硝酸化成抑制剂 について

鹿児島大学農学部

西 原 典 即

硝酸化成抑制剤とは

植物が土壌中から吸収する窒素の形は、主とし てアンモニア態 (NH₄-N) と、硝酸態 (NO₃-N) であるが、この2つの形の窒素は、いろいろな点 で異った性質を示す。たとえば NH₄-N は土壌に 吸着される性質をもっているので、雨水や灌漑水 によって流亡する おそれが 少ないが、NO₃-N は 土壌に吸着されにくいため流亡しやすく、また土 **壌が過湿になって還元状態になると、脱窒作用に** より土壌から損失するおそれが大きい。

肥料として土壌に施される 窒素の形は NH -N や NO_8 -Nのほかに尿素態,シアナミド態, 有機態 などがあるが、これらは土壌中で変化して、まず NH₄-Nになり、畑状態すなわち酸素の供給が十分 ある場合には、やがて NO₈-N にまでなる。

このような土壌中での窒素の形態変化は、土壌 微生物の働きに負うところが大きく、とくにNH4 **-N がNO₃-N** に変化する過程には,下に示すよう に, 亜硝酸菌と硝酸菌が働いている。

ここに生ずる亜硝酸態窒素 (NO₂-N)も, NO₃-Nと同じように土壌に吸着されにくい。したがっ て土壌中での窒素の損失を防ぐには、 硝化菌とく に亜硝酸菌の活動を抑えなければならない。

土壌消毒によってもその目的を達成できるが, 省力の面から薬品すなわち硝酸化成抑制剤(硝化 抑制剤又は硝抑制)の利用が考えられ、各肥料製造 会社で種々の硝酸化成抑制剤が研究開発された。

硝酸化成抑制剤を第一種複合肥料に混入した硝 酸化成抑制剤入り複合肥料は、昭和38年に登録さ れ、昭和40年頃から生産されるようになった。

現在登録されている硝酸化成抑制剤には、TU (チオ尿素), AM (2-アミノー4-クロルー6

ーメチルピリミジン), MBT (2-メルカプト ベンゾチアゾール), Dd(ジシアンジアマイド), $(1-r \in \mathcal{Y})-2-\mathcal{F}$ 2,6-ジクロロフェニルサクシナミド酸), ATC MT (3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール) などがあり、目下研究開発中のものもある。

硝酸化成抑制剤としての条件

試験管中の純粋培養した硝化菌に対して、毒性 を示す化合物は多数あるが、それらがすべて硝酸 化成抑制剤として実用になるとは限らない。硝酸 化成抑制剤が農業に利用されるには, 次の条件が 満たされなければならない。

- (イ) 土壌中において、ある期間硝酸化成抑制 効果が持続すること。
- (ロ) どの土壌においても、少量で強く硝化作 用を抑制し, 亜硝酸菌に対して特異的に作用する こと、
- (ハ) 動物,作物および土壌中の有用微生物に 対して無害であり、残留毒性のないこと。
- (**二**) 肥料と混合しても、相互に変質したり、 無効になったりしないこと。
- (木) 土壌中において、肥料成分とくに NH ~ Nと行動を共にすること。
 - (へ) 安価であること。

現在、これらの条件の全部を満足するような硝 酸化成抑制剤は見出されていない。

硝酸化成抑制剤入り複合肥料と 緩効性窒素肥料

硝酸化成抑制剤入り複合肥料と,緩効性窒素肥 料とは両者とも、窒素の肥効に持続性があること から混同されやすいが、次の点が異っている。

(イ) 緩効性窒素肥料の窒素成分は、化学的ま たは物理的に水に溶けにくい。したがってその分 解は緩徐で、肥効の現れかたも緩やかである。こ れに対し硝酸化成抑制剤入り複合肥料の窒素成分 は、容易に水に溶け、また速やかに分解して NH₄ -Nになり,植物に吸収されるので速効性である。

硝酸化成抑制剤入り複合肥料が、普通の複合肥 料に比べ窒素の肥効が持続するのは、 NH4-N が 硝酸化成抑制剤の作用によりそのままの形で保た れるため、土壌からの流亡が少ないからである。

- (ロ) 緩効性窒素肥料は施肥量が多くても,作物に濃度障害を起こさせるおそれは少ないが,硝酸化成抑制剤入り複合肥料を一時に多量施用すると,濃度障害を起こす危険性がある。
- (ハ) 緩効性窒素肥料の窒素成分のうち、水に溶けた部分は比較的速やかに無機化され、さらに硝化作用をうけて NO_8 -Nになるが、硝酸化成抑制剤入り複合肥料の窒素成分は、長期間 NH_4 -Nの状態で土壌に保持される。

