

通水が土中の酸化還元電位に与える影響 Change in Soil Redox Potential with Soil Water Flow

○渡辺晋生^{*}・池田悠希子^{*}・武藤由子^{**}・取出伸夫^{*}

Kunio WATANABE^{*}, Yukiko IKEDA^{*}, Yoshiko MUTO^{**}, Nobuo TORIDE^{**}

はじめに

農地からの硝酸の地下水への流下や、メタンや亜酸化窒素の大気への放出が、世界的に問題となっている。農地の環境負荷を低減するには、水分移動をともなう土中の炭素や窒素の動態や形態変化の理解が重要である。こうした形態変化は、微生物活性に関与する土中の水分状態、酸化還元状態、温度、pHなどに依存する。しかし、水分移動をともなう条件下において酸化還元電位 (Eh) の変化を調べた例は少ない。そこで本研究では、水の流れや土中の炭素・窒素濃度の違いが土の酸化還元電位に及ぼす影響を明らかにすることを目的とする。

試料と方法

2011年7月に三重大学附属農場の畑土を採土した。乾土あたり一割の豊浦砂を加えた畑土に水を混合し、水分飽和とした。この際、異なる濃度のグルコース (0, 0.5, 1, 2 g/100g 乾土) および硝酸カリウム (0, 0.24, 0.48, 0.72 g/kg) を試料に添加した。そして、試料を内径 5 cm、高さ 15 cm のアクリル鉛直カラムに乾燥密度が 1.59 g/cm³ になるように均一に詰めた。図 1 に実験装置の概要を示す。

試料上端に湛水し、カラムに空気が入らないように密閉した。土の表面から 2.5, 7.5 cm の位置に Eh 測定用の白金電極と pH センサー、EC 測定用の四極センサー、圧力測定用のテンシオメータをカラム側面より挿入した。また 12.5 cm 深に、Eh 測定用の比較電極を挿入した。試料を充填し 50 時間経過後、定量送液ポンプを用いて、硝酸カリウム溶液 (0, 0.01, 0.04, 0.06 mol/L) をカラム上端より下端へ流した。この際、カラム下端からの排水量と排水の硝酸濃度をそれぞれ計測した。全ての実験は 25°C の恒温室で行った。

結果と考察

溶液を通水しない状態で、グルコースと硝酸カリウム添加した試料（それぞれ乾土 1g 当たり 0.5g:0g, 1g: 0g, 1g: 0.72g）の 7.5 cm 深で測定した土中の Eh の時間変化を示す。図中にはグルコースのみ 0.5 g/g 添加した試料の pH の変化も併記した。横軸は、湛水開始からの経過時間である。グルコースのみを加えた試料を湛水した場合、Eh は湛水後 -300 mV まで急降下し、その後徐々に 0 mV 近くまで上昇し、再び下降した。これは、微生物の呼吸によ

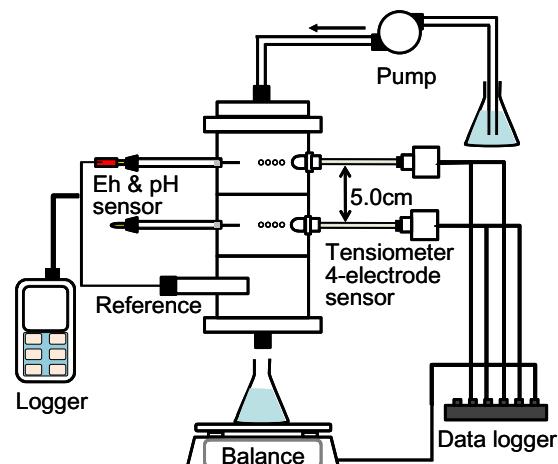


図 1 装置の概要

*三重大学生物資源学部 Faculty of Bioresources, Mie University

**岩手大学農学部 Faculty of Agriculture, Iwate University キーワード：通水過程,酸化還元電位,窒素循環

る土中水中の酸素の消費にともなう水素の発生、水素の消費、酸化物の還元にそれぞれ対応する。この際、pH も水素の影響で Eh と類似の挙動を示した。グルコースの添加量を増やす、あるいは硝酸カリウムを添加することで C/N 比を下げるとき、Eh が上昇する時間が早くなつた。これは、土中の微生物が増殖し、有機物の分解スピードが上がつたためと考えられる。

