



农业资源与环境学报

CSCD核心期刊
中文核心期刊
中国科技核心期刊

JOURNAL OF AGRICULTURAL RESOURCES AND ENVIRONMENT

欢迎投稿 <http://www.aed.org.cn>

土壤反硝化产物N₂O/N₂化学计量比例研究进展

李金澄, 吴迪

引用本文:

李金澄, 吴迪. 土壤反硝化产物N₂O/N₂化学计量比例研究进展[J]. *农业资源与环境学报*, 2023, 40(6): 1287–1295.

在线阅读 View online: <https://doi.org/10.13254/j.jare.2022.0745>

您可能感兴趣的其他文章

Articles you may be interested in

[脲酶/硝化抑制剂减少农田土壤氮素损失的作用特征](#)

宋涛, 尹俊慧, 胡兆平, 王亮亮, 张强, 陈清, 曹文超

农业资源与环境学报. 2021, 38(4): 585–597 <https://doi.org/10.13254/j.jare.2020.0344>

[硝化/脲酶抑制剂及生物质炭对养殖肥液灌溉土壤氮素转化的影响](#)

赖睿特, 杨涵博, 张克强, 梁军锋, 高文萱, 赵迪, 沈丰菊, 王风

农业资源与环境学报. 2020, 37(4): 537–543 <https://doi.org/10.13254/j.jare.2019.0113>

[秸秆还田深度对春玉米农田土壤有机碳、氮含量和土壤酶活性的影响](#)

王峥宇, 廉宏利, 孙悦, 马梓淇, 田平, 齐华, 姜英

农业资源与环境学报. 2021, 38(4): 636–646 <https://doi.org/10.13254/j.jare.2020.0378>

[三种纳米材料对水稻幼苗生长及根际土壤肥力的影响](#)

尹勇, 刘灵

农业资源与环境学报. 2020, 37(5): 736–743 <https://doi.org/10.13254/j.jare.2019.0259>

[土壤活性氮动态变化及氮素可利用性对紫云英翻压量的响应](#)

程会丹, 鲁艳红, 聂军, 朱启东, 聂鑫, 曹卫东, 高雅洁, 廖育林

农业资源与环境学报. 2021, 38(3): 448–456 <https://doi.org/10.13254/j.jare.2020.0250>



关注微信公众号，获得更多资讯信息

李金澄, 吴迪. 土壤反硝化产物 $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ 化学计量比例研究进展[J]. 农业资源与环境学报, 2023, 40(6): 1287–1295.

LI J C, WU D. Research progress on stoichiometric ratio of soil denitrification products $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ [J]. *Journal of Agricultural Resources and Environment*, 2023, 40(6): 1287–1295.

土壤反硝化产物 $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ 化学计量比例研究进展

李金澄, 吴迪*

(中国农业大学资源与环境学院, 北京 100193)

摘要: 反硝化作用是土壤氮循环中最重要的活性氮移除途径之一。在这一过程中, 硝态氮被还原为气态氮素氧化亚氮(N_2O)或氮气(N_2)等离开土壤进入大气, 而其气态产物 $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ 化学计量比是土壤反硝化研究的热点和难点, 合理调控 $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ 是减少农业源温室气体排放的重要途径。在土壤环境中, 反硝化产物比受多种因素的影响, 硝态氮、 O_2 含量和 Cu^{2+} 离子有效性是介导产物比变化的关键影响因子, 而电子供体量、pH、水分一般影响因子。这些因素既可以通过影响反硝化酶活性、反硝化微生物丰度和群落结构等直接作用于反硝化过程, 也可以通过改变反硝化发生的土壤微环境间接影响反硝化产物比。本文综述了近年来土壤反硝化气态产物 $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ 控制因素的相关进展, 并讨论了其对不同影响因素变化的响应机理, 以期为后续相关研究提供思路和背景。

关键词: 土壤反硝化; 氧化亚氮; 氮气; 气态产物比; 环境因素; 机理

中图分类号:S154.1; S153.6 文献标志码:A 文章编号: 2095-6819(2023)06-1287-09 doi: 10.13254/j.jare.2022.0745

Research progress on stoichiometric ratio of soil denitrification products $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$

LI Jincheng, WU Di*

(College of Resources and Environmental Sciences, China Agricultural University, Beijing 100193, China)

Abstract: Denitrification is one of the most important reactive nitrogen removal pathways in the soil nitrogen cycle. In this process, nitrate is reduced to gaseous nitrogen nitrous oxide (N_2O) or nitrogen (N_2), which leaves the soil and enters the atmosphere. The stoichiometric ratio of its gaseous products $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ is a hot topic in soil denitrification research. Reasonable regulation of this ratio is an important way to reduce greenhouse gas emissions from agricultural sources. In the soil environment, the ratio of denitrification products is affected by many factors. In our view, nitrate content, oxygen, and copper availability are the key factors mediating the change of the product ratio, while electron donors, pH, and moisture are general factors. These factors can directly affect the denitrification process by affecting denitrifying enzyme activity, denitrifying microorganism abundance, and community structure. They can also indirectly affect the ratio by changing the soil microenvironment of denitrification. This paper reviews the progress made toward controlling the factors affecting the soil denitrification gaseous product ratio $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ in recent years and discusses the response mechanism of the denitrification product ratio to different influencing factors to provide some inspiration for future related research.

Keywords: soil denitrification; nitrous oxide; nitrogen; gaseous product ratio; environmental factor; mechanism

氮素是生态系统中重要的限制性养分之一, 其作为蛋白质和核酸等重要生物聚合物的基本成分, 为生命体提供必不可少的物质和能量^[1]。在自然界中, 氮素以分子氮、有机氮和无机氮的形式存在, 这三种氮在大气圈、岩石圈、土壤圈、水圈等圈层间的相互转化

构成了氮的生物地球化学循环^[2]。土壤氮循环是全球陆地氮循环的重要环节, 也是土壤生态系统元素循环的核心, 影响着土壤质量、土壤肥力、土壤健康, 并参与和调控多个其他物质或养分循环过程(如铁循环和硫循环)^[3-4]。自然界中的大部分氮以惰性氮气

收稿日期: 2022-10-24 录用日期: 2022-12-12

作者简介: 李金澄(1998—), 男, 山东济宁人, 硕士研究生, 从事土壤碳氮生物地球化学循环研究。E-mail: LiJC777@outlook.com

*通信作者: 吴迪 E-mail: d.wu@cau.edu.cn

基金项目: 国家自然科学基金面上项目(42077037); 国家自然科学基金青年科学基金项目(41907024)

Project supported: The National Natural Science Foundation of China(42077037); The Young Scientists Fund of the National Natural Science Foundation of China(41907024)

