

环境科学

(HUANJING KEXUE)

ENVIRONMENTAL SCIENCE

第38卷 第1期

Vol.38 No.1

2017

中国科学院生态环境研究中心 主办
科学出版社 出版



目次

南京北郊冬季挥发性有机物来源解析及苯系物健康评估	张玉欣, 安俊琳, 林旭, 王俊秀, 师远哲, 刘静达 (1)
南京冬季重污染过程中黑碳气溶胶的混合态及粒径分布	蒋磊, 汤莉莉, 潘良宝, 刘丹彤, 花艳, 张运江, 周宏仓, 崔玉航 (13)
基于 GAM 模型分析影响因素交互作用对 PM _{2.5} 浓度变化的影响	贺祥, 林振山 (22)
模拟烹饪油烟的粒径分布与扩散	李双德, 徐俊波, 莫胜鹏, 李文辉, 高佳佳, 曹亚裙, 陈运法 (33)
基于光谱分析仪的通量-梯度法测量小型池塘水-气界面温室气体交换通量	赵佳玉, 张弥, 肖薇, 王伟, 吴红艳, 张圳, 肖启涛, 胡诚, 于洲, 曹正达, 徐敬争, 刘寿东, 李旭辉 (41)
闽江口短叶茳茅 + 芦苇沼泽湿地大、小潮日土壤间隙水溶解性 CH ₄ 与 CO ₂ 浓度日动态	谭立山, 杨平, 何露露, 黄佳芳, 胡智强, 全川 (52)
河南鸡冠洞 CO ₂ 季节和昼夜变化特征及影响因子比较	张萍, 杨琰, 孙喆, 梁沙, 张娜, 田宁, 李建仓, 凌新有, 张志钦 (60)
蠡湖表层沉积物荧光溶解性有机质 (FDOM) 荧光光谱特征	陈俊伊, 王书航, 姜霞, 黄晓峰, 赵丽 (70)
滇池沉积物有机质沉积特征与来源解析	韩秀秀, 黄晓虎, 余丽燕, 杨浩, 黄昌春, 黄涛, 余艳红, 罗玉 (78)
紫色土小流域浅层井水中胶体颗粒的季节变化	张维, 唐翔宇, 鲜青松 (87)
太湖湖滨带春季悬浮物沉降特征与水体营养盐响应	祁闯, 王国祥, 吴馨婷, 许晓光, 韩睿明, 吴松峻 (95)
基于 LDI 的土地利用类型与湿地水质的相关性: 以苏州太湖三山岛国家湿地公园为例	杨朝辉, 苏群, 陈志辉, 白俊武, 钱新强, 张志敏 (104)
基于分位数回归的洱海藻类对氮、磷及水温的响应特征	陈小华, 李小平, 钱晓雍, 胡双庆 (113)
深水型水库藻形态功能组 (MBFG) 的季节演替特征	杨毓, 卢金锁, 张颖 (121)
三峡库区水体中可溶性 C、N 变化及影响因素	范志伟, 郝庆菊, 黄哲, 柴雪思, 江长胜 (129)
三峡库区古夫河小流域氮磷排放特征	华玲玲, 李文超, 翟丽梅, 崔超, 刘宏斌, 任天志, 张富林, 雷秋良 (138)
黄土高原坝系流域干湿季交替下氮输出特征及其源解析: 以羊圈沟为例	贾珺杰, 高扬, 陈维梁, 郝卓, 汪亚峰, 陈利顶 (147)
5 种沉水植物的氮、磷吸收和水质净化能力比较	金树权, 周金波, 包薇红, 陈君, 李丹丹, 李洋 (156)
骆马湖表层水体中 32 种 PPCPs 类物质的污染水平、分布特征及风险评估	张芹, 张圣虎, 汪贞, 郭敏, 刘济宁, 石利利, 古文 (162)
大冶湖表层沉积物-水中多环芳烃的分布、来源及风险评价	张家泉, 胡天鹏, 邢新丽, 郑煌, 张丽, 占长林, 刘红霞, 肖文胜, 祁士华 (170)
pH 和络合剂对五价锑在水钠锰矿和水铁矿表面吸附行为的影响	王华伟, 李晓月, 李卫华, 孙英杰 (180)
紫外辐射对高岭土混凝过程的影响机制	王文东, 王昌鑫, 刘荟, 韩雨 (188)
水环境中溶解态腐殖酸对锌抗甲状腺激素干扰效应的影响	艾扬, 孔东东, 于畅, 沈扬, 李剑 (195)
污水中常见违禁药物分析方法优化及验证	高婷婷, 杜鹏, 徐泽琼, 杨军, 张华方, 李喜青 (201)
阴极电场增强活性炭纤维-臭氧体系去除水中硝基苯	赵纯, 张帅, 周宇, 李琨, 周炜, 黎鹏宇, 杨广, 孙志华, 郑怀礼 (212)
碳纳米管改性 PVDF 中空纤维超滤膜处理二级出水抗污染性能研究	王利颖, 石洁, 王凯伦, 关羽琪, 郭瑾 (220)
曝气生物滤池 (Fe ²⁺) -臭氧组合工艺强化处理石化二级出水	徐敏, 吴昌永, 周岳溪, 郭明昆, 王翼 (229)
4 种反应器中厌氧氨氧化菌完整梯烷脂的特异性	王晗, 方芳, 李凯, 邢晖, 郭劲松, 陈猷鹏, 曾前松 (238)
疏自养填充床反应器降解水中高浓度高氯酸盐的特性及菌群分析	张超, 陶华强, 宋圆圆, 逯彩彩, 郭延凯, 廉静, 郭建博 (247)
CANON 在 SBAF 中的快速启动及其微生物特征	刘竹寒, 岳秀, 于广平, 金腊华, 唐嘉丽, 吉世明 (253)
高浓度游离氨冲击负荷对生物硝化的影响机制	季民, 刘灵婕, 翟洪艳, 刘京, 苏晓 (260)
有机物对亚硝化颗粒污泥中功能菌活性的影响	王书永, 钱飞跃, 王建芳, 沈耀良 (269)
一种新型生物膜法除磷工艺中聚磷菌的富集培养过程	郑莹, 潘杨, 周晓华, 廖炬弘, 孟璇, 夏健伟 (276)
应用于矿山修复的高效菌株鉴定与溶岩机制: 基于增强回归树分析	吴雁雯, 张金池, 郭晓平, 刘鑫 (283)
镉对铜绿假单胞菌降解水体中壬基酚的影响	史广宇, 程媛媛, 施维林 (294)
华北平原不同农田管理措施对于土壤碳库的影响	石小霞, 赵诣, 张琳, 吴文良, 孟凡乔 (301)
缙云山柑橘林土壤微生物磷脂脂肪酸 (PLFAs) 及酶活性的季节变化特征	李南洁, 曾清苹, 何丙辉, 周飞 (309)
中条山十八河铜尾矿库微生物群落组成与环境适应性	刘晋仙, 李鑫, 景炬辉, 贾彤, 刘兴港, 王小云, 柴宝峰 (318)
安徽省部分城市土壤中全氯化物空间分布及来源解析	李法松, 倪卉, 黄涵宇, 徐志兵, 张倩, 李长霞, 黄文秀, 金陶胜 (327)
不同温度制备的生物质炭对土壤有机碳及其组分的影响: 对土壤活性有机碳的影响	赵世翔, 于小玲, 李忠徽, 杨艳, 刘丹, 王旭东, 张阿凤 (333)
水分管理模式与土壤 Eh 值对水稻 Cd 迁移与累积的影响	田桃, 曾敏, 周航, 徐珺, 杨文强, 辜娇峰, 邹佳玲, 张平, 彭佩钦, 廖柏寒 (343)
砒、镉单一及复合污染胁迫下土壤生态功能稳定性的影响机制	陈欣瑶, 杨惠子, 李敏, 牛晓丛, 苏雨轩, 张园 (352)
生物炭、蒙脱石及其混合添加对复合污染土壤中重金属形态的影响	高瑞丽, 唐茂, 付庆灵, 郭光光, 李晚, 胡红青 (361)
某电镀厂六价铬污染土壤还原稳定化试剂筛选与过程监测	李培中, 吕晓健, 王海见, 杨苏才, 魏文侠, 宋云 (368)
多孔 SBA-15 颗粒对 Cd(II) 的吸附缝合及其对土壤 Cd(II) 的修复潜力	黄辉, 宁西翠, 郭瞻宇, 郭堤, 张增强, 李荣华, 王力, Ali Amjad (374)
卤系阻燃剂在东江鱼体中的生物富集	何明靖, 杨婷, 李琦, 王登祥, 赵佳渊 (382)
广州市蔬菜中重金属污染特征研究与评价	陈志良, 黄玲, 周存宇, 钟松雄, 王欣, 戴玉, 蒋晓璐 (389)
蔬菜镉 (Cd) 富集因子变化特征及其影响因素	杨阳, 李艳玲, 陈卫平, 王美娥, 彭驰 (399)
施用污泥堆肥品对土壤和植物总汞及甲基汞的影响	余亚伟, 杨雨滢, 张成, 易建婷, 安思危, 王定勇 (405)
大气臭氧污染对冬小麦气孔吸收通量的影响机制及其时空格局	赵辉, 郑有飞, 曹嘉晨, 徐静馨, 黄积庆, 袁月 (412)
《环境科学》征稿简则 (12) 《环境科学》征订启事 (194) 信息 (21, 51)	

