遅沢式拡散係数測定装置を用いた 草地土壌のガス拡散係数の測定

Measurement of Gaseous Diffusion Coefficient in a Grassland Soil Using an Osozawa-Type Diffusion Apparatus

濱田 洋平*·及川 武久*

Yohei HAMADA* and Takehisa OIKAWA*

Abstract

Gaseous diffusion coefficient in a soil (D_{2}) is essential to evaluate soil gas fluxes such as soil respiration rate using diffusion equations. Although many researchers have studied on the relationship between D_s and soil physical properties such as air-filled porosity (θ_a) and total porosity, a universal relationship that can be applied to any soil has not been established. Considering spatial heterogeneity of the soil, a simple, rapid and inexpensive method that can directly measure D_s of soil samples is needed. In this study, a diffusion apparatus that can be used to determine D_s of undisturbed soil core samples was developed after previous works by Osozawa (1987) and Osozawa and Kubota (1987), and the procedure of operation and the correction of measured values were established. The influence of measurement errors of the parameters used in the calculation of D_s was also evaluated. Measured values of D_s for a grassland soil were generally proportional to θ_{a} , and the relationship was well represented by Troeh's model, which gives the relative diffusion coefficient (D_s/D_a , where D_a is gaseous diffusion coefficient in free air) as [(θ_a – $u/(1 - u)^{v}$ (where u and v are empirical constants determined by statistical analysis), rather than other traditional models having no empirical parameters. Indeed the discovery of a universal relationship between D_s and soil physical properties is one of the ultimate goals in soil physics, the direct measurement of D_s and the use of Troeh's model are more useful and practical for flux researches.

Ⅰ はじめに

陸域生態系における炭素循環の中で、土壌から 大気へ向かう二酸化炭素(CO₂)のフラックスは 土壌呼吸と呼ばれ、光合成と並んで大気-生態系 間における主要な炭素フラックスの1つである. そのため、様々な生態系における土壌呼吸速度の 定量は、その生態系における炭素動態の把握にと どまらず、大気中の CO。濃度の決定における陸 域生態系の役割を評価する上でも不可欠である. 土壌呼吸速度の定量には、チャンバー法と総称さ れる直接測定法が以前より用いられている。これ は、チャンバーと呼ばれる小型の容器を地表面に かぶせ、土壌から容器中へ放出される CO2 量か ら土壌呼吸速度を求める方法であり、CO,の定量 の仕方によっていくつかの手法に細分される. こ の手法の利点は、土層全体からの CO, 生産速度 を直接定量可能な点であるが、土壌内部をブラッ クボックスとして扱っているため、土壌呼吸に対 する深度別の寄与率の評価といった詳細な解析を 行うことはできない.

土壌呼吸速度を定量するもう1つの方法とし て、拡散法と呼ばれる手法がある.土壌中におけ るガス輸送は、主として土壌空気中における分子 拡散によるとされており、この場合任意の深度 *z* における鉛直方向のガスフラックス *q* は次式で与 えられる.

$$q = -D_s \frac{dC}{dz} \tag{1}$$

ここで, *D*_s は対象とするガスについての土壌中 の拡散係数, *C* はガスの濃度を表し, *dC*/*dz* は深 度 *z* における鉛直方向の濃度勾配を意味する. 濃 度勾配は複数深度における対象ガスの濃度測定か ら求めることができるため, CO₂ についての土壌 のガス拡散係数が分かれば, (1) 式より各深度に おける CO₂ フラックスが求まり, またその差分 から土層別の CO₂ 生産速度を計算することがで きる. この手法は, チャンバー法と比較すると 適用事例が限られているが(例えば de Jong and Schappert, 1972; Uchida, 1995; Hamada, 1999 な ど), チャンバー法では不可能な土壌内部におけ る CO₂の生産・輸送過程を解析することが可能 である. 植物の根系や土壌有機物の含有量, 地 温・土壌水分量といった, 土壌呼吸速度に影響を 及ぼす環境因子の多くが深度方向に大きく変化す ることを考慮すると, 地上部の環境変化に対する 土壌呼吸速度の応答をより正確に予測するために は, このような詳細な解析が必要となる.

このような有効性にもかかわらず、適用事例が 少ない理由の一つとして、D.の値を決定するこ との難しさが挙げられる。ガスの拡散が土壌空気 中で生じることから、D_sと土壌の気相率との関 係を調査する研究が従来から行われてきており, これまでにPenman (1940), Millington (1959), Millington and Quirk (1961) などによって, 気 相率(および間隙率)からD。を推定するモデル 式が提示されている.これに対して、すべての土 壌に適用可能なモデル式というのは現実的ではな いという考えもある. Jin and Jury (1996) は、 撹乱土壌を再充填した試料については従来の推定 式が成立するが、不撹乱土壌については試料によ るばらつきが大きく、D。と土壌物理特性との間 にユニバーサルな関係は成立しないと結論してい る. Troeh et al. (1982) が提示したモデル式には. 土壌によって異なる経験的なパラメータが2つ含 まれており、実測結果に基づいてそれらを決定す る必要がある.このような現状を踏まえると、よ り正確なD。値の決定には、気相率や間隙率といっ た容易に測定可能な土壌物理特性からの推定では 不十分であり,調査対象の土壌における D_sの実 測を行うことが望ましい.

*D*_sを直接測定する手法についても,推定法と 同様に従来から多くの研究事例があるが,土壌の 空間不均一性を考慮すると,数多くの土壌試料に ついて迅速かつ簡便に測定できることが要求され る. 遅沢 (1987) および遅沢・久保田 (1987) は, 従来の測定法を比較検討した上で, 簡便・安価か つ能率的な測定手法として非定常状態におけ N₂ ガスと大気の相互拡散の原理に基づく測定装置を 開発し,その有効性を検証している.本研究では これと同等の装置を製作し,測定操作の手順,生 じうる測定誤差の影響評価やその補正,最終的な D_s 値の決定法などについての検討を通して,不 撹乱土壌試料のガス拡散係数を測定する手法を確 立した.また,対象とした草地土壌における D_s と気相率との関係を調査し,従来のモデル式によ る関係との比較を行った.

Ⅱ 方法

1. 拡散係数測定装置の概要

本研究において製作および使用した,土壌のガ ス拡散係数測定装置の概要を第1図に示す.本装 置は,遅沢(1987)および遅沢・久保田(1987) が開発した装置に基づいて製作したもので,同装 置による測定結果の妥当性については原論文にお いて十分に検証されている.同タイプの装置の適 用事例として Shimamura(1992),町野(1995) などがある.また Xu et al.(1992)は,本装置と 同一の測定原理に基づくほぼ同じ構造を持つ装置 を開発している.なお,実際の設計および製作は サンケイ理化株式会社に委託した.