(N_2)的形式存在,另有一部分固定在有机化合物中,这两类化合物在大多数情况下都不能被植物直接利用。只有参与氮循环过程的微生物能将气态氮转化为氨,或通过矿化作用使有机结合氮具有生物有效性^[5]。因此,土壤氮素生物地球化学循环几乎完全依赖于主要由微生物介导的一系列氧化还原反应^[6],包括固氮作用、氨化作用、硝化作用和反硝化作用等^[7]。自工业革命以来,燃料燃烧、化肥施用、畜牧业集约经营以及固氮植物的大量培育等人类活动导致人为活性对氮输入的贡献已远超过自然贡献^[8],土壤环境的氮输入远超过生物需求,这给土壤氮循环带来了巨大的影响^[5,9]。除对粮食生产的积极影响外,过量活性氮输入对生态系统的负面影响包括生物多样性降低、土壤酸化、水体富营养化、酸雨以及农业源温室气体排放等^[10-11]。由土壤微生物介导的将活性氮转化为 N_2 的自然过程,对减弱活性氮在土壤和大气中富集带来的负面影响至关重要^[9-10]。在土壤氮循环过程中,微生物主要有两条途径可以将活性氮转化为 N_2 ,即反硝化(Denitrification)和厌氧氨氧化(Anammox)^[12]。二者都是以硝态氮作为厌氧呼吸的电子受体,反硝化微生物将 NO_3^- 还原为 N_2 ,中间伴随氧化亚氮(N_2O)等中间产物的产生^[13];厌氧氨氧化微生物将 NH_4^+ 和 NO_2^- 结合生成 N_2 ^[14]。此过程中,由细菌和真菌介导的生物反硝化作用是最主要的活性氮移除途径之一^[9,15]。作为氮循环的重要过程之一,生物反硝化是维系闭合氮循环所必需的氮素形态转化的重要环节^[16],其释放的气态产物既可以是 N_2O (不完全反硝化)也可以是 N_2 (完全反硝化)。 N_2O 是一种重要的温室气体,同时它还能参与大气中的光化学反应破环臭氧层,被认为是当前破坏平流层臭氧的首要化学物质^[17]。 N_2O 对环境的危害还体现在其去除难度上, N_2O 的大气寿命约为100年,依靠平流层中的光解作用氧化成NO,然后才能通过干湿沉降从大气中清除^[10]。因此,完全反硝化和不完全反硝化对大气环境的影响是完全不同的。

反硝化产物 N_2O 与 N_2 化学计量比(N_2O/N_2)是研究土壤反硝化过程的重要特征值,其变化趋势可以反映反硝化进行的完全程度,明确土壤反硝化产物 N_2O/N_2 的影响因素对于调控反硝化源 N_2O 排放至关重要。虽然土壤反硝化过程早在19世纪已被认知^[18],但不同控制因素介导反硝化气态产物 N_2O/N_2 变化的相关机理以及这些因素之间的互作机制,仍是当前土壤氮循环研究领域最具挑战性的问题之一。这主要是由

于反硝化产物 N_2O/N_2 具有极高的时空异质性^[19-20];同时, N_2 在空气中的极高背景值导致量化反硝化 N_2 排放速率十分困难^[16,18-19]。本文综述了近些年来国际上对反硝化气态产物产生机理和不同环境因素介导下土壤反硝化产物 N_2O/N_2 响应的研究进展,以期为国内学者进行后续研究提供研究思路和背景。

1 反硝化气态产物 N_2O 和 N_2 的产生机理

对大部分土壤生态系统来说,反硝化微生物驱动的生物反硝化过程是氮循环中主要的氮氧化物还原途径,也是对环境变化影响较大的途径之一^[10]。生物反硝化的本质是土壤中具有氮氧化物还原能力的微生物在厌氧或存在低溶解氧的条件下利用硝酸盐作为电子受体进行微生物呼吸的过程^[13]。该过程的最终结果是将具有生物活性的硝态氮还原为气态氮素,其中涉及多种酶催化的代谢步骤,并受不同基因调控^[21]。传统观点认为参与反硝化作用的微生物主要是细菌,其中大部分是异养、兼性厌氧菌,需要有机物提供能源和氮源^[13,21]。近年来的研究表明,除反硝化细菌外,一些真菌、放线菌和古菌也能以硝态氮作为电子受体进行反硝化作用^[22-23]。随着越来越多具有反硝化能力的微生物被发现,人们逐渐认识到,单一微生物的完全反硝化只是土壤中存在的特殊情况,许多微生物具有一种或几种氮氧化物还原能力,参与反硝化过程中一个或几个还原步骤,土壤反硝化微生物的群落结构对于能否进行完整反硝化至关重要^[24-25]。不同土壤环境中的反硝化微生物群落进行完全反硝化能力不同,可能导致反硝化气态产物 N_2O/N_2 的差异。根据目前的研究,土壤中介导反硝化过程的微生物主要是反硝化细菌和反硝化真菌,二者分别驱动不同的反硝化路径,分泌的氮氧化物还原酶和相对应的功能基因均有所不同,反硝化细菌所驱动的反硝化过程的终产物为 N_2 ,反硝化真菌驱动的反硝化过程终产物则多为 N_2O ^[25-27]。

反硝化过程中 N_2O 是由NO还原产生的。催化该过程的酶是一氧化氮还原酶(Nitric oxide reductases,NOR),其位于细胞膜上,由norB基因编码^[28]。由于NOR的特殊环境效应,它在全球范围的生态系统中广泛存在,土壤中的反硝化细菌主要分泌两种酶来催化NO的还原,根据酶活性中心的不同它们可以分为以细胞色素c亚基(Cytochrome c subunit)为活性中心催化反应的cNOR和以醌为活性中心催化反应的qNOR^[28-29]。与细菌不同,一些研究认为真菌的NOR

系统似乎是独立于细菌进行进化的^[27]。真菌分泌的一种细胞色素P450可以在缺氧条件下过度表达,从而作为一类还原酶(P₄₅₀NOR),起到还原NO的作用^[30]。与细菌NOR不同,P₄₅₀NOR是由功能基因*p450nor*所编码的,它是一种水溶性酶,存在于线粒体和胞浆中,并直接以还原型辅酶I(NADH)作为电子供体^[31]。

反硝化过程中N₂是由N₂O还原产生的,该过程是细菌反硝化的最后一步。这一过程由氧化亚氮还原酶(Nitrous oxide reductase,NOS)所催化,土壤反硝化细菌所分泌的氧化亚氮还原酶(NOSZ)位于周质空间内,为可溶性含铜离子酶,其对应的反硝化功能基因为*nosZ*^[26]。氧化亚氮还原酶已被发现存在于细菌和古菌之中,但真菌中尚未发现有NOS的存在,这也是真菌反硝化过程最终无法生成N₂的原因^[32]。最新研究表明,已知的反硝化功能基因*nosZ*存在两个不同的分支,即分支Ⅰ(Clade I)和分支Ⅱ(Clade II)^[33]。分支Ⅰ和分支Ⅱ在NOSZ蛋白系统发育、nos基因簇(NGC)组织、NOSZ酶促动力学特征、与反硝化其他途径的相关功能基因的共生频率方面都存在显著差异^[34]。*nosZ*Ⅰ是人们较为熟知的传统*nosZ*基因,通常由反硝化细菌携带;*nosZ*Ⅱ是新发现的分支,由多种类型微生物所携带,其中大多数不具备反硝化过程中其他氮氧化物还原酶的编码基因^[34-35]。这表明携带*nosZ*Ⅱ的细菌主要是N₂O的消耗者,而非N₂O的产生者^[35-36]。同时携带*nosZ*Ⅱ的细菌群落对环境因素变化的敏感性高于携带*nosZ*Ⅰ的细菌群落^[37],且表现出更强的N₂O还原能力^[38]。有研究发现反硝化气态产物比与土壤中*nosZ*Ⅱ多样性呈负相关关系^[39]。这一新发现的分支为减少N₂O排放、降低反硝化气态产物N₂O/N₂提供了新的思路^[37]。

