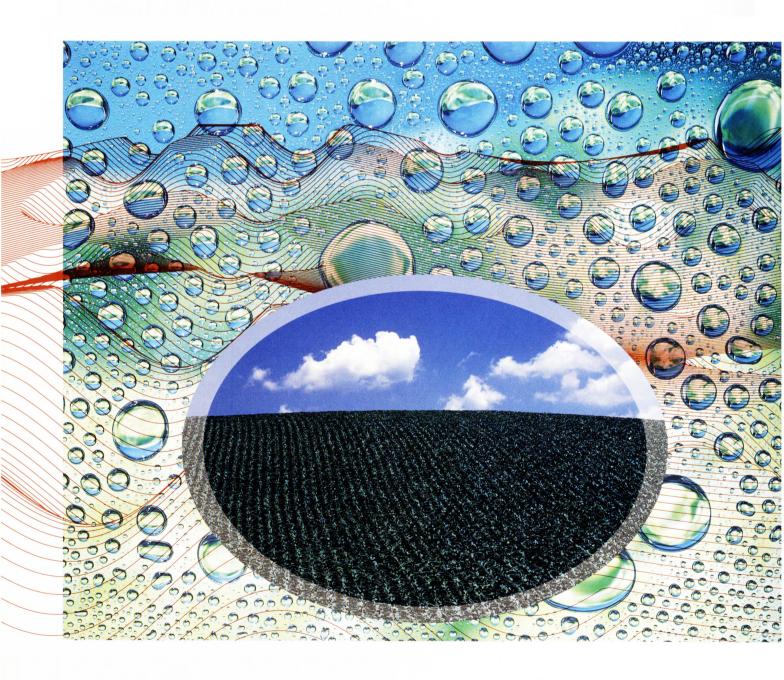
農業と科学 CHISSO-ASAHI FERTILIZER CO., LTD. 1995 **7**





第三種郵便物認可

被覆肥料の溶出特性とその利用

新潟大学農学部 応用生物化学科土壤学教室

金 野 隆 光

岡山県立農業試験場 化学部

石 英 研究員 橊

1. はじめに

被覆肥料は,被覆資材の種類や被覆の厚さを変 えることによって肥料成分の溶出速度を変えるこ とができるため、一定の肥効持続日数を想定した 各種の製品が開発販売されている。これらの肥料 の特性を生かした適切な組み合わせをすることに よって,各種の作物の養分要求量に応じた施肥が 可能となり,利用率向上が期待できるし,また, 河川や湖沼に対する負荷量低減も期待できる。さ らに, 最近, 一定期間養分が溶出しない被覆肥料 が開発され、「水稲不耕起移植栽培における育苗 箱全量施肥(1)」のような超省力的栽培技術も可能 となっている。

筆者らは、反応速度論的方法を用いて、水田土 壌における被覆窒素肥料(LP140, LP100, LPSE, LPSS100、被覆尿素A)からの窒素溶出パターン を解析した結果, ①被覆肥料の窒素溶出は, 一次 反応式で説明でき, 五つの特性値(溶出速度,溶 出速度の温度依存性、誘導期、誘導期の温度依存 性、最大溶出率)で特徴づけられること、そし て,②温度変換日数の理論が適用できること,さ らに、③それらの特性値と理論から自然界におけ

る溶出量を予測できることを報告した(2)。本報告 では,被覆肥料の特性値について解説し,気候区 分の異なる地域の水田における窒素溶出パターン を明らかにし、被覆肥料の使用法を論議する。

2. 被覆肥料の溶出特性値

被覆肥料の温度別窒素溶出曲線を図1に示し た。また、25℃への重ね合わせ曲線を図2に示し た。これらの溶出曲線を速度論的に解析し, 五つ の特性値が得られたので,これを表1に示した。 また、図2のように温度別の窒素溶出曲線が25℃ 曲線によく重なることから,温度変換日数の理論 が適用できることが実証された。

1) 一次反応式と速度定数 k

図1中の曲線は、一次反応式にあてはめたもの で, 窒素溶出が一次反応式でよく説明できること を示している。溶出曲線の式は次の通りである。

窒素溶出率 N(%)=100(1-exp(-kt)) [1]

k;速度定数 t;日数

速度定数 k (25℃)の意味は次の通りである。 LP100の例ではk = 0.0214であるが、これは25℃ のもとで1日に残存窒素の2.14%が溶出する。 LP140 τ it k = 0.0177 τ , τ chit25 τ o 4 τ o 1