黄土高原坝系流域干湿季交替下氮输出特征及其源解析:以羊圈沟为例

贾琚杰^{1,2}, 高扬^{1,2*}, 陈维梁¹, 郝卓¹, 汪亚峰³, 陈利顶³

(1. 中国科学院地理科学与资源研究所生态系统网络观测与模拟重点实验室, 北京 100101; 2. 中国科学院大学, 北京 100049; 3. 中国科学院生态环境研究中心城市与区域生态国家重点实验室, 北京 100085)

摘要: 本研究通过对干湿季氮湿沉降过程、降雨过程及基流过程进行动态监测, 分析干湿季交替下降雨及基流过程的不同氮浓度变化, 探讨黄土高原坝系流域氮湿沉降对流域氮输出的影响并利用同位素方法解析氮输出来源。结果表明, 2015 年湿季(7、8 月)共 11 场降雨, 产生的氮湿沉降负荷约达 814.18 kg, 氮沉降通量约为 4.26 kg·hm⁻²; 干季(9 月)共 3 场降雨, 产生的湿沉降负荷约达 155.58 kg, 氮沉降通量为 0.83 kg·hm⁻², 呈现出极大的季节变异性。通过对其中 4 场降雨过程进行动态分析发现, 不同降雨强度对水体氮输出过程影响不同, 4 场降雨对流域水体的氮贡献量为 16.94 kg。降雨径流氮输出负荷占流域水体氮输出负荷的比率为 14.45%~64.84%, 说明降雨对流域水体氮输出贡献很大。羊圈沟坝系流域 $\delta^{15}\text{N}$ 变化范围较大, 为 -0.844‰ ~ 12.791‰ , $\delta^{18}\text{O}$ 值在 8.166‰ ~ 15.115‰ 范围内波动。

关键词: 黄土高原; 坝系流域; 氮湿沉降; 输出负荷; 同位素

中图分类号: X52 文献标识码: A 文章编号: 0250-3301(2017)01-0147-09 DOI: 10.13227/j.hjks.201604091

Characteristics of Nitrogen Transport and Its Source Trace in Loess Plateau's Dam Watershed in Alternating Wet and Dry Seasons: A Case Study of Yangjuangou Watershed

JIA Jun-jie^{1,2}, GAO Yang^{1,2*}, CHEN Wei-liang¹, HAO Zhuo¹, WANG Ya-feng³, CHEN Li-ding³

(1. Key Laboratory of Ecosystem Network Observation and Modeling, Institute of Geographic Sciences and Natural Resources Research, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100101, China; 2. University of Chinese Academy of Sciences, Beijing 100049, China; 3. State Key Laboratory of Urban and Regional Ecology, Research Center for Eco-Environmental Sciences, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100085, China)

Abstract: In this study, we wanted to explore the impacts of N wet deposition on N export and trace the N source by isotopic method through monitoring N wet deposition in Loess Plateau's Dam Watershed in alternating wet and dry seasons, through measuring N wet deposition, rainfall-runoff and base flow process and analyzing concentration change of different forms of N. The results showed that there were 11 rainfall events in the 2015 wet season, in which N wet deposition load reached 814.18 kg and N deposition flux was about 4.26 kg·hm⁻², while there were three rainfall events in the 2015 dry season, in which N wet deposition load reached 155.58 kg and N deposition flux was 0.83 kg·hm⁻², so it presented a great seasonal variability. By collecting the dynamic process of four rainfall events, we found that, different rainfall intensity had different influence on N export process. The contribution of N wet deposition of four rainfall events to N export in watershed was 16.94 kg. The ratio that N output load of rainfall and river in watershed N output load was 14.45%~64.84%, which showed that the contribution of rainfall to watershed N transport was big. The variation range of $\delta^{15}\text{N}$ in Loess Plateau's Dam Watershed was big, which was -0.844‰ ~ 12.791‰ , and the $\delta^{18}\text{O}$ was within the range of 8.166‰ ~ 15.115‰ in the dam watershed.

Key words: Loess Plateau; dam watershed; nitrogen wet deposition; output load; isotope

随着社会经济的的发展和人类活动的加剧, 空气 中含氮化合物日益增多^[1,2]。有研究表明 1860 年全 球人为氮输入量为 16 Tg·a⁻¹, 而 2005 年全球人为 氮输入量达到 210 Tg·a⁻¹^[3]。大气氮沉降增加引发 了生物多样性降低、氮素过饱和、土壤酸化和水体 富营养化等一系列生态环境问题^[4]。河流氮输出对 流域的生态环境有着深远影响, 近些年频繁报道的 湖库、近海水域富营养化便是例证^[5,6]。由于近年

来工农业迅速发展, 废水中 N 的运载增多, 河流中 N 浓度升高, $\delta^{15}\text{N}$ 值也相对较高^[7]。为了解析水体中 N 来源, 稳定同位素作为一种有效的示踪技术在识别

收稿日期: 2016-04-12; 修订日期: 2016-08-01

基金项目: 国家自然科学基金中英合作重大项目(41571130083); 城市与区域生态国家重点实验室开放基金项目 (SKLURE2015-2-2); 中国科学院青年创新促进会项目

作者简介: 贾琚杰(1994~), 女, 硕士研究生, 主要研究方向为同位素水 文学与生物地球化学, E-mail: jiajunjie16@mails.ucas.ac.cn

* 通信作者, E-mail: gaoyang@igsnrr.ac.cn

地表水中硝酸盐的来源及迁移转化过程中得到了广泛的应用^[8]. 1971 年 Kohl 等^[9]首次利用硝酸盐 N 同位素(¹⁵N)评估农田化肥对河流中硝酸盐污染; Johannsen 等^[10]报道林地流域水体硝酸盐 $\delta^{18}\text{O}$ 值为 2‰,与实测值相近,硝酸盐主要来源于流域土壤的硝化作用;在以农业为主的流域,水体中硝酸盐来源主要包括化肥及有机肥施用、大气沉降、 N_2 固定和土壤氮^[8];目前,国内 Chen 等^[11]研究发现夏季太湖水体中硝酸盐主要来自大气沉降与生活污水,冬季北太湖主要来自污水和有机肥,东太湖主要来自土壤有机氮的硝化作用;邢萌等^[12]通过对浐河、涝河硝酸盐 $\delta^{15}\text{N}$ 的研究发现不同来源的硝酸盐 N 同位素表现出明显的差别,工业排污可能是该河流氮主要来源. 利用 $\delta^{15}\text{N}$ 和 $\delta^{18}\text{O}$ 同位素结合水化学方法能较好地分析水体 NO_3^- 污染来源^[13].

黄土高原地区是我国西北地区重要的生态屏障,对我国的生态环境建设以及全球变化的研究,具有重要作用^[14]. 黄土高原坝系流域是主要粮食生产基地,由于长期以农业耕作为主,较高的垦殖度,不合理的土地利用导致该地区水土流失严重. 同时农业耕作中化肥的不合理使用又导致了土壤氮元素输出的污染变得日益严重^[15]. 本文通过对位于陕西省延安市羊圈沟典型坝系流域进行研究,探讨黄土高原氮湿沉降季节性动态特征及氮输出特征,揭示氮湿沉降对坝系流域氮输出的影响,并利用同位素方法解析氮来源,以期为该流域氮污染排放的预防和控制及加强流域管理提供科学依据.

1 材料与方法

1.1 研究区概况

本项目主要研究依托中国科学院生态环境研究中心的黄土高原丘陵沟壑区羊圈沟野外观测站,该站位于陕西省延安市羊圈沟小流域($36^{\circ}42'\text{N}$, $109^{\circ}31'\text{E}$),见图 1. 该区域属于典型黄土高原丘陵沟壑地貌,地形破碎,水土流失严重. 研究流域的海拔 1 050 ~ 1 295 m,总面积为 187.69 hm^2 ,属于半干旱干旱大陆性季风气候,气候变化剧烈,年平均气温为 9.4℃,7 月多年平均为 22.9℃,1 月多年平均为 -6.5℃. 降水多集中在 7 ~ 9 月,多年平均降水量为 535 mm. 土壤类型以黄绵土为主,抗蚀性差,土质疏松,质地均一^[16]. 黄绵土是由黄土母质经直接耕种而形成的一种幼年土壤,其土体疏松、软绵,土色浅淡. 黄绵土的颗粒组成以细砂粒(0.05 ~ 0.25 mm)和粉粒(0.005 ~ 0.05 mm)为主,有机质含量耕

地一般在 3 ~ 10 $\text{g}\cdot\text{kg}^{-1}$ 之间,草地 10 ~ 30 $\text{g}\cdot\text{kg}^{-1}$,腐殖质组成以富里酸为主,保肥能力较弱^[17]. 该地区主要作物有马铃薯和玉米,4 月初施用基肥,以农家肥(羊粪、鸡粪等)、氮肥(碳酸氢铵)和磷肥(过磷酸钙)为主,6 月底到 7 月初进行一次追肥,此时肥料以尿素为主.