2 影响反硝化气态产物N₂O/N₂的主要环境因素

硝酸盐浓度、氧气(O₂)、Cu离子有效性、土壤pH、土壤可利用碳等多个环境因素均可影响反硝化产物N₂O/N₂。然而,关于反硝化产物N₂O/N₂的直接调控因素还存在较多争议。有研究将影响土壤反硝化产物N₂O/N₂的因素分为关键因子和一般因子两类^[40]。关键因子是指直接影响土壤反硝化微生物生命活动,并作为反硝化过程的反应底物及发生条件的一些因素,能决定完全反硝化过程是否发生,主要包括土壤中硝态氮、O₂含量和Cu离子有效性;一般因子是指通过直接影响反硝化微生物群落结构及相关还原酶活性,或

影响关键因子来间接影响土壤反硝化过程的一些因素,包括土壤电子供体量、pH、水分等。这些因素之间相互联系、相互作用,共同影响土壤反硝化进程。

2.1 关键影响因子

2.1.1 土壤硝态氮含量

硝态氮是土壤反硝化过程的反应底物和微生物进行硝酸盐呼吸的电子受体,也是影响和调控反硝化气态产物N₂O/N₂的重要因素。在适宜范围内,土壤溶液中的硝酸盐浓度与反硝化酶活性之间符合米氏动力学方程^[41]。土壤中硝酸盐的含量在给定时间内取决于微生物的净矿化和硝化速率、植物氮素吸收、微生物固持速率以及硝酸盐通过淋溶和侧向流在土壤中的移动^[42]。研究表明,土壤中的硝酸盐含量可能是反硝化气态产物N₂O/N₂的主要调节者^[43-45]。这主要是因为硝酸盐和N₂O末端电子受体存在竞争作用,NO₃⁻是比N₂O更为优先的电子受体,当电子供体有限时,反硝化细菌会优先将氧化程度更高的氮化合物作为电子受体还原,因此,N₂O在完全还原为N₂之前有更多的机会释放到大气中^[46-47]。Senbayram等^[48]研究发现,在0.2~20 mmol·L⁻¹ KNO₃的浓度范围内,反硝化产物比随硝酸盐浓度的增加而升高,同时添加10 mmol·L⁻¹的KNO₃足以最大程度地抑制N₂O向N₂的还原,并显著提高反硝化源N₂O的排放。较高浓度的硝态氮也会引起土壤溶液中的盐析效应,降低N₂O在土壤溶液中的溶解度并影响土壤微生物活性,导致更多的N₂O释放到空气中^[49]。另外,高硝酸盐浓度可以改变土壤反硝化微生物的丰度和群落结构,使得携带*nosZ*基因的细菌减少^[50]。Friedl等^[50]和Wu等^[51-52]研究发现,硝化抑制剂减排土壤N₂O的关键机制可能是其调控反硝化产物N₂O/N₂的降低,而这可能是由于硝化抑制剂缓解了土壤高浓度硝酸盐对功能基因*nosZ*丰度和还原酶NOSZ活性的抑制。

2.1.2 土壤O₂含量

反硝化作用通常被认为是在厌氧条件下进行的微生物过程。因此,土壤中的O₂含量是反硝化作用发生的关键性因子。一般来说,反硝化活性及其气态产物N₂O和N₂的排放量均会随着O₂含量的升高而降低,因为大部分反硝化菌是兼性厌氧菌,它们可以根据土壤中的O₂含量采取不同方式进行呼吸,当O₂存在时,好氧呼吸是首选的代谢途径^[53]。同时厌氧细菌在O₂存在时也无法维持自身的生态位,这会增强好氧细菌的竞争优势^[54]。研究表明,反硝化产物比与O₂含量通常呈正相关关系^[44-45]。这是由于编码氧化亚

氮还原酶的功能基因 *nosZ* 的表达被 O₂ 抑制, 并且与其他反硝化功能基因的表达相比, 其对 O₂ 含量更敏感^[55]。反硝化气态产物 N₂O/N₂ 随 O₂ 含量的变化还与相关酶的活性有关, 一些研究发现不同的氮氧化物还原酶中, 硝酸、亚硝酸和一氧化氮还原酶通常对 O₂ 耐受, 而氧化亚氮还原酶即使在短暂的 O₂ 暴露下也可以失活^[56–57]。此外, 在较低 O₂ 含量下一些真菌仍可以发生反硝化过程且基本不受影响^[58], 这也从另一个方面解释了气态产物比升高的原因。同时硝化细菌反硝化和氨氧化也能在低氧条件下对 N₂O 排放产生不小的贡献^[59], 而 N₂O 的产生热点也转移到了厌氧区和好氧区之间^[60]。

2.1.3 Cu 离子有效性

反硝化还原酶需要重金属 Cu、Fe、Mo 作为辅助因子完成蛋白质的组装过程, 由于母质组成、生物或化学固定等原因而缺乏这些金属的可利用形态的土壤, 可能会导致反硝化中间产物的大量积累或较低的反硝化活性^[21]。其中 Cu²⁺ 的有效性尤其值得关注, 因为 Cu²⁺ 是铜离子型亚硝酸还原酶(CuNIR) 和氧化亚氮还原酶(NOSZ) 的辅助因子, 当 Cu²⁺ 有效性较低时, 两种酶的活性将受到抑制, 从而导致 NO₂ 和 N₂O 的积累。对亚硝酸还原酶而言, 可被与 CuNIR 具有相同功能的、以 Fe²⁺ 作为辅助因子的 cd_iNIR 所替代, 而 NOSZ 的辅助因子只有 Cu²⁺ 一种^[25–26]。相关研究表明, Cu²⁺ 限制会影响反硝化功能基因 *nosZ* 的表达、氧化亚氮还原酶的活性以及相对应铜结合蛋白的组装^[61–62]。因此, Cu²⁺ 有效性关系到反硝化微生物的 N₂O 还原活性, 并可能直接影响反硝化气态产物比。目前, 大多数研究表明 Cu 离子有效性与反硝化产物比呈负相关关系。Felgate 等^[63] 的研究表明在富 NO₃⁻ 缺 Cu 的条件下, 反硝化细菌可以通过部分关闭反硝化的最后一步并加强对硝酸盐消耗的方式继续生长繁殖, 这会导致 N₂O 排放量升高; Sharma 等^[64] 在对湿地土壤的研究中发现当环境中的溶解 Cu 含量低于或等于地壳丰度时, N₂O 累积排放增多, 而适当增加溶解 Cu 含量将显著提高 N₂O 向 N₂ 的转化速率; 而 Chang 等^[65] 研究发现, 在土壤中引入甲烷氧化变形杆菌后, 其会与反硝化细菌竞争 Cu 离子, 从而有效促进 N₂O 排放。

