aus: Tagungsband Landtechnik Weihenstephan "Neue Techniken zum umweltgerechten und wirtschaftlichen Einsatz von mineralischen und organischen Düngern" am 11.11.1992, Neumarkt/Opf. (38-48)

# Strategien zur Optimierung der Stickstoffwirkung von Flüssigmist

## Reinhold Gutser und Paul Dosch

Es ist hinlänglich bekannt, daß die Stickstoffverwertung von Flüssigmist durch die Kulturpflanzen deutlich unter der von Mineraldüngern liegt (Mineraldüngeräquivalente von Gülle-N: 20 - 80). Ursachen bzw. Folgen der geringen N-Ausnutzung sind:

Nitratauswaschung

Ammoniakverflüchtigung Denitrifikation (N<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>0)

N-Immobilisation (NH<sub>4</sub>-Stickstoff)

schlechte Verfügbarkeit des organischen N.

Verluste und Festlegung von Stickstoff werden häufig durch Fehler in der Gülleanwendung ermöglicht bzw. verschärft.

Die Umweltverträglichkeit eines Düngemitteleinsatzes wird unter anderem an Stickstoffbilanzen (z.B. einfache Bilanz, N-Abfuhr, N-Düngung) beurteilt; es werden weitgehend ausgeglichene Bilanzen gefordert. In einer in Vorbereitung befindlichen Düngemittelanwendungsverordnung wird auch bei organischen Düngern der Input an Gesamtstickstoff berücksichtigt.

In langjährigen Lysimeterversuchen konnten wir zeigen, daß Güllesysteme auf Basis Gesamtstickstoff gegenüber ausschließlicher Mineraldüngung Mindererträge bewirken, bezüglich der NO<sub>3</sub>-Auswaschung bestanden jedoch keine Unterschiede (Tab.1). Auf Basis NH<sub>4</sub>-Stickstoff erzielten Güllesysteme allerdings mindestens gleich hohe Ertragswirkungen wie Mineraldüngung, die N-Auswaschung war jedoch deutlich erhöht (Tab.2). Diese Ergebnisse kamen zustande trotz weitgehend optimalem Einsatz von Gülle (Minimierung von NH<sub>3</sub>-Verlusten!) und weisen auf die im Güllesystem grundsätzlich vorhandene Problematik der optimalen N-Verwertung durch Kulturpflanzen hin (ähnliche Probleme treten mit allen organischen Düngern auf).

Tab. 1: Vergleich Mineraldüngung - Gülle/Mineraldüngung
Basis Gesamt-N (Gülle)

Lysimeter 1983 - 1991

kg	kg N/ha.a		(relativ)	kg Wha.a	mg NO <sub>3</sub> /I Sick
KAS	167	+44	_ =100	44	76
Gülle/KAS	190	<del>\$</del> 98	92	44	73

(Gutser, 1991)

KAS

- 39

Tab. 2: Vergleich Mineraldüngung - Gülle/Mineraldüngung: Basis NH<sub>4</sub>-N (Gülle)

Lysimeter 1983 - 1991

Düngung ka	kg N/ha.a	"Bilanz"	Erträge (relativ)	Ausi kg N/ha.a	Auswaschung a.a mg NO <sub>3</sub> /I Sick.
KAS	120	+24	=100	36	60
Gülle/KAS	120	<b>+22</b>	102	45	74
60%		40%			٠

## Verluste durch Nitratauswaschung

(Gutser, 1991)

Der Ammoniumstickstoff der Gülle wird vor allem unter wärmeren Bodentemperaturen schnell nitrifiziert. Der Zeitpunkt der Gülleapplikation ist so zu wählen, daß für das gebildete Nitrat stets aufnahmebereite Pflanzen vorhanden sind (auch N-Konservierung durch die Strohrotte). Eine Düngung in den wachsenden Bestand oder kurz vor der einsetzenden Vegetation minimiert in der Regel die Nitratauswaschung; besonders wirksam érweist sich diesbezüglich der Anbau von Zwischenfrüchten (Tab.3).

