

日本大学生産工学部 正会員 金井 昌邦
日本大学生産工学部 ○正会員 今井 元衛

(緒論)

現在の汚泥処分方法は、海上投棄、土地還元(土地改良地、肥料)、衛生的埋立(必ずしも衛生的とは思われないが)などであるが、結局、有害物質を固形状にするか、公害の恐れを無くして処分するように見せ掛けているに過ぎない。しかし、我が國のよう有狭小な国土では、長時間かけて無機化することは、至難の業に属してあり、(i)コンクリート中に固形化する。(ii)樹脂により固形化する。(iii)焼却など種々の方法が考ふられるが、二次公害が騒がれている現在では、最早どれも根本的解決を指向しているとは言えず、尾大量の汚泥が未処理までは、未完の処理のまま投棄され、河海水の汚染につながっている。我々は、このような観点に立ち、下水汚泥を希素電解法によて電解脱水、風乾させ、成型固形化させ、その利用を見るものである。

(原理的基礎)

希素化合物電解法に因れば(i)陽極で放電した下は水との親和性の為、陽極附近のフロックに衝突してその結合水を奪い、さらさらした外観のフロックとなる。即ち脱水する。これを汚泥に対して実施すると脱水フロックを作ることであろう。(ii)電気陰性度は希素が4.0で酸素よりも大きいが、酸化物が安定で水に溶けないことを対比して希素化合物が安定であることは、ポーリングにより明らかである。(iii)イオンの浸透により、バクテリア、ビールス、寄生虫卵は死滅するので、衛生的な汚泥となる。の如く特長を持つている。更に纖維物質においては、結合の強い、長い、疎水化したものとなり、纖維として太く再生されたと考えられる。これにすりこの纖維物質の結晶部分に無機または重金属の希素物質が重複し、更にCaCO₃に取囲まれ、より安定物質になると想像し得る。このような纖維物質は汚泥の安定と共に、材料力学的的面からも疎水性とも合わせ、再利用の可能性を有りうるという結果が得られている。

(実験方法)

希素化合物電解法、図1の如く実験を行った。試料は市における初回生活汚泥を使用した。尚、この生活汚泥は多少季節的変動を認めたが、この点については、一様な試料ということと、実験を行った。また、安定化汚泥の有効利用を図る為、汚泥固形化物の強度について、一軸圧縮試験方法(ひずみ制御形)を行なった。

(実験条件)

(i) 希素化合物電解法では、40Lの汚泥量にDC 10Vを基準として40分通電とした。尚、添加薬剤はCaF₂ 1.0 g/Lの他に、FeCl₃ 1.0 g/Lと共に通電後、Na₂O₂、CaCl₂を各々0.5 g/L添加後40分DC 10Vを通電する。添加量は、それぞれ原生活汚泥のT-S重量(2.0 g/Lを基準)の5%を基準に添加した。尚、汚泥固形化物の供試体作成について、汚泥の収縮を考慮して5 cm × 1.4 cmとし、汚泥の土質面への応用を考慮して砂と混合して一軸圧縮試験を行なった。尚、砂の粒径についてでは図2の通りである。

(結果)

図3はFeCl₃とCaF₂を初沈汚泥に、混合電解脱水した物と砂との混合割合は、1:1と1:2である。一軸圧縮強さは、それぞれ0.36 g/cm²、0.345 g/cm²であり、ひずみは7%、6%である。図4は、電解汚泥(FeCl₃、CaF₂)へさらにNa₂O₂とCaCl₂を加え40分電解し、脱水安定汚泥に砂を混合し、1:1、1:2と(たもの)、一軸圧縮強さは、0.520 g/cm²、0.425 g/cm²であり、ひずみは10%、5%である。図5は、図3同様の電

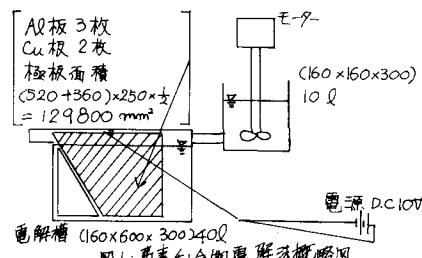


図1: 希素化合物電解法概略図

解汚泥であるが、混合砂の粒径を変えて、汚泥：標準砂(1:2)と汚泥：砂(1:2)で、今までのものと対比させて行つてみた。No.5:No.6とも一軸圧縮応力は、0.065 kg/cm², 0.345 kg/cm²で、この時の圧縮ひずみは、10%, 5%ほどで、いる。図6は図4同様の汚泥に標準砂、砂をそれぞれ1:2で混合させたものである。No.7, No.8のそれ次の、一軸圧縮強度と圧縮ひずみは0.089 kg/cm², 0.425 kg/cm², 10%, 5%である。

(考察)