2.2 一般影响因子

2.2.1 土壤电子供体量

土壤中的异养微生物需要电子供体以支持其生命代谢活动, 这其中也包括了反硝化微生物。土壤活性有机碳是最常见的电子供体, 可以为反硝化微生物

提供电子和细胞能量^[56]。多项研究发现, 增加土壤活性碳可促进 N₂O 还原为 N₂, 降低产物比^[66–67]。然而, 有研究表明, 活性碳对反硝化产物比的调控与硝态氮密切相关, 在不同的土壤硝酸盐含量条件下, 有效碳的输入可以增加 N₂O 和 N₂ 排放量, 同时降低或不影响反硝化产物比^[43–44, 68]。这是因为增加碳源并不会直接促进 N₂O 向 N₂ 还原, 而是通过提高反硝化速率进而加速土壤中硝酸盐的消耗间接实现的^[43–44]。此外, 添加不同种类和化学性质的碳源也可以影响气态产物比的调控。例如一些有机酸和有机酸衍生物如乙酸乙酯、谷氨酰胺、醋酸盐等相较于葡萄糖作为唯一碳源输入土壤时, 可以产生更低的 N₂O 排放峰值和气态产物比^[66, 69–70]。这可能与反硝化微生物对不同有效态碳的选择性利用有关, 反硝化细菌在利用葡萄糖等有效性高的碳化合物的能力要强于真菌, 而真菌偏好于利用一些更为复杂的有机物, 如纤维素和木质素^[71]。Eilers 等^[72] 发现向土壤中添加不同形式的可利用碳源会导致微生物碳化合物特定群落的形成, 因此不同可利用碳源的添加可能会改变土壤中反硝化细菌和真菌的比例从而对反硝化气态产物比产生影响。而 Giles 等^[70] 给出了不同的看法, 他们认为当不同可利用碳源作为单一输入添加时, N₂O 和 N₂ 排放量及产物比变化的差异不是由反硝化微生物对碳化合物的选择性利用引起的, 而可能是初始微生物底物利用效率的差异以及随后生长和呼吸之间碳分配的差异所驱动的。此外, 活性碳还可通过促进其他土壤微生物的有氧呼吸来为反硝化微生物创造厌氧微区^[53], 以通过影响土壤 O₂ 含量的方式间接调控产物比。

有研究表明, 部分无机底物与土壤反硝化过程存在耦合效应^[73]。在某些土壤环境中, 一些无机金属离子(如 Fe²⁺、Mn²⁺) 和一些无机盐离子(如硫酸盐) 可以作为土壤反硝化的重要电子供体, 促进氮氧化物的还原^[74–75]。但有关这些不同的电子供体对反硝化气态产物比的贡献还鲜有研究。值得注意的是, 有研究发现这些无机底物可能参与了真菌反硝化过程中的气态氮素的产生^[27]。

2.2.2 土壤 pH

土壤 pH 的变化会引起细胞膜电荷的变化, 从而影响反硝化微生物数量、种类、活性和氮素转化过程^[76]。调节土壤 pH 是调控反硝化气态产物比的重要途径之一。尽管不同环境中土壤的理化性质和外部气候条件存在很大差异, 有研究表明在适宜范围内, 随着 pH 值的升高反硝化产物 N₂O/N₂ 呈降低趋

势^[77-78],然而对于土壤pH调控气态产物比的相关机理一直存在争议。研究表明,在酸性土壤环境下多种反硝化功能基因的表达受到抑制,其中nosZ的低表达量与土壤的低pH显著相关^[79]。同时,反硝化还原酶对环境中pH的变化高度敏感,这可能与其大多位于细胞膜外侧有关^[56]。其中氧化亚氮还原酶比参与反硝化的其他还原酶对低pH更敏感^[80],这可能与低pH环境影响氧化亚氮还原酶组装过程周质中Cu²⁺的插入有关^[81]。而在酸性环境下,与反硝化相关的几种辅因子的生物合成途径也会受到负面影响^[82]。此外,还有一些研究发现酸性环境会导致游离亚硝酸(FDA)的累积,FDA对氧化亚氮还原酶的抑制效果也在低pH条件下被显著增强^[83-84]。这意味着低pH对氧化亚氮还原酶的抑制可能至少部分是通过FDA间接进行的^[85]。而Senbayram等^[45]发现pH调控反硝化气态产物比的机制可能与土壤硝酸盐含量以及反硝化速率密切相关。土壤pH的升高会导致反硝化速率升高,加速硝酸盐的消耗,进而通过影响硝态氮的方式间接影响产物比。

此外,反硝化细菌和真菌对pH改变的响应也不尽相同。Huang等^[86]研究发现,在pH为3.8的酸性土壤中反硝化真菌对N₂O排放的贡献可以达到70%,说明酸性环境下真菌对反硝化产物的贡献可能更大。Herold等^[87]发现反硝化细菌对土壤pH的升高有积极响应,但真菌受pH影响不大。故原则上调节土壤pH可以改变真菌和细菌对反硝化的贡献,进而影响反硝化产物比^[88]。

2.2.3 土壤水分

由于土壤中的氧气主要存在于未被土壤水分占据的土壤孔隙中,而氧气在水中的扩散速度仅为空气中的万分之一,土壤水分和土壤物理性质在很大程度上决定土壤孔隙度和孔隙大小分布,影响氧气在土壤中的扩散^[89-90]。因此土壤中的水分和氧气的变化在一定程度上是相互耦合的,就其含量而言,一定体积的土体内,含水量增多,则氧气含量减少,反之亦然^[90]。而高土壤含水量也阻止了N₂O向空气中扩散,有利于N₂O还原为N₂。同时,土壤水分不仅决定氧气的有效性,还影响土壤基质中养分的扩散与运输、土壤的氧化还原电位以及微生物细胞和植物的代谢活性^[91]。因为土壤水是硝酸盐等氮化合物的溶剂,也是植物或微生物吸收和利用氮素的介质,土壤水分可以通过控制氮化合物的生物转化和物理运输过程来影响土壤反硝化^[47],进而间接调控反硝化气态产物比。