以上の点からみると、硝酸化成抑制剤入り複合肥料は、窒素の流亡損失のおそれの甚だしい場合や、 NH_4 -Nを好む作物に用いたときに、効果が大きいように思われる。

硝酸化成抑制剤の利用

もともと硝酸化成抑制剤の研究は、農業の省力化を目的とした一水稲乾田直播栽培に用いることを考えてはじめられた。すなわち水稲乾田直播栽培では、播種してから湛水するまでの期間を乾田(畑)状態にしておくため、元肥に施した $\mathbf{NH_4-N}$ はその期間中に硝化作用をうけて $\mathbf{NO_8-N}$ に変り、湛水によって流亡したり脱窒したりして、作物に利用されなくなるおそれが大きい。

この場合,元肥に硝酸化成抑制剤を添加すると,乾田期間中の硝化作用が抑制され,湛水後の窒素の損失を軽減させることができる(第1表)。

近年施設園芸の普及に伴い塩類濃度障害の問題

水稲乾田直播栽培における硝酸化成抑制剤の効果

(西原、恒吉・1968)

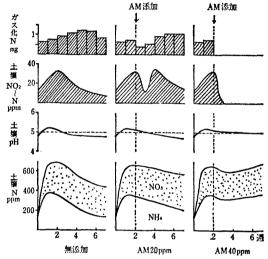
硝化抑制剤	添加濃度	収 量	指 数	窒素吸収率
	ppm	もみ	わら	%
2,5-C P I	5 0 3 0 1 5	1 3 0 1 2 6 1 1 2	1 4 5 1 4 0 1 2 5	4 8 4 8 3 3
トリアジン 誘 導 体	5 0 3 0 1 5	1 1 8 1 1 0 1 0 7	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	4 1 3 5 3 7
A M	5 0 3 0 1 5	1 0 2 1 0 6 1 0 0	$\begin{array}{c}1&1&1\\1&1&5\\1&1&2\end{array}$	3 8 3 3 2 9
N-Serve	5 0 3 0 1 5	1 5 9 1 6 0 1 5 4	1 5 3 1 6 7 1 6 5	6 7 7 2 6 6
対 照	A B C	1 0 0 1 2 8 1 2 5	1 0 0 1 3 5 1 3 2	2 3 4 6 4 4

註:元肥と湛水期追肥の割合 A区および硝化抑制剤 添加区; 10:0, B区; 0:10, C区; 2:8 各区とも湛水期にポット当り3ℓの浸透水を取り去った。

が話題になっているが、ガス障害もその1つである。すなわち施設土壌のように、塩類が集積した 土壌では、亜硝酸菌と硝酸菌の バランス が 崩 れ て、土壌中に多量の NO_2 -N が集積し、これが空 気中に揮散して作物を傷めることがある。

このような亜硝酸によるガス障害は、亜硝酸菌の活動を抑える硝酸化成抑制剤を用いることにより、防ぐことができる(図)。

硝酸化成抑制剤 AM のガス発生におよぼす影響, (高知農試 1965) ガス障害土壌供試、尿素—N 400ppm添加



硝酸化成抑制剤の将来と問題点

わが国のように温暖多雨地帯では、硝酸化成抑制剤を畑に用いることにより窒素の損失が軽減し年による作柄の変動が少なくなると思われる。

しかし一方、畑作物とくにそ菜などは、種類によって窒素の施用量が甚だしく異るので、窒素施用量に応じて、硝酸化成抑制剤の添加量を変えなければならないだろう。また牧草の多肥栽培では NO_8 -N 蓄積の防止策として、硝酸化成抑制剤の利用が考えられる。

作物の種類によっては、 NH_4 -Nより NO_8 -N を 好むものがある。そのような 作 物 に 対しては、 NO_8 -N と NH_4 -Nの混合物に硝酸化成抑制剤を添加したものを用いることにより、施肥の省力化と 肥効の増進を計ることも可能であろう。

また価格を考えなければ緩効性窒素肥料に硝酸 化成抑制剤を添加することにより、緩効性窒素肥 料の肥効を一層高めることも期待できよう。

ともあれ、硝酸化成抑制剤の利用の面は、今後 広まるものと思われるが、それにはなお多くの検 討すべき問題が残っている。