DOI: 10.11766/trxb202007070373

杨帆,杨飞,黄来明,杨仁敏,韩光中,张甘霖. 古日乃湖盆沉积物发育土壤盐分与碳酸钙积累机制[J]. 土壤学报,2022,59(2):393-404. YANG Fan, YANG Fei, HUANG Laiming, YANG Renmin, HAN Guangzhong, ZHANG Ganlin. Characteristics and Mechanisms of the Accumulation of Salts and Calcium Carbonate in Sediment-derived Soils of the Gurinai Playa[J]. Acta Pedologica Sinica, 2022, 59(2): 393-404.

古日乃湖盆沉积物发育土壤盐分与碳酸钙积累机制*

杨 帆^{1,2},杨 飞²,黄来明^{3,4},杨仁敏⁵,韩光中¹,张甘霖^{2,4,6†} (1. 内江师范学院地理与资源科学学院,土壤过程模拟实验室,四川内江 641100; 2. 土壤与农业可持续发展国家重点实验室(中国科学院 南京土壤研究所),南京 210008; 3. 中国科学院地理科学与资源研究所,生态网络观测与模拟重点实验室,北京 100101; 4. 中国科学院 大学,北京 100049; 5. 江苏师范大学地理测绘与城乡规划学院,江苏徐州 221116; 6. 中国科学院南京地理与湖泊研究所,流域地理学重 点实验室,南京 210008)

摘 要:干旱区湖泊是维持生态脆弱区环境平衡的重要载体,随着环境变化和人类对水土资源的不合理利用,我国干旱区湖 泊日新萎缩、干涸直至消失。湖泊干涸过程中,地下水位持续下降,风积物不断加积,土壤演化过程随之发生变化,但关于 湖泊沉积物发育土壤演化特征的研究十分匮乏。本研究结合土壤发生学和地球化学方法分析了古日乃湖盆沉积物发育土壤的 盐分与碳酸钙积累特征与机制。结果表明:盐分积累是古日乃湖盆土壤形成的主要特征,盐化土壤表层水溶性盐含量、Na⁺ 浓度和钠吸附比分别为 13.15~650.50 g·kg⁻¹、186.9~12 114.7 mmol·L⁻¹、22.3~890.5 (mmol·L⁻¹)^{1/2},土壤具有高含盐量、 高 Na⁺浓度与高钠吸附比,表现出强度盐化特征。古日乃湖盆干涸,土壤积盐过程由现代盐化向残积盐化演化,盐分类型由 氯化物型、氯化物-硫酸盐型向硫酸盐-氯化物型、硫酸盐型转变。借助于与 Ca 地球化学行为相似的 Sr 同位素组成分析, 表明土壤碳酸钙以次生碳酸钙为主,其占比超过碳酸钙总量的 80%;土壤碳酸钙主要来源于母质和地下水,地下水持续供给 Ca²⁺是碳酸钙强度积累形成钙磐的基础。古日乃湖盆土壤盐分与碳酸钙积累特征可为评估环境变化背景下土壤的形成与演 变,并为预测我国内陆河尾间湖地区土壤与生态环境变化提供科学依据。 关键词:盐渍化;钙积;地下水;尾间湖

中图分类号: 151.3 文献标志码: A

Characteristics and Mechanisms of the Accumulation of Salts and Calcium Carbonate in Sediment-derived Soils of the Gurinai Playa

YANG Fan^{1, 2}, YANG Fei², HUANG Laiming^{3, 4}, YANG Renmin⁵, HAN Guangzhong¹, ZHANG Ganlin^{2, 4, 6†}

(1. Laboratory of Simulation on Soil Process, College of Geography and Resources Science, Neijiang Normal University, Neijiang, Sichuan 641100, China; 2. State Key Laboratory of Soil and Sustainable Agriculture, Institute of Soil Science, Chinese Academy of Sciences, Nanjing 210008, China; 3. Key Laboratory of Ecosystem Network Observation and Modeling, Institute of Geographic Sciences

* 通讯作者 Corresponding author, E-mail: glzhang@issas.ac.cn 作者简介:杨帆(1984-),男,四川岳池人,博士,讲师,主要从事土壤地理与地球化学研究。E-mail: alexyang@njtc.edu.cn 收稿日期: 2020-07-07; 收到修改稿日期: 2020-11-02; 网络首发日期(www.cnki.net): 2021-03-03

^{*} 内江师范学院科研启动费项目(18B10)和第二次青藏高原综合科学考察研究项目(2019QZKK0306)资助 Supported by the Neijiang Normal University Research Start-Up Funds(No. 18B10) and China's Second Comprehensive Scientific Expedition to the Qinghai-Tibet Plateau(No. 2019QZKK0306)

and Natural Resources Research, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100101, China; 4. University of Chinese Academy of Science, Beijing 100049, China; 5. School of Geography, Geomatics, and Planning, Jiangsu Normal University, Xuzhou, Jiangsu 221116, China; 6. Key Laboratory of Watershed Geographic Sciences, Nanjing Institute of Geography and Limnology, Chinese Academy of Sciences, Nanjing 210008, China)