第1図 遅沢式拡散係数測定装置の概要(左上:上面図;左下および右下:側面図;右上:試料円筒 据え付け機構の詳細)

装置の基本構造は、大きく分けてスライド部と 台座部からなる.スライド部は,長さ155mm・ 幅 94mm (上面は 84mm) · 厚さ 15mm のステン レス板 (スライド板) に. 100cm³の土壌試料円 筒(DIK-1801, 大起理化;内径 50mm)の据え 付け機構と2つのガス置換ポート(外径9mm) を取り付けたもので、必要に応じて所定の位置に スライドさせることができる. 試料円筒の据え付 け部には、試料円筒の内径と同じ直径 50mmの 開口部があるが、上面から深さ11mm までは一 回り大きい直径 60mm の穴になっており、この 底部に土壌試料の落下を防ぐためのステンレス メッシュを置き、その上から O リングの付いた リング状のステンレス金具を締め付けてメッシュ を固定した、測定時には、土壌試料をメッシュの 上に載せ、その上からさらに O リングと固定用 のステンレスリングで締め付ける仕組みになって いる

スライド板の下面に接する台座部の上端は、 長さ150 mm・幅118 mm・厚さ10 mm, 中央に 直径 50 mm の開口部を持つステンレス板で、ス ライド面は平滑に研磨されている. スライドのし やすさと気密性を向上させるため、スライド面に は真空グリースを薄く塗布し、またスライド方向 を固定するためにスライド板を挟む形で押さえ枠 を取り付けた、台座部の中央には、内径 50 mm・ 高さ83 mmのアクリル製の円筒(拡散容器)が あり、円筒の下端には直径 110 mm・厚さ 10 mm のアクリル製円盤を接着して底部とし、円筒の上 端には台座部上端のステンレス板とほぼ同じサ イズ・構造のアクリル板を取り付け、厚さ1mm のゴム板を介してステンレス板と接合させた. また、円筒側面の中ほどに内径 20 mm のアクリ ル製小パイプを取り付け、後述する O, 濃度セン サーの取り付け口とした. 台座部の一番下には. 長さ 224 mm・幅 128 mm・厚さ 10 mm のゴム足 つきのステンレス板を置いて架台とし、アクリル 板の四隅に支柱を立ててこれを支えると同時に,

重心の位置を低くして装置全体の安定性を向上さ せた.

拡散容器に取り付ける O_2 濃度センサーには, デジタル酸素濃度計 XO-326ALB(新コスモス 電機)を使用した.この測器は隔膜ガルバニ電池 式の O_2 センサーで,測定範囲 $0 \sim 40\%$,分解能 0.1%,指示精度 ± 0.3%,90% 応答が 20 秒以内 となっている.本器の受感部は直径 20 mm のゴ ム製カバーに覆われた円形構造になっており,使 用時にはカバーに真空グリースを塗布して取り付 け口に直接挿入した.また, O_2 濃度が 18% 以下 になると警報音が鳴るようになっているが,これ を切るスイッチがないため内部の配線を切断して 対処した.

遅沢らの装置に対する本装置の改良点として は、架台と支柱を追加して拡散容器のみにかかっ ていた上からの荷重を分散させた点、また試料円 筒をはめる O リングを締め付ける機構を追加し てリークの危険性を低減させた点などが挙げられ る.

測定の原理

本装置を用いた拡散係数の測定原理は以下の通 りである.まず,ガス置換ポートを通して拡散容 器内を N_2 ガスで満たす.その後,スライド板を 動かして拡散容器の直上に土壌試料を移動させ, 試料中を通して容器内の N_2 と外部の大気とを相 互に拡散させる.大気の流入に伴って容器内の O_2 濃度が上昇するが,その速度は土壌試料中で の拡散のしやすさに依存する.したがって,拡散 容器内の O_2 濃度の時間変化から土壌試料の拡散 係数を求めることができる.

測定結果から拡散係数を求める計算式として, 遅沢(1987)および遅沢・久保田(1987)は,用 いる仮定の違いによって2種類の式を提示してい るが,本研究ではより現実の条件に近い,土壌試 料中のガス貯留を考慮した式(Currieの式)を使 用した(式の導出過程については原論文を参照). 土壌試料の上端における O₂ 濃度が常に大気中の 濃度に等しく,また拡散容器内ではガスはすみや かに混合し濃度差が生じないと仮定すると,土壌 試料の拡散係数 D_sを含む以下の式が近似的に成 り立つ.

$$\frac{C(t) - C_i}{C_o - C_i} = \frac{2\theta_a}{L_A} \cdot \frac{\exp(-D_s \alpha_1^2 \cdot t/\theta_a)}{L_S\{\alpha_1^2 + (\theta_a/L_A)^2\} + \theta_a/L_A}$$
(2)

ここで Cは O_2 濃度を表し, C_o および C(t)はそ れぞれ初期および時刻 t における拡散容器内の濃 度, C_i は大気中の濃度を表す. L_s および L_A はそ れぞれ試料円筒および拡散容器の長さ, θ_a は土 壌試料の気相率である. また α_1 は, 次の(3) 式 を満たす α_n の 1 番目の正の根である.

$$\alpha \tan(\alpha \cdot L_S) = \theta_a / L_A \tag{3}$$

(2) 式は、両辺の自然対数を取ることで以下のように変換される.

$$\ln \frac{C(t) - C_i}{C_o - C_i} = -\frac{D_s \alpha_1^2}{\theta_a} t + \ln \left[\frac{2\theta_a}{L_A} \cdot \frac{1}{L_S \{\alpha_1^2 + (\theta_a/L_A)^2\} + \theta_a/L_A} \right]$$
(4)

(4) 式の右辺第2項は時間変化しない定数項で あるため、(4) 式の左辺と時刻tの間には勾配 $-D_s \alpha_1^2/\theta_a$ の直線関係が成立する.この勾配は、 任意の時刻 $t_1 \sim t_2$ ($t_1 < t_2$)間の時間差と、それぞ れの時刻における(4)式の左辺値の差から以下 のように求められる.

$$\frac{D_s \alpha_1^2}{\theta_a} = \frac{\ln(C_i - C(t_2)) - \ln(C_i - C(t_1))}{t_2 - t_1}$$
(5)

(5) 式を*D*_sについて整理し,各パラメータに測 定値を代入すれば,土壌試料の拡散係数が求めら れる.