本号の内容-----

新潟大学農学部 応用生物化学科土壌学教室

授 金 野 隆 光

岡山県立農業試験場 化学部

研究員 石 橋 英 二

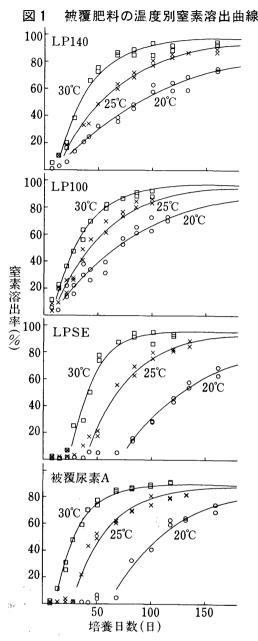


図 2 25℃ 重ね合わせ曲線 100 80 60 ∘ 20°C 40 $\times\,25^{\circ}\!\mathrm{C}$ □ 30°C 20 100 LP100 80 60 40 全素溶出率(%) 80 80 LPSE 80 60 40 20 被覆尿素A 80 60 40 20 100 150 200 250 25℃変換日数(日)

表 1 被覆窒素肥料の溶出特性値

肥料の種類	$^{ m k}$ (25°C, $^{ m d}$ -1)	Ea_1 (J mol ⁻¹)	TAU ₁ (d)	TAU ₂ (25°C, d)	$\mathrm{Ea_2}$ $(\mathrm{Jmol^{-1}})$	A (%)	
LP100	0.0214	77,900	8.0	0.0	0.0	100	
LP140	0.0177	91,700	10.9	0.0	0.0	100	
LPSE	0.0256	98,000	12.2	26.4	114,300	100	
LPSS100	0.0227	106,900	9.1	43.5	72,500	100	
被覆尿素A	0.0326	69,900	0.0	26.2	126,800	90	

k; 溶出速度定数、Ea1; 溶出速度に対する見かけの活性化エネルギー TAU1; 温度に依存しない誘導期、TAU2; 温度に依存する誘導期 Ea2; TAU2に対する見かけの活性化エネルギー、A; 最大溶出率

日に残存窒素の1.77%が溶出する。このように、 速度定数 k は標準温度のもとで1日に何%が溶出 するかを表す数値である。

5種の被覆肥料から得られた速度定数は0.0177 ~0.0326の範囲にあり、水田土壌における土壌窒 素の無機化速度の2~5倍であった。

2) みかけの活性化エネルギー (Ea)

溶出速度が温度変化によって大きく変わること は経験的にわかることである。みかけの活性化エ ネルギー(Ea)というのは,反応固有の感温性を 表すものである。LP140, LP100, LPSE は Ea が 77~98 kJ にあり、溶出速度が温度変化に対して 敏感な反応に属している。

表 2 活性化エネルギー(Ea)と温度係数(K)

Ea(J)	K (15°C)	K (25°C)
100,000	0.145	0.135
90,000	0.131	0.122
80,000	0.116	0.108
70,000	0.102	0.095
60,000	0.087	0.081
50,000	0.073	0.068
40,000	0.058	0.054
30,000	0.044	0.041
20,000	0.029	0.027

 $K = Ea/RT^2$

R; 気体定数、T; 絶対温度

活性化エネルギー(Ea)と温度係数(K)との関 係を表2に示した。表の見方であるが、LPSE のように活性化エネルギーが 100kJ に近い場合に は,15℃付近で温度1℃の変化によって溶出速度 が14.5%増減することを意味している。他方、被 覆尿素Aのように活性化エネルギーが70kJに近い ものは、15℃付近で温度1℃の変化によって溶出 速度が10.2%増減することを意味し、被覆尿素A は LP に比して感温性が鈍いことが示される。

このように、活性化エネルギー(Ea)は温度変 化に対して敏感か鈍感かの尺度である。

3) 誘導期 (TAU) (窒素が溶出を開始するまで の期間〕

本試験に使用した被覆肥料はいづれも誘導期が あることがわかった。すなわち,水田土壌に施用 されて直ちに窒素溶出が始まらないで, 一定期間 たった後に溶出が始まる特性がある。

