軸圧縮強さで 1MPa 以上の強度を維持することが求められた。 Reymond<sup>5)</sup>は地盤材料として利用する際の強度に関す る検討において石炭灰を転圧し造成した堤防の長期強 度を測定し、粘着力の増加が2年間見られたと報告し ている。また、Barenberg<sup>6)</sup>は石灰を添加した石炭灰と を道路基盤材料として利用し、強度は材令の対数に比 例して10年間増加が見られ、10年で15MPa の強度に 達したと報告しているが、これは地盤材料としては明 らかに過剰な強度である。

一方、副産物を地盤材料として利用するためには環 境適合性に関する検討も必要であるが、石炭灰の埋め 立て地盤に関する長期の評価はされていない。

本研究では、石炭灰の有効利用を促進する上で求め られる長期適合性を評価するため、15年を経過した白 鳥大橋プロジェクトの室内保管試料を強度面と環境面 の双方から検討した。 **表 - 1**に採取した試料の仕様を示す。なお石炭灰の 種類は、石炭の種類を意味しており、燃焼条件や石炭 成分など、深度(施工時期)によって物性は若干異な っている。

溶出試験にあたっては、溶出溶媒に純水と海水とを 使用した。海水溶媒は苫小牧付近から採取したものを、 加熱殺菌したのち、ろ過して使用した。溶出溶媒の諸 元を表-2に示す。

### 2.2 強度試験

ブロックサンプルの一軸圧縮強度試験は施工後2年、 10年、15年で実施した。

## 2.3 バッチ振とう溶出試験

環境庁告示 46 号法に基づき溶出試験した。分析項 目は、pH、総水銀 T-Hg) 鉛(Pb) 六価クロム(Cr(VI)) カドミウム(Cd) ヒ素(As) セレン(Se) ホウ素 (B) フッ素(F)の9種である。

## 2.4 タンクリーチング試験

タンクリーチング試験はサンプルを粗砕せず、塊状 のまま溶媒水中に静置水浸し、水中に溶出する成分濃 度を測定する方法である。樹脂製容器に試料 150g程 度を入れ、純水または海水を固液比1:10にて注ぎ入 れ水浸させた。容器を密封、20 の恒温室内に静置、 水浸後 1,3,7,14,28,68,148 日にて容器より検液を採取 した。分析項目は2.3と同様とした。なお、このタイ プのタンクリーチング試験では、一つの容器から経時 的に検液を採取するため、徐々に固液比が小さくなる。 採取された検液中の濃度は、初期の固液比での濃度よ りも高くなるため、つぎの方法により補正した。すな わち、採取回数をi回目とした時の検液の濃度を C<sub>i</sub>、

# 表 - 1 使用したスラリーの諸元

§2. 実験方法

2.1 使用した材料

造成1年後に橋脚施工のため人工 島内を掘削した際に、ブロック状の スラリー硬化体を50cm程度の大き さで採取した。ブロックは、清水建 設株式会社技術研究所にそのまま搬 送し、コア採取機によって直径5cm、 高さ10cmの円柱状のサンプルを複 数作った。このサンプルは乾燥と炭 酸ガスによる中和反応を防止するた -めポリエチレン袋に個別包装し、室 限保管した。

衣 使用したスノリ の相比													
	Coal	Sample	Cement	Water	slı	ırry	Molded Samples						
Slurry	Fly-Ash	Depth	Content	Content	Slump	Bleeding	7day qu	28day qu					
No	Туре	-m	%	%	cm	%	MPa	MPa					
1	А	0.5	4	40	11.1	1.2	0.41	0.79					
2	В	1.5	5	35	10.8	1.1	0.70	1.02					
3	В	2.5	5	35	9.0	0.7	0.70	1.06					
4	С	3.5	5	50	10.3	1.3	0.44	0.95					
5	D	4.5	5	60	10.9	3.5	0.22	0.60					
6	В	5.5	5	35	10.0	0.8	0.53	1.18					
7	Е	7.0	4	50	9.8	3.4	0.35	0.87					
8	Е	8.0	4	50	10.5	1.3	0.30	0.74					
9	F	9.0	5	35	10.8	0.7	0.69	1.04					
10	Е	10.5	4	55	9.3	2.9	0.35	0.70					
11	С	12.0	5	40	10.4	2.3	0.41	1.00					

表 - 2 使用した溶出溶媒

_	pH T-Hg		Pb	Cr(VI)	Cd	As	Se	В	F
	[-]	[mg/L]							
Purified Water	6.2	N.D.							
Seawater	8.1	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	4.2	N.D.