なお、 D_s は温度や気圧、対象とするガスの種類などによって異なるため、土壌中の拡散しやすさを表す指標としては一般に、同じ温度・気圧条件下での自由大気中の拡散係数 D_a に対する比で

ある相対拡散係数 D_s/D_a で示すことが多い.これ を求めるため、 D_a を次式から計算した.

$$D_a = D_0 \cdot \frac{1013}{P} \cdot \left(\frac{T}{273.15}\right)^n$$
(6)

ここで, *P*および *T*はそれぞれ D_s 測定時の気圧 (hPa) および温度(K) である. D_0 は標準状態に おける D_a , *n*は経験的なパラメータであり, いず れも対象とするガスによって異なるが, N_2 - 大 気相互拡散の場合はそれぞれ 0.178 cm²・s⁻¹およ び 1.67 という値が知られており(化学工学協会, 1970),計算にはこれらの値を用いた.

操作の手順

(1) 測定前の準備

測定に先立ち、2つのガス置換ポートに開閉 コック付きのチューブを取り付け、一方を圧力調 整器を介して N₂ ガスボンベに接続し、もう一方 を大気開放とした.また、清浄な外気中で O₂濃 度センサーの校正を行い、21.0%を示すよう調 整した.なお、実験室内と外気との気温差が大き いとうまく校正できない傾向が見られたため、そ のような場合は外気にさらす時間を短くしたり、 十分に換気した室内で校正を行うなどの対処をし た.

(2) 土壌試料の据え付け

まず, 試料を据え付ける際にメッシュを通して スライド面に土粒子が落ちないよう, 開口部がス ライド面から完全に外れる位置までスライド板を 動かし(スライド板のGマークと押さえ枠の矢 印を合わせる;第1図), また試料円筒固定用リ ングと気密用Oリングを外しておく.次に, 試 料の下側の蓋を外し, 端から約5mmのところま でOリングをはめ込んだ.この際, Oリングに 土粒子が付着しないよう注意した.続いて, Oリ ングを装着した側を下にして試料をメッシュの上 に静置し, 上側の蓋を外して固定用リングを通し た. その後再び上側の蓋を付け, 試料をメッシュ に押し付けながら固定用リングのボルトを六角レ ンチで締め付けた. 試料の乾燥を防ぐため, 上側 の蓋は測定開始直前まで付けたままとした.

(3) N₂ ガスの充填

まず、拡散容器の上にガス置換ポートが来る位 置までスライド板を動かした(スライド板と押さ え枠のGマークを合わせる;第1図).開閉コッ クを2つとも開いた状態にしてから圧力調整器の 出口弁を開き、拡散容器内のO2濃度が0.1%以 下になるまで N₂ガスを通気した.2~3分以内 にこの濃度まで低下するよう, N, ガス流量を調 整した. O₂ 濃度が十分低下したら、出口弁とボ ンベ側のコックを閉じて N, ガスを止めた後,容 器内の圧力を大気圧と平衡させるため、大気開放 側のコックを開いた状態で約1分放置した. 大気 の逆流を抑制するため、チューブ(長さ70 cm) の出口には桁違い管を介して内径3mmの細い チューブ(長さ5 cm)を取り付けたが、この条 件では5分経過後も容器内のO,濃度の上昇は見 られなかった.

(4) O₂ 濃度のモニタリング

スライド板を, 試料が拡散容器の直上に重な る位置(スライド板と押さえ枠の矢印を合わせ る;第1図)にすばやくスライドし,その瞬間を 時刻ゼロとして測定を開始した.はじめのうちは 短く,徐々に間隔を広げ,数分~十数分間隔で O₂ 濃度センサーの読みを記録した.使用したセ ンサーの分解能が0.1%と低かったため,読み取 り時刻の前後数秒~数十秒(濃度の上昇速度に応 じて変更)の間にセンサーの値が変化した場合は その平均をその時刻の値とし,擬似的に分解能を 2倍にした.30分経過した時点でO₂濃度が8~ 10%以上に達した場合はそこで測定を終了した. 拡散係数が小さく,この濃度に達しない試料につ いては引き続き測定を継続したが,試料の乾燥を 抑制するため最長でも60分までとした.

(5) 各パラメータ値の測定および決定
拡散容器内の O₂ 濃度の時系列以外に D_s および

 D_s/D_a の計算に必要となる,(2) ~(6)式中の 各パラメータの値を以下のように測定あるいは決 定した.

C, は, 測定の前後に O, 濃度センサーを拡散容 器から取り外し、数分間安定させて実験室内の 濃度を読み取ってその平均値を用いた. Lsは 5.1 cm, L₄はアクリル円筒の底部からメッシュの上 端までの 10.8 cm とした. *θ* には, 測定の前後に 秤量した試料重量から計算した気相率を適用し た. 試料からの水分の蒸発に伴い, 測定中に 0.3 ~ 0.4% の気相率の増加が生じたが、測定値に対 する影響はないと判断した. α」については陽解 的に求めることができないため, MS-Excel 上で 動作するマクロを作成して収束計算を行って求 めた. なお, L_s および L_A が一定であれば, α_1 は θ_a のみの関数となるため、使用する装置と試料 円筒のサイズに応じて近似式を求めておけば, θ_a からα」を直ちに算出できる.参考までに、本装 置における両者の関係ならびにそれを6次式で近 似した結果を第2図に示す.

*D_s/D_a*の計算に必要である*T*には,装置近傍に おける測定前後の室温の平均値を適用した.また 気圧*P*は1013hPaで一定とした.

4. 土壌試料の採取および気相率の調整

土壌試料の採取は、筑波大学陸域環境研究セン ター(TERC)熱収支・水収支観測圃場で行った. 試料の採取地点を第3図に示す.採取は2006年 1月に行い、A・B各地点で12試料ずつ、合計 24試料を深度10~40 cmから10 cm間隔で採取 した.採取にはコアサンプラー(HSC-5,藤原製 作所)および採土器(DIK-1601,大起理化)を 使用した.採取した土壌試料は蓋の周囲にパラ フィルムを巻いて水分の蒸発を抑制し、作業終了 後直ちに重量および土壌三相計(DIK-1130,大 起理化)による気相率の測定を行った.なお、こ れ以降の重量変化はすべて含まれている水分量 の増加あるいは減少(=気相率の減少あるいは増



第2図 α_1 と気相率の関係



第3図 土壌試料採取地点の位置

加)によるものとみなし,これ以降の気相率は, その時の試料の重量と採取時の重量と気相率の関 係から計算した.

