ニボク

黒ボク

п

災害用井戸掘削地盤の環境化学的特性に関する研究

東 京湾

防衛大学校建設環境工学科	学生会員	〇上田	奈々
防衛大学校建設環境工学科	正会員	山口	晴幸

1. はじめに

東日本大震災の後,地域住民の避難地域に指定されている当校舎内に、上水道が不給時 となった際に活用するための災害用井戸を構築することとなった. 深さ 100mまで掘削し て構築する比較的大規模な深井戸である。だが三浦半島では、As や Pb などの重金属類等 が水質基準値を超える濃度で,地下水や湧水等の自然水から検出される場合があり,自然 起原由来の重金属類等を含有した地層の堆積していることが指摘されている ¹⁾.本報告で は、重金属類等の有害化学物質の評価も含め、災害用井戸からの地下水の水質と掘削地盤 の化学的成分特性を把握すると共に,周辺域で採水した自然水との水質的な比較検証を試 みる. 海拔約80m

1. 地形·地盤概要

井戸を構築する走水は東京湾に面した神 奈川県横須賀市に所在し,市水道発祥の地で ある. 湧水・地下水等の自然水に恵まれた地 域で,このことが,一説によれば,「走水」

と言う地名の来歴とも言われている.掘削地盤は(図1), 概ね海抜約80mの高台に位置し、表層部に関東ローム層、 その下層に難透水性の泥岩層に挟在してかなり厚い砂礫 層が堆積した土層構成となっている. この砂礫層や泥岩 層の破砕帯亀裂に地下水脈が形成されていると言われて おり,湾沿岸部海底や走水地区等に今尚湧水地点が多い. 掘削地盤の深さ 100mに亘る土質柱状図(図 3 中の No.1 地点)を作成してみると(図2)、黒ぼく・ローム層が深さ 約11mまで堆積し、深さ約85mの泥岩層に至るまで、概 ねその下層に砂礫層類、細砂層類、粗砂層類等の砂質・ 礫質土に分類される各地層が形成されており, 地下水面は 深さ約9.5mに位置している.

2. 調査と分析

災害用井戸の構築に際し、図3に示すように、当校舎内3 箇所(No.1~3)の地点で深さ 100mに至る試掘を実施し、地 下水・水脈・ボーリング調査等の結果から適地一箇所(No.1) を選定した. ここでは, 掘削地盤の化学的特性を化学成分レ ベルから評価するために、深さ100mに亘るボーリング試料 を用い,深さ約1m間隔で試料土を抽出して,約100サンプ



	*粒度試験		
	イオンクロマトグラフイー		
化学成分評価	(陰イオン6成分)		
	陽イオン5成分		
	原子吸光分光分析		
	A Dh Cn 华 0 元表		

ルの試料土について、表1に示す基本的土質・化学物性評価試験に加え、各種化学成分の定量評価試験を実施 した.同様に掘削地盤から採水した2箇所(No.1とNo.2)の地下水に加え,比較検証のために周辺域で採水した

キーワード 災害用井戸,地下水,自然水,重金属類,掘削地盤,ヘキサダイアグラム,トリリニアダイアグラム 値 絡 先 〒239-8686 神奈川県横須賀市走水 1-10-20 防衛大学校建設環境工学科 TEL 046-841-3810 E-mail: s58086@ed.nda.ac.jp



19 サンプルの自然水(湧水・地下水)について(図 3),一連の水質分析を実施している. 各試料土から溶出する, あるいは地下水等の自然水に溶存している主要イオン成分はイオンクロマト分析,重金属類等は原子吸光分光 分析によった.全ての試料土では粒径 2mm以下の土粒子成分を対象とし,前処理である溶出試験では,土質 試験法²⁾に準拠し固液比を1:10の条件下で吸引濾過(孔径 0.45 μm)して溶出液を抽出した.