表 - 3 一軸圧縮試験結果

-	2 y	ear Stren	gth	10	year Stren	ıgth	15 year Strength				
Slurry	Av	SD	CV	Av	SD	CV	Av	SD	CV		
No	MPa	MPa	%	MPa	MPa	%	MPa	MPa	%		
1	1.61	0.223	13.8	1.66	0.138	8.3	1.86	0.379	20.4		
2	1.75	0.219	12.6	1.78	0.326	18.3	1.80	0.373	20.8		
3	2.60	0.518	19.9	3.40	0.643	18.9	3.05	0.636	20.8		
4	0.86	0.069	8.0	0.82	0.106	13.0	0.69	0.118	17.0		
5	0.96	0.153	15.9	1.00	0.199	19.8	0.88	0.142	16.1		
6	1.57	0.105	6.7	1.80	0.236	13.1	1.80	0.278	15.5		
7	5.95	0.563	9.5	6.85	0.842	12.3	7.14	1.101	15.4		
8	4.21	0.678	16.1	5.15	0.933	18.1	5.24	0.754	14.4		
9	2.11	0.253	12.0	2.51	0.643	25.6	2.27	0.250	11.0		
10	4.98	0.870	17.5	5.98	0.889	14.9	6.41	0.602	9.4		
11	2.16	0.273	12.6	2.42	0.435	18.0	2.53	0.368	14.6		

初期の溶媒量に対する溶媒の体積比を X<sub>i</sub>とすると、2 回目以降の材令の真値 CT<sub>i</sub>は、

 $CT_{i} = X_{1}C_{1} + \sum_{n=2}^{i} X_{n}(C_{n} - C_{n-1})$  [mg/L] (1)

により求められる。

- §3. 結果と考察
- 3.1 強度の増加

ー軸圧縮強度試験の結果を表 - 3に示す。表 - 1に 示した短期材令の強度試験結果と合わせ、以下の結果 を得た。

- 材令28日では、石炭灰種の違いによる差異はさほ ど見られず、設計強度をほぼ満たしているが、長 期材令になると灰種の差が顕著となる。
- 2) 強度発現の差異には打設深さ、セメント量、水含 水量との相関性は見られない。
- 3) 長期材令における強度発現は以下の3種類に分類 できる。
  - (a) 高強度型: No.7, 8, 10
  - (b) 中強度型: No.1,2,3,6,9,11
  - (c) 低強度型: No.4, 5

4) タイプEの石炭灰は高強度型であり、タイプBは 中強度型に分類されるが、この二つの種類を比較 すると、セメント量はタイプBの方が多く、水分 量はタイプEの方が多い。一般的なセメント量が 多く、水分量が少ないほど強度が高くなると傾向 と逆の傾向を示している。

図 - 1 に強度発現の経時変化を示す。高強度型は材 令の対数に比例して強度が増加し、15 年経過後も持続 して強度増加する傾向を示している。中強度型は2年 から 10 年までは高強度型同様に材令の対数に比例し て強度が増加するが、その後その強度増加は鈍り、到 達した強度を維持する。低強度型は打設後1ヵ月程度 の間、強度増加を示し、その後は安定した強度を維持 する。これらの発現強度の違いは、水和水硬反応性の 違いによるものであると考えられる。

# 3.2 化学組成の強度発現への影響

同じタイプの石炭灰は、施工時期や施工深さが異なっていても、同様の強度発現傾向が観察される。このことから、強度発現の差異は石炭灰の組成などの要因によって生じていると考えられる。表 -4に使用した石炭灰の化学組成と溶融特性を示す<sup>77</sup>。式(2)はアルカリ金属とアルカリ土類金属酸化物の占める割合を示しており溶融温度と相関性を示すことが知られている。 図-2に15年経過したサンプルの強度とF1との関係

