# Nährstoffgehalte in Gülle und Mist

### mittlere Gehalte in kg Nährstoff

Tierkategorie		N tot	N verf	$P_2O_5$	K <sub>2</sub> O	Mg
Milchvieh/Aufzuchtvieh						
Vollgülle (unverdünnt*)	pro m <sup>3</sup>	4,3	2,6	1,8	8,0	0,5
Gülle kotarm, Harngülle (unverdünnt*)	pro m <sup>3</sup>	4,9	3,7	1,2	11,6	0,5
Stapelmist	pro t	4,9	1,5	3,2	6,6	0,8
Laufstallmist	pro t	5,3	1,9	2,2	10,8	0,7
Rindviehmast						
Vollgülle (unverdünnt*)	pro m <sup>3</sup>	4,3	2,6	1,7	5,2	0,7
Laufstallmist	pro t	5,4	1,9	2,3	8,9	0,9
Kälber						
Kälbermist	pro t	5,3	1,9	2,3	5,5	0,3
Pferde						
Pferdemist (frisch)	pro t	4,4	0,6	2,5	9,8	0,6
Pferdemist	pro t	6,8	1,3	5,0	19,5	1,3
Schafe / Ziegen						
Schaf-/Ziegenmist	pro t	8,0	4,0	3,3	16,0	1,2
Schweine						
Schweinegülle Mast (unverdünnt*)	pro m <sup>3</sup>	6,0	3,6	3,8	4,4	0,6
Schweinegülle Zucht (unverdünnt*)	pro m <sup>3</sup>	4,7	2,9	3,2	3,2	0,5
Schweinemist	pro t	7,8	3,9	7,0	8,3	1,2
Geflügel						
Hennenkot (Kotband)	pro t	21,0	10,5	17,0	11,0	2,4
Hennenmist (Kotgrube, Bodenhaltung)	pro t	27,0	13,5	30,0	20,0	4,3
Pouletmist	pro t	34,0	17,5	20,0	28,0	5,6
Trutenmist	pro t	28,0	15,0	23,0	13,0	6,0

### Abkürzungen:

 $N_{tot}$ : Gesamtstickstoff;  $N_{verf}$ : pflanzenverfügbarer Stickstoff (kurz- und mittelfristig für die Pflanzen als Nährstoff verfügbarer Teil des Gesamtstickstoffes);  $P_2O_5$ : Phosphor;  $K_2O$ : Kalium; Mg: Magnesium

#### \* Verdünnung von Gülle:

<u>Beispiel</u>: Berechnung des Phosphorgehaltes (kg/m³) in Mastschweinegülle mit einer Verdünnung von 1:2 (auf 1 Teil Gülle 2 Teile Wasser, also insgesamt 3 Teile).

□ [Nährstoffgehalt in unverdünnter Gülle (gemäss Tabelle)]: (1+2) →

## <u>Spezifisches Gewicht von Mist</u> – Raumgewicht für die Umrechnung von Tonnen in m<sup>3</sup>:

Stapelmist und Laufstallmist: ca. 700 kg bis 800 kg pro m<sup>3</sup>.

Mit Mistkran oder Frontlader geladener Mist (auf dem Wagen): ca. 550 kg bis 650 kg pro m<sup>3</sup>.

Von Hand geladener Mist (auf dem Wagen): ca. 700 kg bis 800 kg pro m<sup>3</sup>.

<sup>= 3,8</sup> kg  $P_2O_5$ : 3 = 1,27 kg Phosphor $(P_2O_5)$  pro  $m^3$ .