第41卷 第2期	中	国	J	岩	溶	Vol. 41 No. 2
2022 年 4 月	CARSO	DLO	GIC	ĊA	SINICA	Apr. 2022

梁建宏,崔旭东,文来艳,等.桂林典型岩溶区和非岩溶区土壤剖面钙镁形态迁移对比[J].中国岩溶,2022,41(2):220-227. DOI:10.11932/karst20220204

# 桂林典型岩溶区和非岩溶区土壤 剖面钙镁形态迁移对比

梁建宏<sup>1</sup>, 崔旭东<sup>2</sup>, 文来艳<sup>3,4</sup>, 刘 鼎<sup>4</sup>, 伊晨旭<sup>4</sup>, 黄可尊<sup>4</sup>, 王 俊<sup>5</sup> (1. 中国地质科学院岩溶地质研究所/自然资源部、广西岩溶动力学重点实验室, 广西 桂林 541004;

2. 山东建勘集团有限公司, 山东 济南 250031; 3. 广东省云浮市罗定市廷锴纪念中学,

广东 罗定 527200; 4. 广西师范大学环境与资源学院, 广西 桂林 541006;

5. 山西农业大学 (山西省农业科学院) 玉米研究所, 山西 忻州 034000 )

摘 要:文章以桂林典型岩溶区和非岩溶区土壤剖面为研究对象,采用改进的Tessier元素形态连续 提取法,测定岩溶区和非岩溶区土壤钙(Ca)和镁(Mg)元素离子交换态(包括水溶态)、碳酸盐结合 态、腐殖酸结合态、铁锰氧化物结合态、强有机质结合态(包括部分硫化物)和残渣态等形态,探讨 岩溶区和非岩溶区土壤 Ca、Mg形态在土壤剖面中的迁移变化特征。结果表明:(1)岩溶区石灰土剖 面中,随剖面深度加深,pH值增大,而土壤有机质、全氮(N)、全磷(P)含量减少,Ca元素主要以交换 态存在且在各土壤剖面中含量相近,Mg元素主要是以残渣态赋存在土壤剖面中,随着土壤剖面深度 腐殖酸结合态百分比减少,存在累积现象;(2)在非岩溶地区酸性土壤中,土壤总钙较低。在土壤剖 面 0~60 cm 以强有机结合态为主,深层剖面(大于 60 cm)以残渣态为主;Mg元素有效态含量较低,非 岩溶区土壤 Mg元素以腐殖酸结合态和残渣态为主,与岩溶区土壤类似,非岩溶区 Mg元素在土壤中 也存在一定累积。

关键词:石灰土;酸性土;Tessier;形态连续提取法;淋溶 中图分类号:S153 文献标识码:A 文章编号:1001-4810(2022)02-0220-08 开放科学(资源服务)标识码(OSID): 数



### 0 引 言

全球裸露岩溶面积约1790万km<sup>2</sup>,主要分布在 中国、越南、法国、斯洛文尼亚、美国等国家。我 国南方岩溶区是世界上岩溶集中连片分布面积最 广的地区,主要分布在云南、贵州和广西大部分地 区,以及湖南、湖北、重庆、四川、广东等8省(区、 市),总面积78万km<sup>211</sup>,以桂林为代表的南方岩溶 区是我国典型的岩溶地区。岩溶区土壤是碳酸盐 岩经过物理、化学和生物作用形成的地域性土壤。 基于岩溶区土壤成土母质的碳酸盐岩含有丰富的 钙和镁,岩溶区土壤具有富钙镁元素、偏碱性的特 点;非岩溶区主要是碎屑岩地区,土壤主要以酸性 土壤为主。

土壤中钙元素是植物生长必需的营养元素,对 植物的生长发育及新陈代谢起着重要作用。土壤中

收稿日期:2021-08-20

基金项目:广西自然科学基金项目(2020GXNSFAA238034);中国地质调查项目(DD20221758);中国地质科学院岩溶地质研究所基本科研业务项目 (2017008)

第一作者简介:梁建宏(1982-),男,博士,主要从事岩溶环境地球化学研究。E-mail: liangjianhong@mail.cgs.gov.cn。

通信作者: 崔旭东(1983-), 男, 高级工程师, 主要从事水文与水资源研究。E-mail: 13589148713@163.com。

的钙及其形态的变化影响着土壤的物理、化学性质, 也影响着植物对钙及其它养分的吸收。钙可以一定 程度上解除土壤中铝、锰等元素的毒性<sup>[2]</sup>。镁是仅次 于氮、磷、钾的植物第四大必需元素,植物所需的镁 主要来自土壤,对镁的吸收利用很大程度上依赖于 土壤中镁的含量及供应机制。镁一般只有溶解在水 溶液中才能进行迁移,所以土壤中矿物态镁、代换态 镁和有机态镁只有转变为水溶态镁后才会在土壤中 进行迁移。镁在土壤中的移动速率与土壤质地、降 雨量、石灰施用量、化学肥料的施用有关<sup>[3]</sup>。一般认 为,镁在中性至酸性土壤中易于迁移,而在黏性土壤 中难以迁移;随着降雨量增大,土壤中水溶性镁含量 增多,镁的移动性增大;土壤中施用石灰、过磷酸钙 等则会降低镁的移动速度<sup>[4]</sup>。土壤中镁离子的外围 包有很厚的水化层,负电荷对它的吸引力较弱,造成 镁土壤中的镁容易淋失,因此,镁是土壤中极易淋失 的元素之一<sup>[5]</sup>。有研究表明,钙、镁流失量与微生物 量和降雨量的变化具有相关性<sup>60</sup>,此外,除了石灰土 土壤腐殖质组成和含量<sup>[7]</sup>,土地利用方式<sup>[8]</sup>、成土母 质<sup>19</sup> 也影响着土壤中钙含量及赋存形态,同时,钙总 量和形态又影响着土壤营养元素的有效性<sup>[10]</sup>。因此, 土壤剖面是研究元素迁移的理想研究对象。本文选 取典型岩溶区土壤剖面和非岩溶区土壤剖面进行对 比,采用改进的 Tessier元素形态连续提取法,测定岩 溶区和非岩溶区土壤 Ca 和 Mg 元素离子交换态(包 括水溶态)、碳酸盐结合态、腐殖酸结合态、铁锰氧 化物结合态、强有机质结合态(包括部分硫化物)和 残渣态等形态,探究岩溶区和非岩溶区土壤中钙元 素和镁元素在土壤剖面中的迁移特征,为岩溶区和 非岩溶区土壤改良和提质增效、评价土壤中钙、镁 元素的淋溶风险提供科学支撑。