そして, 培養温度に関わらず一定期間後に溶出 するタイプ(LP100, LP140)と, 培養温度によっ て誘導期間が変わるタイプ(LPSE, LPSS100,被 覆尿素A)とがあることがわかった。 解 析 結 果 は、LPSE と LPSS100は培養温度に依存しない誘 導期と培養温度に依存する誘導期があるという結 果が得られた。

溶出開始までに要する期間のうち温度に無関係 の期間をTAU1と表現した。また、溶出開始まで の期間のうち温度に依存する期間をTAU。と表現 した。さらに温度に依存する期間 (TAU2)の感温 性を活性化エネルギーEa2 で表現した。

LP140, LP100 ではTAU₁ がそれぞれ10.9日, 8.0 日であった。LPSE は TAU_1 が 12.2 日, TAU₂(25℃)が 26.4 日であった。LPSS100 は TAU_1 が9.1日, $TAU_2(25^{\circ})$ が43.5日であった。 被覆尿素Aでは TAU₁ が0日, TAU₂ (25℃) が 26.2日であった。

これらの特性は、寒冷地で使用する場合、温暖 地で使用する場合などでの肥効予想に大きく影響 する。

4) 最大溶出率(A)

LP肥料の溶出曲線は最終的に100%溶出するよ うにみうけられるが、被覆尿素A肥料では90%ぐ らいで頭打ちになる傾向があった。そこで溶出予 測を精密にするため最大溶出率(A)の概念を導 入した。

3. 被覆肥料からの窒素溶出予測

被覆肥料の溶出特性が把握できたら、次に自然 条件における溶出量を予測する。予測法について 簡単に述べる。

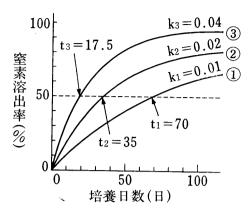
1) 一次反応式の特性

一次反応式に基づく窒素溶出曲線には,次の特 徴がある。

図3に温度別の窒素溶出曲線のモデルを示し た。溶出量が50%になるまでの日数は、17.5日、 35日,70日と温度が低く速度定数が小さいほど長 い。しかし、50%が溶出するまでの培養日数と速 度定数との積は一定という関係にある。すなわち,

 $t_1k_1 = t_2k_2 = t_3k_3 = -\Xi$ この関係式から、曲線①の培養日数に1/2を掛け

図3 温度別の窒素溶出曲線のモデル



れば、曲線①を曲線②に重ねることが可能である。言い換えれば、ある温度の培養日数を他の温度の培養日数に変換できることを意味している。

2) アレニウスの法則

壁速度定数kと温度Tとの間にはアレニウスの法則が適用できる。

$$k = Aexp (-Ea/RT)$$
 (3)

k;速度定数, A;定数, Ea;活性化エネルギー, R;気体定数, T;絶対温度

この関係式から、温度 T_1 における k_1 と温度 T_2 における k_2 との関係は次式で表される。

$$\frac{k_1}{k_2} = \exp\left(\frac{Ea (T_2 - T_1)}{RT_1T_2}\right) \tag{4}$$

この式から,① k_1 k_2 がわかれば Ea が求められる。② k_1 とEaがわかれば k_2 を求めることができる。

3) 温度変換日数 (DTS)

温度変換日数とは, ある温度である日数おかれ

表 3 LP100の窒素溶出量の予測計算例 (溶出率が20%になるまでのDTS計算例)

山 形				福 岡							
								1H 1			
月 日	地 温	DTS	累積DTS	溶出率	月	H	地 温	DTS	累積DTS	溶出率	
5 / 16 					1	6 / 18					
•••		•		•		••					
24	18.8	0.52	0.5	1.1	2	26	24.5	0.95	0.9	1.9	
25	19.7	0.57	1.1	2.3	2	27	24.3	0.93	1.9	1.9	
26	19.6	0.56	1.6	3.5	2	28	24.0	0.90	2.8	3.8	
27	19.3	0.54	2.2	4.6	2	29	24.2	0.92	3.7	5.7	
28	19.4	0.55	2.7	5.7	3	30	24.1	0.91	4.6	7.5	
29	20.1	0.59	3.3	6.9	7/	1	24.2	0.92	5.5	9.4	
30	20.9	0.65	4.0	8.2		2	24.1	0.91	6.4	11.3	
31	20.1	0.59	4.6	9.3		3	24.5	0.95	7.4	13.3	
6 / 1	20.7	0.64	5.2	10.5		4	24.9	0.99	8.4	15.3	
2	20.5	0.62	5.8	11.7		5	25.5	1.05	9.4	17.4	
3	22.0	0.72	6.6	13.1		6	26.1	1.12	10.6	19.5	
4	22.1	0.74	7.3	14.4							
5	22.3	0.75	8.0	15.8							
6.	23.1	0.82	8.9	17.3							
. 7	22.7	0.79	9.6	18.6							
. 8	21.9	0.72	10.4	19.9							
<u> </u>	20.4	0.61	11.0	20.9	1						

