DOI: 10.13758/j.cnki.tr.2018.02.019

生物质炭对磺胺类抗生素在坡耕地紫色土中 吸附-解吸及淋溶过程的影响^①

周志强^{1,2},刘 琛²,杨红薇^{1*},鲜青松²,唐翔宇²

(1 西南交通大学地球科学与环境工程学院,成都 611756; 2 中国科学院水利部成都山地灾害与环境研究所,成都 610041)

摘 要:吸附--解吸是影响抗生素类污染物在土壤中迁移转化及生物有效性的重要过程,本文以川中丘陵区坡耕 地紫色土为研究对象,通过批量平衡实验和柱实验研究生物质炭施用(投加量 0 (B0)、39.75 t/hm² (B1)和 198.75 t/hm² (B2))及田间老化作用(夏季干湿交替)对 3 种典型磺胺类抗生素(磺胺嘧啶(SD)、磺胺二甲基嘧啶(SM2)及磺胺甲恶唑 (SMZ))在紫色土中的吸附--解吸和淋溶行为的影响。结果表明:在几种处理中,3 种磺胺类抗生素吸附强弱的顺序都表 现为 SD>SMZ>SM2; 与 B0 处理相比,添加生物质炭能增加土壤对 3 种抗生素的吸附能力,其中 SM2 的吸附显著增 加(P<0.05),但这种促进作用在经过老化过程后有所减弱。在解吸过程中,3 种抗生素的 Freundlich 常数 *K*_f大小顺序 为 SD>SMZ>SM2,表明 SD 在土壤中吸附容量最大且不易解吸,其次是 SMZ 和 SM2;相应的迟滞系数 *H* 大小顺序 为 SD<SMZ<SM2,与 Freundlich 常数 *n* 值趋势一致,表明紫色土对 SD 亲和力最强,解吸最难,而 SM2 则解吸最易, 可逆性最强。与 B0 处理土柱相比,3 种磺胺抗生素在 B1 处理土柱中迁移更慢。

关键词:紫色土;生物质炭;磺胺类抗生素;吸附-解吸;干湿交替。 中图分类号:X53 文献标识码:A

磺胺类抗生素是一种使用十分广泛的抗生素,常 用于农业作物虫害的预防和畜牧业的牲畜疾病治疗^[1]。 我国是畜牧业大国,抗生素使用量居世界第一。据统 计,2013年我国抗生素使用量为16.2万t,其中养殖 业占 52%; 西南地区的抗生素使用量为 1.83 万 t, 占 全国总量的 11.3%,其中磺胺类抗生素的使用量为 1 390 t, 占全国该类抗生素使用总量的 17.6%^[2]。抗 生素进入动物体内后大部分会以原药或代谢产物的 形式经粪尿排出体外,进入土壤和地下水环境^[3]。此 外,畜禽粪便的农田施用及养殖业废水的随意排放或 灌溉利用也是抗生素进入土壤环境的重要途径^[4-5]。 目前,我国多地已有天然环境中检出磺胺类抗生素的 报道。李彦文等^[6]调查了广州、深圳等地菜地和污水 厂进水几种磺胺抗生素污染情况,结果表明,磺胺类 单个化合物检出率为 25.81% ~ 93.50% 、总含量在 33.3~321.4 µg/kg之间, 污水厂进水磺胺浓度为2.26~ 12.12 ng/L。洪蕾洁等^[7]对上海市黄浦江部分河段江 水、崇明岛地表水及地下水进行测定,磺胺抗生素检 出浓度范围为 13.3~241.5 ng/L。

吸附-解吸是污染物在土壤中重要的固-液界面 过程,该过程将决定抗生素在环境中的迁移转化行为 及其在生物体中的残留特征,其中涉及的影响因素主 要包括土壤理化性质、抗生素的性质及使用剂量^[8]。 例如,土壤的酸碱性能决定磺胺类抗生素是以阳离 子、中性分子还是阴离子的形态存在,进而影响抗生 素在土壤中的吸附机理和吸附容量。Parket 等^[9]研究 发现,当土壤 pH 在 4~8之间时,磺胺通过静电作 用附着在土壤表层的吸附点位上,其吸附潜力与土壤 pH 呈反比。土壤有机质是影响污染物在土壤中迁移 的另一个重要因素,表现为土壤从水相中吸持疏水性 有机物,因此污染物会首先吸附到土壤有机质中^[10]。 许多研究发现,土壤对抗生素的吸附量与土壤有机质 含量呈正比,但另一方面,腐殖酸等物质能通过改变 土壤表面性能而与污染物竞争吸附点位,从而减少土 壤对抗生素的吸附。此外,土壤有机质中的可溶性成 分(溶解有机物)是污染物在土壤中迁移的重要载体, 可促使抗生素从土壤颗粒中解吸而进入水环境[11]。