#### 1 研究区概况与研究方法

#### 1.1 研究区概况

岩溶区土壤剖面取自桂林市潮田乡毛村岩溶生 态试验站,非岩溶区土壤剖面采自桂林市潮田乡狮 赖村林地。其中,岩溶区地层主要由上泥盆统融县 组和上古生界中泥盆统东岗组碳酸岩盐及一套含铁 砂岩组成,其中上古生界中泥盆统东岗组、上泥盆统 融县组主要为浅海相碳酸盐岩沉积<sup>[11]</sup>,非岩溶区地 层为第四系覆盖和沉积层<sup>[12]</sup>。两个样地相距约1km, 均位于广西壮族自治区桂林市灵川县潮田乡,距桂林市中心 30 km。气候属于中亚热带温润季风气候,4-7 月降 雨量占全年的 70%,多年平均降雨量为 1 915.2 mm, 多年平均水面蒸发量为 1 378.3 mm,年平均气温为 18.6 ℃。据桂林市气象站多年观测资料统计和文献 记录<sup>[13]</sup>,一般雨季为每年 3 月份到 8 月份,最大降雨 量连续出现在 4-7 月份;每年 9 月份到次年 2 月份 一般为枯季。

#### 1.2 研究方法

两个样地植被类型均为林地,土壤采集均使用 剖面土采集方法,挖宽1m、长2m、深1.5m土壤剖 面,从表层至140 cm 对剖面分层,每20 cm 为一个层, 共分为7层,然后自下而上逐层采集土样。石灰土 剖面土壤采深至105 cm,每15 cm 为一层,共采集7 个土样。放入保鲜袋带回实验室进行分析测定。从 野外带回的土壤样品,在实验室内自然风干→粗碎→ 去碎石、根茎→过20目塑料筛(测 pH用)→细磨→ 过100目筛,备用。测试土壤基本理化性质方法参 考文献[14],全氮采用半微量凯氏定氮法;全磷采 用 HClO<sub>4</sub>-H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>法; pH 采用测定采用水土比4:1电 位法。

土壤元素形态的提取方法主要为连续提取法。 该方法比单一提取法可提供更多的信息并具有更多 优点,如符合土壤元素自然状态下所经受的作用,可 以推测各形态的转化趋势以及可以自检回收率等[15]。 经典的连续提取法是 Tessier 五步提取法,该方法将 土壤微量元素形态划分为:①可交换态;②碳酸盐 结合态;③铁锰氧化物结合态;④有机质结合态和; ⑤残渣态。该方法自1979年创立以来获得了广泛 的应用<sup>[16]</sup>,但是 Tessier 五步提取法仍然存在重现性 差、可比性差等缺点。随着分析准确度要求的提高, 该方法表现出一定的局限性。本文对土壤中 Ca 和 Mg 形态分析所选择的方法是改进的 Tessier 五步提 取法,更符合我国土壤元素形态分析的要求<sup>[17]</sup>。该 方法的形态划分和提取剂见表 1。土壤中 Ca 和 Mg 的总量和残渣态土壤消解后同各形态提取液使用 ICP-OES(PerkinElmer Optima 2000 DV,美国)测定。

#### 1.3 数据分析方法

数据分析软件使用 IBM SPSS 19.0 (IBM SPSS Corp., Chicago, IL, USA)。数据由平均数和标准误表 示 (means ± SEs)。

中	国岩溶	
---	-----	--

Table 1 Morphological classifica	tion of elements in soil samples and the corresponding extracting reagents
形态划分	提取剂
离子交换态(包括水溶态)	25 mL 1 mol·L <sup>-1</sup> NH₄Cl 溶液 (pH 为 7.0±0.2)
碳酸盐结合态	25 mL 1 mol·L <sup>-1</sup> NaAc 溶液 (pH 为 5.0±0.2)
腐殖酸结合态(松结有机结合态)	50 mL 0.1 mol·L <sup>-1</sup> Na <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> 溶液 (pH 为 10±0.2)
铁锰氧化物结合态	50 mL 0.25 mol·L <sup>-1</sup> NH <sub>2</sub> OH·HCl-0.25 mol·L <sup>-1</sup> HCl 溶液
强有机结合态 (包括部分硫化物态)	3 mL 0.02 mol·L <sup>-1</sup> HNO <sub>3</sub> 溶液+ 5 mL $\varphi$ =30% 的 H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> (pH=2) +5 mL 1.6 mol·L <sup>-1</sup> NH <sub>4</sub> Ac-1.6 mol·L <sup>-1</sup> HNO <sub>3</sub> 溶液