Abstract: Lakes in arid areas play an important role in keeping the balance between ecology and environment of the fragile ecosystems therein. Unfortunately, the lakes in the arid regions of China are shrinking, drying up or even disappearing, due to changing environment and human's abusive use of water and soil resources. [Objective] With the lake drying up, ground water table keeps on going down in depth and aeolian sediments build up, and consequently soil forming process begins to change. However, so far little has been reported in the literature about formation and development of sediment-derived soils in such an environment. [Method] In this study, both pedological and geochemical methods were applied to investigation of characteristics and mechanisms of salt and calcium carbonate accumulating in sediment-derived soils in the Gurinai Playa. [Result] Results show that the accumulation of various kinds of salts was the primary pedogenic process. Soil salt content, Na⁺ concentration and sodium absorption ratio in the surface soil layer of the sediment-derived soils in the Gurinai Playa reached $13.15 \sim 650.50$ g·kg⁻¹, 186.9~12 114.7 mmol·L⁻¹ and 22.3~890.5 (mmol·L⁻¹)^{1/2}, respectively, which suggest that the studied soils experienced strong salinization. In addition, with the Gurinai Playa drying up the accumulation of salts in the soils evolved from modern salinization to residual salinization, and soil salt composition gradually changed from Cl⁻, and Cl⁻- SO_4^{2-} types in the initial stage of the soil evolution to SO_4^{2-} -Cl⁻, and SO_4^{2-} types in the more advanced stages. Given that Sr and Ca are quite similar in geochemical behavior, the analysis of composition of Sr isotopes demonstrates that secondary CaCO₃ predominated in soil total CaCO₃ accounting for over 80%. Moreover, soil CaCO₃ in this area was primarily derived from calcareous sediments and groundwater. The continuous provision of Ca^{2+} by groundwater led to strong accumulation of $CaCO_3$ and formation of Calcicpan. [Conclusion] Interpretation of the accumulation of salts and CaCO₃ in soils during the drying progress of the Gurinai Playa provides a scientific basis for evaluating soil formation and evolution in relation to environmental changes, and for predicting changes in soils and ecological environment of the terminal lake areas of inland rivers.

Key words: Salinization; Calcic accumulations; Groundwater; Terminal lake

土壤是成土母质在气候、生物、地形、时间和 人为活动等因素综合作用下形成的^[1],成土因素的 改变将影响土壤的演化过程、方向及其速率。在中 国西北干旱、半干旱区分布着大量的内陆河流,这 些内陆河流最终消失于沙漠或者汇集于洼地形成尾 间湖^[2-3]。干旱区的尾闾湖泊在维持内陆河流域水文 循环、区域生态环境中起着重要作用^[3-4]。然而,绿 洲的扩张和地表水拦截等人类活动导致进入内陆河 下游水量急剧减少,尾闾湖泊面积逐渐萎缩,甚至 形成干盐湖^[2.5]。水文条件的改变进而会影响地貌特 征与其后的成土过程,然而关于尾闾湖干涸后沉积 物发育土壤的形成与演化特征的研究迄今为止还很 缺乏。

尾闾湖干涸过程中地下水位不断下降,湖相沉 积物作为成土母质参与土壤的形成。此外,我国西 北干旱地区的尾闾湖往往处于亚洲粉尘影响区^[6], 近源粉尘的加入也是其重要的母质来源。母质来源 的多元性及其"加积型"的成土模式将引起成土过 程的复杂化或间断,形成不同的土壤类型。作为内 陆河流物质汇集的中心,盐分的聚集是尾闾湖重要 特征。理解土壤盐分的组成及其沉积顺序有助于揭 示流域元素生物地球化学循环、反演湖泊演化和进 行古环境重建^[7]。土壤积盐过程与盐分转化特征还 有助于解译亚洲干旱区沙尘物源产生机制^[8-10]。此 外,干旱区有机碳含量低,土壤碳库主要以碳酸钙 为主的无机碳形式赋存^[11],干旱区土壤碳酸钙(尤 其是次生碳酸钙)的积累机制有助于揭示全球环境 变化下"碳失汇"问题^[12-15]。

古日乃湖盆是中国第二大内陆河黑河的重要尾 闾湖之一^[2],湖盆位于黑河下游冲积扇的东缘、巴 丹吉林沙漠西缘。黑河中游绿洲不断扩张,耗用水 量持续增加,进入下游水量减少,尾闾湖泊地下水 位下降^[3.5]。据古地质调查显示,黑河哨马营以南河 段入渗经古河道补给古日乃,近一个世纪以来,湖 泊于涸逐渐演化成古日乃湿地[16-17]。同时,来自巴 丹吉林沙漠的沙尘在古日乃湖盆沉积,成为其土壤 发育的母质。这些成十因素的变化对古日乃湖盆土 壤的形成演化,尤其是对盐分、碳酸钙积累的影响 还不清楚。因此,本研究结合土壤发生学和地球化 学方法分析了古日乃湖盆沉积物发育土壤盐分与碳 酸钙的积累特征,对理解干旱区内陆河尾闾湖区域 土壤与生态环境的演变历史以及在未来气候变化下 的演化趋势具有重要意义。

材料与方法 1

1.1 研究区概况

古日乃湖盆介于 100°45′—101°30′E, 40°30′— 41°20'N 之间(图1)。海拔约1000~1050 m, 多年

> 97°E 98°E 90°F 100°E 101°E 102°E 西居延海 Gaxun Lake 42° 阿拉善高原 Alxa High-Plain 41 海拔 Elevation/m 40°N $2873 \sim 1000$ 1000 - 12001 200~1 400 1 400~1 600 1 600~1 800 1 800~2 000 2 000~2 700 2 700~3 400 **3** 400~4 100 4 100~4 600 海拔 采样点 Sampling sites km 38°N 150 100 km

图 1 研究区及样点(PL01~PL06)分布图 Fig. 1 Distribution map of the study area and sampling sites (PL01~PL06)

土壤样品挑去植物残体及侵入体, 室内风干。 木棍碾碎,过2 mm 筛,并在玛瑙研钵磨细,分别 过 0.15 mm 和 0.075 mm 筛, 保存备用。土壤常规分 析参照《土壤调查实验室分析方法》[19]:容重-环 刀法(钙磐、盐磐容重采用莎纶树脂包膜土块法)、 pH-电位法(土水比 1:2.5)、颗粒组成-激光粒 度仪法(LS230, Beckman & Coulter)、碳酸钙相当 物-气量法(1:3 HCl)、有机碳-重铬酸钾-硫酸 消化法、土壤水溶性盐总量-重量法(含盐量、盐 分离子含量均采用土水比 1:5 浸提)、CO₃²⁻和 HCO₃-双指示剂滴定法、Cl⁻和SO₄²⁻-离子色谱分 析(DX-500, Dionex)、阳离子(Na⁺、K⁺、Ca²⁺、Mg²⁺)



