「不燃残渣の資源化・コンクリート利用に向けた組成調査、安全性評価」

21T7-028:後藤流星 指導教員:宮脇健太郎

1. 背景

日本は 1960 年頃の「大量生産・大量消費・大量廃棄」型の社会から脱却し、循環型社会の形成を推進するため、2000 年に循環型社会形成推進基本法が制定され、循環型社会へ移行しつつある。

社会の変化により、我が国の最終処分場の残余容量は9666万m³、残余年数は23.4年(2021年)である。しかし、新たな最終処分場の建設、設置は、地域住民からの反対や土地の確保の観点から困難である。そのため埋立処理をする廃棄物を少しでも削減、再資源化する必要がある。埋立物中でも不燃破砕残渣は性質上、再資源化が困難である。

2. 目的

不燃破砕残渣とは粗大ごみや不燃物として回収された廃棄物から、金属等の資源を回収後、細かく破砕されたものである。不燃破砕残渣のほとんどは最終処分場に運ばれ埋め立てられている。そのため、不燃破砕残渣に着目し、コンクリート利用を目的とした特性調査、安全性評価、に関した試験を行った。

3. 試料及び実験項目、方法

3.1 実験試料

令和5年度9月6日、令和6年度10月18日に 八王子市戸吹クリーンセンターより採取した不 燃破砕残渣を風乾後、使用した。

3.2 実験項目

実験として、組成分析、溶出試験 (pH の影響)、 含有量試験を実施した。

3.3 実験方法

1. 組成分析

試料約 1kg を目開き 16mm、9.5mm、4.75mm、2mm、1mm、0.5mm のステンレス製篩を用いて、 篩振とう機で振幅 40、30 分間篩分けを 3 度行っ た。その後各粒径ごとに秤量し質量を求めた。

2. 溶出試験

粒径 0.5mm 以下、0.5~1.0mm、1.0~2.0mm、2.0~4.75mm のものを今回は使用した。500mL のポリ容器に試料 20g と純水 200mL(環境庁告示 46号法準拠)またはコンクリート内を想定した pH12の Ca(OH)2水溶液 200mL を入れ、それを各粒径ごと3個ずつ用意した。平行振とう機で毎分約 150回、振とう幅 4~5 cmで 6 時間平行振とうした。0.45μmメンブレンフィルターで吸引ろ過した後、pH、EC、ORP を測定した。その後金属前処理を行い、原子吸光光度計を用いて、Ca、K、Na、Mg 及び Pb、Cd(ファーネス分析)の各濃度を測定した。

3. 含有量試験

試料は溶出試験と同様の粒径のものを使用した。試料を1g量り取り、100mLビーカーへ量り取った試料を入れた。それを各試料3個ずつ作成した。硝酸(1.38)5mLと塩酸10mLを入れてビーカーに時計皿を乗せ、蓋をし、ホットプレートを使い、150℃で赤褐色のガスが発生しなくなり溶液が薄い黄色になるまで加熱した。液量が減少次第、様子を見ながら硝酸(1.38)を5mLずつ加えた。有機物が分解し終わった後、塩酸を揮散させるために時計皿を取り、純水30mL加え、100℃でさらに3時間加熱した。放冷後、50mLメスフラスコにいれ、メスアップした。その後0.45μmメンブレンフィルターで吸引ろ過をし、ポリ容器に移し冷蔵保存し分析を行った。原子吸光光度計を使用し、Ca、K、Na、Mg、Pb、Cdを測定した。

4. 結果と考察

次の図1に、組成分析にて試料を粒径ごとに分けた粒径分布を示す。

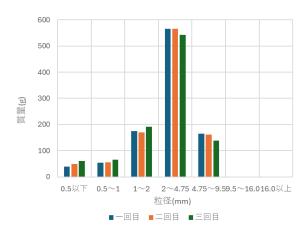


図1 令和6年度試料粒径分布

この結果から令和 6 年度試料には 2.0~4.75mm のものが最も多く含まれている。9.5mm 以上のものは検出されなかった。令和 5 年度試料でも同様な結果が得られている。コンクリートの細骨材に利用できるものは 5.0mm 以下のものであるため、4.75mm 以下のものを利用できた場合約 80%の不燃破砕残渣を削減できると考えられる。

次の図2に溶出試験で測定したpHを示す。

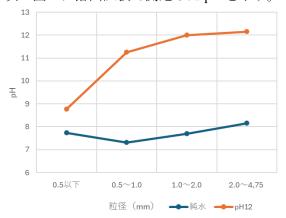


図 2 純水と pH で粒径別に測定した pH 純水ではそれぞれの粒径で大きな変化は見られなかったが、pH12 の溶液中で粒径が小さいほど pH が下がる傾向が確認された。特に粒径 0.5mm 以下の不燃破砕残渣には pH12 の溶液と反応し pH を大きく下げてしまう。コンクリートは pH12 よりも低いと、強度が弱くなる。そのため、pH が最も低い 0.5mm 以下のものはコンクリートの製造時に使用できない可能性が考えられる。

次の図 3.4 に溶出試験で測定した Ca、K、Na、Mg、Pb、Cd のうち、pH12 の Ca(OH)2水溶液で

行った溶出試験の Pb と Cd の結果の比較として 環境土壌基準を示す。

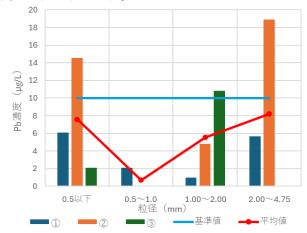


図 3 粒径別 Pb 濃度 (pH12, Ca(OH)2溶液)

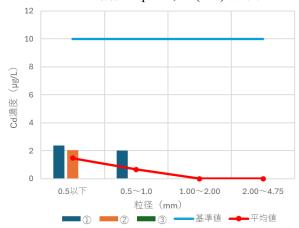


図 4 粒径別 Cd 濃度 $(pH12, Ca(OH)_2$ 溶液) コンクリート内を想定した pH12 の $Ca(OH)_2$ 水 溶液では Cd 濃度は基準値 $10\mu g/L$ 以内であるが、 Pb 濃度は基準値 $10\mu g/L$ を 0.5mm 以下、 $1.0\sim 2.0mm$ 、 $2.0\sim 4.75mm$ で上回ってしまっているものがある。しかし試料質量が少ないため、ばらつきが大きい。平均値を取ると、基準値を下回っているため、使用できる可能性が考えられる。また、濃度が高いケースの原因も今後究明する必要がある。

5. 参考文献

1) 環境庁告示第四十六号 (ページ数 6) https://www.nies.go.jp/kisplus/images/bunseki/p dfs/soil/kankyoukijun/genzai-6.pdf

2) 土壤環境基準 別表 (環境省) https://www.env.go.jp/kijun/dt1.html