#### 表 1 土壤样品中元素的形态划分与相应提取剂

#### 2 结果与分析

#### 2.1 岩溶区和非岩溶区土壤理化性质

岩溶区土壤为中性偏碱性石灰土壤,土壤 pH 随 土壤深度的增加而增大,并且从表层往下依次增大, 石灰土剖面的 pH 范围都在 6.6 以上,90~105 cm 土 样 pH 为 7.3。石灰土剖面有机质、全氮随土壤剖面 深度的增加而逐渐减少,并且在 15~30 cm 处变化较 大,这与研究组前期研究结果一致<sup>[18-19]</sup>。全磷随土壤 剖面深度的增加而逐渐减少,据有关资料土壤全磷 含量<0.04%。即为缺磷<sup>[14]</sup>,这表明岩溶区石灰土表 层土 30 cm 以下的剖面土壤较缺 P。土壤中 P 的含 量除与成土母质相关外,也和成土过程中的其它因 素有关,其中生物积累和成土作用是较为重要的原 因,P 的迁移能力较弱,加之石灰土可利用性较低<sup>[20]</sup>, 不易从剖面中淋溶下移,所以土壤剖面表层 P 的含 量高于下层<sup>[21]</sup>。非岩溶区土壤的 pH 在 4.18~4.97之 间,偏酸性。土壤有机质含量沿剖面自上而下逐层 递减,全氮含量也自上而下逐层递减,土壤剖面各深 度全磷含量基本持平(表2)。

#### 2.2 岩溶区和非岩溶区土壤钙元素形态

岩溶区 Ca 元素在石灰土中主要是以离子交换态 (包括水溶态)、碳酸盐结合态和强有机结合态(包括 部分硫化物态)存在,离子交换态(包括水溶态)、碳 酸盐结合态和强有机结合态(包括部分硫化物态)分 別占总全量的 87.1%、8.47% 和 2.26%。离子交换态 在石灰土剖面各层中存在的含量相差不大,说明其迁 移性很强,交换态 Ca 是吸附于土壤胶体表面的 Ca 离子,是土壤中主要的盐基离子之一;交换态 Ca 能被 溶液中的交换性离子代换下来,因此和溶液态 Ca 保 持着动态平衡衡<sup>[21]</sup>,显著突出了岩溶区石山富 Ca 的 特点;其余三个形态之和占总含量的比例不到 3%。 从图 1 可以看出,钙的离子交换态最大值出现在中层 剖面 45~60 cm 处。

表 2 毛村岩溶区和狮赖非岩溶区样地土壤理化性质

	Table 2	Physicochemical	properties	of the so	oil in	Maocun	karst site	e and Shila	i non-karst	site
--	---------	-----------------	------------	-----------	--------	--------	------------	-------------	-------------	------

	_	-	-				
	土壤剖面/cm	рН	有机质 /%	全磷/%	全氮/%	总钙/g·kg <sup>-1</sup>	总镁/g·kg <sup>-1</sup>
	0~15	6.64±0.1	5.53±0.01	0.041±0.002	0.15±0.02	9.37±0.05	2.20±0.02
	15~30	6.94±0.2	$3.34 \pm 0.01$	$0.033 \pm 0.003$	$0.09 \pm 0.005$	8.85±0.01	6.26±0.05
	30~45	7.14±0.1	$2.75 \pm 0.01$	$0.028 {\pm} 0.002$	$0.067 {\pm} 0.004$	8.14±0.02	$5.56 \pm 0.05$
毛村岩溶区	45~60	7.24±0.2	$2.64 \pm 0.01$	$0.026{\pm}0.001$	$0.064 \pm 0.005$	9.28±0.04	$6.74 \pm 0.06$
	60~75	7.27±0.2	2.11±0.01	$0.025 \pm 0.001$	$0.06 \pm 0.002$	$7.86 \pm 0.05$	5.76±0.01
	75~90	7.28±0.2	$1.89{\pm}0.01$	$0.021{\pm}0.001$	$0.047{\pm}0.001$	$7.49{\pm}0.05$	5.64±0.04
	90~105	7.31±0.1	$1.27 \pm 0.01$	$0.021 \pm 0.001$	$0.036{\pm}0.001$	8.10±0.04	5.64±0.02
	0~15	4.25±0.1	4.07±0.01	0.599±0.003	0.094±0.005	0.35±0.02	0.68±0.01
	15~30	4.20±0.3	$2.79{\pm}0.02$	$0.517{\pm}0.002$	$0.069{\pm}0.002$	$0.069{\pm}0.01$	$0.59 \pm 0.005$
	30~45	4.18±0.2	$2.42 \pm 0.03$	$0.675 {\pm} 0.005$	$0.074 {\pm} 0.004$	$0.009 \pm 0.001$	$0.68 \pm 0.01$
狮赖非岩溶区	45~60	4.30±0.2	$1.97 \pm 0.01$	$0.567 \pm 0.003$	$0.056{\pm}0.008$	$0.011 \pm 0.001$	$0.64 \pm 0.02$
	60~75	4.56±0.2	$1.89 \pm 0.01$	$0.412 \pm 0.002$	$0.050{\pm}0.002$	$0.026 \pm 0.002$	$0.65 \pm 0.004$
	75~90	4.64±0.2	$1.47 \pm 0.01$	$0.518{\pm}0.003$	$0.044{\pm}0.002$	$0.088 \pm 0.001$	$0.68 \pm 0.02$
	90~105	4.97±0.2	$1.32 \pm 0.01$	$0.583{\pm}0.002$	$0.043 {\pm} 0.001$	7.74±0.05	$0.72 \pm 0.01$