D_sの測定は、まず採取時の気相率で行った後、 試料を湿潤あるいは乾燥させて異なる気相率に調 整し、試料ごとに2~5回行った. 試料を乾燥さ せる場合は、金網付きの蓋(DIK-4001-15,大 起理化)を試料の上下にかぶせて放置した. 乾燥 時間による気相率の増加はおおむね8時間で2~ 3%, 16時間で4~5%, 24時間で7~8% であっ た、なお、粘土質の試料は乾燥しすぎると収縮を 起こし、 亀裂や試料円筒との間に隙間を生じるた め、必要最小限の乾燥にとどめた、試料を湿潤化 する場合は、まず金網付きの蓋と試料の間に濾紙 を挟み、小さい容器内に浅く張った蒸留水に浸し て密閉し、24時間以上放置して吸水させた、そ の後、残った蒸留水を捨てて丸めたキムワイプを 試料の下に敷き。再度24時間以上密閉して重力 排水を促した、重力排水を行ったのは、①測定中 に排水が生じて拡散容器や O。濃度センサーを濡 らすおそれがある。②水分が試料の下部に集中し 拡散を効率的に遮断する可能性がある。③野外で は降雨後約24時間で重力排水が終了するため、 圃場容水量以上の水分領域での測定は実際の野外 条件におけるガスフラックスの推定にはあまり重 要ではない、などの理由による、なお、乾燥・湿 潤いずれの場合も、気相率の調整終了後パラフィ ルムを巻いて密封し、3日以上放置して試料内の 気相率分布を十分均一化した後に測定に供した.

すべての測定が終了した後,試料を110℃で24 時間以上炉乾燥して水分を飛ばし,重量を測定し て採取時の体積含水率および間隙率を計算した.

Ⅲ 結果および考察

1. 測定結果に基づく拡散係数の決定手順の確立

(1) 測定原理に対する本装置の適合性

実際の測定時における拡散容器内の O_2 濃度, およびそれから求めた(4) 式の左辺値の時系列 を第4図に示す.例としてプロットしたのは, B地点の深度10 cm, 20 cm, 40 cm から採取し た試料についての測定結果であり,いずれも各深 度について得られた典型的な時系列である.これ らの試料の測定時の気相率はそれぞれ 38.9%, 16.9%, 2.3% であった.また, D_s がゼロである 試料(D-zero)についての結果も併せてプロッ トした.これは, 試料円筒とほぼ同じ外径を持つ 有底のプラスチック円筒を試料円筒の代わりに取 り付け, 他の土壌試料と同様に測定したものであ る.

 O_2 濃度は測定開始時にはほぼ0% であるが, 開始と同時にメッシュ下部の空間に含まれていた 大気が拡散容器内の N_2 に混合するため,開始1 分後には1%前後まで急速に上昇した.その後, 土壌試料中を通じた拡散に伴って容器内の O_2 濃 度が徐々に上昇するが,その速度は試料によって 異なり,気相率の大きい深度10 cmの試料で最 も大きく,ついで20 cm,40 cmの順となった. また,深度10 cmの時系列によく示されている ように, O_2 濃度の上昇速度は測定の初期に大き く,時間とともに漸減した.

このような O_2 濃度の変化から計算された(4) 式の左辺値は、大気混合の影響を受ける開始直後 を除いてほぼ直線的な時間変化を示した.この事



 第4図 測定中の拡散容器内の O₂ 濃度(上) および(4)式左辺値(下)の時系列.
数字は土壌試料の採取深度, D-zero は拡散係数がゼロの試料を表す

実は、本装置を用いた測定が、前述した測定の原 理を適用できる条件を満たしていることを示すも のである.これに関連して遅沢・久保田(1987) では、本研究と同様に開始後数分間における直線 性の悪さを指摘しているほか、(4)式の左辺値が -3を下回るような、大気と容器内のO₂濃度差 が極めて小さくなった領域においても直線から外 れる傾向があることを示している.

(2) D_sの決定

(5) 式より,この直線の勾配は任意の時刻 t_1 および t_2 の時間差と,それぞれの時刻における 拡散容器内の O_2 濃度差から求められる. t_1 とし ては,開始直後の撹乱が十分に安定したと考えら れる5分(300秒)を適用した.この t_1 に対して, 組み合わせる t_2 を変えた場合の D_s の値を比較し た結果を第5図に示す.各深度の値は,第4図に 示した対応する深度についての時系列から計算し た.深度によって D_s 値のオーダーが異なってい たため,縦軸を対数軸としてプロットした.

測定開始後5分以降の(4)式の左辺値が時刻 に対して完全に直線的に変化すれば, *D_s*は*t*₂に よらず一定となるが,実際にはある程度のばらつ



第5図 異なるたを適用して(た)は5分に固定) 計算された拡散係数の比較.数字は 土壌試料の採取深度を表す

きが見られる. ばらつきの大きさは全般的に, t_2 が小さく容器内の O_2 濃度があまり高くない範囲 で大きく, t_2 が増加するにつれて一定値に収束し てゆく傾向が各深度で見られた. また, O_2 濃度 の上昇速度が小さい深度 40 cm におけるばらつ きは,速度の大きい深度 10 cm よりも顕著であっ た.

この原因として, t₁からの濃度の上昇幅が, O2濃度測定の分解能に対して十分大きくないこと が考えられる. O2 濃度の読み取り分解能は前述 の通り0.05%であるが、濃度の上昇速度が小さい 試料では測定開始後5分~60分の上昇幅がわず かに0.5%程度の場合もあった.いま, t₁=300秒, $t_{2}=3600$ 秒, $C_{2}=21.0\%$, $C(t_{1})=1.0\%$ であるとし, *C*(*t*₂) として 1.5 ± 0.05% および 10.0 ± 0.05% (分 解能分の誤差を考慮)を与えると、(5)式の値は それぞれ-7.67 ± 0.77 × 10⁻⁶ および-1.81 ± 0.01 × 10⁻⁴となり、値に対する誤差の大きさの割合は それぞれ10.1%および0.8%となる、このように、 $C(t_1) \sim C(t_2)$ 間の濃度差があまり大きくない時 間範囲あるいは試料の場合, 読み取った O, 濃度 の分解能レベルのわずかな違いが D. の計算結果 に大きな影響を及ぼす. この影響を最小にするに は、たとして最も大きな濃度差が得られる測定終 了時の時刻を与えればよい.しかし.第4図に示 した深度 40 cm のように濃度の上昇速度が極めて 小さい場合は、終了時の濃度を用いてもこの影響 は依然として大きく,ある1つの期間の濃度差の みから*D*。を計算することは大きな誤差を生じる 危険がある.

以上の点を考慮し、 D_s の計算を以下のように 行うこととした.まず、 O_2 濃度の上昇速度が大 きく 30 分で測定を終了した試料については、 $t_2=30 分 (1800 秒)$ として(5)式から計算した 値をそのまま採用した.それ以外の試料について は、 t_2 として 30 分、45 分 (2700 秒)、60 分 (3600 秒)を与えて計算した値の平均値をその試料の D_s とした. $t_2=15 分 (900 秒)$ での値は、多くの 測定で 30 分以降の値との間に差が見られたため 使用しないこととした.この方法に基づいて, 第 4 図に示された結果から各深度の D_s 値を計算 すると,浅い順に 2.67 × 10⁻², 4.45 × 10⁻³, 7.75 × 10⁻⁴ (cm² · s⁻¹) となった.