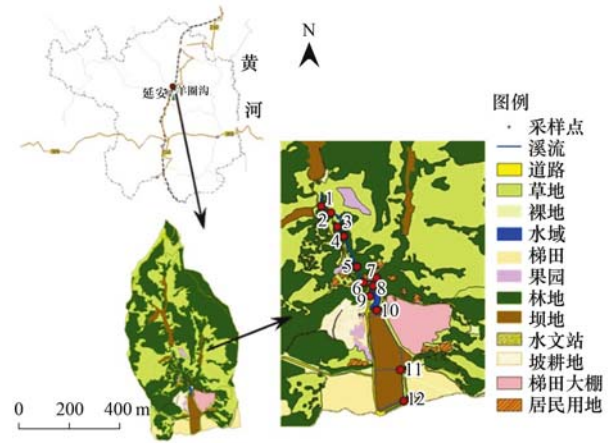


图 1 流域采样点分布及土地利用方式

Fig. 1 Sampling point distribution of watersheds and different land-use types

1.2 研究方法

1.2.1 样点布设

以沿流域内左支沟为典型,根据不同土地利用方式均匀布设采样点,共计 12 个,供常规采样,其中样点 6 号、12 号处为水文站所在地,样点 1 以上沟段平时无水流,见表 1. 为了直观地反映不同土地利用方式流域氮浓度变化趋势,采样点划分成 4 段,分别是 A、B、C、D 段.

表 1 流域采样点地理位置及描述

Table 1 Location and description of sampling points

位置	采样点	土地利用方式	地理位置	备注
A 段	1	草地	常流源头	无居民居住
	2	草地	大转弯	附近种植玉米
	3	草地	核桃树	放羊
B 段	4	林地	核桃树 + 石磨	
	5	林地	左支沟口前 50 m	居民区
	6	林地	左支沟水文站	
C 段	7	水塘	右支沟水文站	不在河流里
	8	水塘	水塘上	
	9	水塘	水塘中	
	10	水塘	水塘下	
D 段	11	耕地	耕地排水口	试验站
	12	耕地	淤地坝水文站	

1.2.2 采样方法

(1)常规采样 2015 年 7 ~ 9 月进行采样,每月 10 日、20 日采集样品,其中 7、8 月为湿季,共采集

到 24 个常规样,9 月为干季,采集到 23 个常规样。采样时将采样瓶置于水体剖面中部,沟道较浅处直接用瓶口不接触放置沟道底部使水流流进采样瓶,防止底部沉积物进入瓶中。

(2) 自动采样 2015 年 7~9 月进行采样,其中湿季采集到 202 个过程样,干季采集到 48 个过程样。在 6 号和 12 号样点采用 ISCO 6712 全尺寸便携式水质自动采样器采集水样。当明渠中水位或者流速达到所设定值时(水位 0.06 m,流速 $0.001 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$),触发采样器启动采集水样,采至 24 个样则结束采样。

(3) 湿沉降采样 2015 年 7~9 月进行采样,其中湿季采集到 13 场降雨,干季采集到 4 场降雨,共采集到 17 场降雨。其中湿季以小雨居多,干季以暴雨居多(日降雨量小于 10 mm 为小雨,10~25 mm 为中雨,25~50 mm 为大雨,50 mm 以上为暴雨)。在流域范围内选择 3 个点位(左支沟、村支部、试验站站顶)为放置雨水采集器收集每场降雨雨水样品,待降雨停止后回收雨水样,见图 2。

(4) 稳定同位素采样 按月份在所布设的 12 个采样点分别采集 2 L 水样,相应采集不同季节雨水样品 2 L,用于稳定同位素检测(由于羊圈沟 7、8 月为雨季,故采样过程在 9 月结束,本研究只将 7~9 月的样品作为研究对象)。

(5) 试验流量资料 通过 ISCO 6712 全尺寸便携式水质自动采样器实时监测水位、流量及流速的变化。



图 2 雨水采样点分布示意

Fig. 2 Distribution of rain sampling points

1.2.3 分析方法

取适量水样过径 $0.45 \mu\text{m}$ 有机微孔滤膜(经过 80°C 水浴 12 h 处理), 4°C 冷藏保存,一部分通过连续流动注射分析仪(法国 Futura 型号)测定溶解性

总氮(DTN)、硝态氮($\text{NO}_3^- \text{-N}$)、氨氮($\text{NH}_4^+ \text{-N}$),另一部分用于 $\delta^{15}\text{N}\text{-NO}_3$ 的测定。另取适量水样通过国家标准碱性过硫酸钾的消解方法处理, 4°C 冷藏保存,通过连续流动注射分析仪测定 TN。

溶解性有机氮(DON) $= \text{DTN} - (\text{NO}_3^- + \text{NH}_4^+)$

同位素样品采用改进的阴离子交换树脂法进行处理。根据 $\text{NO}_3^- \text{-N}$ 浓度,取一定体积的水样,通过阴离子交换树脂柱(Bio-Rad AG1-X8 型树脂)进行离子交换。取 $8 \text{ mL } 3 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 盐酸洗脱吸附在树脂柱上的 NO_3^- ,向洗脱液中逐次加入 Ag_2O ,每次加入约 1 g 进行反应,共加入约 3.3 g Ag_2O 。最后用 pH 试纸检验,pH 值要在 5.5~6.0 之间。用过滤方法除去 AgCl 沉淀,将含有 AgNO_3 的滤液收集在容积为 50 mL 的烧杯中进行冷冻干燥,将冷冻干燥后得到的 AgNO_3 样品用去离子水溶解后转移入尖底离心管中,再次进行冷冻干燥,使样品均匀地浓缩至较小体积,最后将 AgNO_3 样品用适量的去离子水重新溶解,把溶解后的溶液转移到 $5 \text{ mm} \times 9 \text{ mm}$ 的银杯中,将银杯放入特制的铝制模具中。将模具部分浸入到液氮中,直到 AgNO_3 溶液冷冻。将银杯上部合上,同时用胶模封住模具,进行冷冻干燥。最后按照常规方法将银杯压褶,采用 MAT253 稳定同位素质谱仪(德国 Finnigan 公司)进行质谱分析^[12]。

1.3 数据分析

1.3.1 氮湿沉降通量的计算方法^[18]

采用式(1)对氮湿沉降通量进行计算:

$$F = \sum \left(\frac{p \times c}{100} \right) \quad (1)$$

式中, F 为沉降通量 ($\text{kg}\cdot\text{hm}^{-2}$), p 为逐月降雨量 (mm), c 为雨水中总氮浓度 ($\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$)。

1.3.2 地表径流量及输出负荷的计算方法^[18]

地表径流量的计算公式:

$$\begin{aligned} x &= \int_0^t q_i(t) dt \approx \sum_{i=1}^{n-1} Q_i \Delta t_i \\ &= \sum_{i=1}^{n-1} \frac{q_i + q_{i+1}}{2} \end{aligned} \quad (2)$$

输出负荷计算方法:

$$\begin{aligned} y_i &= \int_0^t c_i(t) q_i(t) dt \approx \sum_{i=1}^{n-1} c_i Q_i \Delta t_i \\ &= \sum_{i=1}^{n-1} \Delta t_i \frac{c_i + c_{i+1}}{2} \times \frac{q_i + q_{i+1}}{2} \end{aligned} \quad (3)$$

式中, x 为径流量 (m^3); q_i 为样本 i 在监测时的流量 ($\text{m}^3\cdot\text{s}^{-1}$); y_i 为第 j 种污染物的排放负荷 (g); c_i

为 t 时刻径流中第 j 种污染物的浓度 ($\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$); q_i 为 t 时刻的流量 ($\text{m}^3\cdot\text{s}^{-1}$); c_i 为第 j 种污染物在样本 i 监测时的浓度 ($\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$).

1.3.3 监测点流域输出负荷^[19]

流域氮平均浓度的计算公式为:

$$c_N = \sum c_i \times w_i \tag{4}$$

式中, c_N 为流域氮平均浓度 ($\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$); c_i 为在 i 时刻流域氮浓度 ($\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$); w_i 为按径流量大小取得的加权系数.

监测点流域输出量的计算公式为:

$$P = c_N \cdot Q \tag{5}$$

式中, P 为监测点氮的输出量 (g); c_N 为流域氮平均浓度 ($\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$); Q 为流域总径流量 (m^3).

1.3.4 流域氮沉降对水体氮贡献量的估算^[20]

利用径流输出系数(表2)计算氮湿沉降对流域水体氮的贡献,计算公式为:

$$M = c \cdot A \cdot q \tag{6}$$

式中, M 为降雨输入的氮量 (g); c 为雨水氮浓度 ($\text{g}\cdot\text{m}^{-3}$); A 为降雨量 (m^3); q 为径流系数.