Fig. 1 Percentages of Ca fractions in soil profiles in the karst area (a) and the non-karst area (b)

A-Ion-exchange fraction (including the water-soluble fraction) B-Carbonate-bound fraction C-humic acid-bound fraction D-Fe-Mn oxide-bound fraction E-Strong organic-bound fraction (including some sulfide) F-residual fraction

非岩溶区土壤中 Ca 元素在表层土主要是以离 子交换态 (包括水溶态)、铁锰氧化物结合态和强有 机结合态 (包括部分硫化物态)存在,特别是以离子 交换态(包括水溶态)的含量为主,说明其迁移性相 对较强,可能为植物落叶等因素影响而造成。各层 土壤的 Ca 元素在离子交换态(包括水溶态)、碳酸盐 结合态中含量均小于 0.50 mg·kg<sup>-1</sup>,在腐殖酸结合态 中的含量均小于 0.40 mg·kg<sup>-1</sup>,说明非岩溶区土壤 Ca 元素的迁移性很弱。剖面 0~45 cm 处 Ca 元素强 有机结合态含量较高,45~105 cm 强有机结合态含量 均小于 0.10 mg·kg<sup>-1</sup>,75~105 cm 处 Ca 元素以残渣态 存在;最底层土 Ca 元素残渣态含量和总含量相对较 高,为 0.77%,剖面最底层相比于其它剖面深度存在 高差异的原因可能是该层接近基岩。其他各层 Ca 元素总含量很低,均小于 0.1%。说明非岩溶区土壤 含钙量低,有效态含量少,Ca元素迁移性很弱,土壤 有缺 Ca倾向。

#### 2.3 岩溶区和岩溶区土壤镁元素形态

从图 2 可以看出, 岩溶区 Mg 元素在石灰土剖面 中以残渣态存在为主 (97.45%), 在离子交换态(包括 水溶态)(0.61%)、碳酸盐结合态(0.11%)和腐殖酸结 合态中的含量不高(三个形态占全量 1.80%), 说明 Mg 元素的迁移性很弱, 相对于 Ca 元素的强迁移性 而言, 其在土壤中存在累积现象; Mg 元素的总含量 很高, 但是有效态的含量却很低。Mg 总量最大出现 处于 45~60 cm 剖面处, 石灰土剖面中的离子交换态 Mg 仅占总量的 0.99%。非岩溶区 Mg 元素在各层面





A-离子交换态 (包括水溶态) B-碳酸盐结合态 C-腐殖酸结合态(松结有机结合态)

D-铁锰氧化物结合态 E-强有机结合态 (包括部分硫化物态) F-残渣态

Fig. 2 Percentage of Mg fractions in soil profiles in the karst area (a) and the non-karst area (b)

A-Ion-exchange fraction (including the water-soluble fraction) B-Carbonate-bound fraction C-humic acid-bound fraction D-Fe-Mn oxide-bound fraction E-Strong organic-bound fraction (including some sulfide) F-residual fraction.

土壤中的形态分布大致一样,都是以残渣态存在为 主,在土壤中存在积累现象;在离子交换态(包括水 溶态)和碳酸盐结换态(包括水溶态)和碳酸盐结 合态中的含量不高,几乎为零,腐殖酸结合态含量不 到总含量的10%,说明镁元素在该地土壤中迁移性 较弱;腐殖酸结合态在上层土壤中的含量高于下层 土壤。

## 3 结论与讨论

土壤钙含量主要受地球化学作用的影响,与成 土过程和母质有关。在湿润地区的土壤,水热条件 较好,受强淋溶作用的影响,土壤中钙的含量多在 1%以下,有时低于0.1%。而在北方干旱和半干旱地 区的石灰性土壤,钙含量在1%~10%,甚至超过10%, 发生相对富集。在成土过程中,降水是影响土壤钙 含量的主要因素,其次是母岩和生物作用<sup>[22]</sup>。根据 土壤中水溶性钙的含量,将土壤供钙水平分为三级<sup>[22]</sup>:

低钙土壤:土壤水溶性钙<90 mg·kg<sup>-1</sup>;

中钙土壤:土壤水溶性钙 91~120 mg·kg<sup>-1</sup>;

高钙土壤:土壤水溶性钙>120 mg·kg<sup>-1</sup>。

岩溶区土壤钙元素主要以离子交换态赋存,石 灰土中有效态 Ca 比例较大。土壤剖面中表层土的 钙全量最高,这可能是因为石灰土壤中的 Ca 主要以 离子交换态存在,容易被生长在其上的喜钙植物根 系所吸收,最终富钙的枯枝落叶归还土壤可能是导 致表层土壤钙总量最高的原因[23]。岩溶区土壤剖面 中离子交换态的最高含量出现在 45~60 cm 处, 可能 是因为主要 Ca 元素被淋溶后以离子交换态存在, 使 Ca离子从土壤表层往下层迁移,但随着土壤深度的 增加,土壤的黏度增大,钙离子在土壤剖面中的迁移 减弱,在45~60 cm 处达到最大值,60 cm 以下的土壤 中钙离子的含量较少。从非岩溶区 Ca 元素在各层 土壤中的赋存形态来看,最底层总含量为0.77%,在 1%以下,其余各层低于0.1%。按照土壤供钙水平分 级,狮赖村非岩溶地区土壤水溶性钙含量小于 90 mg·kg<sup>-1</sup>, 属低钙土壤。