3. 結果と考察

(1) 災害用井戸地下水と周辺自然水の水質特性

井戸構築後, 採水が可能になった段階で No.1 と No.2 地点の地下水について水質分析を試みた. 両地点で 4 ~7 間に亘ってそれぞれ断続的に採水した 20 サンプル程の地下水では,水素イオン濃度(pH)と電気伝導率(EC) の平均値は No.1 では 8.03 と 333μ S/cm, No.2 では 8.10 と 305μ S/cm で,両地点においてサンプル間の差異 は小さく,経時的にかなり安定した値を呈していた. 代表例として,地点 No.1 の地下水の主要溶存イオン成 分を図 4 にまとめてい

 分析成分の中で P0₄ とN0₂は大半のサンプル で非検出,N0₃は 20mg/1

 未満でN0₂を考慮した硝 酸性窒素濃度は水質基

 準値の 10mg/1 未満とな



因4 灰音用开户地十小 NO.1 99 王安裕住在太。

っている.しかし Br は基準値の 0.01mg/1 未満を超 え 0.1~0.15mg/1 範囲のものが多く検出された.

さらに両地点の地下水の水質的特徴を評価し,周 辺域の自然水と比較検証するために,ヘキサダイア グラムとトリリニアダイアグラムをそれぞれ,図5 と図6に示している.前者は主要な陰・陽イオン成 分の溶存組成を,また後者は主要イオン成分から水 質を大別し,直感的に水質的特徴を把握するのに役 立つ.ヘキサダイアグラムでは,陰・陽イオ ン成分によって描かれる六角図形の形状が 「Mg* 」

したものは水質的に類似し ていることを意味している. このことから, No.1とNo.2 地点の地下水の水質は,周 辺自然水の水質とは多少異 なっているが,ほとんど同 一であり,しかも水質的に 安定していることがわかる. なお図形の大きさはイオン 成分の溶存量を表している. そのため大きな図形を描く



図5 災害用井戸地下水と周辺自然水のヘキサダイアグラム



図 6 災害用井戸地下水と周辺自然水のトリリニアダイアグラム

周辺自然水は、先述したように地下水に比較して高い電気伝導率(EC)を呈していた.一方、図6に示したトリ リニアダイアグラムで水質タイプを分類すると、No.1とNo.2地点の地下水では、陰イオンでは SO₄と HCO₃、 陽イオンでは Ca と Mg の溶存量に比較的富んだ I 型のアルカリ土類非炭酸塩 (Ca-SO₄, Mg-SO₄) と II 型のアルカリ土類炭酸塩 (Ca-HCO₃, Mg-HCO₃)の水質タイプに大別される. 周辺域の自然水の水質タイプも I 型と II 型に分

類されるが,より Ca と Mg の溶存量に富んだ水質タ イプを呈していることが わかる.

(2)災害用井戸地下水と周辺自然水の溶存重金属類等

災害用井戸の地下水 (No.1とNo.2)と周辺域の 自然水についての9元素に 関する重金属類等の溶存 量を図7にまとめている. 水質基準に規定されてい る Cr, As, Cd, Pb の分析 元素においては,両地下水 と周辺自然水共に,いずれ も基準値を超えるサンプ



(3) 掘削地盤からの化学成分の溶出性

地質学的には三浦半島は海底で堆積した地層が隆起し て形成されたと言われており,土質柱状図(図1参照)で も深さ約75mに貝殻混じり細砂の地層が確認できる.図 8に示す深さ100mに至る基本的な化学物性をみると,深 さ約20m以深ではpHが8~9範囲のアルカリ性土で,し かも約85m以深の泥岩層は非常に高いEC値を示し,化学 成分の溶出性に極めて富んだ地層であることがわかる. 強熱減量(Li)は深さ約10mまでの上層部と深層部の泥岩 層では,有機物や無機炭酸塩類等の含有によるものと思 われ,高い値を示しているが,中層部の砂礫・細砂等の 粗粒土層では1~3%となっている.