(3) 装置からのリークとその補正法

第4図にプロットされた D-zero は, 試料円筒 の内部を通した拡散が生じない状態で測定された ものである.装置の他の部位から拡散容器中への 大気の流入がなければ,容器内の濃度は測定開始 時の大気の混合分を除いて時間的に変化しない が,実際には時間経過に伴ってわずかに上昇する 傾向を示し,開始後5分~60分の間に0.4 ~ 1.1%の上昇が見られた.この上昇は,試料円筒中以外 を通した大気の流入の結果であり,通常の土壌試 料の測定時にも生じていると考えられる.すなわ ち,第4図に示された O_2 濃度の上昇には,土壌 試料中を拡散した成分に加えて装置の他の部位か らリークした成分が含まれている.土壌試料の真 の D_s を求めるためには,このリーク分を補正す る必要がある.

遅沢・久保田(1987)では、試料円筒中にガラ ス管を粘土で固定して屈曲のない気相系を作り、 得られた *D*_s と気相率の関係式から気相率 0% に おける *D*_s を求め、この値を差し引くことでリー ク分を補正している、本研究では、同様の試料が 用意できなかったこと、また、リークの状況はス ライド面の摩耗やグリースの塗布具合などによっ てその時々により変化すると考えられるが、*D*_s と気相率の関係式を求める作業をその都度行うの は煩雑であることから、一連の *D*_s 測定の最初と 最後に D-zero の測定を行い、その結果に基づく 補正を行った.

具体的には、前述した D_s の決定と同様、 $t_2=30$ 分、45分、60分における D-zero についての(5)式の値の平均を、土壌試料について得られた(5)式の値から差し引き、それに基づいて計算した D_s をその試料の真の D_s とした.(5)式の値を用

いたのは、「リーク分の拡散係数」の計算に必要 な気相率やα₁が求められないためである.また、 D-zeroと土壌試料の測定時の温度の違いを補正 するため、(6)式を援用してD-zeroの値をいっ たん標準状態における値に変換し、土壌試料の補 正に適用する際にはその試料の測定時の温度での 値に再変換して使用した.

第4図に示した D-zeroの測定結果に基づき, 先に得られた D_s の値を補正すると,深度 10 cm および 20 cm について,それぞれ 2.57 × 10⁻² お よび 3.46 × 10⁻³ (cm² · s⁻¹) となった. これらは 元の値に比べてそれぞれ 3.8% および 22.3% の減 少となり,値が小さいほどリークの影響が大きく 現れている. なお, 深度 40 cm にこの補正を適 用したところ負の値が算出された. 負の *D*_s は, 土壌試料中を通した拡散が極めて小さく, O₂ 濃 度の上昇のほぼすべてがリークによるものである 場合に生じることがあり, このような場合はその 試料の *D*_s をゼロとした.

2. パラメータの測定誤差が測定結果に及ぼす影響

 D_s および D_s/D_a の決定に関与する,(2) ~ (6) 式中に含まれる各パラメータの測定誤差の影響を 定量的に評価し,その結果を第1表にまとめた. 誤差の影響の大きさは D_s の値によっても異なる ため,第4図に示した3深度の試料についての測

項目(単位)	誤差 -	<i>D</i> _s の真値からのずれ(%)			百日 (出估)	卸去	D _s の真値からのずれ(%)		
		10 cm	20 cm	40 cm	項目 (単位)		10 cm	20 cm	40 cm
C(体積%)					θ_a (体積 %)	-5.0	-0.76	-0.77	_
C_i	-0.30	+2.56	+1.81	+1.55		-1.0	-0.15	-0.15	-0.16
	-0.10	+0.84	+0.60	+0.51		-0.5	-0.08	-0.08	-0.08
	-0.05	+0.42	+0.30	+0.26		+0.5	+0.08	+0.08	+0.08
	+0.05	-0.41	-0.30	-0.25		+1.0	+0.15	+0.15	+0.16
	+0.10	-0.83	-0.59	-0.51		+5.0	+0.76	+0.78	+0.79
	+0.30	-2.43	-1.75	-1.50					
					α_1	-0.001	+2.50	+3.77	+10.70
$C(t_1)$	-0.30	+2.52	+5.88	+32.34		-0.0001	+0.25	+0.37	+1.00
	-0.10	+0.84	+1.97	+10.83		-0.00001	+0.02	+0.04	+0.01
	-0.05	+0.42	+0.99	+5.42		+0.00001	-0.02	-0.04	-0.01
	+0.05	-0.42	-0.99	-5.44		+0.0001	-0.25	-0.37	-0.98
	+0.10	-0.85	-1.98	-10.89		+0.001	-2.41	-3.57	-9.22
	+0.30	-2.56	-5.98	-32.83					
					T (K) [*]	-1.0	+0.57	+0.57	+0.56
L_S (cm)	-0.10	-2.07	-2.01	-1.97		-0.5	+0.28	+0.28	+0.28
	-0.05	-1.04	-1.01	-0.98		-0.1	+0.06	+0.06	+0.06
	-0.01	-0.21	-0.20	-0.20		+0.1	-0.06	-0.06	-0.06
	+0.01	+0.21	+0.20	+0.20		+0.5	-0.28	-0.28	-0.28
	+0.05	+1.04	+1.01	+0.98		+1.0	-0.56	-0.56	-0.56
	+0.10	+2.08	+2.01	+1.97					
					$P (hPa)^*$	-50	-4.94	-4.94	-4.94
L_A (cm)	-0.10	-0.87	-0.90	-0.92		-10	-0.99	-0.99	-0.99
	-0.05	-0.44	-0.45	-0.46		-5	-0.49	-0.49	-0.49
	-0.01	-0.09	-0.09	-0.09		+5	+0.49	+0.49	+0.49
	+0.01	+0.09	+0.09	+0.09		+10	+0.99	+0.99	+0.99
	+0.05	+0.44	+0.45	+0.46		+50	+4.94	+4.94	+4.94
	+0.10	+0.87	+0.90	+0.92					

*D_s/D_aの真値からのずれを示した

定時のパラメータ値を基準とし、項目ごとに適当 な大きさの誤差を与えて計算した D_s (あるいは D_s/D_a)の真値に対するずれの割合(%)を示し てある.なお、ここでは測定時に生じる誤差の影 響を議論するのが目的であるため、リーク分の補 正は行っていない、以下、項目ごとに詳細に議論 する.