2.2.4 其他因素

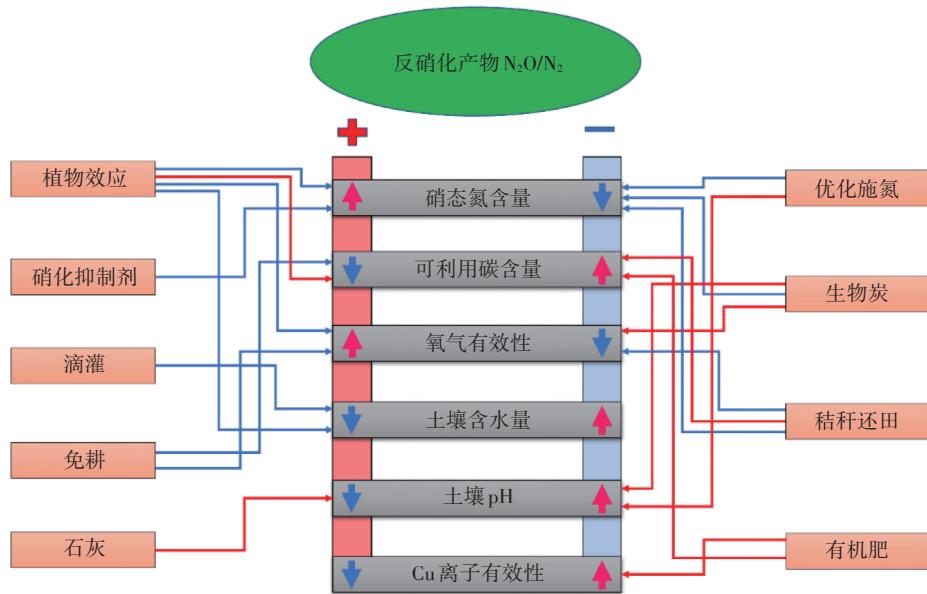
除以上列举的因素外,土壤中的微量元素、土壤改良材料的添加、土壤动物活动等因素都可能影响反硝化气态产物比。如有研究发现微生物的磷(P)限制对反硝化功能基因nosZ的丰度有负面影响,并强烈抑制了反硝化还原酶活性,进而有可能对反硝化气态产物N₂O/N₂产生影响^[92]。生物炭、半导体矿物、农药等在土壤中的应用也会影响反硝化产物比。研究表明,生物炭可以通过提高土壤pH值(进而提高氧化亚氮还原酶活性)^[78]、吸附N₂O^[93]、吸附硝酸根和改良土壤孔隙度来抑制反硝化过程^[94],还可以通过改变氮循环相关功能基因丰度^[95]、促进电子向土壤反硝化微生物的转移^[96]等方式降低反硝化气态产物N₂O/N₂。除生物炭外,向土壤中添加零价铁、纳米矿物颗粒和一些半导体矿物(如镍离子掺杂的二氧化钛、硫化镉和硫化锌)等也可以通过促进电子传递等方式促进氧化亚氮还原^[97]。此外,农药的添加也可能会影响气态产物比产生影响。Su等^[98]研究发现施用百菌清(Chlorothalonil)可以通过直接抑制微生物电子传递活性影响反硝化过程,在不影响nosZ基因丰度的同时抑制N₂O的还原,并显著促进N₂O的排放。土壤动物也有可能影响反硝化过程,Shen等^[99]报道了一种中型土壤动物——食真菌螨(*Fungivorous mites*),可以通过真菌的取食行为减少N₂O排放,这可能为反硝化产物N₂O/N₂调控提供新思路。

总之,合理调控反硝化气态产物比对缓解N₂O排放导致的温室效应和提高氮素利用率具有重要意义。图1列出了影响反硝化气态产物N₂O/N₂的主要土壤环境因素,以及农田管理措施。这些管理措施可以通过影响土壤环境条件调控反硝化产物比例。目前被广泛证实较为有效的通过影响反硝化气态产物比来降低N₂O排放的农田管理措施主要是添加硝化抑制剂/控释肥限制土壤硝酸盐含量^[51-52],以及适量秸秆还田提高可利用碳含量^[44],其他农田管理措施对N₂O/N₂调控的有效性还亟待更多的研究验证。

3 结论

本文综述了反硝化气态产物N₂O/N₂的微生物产生机理和相关影响因素,主要结论如下:

(1)反硝化源N₂O和N₂主要是在土壤反硝化过程的最后两步产生,其中N₂O还原为N₂这一过程直接控制了反硝化气态产物比的变化,而由nosZ I或nosZ II基因编码的氧化亚氮还原酶在其中起到了至关重要的作用。



其中红色图标代表提高/促进,蓝色图标代表降低/抑制。

The red icons represent improvement/promotion, and the blue icons represent reduction/suppression.

图1 影响土壤反硝化气态产物 $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ 的主要因素^[56]

Figure 1 Main factors of affecting denitrification product ratio of $\text{N}_2\text{O}/\text{N}_2$ ^[56]

(2)作为土壤反硝化的反应底物和发生条件,硝态氮和O₂含量是反硝化气态产物N₂O/N₂的最核心影响因素,二者含量升高均可抑制N₂O向N₂的还原,导致N₂O/N₂升高。而Cu离子有效性由于与氧化亚氮还原酶的组装直接相关,也是影响反硝化产物比的核心因素之一。

(3)土壤电子供体量、pH、水分等通过与硝态氮、O₂和Cu离子有效性之间的耦合或直接影响反硝化微生物活性及群落结构、反硝化功能基因丰度、氧化亚氮还原酶活性等途径调控气态产物比例。

(4)除以上因素外,土壤微量元素含量、土壤动物等也可能是影响气态产物N₂O/N₂的重要因素,但囿于研究数量有限,相关结论还有待进一步明确。

参考文献:

- [1] CANFIELD D E, GLAZER A N, FALKOWSKI P G. The evolution and future of earth's nitrogen cycle[J]. *Science*, 2010, 330(6001):192–196.
- [2] 祝贵兵. 陆地和淡水生态系统新型微生物氮循环研究进展[J]. 微生物学报, 2020, 60(9): 1972–1984. ZHU G B. Novel nitrogen cycles in terrestrial and freshwater ecosystems[J]. *Acta Microbiologica Sinica*, 2020, 60(9): 1972–1984.
- [3] STÜEKEN E E, KIPP M A, KOEHLER M C, et al. The evolution of earth's biogeochemical nitrogen cycle[J]. *Earth-Science Reviews*, 2016, 160:220–239.
- [4] 颜晓元. 土壤氮循环实验研究方法[M]. 北京:科学出版社, 2020:1–2. YAN X Y. Experimental methods for nitrogen cycling in soils[M].
- [5] OLLIVIER J, TÖWE S, BANNERT A, et al. Nitrogen turnover in soil and global change: key players of soil nitrogen cycle[J]. *FEMS Microbiology Ecology*, 2011, 78(1):3–16.
- [6] FALKOWSKI P G. Evolution of the nitrogen cycle and its influence on the biological sequestration of CO₂ in the ocean[J]. *Nature*, 1997, 387(6630):272–275.
- [7] STEIN L Y, KLOTZ M G. The nitrogen cycle[J]. *Current Biology*, 2016, 26(3):R94–R98.
- [8] DAVIDSON E A. The contribution of manure and fertilizer nitrogen to atmospheric nitrous oxide since 1860[J]. *Nature Geoscience*, 2009, 2(9):659–662.
- [9] SCHEER C, FUCHS K, PELSTER D E, et al. Estimating global terrestrial denitrification from measured N₂O: (N₂O + N₂) product ratios[J]. *Current Opinion in Environmental Sustainability*, 2020, 47:72–80.
- [10] FOWLER D, COYLE M, SKIBA U, et al. The global nitrogen cycle in the twenty-first century[J]. *Philosophical Transactions of the Royal Society B: Biological Sciences*, 2013, 368(1621):20130164.
- [11] ERISMAN J W, GALLOWAY J N, SEITZINGER S, et al. Consequences of human modification of the global nitrogen cycle[J]. *Philosophical Transactions of the Royal Society B: Biological Sciences*, 2013, 368(1621):20130116.
- [12] BURGIN A J, HAMILTON S K. Have we overemphasized the role of denitrification in aquatic ecosystems? A review of nitrate removal pathways[J]. *Frontiers in Ecology and the Environment*, 2007, 5(2):89–96.
- [13] ZUMFT W G. Cell biology and molecular basis of denitrification[J]. *Microbiology and Molecular Biology Reviews: MMBR*, 1997, 61(4):533–616.