土壤中镁的含量受成土母质、风化程度、淋溶作 用和气候条件等影响。在水热条件较好的湿润地区, 风化程度高,土壤中可溶性镁被淋溶较多;在水热条 件较差的干燥寒冷地区,土壤中可溶性镁被淋溶较 少,含镁较高。我国土壤含镁量呈现出一定的地域 性,自北向南、自西向东逐渐降低<sup>[23]</sup>。岩溶区石灰土 成土母质主要为含云母类等矿物,在风化过程中形 成富含镁的黏土矿<sup>[24]</sup>。研究表明,土壤 pH 在中性环 境下,土壤中 Mg 离子交换能力降低;当土壤 pH 达 到碱性条件时,土壤中一半以上交换性 Mg 离子转变 成非交换态 Mg<sup>[25]</sup>。石灰岩的 MgO 平均含量为 7.89%,风化为 Mg 含量较高的石灰土。土壤剖面中 Mg 的最高含量出现在 45~60 cm,可能是因为土壤 在 45~60 cm 处黏度增加,导致含 Mg 离子不易往下 迁移。

非岩溶区 Mg 元素总含量在土壤剖面中有类似 的变化规律,特别是根际土壤中 Mg 元素浓度较高<sup>[26]</sup>。 非岩溶区土壤剖面 Mg 元素赋存形态中,离子交换态 (包括水溶态)在表层土和下层土壤中含量相对较高, 分别为 0.027 g·kg<sup>-1</sup> 和 0.026 g·kg<sup>-1</sup>, 中间层土壤中含 量均小于 0.02 g·kg<sup>-1</sup>。非岩溶区土壤中有机质与 Mg 元素有效态含量呈正相关关系<sup>[27]</sup>, 土壤 Mg 元素 腐殖酸结合态含量高于离子交换态(包括水溶态)、 碳酸盐结合态和铁锰氧化物结合态。土壤中 Mg 元 素主要以残渣态为主,存在累积现象。土壤 Mg 元素 有效态主要包括离子交换态 Mg 和水溶态 Mg。通 常有效 Mg 的主要形态主要是离子交换态 Mg (包括 水溶态),离子交换态 Mg 约占 Mg 总量的 5% 左右, 是衡量土壤中 Mg 的丰缺程度的重要指标。矿物态 Mg 和有机态 Mg, 一般需经微生物分解后才能为植 物利用, 属难效态 Mg, 在土壤 pH 改变为酸性环境, 释放出介于速效性和难效性镁之间的酸溶态镁,释 放量随土壤种类和浸提液的酸浓度及浸提时间而 异<sup>[21]</sup>。土壤供 Mg 能力一般用土壤交换性 Mg 含量 或交换性 Mg 饱和度来反映<sup>[28]</sup>。一般认为土壤交换 性 Mg 含量 <0.02 g·kg<sup>-1</sup>、交换性 Mg 饱和度 <3% 为 供Mg能力低; 土壤交换性 Mg含量在 0.02~0.05 g·kg<sup>-1</sup>、交换性 Mg 饱和度 3%~8% 为供 Mg 能力中等; 土壤交换性 Mg 含量>0.05 g·kg<sup>-1</sup>、交换性 Mg 饱和度 >8% 为供 Mg 能力高<sup>[29-30]</sup>。一般认为土壤中交换性 Mg含量若少于 0.05 g·kg<sup>-1</sup>, 作物就会出现缺 Mg症 状[31]。在强淋溶作用下,狮赖村非岩溶地区土壤中 有效 Mg 含量偏低, 按照土壤可交换性 Mg 含量划分, 说明狮赖村非岩溶区土壤供 Mg 能力低。

非岩溶区酸性土壤钙元素离子交换态、碳酸盐 结合态和腐殖酸结合态含量较低,土壤 Ca 迁移性 较弱,按土壤供钙水平分级属低钙土壤。酸性土壤 活性腐殖质含量较低,加之 Ca 含量较低,而土壤钙 元素对植物的生长影响很大,建议非岩溶区应适量 地补充 Ca、Mg 元素,如施用石灰石粉等,这样既可 以为植物提供 Ca 和 Mg 营养元素,又可以调节土 壤酸碱性。

本研究样地具有岩溶区石灰土和非岩溶区酸 性土典型性,虽然取样数量和分析指标基本满足研 究目标,但考虑到样地的异质性和影响因素,在后 续的研究中应充分考虑土壤 Ca、Mg 元素迁移机理 问题。

#### 参考文献

[1] 袁道先,蒋勇军,沈立成,蒲俊兵,肖琼. 现代岩溶学[M].北京:
 科学出版社, 2016.

YUAN Daoxian, JIANG Yongjun, SHEN Licheng, PU Junbing, XIAO Qiong.Modern karstology[M].Beijing: Scince Press, 2016.