平均降水量为 42 mm, 年均蒸发量高达 3 700~ 4000 mm, 多大风、并引发沙尘暴^[18]。土壤发育弱, 盐分的形成及其转化是主要的成土过程。由于气候 极端干旱、盐分含量高,古日乃湖盆主要分布梭梭 (*Haloxylon ammodendron*)、芦苇(*Phragmites*) *communis*)、白刺(*Nitreria tangutorum*)等耐旱耐 盐植物。

1.2 样品采集与分析

2012—2013年对古日乃湖盆典型景观进行土壤 调查,采集了沙丘(PL01)、湖岸芦苇地(PL02)、 湖岸 – 近湖心芦苇地 (PL03)、近湖心光板地 (PL04)、近湖心-戈壁芦苇地(PL05)和戈壁梭梭 林 (PL06) 共 6 个土壤剖面 (图 1)。 样点信息见表 1,按土壤发生层采集样品,共采集 38 个土壤样品、

表1 古日乃湖盆土壤样点信息

Table 1 Characteristics of soil sampling in the Gurinai Playa

剖面	高程	土壤水分状况	主要植被	植被覆盖度	母质	土壤类型
Pedon	Elevation/m	Soil moisture regimes	Dominant vegetation	Coverage/%	Parent material	Soil type
PL01	1 068	干旱	白刺	1	风积物	石灰干旱砂质新成土
PL02	1 042	干旱	芦苇	60	风积物+湖积物	普通干旱正常盐成土
PL03	1 024	潮湿	芦苇	40	风积物	结壳潮湿正常盐成土
PL04	1 016	潮湿	无	0	风积物	结壳潮湿正常盐成土
PL05	1 017	潮湿	芦苇	25	风积物	普通潮湿正常盐成土
PL06	1 020	干旱	梭梭	5	风积物	钠质盐积正常干旱土

-电感耦合等离子体发射光谱仪(Optima8000,
 Perkin Elmer)。碳酸盐(0.5 mol·L⁻¹ HOAc, 土水比
 1:5浸提)⁸⁷Sr/⁸⁶Sr 比值^[20]—热电离质谱仪(TIMS,
 MAT-262, Finnigan, 中国科学技术大学地球与空间
 科学学院固体同位素地球化学实验室)。碳酸盐测年
 -加速器质谱仪 AMS¹⁴C(3MV TN-4130, 西安加
 速器质谱中心)。

1.3 数据处理

明确土壤母质来源的同源性(或者异质性),是 区分沉积过程与土壤发生过程的重要基础,也是区 分土壤属性变化的前提。本研究采用 Schaetzl^[21]提 出的均一性值(Uniformity value, UV)来区分母质 是否同源。

$$UV = \frac{(Si + VFS)/(S - VFS) \underline{\vdash} \underline{\Xi}}{(Si + VFS)/(S - VFS) \overline{\vdash} \underline{\Xi}} - 1 \quad (1)$$

式中,Si为粉粒百分比,VFS为细砂粒(50~100 µm) 百分比,S为砂粒百分比。UV 值越接近0,相邻土 层的母质来源越相似;当 UV 的绝对值超过 0.6 表 示相邻土层来自不同母质。

区分盐化和碱化过程是判别盐成土类型的基础,也是改良利用管理盐渍化土壤的前提。钠吸附比(Sodium absorption ratio, SAR)被用作区分土壤的盐化和碱化的重要指标^[22]。

$$SAR = \frac{Na^{+}}{\sqrt{Ca^{2+} + Mg^{2+}}}$$
(2)

式中, SAR 为钠吸附比 $(mmol \cdot L^{-1})^{1/2}$, Na⁺、Ca²⁺、 Mg²⁺为离子浓度 $(mmol \cdot L^{-1})$ 。美国土壤学会将 SAR ≥13 (mmol·L⁻¹)^{1/2}作为区分碱土的阈值。

本研究采用 Chen 等^[23]建立的定量计算原生和 次生碳酸盐相对含量的公式计算次生碳酸钙含量:

$$X_{\rm pc} = \frac{{}^{87}Sr \,/\,{}^{86}Sr_{\rm sample} - 0.7080}{0.004} \times 100 \tag{3}$$

式中,*X*_{pc}为次生碳酸盐占土壤总碳酸盐的比例(%), ⁸⁷*Sr*/⁸⁶*Sr*_{sample}为土壤碳酸盐锶同位素比值。*X*_{pc}与土 壤碳酸钙相当物的乘积为土壤次生碳酸钙含量。

采用 SPSS24.0 统计软件进行数据分析,采用 OriginPro2016 软件进行图像化处理。

2 结 果

2.1 土壤形态特征及其变化

古日乃湖盆被巴丹吉林沙漠和戈壁所包围,湖 积物和近源沉积的粗颗粒风积物是土壤发育的母质 基础。受沙尘源区环境改变、传输途径及沉积环境 的影响,不同的地貌单元沉积的物质来源不同。不 同时间同一地貌单元沉积的物质在组成上也存在差 异,在土壤形成过程中常表现为母质不连续,如 PL02、PL04、PL05 和 PL06 剖面,相邻土层的均一 性值 UV 超过 0.6 (图 2)。土壤颜色以黄橙为主, 明度高;受强烈积盐作用影响,盐结壳以橙白和灰 白为主 (图 2)。

土壤具有盐结壳、盐积层、盐磐、钙积层和钙 磐等土壤诊断层的分异,盐分迁移活跃。野外观察 发现 PL02、PL03、PL04 和 PL05 剖面有白色盐结晶 析出; 从湖缘到近湖心, PL02、PL03 和 PL04 剖面



图 2 古日乃湖盆土壤发生层及其颜色(干态) Fig. 2 Soil horizon designation and soil color (in dry state) of the six pedons in the Gurinai Playa