表2 径流输出系数^[21,22]

Table 2 Export coefficient of runoff

土地利用类型	林地	草地	耕地	水体
径流系数	0.023 ~ 0.03	0.032 ~ 0.04	0.036 ~ 0.101	1

2 结果与分析

2.1 流域氮湿沉降干湿季特征

本研究在雨季一共采集 14 场降雨. 图3 为 7 ~ 9 月雨水中各形态氮浓度的月平均值变化规律, 从中可以看出, 7 月硝态氮、溶解性总氮和总氮浓度均为最大, 铵态氮浓度最低, 其中硝态氮浓度明显超过了铵态氮浓度; 而 9 月硝态氮、溶解性总氮和总氮浓度均为最低, 硝态氮浓度接近于铵态氮浓度. 其中 7 月铵态氮浓度处于最低值 $0.42 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$, 8 月铵态氮浓度达最大值 $0.91 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$; 7 月硝态氮浓度达最大, 为 $4.38 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$, 9 月硝态氮浓度最低为 $0.50 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$. 如图3 所示, 羊圈沟小流域湿季的雨水中硝态氮浓度较高, 干季的雨水中硝酸氮浓度较低; 湿季的雨水中硝态氮浓度和铵态氮浓度存在较大的差异, 干季的雨水中硝态氮浓度和铵态氮浓度

几乎接近, 说明雨水中的硝态氮和铵态氮可能在外界条件影响下进行了相互转化. 羊圈沟小流域试验区雨水中的主要成分是无机氮, 通过对各个月中各场降雨 TN 浓度计算平均值得到平均沉降及平均沉降通量, 计算各月中每场雨 TN 浓度之和, 得到总沉降负荷列于表3. 从中可知, 7 ~ 9 月分别采集到 4、7 和 3 场降雨, 其中 8 月氮沉降负荷比其他两月稍高, 可能是由降雨频繁引起的. 湿季的雨水氮总沉降负荷和氮平均沉降通量远高于干季, 可能与降雨量和降雨次数有关.

表3 氮平均沉降负荷及沉降通量的月变化

Table 3 Mean monthly variation of nitrogen deposition fluxes and associated load

项目	7 月	8 月	9 月
平均沉降负荷/kg	67.77	77.58	51.86
平均沉降通量/ $\text{kg}\cdot\text{hm}^{-2}$	1.46	2.80	0.83
总沉降负荷/kg	271.10	543.08	155.58

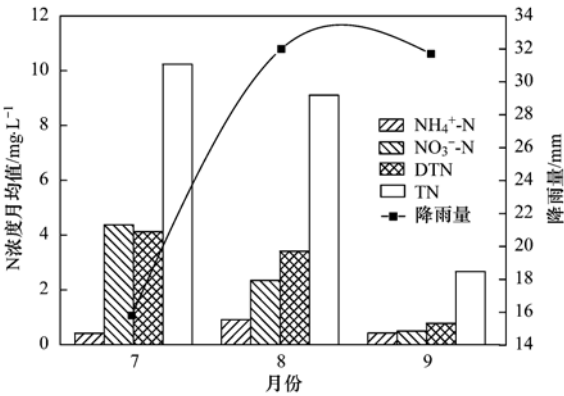


图3 氮湿沉降浓度月变化及降雨量

Fig. 3 Monthly variation of nitrogen wet deposition concentration and precipitation

2.2 流域氮输出特征

从图4 中可以看出 DTN、TN 和 NO_3^- -N 浓度变化规律相似: DTN、TN 和 NO_3^- -N 浓度呈现随径流流向先增高后降低的趋势. 在流域的 A 段硝酸盐氮浓度稍高. 该区域无居民生活, 几乎无需考虑人类生活垃圾、生活污水造成的人为影响; 土地利用方式为草地, 河流附近种植大量玉米, 可能施用无机氮肥, 农田用水和雨水汇入河流造成硝酸盐氮浓度升高. 3 号采样点有居民放羊, 动物粪便中含有尿素和氨氮, 随着雨水的冲刷淋溶进入河流中, 使得 3 号采样点硝酸盐氮浓度最高.

在流域的 B 段, 硝酸盐氮浓度变化十分明显,

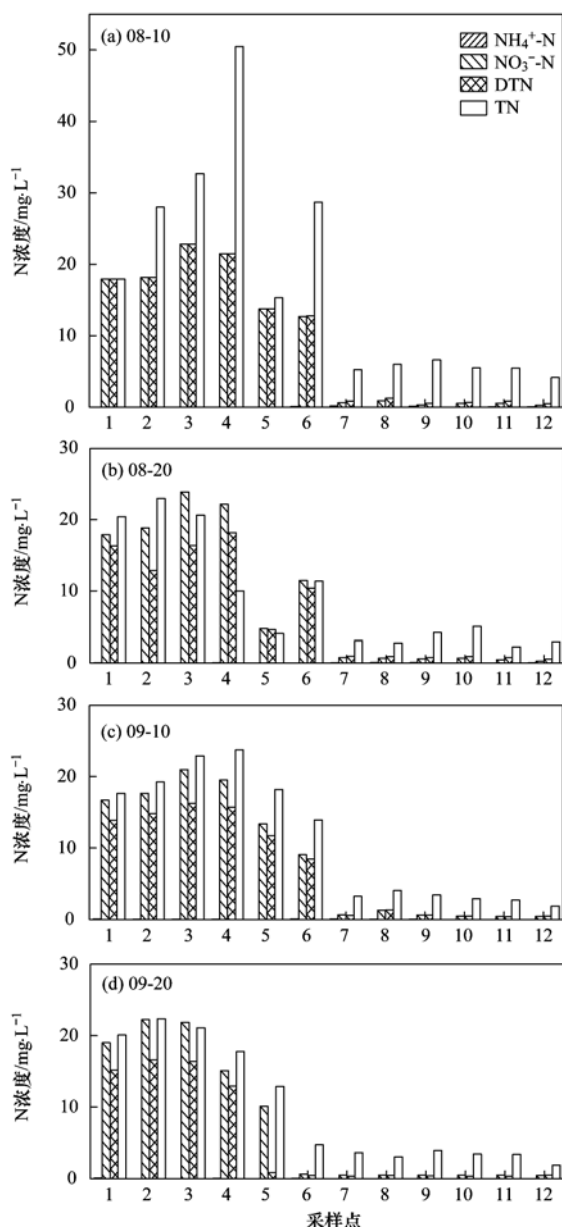


图4 流域不同形态氮干湿季变化特征

Fig. 4 Concentration variation of different forms of nitrogen in alternating dry and wet seasons

呈现陡降的趋势,该区域土地利用方式为林地,4号采样点附近种植核桃树,施用农肥,使得硝酸盐氮浓度略微降低。5和6号采样点为居民生活区,产生的生活污水、生活垃圾和人类粪便中含有硝酸盐氮和氨氮,故硝酸盐氮浓度并未降低到河流本身氮浓度。

在流域的C段,水塘中存在大量水生植物,水体中水生植物吸收硝态氮比铵态氮更容易,水生植物对硝酸盐的吸收会导致硝酸盐浓度降低,同时,水塘水流速度减缓,水体处于静止缺氧状态,微生物在缺氧过程中发生反硝化作用,反硝化细菌将硝酸盐氮还原为 N_2 、 N_2O ,可能使硝酸盐浓度降低,故水塘

中硝酸盐浓度本身很低。7号采样点为水塘的另一端,8号采样点为水塘入口,6和7号采样点附近的水体均汇入8号采样点处,由于水塘入口处存在河流的流动,削弱了微生物的反硝化作用,故8号采样点的硝酸盐氮浓度高于7号采样点。

在流域的D段,硝态氮浓度变化基本稳定,保持在较低范围内。11和12号采样点处附近建有梯田大棚,施用有机肥料,微生物发生硝化反应,将部分氮有机物转化为硝酸盐,但是11号采样点附近建有试验站,居民生活污水排入河流中,生活污水的排放造成了河流淤泥堆积,构成了厌氧微生物进行反硝化作用的有利条件,故硝酸盐浓度很低。12号采样点的河流流速缓慢,存在更多淤泥堆积,导致硝酸盐浓度进一步降低。另外,水生植物的吸收也可能导致硝酸盐浓度的下降。

从图4中氨氮的浓度分析得知,羊圈沟流域氨氮浓度在整个流域内变化不大,变化范围为 $0.01 \sim 0.18 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$ 。从6号采样点处氨氮浓度开始升高,可能与居民生活排放的生活污水有一定的关系。7号采样点处氨氮浓度出现最高点,该点附近存在垃圾置放处,生活垃圾中含有氨氮和有机氮,导致峰值出现在该处。9号采样点为钓鱼处,鱼的饲料中含有含氮有机物,微生物进行脱氮作用,使氨氮浓度高于8号采样点。11和12号采样点排放生活污水,污水中含有大量的氨氮和有机氮,造成了氨氮浓度升高的现象。从整体上看,硝态氮浓度远高于氨氮浓度,是由于土壤和水体中的微生物发生了硝化作用,使得铵态氮转化为硝态氮。另外8月10日TN浓度远高于其它3次常规采样,最高值高达 $50.45 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$,而DTN浓度与其它3次常规采样相差不大,推测可能原因是8月10日羊圈沟小流域外界施加了氮源且氮源含量不稳定。

2.3 同位素解析流域氮输出来源

如果反应环境中没有大量的 NH_4^+ 积累,矿化和硝化作用产生的硝酸盐的 $\delta^{15}\text{N}$ 值与初始反应物质的 $\delta^{15}\text{N}$ 值一致,具有较小的同位素分馏^[12]。由图4可知,样品中 NH_4^+ 浓度均为 $0.1 \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1}$ 左右,可以近似地认为所采集水样的同位素分馏不显著, $\delta^{15}\text{N}$ 即可表明河流中 NO_3^- 的来源。由于不同硝酸盐来源的氮同位素之间具有重叠性^[23],而 $\delta^{18}\text{O}$ 值往往存在较大差异,所以单纯使用 $\delta^{15}\text{N}$ 不能够有效地识别硝酸盐来源,而硝酸盐 $\delta^{18}\text{O}$ 值也是一种识别硝酸盐来源的指标,可减少氮同位素在识别硝酸盐来源时的不确定性^[24]。