を示すが、F1の増加に伴い強度が増加し高い相関性を 示している。

表-4 使用した石炭灰の組成と溶融温度特性<sup>7)</sup>

				Fusing Temperature										
CFA	Slurry	$SiO_2$	$Al_2O_3$	$Fe_2O_3$	TiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Na <sub>2</sub> O	$K_2O$	$P_2O_5$	$SO_3$	ST	HT	FT
type	No	%	%	%	%	%	%	%	%	%	%	K	K	Κ
А	1	70.3	23.0	1.3	1.1	0.7	0.3	0.1	2.3	0.1	0.3	1,813	1,813	1,813
В	2,3,6	54.3	17.8	16.5	0.8	3.9	1.3	0.3	1.0	0.2	2.6	1,623	1,613	1,723
E	7,8,10	60.6	18.5	4.2	0.8	9.2	1.2	0.9	0.6	0.3	3.7	1,563	1,603	1,613



図 - 1 強度の経時変化



図-2 化学組成と強度の関係



### 図 - 3 溶融温度と強度の関係

 $F1 = \frac{CaO + M_gO + Na_2O + K_2O}{SiO_2 + Fe_2O_3} \quad [-] \quad (2)$ 

ここで結晶質の石炭灰に比べ、ガラス質の石炭灰は セメントとの化学反応性が高いことに着目する。図-3に15年経過したサンプルと軟化点(ST)との関係 を示す。軟化点の低いものほど高い強度を発現してい る。F1が高い石炭灰は低い溶融温度特性を示し、石炭 燃焼時にはその熱により石炭灰を構成する鉱物が溶融 する。灰はボイラー中の熱交換により急冷されるため、 ほとんど結晶生成せずに電気集塵機で捕集される。す なわち、低融点炭はガラス質石炭灰を多く含み、セメ ントとのポゾラン反応を多く起こすことから高い強度 を発現すると考えられる。

柳原ら<sup>1)</sup>の検討に因れば、高い強度を示す石炭灰ス ラリー固化体の表面には網目状物質の生成が見られる がこれは C-S-H ゲルに起因するものである<sup>8)</sup>。以上を まとめれば、低融点の石炭灰はセメントと C-S-H ゲル を水和反応で生成し、このことから長期に亘る強度発 現を示したといえる。埋め立て地盤を再掘削するケー スの様に所定強度を持続的に維持するタイプの灰や、 長期に亘り強度を増進するタイプの灰など、石炭灰ス ラリーを地盤材料として利用する際の強度設計に対し て、本知見を展開することが可能となった。

### 3.3 バッチ振とう溶出試験

表-5に、バッチ振とう溶出試験の結果をまとめる。 純水、海水とも六価クロムとホウ素以外の重金属類は 検出されなかった。最大量は六価クロムで 0.05mg/L、 ホウ素で 5.7mg/L であり、双方とも海水を溶媒とした 時である。純水による溶出試験ではすべて土壌環境基 準を満たしている。白鳥大橋で使用したスラリーは石 炭灰、火山灰、セメントおよび海水により調製された が、溶出試験で検出された六価クロムとホウ素は、こ れらの構成材料に起因している。特に、海水に関して は表-2に示すようにホウ素の主要な供給源である。 純水より海水による溶出結果の方が高いホウ素濃度と なっている。表 - 5から 1.8~4.2mg/L の差が見られる が、いずれも溶出に使用した純水と海水の溶媒中の濃 度差 4.2mg/L 以下となっている。スラリー固化体に含 まれているアルミニウム成分へのホウ素の化学吸着は、 溶出検液中に含まれる濃度が溶媒海水に含まれる濃度 より低くなる一要因と考えられる。

### 3.4 タンクリーチング試験

バッチ試験の結果、六価クロムとホウ素以外の重金 属類は検出されなかったことから、タンクリーチング 試験ではこの2つの成分に関して検討した。図-4、 5に六価クロムに関するタンクリーチング試験結果 を示す。タンクに水浸後28日までは濃度が顕著に増