1日の温度変換日数(DTS) = exp[Ea(T_i-T_s)/RT_iT_s]

溶出率 $(N\%) = 100 * \{1 - \exp(-k[累積DTS])\}$

LP100の窒素溶出特性値;k=0.0241, Ea=77,900Jmol⁻¹, TAU₁=8日 A=100, R=8.3145, 標準温度25℃

る。

գորագիլությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրությանիրության

た条件が,標準温度に変換すると何日に相当する かを表したものである。簡潔にいうと,温度変換 日数は,"自然条件の日数を標準温度に変換した 日数"である。

自然条件下の1日の反応量を知るために温度変換日数は有効である。いま,ある日の温度が T_i ,速度定数 k_i での1日分の反応量が,標準温度を T_s ,速度定数 k_s の条件下での何日分の反応量に相当するかを,次のように導くことができる。

$$(2) \text{ bb} \qquad t_s = t_i \ k_i / k_s \qquad (5)$$

〔4〕と組み合わせて

$$t_s = t_i \exp\left(\frac{Ea \ (T_i - T_s)}{RT_i \ T_s}\right) \tag{6}$$

このように、標準温度 Ts の速度定数 ks と活性 化エネルギー Ea がわかっていれば、①任意の温 度の速度定数 k を求めることができ、②自然条件 の培養日数を標準温度の培養日数に変換できる。

4) 溶出予測の計算例

LP100 の窒素溶出量が20%になるまでの、山形と福岡における計算例を表3に示した。

手順1 1日毎に地温データを用いて温度変

図 4-a 山形における被覆肥料の窒素溶出予測

換日数 (DTS) を計算し、累積 DTS を算出する。 〔6〕 式から

DTS=exp
$$(E_a(T_i-T_s)/RT_iT_s)$$
 [7]

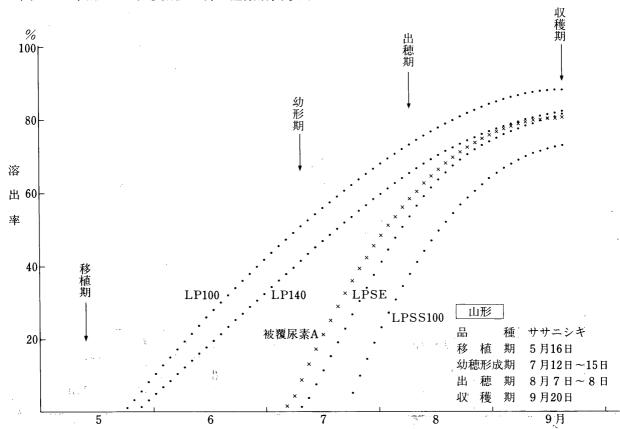
手順2 1日毎に累積した温度変換日数 (DTS) を用いて溶出率を計算する。 溶出率 (N%)

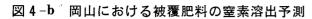
=100*{1-exp(-k [累積 DTS])} [8] 表3で使用した LPの窒素溶出特性値は, k=0.0241, Ea=77,900Jmol⁻¹, TAU₁=8日 A=100, R=8.3145, 標準温度25℃である。 表3からわかるように,地温の低い山形では, 1日の DTS が小さく,溶出率が20%に達するの に17日を要しているのに対し,福岡では1日の

5) 各種被覆肥料の窒素溶出量の予測結果

図4に山形, 岡山, 福岡における被覆肥料の溶 出パターンを示した。誘導期の短い肥料ほど速く 溶出開始し,50%溶出するまでの時期が早い。す なわち, LP100, LP140, 被覆尿素A、LPSE, LPSS100の順である。