图 5 为 8 月 10 日常规采样点 $\delta^{15}\text{N}$ 和 $\delta^{18}\text{O}$ 值变化情况. 从中可知,羊圈沟小流域硝酸盐 $\delta^{15}\text{N}$ 无明显变化规律,变化起伏波动较大,变化范围为 -0.844‰ ~ 12.791‰ ,平均值为 5.974‰ , $\delta^{18}\text{O}$ 值大体呈现逐渐下降的趋势,在 8.166‰ ~ 15.115‰ 范围内波动. 羊圈沟小流域 A、B 段硝酸盐平均氮浓度很高, A 段 $\delta^{15}\text{N}$ 值在 6.704‰ ~ 12.791‰ 范围内变动, B 段 $\delta^{15}\text{N}$ 值变化范围在 3.514‰ ~ 8.015‰ , $\delta^{15}\text{N}$ 受到的影响较复杂. 根据表 4 可知,该地区 $\delta^{15}\text{N}$ 值处于土壤氮、大气降水、有机肥料、牲畜粪便和生活污水 $\delta^{15}\text{N}$ 特征值范围内,而且采样当天刚下过雨,说明该地区 $\delta^{15}\text{N}$ 可能受到土壤氮、降雨、人为作用共同影响. 而监测结果表明 $\delta^{18}\text{O}$ 值满足硝化作用同位素特征值范围,不满足降雨中的硝酸盐 $\delta^{18}\text{O}$ 值的范围 (25‰ ~ 75‰),说明降雨中的硝酸盐不是该地区硝酸盐氮主要来源. 结合该地区种植、放牧和居民生活状况,可判断 A 段硝酸盐主要来自土壤氮和牲畜粪便; B 段硝酸盐主要来自生活污水. 许多研究表明,土壤中的硝化反应是林地流域地表水中硝酸盐的主要来源^[29~31].

表 4 硝酸盐潜在来源的同位素范围^[23,25~28]

Table 4 Isotope ranges of potential sources of nitrate		
硝酸盐来源	$\delta^{15}\text{N}/\text{‰}$	$\delta^{18}\text{O}/\text{‰}$
土壤氮	0 ~ 8	-5 ~ 7
大气降水中的硝酸盐	-10 ~ 9	25 ~ 75
牲畜粪便	10 ~ 20	-5 ~ 7
硝酸盐肥料	-5 ~ 5	18 ~ 24
铵肥	-5 ~ 0	-5 ~ 7
有机肥料	2 ~ 30	-5 ~ 7
生活污水	4 ~ 19	-5 ~ 7
硝化作用	-12 ~ 29	-10 ~ 15
吸收作用	-27 ~ 0	—

流域 C 段池塘内,硝酸盐 $\delta^{15}\text{N}$ 分布在 -0.844‰ ~ 10.345‰ 范围内, $\delta^{18}\text{O}$ 的变化范围为 8.247‰ ~ 10.97‰ ,处于硝化作用同位素特征值的范围内. 但是 7 和 8 号采样点 NO_3^- -N 浓度非常低, $\delta^{15}\text{N}$ 值较高,造成这种现象的原因可能是氮的轻同位素 ^{14}N 较 ^{15}N 优先发生氨 (NH_3) 挥发、反硝化作用和植物吸收等过程. 有研究表明,反硝化能引起同位素大范围的分馏 (-40‰ ~ -5‰)^[8],导致 $\delta^{15}\text{N}$ 和 $\delta^{18}\text{O}$ 均在残余硝酸盐中富集,且二者以接近 2:1 的比例富集^[23]. 但是羊圈沟流域 C、D 段 $\delta^{15}\text{N}$ 与 $\delta^{18}\text{O}$ 的比值不存在 2:1 的关系 (图 6),且它们的富集系数不在 1.3 ~ 2.1 范围内^[25],说明硝酸盐浓度降低而 $\delta^{15}\text{N}$ 值升高可能不是反硝化过程导致的,也可能是由于污水和有机

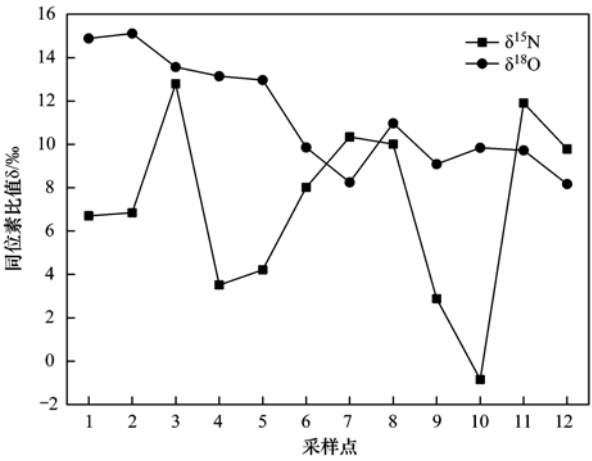


图 5 雨季基流 $\delta^{15}\text{N}$ 及 $\delta^{18}\text{O}$ 值变化

Fig. 5 Variation of $\delta^{15}\text{N}$ and $\delta^{18}\text{O}$ in base flow in rainy season

肥污染的输入掩盖了反硝化过程的结果. 另外,浮游植物对硝酸盐的吸收同化作用也可能会导致硝酸盐浓度降低. 9 和 10 号采样点硝酸盐 $\delta^{15}\text{N}$ 值骤降至 2.88‰ 和 -0.844‰ ,而硝酸盐浓度很低,故推测该地区硝酸盐来源是水体植物吸收过程和硝化反应共同作用.

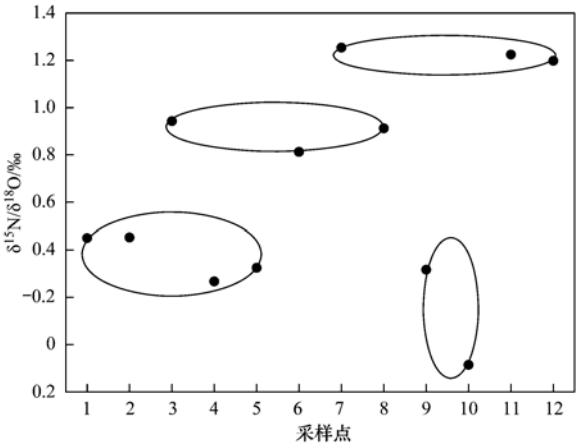


图 6 雨季基流 $\delta^{15}\text{N}/\delta^{18}\text{O}$ 值

Fig. 6 The $\delta^{15}\text{N}/\delta^{18}\text{O}$ of base flow in rainy season

流域 D 段,硝酸盐 $\delta^{15}\text{N}$ 值稍高 (9.784‰ ~ 11.907‰), $\delta^{18}\text{O}$ 均值为 8.944‰ . 该地区为居民生活区,有大量生活污水、垃圾排放,并且在附近建有梯田大棚,施用大量的农肥. 对照表 4,该地区的硝酸盐 $\delta^{15}\text{N}$ 处于有机肥料和生活污水 $\delta^{15}\text{N}$ 特征值范围, $\delta^{18}\text{O}$ 接近其 $\delta^{18}\text{O}$ 特征值的上限,推测该地区硝酸盐 $\delta^{15}\text{N}$ 受到人为污染和农业污染的影响. 故 D 段硝酸盐来源主要是有机肥料和生活污水. 综上所述,羊圈沟坝系流域的硝酸盐氮来源主要是土壤氮、有机肥料和生活污水,而大气降水来源较少.

3 讨论

根据流域不同土地利用方式(图 1)将果园、梯田大棚、坡耕地均定为耕地,其面积为 13.85 hm²,林地面积为 92.15 hm²,草地面积 70.62 hm²,水域面积为 0.44 hm². 根据式(6)计算,得出羊圈沟小流域内次降雨氮湿沉降对河流贡献量(图 7). 从中可以看出,7 月采集到 4 场降雨的氮沉降通过土壤截留之后向流域内河道输入的总氮量为 9.32 kg,8 月采集到 7 场降雨氮湿沉降对流域水体氮贡献量为 17.89 kg,氮的总输出负荷为 129.82 g,降雨径流氮输出负荷与流域水体氮输出负荷比值为 64.84%. 9 月采集到 3 场降雨氮湿沉降对河流贡献量为 5.28 kg,氮的总输出负荷为 20.08 g,降雨径流氮输出负荷占流域水体氮输出负荷 14.45%. 氮贡献量取决于降雨量而与降雨频次无关. 地表径流主要与降雨

量有很大关系,卢龙彬等^[32]研究表明,产流必要条件是表层土壤达到饱和且雨强≥7.2 mm·h⁻¹. 黄土高原属于干旱半干旱地区,气温较高,降雨较少,雨强较小时,不足以形成径流,故该地区径流输出负荷很小. 据了解,该流域土地利用方式有林地、耕地等,是影响流域氮人为输入的主要因素,故推测该流域内水体中湿沉降输入的氮量相对于农肥的输入量,其贡献很小.

对 4 场不同强度降雨进行分析,结果见表 5. 从中可知,4 场降雨的总径流量为 13.01 m³,总氮的输出负荷为 94.36 g,其中,可溶性总氮输出负荷占总氮输出量的 46.99%,氨氮和硝态氮的输出负荷分别为 0.44 g 和 39.51 g,分别占可溶性总氮的 1% 和 89.11%. 4 场典型降雨对河流贡献量在 0.93 ~ 9.4 kg 之间. 因此,羊圈沟小流域湿沉降对水体氮的贡献比农业肥料小而且水体中主要以硝态氮的形式输出.