- [14] KARTAL B, MAALCKE W J, DE ALMEIDA N M, et al. Molecular mechanism of anaerobic ammonium oxidation[J]. *Nature*, 2011, 479(7371):127–130.
- [15] MUELLER C, CLOUGH T J. Advances in understanding nitrogen flows and transformations: gaps and research pathways[J]. *Journal of Agricultural Science*, 2014, 152:S34–S44.
- [16] 冯琪,王睿,郑循华,等.厌氧条件下土壤反硝化气体(N₂、N₂O、NO)和CO₂排放:氮环境培养-气体同步直接测定法的应用初探[J].气候与环境研究,2013,18(3):297–310. FENG Q, WANG R, ZHENG X H, et al. Direct measurements of denitrification gas (N₂, N₂O, NO) and CO₂ emissions using the gas-flow-soil-core technique with helium environment incubation[J]. *Climatic and Environmental Research*, 2013, 18(3):297–310.
- [17] PORTMANN R W, DANIEL J S, RAVISHANKARA A R. Stratospheric ozone depletion due to nitrous oxide: influences of other gases [J]. *Philosophical Transactions of the Royal Society B: Biological Sciences*, 2012, 367(1593):1256–1264.
- [18] DAVIDSON E A, SEITZINGER S. The enigma of progress in denitrification research[J]. *Ecological Applications*, 2006, 16(6):2057–2063.
- [19] GROFFMAN P M, ALTABET M A, BÖHLKE J K, et al. Methods for measuring denitrification: diverse approaches to a difficult problem[J]. *Ecological Applications*, 2006, 16(6):2091–2122.
- [20] BAGGS E M. Soil microbial sources of nitrous oxide: recent advances in knowledge, emerging challenges and future direction[J]. *Current Opinion in Environmental Sustainability*, 2011, 3(5):321–327.
- [21] SAGGAR S, JHA N, DESLIPPE J, et al. Denitrification and N₂O:N₂ production in temperate grasslands: processes, measurements, modeling and mitigating negative impacts[J]. *Science of the Total Environment*, 2013, 465:173–195.
- [22] ZHONG L, QING J, LIU M, et al. Fungi and archaea control soil N₂O production potential in Chinese grasslands rather than bacteria[J]. *Frontiers in Microbiology*, 2022, 13:844663.
- [23] LIN X, CAO L, XIONG J, et al. Interactions of denitrifying bacteria, actinomycetes, and fungi on nitrate removal in mix-culturing systems [J]. *Water, Air, and Soil Pollution*, 2012, 223(6):2995–3007.
- [24] GRAF D R H, JONES C M, HALLIN S. Intergenomic comparisons highlight modularity of the denitrification pathway and underpin the importance of community structure for N₂O emissions[J]. *PLoS One*, 2014, 9(12):e114118.
- [25] KUYPERS M M M, MARCHANT H K, KARTAL B. The microbial nitrogen-cycling network[J]. *Nature Reviews Microbiology*, 2018, 16(5):263–276.
- [26] LEHNERT N, MUSSELMAN B W, SEEFELEDT L C. Grand challenges in the nitrogen cycle[J]. *Chemical Society Reviews*, 2021, 50(6):3640–3646.
- [27] ALDOSSARI N, ISHII S. Fungal denitrification revisited: recent advancements and future opportunities[J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2021, 157:108250.
- [28] ZUMFT W G. Nitric oxide reductases of prokaryotes with emphasis on the respiratory, heme-copper oxidase type[J]. *Journal of Inorganic Biochemistry*, 2005, 99(1):194–215.
- [29] HINO T, MATSUMOTO Y, NAGANO S, et al. Structural basis of biological N₂O generation by bacterial nitric oxide reductase[J]. *Science*, 2010, 330(6011):1666–1670.
- [30] SHOUN H, TANIMOTO T. Denitrification by the fungus *Fusarium oxysporum* and involvement of cytochrome P-450 in the respiratory nitrite reduction[J]. *Journal of Biological Chemistry*, 1991, 266(17):11078–11082.
- [31] TAKAYA N, SHOUN H. Nitric oxide reduction, the last step in denitrification by *Fusarium oxysporum*, is obligatorily mediated by cytochrome P450nor[J]. *Molecular and General Genetics*, 2000, 263(2):342–348.
- [32] YOON S, SONG B, PHILLIPS R L, et al. Ecological and physiological implications of nitrogen oxide reduction pathways on greenhouse gas emissions in agroecosystems[J]. *FEMS Microbiology Ecology*, 2019, 95(6):fiz066.
- [33] SANFORD R A, WAGNER D D, WU Q, et al. Unexpected nondenitrifier nitrous oxide reductase gene diversity and abundance in soils[J]. *Proceedings of the National Academy of Sciences of the United States of America*, 2012, 109(48):19709–19714.
- [34] HALLIN S, PHILIPPOT L, LÖFFLER F E, et al. Genomics and ecology of novel N₂O-reducing microorganisms[J]. *Trends in Microbiology*, 2018, 26(1):43–55.
- [35] SHAN J, SANFORD R A, CHEE-SANFORD J, et al. Beyond denitrification: the role of microbial diversity in controlling nitrous oxide reduction and soil nitrous oxide emissions[J]. *Global Change Biology*, 2021, 27(12):2669–2683.
- [36] SEMEDO M, SONG B, SPARRER T, et al. Antibiotic effects on microbial communities responsible for denitrification and N₂O production in grassland soils[J]. *Frontiers in Microbiology*, 2018, 9:2121.
- [37] DOMEIGNOZ-HORTA L A, PHILIPPOT L, PEYRARD C, et al. Peaks of in situ N₂O emissions are influenced by N₂O producing and reducing microbial communities across arable soils[J]. *Global Change Biology*, 2017, 24(1):360–370.
- [38] YOON S, NISSEN S, DOPARK Y, et al. Nitrous oxide reduction kinetics distinguish bacteria harboring clade I *NosZ* from those harboring clade II *NosZ*[J]. *Applied and Environmental Microbiology*, 2016, 82(13):3793–3800.
- [39] DOMEIGNOZ-HORTA L A, SPOR A, BRU D, et al. The diversity of the N₂O reducers matters for the N₂O:N₂ denitrification end-product ratio across an annual and a perennial cropping system[J]. *Frontiers in Microbiology*, 2015, 6:971.
- [40] WALLENSTEIN M D, MYROLDE D D, FIRESTONE M, et al. Environmental controls on denitrifying communities and denitrification rates: insights from molecular methods[J]. *Ecological Applications*, 2006, 16(6):2143–2152.
- [41] GHANE E, FAUSEY N R, BROWN L C. Modeling nitrate removal in a denitrification bed[J]. *Water Research*, 2015, 71:294–305.
- [42] CAMERON K C, DI H J, MOIR J L. Nitrogen losses from the soil/plant system: a review[J]. *Annals of Applied Biology*, 2013, 162(2):145–173.
- [43] SENBAYRAM M, WELL R, BOL R, et al. Interaction of straw amendment and soil NO₃⁻ content controls fungal denitrification and denitrification product stoichiometry in a sandy soil[J]. *Soil Biology and Biochemistry*,