表层强烈积盐形成结壳(Kz),盐结壳发育逐渐增强,厚度增加(图2,黄色虚线框);易溶性盐硬结 在 PL05 剖面形成盐磐层(Bzm,图2);次生碳酸 钙胶结或硬结形成不连续(PL05)和连续(PL04) 的磐状土层(Bkm,图2),它表征了次生碳酸钙聚 集高度发育的形态学特征。PL06 剖面脱离地下水影 响,地表发育有孔泡结皮层(Ac),干硬、易碎(图 2)。值得注意的是,PL02 剖面在历史时期为芦苇湿 地,后经沙尘掩埋,形成埋藏层(2Ak),土壤颜色 明度较低(图2)。PL01 剖面通体为单粒状砂粒, 无结构发育。

2.2 土壤基本理化属性

土壤颗粒组成以砂粒(41%~94%)和粉砂为 主(5%~51%),壤质砂土和砂质壤土质地,黏粒淋 溶非常有限,无黏化特征(图 3a~图 3c)。土壤容 重为 0.93~2.00 g·cm⁻³,钙磐硬结,孔隙少,容重 大(图 3d);盐结壳多孔,容重小。土壤 pH 介于 7.80~10.12之间,呈碱性反应,且有干旱水分状况 的土壤(PL01、PL02 和 PL06)碱性强于潮湿水分 状况的土壤(图 3e)。极端干旱的气候与高盐的土



图 3 土壤基本理化属性 Fig. 3 Basic soil physico-chemical properties of the six pedons 壤环境不利于植物生长,土壤有机质(SOM)含量 低,为0.71~11.79g·kg⁻¹(图3f);30cm以下土层 SOM含量低于5g·kg⁻¹,PL02埋藏层(51~81cm) SOM含量则较高。

2.3 土壤盐分特征

土壤水溶性含盐量 0.42~650.50 g·kg⁻¹(表 2), 平均值为 57.37 g·kg⁻¹,各土层变异系数为 250%, 不同剖面盐分强烈分异。具有潮湿水分状况的土壤 (PL03、PL04 和 PL05)其剖面各土层含盐量变异系 数超过 200%,为强变异;强烈的蒸发促进盐分向上 运移,表层积聚明显,盐结壳、盐磐含盐量高,为 380.56~650.50 g·kg⁻¹,显著高于 B 层和 C 层 (*P*<0.01),盐分在剖面出现强烈分异。干旱水分状 况的各土壤(PL01、PL02 和 PL06)剖面各土层含 盐量变异系数为 7.5%~52.5%,为弱变异或中等变 异,PL01 各层含盐量<1 g·kg⁻¹(表 2),无盐化特征。

表 2 土壤盐分含量及其组成

Table 2	Total contents and ions composition of the soil salts in the Gurinai Playa

剖面	发生层	深度	土壤含盐量 Soil salt content/	Cl	SO_4^{2-}	HCO ₃	Na^+	Ca ²⁺	Mg ²⁺	SAR/	
Pedon	Genetic horizon	Depth/cm	$(\ g \cdot k g^{-1})$		/ (mmol·L ⁻¹)						
PL01	C1	0~15	0.42	0.3	0.5	1.7	1.2	0.7	0.2	0.4	
	C2	15~65	0.44	0.6	0.6	2.0	1.4	0.5	0.2	1.0	
	C3	65~120	0.48	3.1	0.9	1.9	4.3	0.5	0.2	4.5	
PL02	Kz	$+4 \sim 0$	56.80	108.2	487.4	136.2	1151.1	0.7	0.9	890.5	
	Anz	0~16	79.02	57.9	614.0	126.1	1354.9	6.1	0.1	542.0	
	Bz	16~51	13.97	45.4	38.8	25.6	151.8	0.9	11.0	42.1	
	2Ak	51~81	6.93	51.3	8.1	25.6	85.9	1.2	3.1	39.3	
	2Ck	81~116	8.87	106.9	12.2	9.4	139.4	0.7	1.1	100.0	
PL03	Kz	$+10 \sim 0$	380.56	4749.3	2258.9	7.8	6303.4	105.7	9.8	582.3	
	Anz	0~17	22.05	145.1	139.1	2.0	202.0	69.3	3.2	22.3	
	Bz1	17~30	26.32	197.2	140.1	1.7	231.2	74.9	3.1	24.6	
	Bz2	30~50	4.58	49.6	16.0	3.6	65.5	0.8	0.6	52.9	
	Bk1	50~85	4.27	96.6	25.6	4.8	101.5	1.7	1.0	58.7	
	Bk2	85~110	3.90	1.6	1.4	4.9	59.8	0.8	0.6	48.6	
PL04	Kz	$+17 \sim 0$	650.50	15887.3	573.3	1.0	12114.7	204.4	17.3	813.2	
	Anz	0~23	35.36	325.4	159.5	1.3	386.7	80.3	7.5	40.9	
	Bz1	23~43	27.20	226.8	137.4	1.3	251.0	76.9	4.8	27.4	
	2Bz2	43~56	13.00	209.9	25.9	2.4	212.9	2.3	1.1	114.0	
	2Bkm	56~63	14.08	231.0	26.4	2.5	228.3	2.8	1.4	110.4	
	2Cn	63~105	14.12	232.4	42.7	1.8	243.6	2.7	0.9	126.3	
PL05	Az1	0~7	35.00	204.2	209.4	2.9	384.4	66.1	2.8	45.3	
	Az2	7~23	33.65	55.9	267.2	3.4	339.0	57.5	4.3	42.6	
	Bzm	23~30	547.56	16.3	5834.1	6.0	8469.1	82.8	1.5	922.6	
	Bz1	30~45	18.72	20.8	159.4	1.7	124.8	62.6	1.9	15.4	
	Bz2	45~72	12.88	10.9	105.5	1.3	35.3	74.3	2.5	3.8	
	Bz3	72~90	12.70	10.5	103.6	1.7	44.0	64.6	2.3	5.2	