DTS が大きく, 11 日間で20%溶出率に達してい





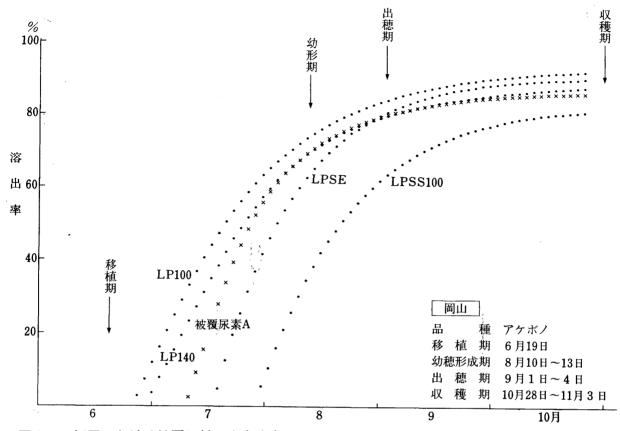
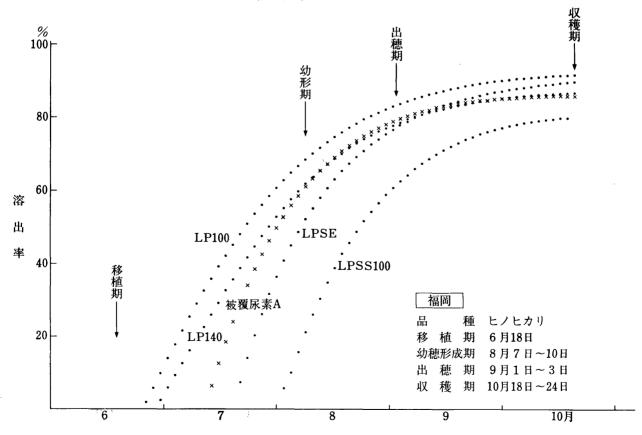
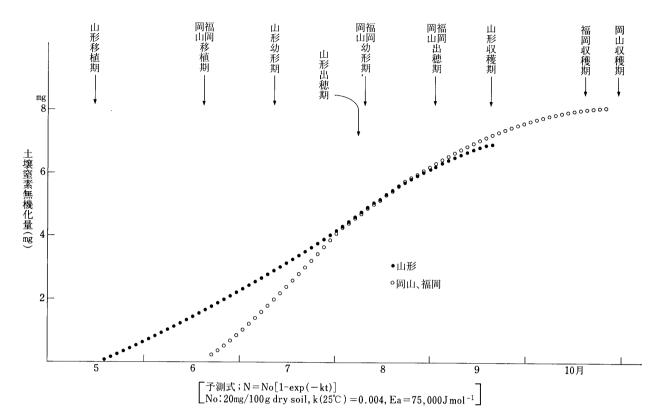


図4-c 福岡における被覆肥料の窒素溶出予測



第三種郵便物認可

岡山、福岡における土壌窒素の無機化パターン



寒地(山形)では移植期の地温が低いので暖地 (岡山,福岡) に比して LP100, LP140の窒素溶 出は緩やかである。これに対し暖地では地温が 20℃になってから移植されるので,LP100,LP140 の窒素溶出は早い。後期溶出型被覆肥料 (LPSE, LPSS100,被覆尿素A)では、溶出開始してから 1ヶ月間に, 寒地(山形)では50%, 暖地(岡 山,福岡)で60%が溶出する。

図5に土壌窒素の無機化パターンを寒地と暖地 を対比させて示した。これは可給態窒素=20mg/ 100 g soil, 無機化速度定数 k (25℃)=0.004, 感 温特性値 Ea= 75,000 として, それぞれの移植期 以降の地温を用いて計算したものである。寒地で は生育前半の1日当たりの窒素供給量が少なく, 幼形期までの供給量は3mg,出穂期までに4.5mg であるのに対し、暖地ではそれぞれ4.5mg,6mgで ある。このように同一の土壌であっても気候区分 の異なる地域においては土壌からの窒素供給パタ ーンが違っている。