表 5 不同降雨事件下各形态氮的输出负荷

Table 5 Output load of different N forms in different rainfall events						
日期(月-日)	降雨量/mm	总径流量/m ³	TN/g	DTN/g	NH ₄ ⁺ -N/g	NO ₃ ⁻ -N/g
08-02	10	4.76	33.04	16.44	0.34	13.60
08-25	4.2	2.70	15.84	10.29	0.03	10.13
09-04	13	0.77	1.88	1.52	0.01	1.34
09-09	4.8	4.78	43.60	16.09	0.06	14.44
总计	32	13.01	94.36	44.34	0.44	39.51

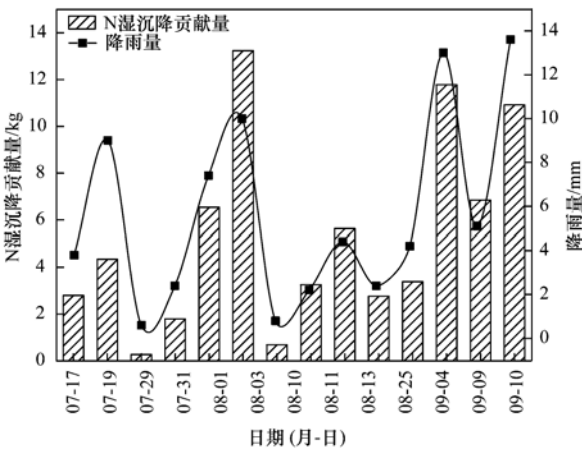


图 7 7~9 月流域内大气氮湿沉降对河流贡献量

Fig. 7 Amount of contribution of the atmosphere N wet deposition in watersheds to the river from July to September

4 结论

(1) 在羊圈沟小流域湿季期间,产生的湿沉降负荷约达 814.18 kg,氮沉降通量约为 4.26 kg·hm⁻²,其中铵态氮沉降通量为 0.26 kg·hm⁻²,硝态氮沉降通量为 0.90 kg·hm⁻²;干季期间,产生的湿沉降负荷约达 155.58 kg,氮沉降通量为 0.83

kg·hm⁻²,其中铵态氮沉降通量为 0.11 kg·hm⁻²,硝态氮沉降通量为 0.14 kg·hm⁻²,呈现出极大的季节变异性.

(2) 流域内干湿季大气氮湿沉降对河流贡献量范围在 5.28 ~ 17.89 kg,降雨径流氮输出负荷占河流氮输出负荷的比率为 14.45% ~ 64.84%;不同强度的降雨对水体氮输出过程影响不同,水体中氮主要以硝态氮的形式输出.

(3) 羊圈沟坝系流域 δ¹⁵N 变化范围较大,为 -0.844‰ ~ 12.791‰,δ¹⁸O 值在 8.166‰ ~ 15.115‰范围内波动,流域的硝酸盐氮来源主要是有机肥料、生活污水和土壤氮,大气降水来源较少.

参考文献:

[1] Galloway J N, Dentener F J, Capone D G, et al. Nitrogen cycles: past, present, and future[J]. Biogeochemistry, 2004, 70(2): 153-226.

[2] 王金杰, 张克荣, 吴川, 等. 汉江上游金水河流域氮湿沉降[J]. 环境科学, 2004, 35(1): 66-72.

Wang J J, Zhang K R, Wu C, et al. Wet deposition of atmospheric nitrogen of the Jinshui watershed in the Upper Hanjiang River[J]. Environmental Science, 2004, 35(1): 66-72.

[3] Gao Y, He N P, Zhang X Y. Effects of reactive nitrogen

- deposition on terrestrial and aquatic ecosystems[J]. *Ecological Engineering*, 2014, **70**: 312-318.
- [4] 周双军, 倪婉敏. 中国大气氮湿沉降环境效应研究进展[A]. 见: 中国环境科学学会. 中国环境科学学会学术年会论文集(2015)[C]. 杭州: 中国环境科学出版社, 2015. 3576-3582.
- [5] 马立珊. 苏南太湖水系农业非点源氮污染及其控制对策研究[J]. *应用生态学报*, 1992, **3**(4): 346-354.
- Ma L S. Nitrogen pollution from agricultural non-point sources and its control in water system of Taihu Lake[J]. *Chinese Journal of Applied Ecology*, 1992, **3**(4): 346-354.
- [6] 邓道贵, 李洪远, 胡万明, 等. 巢湖富营养化对河蚬和环棱螺分布及种群密度影响[J]. *应用生态学报*, 2005, **16**(8): 1502-1506.
- Deng D G, Li H Y, Hu W M, *et al.* Effects of eutrophication on distribution and population density of *Corbicula fluminea* and *Bellamya* sp. in Chaohu Lake[J]. *Chinese Journal of Applied Ecology*, 2005, **16**(8): 1502-1506.
- [7] 蔡德陵, 李红燕. 稳定碳、氮同位素在河流系统研究中的应用[J]. *海洋科学进展*, 2004, **22**(2): 225-232.
- Cai D L, Li H Y. Application of stable carbon and nitrogen isotopes to the study of riverine system[J]. *Advances in Marine Science*, 2004, **22**(2): 225-232.
- [8] 丁京涛, 席北斗, 许其功, 等. 稳定同位素技术在地表水硝酸盐污染研究中的应用[J]. *湖泊科学*, 2013, **25**(5): 617-627.
- Ding J T, Xi B D, Xu Q G, *et al.* Application of stable isotope on nitrate pollution researches of surface water[J]. *Journal of Lake Sciences*, 2013, **25**(5): 617-627.
- [9] Kohl D H, Shearer G B, Comner B. Fertilizer nitrogen: contribution to nitrate in surface water in a corn belt watershed[J]. *Science*, 1972, **174** (4016): 1331-1334.
- [10] Johannsen A, Dähnke K, Emeis K. Isotopic composition of nitrate in five German rivers discharging into the North Sea[J]. *Organic Geochemistry*, 2008, **39**(12): 1678-1689.
- [11] Chen Z X, Liu G, Liu W G, *et al.* Identification of nitrate sources in Taihu Lake and its major inflow rivers in China, using $\delta^{15}\text{N}-\text{NO}_3^-$ and $\delta^{18}\text{O}-\text{NO}_3^-$ values [J]. *Water Science and Technology*, 2012, **66**(3): 536-542.
- [12] 邢萌, 刘卫国, 胡婧. 浚河、涝河河水硝酸盐氮污染来源的氮同位素示踪[J]. *环境科学*, 2010, **31**(10): 2305-2310.
- Xing M, Liu W G, Hu J. Using Nitrate Isotope to Trace the Nitrogen Pollution in Chanhe and Laohe River [J]. *Environmental Science*, 2010, **31**(10): 2305-2310.
- [13] 徐志伟, 张心昱, 于贵瑞, 等. 中国水体硝酸盐氮氧双稳定同位素溯源研究进展[J]. *环境科学*, 2014, **35**(8): 3230-3238.
- Xu Z W, Zhang X Y, Yu G R, *et al.* Review of dual stable isotope technique for nitrate source identification in surface-and groundwater in China[J]. *Environmental Science*, 2014, **35**(8): 3230-3238.
- [14] 李克让, 王绍强, 曹明奎. 中国植被和土壤碳贮量[J]. *中国科学(D 辑)*, 2003, **33**(1): 72-80.
- Li K R, Wang S Q, Cao M K. Vegetation and soil carbon storage in China[J]. *Science in China Series D: Earth Science*, 2004, **47**(1): 49-57.
- [15] 邢萌. 黄土高原中南部水循环过程中氮同位素效应[D]. 北京: 中国科学院研究生院, 2012.
- [16] 文雯. 黄土高原羊圈沟小流域土地利用时空变化的土壤有机碳效应研究[D]. 重庆: 西南大学, 2014.
- Wen W. Research of effects of spatial and temporal land-use change on soil organic carbon in Yangjuangou catchment in Loess Plateau[D]. Chongqing: Southwest University, 2014.
- [17] 王夏晖, 王益权, Kuznetsov M S. 黄土高原几种主要土壤的物理性质研究[J]. *水土保持学报*, 2000, **14**(4): 99-103.
- Wang X H, Wang Y Q, Kuznetsov M S. Study on physical properties of several main soils in loss plateau[J]. *Journal of Soil and Water Conservation*, 2000, **14**(4): 99-103.
- [18] 郝卓, 高扬, 张进忠, 等. 南方红壤区氮湿沉降特征及其对流域氮输出的影响[J]. *环境科学*, 2015, **36**(5): 1630-1638.
- Hao Z, Gao Y, Zhang J Z, *et al.* Characteristics of atmospheric nitrogen wet deposition and associated impact on N transport in the watershed of red soil area in Southern China [J]. *Environmental Science*, 2015, **36**(5): 1630-1638.
- [19] 韩震, 罗燊轲, 王中根, 等. 土地利用方式对流域氮输入输出关系的影响——以加州 San Joaquin 流域为例[J]. *地理科学进展*, 2010, **29**(9): 1081-1086.
- Han Z, Luo Y Z, Wang Z G, *et al.* Impact of land use on input and export of nitrogen of watersheds: a case study in San Joaquin Valley, CA[J]. *Progress in Geography*, 2010, **29**(9): 1081-1086.
- [20] 蔡明, 李怀恩, 庄咏涛, 等. 改进的输出系数法在流域非点源污染负荷估算中的应用[J]. *水利学报*, 2004, **35**(7): 40-45.
- Cai M, Li H E, Zhuang Y T, *et al.* Application of modified export coefficient method in polluting load estimation of non-point source pollution[J]. *Journal of Hydraulic Engineering*, 2004, **35**(7): 40-45.
- [21] 吴发启, 赵晓光, 刘秉正, 等. 耕作活动对坡耕地径流及产沙的影响[J]. *西北林学院学报*, 1998, **13**(2): 20-25.
- Wu F Q, Zhao X G, Liu B Z, *et al.* Influence of cultivation activities on the runoff and erosion on slopeland[J]. *Journal of Northwest Forestry College*, 1998, **13**(2): 20-25.
- [22] 赵焕胤, 朱劲伟, 王维华. 林带和牧草地径流的研究[J]. *水土保持学报*, 1994, **8**(2): 56-61.
- Zhao H Y, Zhu J W, Wang W H. Study on the runoff in forestbelt and grassland [J]. *Journal of Soil and Water Conservation*, 1994, **8**(2): 56-61.
- [23] 陈自祥, 柳后起, 刘广, 等. 淡水水体中氮污染源的识别——利用硝酸根中氮和氧同位素组成[J]. *环境化学*, 2012, **31**(12): 1855-1864.
- Chen Z X, Liu H Q, Liu G, *et al.* Tracing nitrogen sources and cycle in freshwater system using nitrogen and oxygen isotopic values in nitrate[J]. *Environmental Chemistry*, 2012, **31**(12): 1855-1864.
- [24] Durka W, Schulze E D, Gebauer G, *et al.* Effects of forest decline on uptake and leaching of deposited nitrate determined from ^{15}N and ^{18}O measurements[J]. *Nature*, 1994, **372**(6508): 765-767.
- [25] 张东, 杨伟, 赵建立. 氮同位素控制下黄河及其主要支流硝酸盐来源分析[J]. *生态与农村环境学报*, 2012, **28**(6): 622-627.
- Zhang D, Yang W, Zhao J L. Tracing nitrate sources of the