図3と図4よりFeCl₃, CaCl₂電解後Na₂O₂, CaCl₂を添加して40分電解の方が遙かに強度向上が見られる。これは、繊維物質の結晶部分に無機または、重金属の化合物が重複し更にCaCl₂に取囲まれてより安定物質になると考えられる。また、これは、少差ではあるが図3と図4からも言える事である。また図3のNo.1, No.2とも大差がないのに比べ図2は、この逆であり強度的にも、言える事である。これは、FeCl₃, CaCl₂電解後、さらにNa₂O₂, CaCl₂を添加し電解したもののは、混合比により、強度の変化が、多分にあることが、察われる。図5、図6、から粒径により強度が変化することがわかる。これは、汚泥の繊維物質が、砂の粒度分布良好なもの（均等係数Ucが大）に良く結合しうると考えられる。この為標準砂では、均等係数が小である強度の向上は望めないと考えられる。また、細粒砂（標準砂）によると、繊維物質が細分されてしまふ事と考えられる。

尚、今後は、一軸圧縮強度に頼る物として汚泥は、初沈だけに限らず、初沈汚泥と余剰汚泥の混合などについて考えていくつもりである。また、基準はT-SSの5%である。だが、これを基準とする事によって、より向上出来ること。また、土の性質のものでは、主として構造と含水にあるという考え方にして、混合方法での砂と繊維物質の結合状態にすここの強度変化が考えられる。これより結合して考えてみれば、電解汚泥との混合により砂に一軸圧縮強度を持たせることが出来、この状態はまさ土（風化した花崗岩）を突き固めた場合に似ている。さらに、砂質土に対する還元肥料化を考えるものである。すなへて、砂に剪断応力を持たせる見通し立つので、當会当日、発表したいと思う。

[参考文献] 金井昌邦 汚泥および廃棄物の資源化について『水利科学』別刷(第20巻、第1号)

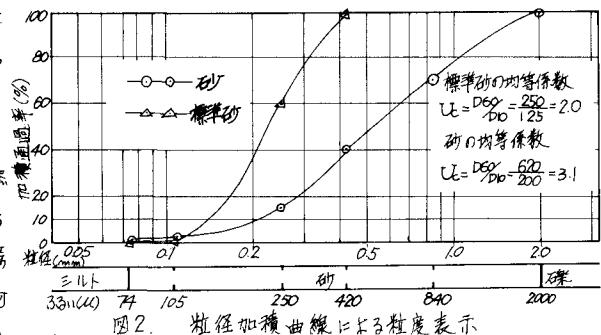


図2. 粒径加積曲線による粒度表示

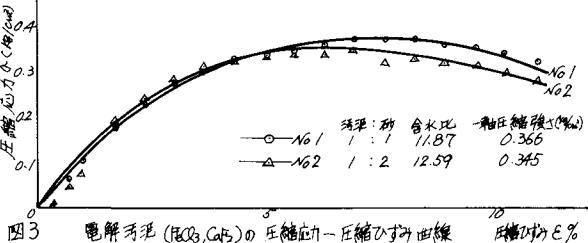


図3 電解汚泥(FeCl₃, CaCl₂)の圧縮応力-圧縮ひずみ曲線

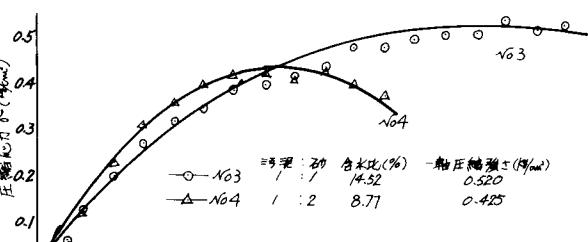


図4 電解汚泥(FeCl₃, CaCl₂)+電解(Na₂O₂, CaCl₂)の圧縮応力-圧縮ひずみ曲線

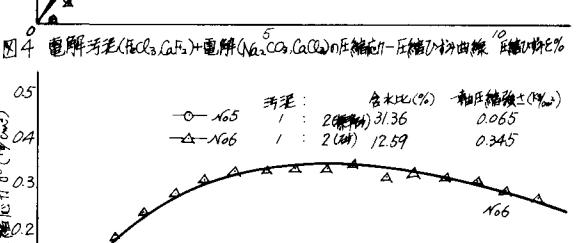


図5 電解汚泥(FeCl₃, CaCl₂)の圧縮応力-圧縮ひずみ曲線

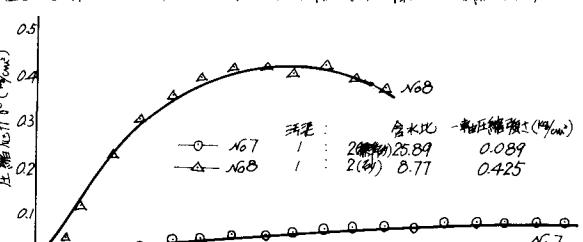


図6 電解汚泥(FeCl₃, CaCl₂)+電解(Na₂O₂, CaCl₂)の圧縮応力-圧縮ひずみ曲線