- chemistry*, 2018, 126:204–212.
- [44] WU D, WEI Z, WELL R, et al. Straw amendment with nitrate–N decreased N₂O/(N₂O+N₂) ratio but increased soil N₂O emission: a case study of direct soil-born N₂ measurements[J]. *Soil Biology and Biochemistry*, 2018, 127:301–304.
- [45] SENBAYRAM M, BUDAI A, BOL R, et al. Soil NO₃⁻ level and O₂ availability are key factors in controlling N₂O reduction to N₂ following long-term liming of an acidic sandy soil[J]. *Soil Biology and Biochemistry*, 2019, 132:165–173.
- [46] BETLACH M, TIEDJE J. Kinetic explanation for accumulation of nitrite, nitric–oxide, and nitrous–oxide during bacterial denitrification [J]. *Applied and Environmental Microbiology*, 1981, 42(6): 1074–1084.
- [47] ZHU Q, CASTELLANO M J, YANG G. Coupling soil water processes and the nitrogen cycle across spatial scales: potentials, bottlenecks and solutions[J]. *Earth–Science Reviews*, 2018, 187:248–258.
- [48] SENBAYRAM M, CHEN R, BUDAI A, et al. N₂O emission and the N₂O/(N₂O+N₂) product ratio of denitrification as controlled by available carbon substrates and nitrate concentrations[J]. *Agriculture, Ecosystems & Environment*, 2012, 147:4–12.
- [49] HEINCKE M, KAUPENJOHANN M. Effects of soil solution on the dynamics of N₂O emissions: a review[J]. *Nutrient Cycling in Agroecosystems*, 1999, 55(2):133–157.
- [50] FRIEDL J, SCHEER C, ROWLINGS D W, et al. Effect of the nitrification inhibitor 3, 4-dimethylpyrazole phosphate (DMPP) on N-turnover, the N₂O reductase–gene nosZ and N₂O:N₂ partitioning from agricultural soils[J]. *Scientific Reports*, 2020, 10(1):2399.
- [51] WU D, CÁRDENAS L M, CALVET S, et al. The effect of nitrification inhibitor on N₂O, NO and N₂ emissions under different soil moisture levels in a permanent grassland soil[J]. *Soil Biology and Biochemistry*, 2017, 113:153–160.
- [52] WU D, SENBAYRAM M, WELL R, et al. Nitrification inhibitors mitigate N₂O emissions more effectively under straw-induced conditions favoring denitrification[J]. *Soil Biology and Biochemistry*, 2017, 104:197–207.
- [53] QUICK A M, REEDER W J, FARRELL T B, et al. Nitrous oxide from streams and rivers: a review of primary biogeochemical pathways and environmental variables[J]. *Earth–Science Reviews*, 2019, 191:224–262.
- [54] PENN J L, WEBER T, CHANG B X, et al. Microbial ecosystem dynamics drive fluctuating nitrogen loss in marine anoxic zones[J]. *Proceedings of the National Academy of Sciences of the United States of America*, 2019, 116(15):7220–7225.
- [55] DALSGAARD T, STEWART F J, THAMDRUP B, et al. Oxygen at nanomolar levels reversibly suppresses process rates and gene expression in anammox and denitrification in the oxygen minimum zone off northern Chile[J]. *mBio*, 2014, 5(6):e01966–14.
- [56] RICHARDSON D, FELGATE H, WATMOUGH N, et al. Mitigating release of the potent greenhouse gas N₂O from the nitrogen cycle: could enzymic regulation hold the key?[J]. *Trends in Biotechnology*, 2009, 27(7):388–397.
- [57] MORLEY N, BAGGS E M, DÖRSCH P, et al. Production of NO, N₂O and N₂ by extracted soil bacteria, regulation by NO₂⁻ and O₂ concentrations[J]. *FEMS Microbiology Ecology*, 2008, 65(1):102–112.
- [58] PHILLIPS R, GRELET G, MCMILLAN A, et al. Fungal denitrification: bipolaris sorokiniana exclusively denitrifies inorganic nitrogen in the presence and absence of oxygen[J]. *FEMS Microbiology Letters*, 2016, 363(4):fnw007.
- [59] ZHU X, BURGER M, DOANE T A, et al. Ammonia oxidation pathways and nitrifier denitrification are significant sources of N₂O and NO under low oxygen availability[J]. *Proceedings of the National Academy of Sciences of the United States of America*, 2013, 110(16):6328–6333.
- [60] JI Q, BABBIN A R, JAYAKUMAR A, et al. Nitrous oxide production by nitrification and denitrification in the eastern tropical south Pacific oxygen minimum zone[J]. *Geophysical Research Letters*, 2015, 42(24):10755–10764.
- [61] PACHECO P J, CABRERA J J, JIMÉNEZ-LEIVA A, et al. Effect of copper on expression of functional genes and proteins associated with *Bradyrhizobium diazoefficiens* denitrification[J]. *International Journal of Molecular Sciences*, 2022, 23(6):3386.
- [62] BENNETT S P, SORIANO-LAGUNA M J, BRADLEY J M, et al. NosL is a dedicated copper chaperone for assembly of the CuZ center of nitrous oxide reductase[J]. *Chemical Science*, 2019, 10(19):4985–4993.
- [63] FELGATE H, GIANNOPoulos G, SULLIVAN M J, et al. The impact of copper, nitrate and carbon status on the emission of nitrous oxide by two species of bacteria with biochemically distinct denitrification pathways[J]. *Environmental Microbiology*, 2012, 14(7):1788–1800.
- [64] SHARMA N, FLYNN E D, CATALANO J G, et al. Copper availability governs nitrous oxide accumulation in wetland soils and stream sediments[J]. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 2022, 327:96–115.
- [65] CHANG J, KIM D D, SEMRAU J D, et al. Enhancement of nitrous oxide emissions in soil microbial consortia via copper competition between proteobacterial methanotrophs and denitrifiers[J]. *Applied and Environmental Microbiology*, 2021, 87(5):e02301–20.
- [66] MORLEY N J, RICHARDSON D J, BAGGS E M. Substrate induced denitrification over or under estimates shifts in soil N₂/N₂O ratios[J]. *PLoS One*, 2014, 9(9):e108144.
- [67] QIN S, HU C, CLOUGH T J, et al. Irrigation of DOC-rich liquid promotes potential denitrification rate and decreases N₂O/(N₂O+N₂) product ratio in a 0–2 m soil profile[J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2017, 106:1–8.
- [68] SENBAYRAM M, WELL R, SHAN J, et al. Rhizosphere processes in nitrate-rich barley soil tripled both N₂O and N₂ losses due to enhanced bacterial and fungal denitrification[J]. *Plant and Soil*, 2020, 448(1/2):509–522.
- [69] LI Y, CLOUGH T J, MOINET G Y K, et al. Emissions of nitrous oxide, dinitrogen and carbon dioxide from three soils amended with carbon substrates under varying soil matric potentials[J]. *European Journal of Soil Science*, 2021, 72(5):2261–2275.
- [70] GILES M E, DANIELL T J, BAGGS E M. Compound driven differences in N₂ and N₂O emission from soil: the role of substrate use efficiency