- Yellow River and its tributaries with nitrogen isotope[J]. *Journal of Ecology and Rural Environment*, 2012, **28**(6): 622-627.
- [26] 任玉芬, 张心昱, 王效科, 等. 北京城市地表河流硝酸盐氮来源的氮氧同位素示踪研究[J]. *环境工程学报*, 2013, **7**(5): 1636-1640.
- Ren Y F, Zhang X Y, Wang X K, *et al.* Application of nitrogen and oxygen isotopes in study of nitrate sources in Beijing urban rivers[J]. *Chinese Journal of Environmental Engineering*, 2013, **7**(5): 1636-1640.
- [27] 张翠云, 张胜, 马琳娜, 等. 污灌区地下水硝酸盐污染来源的氮同位素示踪[N]. *地球科学-中国地质大学学报*, 2012, **37**(2): 350-356.
- Zhang C Y, Zhang S, Ma L N, *et al.* Nitrogen isotope tracing of sources of nitrate contamination in groundwater from wastewater irrigated area[J]. *Earth Science-Journal of China University of Geosciences*, 2012, **37**(2): 350-356.
- [28] Sebilo M, Billen G, Grably M, *et al.* Isotopic composition of nitrate-nitrogen as a marker of riparian and benthic denitrification at the scale of the whole Seine river system[J]. *Biogeochemistry*, 2003, **63**(1): 35-51.
- [29] Pardo L H, Kendall C, Pett-Ridge J, *et al.* Evaluating the source of stream water nitrate using $\delta^{15}\text{N}$ and $\delta^{18}\text{O}$ in nitrate in two watersheds in New Hampshire, USA [J]. *Hydrological Processes*, 2004, **18**(14): 2699-2712.
- [30] Hales H C, Ross D S, Lini A. Isotopic signature of nitrate in two contrasting watersheds of Brush Brook, Vermont, USA [J]. *Biogeochemistry*, 2007, **84**(1): 51-66.
- [31] Piatek K B, Christopher S F, Mitchell M J. Spatial and temporal dynamics of stream chemistry in a forested watershed [J]. *Hydrology and Earth System Sciences*, 2009, **13**(3): 423-439.
- [32] 卢龙彬, 付强, 黄金柏. 黄土高原北部水蚀风蚀交错区产流条件及径流系数[J]. *水土保持研究*, 2013, **20**(4): 17-23.
- Lu L B, Fu Q, Huang J B. Runoff conditions and runoff coefficient of the wind-water erosion crisscross region on the northern loess plateau [J]. *Research of Soil and Water Conservation*, 2013, **20**(4): 17-23.