### Verluste durch NH3-Verflüchtigung

Gülle besitzt ein hohes Verlustpotential für Ammoniak; die höchsten Verluste treten bereits in den ersten Stunden nach der Gülleapplikation auf. Grundsätzlich lassen sich durch eine umgehende Einarbeitung, noch besser durch direkte Injektion oder direktes "Eindrillen" oder "Einhacken" der Gülle in den Boden NH<sub>3</sub>-Verluste weitestgehend vermeiden. Im Gegensatz zu diesen Techniken zeigte verspätete Einarbeitung nach 1 oder gar 4 Tagen nur noch eine geringe N-Wirkung der Gülle zur Zwischenfrucht (Abb.1).

41 -

Tab. 3: Mittlere N-Auswaschung - Lysimeter 1983-1991

## System KAS bzw. Gülle/KAS: 167 kg Ges.N/ha.a

	ohne N	KAS	(+ Didin)	Gülle Okt/Nov	Gülle März/April	Gülle z. Zwifrucht	Düngung
	39	44	(51)	59	45	27	kg N/ha
•	49	76	(84)	97	74	54	Auswaschung mg NO <sub>3</sub> /I Sickerw.

(Gutser, 1991)

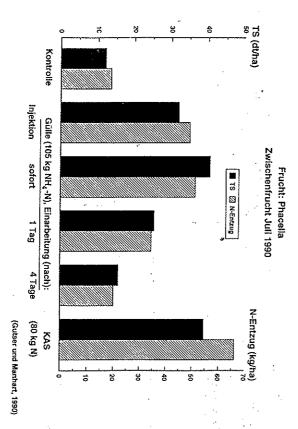


Abb. 1: N-Wirkung von Gülle nach unterschiedlicher Applikationstechnik

Im Vergleich zur flächigen Verteilung (Prallteller) führt eine bodennahe Bandapplikation von Gülle zum bestockenden oder schossenden Getreide zu merklich geringeren  $\mathrm{NH_3}\text{-}\mathrm{Verlusten}$  (Abb.2).

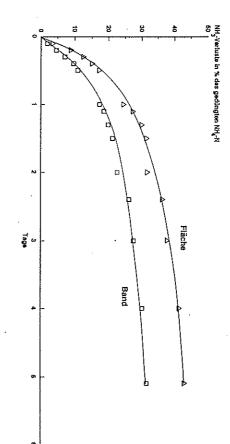


Abb. 2: NH<sub>3</sub>-Verluste nach Gülleapplikation zu Winterweizen (EC 30) Abhängigkeit von der Applikationsform N-Gabe: 70 kg NH<sub>4</sub>-N/ha

5

Grundsätzlich läßt sich auch durch spezielle Aufbereitungstechnik der Gülle und hier insbesondere durch Verbesserung des Infiltrationsverhaltens der Gülle (Einwandern in den Boden) ein Beitrag zur Verringerung der NH<sub>3</sub>-Verdampfung leisten. Durch Separierung erzeugte feststoffarme Gülle brachte geringere NH<sub>3</sub>-Verluste als übliche Gülle (Abb.3).

Ahnliche Wirkungen sind auch von Güllen aus Biogasanlagen bekannt. Durch sinnvolle Kombinationen von Einfachmaßnahmen lassen sich die NH<sub>3</sub>-Verluste nach der Güllapplikation beachtlich vermindern; gemessen an den N-Entzügen der Pflanzen konnte in Gefäßversuchen durch Eindrillen feststoffarmer Güllen deren Mineraldungeräquivalent von 35 auf 101 erhöht werden (Tab.4).