- cy and the microbial community[J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2017, 106:90–98.
- [71] CHEN H, MOTHAPO N V, SHI W. Fungal and bacterial N₂O production regulated by soil amendments of simple and complex substrates [J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2015, 84:116–126.
- [72] EILERS K G, LAUBER C L, KNIGHT R, et al. Shifts in bacterial community structure associated with inputs of low molecular weight carbon compounds to soil[J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2010, 42(6):896–903.
- [73] ZHU-BARKER X, CAVAZOS A R, OSTROM N E, et al. The importance of abiotic reactions for nitrous oxide production[J]. *Biogeochemistry*, 2015, 126(3):251–267.
- [74] XU B, SHI L, ZHONG H, et al. Investigation of Fe(Ⅱ) and Mn(Ⅱ) involved anoxic denitrification in agricultural soils with high manganese and iron contents[J]. *Journal of Soils and Sediments*, 2021, 21(1):452–468.
- [75] HAYAKAWA A, FUNAKI Y, SUDO T, et al. Catchment topography and the distribution of electron donors for denitrification control the nitrate concentration in headwater streams of the Lake Hachiro watershed[J]. *Soil Science and Plant Nutrition*, 2020, 66(6):906–918.
- [76] 熊梓茜. 汉江流域河-库岸带湿地植被和土壤反硝化特征[D]. 北京:中国科学院大学, 2018:3–5. XIONG Z Q. Vegetation characteristics and soil denitrification of reservoir shorelines and riparian wetlands in the Han River, China[D]. Beijing: University of Chinese Academy of Sciences, 2018:3–5.
- [77] QU Z, WANG J, ALMOY T, et al. Excessive use of nitrogen in Chinese agriculture results in high N₂O/(N₂O+N₂) product ratio of denitrification, primarily due to acidification of the soils[J]. *Global Change Biology*, 2014, 20(5):1685–1698.
- [78] OBIA A, CORNELISSEN G, MULDER J, et al. Effect of soil pH increase by biochar on NO, N₂O and N₂ production during denitrification in acid soils[J]. *PLoS One*, 2015, 10(9):e0138781.
- [79] SONG H, CHE Z, JIN W, et al. Changes in denitrifier communities and denitrification rates in an acidifying soil induced by excessive N fertilization[J]. *Archives of Agronomy and Soil Science*, 2020, 66(9):1203–1217.
- [80] LIU B, MORKVED P T, FROSTEGARD A, et al. Denitrification gene pools, transcription and kinetics of NO, N₂O and N₂ production as affected by soil pH[J]. *FEMS Microbiology Ecology*, 2010, 72(3):407–417.
- [81] LIU B B, FROSTEGARD A, BAKKEN L R. Impaired reduction of N₂O to N₂ in acid soils is due to a posttranscriptional interference with the expression of nosZ[J]. *mBio*, 2014, 5(3):e01383–14.
- [82] OLAYA-ABRIL A, HIDALGO-CARRILLO J, LUQUE-ALMAGRO V M, et al. Effect of pH on the denitrification proteome of the soil bacterium *Paracoccus denitrificans* PD1222[J]. *Scientific Reports*, 2021, 11(1):17276.
- [83] ZHOU Y, ZHAO S, SUENAGA T, et al. Nitrous oxide–sink capability of denitrifying bacteria impacted by nitrite and pH[J]. *Chemical Engineering Journal*, 2022, 428:132402.
- [84] DU R, PENG Y, CAO S, et al. Characteristic of nitrous oxide production in partial denitrification process with high nitrite accumulation[J]. *Bioresource Technology*, 2016, 203:341–347.
- [85] ZHOU Y, PIJUAN M, ZENG R J, et al. Free nitrous acid inhibition on nitrous oxide reduction by a denitrifying-enhanced biological phosphorus removal sludge[J]. *Environmental Science & Technology*, 2008, 42(22):8260–8265.
- [86] HUANG Y, XIAO X, LONG X. Fungal denitrification contributes significantly to N₂O production in a highly acidic tea soil[J]. *Journal of Soils and Sediments*, 2017, 17(6):1599–1606.
- [87] HEROLD M B, BAGGS E M, DANIELL T J. Fungal and bacterial denitrification are differently affected by long-term pH amendment and cultivation of arable soil[J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2012, 54:25–35.
- [88] HUANG Y, JING J, YAN M, et al. Contribution of pathogenic fungi to N₂O emissions increases temporally in intensively managed strawberry cropping soil[J]. *Applied Microbiology and Biotechnology*, 2021, 105(5):2043–2056.
- [89] BUTTERBACH-BAHL K, BAGGS E M, DANNENMANN M, et al. Nitrous oxide emissions from soils: how well do we understand the processes and their controls?[J]. *Philosophical Transactions of the Royal Society B: Biological Sciences*, 2013, 368(1621):20130122.
- [90] 徐建明. 土壤学[M]. 北京:中国农业出版社, 2019:197–209. XU J M. Pedology[M]. Beijing: China Agriculture Press, 2019:197–209.
- [91] HU H W, MACDONALD C A, TRIVEDI P, et al. Water addition regulates the metabolic activity of ammonia oxidizers responding to environmental perturbations in dry subhumid ecosystems[J]. *Environmental Microbiology*, 2015, 17(2):444–461.
- [92] CUI Y, ZHANG Y, DUAN C, et al. Ecoenzymatic stoichiometry reveals microbial phosphorus limitation decreases the nitrogen cycling potential of soils in semi-arid agricultural ecosystems[J]. *Soil & Tillage Research*, 2020, 197:104463.
- [93] HE C, MANEVSKI K, ANDERSEN M N, et al. Abiotic mechanisms for biochar effects on soil N₂O emission[J]. *International Agrophysics*, 2019, 33(4):537–546.
- [94] VAN ZWIETEN L, KIMBER S, MORRIS S, et al. Influence of biochars on flux of N₂O and CO₂ from Ferrosol[J]. *Australian Journal of Soil Research*, 2010, 48(6/7):555–568.
- [95] HARTER J, KRAUSE H M, SCHUETTLER S, et al. Linking N₂O emissions from biochar-amended soil to the structure and function of the N-cycling microbial community[J]. *ISME Journal*, 2014, 8(3):660–674.
- [96] YUAN H, ZHANG Z, LI M, et al. Biochar's role as an electron shuttle for mediating soil N₂O emissions[J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2019, 133:94–96.
- [97] YUAN H, ZENG J, YUAN D, et al. Co-application of a biochar and an electric potential accelerates soil nitrate removal while decreasing N₂O emission[J]. *Soil Biology & Biochemistry*, 2020, 149:107946.
- [98] SU X, WANG Y, PENG G, et al. Long-term effects of chlorothalonil on microbial denitrification and N₂O emission in a tea field soil[J]. *Environmental Science and Pollution Research*, 2020, 27(14):17370–17381.
- [99] SHEN H, SHIRATORI Y, OHTA S, et al. Mitigating N₂O emissions from agricultural soils with fungivorous mites[J]. *ISME Journal*, 2021, 15(8):2427–2439.