										续表
剖面	发生层	深度	土壤含盐量 Soil salt content/	Cl⁻	SO_4^{2-}	HCO ₃	Na ⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	SAR/
Pedon	Genetic horizon	Depth/cm	$(\mathbf{g}\cdot\mathbf{kg}^{-1})$		$(\text{mmol} \cdot \text{L}^{-1})^{1/2}$					
	2Bz1	90~100	10.97	9.9	92.7	1.6	41.2	55.3	1.9	5.2
	2Bz2	100~116	2.95	4.3	22.2	2.3	22.4	7.2	1.5	7.2
	2Bz3	116~132	2.03	7.9	6.5	4.9	22.3	0.7	0.7	18.5
	2Bk	132~145	1.63	7.2	4.3	6.4	22.4	0.5	0.5	21.9
	2Bkm	145~152	1.00	2.7	1.4	5.5	10.7	0.2	0.1	17.8
	2C	152~165	1.77	6.4	4.4	6.0	19.9	0.3	0.5	21.3
PL06	Ac	0~3	13.15	136.3	44.4	4.3	186.9	6.2	0.6	68.9
	Bz1	3~15	14.96	115.8	58.8	6.3	199.5	4.5	1.0	82.3
	Bz2	15~28	38.82	303.4	198.4	4.9	475.3	43.0	3.1	68.9
	2Bz	28~65	36.58	59.7	295.1	2.5	399.9	54.8	3.0	52.1
	3Bz	65~95	12.63	42.0	94.1	2.4	126.2	21.9	1.3	25.7
	3Cz	95~120	20.17	130.8	105.7	2.6	257.1	13.5	2.4	63.6

盐分积累是古日乃湖盆土壤的主要特征之一, 盐分组成分析有助于进一步区分土壤盐化和碱化过 程,揭示土壤盐渍化的演化特征,并预测其发展趋 势。Cl⁻、SO₄²⁻和HCO₂⁻(含CO₂²⁻)含量分别为0.3~ 15 887.3 mmol·L⁻¹、0.5~5 834.1 mmol·L⁻¹和1.0~ 136.2 mmol·L⁻¹(表 2), 非盐化土壤(PL01) 较强 烈积盐的盐结壳 (PL02, PL03 和 PL04) 和盐磐 (PL05, 23~30 cm) Cl⁻、SO₄⁻含量低 3~4 个数量 级。Na⁺(含K⁺,含量较低)、Ca²⁺和Mg²⁺含量分别 为 1.2~12 114.7 mmol·L⁻¹、0.2~204.4 mmol·L⁻¹和 0.1~17.3 mmol·L⁻¹(表 2), 非盐化土壤(PL01)较 强烈积盐的盐结壳 Na⁺含量低 4 个数量级。整体上, 土壤水溶性盐含量与 Cl⁻、SO₄²⁻、Na⁺、Ca²⁺和 Mg²⁺ 呈极显著正相关,其中与其相关系数最大的阴阳离 子分别为 Cl⁻和 Na⁺,其次 SO₄²⁻和 Ca²⁺。偏相关分 析显示 Na⁺与 Cl⁻、SO₄²⁻(R²>0.81, P<0.01) 偏相 关系数最大,因此,土壤盐分主要是NaCl和Na2SO4, 其次为 CaCl₂和 CaSO₄。

土壤盐分阴离子组成以 Cl⁻、SO₄²⁻为主,分别 占阴离子总量的 0.1%~93.3%、6.7%~99.8%。根据 中国盐渍土类型划分标准^[24],盐结壳 Cl⁻/SO₄²⁻为 2.1~27.7,属氯化物型(图 4);A 层和盐积层(Bz, 水溶性含盐量>20 g·kg⁻¹)土壤 Cl⁻/SO₄²⁻为 0.1~3.1, 以氯化物-硫酸盐型为主,硫酸盐型次之,硫酸盐 -氯化物较少(图4);盐磐(PL05,Bzm)SO₄²⁻占 阴离子总量 99.8%,属于硫酸盐型(图4)。土壤盐 分阳离子组成以Na⁺(钠盐型)为主,Ca²⁺次之, Mg²⁺最低,Na⁺占阳离子总量的18.7%~99.75%,平 均为79.7%。土壤钠吸附比(SAR)是表征土壤碱 化程度的重要参数,各土层 SAR 为 0.4~922.6 (mmol·L⁻¹)^{1/2}(表2),平均值为135.0(mmol·L⁻¹)^{1/2}, SAR 与水溶性盐含量呈极显著正相关关系 (R^2 =0.65, P<0.01),盐结壳和盐磐 SAR 极高,超过 500(mmol·L⁻¹)^{1/2},非盐化的 PL01 剖面 SAR< 5(mmol·L⁻¹)^{1/2}。

2.4 土壤碳酸钙及碳酸盐⁸⁷Sr/⁸⁶Sr 组成

土壤碳酸钙相当物(CaCO₃)含量为 2.1~ 331.0 g·kg⁻¹(图 5a),平均值为 64.0 g·kg⁻¹,各土层 变异系数为 134%,为强变异。土壤剖面碳酸钙的加 权平均值大小为:PL02>PL04>PL05>PL03>PL06> PL01,发育于风积物的土壤碳酸钙随海拔的降低 (地下水位高)而增加(不包括 PL02),表明水分状 况对土壤碳酸钙的形成和迁移有重要影响。具有干 旱水分状况的土壤(PL01、PL02 和 PL06),其剖面 碳酸钙的加权平均值变异强(CV=118%);PL02 土 壤母质为风积物下伏湖积物,湖相沉积过程伴有高 含量碳酸盐的沉积(CaCO₃=327.4 g·kg⁻¹),因此,

C1 ⁻ /SO ₄ ²⁻	盐结壳 Salt crust	盐积层(Az) Salic horizon	盐积层(Bz) Salic horizon	盐磐 Salt pan	▲ 氯化物型CI ⁻ ▲ 硫酸盐-氯化物型 SO ²⁻ ₄ -CI
PL02	0.2	0.1	1.2		[] 氯化物-硫酸盐型CI-SO₄- [] 硫酸盐型SO₄-
PL03	2.1	1.0	1.4		
PL04	27.7	2.0	1.7		
PL05		1.0	0.1	0.0	
PL06		1.9	1.5		-

