

II-365 緩速ろ過による硝化とグルコース除去特性

八戸工業大学 正員 佐藤米司, 正員 福士憲一

1.はじめに

緩速ろ過により砂層表面に生ずるろ過膜について、アンモニア性窒素の硝化とグルコース除去の特性を実験により検討したので報告する。

2.実験装置および実験方法

実験装置は図-1に示すような原水槽、ろ過筒(砂層厚85cm)、ポンプからなるセットを9セット用いた。装置の概略仕様は、原水槽:約40l、ろ過筒:φ10×160cm(アクリルと塩ビ製、損失水頭付)、ポンプ:マイクロチューブポンプ(吐出量10~1,450ml/h)である。

実験方法は、まず、井戸水(大学水道水、無消毒)に下水の生物処理水を5%添加し約2週間運転し、ろ過膜を形成させ、その後各種実験を行なった。ろ過は、ポンプにより調節した。試料は、サンプル採水口より注射器により採水した。溶存酸素については、50ml注射器で空気と接触の無いように注意して採水し、試薬も注射器で注入して試験した。

試験項目は、アンモニア性窒素(NH₄-N)、亜硝酸性窒素(NO₂-N)、硝酸性窒素(NO₃-N)、溶存酸素(DO)、グルコース、TOC、紫外外部吸光度(E₂₅₀, E₂₈₀)、ろ過速度(流量)、損失水頭、水温(最高、最低)である。

3.実験結果と考察

(1) アンモニアの硝化について

井戸水(下水生物処理水5%添加)に所定濃度のNH₄Clを添加し緩速ろ過実験を行なった。

硝化反応は、自立栄養菌である亜硝酸菌と硝酸菌によって行なわれ、亜硝酸菌の増殖速度が律速となっている。¹⁾ 図-2は、ろ過速度を3m/dとしアンモニア性窒素濃度を0.5~2.0mg/lの4段階に変化させた結果の一例である。NH₄-Nは砂層面付近ですべて硝化されこれに対応してNO₃-Nがその分増加し、DOが減少している。窒素の収支もとれており、他の原水濃度の場合も同様であった。図-3は、平衡時のNH₄-N濃度、NO₃-N濃度、DO濃度の増減関係である。硝化に必要なO₂量は、理論的に、アンモニア性窒素1mgに対して4.57mgの関係にあるが、図の結果より、硝化が理論通り行なわれている。なお、ろ過速度を7m/d

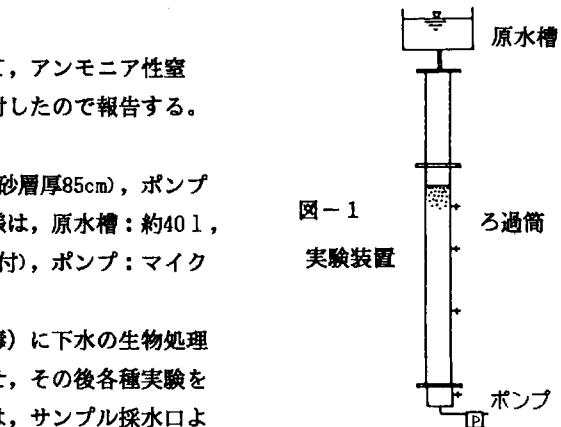
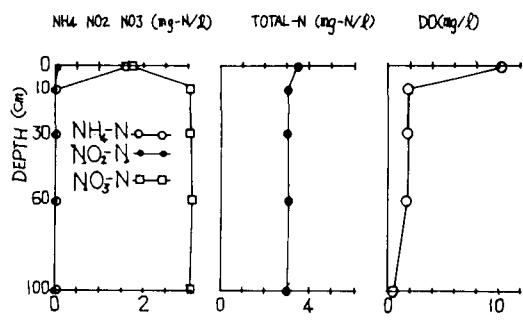
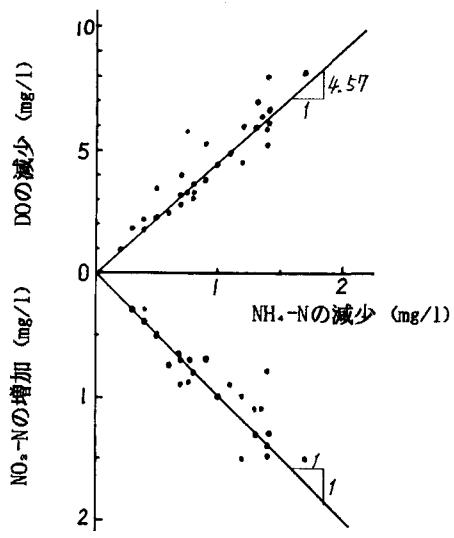