表 - 5 バッチ振とう溶出試験結果

Slurry		Leac	hate: I	Purified	water	[ mg	g/L ]	Leachate: Seawater [mg/L]										
No	pH	T-Hg	Pb	Cr(VI)	Cd	As	Se	В	F	pH	T-Hg	Pb	Cr(VI)	Cd	As	Se	В	F
1	10.1	N.D.	N.D.	0.04	N.D.	N.D.	N.D.	2.4	N.D.	8.8	N.D.	N.D.	0.05	N.D.	N.D.	N.D.	4.2	N.D.
2	10.0	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	1.4	N.D.	8.8	N.D.	N.D.	0.03	N.D.	N.D.	N.D.	5.6	N.D.
3	9.8	N.D.	N.D.	0.01	N.D.	N.D.	N.D.	1.3	N.D.	8.7	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	4.9	N.D.
4	7.2	N.D.	N.D.	0.01	N.D.	N.D.	N.D.	2.4	N.D.	8.2	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	4.2	N.D.
5	9.4	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	1.0	N.D.	8.8	N.D.	N.D.	0.03	N.D.	N.D.	N.D.	4.1	N.D.
6	9.5	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	1.6	N.D.	8.7	N.D.	N.D.	0.03	N.D.	N.D.	N.D.	4.3	N.D.
7	10.9	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	2.5	N.D.	9.0	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	5.7	N.D.
8	10.8	N.D.	N.D.	0.03	N.D.	N.D.	N.D.	2.4	N.D.	9.0	N.D.	N.D.	0.03	N.D.	N.D.	N.D.	5.3	N.D.
9	8.5	N.D.	N.D.	0.01	N.D.	N.D.	N.D.	0.3	N.D.	8.5	N.D.	N.D.	0.01	N.D.	N.D.	N.D.	3.6	N.D.
10	10.7	N.D.	N.D.	0.03	N.D.	N.D.	N.D.	2.4	N.D.	8.9	N.D.	N.D.	0.02	N.D.	N.D.	N.D.	5.2	N.D.
11	9.5	N.D.	N.D.	0.01	N.D.	N.D.	N.D.	1.4	N.D.	5.9	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	4.8	N.D.
JLT46		0.0005	0.01	0.05	0.01	0.01	0.01	1	0.8									
JLT46(*)		0.0015	0.03	0.15	0.03	0.03	0.03	3	2.4									
WPCL	5.8-8.6	0.005	1	0.5	0.1	0.1	0.1	10	8	5.0-9.0	0.005	0.1	0.5	0.1	0.1	0.1	230	15

\* N.D. : Not Detected

\* JLT46 : Japanese Environmental Quality Standard for Soil Pollution

\* JLT46(\*) : Japanese Environmental Quality Standard for Soil Pollution for only upper zone of under ground water level

\* WPCL : Japanese Environmental Quality Standard for Warter Pollution Control Law

加し、その後平衡する。一部のサンプルでは 60 日に 最大値を示しているが、これは純水、海水双方で見ら れることから、スラリーを構成する石炭灰成分の違い に起因していると考えられる。タイプ B では 60 日の 最大値を示しているがタイプ E では見られない。表 -4から 2 つのタイプの成分を比較すると、タイプ E は 鉄分の高い炭種であることがわかる。60 日以降の六価 クロム濃度低下は六価クロムの還元反応による溶解度 の低下や、鉄 - クロム化合物の生成によって起こった ものと推定される。

図-6、7にホウ素に関するタンクリーチング試験 結果を示す。タンクに水浸後、14日までは濃度増加し、 その後平衡する。六価クロムとは異なりタイプEの海 水による試験のみ最大値を示す傾向が見られた。この



図 - 4 タンクリーチング試験結果(淡水 Cr(VI))



図 - 5 タンクリーチング試験結果(海水 Cr(VI))

ことから、海水中の塩分によるイオン交換相互作用に よって起こると考えられるが、メカニズムを明らかに するまでには至らなかった。

図-8、9は水浸後148日経過後のバッチ振とう溶 出試験とタンクリーチング試験の濃度の相関性を示す。 純水、海水を溶媒とするホウ素、純水による六価クロ ムの試験結果では、よい相関性を示している。海水に よる六価クロム試験では、バッチ振とう溶出試験結果 の方がタンクリーチング試験結果に比べ0.015~ 0.02mg/L低めにシフトしている。これは初期の溶媒と の接触時において、海水中の塩による六価クロムの溶 出抑制効果によるものと考えられる。6時間のバッチ 振とう溶出試験結果から長期に亘る溶出特性を推定す ることが可能となった。