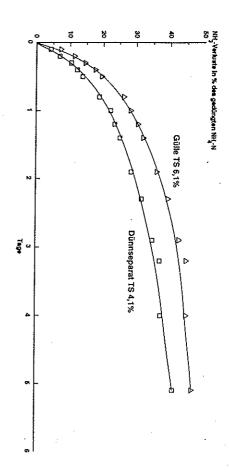


Abb. 3: Einfluß eines durch Separierung verminderten TS-Gehaltes der Gülle auf die NH<sub>3</sub>-Verflüchtigung bei flächiger Applikation N-Gabe: 70 kg NH<sub>4</sub>-N/ha

Tab. 4: Gefäßversuch zur NH<sub>3</sub>-Problematik von Gülle

	100	643	Teilgaben	Mineraldüngung
	101	649	"Eindrillen"	Rindergülle feststoffarm
•	35	312	oberflächlich	Rindergülle
	1	137		ohne N
:	Mineraldünger- äquivalent	N-Entzug (mg N/Gef.)	Applikation	Düngung (0,6 g N/Gef.)

Es sind demnach in einer  $\mathrm{NH_3}$ -konservierenden Applikationstechnik noch bedeutsame Reserven bezüglich Optimierung der N-Verwertung von Güllen vorhanden.

#### Verluste durch Denitrifikation

Dieser Teilvorgang des N-Umsatzes ist noch verhältnismäßig wenig erforscht, da methodische Schwierigkeiten bestehen. Aus Versuchen mit Gülle zu Grünland ist bekannt, daß die Höhe der Stickstoffverluste durch die Art der Applikationstechnik beeinflußt werden können (Tab. 5).

Tab. 5: N-Verluste durch Denitrifikation nach Gülledüngung zu Grünland

### Applikation: Frühjahr, 250 kg Ges.N/ha

Denitrifikation 5	NH <sub>3</sub> - Verflüchtigung 53	Applikationstechnik oberflächlich Injektion
N-Verluste (ka N/ha)	N-Verlus	

(Thompson et al., 1987)

Durch Injektion konnten zwar die NH<sub>3</sub>-Verluste weitestgehend ausgeschlossen werden, allerdings stiegen die Denitrifikationsverluste signifikant an.

In der Entwicklung geeigneter Güllestrategien müssen grundsätzlich sämtliche Verlustwege für Stickstoff berücksichtigt werden. Eine Verminderung der NH<sub>3</sub>- oder NO<sub>3</sub>-Verluste auf Kosten höherer Verluste durch Denitrifikation wäre demnach sowohl in ökonomischer als auch vornehmlich in ökologischer Hinsicht nicht zu vertreten. Als Endprodukt der Denitrifikation kann neben N<sub>2</sub> bekanntlich auch mehr oder weniger N<sub>2</sub>O-Stickstoff auftreten ("Ozon-Killer").

Wir sind derzeit mit der Fragestellung beschäftigt, ob eine gezielte Applikation (Band, Injektion) von feststoffarmer Gülle zu einer Zunahme der Denitrifikationsverluste führt.

#### N-Immobilisation

Die Festlegung von N<sub>min</sub>-Stickstoff (NO<sub>3</sub>-, NH<sub>4</sub>-N) im Boden durch Mikroorganismen bezeichnet man als N-Immobilisation. Die Zufuhr von mikrobiell verfügbarem Kohlenstoff über organische Dünger erhöht die biologische Aktivität und damit auch das Immobilisationspotential des Bodens. Als Folge von Immobilisationsvorgängen wird der NH<sub>4</sub>-Stickstoff der Gülle schlechter verwertet als Mineraldünger (Tab.6).