図-1 実験装置

図-2 NH₄-N 2.0mg/l, 3m/d図-3 NH₄-N, NO₃-N, DO濃度の関係

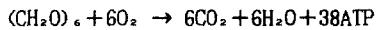
に上げて硝化実験を行なった結果、硝化はすべて表層で行なわれ、この程度のろ過変化の影響は見られなかった。

(2) グルコースの除去について

易分解性有機物のグルコースを井戸水に添加して緩速ろ過実験を行なった。ろ過は3m/dとし、グルコース濃度は1.25~10mg/lの4段階とした。図-4は、グルコース濃度10mg/lで通水1日目の結果である。3日目にはろ層表面に大量の白色フロックが発生して閉塞した。グルコースは表層でほぼ完全に除去され溶存酸素もこれに対応して減少している。

図-5, 6は、グルコースの除去特性を検討するためにとったゲルクロマトグラムである。各々、図-4における原水、砂層深10cmの試料の結果である。Fraction No. 28付近にピークを持つグルコースが除去されているのがわかるが、酸化分解等による他のゾーンにおける成分変化はほとんど見られない。

図-7は、平衡時におけるグルコース濃度とDO濃度の減少の関係である。図中の直線は下式による両者の理論的関係である。



図より、グルコースが低濃度の場合には上式の関係が成立するが、5mg/l程度以上ではこれよりも少ないDO消費でもグルコースが除去されている。上述のゲルクロマトグラムの結果も考えあわせると、5~10mg/lといった濃度のグルコースの除去は、上式のような完全な酸化分解によるものではなく、表層における単純な抑留作用によるものと考えられる。

4. おわりに

(1) 硝化菌が充分砂層に存在し、温度、pH等の条件が整えば、硝化は充分かつ理論どおりに進行し、緩速ろ過の基準の範囲内(8m/d程度が限度)であれば硝化反応には特に影響がないようである。(2) グルコースはほぼ完全に除去され、そのほとんどが砂層表面付近に抑留されるものと考えられる。

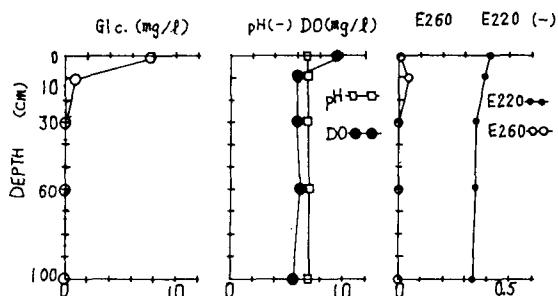


図-4 グルコース 10mg/l, 3m/d

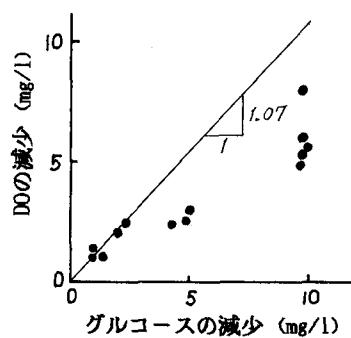
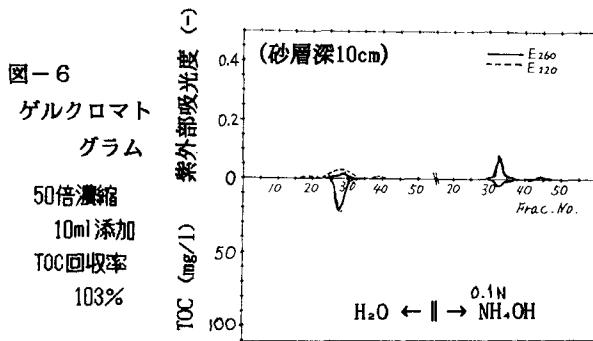
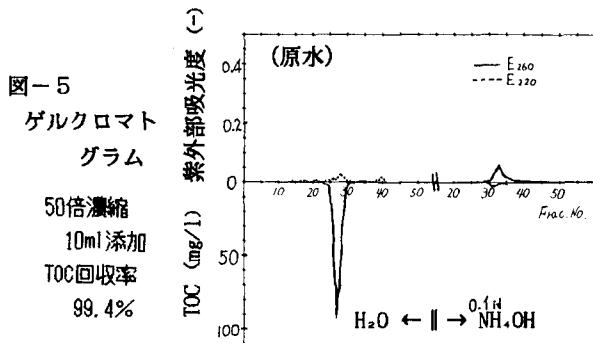


図-7 グルコース、DO濃度の関係