図 - 6 タンクリーチング試験結果(淡水 ホウ素)



図-7 タンクリーチング試験結果(海水 ホウ素)



図 - 8 バッチとタンクリーチング比較(Cr(VI))



写真 - 3 竣工後の白鳥大橋

海水を使用した溶出試験は純水によるものに比べ一 般的に高い溶出値が得られるが、これは溶出溶媒に含 まれるホウ素や六価クロムの濃度に因るものである。

表-3に示す海水中に含まれる成分を考慮すると、 白鳥大橋で使用した石炭灰スラリーは海域における有 効利用において非常に低い環境影響であると評価でき、 本方式による石炭灰の利用は合理的であったと結論で きる。

写真 - 3 は竣工時の白鳥大橋を示すが、石炭灰スラ リーが充填された人工島の上に建設された。今後も本 工事から採取された試料により再生資源を有効利用し た地盤の安定性に関して検討を継続する予定である。



図 - 9 バッチとタンクリーチング比較(ホウ素)

### §4. まとめ

沿岸域において利用後 15 年を経過した石炭灰スラ リー充填物の長期強度および環境に関する安定性に関 する検討を実施し、以下の結果を得た。

- 一軸圧縮試験結果から長期に亘る強度安定性を維 持している。
- 2) 強度の発現性は石炭種の違いによって顕著であり、 石炭灰中のガラス質成分によってその差異が生じ たと示唆できた。
- 3) 15 年経過した試料から六価クロムとホウ素の溶 出が見られたが、いずれも土壌環境基準を満たし ている。
- イッチ振とう溶出試験とタンクリーチング試験結果を比較するとホウ素では14日、六価クロムでは 28日で同等の濃度となり平衡する。

石炭灰を選定することで、長期間強度増加を継続す ることが望まれる堤防への利用や、短期間で高い強度 の発現が必要とされる道路の基盤材料への適用など、 目的に合わせたスラリー設計が可能となった。

### 謝辞

本研究は、(財)石炭利用総合センター(現(財)石 炭エネルギーセンター)のご協力の下で実施した。紙 面を借りて謝意を表する。

#### < 参考文献 >

- Yanagihara, M., Horiuchi, S. and Kawaguchi, M. (2000): "Long-Term stability of coal-fly-ash slurry man-made island" Coastal Geotechnical Engineering in Practice, Nakase and Tsuchida (eds.) Balkema, Rotterdam. pp763-769
- Kawasaki, H., Horiuchi, S., Akatsuka, M. and Sano, S. (1992): "Fly-Ash Slurry Island: II Construction in Hakucho Ohashi Bridge Project" J. Materials in Civil Eng. ASCE, pp134-152
- 3) Horiuchi, S., Taketuka, M., Odawara, T. an Kawasaki, H. (1992): "Fly-Ash Slurry Island: I Theoretical & Experimental Investigations" J.

Materials in Civil Eng. ASCE, pp. 117-133.

- Horiuchi, S., Tamaoki, K. and Yasuhara, K. (1995): "Coal Ash Slurry or Effective Underwater Disposal" Soils and Foundations, Vol.35, No.1, pp.1-10.
- 5) Raymond, S. (1961): "Pulverized Fuel Ash as Embankment Material" Proc. Of Instruction of Civil Engineers, Vol.19, pp.515-536,900-904
- Barenberg, E. J. (1973): "Utilization of Ash in Stabilized Base Construction" Proceedings of 3 rd Int. National Ash Utilization Symposium. BuMines, pp180-196
- 7) "石炭灰ハンドブック(第2版)", 環境技術協会・日本フライアッシュ協会(1995)
- 8) Torii, K. (1985): Basic Studies on utilization of Industrial Waste for Soil Stabilization (Doctor Thesis for Kyoto University), pp.147-194
- 9) Hollis, J.F., Keren, R. and Gal, M. (1988): "Boron Release and sorption by fly ash as affected by pH and particle size" J. Environ. Qual., Vol.17, No.2, pp.181-184.