(1) O₂ 濃度

 D_s の決定に必要な O_2 濃度は, (5)式に含ま れる $C_i \cdot C(t_1) \cdot C(t_2)$ の3つである.ここでは t_2 の値として深度 10 cm で 30 分,深度 20 cm お よび 40 cm で 60 分を適用して解析を行った.そ の結果のうち, C_i および $C(t_1)$ にそれぞれ個別 に ± 0.05% (O_2 濃度センサーの読み取り分解能) ~ ± 0.3% (メーカー公称精度)の誤差が生じた 場合の結果を表中に示した.

まず,3つすべてに同じ符号かつ同じ量の誤差 が生じた場合は,D_sへの影響はまったく見られ なかった.これは(5)式にある通り,濃度自体 ではなくその差が用いられるためである.このよ うな状況は,校正後の時間経過に伴うセンサー応 答のドリフトによって生じる可能性があるが,D_s の値への影響は考えなくてよい.

次に、大気中の濃度 C_i のみに誤差が生じた場 合、 ± 0.3% の誤差によって 1.5 ~ 2.5% の影響 が生じ、深度が浅い方にその影響がより強く現れ た. C_i は測定の前後に拡散容器からセンサーを 外して測定するが、この時の安定待ち時間が不十 分な場合に過小評価されることが考えられる、浅 い深度で影響が大きくなったのは、終了時の濃度 $C(t_2)$ が C_i に近いほどその差分は小さくなり、

その自然対数が D_s の計算に用いられるため、差分が小さいほど誤差の影響が大きく現れるためである.実際の状況を考えると、 D_s が大きく $C(t_2)$ が C_i に近い場合は C_i 測定時の安定待ち時間は短くなり、過小評価が生じる可能性は低下するであろう.したがって、実際の測定時に生じうる誤差は表中に示した値よりも低くなるものと予想され

る.

続いて、測定開始後5分の濃度 $C(t_1)$ のみに 誤差が生じた場合、その影響は深度とともに急増 し、深度10cmでは±0.3%の誤差の影響が2.5% 程度であるのに対し, 深度 40 cm では 30% を超 える結果となった、このような状況は、開始後5 分における拡散容器内の濃度上昇が速く、セン サーの応答が追随できない場合などに生じる可 能性がある、しかし、第4図に示したように深度 40 cm における濃度上昇の速度は極めて小さく. センサー応答の顕著な遅れが生じるとは考えに くい. したがって、計算上示された 30% を超え る影響は実際には生じないであろう、むしろ、深 度10 cmのように濃度上昇の速度が大きい場合。 $C(t_1)$ に加えて $C(t_2)$ にもセンサー応答の遅れが 出る可能性がある.この2つに等量の誤差が生じ た場合の結果は表中に示さなかったが、その値は C,のみに誤差が生じた場合の誤差の正負の符号を 反対にしたものとまったく同一であった、すなわ ち. ± 0.3%の誤差によって1.5~2.5%の影響が 生じた.

ところで、本研究で使用した O, 濃度センサー の校正は、その原理上O2濃度0%での値は固定 しておき、清浄な大気中の濃度である 21.0%の 方でスパン調整を行うというものである. このた め、校正後にセンサー出力のドリフトが生じた場 合,その影響はすべての濃度範囲で等しく作用す るとは限らず、低濃度で小さく高濃度で大きくな る可能性も検討しておく必要があろう. このよう な場合の測定誤差は $C(t_1)$ で小さく、 C_i および $C(t_{2})$ で大きくなる.後者2つに等量の誤差が生 じた場合の結果はやはり表中に示していないが. その値は先ほどと同様、 $C(t_1)$ のみに誤差が生じ た場合の誤差の正負の符号を反対にしたものと まったく同一であった. すなわち. ± 0.3%の誤 差によって深度 10 cm で約 2.5%, 深度 40 cm で 30% を超える影響が現れた. しかしこの場合も また, 第4図に示したように深度40 cmの試料

では濃度の上昇幅が小さく, $C(t_2)$ はあまり高くなっていないため、ドリフトに伴う誤差も小さいと考えられる.

最後に, $C(t_2)$ のみに誤差が生じた場合の影響 は, $C(t_1)$ のみに生じた場合よりやや大きく, ± 0.3%の誤差によって深度 10 cm では約 5%, 深 度 40 cm では 34% 前後であった. 誤差による影 響は大きめであるが, 実際の測定において $C(t_2)$ のみに顕著な誤差が生じる可能性は考えにくいた め,考慮する必要性は小さいであろう.

なお、これまで各深度における D_s の真値に対 するずれの割合で議論してきた結果、深度によっ て大きな違いが見られる場合もあったが、 D_s の 値自体が深度によって大きく異なるため、実際の ずれの絶対値で議論すると状況は異なる。例とし て、表中に示された値の中で最大である、 $C(t_1)$ のみに +0.3%の測定誤差が生じたケースで計算 すると、各深度における D_s (リーク分の補正前) のずれの大きさは浅い順に 6.84 × 10⁻⁴、2.66 × 10⁻⁴、2.54 × 10⁻⁴ (cm² · s⁻¹) となり、すべての 深度で同じオーダーとなる。

(2) 試料円筒および拡散容器の長さ

試料円筒の長さ L_s および拡散容器の長さ L_A は、(3) 式から決定される α_1 の値を介して D_s に 影響を及ぼす.いずれも深度による差は小さく, D_s に対する影響を1%前後に抑えるためには L_s を \pm 0.5 mm, L_A を \pm 1 mm の精度で測定すれば よい. $L_s \cdot L_A$ ともに,使用する装置や試料円筒 の種類が変わらなければ一定であり、一度測定し ておけば測り直す必要は基本的にない.ただし. 土壌試料底面の整形が悪く大きなえぐれや盛り上 がりが見られるものや,底面の近傍のみが極度に 乾燥した場合などは、L_sの値を実質的に増減さ せる可能性がある. L_Aについても, 試料の据え 付けが悪く試料下面とメッシュの間に空間ができ ると、その分はL₄の増加分として作用する、こ のような状態での測定結果に対して既知の値を適 用してしまうと、測定時の値との差が誤差を生じ

るので注意が必要である.