CONTENTS

Source Apportionment of Volatile Organic Compounds and Health Assessment of Benzene Series in Northern Suburb of Nanjing in Winter	ZHANG Yu-xin, AN Jun-lin, LIN Xu, <i>et al.</i> (1)
Size Distribution and Mixing State of Black Carbon Aerosol in Nanjing During a Heavy Winter Pollution Event	JIANG Lei, TANG Li-li, PAN Liang-bao, <i>et al.</i> (13)
Interactive Effects of the Influencing Factors on the Changes of PM _{2.5} Concentration Based on GAM Model	HE Xiang, LIN Zhen-shan (22)
Particle Size Distribution and Diffusion for Simulated Cooking Fume	LI Shuang-de, XU Jun-bo, MO Sheng-peng, <i>et al.</i> (33)
Greenhouse Gas Fluxes at Water-Air Interface in Small Pond Using Flux-Gradient Method Based on Spectrum Analyzer	ZHAO Jia-yu, ZHANG Mi, XIAO Wei, <i>et al.</i> (41)
Diurnal Variations of Concentration of Porewater Dissolved CH ₄ and CO ₂ in a Brackish Marsh Dominated by <i>Cyperus malaccensis</i> and <i>Phragmites australis</i> During Neap and Spring Tidal Days in the Minjiang River Estuary	TAN Li-shan, YANG Ping, HE Lu-lu, <i>et al.</i> (52)
Comparisons Between Seasonal and Diurnal Patterns of Cave Air CO ₂ and Control Factors in Jiguan Cave, Henan Province, China	ZHANG Ping, YANG Yan, SUN Zhe, <i>et al.</i> (60)
Fluorescence Spectral Characteristics of Fluorescent Dissolved Organic Matter (FDOM) in the Surface Sediments from Lihu Lake	CHEN Jun-yi, WANG Shu-hang, JIANG Xia, <i>et al.</i> (70)
Sedimentary Characteristics and Sources of Organic Matter in Sediments of Dianchi Lake	HAN Xiu-xiu, HUANG Xiao-hu, YU Li-yan, <i>et al.</i> (78)
Seasonal Variation of Colloid Particles in the Shallow Well Water of a Small Watershed of Purple Soil	ZHANG Wei, TANG Xiang-yu, XIAN Qing-song (87)
Deposition Characteristics of Suspended Solids and the Response of Dissolved Nutrients in Spring in the Western Lakeside of Taihu Lake	QI Chuang, WANG Guo-xiang, WU Xin-ting, <i>et al.</i> (95)
Correlation Between LDI-based Land Use Types and Water Quality in Sanshan Island of Taihu Lake National Wetland Park, Suzhou	YANG Zhao-hui, SU Qun, CHEN Zhi-hui, <i>et al.</i> (104)
Response Characteristics of Algal Chlorophyll-a to Nitrogen, Phosphorus and Water Temperature in Lake Erhai Based on Quantile Regression	CHEN Xiao-hua, LI Xiao-ping, QIAN Xiao-yong, <i>et al.</i> (113)
Seasonal Succession Characteristics of the Morphologically-based Functional Groups (MBFG) in Deep-water Reservoir	YANG Yu, LU Jin-suo, ZHANG Ying (121)
Change and Influencing Factors of Dissolved Carbon and Dissolved Nitrogen in Water of the Three Gorges Reservoir	FAN Zhi-wei, HAO Qing-ju, HUANG Zhe, <i>et al.</i> (129)
Characteristics of Nitrogen and Phosphorus Emissions in the Gufu River Small Watershed of the Three Georges Reservoir Area	HUA Ling-ling, LI Wen-chao, ZHAI Li-mei, <i>et al.</i> (138)
Characteristics of Nitrogen Transport and Its Source Trace in Loess Plateau's Dam Watershed in Alternating Wet and Dry Seasons: A Case Study of Yangjuangou Watershed	JIA Jun-jie, GAO Yang, CHEN Wei-liang, <i>et al.</i> (147)
Comparison of Nitrogen and Phosphorus Uptake and Water Purification Ability of Five Submerged Macrophytes	JIN Shu-quan, ZHOU Jin-bo, BAO Wei-hong, <i>et al.</i> (156)
Pollution Level, Distribution Characteristics and Risk Assessment of 32 PPCPs in Surface Water of Luomahu Lake	ZHANG Qin, ZHANG Sheng-hu, WANG Zhen, <i>et al.</i> (162)
Distribution, Sources and Risk Assessment of the PAHs in the Surface Sediments and Water from the Daye Lake	ZHANG Jia-quan, HU Tian-peng, XING Xin-li, <i>et al.</i> (170)
Effects of pH and Complexing Agents on Sb(V) Adsorption onto Birnessite and Ferrihydrite Surface	WANG Hua-wei, LI Xiao-yue, LI Wei-hua, <i>et al.</i> (180)
Effects of UV Radiation on the Coagulation Process of Kaolin and Involved Mechanisms	WANG Wen-dong, WANG Chang-xin, LIU Hui, <i>et al.</i> (188)
Effect of Dissolved Humic Acid on Thyroid Receptor Antagonistic Activity of Zinc in Aquatic Environment	AI Yang, KONG Dong-dong, YU Chang, <i>et al.</i> (195)
Optimization and Validation of the Analytical Method to Detect Common Illicit Drugs in Wastewater	GAO Ting-ting, DU Peng, XU Ze-qiong, <i>et al.</i> (201)
Cathode Electric Field Enhanced Removal of Nitrobenzene from Aqueous Solution Based on Activated Carbon Fibers (ACF)-Ozone Technique	ZHAO Chun, ZHANG Shuai, ZHOU Yu, <i>et al.</i> (212)
Effect of PVDF Hollow Fiber Ultrafiltration Membranes Modification with Carbonnanotube on Membrane Fouling Control During Ultrafiltration of Sewage Effluent	WANG Li-ying, SHI Jie, WANG Kai-lun, <i>et al.</i> (220)
Enhanced Treatment of Petrochemical Secondary Effluent by Biological Aerated Filter (Fe ²⁺)-Ozonation Process	XU Min, WU Chang-yong, ZHOU Yue-xi, <i>et al.</i> (229)
Specificity of Intact Ladderane Lipids in Anaerobic Ammonium Oxidizing Bacteria from Four Reactors	WANG Han, FANG Fang, LI Kai, <i>et al.</i> (238)
Characteristics of Perchlorate Reduction and Analysis of Consortium Structure in a Sulfur-Based Reactor at a High Perchlorate Concentration	ZHANG Chao, TAO Hua-qiang, SONG Yuan-yuan, <i>et al.</i> (247)
Fast Start-up of SBAF System Assisted CANON Process and the Microbial Analysis	LIU Zhu-han, YUE Xiu, YU Guang-ping, <i>et al.</i> (253)
Mechanism for Effects of High Free Ammonia Loadings on Biological Nitrification	JI Min, LIU Ling-jie, ZHAI Hong-yan, <i>et al.</i> (260)
Impact of Biodegradable Organic Matter on the Functional Microbe Activities in Partial Nitrification Granules	WANG Shu-yong, QIAN Fei-yue, WANG Jian-fang, <i>et al.</i> (269)
Process of Enrichment and Culture of PAOs on a Novel Biofilm Process of Dephosphorization	ZHENG Ying, PAN Yang, ZHOU Xiao-hua, <i>et al.</i> (276)
Identification of Efficient Strain Applied to Mining Rehabilitation and Its Rock Corrosion Mechanism: Based on Boosted Regression Tree Analysis	WU Yan-wen, ZHANG Jin-chi, GUO Xiao-ping, <i>et al.</i> (283)
Effect of Cadmium on Biodegradation of Nonylphenol by <i>Pseudomonas aeruginosa</i>	SHI Guang-yu, CHENG Yuan-yuan, SHI Wei-lin (294)
Effects of Different Agricultural Practices on Soil Carbon Pool in North China Plain	SHI Xiao-xia, ZHAO Yi, ZHANG Lin, <i>et al.</i> (301)
Seasonal Variations of Soil Microbial PLFAs and Soil Enzyme Activity Under the Citrus Plantation in Mt. Jinyun, Chongqing	LI Nan-jie, ZENG Qing-ping, HE Bing-hui, <i>et al.</i> (309)
Composition and Environmental Adaptation of Microbial Community in Shibaohe Copper Tailing in Zhongtiao Mountain in Shanxi	LIU Jin-xian, LI Cui, JING Jun-hui, <i>et al.</i> (318)
Spatial Distribution and Source of Perfluorinated Compounds in Urban Soil from Part of Cities in Anhui Province, China	LI Fa-song, NI Hui, HUANG Han-yu, <i>et al.</i> (327)
Effects of Biochar Pyrolyzed at Varying Temperatures on Soil Organic Carbon and Its Components; Influence on the Soil Active Organic Carbon	ZHAO Shi-xiang, YU Xiao-ling, LI Zhong-hui, <i>et al.</i> (333)
Effects of Different Water Managements and Soil Eh on Migration and Accumulation of Cd in Rice	TIAN Tao, ZENG Min, ZHOU Hang, <i>et al.</i> (343)
Mechanism of Soil Eco-Functional Stability Under Pyrene/Cadmium Simplex and Combined Pollution Stress	CHEN Xin-yao, YANG Hui-zi, LI Min, <i>et al.</i> (352)
Fractions Transformation of Heavy Metals in Compound Contaminated Soil Treated with Biochar, Montmorillonite and Mixed Addition	GAO Rui-li, TANG Mao, FU Qing-ling, <i>et al.</i> (361)
Screening of the Reduction/Stabilization Reagent for Cr(VI) Contaminated Soil in a Planting Site and Reaction Process Monitoring	LI Pei-zhong, LÜ Xiao-jian, WANG Hai-jian, <i>et al.</i> (368)
Cd(II) Ion Adsorption and Sealing onto SBA-15 Mesoporous Particles and the Related Potential on Cd(II) Polluted Soil Remediation	HUANG Hui, NING Xi-cui, GUO Zhan-yu, <i>et al.</i> (374)
Bioaccumulation of Halogenated Flame Retardants in Fish of Dongjiang River	HE Ming-jing, YANG Ting, LI Qi, <i>et al.</i> (382)
Characteristics and Evaluation of Heavy Metal Pollution in Vegetables in Guangzhou	CHEN Zhi-liang, HUANG Ling, ZHOU Cun-yu, <i>et al.</i> (389)
Variation Characteristics of Vegetables Cadmium Uptake Factors and Its Relations to Environmental Factors	YANG Yang, LI Yan-ling, CHEN Wei-ping, <i>et al.</i> (399)
Effect of Sewage Sludge Compost Products Application on Total Mercury and Methylmercury in Soil and Plants	YU Ya-wei, YANG Yu-han, ZHANG Cheng, <i>et al.</i> (405)
Influencing Mechanism and Spatio-temporal Pattern of Stomatal Ozone Flux of Winter Wheat Under Ozone Pollution	ZHAO Hui, ZHENG You-fei, CAO Jia-chen, <i>et al.</i> (412)

《环境科学》第6届编辑委员会

主 编: 赵进才

副主编: 赵景柱 郝吉明 田 刚

编 委: (按姓氏笔画排序)

万国江 王华聪 王凯军 王绪绪 田 刚 田 静 史培军
朱永官 刘志培 刘 毅 汤鸿霄 孟 伟 周宗灿 林金明
赵进才 赵景柱 姜 林 郝郑平 郝吉明 聂永丰 黄 霞
黄 耀 鲍 强 潘 纲 潘 涛 魏复盛

环 境 科 学

(HUANJING KEXUE)

(月刊 1976年8月创刊)

2017年1月15日 第38卷 第1期

ENVIRONMENTAL SCIENCE

(Monthly Started in 1976)

Vol. 38 No. 1 Jan. 15, 2017

主 管	中国科学院	Superintended	by	Chinese Academy of Sciences
主 办	中国科学院生态环境研究中心	Sponsored	by	Research Center for Eco-Environmental Sciences, Chinese Academy of Sciences
协 办	(以参加先后为序) 北京市环境保护科学研究院 清华大学环境学院	Co-Sponsored	by	Beijing Municipal Research Institute of Environmental Protection School of Environment, Tsinghua University
主 编	赵进才	Editor-in -Chief		ZHAO Jin-cai
编 辑	《环境科学》编辑委员会 北京市2871信箱(海淀区双清路 18号, 邮政编码:100085) 电话:010-62941102, 010-62849343 传真:010-62849343 E-mail: hjkx@rcees.ac.cn http://www.hjkx.ac.cn	Edited	by	The Editorial Board of Environmental Science (HUANJING KEXUE) P. O. Box 2871, Beijing 100085, China Tel:010-62941102, 010-62849343; Fax:010-62849343 E-mail: hjkx@rcees.ac.cn http://www.hjkx.ac.cn
出 版	科学出版社 北京东黄城根北街16号 邮政编码:100717	Published	by	Science Press 16 Donghuangchenggen North Street, Beijing 100717, China
印 刷 装 订	北京宝昌彩色印刷有限公司	Printed	by	Beijing Baochang Color Printing Co., Ltd.
发 行	科学出版社 电话:010-64017032 E-mail: journal@mail.sciencep.com	Distributed	by	Science Press Tel:010-64017032 E-mail: journal@mail.sciencep.com
订 购 处	全国各地邮电局	Domestic		All Local Post Offices in China
国外总发行	中国国际图书贸易集团有限公司 (北京399信箱)	Foreign		China International Book Trading Corporation (Guoji Shudian), P. O. Box 399, Beijing 100044, China

中国标准刊号: ISSN 0250-3301
CN 11-1895/X

国内邮发代号: 2-821

国内定价: 140.00元

国外发行代号: M 205

国内外公开发行人

ISSN 0250-3301