图 4 土壤盐分 Cl⁻/SO₄²⁻及其盐分类型 Fig. 4 Ratio of Cl⁻/SO₄²⁻ and type of the salt in selected soils

PL02 土壤 CaCO₃含量高; PL01 土壤母质是以石英 为主的风积沙,土壤 CaCO₃含量低; PL06 土壤发育 于不同沉积时期的风积物,土壤各层 CaCO₃含量不 同(图 5a)。此外,具有潮湿水分状况的 PL03、PL04 和 PL05 土壤剖面碳酸钙的加权平均值变异弱 (CV=4%);由于 PL03 钙积层、PL04 和 PL05 钙磐 土壤 CaCO₃含量高,CaCO₃在其剖面表现为中等变 异或强变异。

碳酸钙积累是古日乃湖盆土壤的另一重要特征,锶和钙在表生地球系统中具有相似的性质和化学行为,因此常运用锶同位素来示踪钙的地球化学行为。本研究为了揭示古日乃湖盆干涸土壤碳酸钙的形成机制,对 PL02 和 PL04 两种代表性的土壤进行了锶同位素组成分析(图 5b)。土壤碳酸盐⁸⁷Sr/⁸⁶Sr 比值为 0.711 289~0.711 896, PL02 碳酸盐⁸⁷Sr/⁸⁶Sr 比值随着土壤深度的增加先增大后减少,

在埋藏钙积层(2Ak)达到最高值(0.711 896); PL04 碳酸盐⁸⁷Sr/⁸⁶Sr 比值钙磐最大(0.711 619)、母质层 次之(0.711 500)、钙磐以上土层较小且分布较均一 (0.711 313~0.711 384)。运用式(3), PL02 和 PL04 次生碳酸盐占土壤总碳酸盐的比例分别为 82.2%、 83.3%、86.5%、97.4% (2Ak)、86.7% (湖积物)和 83.4% 83.1% 82.8% 84.6% 90.5% (Bkm) 87.5% (母质层)。PL02 和 PL04 土壤次生碳酸钙(SCaCO₃) 含量分别为 70.5~283.8 g·kg⁻¹ 和 1.8~299.5 g·kg⁻¹, 湖积物(2Ck)、埋藏钙积层(2Ak)和钙磐土壤 SCaCO3含量均高于 150 g·kg⁻¹(图 5c)。PL02 土壤 SCaCO,含量随土壤深度的增加而增加; PL04 钙磐 以上土壤 SCaCO₃含量小于 20 g·kg⁻¹, 而钙磐土壤 SCaCO3含量高达 299.5 g·kg⁻¹,相差约 14 倍。PL02 和 PL04 土壤 SCaCO3 占碳酸钙总量的 80%以上,表 明土壤碳酸钙主要以次生碳酸钙的形式赋存。



图 5 土壤碳酸钙含量(a)、碳酸盐锶同位素组成(b)及次生碳酸钙含量(c)

Fig. 5 Soil CaCO₃ equivalents (a), and Sr-isotopic composition in carbonate fraction (b) and content of soil secondary CaCO₃ (c) in the selected

soils

3 讨 论

3.1 土壤盐分的积累特征

古日乃盐湖干涸形成的土壤具有高含盐量、高 Na⁺含量、高SAR,表现出强度盐化特征。受地下水 盐分补给影响,具有潮湿水分状况的土壤(PL03、 PL04 和 PL05)含盐量高于干旱水分状况的土壤 (PL01、PL02 和 PL06)。地下水位最高的 PL04 剖面 土壤含盐量最高,随着海拔的增加(地下水位相对 下降),土壤含盐量减少,PL01 土壤含盐量最低, 无盐化特征(图 6)。PL03、PL04 和 PL05 地下水位 较高,强烈的地面蒸发作用下,地下水通过毛管作 用将不同的盐分离子带至土表累积,形成含盐量高 的盐结壳(图 6)。随着干涸时间的延续或者风尘 物质的持续加入,地下水位大幅度下降,低于临界 水位,地下水不再参与现代积盐;加之气候干旱, 降水稀少,未能促进强烈的脱盐过程,过去积累的 盐分大量残留于土壤中, PL02 和 PL06 心土层含盐 量高(图 6)。美国土壤学会将土壤饱和浸提液 SAR=13 $(mmol \cdot L^{-1})^{1/2}$ 作为判断碱土与非碱土的阈 值^[22],本研究中除 PL01 和 PL05 部分土层,其余土 壤 SAR>13 (mmol·L⁻¹)^{1/2},按照中国土壤系统分类 确定土壤类型, PL02、PL03、PL04 和 PL05 均属于 正常盐成土,而非碱土(碱化盐成土)(表 1), 在形态学上这些盐化土壤均未出现碱积层典型的柱 状或棱柱状结构。因此,美国土壤学会关于碱土与 非碱土的判断标准对中国土壤的适用性需要进一步 验证。分析供试土壤高 SAR, 而没有出现碱化特征 的原因有: 古日乃湖盆土壤积盐过程以 NaCl 和 Na₂SO₄为主,Na⁺被土壤吸附,SAR 高;该地区降 雨量极低,盐分淋溶作用微弱,由淋溶带来的 Na⁺ 不足以交换土壤吸附性的 Ca²⁺,造成碱化过程弱。



图 6 古日乃湖盆土壤盐分的积累与演化示意图 Fig. 6 Schematic of the accumulation and evolution of soil salt in the Gurinai Playa