(3) 気相率

気相率 θ_a は、(5)式による D_s の計算に直接影 響を及ぼすほか,(3)式を通してα」の決定にも 関与する. D_sへの影響は, ± 5%の誤差に対し ても0.8%未満と小さく、深度による違いもほと んどなかった.これは、 θ_a と α_1 の間に第2図に 示したような関係があり、また(5)式において 両者が分母と分子に別れているため. θ_αの直接 的な影響と α₁を介した間接的な影響とが相殺し 合うためと考えられる.このように, θ_αの誤差 の影響はD。の測定値自体に対しては小さいもの の、後述するような D_s/D_a と θ_a との関係を議論 する際の信頼性に影響を及ぼすため. できる限り 正確に測定しておくことは重要である。また、粘 土質の試料は乾燥に伴って亀裂や隙間を生じやす いが、このような連続した空気間隙は拡散による ガス輸送を容易にし、*θ*。の増加による効果以上 の D。値の上昇を生じさせる可能性がある. (4) α_1

 α_1 は $L_s \cdot L_A \cdot \theta_a$ の関数であり、それぞれの測 定誤差が及ぼす影響については既に触れた、ここ では, α₁をどの程度の桁数まで求める必要があ るかを調べるため、10⁻³~10⁻⁵の各オーダーレ ベルでの誤差の影響を示した。10-5 オーダーの誤 差の影響がいずれの深度においても0.1%以下で あるのに対し, 10⁻³オーダーでは深度 10 cm で 2.5%, 深度 40 cm では 10% に及んだ. 表中に示 した通り、 α_1 の推定精度としては最低でも 10⁻⁴ オーダー(深度 40 cm で 1% 以内のずれ) が必要 であろう、なお、本研究におけるマクロを用いた 推定では収束計算の打ち切りを10⁻⁸に設定して おり、十分な精度で推定できていると言える、ま た, 第2図に示した近似式を使用した場合の D。 の真値からのずれは、浅い方から順に+0.04%、 +0.56%、+5.78%となり、深い深度ほどずれが 大きい結果となった.

(5) 温度および気圧

温度 Tおよび気圧 Pは、測定時の条件におけ る D_s 値の決定には関与しないが、異なる条件下 での D_s 値の推定や D_s/D_a の計算に関係するため、 表中には D_s/D_a の真値に対する誤差の影響を示 した. $T \cdot P$ ともに深度による違いはほとんどな く、 ± 1 ℃および ± 10 hPaの誤差あるいは変動 の影響はいずれも 1% 未満であった. したがっ て、室温の測定に用いる温度計の精度は ± 1 ℃あ れば十分であり、また通常の気象条件における気 圧変動の影響はほぼ無視できる.

3. 草地土壌における拡散係数と気相率の関係

これまでに述べた測定操作および決定の手順, ならびにリーク分の補正を経て,最終的に得られ た D_s の測定結果を, D_s/D_a と気相率の関係とし て第6図に示す.両者の間には全体的に正の相関 が見られるが,より詳しく見ると最表層である深 度10 cm と20 ~ 40 cm との間で異なっているほ か,10 cm についてはA・Bの地点間でも違いが 認められたため,この3つのグループに分類して プロットした.また,両者の関係を表す既存の モデルを適用した結果を併せて示した.それぞ れのモデル式は,Penman (Penman, 1940),M -Q1および2 (Millington, 1959; Millington and Quirk, 1961), Troeh (Troeh *et al.*, 1982)の順に 以下の通りである.

$$D_s/D_a = 0.66\theta_a \tag{7}$$



第6図 相対拡散係数と気相率の関係および既存のモデル式の適用結果

$$D_s/D_a = \theta_a^{10/3}/\theta_t^2 \tag{8}$$

$$D_s/D_a = \theta_a^2/\theta_t^{2/3} \tag{9}$$

$$D_s/D_a = \left(\frac{\theta_a - u}{1 - u}\right)^v \tag{10}$$

ここで、(8) 式および(9) 式の θ_t は間隙率であ り、グループごとの平均値を適用した. 第6図 に示した曲線の長さが短い順に、深度20~40 cm, A 地点の深度10 cm, B 地点の深度10 cm であり、それぞれの間隙率の平均は63.3%、 76.0%、79.7% であった. また、(10) 式のuお よびvは土壌によって異なるパラメータであり、 実測値に基づいて決定する必要がある. そこで、 データ解析ソフトウェア KyPlot 3.0 の関数フィッ ト機能を使用してグループごとにuおよびvの 値を求め、その結果を第2表に示した.

実測結果とモデル式の適合の度合を比較する と、まず最も初期に提示されたモデルの1つであ る Penman 式は、すべての範囲で実測値を大き く過大評価する結果となった. Penman 式は乾燥 した砂についての実験結果から導かれたものであ り、本研究で用いた水分を含む粘質な黒ボク土壌 とは試料の性質が著しく異なっているため、適合 性が悪かったと考えられる.次にM-Q1式は. 気相率 5% 以下の湿潤で D_e/D_eがほぼ0となる 範囲では実測値とよく合っていたが、より乾燥し た条件ではおおむね過小評価する傾向を示した. M-Q2式では逆に、大半の実測値に対して過大 な値を示す結果となった. 最後の Troeh 式によ る近似曲線は、第2表に示したように決定係数が いずれも0.96以上という結果となり、実測値を よく再現することができた.

Troeh 式は実測結果に基づいてパラメータを決定しているため、実測値との適合性がある程度高いことは当然であるが、式の形として他のモデルより優れているのは、気相率が0%より大きい値で D_s/D_a が0になるという関係を再現できる点

第2表 Troeh 式におけるパラメータの推定結果

Depth	u	v	п	R^2
10 cm at A site	0.114	1.682	18	0.9720
10 cm at B site	0.201	1.539	38	0.9644
20 – 40 cm	0.084	1.699	41	0.9952

である.これは、団粒内部の封入空気や開口部が 1ヶ所しかない袋小路状の空間など、土壌中のす べての空気間隙が拡散フラックスに寄与するわけ ではないことを考えれば妥当である.これに関し て Shimamura (1992) は、乾燥した砂と細粒物 質を様々な割合で混合した試料についての実測結 果ならびに乾燥条件で実測された過去の事例につ いて、 D_s/D_a が原点を通る式である気相率のn乗 ($n=1.33 \sim 10$)の形でよく再現できることを示 している.これは、毛管力によって間隙の狭いと ころに保持される土壌水分が拡散に寄与しない空 気間隙の形成に大きな役割を果たしていること、 水分を含まない試料ではこの効果が期待できない ため気相率が0% になるまで D_s/D_a が0になら ないことを示す結果であると考えられる.

(10) 式の*u*が, *D_s*/*D_a*が0になる時の気相率 の値に対応する. Troeh et al. (1982) では、15 件の研究で示された23種類の試料の実測結果に ついて u の値を概算し、一部の特殊な試料を除き 0~0.15という値を得ている. 遅沢(1987)では 複数の種類の土壌についての D_s /D_a を比較し, 黒ボク土・黄色土は灰色低地土・砂丘未熟土に比 べてグラフの立ち上がりの気相率が高いことを指 摘しているが、 u としては 0.05 ~ 0.2 という値が グラフから読み取れる. 先に挙げた Shimamura (1992)の試料を湿潤化した場合の実測結果では、 おおむね 0.1 ~ 0.2 の間であった.本研究で得ら れた値は、従来の研究で示されたこれらの値の範 囲内であり、妥当な測定結果であると言える、な お, Troeh 式のもう1つのパラメータである v は 曲線の曲率を表すもので、v=1で直線になり、 値が大きいほど曲線の曲がりが大きくなる. 先に

示した Troeh *et al.* (1982) による過去の実測事 例に基づく概算では, vの値として $1.1 \sim 2.0 を$ 得ているが,本研究の結果は $1.54 \sim 1.70 と$, や はりこの範囲内に収まるものであった.