Tab. 6: Verwertung von KAS und NH<sub>4</sub>-Stickstoff der Gülle durch Zuckerrüben (<sup>15</sup>N) - (kg N/ha)

Lysimeter im 7. Jahr - 1988

Düngung (kg N/ha)		N-Aufnahme	nme	N-Auswaschung	chung
	Dü	Düngung	Boden	Düngung	Boden
ohne N	ŀ		97	-	57
KAS (120 N)	71	(59%)	111	1	61
Gülle Mārz (100 N)	32	(32%)	156		82 —
Gülle (100 N) zur Zwischenfrucht	18	(18%)	182	. ω	34

(Vilsmeier und Gutser, 1989)

Die Immobilisation des mineralischen Stickstoffs und die Zufuhr von bedeutenden Mengen an organisch gebundenem Stickstoff erhöht das N-Potential der güllegedüngten Böden. Die höhere N-Nachlieferung aus deren Bodenvorrat kommt nicht nur den Kulturpflanzen zu gute, sondern bewirkt auch höhere Verluste durch NO<sub>3</sub>-Auswaschung (eventuell auch Denitrifikation). Die Freisetzungsrate von immobilisiertem Gülle- oder Mineraldüngerstickstoff unterscheidet sich in den

Tab. 7: Verfügbarer Düngerstickstoff im Anwendungsjahr und in den Folgejahren (<sup>15</sup>N)

Lysimeter 1988 - 1991

Fruchtfolge:

Zuckerrüben - Winterweizen - Wintergerste - Zuckerrüben

Gülle z. Zwifr.	Gülle März	KAS	Düngung	12.
21	33	60	% v. Düngung 1. Jahr	
==	9	<b>=</b>	% v. Rest-N im E 2. Jahr 3. Jahr	verfügbarer N *
4	4	4	% v. Rest-N im Boden ahr 3. Jahr 4.	rer N *
СП	<b>9</b> :	10	den 4. Jahr	
<i>,</i> .`				

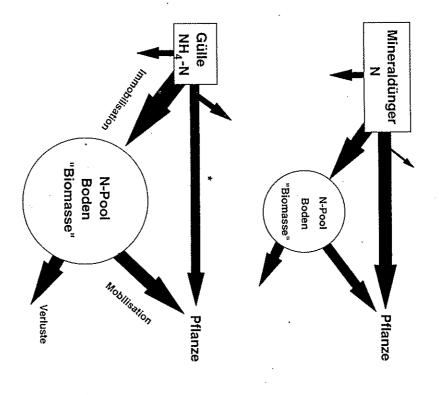
\* N (Aufnahme + Auswaschung)

(Gutser und Claassen, 1992)

Folgejahren kaum (Tab.7), so daß 4 Jahre nach der Anwendung von Güllestickstoff

 $\{NH_4!\}$  noch 66 - 74 % gegenüber von "nur" 46 % bei Mineraldüngern im Boden feststellbar waren. Entscheidend für eine gute Gülleverwertung ist also eine gute Wirkung im Anwendungsjahr.

Das unterschiedliche Verhalten von Mineraldünger- und Güllestickstoff im System Boden/Pflanze ist in Abb.4 schematisch dargestellt.



\* direkter Weg zur Pflanze: gering nach Einarbeitung in Boden; größer bei Düngung in den Bestand (aber NH<sub>3</sub>!)

Abb. 4: Verhalten von Mineraldünger- und Gülle (NH<sub>4)</sub>-Stickstoff im System Boden/Pflanze (Schema)

Die N-Immobilisation von Stickstoff läßt sich durch Separieren der Gülle vermindern; der NH<sub>4</sub>-Stickstoff der feststoffarmen, d.h. C-armen Güllen bleibt besser verfügbar für die Pflanzen und erzielt folglich deutlich höhere Mineraldüngeräquivalente (Tab.8, 9). Ähnliche Effekte zeigt auch Biogasgülle.

Tab. 8: C-Gehalt der Gülle und N-Immobiliation

#### Modeliversuch (15N)

Ð	Düngung		Immobilisation	Immobilisation (% von Düngung)
			Sand	Lõß
		4.4	24	44
gülle	Fri.S.	2.0	16	34
		0.6	13 🔻	30 ₹
KAS		•	7	13
		•		

(Vllsmeier und Gutser, 1989)

Tab. 9: Verringerung der N-Immobilisation durch Separierung der Gülle

Mineraldüngung	Rindergülle feststoffarm	Rindergülle	ohne N	Düngung (0,3 g N/Gef.)
H	Einarbeitung	sofortige	diament.	Applikation
259	279	197	59	N-Entzug (mg N/Gef.)
100	110	69	-	Mineraldünger- äquívalent

Folgerung: Separierung vermindert die Immobilisation von Gülle-N um bis zu 30%!