- [2] 吴刚,李金英,曾晓舵. 土壤钙的生物有效性及与其它元素的 相互作用[J]. 土壤与环境, 2002, 11(3): 319-322.
  WU Gang, LI Jinying, ZENG Xiaoduo. Bio-availability of calcium in soil and the interaction with other elements[J]. Soil and Environmental Sciences, 2002, 11(3): 319-322.
- [3] 孟赐福,傅庆林,水建国,吴益伟.浙江中部红壤施用石灰对土 壤交换性钙、镁及土壤酸度的影响[J].植物营养与肥料学报, 1999,5(2):129.

MENG Cifu, FU Qinglin, SHUI Jianguo, WU Yiwei. Effect of liming on acidity and exchangeable calcium and magnesium of red soil in central Zhejiang[J]. Plant Nutrition and Fertilizer Science, 1999, 5(2): 129.

- [4] 王芳, 刘鹏, 徐根娣. 土壤中的镁及其有效性研究概述[J]. 河 南农业科学, 2004, 33(1): 33-36.
  WANG Fang, LIU Peng, XU Gendi. Overview of magnesium in soil and its availability research[J]. Henan Agricultural Sciences, 2004, 33(1): 33-36.
- [5] 李士敏,朱富强,刘方,何腾兵.贵州黄壤旱地有效镁的含量与 镁肥盆栽效果分析[J].贵州农业科学,1999,27(2):31-33.
   LI Shimin, ZHU Fuqiang, LIU Fang, HE Tengbing. Quantity of available magnesium of dry cultivated land and effects of applying Mg fertilizer on the crops in yellow earth arears of Guizhou[J]. Guizhou Agricultural Sciences, 1999, 27(2): 31-33.
- [6] 李为, 余龙江, 贺秋芳,吴云,袁道先. 微生物及其碳酸酐酶对 岩溶土壤系统钙镁元素淋失的影响[J]. 中国岩溶, 2004, 23(1):1-6.
   LI Wei, YU Longjiang, HE Qiufang, WU Yun, YUAN Daoxian.

Microbes and its carbonic anhydrase impact on the leaching to calcium and magnesium elements in calcareous soil system[J]. Carsologica Sinica, 2004, 23(1): 1-6.

[7] 陈家瑞,曹建华,梁毅,杨慧.石灰土发育过程中土壤腐殖质组成 及其与土壤钙赋存形态关系[J].中国岩溶,2012,31(1):7-11. CHEN Jiarui, CAO Jianhua, LIANG Yi, YANG Hui. Relationship of the humus components and the calcium form with the development of limestone soil[J]. Carsologica Sinica, 2012, 31(1): 7-11.

[8] 李菁,杨程,靳振江,朱同彬,曹建华.断陷盆地区不同土地利用方式土壤钙形态分布特征[J].中国岩溶,2019,38(6):889-895.

LI Jing, YANG Cheng, JIN Zhenjiang, ZHU Tongbin,CAO Jianhua. Characteristics of calcium fraction distribution in soil under different land use types in karst fault-depression basins[J]. Carsologica Sinica, 2019, 38(6): 889-895.

 [9] 杨胜天,黎喜,娄和震,罗娅,李超君.贵州茂兰喀斯特地区土 壤全钙含量空间估算模型与迁移分析[J].中国岩溶,2021, 40(3):449-458.

> YANG Shengtian, LI Xi, LOU Hezhen, LUO Ya,LI Chaojun. Spatial estimation model and migration analysis of soil total calcium content in the Maolan karst area, Guizhou Province[J]. Carsologica Sinica, 2021, 40(3): 449-458.

- [10] 梁建宏,曹建华,杨慧,黄芬.钙、铁、铝形态对岩溶石灰土磷 有效性的影响[J].中国岩溶,2016,35(2):211-217.
   LIANG Jianhong, CAO Jianhua, YANG Hui, HUANG Fen. Effects of calcium, iron and aluminum fractions on the phosphorus bioavailability in limestone soil of karst region[J]. Carsologica Sinica, 2016, 35(2):211-217.
- [11] 吴水木. 中国区域水文地质普查报告: 广西桂林幅 [M]. 柳州: 广西地质矿产局, 1983.
  WU Shuimu. Report of the Regional Hydrogeological Census of China: Guangxi Guilin Area [M]. Liuzhou: Guangxi Geological Survey, 1983.
- [12] 丁梦凯,胡晓农,曹建华,吴夏,黄芬.桂林毛村不同土地利用 方式下土壤呼吸空间变异特征[J].环境科学,2019,40(2): 924-933.

DING Mengkai, HU Xiaonong, CAO Jianhua, WU Xia, HUANG Fen. Spatial variability in soil respiration under different land use patterns in Maocun village, Guilin[J]. Environmental Science, 2019, 40(2): 924-933.

- [13] 张铮,孟广礼. 1988年两广地区春季酸雨观测和天气形势分析[J]. 北京大学学报(自然科学版), 1992, 28(1): 86-95. ZHANG Zheng, MENG Guangli. An observation of spring's acid rain and an analysis of weather situation at the Liangguang's area of China in 1988[J]. Acta Scientiarum Naturalium Universitatis Pekinensis, 1992, 28(1): 86-95.
- [14] 鲁如坤. 土壤农业化学分析方法[M]. 北京:中国农业科技出版 社, 2000.

LU Rukun. Analytical methods for soil and agro-chemistry [M]. Beijing: China Agricultural Science and Technology Press,2000.

- [15] Arabinda K Das, Ruma Chakraborty, M.Luisa Cervera, Migwel de la Guardia Metal speciation in solid matrices [J]. Talanta, 1995, 42: 1007-1030.
- [16] Justyna Poledniok, Franciszek Buhl. Speciation of vanadium in soil[J]. Talanta, 2003, 59: 1-8.