3つに分類されたグループ間の違いを定量的に 吟味すると、uの値は深度 20~40 cm, A 地点 の深度 10 cm, B 地点の深度 10 cm の順に大きく なっており、これは各グループの間隙率の順に一 致する. 土壌試料を採取したのは人工的に造成さ れた草地であり、天地返しを含めた大規模な土壌 の改変が行われているため(濱田ほか. 1998). 局所的な分布の不均一性を除けば、土粒子の粒径 分布や土壌の母材に深度あるいは地点間で系統的 な違いがあるとは考えにくい. したがって. この 間隙率の違いは植物根の伸長や土壌動物の活動と いった、草地の造成後に生じた間隙率を増加させ る作用の深度・地点による違いを反映していると 考えられる、主として生物学的なこれらの作用 は、間隙率を増加させると同時に土壌に有機物を 供給し、団粒の生成にも寄与するであろう、その 結果、生物活動が活発であるほど、間隙率および 封入空気などの拡散に寄与しない空気間隙が増加 し、Troeh 式における u の値が大きくなったと推 察される.これに関連して,遅沢(1987)はつく ば地域の黒ボク土壌において、上位層の土壌ほど グラフの立ち上がり時の気相率が高いことを観測 し、この理由として黒ボク土表層では粒状構造が 発達し、孔隙が入り組み封入空気が多いためであ るとしている. なお. 式中に間隙率をパラメータ として持つ M - Q モデルの 2 つの式は, D_s / D_a の 値自体は十分に再現しているとは言えないもの の、間隙率が大きいほど同じ気相率の値に対して D_s/D_a が小さくなる関係を再現している.この関 係を Troeh 式に組み入れることにより, 間隙率 の違いに起因するグループ間のパラメータの差異 を解消できるような、新たなモデル式を構築する ことができるかもしれない.

Ⅳ まとめ

遅沢(1987)および遅沢・久保田(1987)に よって開発された装置に基づいて,不撹乱土壌試 料のガス拡散係数を測定する装置を製作し,測定 手順を確立した.測定から得られた草地土壌の拡 散係数と気相率の関係は,土壌固有のパラメータ に依存しない既存のモデル式では十分に再現で きず,このパラメータを持つTroeh et al.(1982) が提示したモデル式によって良好に近似された. Troeh 式におけるパラメータの値は過去の実測事 例の範囲内であり,本装置による測定値の妥当性 を示す結果となった.

本研究で示されたように、土壌の拡散係数と気 相率をはじめとする土壌物理特性との関係は、土 性や母材が同じ土壌においても深度や地点によっ て異なる. 土壌固有のパラメータに依存しない, すべての土壌に対して適用可能なモデル式を導出 することは、土壌物理学における重要な課題の一 つと言えるが、物質循環研究の一環として野外に おけるガスフラックスを評価する場合には、対象 とする土壌ごとに拡散係数を測定するのが現実的 である.本研究で製作した装置は30万円弱と比 較的安価であり、多数の土壌試料の拡散係数を十 分な精度で測定可能である. Troeh 式のパラメー タについても、以前はグラフ上のプロットから視 覚的に概算するしかなかったが. 現在では安価な データ解析ソフトウェアを用いて PC 上で求める ことができる. 今後. 本装置を用いた拡散係数測 定が広く行われることにより、土壌中におけるガ ス拡散フラックスの推定精度の向上に寄与するこ とが期待される.

謝辞

本研究を進めるに当たり, 筑波大学陸域環境研 究センターのスタッフの方々には, 土壌試料の採 取に関して便宜を図って頂きました. ここに記し て感謝申し上げます.

なお,本研究は平成11年度科学研究費補助金 (特別研究員奨励費)ならびに環境省地球環境研 究総合推進費 S-1による助成を受けた.

文献

- 遅沢省子(1987):土壌ガス拡散係数測定と土壌 診断.土壌の物理性,**55**,53-60.
- 遅沢省子・久保田 徹 (1987):土壌のガス拡散 係数の測定法.日本土壌肥料学雑誌,58, 528-535.
- 化学工学協会 編 (1970):「物性定数・8 集」. 丸 善, 230p.
- 濱田洋平・A. R. インドラ F.・田中 正(1998): 筑波大学水理実験センター内アカマツ林およ び熱収支・水収支観測圃場における土壌の物 理特性. 筑波大学水理実験センター報告,

23, 1-10.

- 町野 彰(1995):首都圏の土壌からのメタ ン発生量の推算.日本化学会誌,1995, 203-207.
- de Jong, E. and Schappert, H. J. V. (1972): Calculation of soil respiration and activity from CO₂ profiles in the soil. *Soil Sci.*, **113**, 328-333.
- Hamada, Y. (1999): Production and transport processes of carbon dioxide in soil profiles at

a coniferous forest and an adjacent grassland. *Ph.D. diss.*, University of Tsukuba.

- Jin, Y. and Jury, W. A. (1996): Characterizing the dependence of gas diffusion coefficient on soil properties. *Soil Sci. Soc. Am. J.*, **60**, 66-71.
- Millington, R. J. (1959): Gas diffusion in porous media. *Science*, **130**, 100-102.
- Millington, R. J. and Quirk, J. P. (1961): Permeability of porous solids. *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1200-1207.
- Penman, H. L. (1940): Gas and vapor movements in the soil. I. The diffusion of vapors through porous solids. *J. Agric. Sci.*, **30**, 437-462.
- Shimamura, K. (1992): Gas diffusion through compacted sands. *Soil Sci.*, **153**, 274-279.
- Troeh, F. R., Jabro, J. D. and Kirkham, D. (1982): Gaseous diffusion equations for porous materials. *Geoderma*, 27, 239-253.
- Uchida, M. (1995): Determination of CO₂ flux from forest soil using ²²²Rn and diffusion process of soil CO₂ to the atmosphere. *M. Env. S. diss.*, University of Tsukuba.
- Xu, X., Nieber, J. L. and Gupta, S. C. (1992): Compaction effect on the gas diffusion coefficient in soils. *Soil Sci. Soc. Am. J.*, 56, 1743-1750.

(2006年5月31日受付, 2006年8月10日受理)