図8 災害用井戸掘削地盤の基本的な化学物性

図9と図10は、ほぼ深さ1mごとに試料土から抽出した溶出試験による溶出液の主要イオン成分をそれぞれ ヘキサダイアグラムとトリリニアダイアグラム上に表示し、成分的特徴をみたものである。図9のヘキサダイ アグラムの形状と大きさに着目すると、地層間によってかなり異なっており、溶出化学成分の組成は、地層に 大きく依存することがわかる.これをトリリニアダイアグラムでみると、概ね黒ぼく、ローム、泥岩層の試料 土では、I型のアルカリ土類炭酸塩とIV型のアルカリ非炭酸塩のタイプに分類され、陽イオンでは Ca と Mg、

-- /1)

陰イオンでは SO₄ と C1 の溶 出性が高い傾向にある.し かし砂礫,細砂,粗砂層等 の試料土では,Ⅲ型のアル カリ土類炭酸塩とⅢ型のア ルカリ炭酸塩に分類され, 陽イオンでは Na と K, Ca と Mg,陰イオンでは HCO₃ の溶出性が高い.この結果 は,図5 と図6 で示した地

0~1	-	19~20	\sim	39~40.3	\triangleright	61~62	⊳	80~80.4	\diamond	
0~1.3	-(20~21	\sim	40.3~42	\triangleright	62~63	\rightarrow	80.4~81	\rightarrow	
1.3~2		21~22	>	42~43	\rightarrow	63~63.5		81~82	\frown	
2~3	-1	22~23	\frown	43~44.6	Σ	63.5~64	Δ	82~83	\rightarrow	
3~4	-1	23~24	\frown	44.6~46	\supset	64~65	\rightarrow	83~84	\rightarrow	
4~5		24~25	\square	46~47	\supset	65~66	\square	84~85.2	$ \rightarrow $	
5~6	-	25~26	\triangleright	47~48.3	\rightarrow	66~67	-	85.2~86	\sim	>
6~7	1	26~27	\square	48.3~50		67~68	-42-	86~87	\square	
7~8	1	27~28	\square	50~50.8		68~69	_₽	87~88	\sim	
8~9	\triangleright	28~29	\supset	50.8~51	$\neg ho$	69~70	_₽	88~89	L	
9~9.9	\triangleright	29~30	\triangleright	51~52	- D	70~71	₽	89~90	l	
9.9~10.5	Σ	30~31	\square	52~53	Ð	71~72	_₽	90~91	- 1	
0.5~11.8	\mathbf{P}	31~32	\square	53~54	Þ	72~73	_ <u>1</u> >	91~92		
11.8~13	Σ	32~33	\square	54~55	$\neg ho$	73~74	₽	92~93	l	
13~14	\triangleright	33~34	\rightarrow	55~56	\rightarrow	74~75	42	93~94	<u>L</u>	
14~15	\mathbf{P}	34~35	\square	56~57	\rightarrow	75~76	4>	94~95	l	
15~16	₽	35~36		57~58	\rightarrow	76~77	4 >	95~96	1	
16~17	Σ	36~37	$\neg \not $	58~59	Ð	77~78	4>	96~97	<u>L</u>	
17~18	>	37~37.5	_⊅	59~60		78~79	\Rightarrow	97~98	L	
18~19 (37.5~39		60~61	D	79~80		98~99	I	
								99~100	l	

下水のイオン成分組成や水質分類と必ずしも類似している とは言えないことがわかる.さらに図 11 は深さ方向の各試 料土からの重金属類等の溶出性をみたものである.各元素 の溶出量は乾燥試料土 1kg 当からの質量(µg)として表示 している.この結果によると、特に深さ約 40~70m 範囲の 砂礫,細砂,粗砂等の地層に Cr,As,Cd,Pb などの高い重 金属類等の溶出性を示す地層が存在していることがわかる. しかし今回の分析時点では、図 7 に示したように災害用井 戸の地下水への影響は確認されていない.このよう分析結 果を鑑みると、災害用井戸の地下水の定期的な水質モニタ リングの検討を考えていく必要があると思われる.





ね安定した飲料に供せる水質と判断される.現在,浄

図 11 災害用井戸掘削地盤の重金属類等の溶存量

化システムが設備され、水道法水質基準に規定されている 50 項目全てをクリアする安全な水質が常時確保さ れている.ただ構築地盤には有害な重金属類等を溶出する可能性の高い地層が挟在していることから、定期的 なモニタリングを継続し、災害用井戸として重要な清浄水の給水機能の維持に努めることが肝要である.

参考文献

1) 熊田未咲:神奈川県三浦半島の水・土環境に関する調査研究,防衛大本科第49期卒業研究論文(2005.3).2) 地盤工学会編:土質試験の方法と解説,「化学試験」(1990.3)