土壤 Cl⁻、SO₄²⁻、HCO₃⁻、Na⁺、Ca²⁺和 Mg²⁺变 异系数分别为 422%、306%、257%、276%、134% 和 132%, Cl⁻、SO₄²⁻、HCO₃⁻和 Na⁺变异强于土壤 水溶性盐含量的变异,体现了不同盐分在成土过程 地球化学行为的差异。根据土壤盐分离子运动的规律, CI-最活跃, SO₄⁻次之, HCO₃较为稳定^[24]。 PL03、PL04和PL05地下水位较高,强烈蒸发条件下土壤盐分向上运移, CI-率先到达土表,土壤表层 盐分积累以氯化物型、氯化物-硫酸盐型为主(图 6);随地下水位大幅度下降,PL06土壤脱离地下水 影响,盐分表现为向下淋溶,Cl⁻优先被淋洗,土壤 保留更多的SO₄²⁻,土壤盐分表现为硫酸盐-氯化物 型、硫酸盐型(图6)。当地下水位继续下降,盐分 降低,有限的水分供给和强烈的水分蒸发,形成干 旱表层,土壤类型由盐成土(PL05)向干旱土(PL06) 演化。

3.2 土壤碳酸钙的积累机制

土壤碳酸钙主要来源于石灰性成土母质,此外 大气降尘、地下水、人为活动(灌溉、施肥)和植 物归还等途径的输入是非石灰性母质土壤碳酸钙最 主要的来源^[14.25]。Marion^[26]研究表明极端干旱条件 下土壤碳酸钙的形成速率极低(年均降雨量小于 37 mm,土壤碳酸钙形成速率为0),因此,干旱水 分条件下的 PL01、PL02 和 PL06 的土壤碳酸钙主要 来源于成土母质。古日乃地势低洼,汇集黑河水流 带来的细土物质和 Ca²⁺,静水条件下沉淀形成湖积 物,其 CaCO₃ 含量高。发育于湖积物(上覆风积物) 的 PL02 土壤碳酸钙含量为 189.2 g·kg⁻¹,是发育于 不同沉积物源的 PL06(34.9 g·kg⁻¹)和发育于风积 沙的 PL01(16.6 g·kg⁻¹)土壤碳酸钙含量的 5.4 倍 和 11.4 倍。

发源于短距离搬运的风积物的 PL03、PL04 和 PL05 土壤碳酸钙含量分别为 51.1、55.2 和 54.5 g·kg⁻¹。 以 PL01 作为参照(近源沉积), PL03、PL04 和 PL05 的土壤碳酸钙含量明显增加,尤其表现在钙积层和 钙磐。PL03、PL04 和 PL05 地下水位较高,强烈的 蒸发使地下水中 Ca²⁺向上运输,当土壤溶液高于 CaCO,的溶度积时在地下水和土壤颗粒频繁交换的 界面首先以包膜形式沉积;随着 CaCO3 持续积累形 成凝团;其后,凝团中的孔隙被 CaCO3堵塞并胶结 起来形成 CaCO3含量极高的钙磐^[27], 钙磐的形成属 于上升成因模式(图 7)。此外, PL04 剖面中, 母 质层土壤 SCaCO3含量及其 SCaCO3/CaCO3均高于 钙磐以上各土层,表明地下水参与了母质层土壤 次生碳酸钙形成和积累,进一步证明了钙磐的上 升成因形成模式。钙磐是土壤碳酸钙强积累的形 态表征^[28],本研究中不连续和连续钙磐的 AMS¹⁴C 定年为18440±67 a和31013±206 a,其碳酸盐 ⁸⁷Sr/⁸⁶Sr 比值与巴丹吉林沙漠中根状结核及砂粒次 生碳酸盐相似^[29],次生碳酸盐比例高,表明钙磐的 形成经历了较强的成土过程。结合定年数据,本研究 中钙磐土壤碳酸钙的积累速率为10.7~18.9 g·m⁻²·a⁻¹, 是相似干旱气候条件下美国莫哈韦沙漠钙质土壤碳 酸钙的积累速率的3倍~19倍^[26.30],表明地下水对 古日乃湖盆土壤碳酸钙积累具有重要影响。基于此, 古日乃盐湖干涸过程中,水文条件的变化对碳酸钙 的积累十分关键,脱离地下水的影响土壤碳酸钙的 形成速率极低。





4 结 论

作为内陆河流物质汇集的中心,盐分积累是尾 间湖重要特征,古日乃湖盆干涸形成的土壤具有高 含盐量和高 SAR 的特点;土壤积盐随着湖盆的干涸 由现代盐化向残积盐化演化,盐化程度降低,盐分 组成由氯化物型、氯化物-硫酸盐型向硫酸盐-氯 化物型、硫酸盐型转化。沉积物的加积和钙磐的形 成是古日乃湖盆土壤碳酸钙积累的主要过程,地下 水持续供给的 Ca²⁺是钙磐的重要钙源。

致 谢 感谢中国科学院南京土壤研究所李德成 研究员、赵玉国研究员、刘峰副研究员,生态环境 部南京环境科学研究所杨敏、芦园园,安徽理工大 学赵明松副教授,邬登巍博士和南京大学易晨在野 外工作中的帮助。

参考文献(References)