従って, 土壌の窒素供給特性と被覆肥料の溶出 特性とを考慮した施肥が必要である。

水稲栽培における被覆肥料の使い方

稲作における施肥では当該地域・品種の好適な 窒素吸収パターンと土壌から供給される窒素量と の差を肥料で補うことを基本とする。このため従 来の施肥体系では稲作期間中に数回に分けて窒素 の追肥を適宜行ってきた。しかしながら, 大規模 化や兼業化の進行に伴い施肥労力の軽減が求めら れ, また環境保全などの社会的要請も強まり, 被 覆肥料を用いた施肥技術が急速に普及している。

被覆肥料は、早くから溶出を開始し継続的に窒 素成分を溶出する全期間溶出型と、溶出開始まで に長い誘導期のある後期溶出型の2種類に大別さ れ,それぞれの役割,使い方が違っている。

全期間溶出型被覆肥料は土壌窒素の無機化パタ ーンに比較的似たような溶出パターン を示すの で、地力窒素供給力を補強する肥料といえる。こ れに対して、後期溶出型被覆肥料は生育途中から 溶出を開始し追肥的効果をねらった肥料である。

一般的な使用法としては溶出パターンの異なる 数種の被覆肥料と速効性窒素を用いて、水稲の理 想的な窒素吸収パターンに見合った窒素が供給さ

れるように配合する。

速効性窒素の配合割合は地域・作期によって異なる。つまり、暖地では地温が20℃以上になって移植するため、移植直後から土壌窒素の無機化が盛んで、分けつ期から幼穂形成期頃に土壌窒素無機化量が最も多くなる(図5参照)。この為、速効性窒素の肥効と重なって初期生育が過繁茂になりすぎ、最高分けつ期後の長い停滞期に稲体窒素濃度が低下し、有効茎歩合が低下することによって多収とならないことが多い。このため地力が低い圃場を除いては初期生育促進のための速効性窒素は不要で、全期間溶出型被覆肥料から溶出してくる窒素と土壌から無機化してくる窒素で適度な初期生育量を確保でき、秋まさり的な生育相にすることができる。

これに対して寒地では移植時の地温が低いため、分けつ期の土壌窒素の無機化量は少なく、幼穂形成期から穂揃い期頃にかけて多くなる。このため、寒地では初期生育確保のために土壌中の窒素濃度を高める必要がある(図5参照)。

さらに、寒地では全期間溶出型被覆肥料の溶出パターンは暖地以上に直線的で地温が低いため分けつ期の溶出量が少ない。このため寒地では速効性窒素の配合がより重要になる。

暖地においては現在流通している後期溶出型被 覆肥料の中で最も溶出開始時期が遅いものでは, 晚生品種の穂首分化期頃に溶出が始まる。つまり この利用によって丁度ラグ期追肥と同等の効果を 得ることができる。(ラグ期追肥:穂肥施用時期までの体 内窒素濃度の低下を防ぐための追肥のこと)しかしながら, この時期に稲体中の窒素濃度が高すぎると下位節 間が伸びて倒伏につながることが懸念される。実際問題として、溶出開始後5日間の積算溶出量を施肥窒素の20%、施肥量を4kg/10aとして計算すると10a当たり0.8kgにしか相当せず、この時期の一般的な施肥量と比較して決して多くない量である。それ故、窒素施用量が適切で生育が過繁茂にならないような状態では後期溶出型被覆肥料の溶出開始時期に神経質になる必要はない。

暖地では溶出開始時期がさらに遅い被覆肥料が開発されれば、穂肥的効果をねらった施肥が可能になる。その際、現在の後期溶出型被覆肥料では収穫期になっても肥料が残存するため、もっと速い溶出速度をもち、90%以上溶出するもの、さらに、誘導期TAU2の感温特性値Eaの低い被覆肥料の開発が望まれる。

被覆肥料の利用は省力化,環境保全的さらに窒素利用率が高いことによる減肥など非常に有効な肥料であるが,多収穫栽培技術とまでは至っていないのが現状である。多収穫栽培技術とするためには多様な溶出パターンを持つ肥料の配合割合をその地域に最も適するように自由に調整し,より水稲の理想的な窒素吸収パターンに近づける工夫が必要である。

引用文献

- (1) 金田吉弘・栗崎弘利・村井 隆:肥効調節型 肥料を用いた育苗箱全量施肥による水稲不耕起 移植栽培,日本土肥誌,65(4),385-391, 1994
- (2) 石橋英二・金野隆光・木本英照:反応速度論 的方法によるコーティング窒素肥料 の 溶 出 評 価,日本土肥誌,63(6),664-668,1992