226

- [17] 刘文长, 马玲, 刘洪青, 潘同应, 徐厚玲. 生态地球化学土壤样品 元素形态分析方法研究[J]. 岩矿测试, 2005, 24(3): 181-188.
   LIU Wenzhang, MA Ling, LIU Hongqing, PAN Tongying, XU Houling. Research on Speciation Analysis of Chemical Elements in Soil Samples for Ecosystem Geochemistry Study[J].
   Rock and Mineral Analysis, 2005, 24(3): 181-188.
- [18] 卢玫桂. 广西桂林石灰土的元素生物地球化学特征[D]. 桂林: 广西师范大学, 2005.
   LU Meigui. The Biochemical Characters of Element in Limestone Soil in Guilin, Guangxi [D]. Guilin: Guangxi Normal Uni-
- versity, 2005.
  [19] 梁建宏. 岩溶动力系统土壤钙元素迁移机理初步研究[D].桂林: 广西师范大学, 2010.
  LIANG Jianhong. Preliminary Study on Migration Mechanism of Calcium in the Soil, Karst Dynamics System[D]. Guilin: Guangxi Normal University, 2010.
- [20] 陈浏寰, 覃英凤, 王紫莹, 黄德周, 张苑. 土地利用方式下岩溶 湿地土壤无机磷形态特征及分析方法适用性探讨[J]. 中国岩 溶, 2020, 39(6): 845-853.

CHEN Liuhuan, QIN Yingfeng, WANG Ziying, HUANG Dezhou, ZHANG Yuan. Occurrence forms of inorganic phosphorus in soils of karst wetland under different landuses and comparison of two analysis methods[J]. Carsologica Sinica, 2020, 39(6): 845-853.

[21] 王敬国. 植物营养的土壤化学[M]. 北京: 北京农业大学出版 社, 1995.

WANG Jingguo. Soil chemistry of plant nutrition [M].Beijing: Beijing Agricultural University Press, 1995.

[22] 周卫,林葆.土壤中钙的化学行为与生物有效性研究进展[J]. 土壤肥料,1996(5):19-22.

> ZHOU Wei, LIN Bao. Research progress on chemical behavior and bioavailability of calcium in soil[J]. Soils and fertilizers, 1996(5): 19-22.

[23] 曹建华, 袁道先, 潘根兴. 岩溶生态系统中的土壤[J]. 地球科
 学进展, 2003, 18(1): 37-44.
 CAO Jianhua, YUAN Daoxian, PAN Genxing. Some soil fea-

tures in karst ecosystem.[J]. Advance in Earth Sciences, 2003, 18(1): 37-44.

[24] 顾新运,许冀泉.中国土壤胶体研究: V. 滇桂地区石灰岩发育 的三种土壤的粘土矿物组成和演变[J].土壤学报, 1963, 11(4):411-415. GU Xinyun, XU Jiquan. Soil Colloid reseaches: V. Clay minerals and their transformations in rendzina, terra fusca and terra rossa of Yunnan and Kwangsi[J]. Acta Pedologica Sinica, 1963, 11(4): 411-415.

- [25] Barber S A. Soil Nutrient Bioavailability: A Mechanistic Approach[J]. Quarterly Review of Biology, 1995.
- [26] Rengel Z, Robinson D L. Modeling Magnesium Uptake from an Acid Soil: I. Nutrient Relationships at the Soil-Root Interface [J]. Soil Science Society of America Journal, 1990, 54(3): 785-791.
- [27] 王雅妮,梁洪波,王树声,林琪,陈爱国. 陇南植烟土壤交换性 镁与烟叶中镁含量特征及关系分析[J]. 中国农学通报, 2015, 31(4): 50-54.

WANG Yani, LIANG Hongbo, WANG Shusheng, LIN Qi, CHEN Aiguo. The Characteristics and Relationship Between Magnesium Content in Flue-cured Tobacco Leaves and Exchangeable Magnesium Content in Soil in Longnan [J]. Chinese Agricultural Science Bulletin, 2015, 31(4): 50-54.

- [28] 丁群英. 安徽沿淮地区土壤交换性镁含量及镁对大豆营养的 影响[J]. 安徽农学通报, 2002, 8(6): 60-62.
   DING Qunying. Effect of exchange Mg<sup>2+</sup> and Mg in soil along Huaihe river on soybean nutrition[J]. Auhui Agricultural Science Bulletin, 2002, 8(6): 60-62.
- [29] 黄鸿翔,陈福兴,徐明岗,秦道株,高菊生. 红壤地区土壤镁素 状况及镁肥施用技术的研究[J]. 土壤肥料, 2000(5): 19-23.
   HUANG Hongxiang, CHEN Fuxing, XU Minggang, QIN Daozhu,GAO Jusheng. Status of magnesium and the techniques of application of magnesium fertilizer in the red earth region[J].
   Soils and fertilizers, 2000(5): 19-23.
- [30] 李延,刘星辉,庄卫民. 福建山地龙眼园土壤镁素状况与龙眼 缺镁调控措施[J]. 山地学报, 2001, 19(5): 460-464.
  LI Yan, LIU Xinghui, ZHUANG Weiming. Studies on magnesium status in mountain soils of longan orchards and on the control methods for longan magnesium deficiency in Fujian[J].
  Journal of Mountain Science, 2001, 19(5): 460-464.
- [31] 杨力, 刘光栋, 宋国菡, 泉维洁, 卢桂菊, 丁光国. 山东省土壤交 换性镁含量及分布[J]. 山东农业科学, 1998(3): 8-12.
  YANG Li, LIU Guangdong, SONG Guohan, QUAN Weijie,LU Guiju, DING Guangguo. Exchangeable magnesium content in soil and distribution in Shandong province[J]. Shandong Agricultural Sciences, 1998(3): 8-12.