- Pendleton R L, Jenny H. Factors of soil formation: A system of quantitative pedology[J]. Geographical Review, 1945, 35 (2): 336.
- [2] Pan Q M, Tian S L. Water resources of Heihe River Basin[M]. Zhengzhou: Yellow River Conservancy Press, 2001. [潘启民,田水利. 黑河流域水资源[M]. 郑州: 黄河水利出版社, 2001.]
- [3] Cheng G D, Li X, Zhao W Z, et al. Integrated study of the water-ecosystem-economy in the Heihe River Basin[J]. National Science Review, 2014, 1 (3): 413-428.
- Zhu G F, Su Y H, Huang C L, et al. Hydrogeochemical processes in the groundwater environment of Heihe River Basin, northwest China[J]. Environmental Earth Sciences, 2010, 60 (1): 139–153.
- [5] Wang G X, Cheng G D. Changes of hydrology and ecological environment during late 50 years in Heihe River Basin[J]. Journal of Desert Research, 1998, 18 (3): 233—238. [王根绪,程国栋. 近 50 a 来黑河流域 水文及生态环境的变化[J]. 中国沙漠, 1998, 18 (3): 233—238.]
- [6] Chen J, Li G J. Geochemical studies on the source region of Asian dust[J]. Science China Earth Sciences, 2011, 54 (9): 1279—1301.
- [7] Ma S H, Li Z L, Wang N A, et al. Mineralogical assemblages in surface sediments and its formation in the groundwater recharged lakes: A case study of lakes in the Badain Jaran Desert[J]. Journal of Lake Sciences, 2015, 27 (4): 727—734. [马素辉,李卓仓,王乃昂,等. 地下水补给型湖泊表层沉积物矿物组成及其形成机制——以巴丹吉林沙漠湖泊群为例[J]. 湖泊科学, 2015, 27(4): 727—734.]
- [8] Briere P R. Playa, playa lake, sabkha: Proposed definitions for old terms[J]. Journal of Arid Environments, 2000, 45 (1): 1-7.
- [9] Wang X M, Hua T, Zhang C X, et al. Aeolian salts in Gobi deserts of the western region of Inner Mongolia: Gone with the dust aerosols[J]. Atmospheric Research, 2012, 118: 1—9.
- [10] Shen H, Abuduwaili J, Samat A, et al. A review on the research of modern aeolian dust in Central Asia[J]. Arabian Journal of Geosciences, 2016, 9 (13): 1–16.
- [11] Lal R. Sequestering carbon in soils of arid ecosystems[J]. Land Degradation & Development, 2009, 20 (4): 441-454.
- Stone R. Ecosystems: Have desert researchers discovered a hidden loop in the carbon cycle?[J]. Science, 2008, 320 (5882): 1409—1410.
- [13] Monger H C, Kraimer R A, Khresat S, et al. Sequestration of inorganic carbon in soil and groundwater[J]. Geology, 2015, 43 (5): 375-378.

- [14] Zamanian K, Pustovoytov K, Kuzyakov Y. Pedogenic carbonates: Forms and formation processes[J]. Earth-Science Reviews, 2016, 157: 1–17.
- [15] Li Y, Wang YG, Tang LS. The effort to re-activate the inorganic carbon in soil[J]. Acta Pedologica Sinica, 2016, 53 (4): 845—849. [李彦, 王玉刚, 唐立松. 重 新被"激活"的土壤无机碳研究[J]. 土壤学报, 2016, 53 (4): 845—849.]
- [16] Gu W Z, Peters N E. Spatial variation in background groundwater geochemistry of the Gurinai Wetland, Gobi Desert, Inner Mongolia[EB/OL]. Models for assessing and monitoring groundwater quality. Proc. symposium, Boulder, 1995, 227: 85–90.
- [17] Wu Y Q, Mu F Q, He Y X, et al. Analysis of the transformation path between stream flow and groundwater from Dingxin to Shaomaying in Hei River, Catchment West China[J]. Journal of Glaciology and Geocryology, 2000, 22 (1): 73—77. [仵彦卿, 慕富强, 贺益贤,等. 河西走廊黑河鼎新至哨马营段河水与地下水转化途径分析[J]. 冰川冻土, 2000, 22 (1): 73—77.]
- Yin D Q, Li X, Huang Y F, et al. Identifying vegetation dynamics and sensitivities in response to water resources management in the Heihe River Basin in China[J]. Advances in Meteorology, 2015, 2015: 1–12.
- [19] Zhang G L, Gong Z T. Soil survey laboratory methods[M]. Beijing: Science Press, 2012. [张甘霖, 龚 子同. 土壤调查实验室分析方法[M]. 北京: 科学出版 社, 2012.]
- Yang F, Huang L M, Yang R M, et al. Vertical distribution and storage of soil organic and inorganic carbon in a typical inland river basin, Northwest China[J]. Journal of Arid Land, 2018, 10 (2): 183-201.
- [21] Schaetzl R J. Lithologic discontinuities in some soils on drumlins: theory, detection, and application[J]. Soil Science, 1998, 163 (7): 570-590.
- [22] Sposito G, Mattigod S V. On the chemical foundation of the sodium adsorption ratio[J]. Soil Science Society of America Journal, 1977, 41 (2): 323–329.
- [23] Chen J, Qiu G, Yang J D. Sr isotopic composition of loess carbonate and identification of primary and secondary carbonates[J]. Progress in Natural Science: Materials International, 1997, 7 (5): 590-593.
- [24] Wang Z Q, Zhu S Q, Yu R P, et al. Salt-affected soils in China[M]. Beijing: Science Press, 1993. [王遵亲, 祝寿 泉, 俞仁培,等. 中国盐渍土[M]. 北京: 科学出版社, 1993.]
- [25] Cox C L, Jin L X, Ganjegunte G, et al. Soil quality changes due to flood irrigation in agricultural fields along the Rio Grande in western Texas[J]. Applied Geochemistry, 2018, 90: 87–100.

- [26] Marion G M. Correlation between long-term pedogenic CaCO₃ formation rate and modern precipitation in deserts of the American Southwest[J]. Quaternary Research, 1989, 32 (3): 291–295.
- [27] Yu T R, Chen Z C. Chemical processes in pedogenesis[M]. Beijing: Science Press, 1990. [于天仁, 陈志诚. 土壤发生中的化学过程[M]. 北京: 科学出版 社, 1990.]
- [28] Gile L H, Peterson F F, Grossman R B. Morphological and genetic sequences of carbonate accumulation in desert soils[J]. Soil Science, 1966, 101 (5): 347–360.
- [29] Chen J S, Zhao X, Sheng X F, et al. Study on the formation mechanism of the lakes and mountains in the Badain Jaran Desert[J]. Chinese Science Bulletin, 2006, 51 (23): 2789—2796. [陈建生,赵霞,盛雪芬,等.巴丹吉林沙漠湖泊群与沙山形成机理研究[J]. 科学通报, 2006, 51 (23): 2789—2796.]
- [30] Schlesinger W H, Marion G M, Fonteyn P J. Stable isotope ratios and the dynamics of caliche in desert soils[M]//Rundel P W, Ehleinger J R, Nagy K A. Stable Isotopes in Ecological Research. New York: Springer, 1989: 309-317.

(责任编辑: 檀满枝)