次に、グルコースのみを加えた試料 (0.5 g/g) に蒸留水を流すと、7.5 cm 深さでは Eh が上昇する時間が数 10 時間早くなり、Eh の上昇幅も 200 mV 以上大きくなつた（図 3）。また、流速が速いほど、Eh が上昇する時間は早くなつた。流速による差は 2.5 cm 深より 7.5 cm 深で大きく表れた。これは、浸透水中の酸素の影響によると考えられる。

蒸留水のかわりに硝酸カリウム溶液を流すと、溶液濃度が高いほど Eh の上昇時間は早くなり、上昇幅も大きくなつた（図 4）。これは硝酸イオンが還元土壤の酸化剤となるためである。また、Eh が変化すると、その増減とともに溶液の浸透速度が増減した。これは、土壤間隙における水素ガスの発生・消費が、Eh だけでなく、土の透水性にも影響を与えていたためと考えられる。そこで、通水開始後の Eh の上昇期間の Eh と浸透速度の関係を調べた（図 5）。溶液の濃度が高いほど、浸透速度に対する酸化還元電位の変化が大きくなることがわかる。

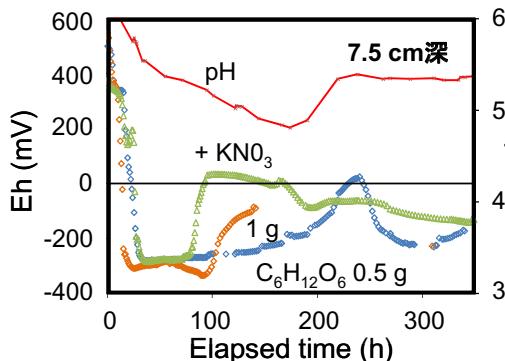


図2 浸透速度0における土中のEh変化
Change in soil redox potential without water flow

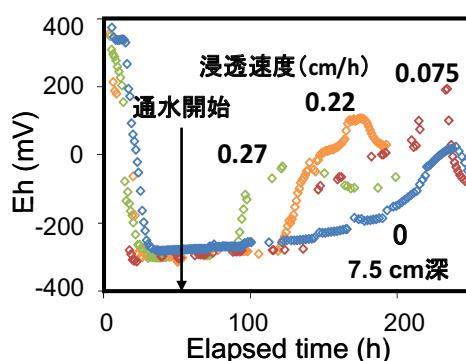


図3 異なる浸透速度におけるEh変化
Redox potential in the soils with different water fluxes

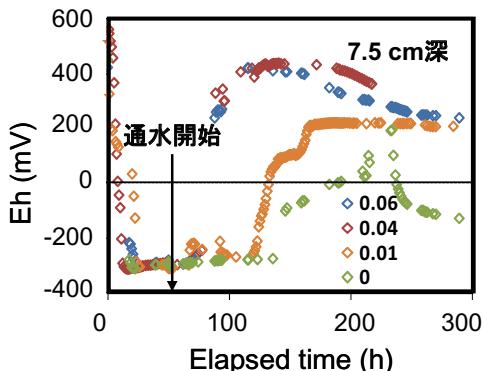


図4 異なる溶液濃度におけるEh変化
Redox potential in soils with different KNO₃ concentration

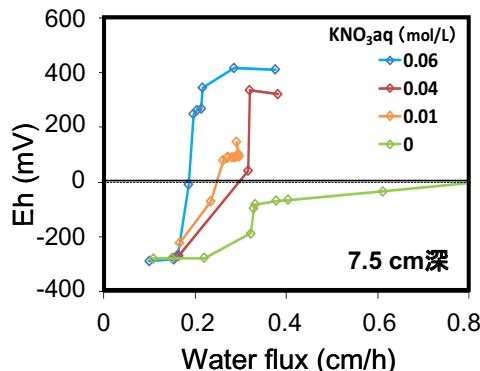


図5 Eh上昇期間のEhと浸透速度
Relationship between water flux and redox potential.