

II-180 造跡子によるイオニ交換場の効率の推定

京都大学工学部 正員 岩井重久
正員 井上義輝

1. 緒言

第18回年次学術講演会において筆者等は¹⁾「交換法による混合構造問題の解析とその応用」と題して研究発表を行ひ、水の拡散輸送と沈殿、凝集、吸着などの現象が同時に起る場合には、適当な tracer を用ひて水水流の拡散輸送の状況を明らかにすれば、さうに複雑な現象はその結果から推定できることを示した。また第19回年次学術講演会および今回は沈殿、凝集に関するこの手法の適用について述べた。さて本研究は、この原理を吸着、イオニ交換に利用しようとするものである。

2. 理論的考察

衛生工学の分野では、海水の地下水浸入や、放射性廃棄物の地下処理の場合における地下水中溶存物質の移動、あるいはイオニ交換による廢液の処理など、いわゆる多孔体内を拡散しながら流動する水に含まれる溶存物質の移動を取扱う場合が多い。この場合、一般式は

$$\frac{\partial C}{\partial t} + \frac{1-f}{f} \rho \frac{\partial C}{\partial z} = \text{div}(D \text{grad } C) - \text{grad}(v^C) \quad (1)$$

と書くことができる。ここに C は水中溶存物質の濃度、 t ；時間、 v^C ；流速、 w_0 ；柱子の沈降速度、 f ；空隙率、 ρ ；土の比重、 D ；拡散係数、 q ；土壤に吸着された溶存物質の濃度である。

ここでこの式は、水理学者と化学者によりくわしく研究されてゐる。^{De Jong¹⁾} は(1)式で $q=0$ のままで土の吸着作用の無い場合を取り扱い、地下水は土壤により無視し得るので大きな拡散係数を取けることを明瞭にした。一方、H.C. Thomas²⁾、T. Vermeulen³⁾、井上⁴⁾などは、(1)式で $v^C=0$ のままで拡散のない場合を取り上げ、

$$\frac{\partial C}{\partial t} = R_1 C - R_2 q \quad (2)$$

(ここに R_1 、 R_2 は吸着、脱着に與する係数) なる連続式を(1)式と連一させし、均一な地盤中を流れが一方向に定常的に進む場合につき解を導いてゐる。 D も q も有限である、すなわち吸着も拡散も起るとした場合の解析は、Ogata and Banks⁵⁾ が單純な場合について取り扱つたが、多くの仮定を必要とし、適用範囲のせまい解より得られないとなつた。

われわれは(1)式を厳密に解くことは困難なので、まず水の拡散混合の状態を Tracer を用ひて実測し、その結果から解を求める方法を採用した。 q と v^C の関係は一般に(2)式で表わされるが、通常イオニ交換ないし吸着はさわめて短時間のうちにに行われるのと、交換平衡を仮定すれば、

$$S/q = R_2/k_1 = k_a \quad (3)$$

を得る。ここに k_a は分配係数とよばれるものである。そして

$$t = \left\{ 1 + \frac{1-f}{f} \rho k_a \right\} T$$

ある時向変換をほどこせば、(1)式は Navier-Stokes 型の水の拡散混合を示す式となる。そこで(1)式の初期条件の時向 Scale 上(3)式の変換をほどこして水の多孔体内の移動速度を実測し、得られた結果の時向の尺度を(4)式で元に戻せば、イオニの多孔体内移動速度を求めることが出来る。

3. 実験

上の理論をイオニ交換樹脂塔による脱塩操作に適用する実験を行った。直徑 1 inch, 長さ 24 inch の Pyrex 円筒に 20~50 mesh の Greensand を詰め、これに $0.012N Ca(NO_3)_2$ と $0.00012N Sr(NO_3)_2$ および Radiotracer として ^{90}Sr 及び三重水素水 (HTO) を通水し、溶出する ^{90}Sr 及び HTO の濃度を Gas Flow Counter 及び Liquid Scintillation Counter で測定した。流速 3.79 cm/min 及び 7.48 cm/min の場合の溶出曲線を図-1, 2 に示す。前に述べた理論により、HTO の流出時間も 1.5 倍すれば、 ^{90}Sr の溶出曲線は 3 倍ほどである。実測によりこの値を求める濃度と $7.2.2$ に示すのと、これより ^{90}Sr の溶出曲線を推定したのが図中に示された推定値であつて、実測値とがたり良好な一致を示している。ことに流速の倍の場合に一致は良好である。

以上の実験から、イオニ交換樹脂塔による廃水処理の溶出曲線は、変換法により向げき水の溶出曲線と、交換剤の比率、分配係数などを考慮できることが判明した。なおこの理論は一次元流ばかりではなく、さらに複雑な流れにも適用可能なのが、高い実用性を持つものと考えられる。

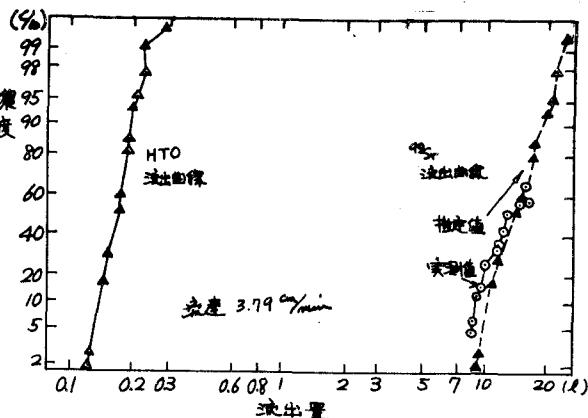


図-1 イオニ交換樹脂塔による $Sr-90$ 溶出曲線の実測値と理論値

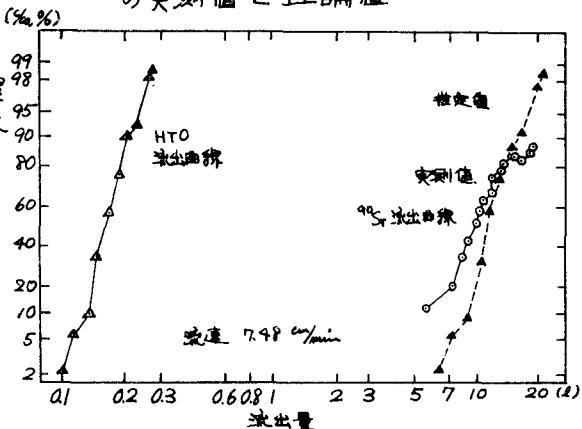


図-2 イオニ交換樹脂塔による $Sr-90$ 溶出曲線の実測値と理論値

参考文献

- De Jong, "Dispersion in Granular Deposits", Trans. American Geophysical Union, Vol. 39, No. 1, pp 67 (1958)
- Thomas, H.C., "Heterogeneous Ion-Exchange in a Flowing System", Journal of American Chemical Society, vol. 66, p. 1664 (1944)
- Vermeulen, T and N.K. Hiester, "Saturation Performance of Ion-Exchange and Adsorption Columns", Chemical Engineering Progress, Vol. 48, No. 10, p 505 (1952)
- 井上輝輝, 「イオニ交換による放射性廃液の処理」 土木学会論文集, 第 58 号, 38~43 頁 (昭和 33 年 9 月)
- Ogata A. and R. B. Banks, "Dispersion of Fluid Flow in Porous Media", Northwestern University, Evanston U.S.A. (1959)