Diese positiven Eigenschaften feststoffarmer Gülle dürfte in erster Linie nach Einarbeitung in den Boden zum Ausdruck kommen. Gezielte Applikation der Gülle in den wachsenden Bestand (Band, Eindrillen, Injektion) vermindert grundsätzlich die N-Immobilisation.

Ergebnisse von Feldversuchen zu Mais und Winterweizen Unabhängig von der Applikationstechnik (Injektion, Band) erreichte feststoffarme Gülle stets höhere Maiserträge als übliche Rindergülle (Abb.5). Die Injektion ca. 15 cm neben die Maisreihe erreichte signifikante Mehrerträge gegenüber oberflächlicher Bandapplikation an die Maisreihe und zeigte Vorteile gegenüber KAS.

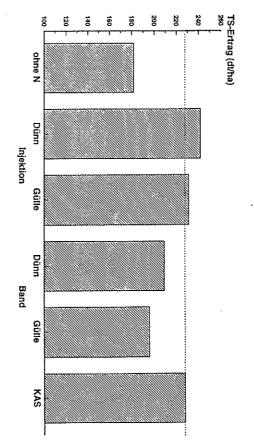


Abb. 5: TS-Erträge von Mais in Abhängigkeit von Aufbereitung und Applikationstechnik N-Gabe (kg/ha): 30 N (KAS) einheitlich + 60 N (Gülle-NH<sub>4</sub> bzw. KAS) bei 20 cm Wuchshöhe

Auch zu Winterweizen (Applikation: Schoßbeginn) erwies sich separierte Gülle sowohl nach flächiger wie auch gezielter Applikation im Band der üblichen Rindergülle überlegen (Abb. 6).

Die beste Wirkung wurde durch Bandapplikation (Schleppschlauchtechnik) von separierter Gülle erreicht, mit deutlicher Überlegenheit gegenüber KAS.

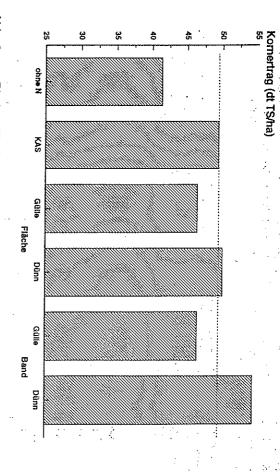


Abb. 6: Rindergülle (± separiert) zu Winterweizen - Schoßbeginn einheitliche N-Startgabe: 60 kg N als KAS, dann 60 kg N/ha (Gülle: NH<sub>4</sub>-N)

#### Schlußfolgerungen

Die weitgehende Minimierung von N-Verlusten und N-Immobilisation sind entscheidende Voraussetzungen für eine gute und umweltgerechte Gülleverwertung. Einsatzzeitpunkt, Applikationstechnik (Einarbeitung, Injektion, Banddüngung) sowie Gülleaufbereitung (z.B. Separierung) bestimmen sehr wesentlich die Verlustpotentiale durch NO<sub>3</sub>-Auswaschung, NH<sub>3</sub>-Verflüchtigung, möglicherweise auch Denitrifikation (N<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>0) und das Ausmaß sowie die Dauer der Verfügbarkeit des NH<sub>4</sub>-Stickstoffs für die Pflanzen. Die Kombination verschiedener Maßnahmen lassen additive oder synergistische Effekte erwarten.

#### Literatur

Sämtliche Originalliteraturen sind über die Autoren erhältlich, ebenso wie eine große Anzahl von wissenschaftlichen Publikationen des Lehrstuhls für Pflanzenernährung der TU München-Weihenstephan über Arbeiten zum Problem "Gülle".