# Comparison of soil calcium and magnesium fractions transport in classic karst and non-karst region, Guilin

LIANG Jianhong<sup>1</sup>, CUI Xudong<sup>2</sup>, WEN Laiyan<sup>3,4</sup>, LIU Ding<sup>4</sup>, YI Chenxu<sup>4</sup>, HUANG Kezun<sup>4</sup>, WANG Jun<sup>5</sup> (1. Institute of Karst Geology, CAGS/Key Laboratory of Karst Dynamics, MNR&GZAR, Guilin, Guangxi 541004, China; 2. Shangdong Construction and Survey Group Co., Ltd., Jinan, Shandong 250031, China; 3. Luoding General Cai Tingkai Memorial Middle School, Luoding, Guangdong 527200, China; 4. College of Environment and Resources, Guangxi Normal University, Guilin, Guangxi 541006, China; 5. Maize Research Institute, Shanxi Agricultural University /Shanxi Academy of Agricultural Sciences, Xinzhou, Shanxi 034000, China) **Abstract** The exposed karst area in the world is about 17.9 million km<sup>2</sup>, mainly distributed in China, Vietnam, France, Slovenia, the United States and other countries. Covering a total area of 780,000 km<sup>2</sup>, the karst are in south China is most widely distributed in the world, mainly in the most area of 8 provinces/cities such as Yunnan, Guizhou, Guangxi, Hunan, Hubei, Chongqing, Sichuan and Guangdong. The southern karst area represented by Guilin is a typical karst area in China, where soil is formed by the physical, chemical and biological effects of carbonate rocks in the geological background. Due to the richness of calcium (Ca) and magnesium (Mg) in carbonate rocks, alkaline soil rich in Ca and Mg is distributed in karst areas. But non-karst areas are primarily clastic rock, where soil mainly exists acidic. Besides, Ca in soil is an essential mineral nutrient for plant growth and metabolism. Soil Ca and its morphological changes affect the physicochemical properties of soil, and also affect the uptake of calcium and other nutrients by plants. Magnesium is also an essential mineral element for plant growth, ranking the fourth after nitrogen, phosphorus and potassium. Therefore, plants need to take in Mg, depending on the content and supply mechanism of Mg in soil.

With a modified Tessier sequential extraction procedure, soil profiles from typical karst and non-karst areas in Guilin are analyzed to determine different fractions of Ca and Mg, the ion-exchange fraction (including water-soluble state), carbonate-bound fraction, humic acid-bound fraction, Fe-Mn oxides bound fraction, strong organic matterbound fraction (including some sulfides) and residual fraction. The migration characteristics of Ca and Mg elements in soil from these two types of areas are explored. The vegetation type of sampling sites is mainly forest. During the sampling, a soil profile with 1 m wide, 2 m long and 1.5 m deep was dug. The profile is stratified from the surface to 140 cm, and divided into 7 horizons at intervals of 20 cm. Then soil samples are collected from the bottom layer by layer. A total of 7 soil samples in the limestone soil profile are collected from the depth of 105 cm at intervals of 15 cm. The results showed that in the limestone soil profile of the karst area, the pH value increases with the depth of the profile, while the contents of soil organic matter, total nitrogen (N) and total phosphorus (P) decrease. Except the parent material, the P content of soil is related to other factors in the process of soil formation, among which bioaccumulation and soil formation are important. The weak migration of P, together with the limited availability of limestone soil makes the P content difficulty to leach down from the profile, hence the P content of the surface layer is higher than that of the lower layer. Calcium mainly exists in the exchange fraction and its content is similar in each soil profile, while Mg mainly exists in the residual fraction. There is an accumulation when the percentage of humic acidbound fraction decreases with the depth of the soil profile. The maximum value of the ion-exchange fraction of Ca occurs in the middle profile at the depth of 45-60 cm. In the karst area, Mg is mainly present in the residual fraction (97.45%) in the limestone soil profile. But Mg content is low in the ion-exchange fraction including the water-soluble fraction (0.61%), the carbonate-bound fraction (0.11%) and the humic acid-bound fraction, accounting for 1.80% of the total amount in the latter three fractions.

Compared with the typical karst area, the total Ca content is lower in acidic soil of the non-karst area. The soil profile from 0 cm to 60 cm is dominated by strong organic bound fraction, and the deeper profile (>60 cm) by residual fraction. Calcium in the topsoil in non-karst areas is mainly present in the ion-exchange fraction (including the water-soluble fraction), the Fe-Mn oxide-bound fraction and the strong organic-bound fraction (including some sulfide). The dominance of the ion-exchange fraction (including the water-soluble fraction) indicates the relatively high mobility of Ca. In non-karst areas. The effective content Mg is low, mainly in humic acid-bound fraction and residual fraction. Similar to karst areas. Mg in non-karst areas also accumulates in the soil to some extent. In conclusion, the study explores the morphological migration of Ca and Mg in soil profiles in karst and non-karst areas, and provides scientific support for soil improvement and risk assessment of Ca and Mg leaching in soil.

Key words limestone soils, acid soils, Tessier, sequential extraction procedure, leach