生物质炭是生物质(主要是秸秆、果壳等)在无氧

* 通讯作者(790057478@qq.com)

基金项目:国家自然科学基金青年科学基金项目(41301549)资助。

作者简介:周志强(1991—),男,江苏南通人,硕士研究生,主要研究方向为土壤有机污染及修复。E-mail:815465788@qq.com

壤

或低氧高温热解条件下得到的多孔性炭质材料,目前 被作为土壤改良剂而广泛使用,同时又具有一定的污 染修复功能。有关生物质炭对包括抗生素在内的有机 污染物的土壤环境行为研究受到越来越多的关注, Mahtabet 等^[12]认为生物质炭能通过含氧官能团、静电 引力等去除无机和极性有机污染物。Verheijen 等^[13] 综合许多研究发现,生物质炭对疏水性有机污染物的 亲和力是有机质的10~1000倍,生物质炭能去除土 壤和沉积物中 80%~90%的痕量疏水性有机污染 物。Anushkaet 等^[14]利用蒸汽活化植物的方式制备生 物质炭,并发现该生物质炭的加入能明显提高水中磺 肢二甲基嘧啶的去除率。但对生物质炭老化作用对有 机污染物的土壤环境行为的影响评估及机理分析仍 比较缺乏。

紫色土是长江上游最重要的耕地资源之一,以四 川盆地最为集中。紫色土由紫色泥页岩发育而成,具 有土层浅薄、大孔隙丰富、入渗率高等特点^[15]。这 些特征导致污染物容易在紫色土中通过优先流发生 淋失迁移,而有关抗生素在紫色土中的吸附-解吸过 程及生物质炭的施用效应研究相当缺乏。综上,本文 以坡耕地紫色土为对象,通过室内批量平衡实验和土 柱淋溶实验,研究生物质炭添加及田间老化作用对3 种典型磺胺类抗生素(磺胺嘧啶(SD)、磺胺二甲基嘧 啶(SM2)及磺胺甲恶唑(SMZ))在紫色土中的吸附-解 吸和迁移行为的影响,为该类污染物在紫色土中的迁移行为及生物质炭应用研究提供科学依据。

1 材料与方法

1.1 仪器与试剂

实验所用仪器包括 HPLC-UV 高效液相色谱仪 (Agilent1200, Eclipse plus C18 色谱柱(4.6 mm×150 mm))、恒温震荡床(上海智城分析仪器制造有限公司)、VISIPRER[™]DL 固相萃取仪(SUPELCO公司)、 RE-5299 旋转蒸发器(巩义市英峪高科仪器厂)、pH 计 (上海梅特勒-托利多仪器有限公司)、蠕动泵 (LongerPump 公司)、全自动收集器(上海沪西分析仪 器厂有限公司)、超纯水系统(美国 Millipore 公司)等。

3 种目标污染物包括磺胺嘧啶(Sulfadiazine, SD)、磺胺二甲基嘧啶 (Sulfamethazine, SM2)、磺胺 甲恶唑 (Sulfamethoxazole, SMZ) (纯度≥99.5%, Sigma 公司),其主要性质参数见表 1。所用试剂中甲 醇、乙腈为色谱纯, NaOH、甲酸为分析纯。实验用 水为 MiliQ 超纯水。

生物质炭购于河南商丘三利新能源有限公司,是 由农作物混合秸秆在 500 ℃无氧条件下烧制而成, 生物质炭的 pH 为 9.5,含碳量为 471.9 g/kg,含氮量 为 11.6 g/kg,比表面积为 56.29 m²/g,孔隙平均直径 为 6.21 nm。

名称	化学式/分子量	分子结构	水中溶解度(mg/L)	$\log K_{\rm ow}$	рКа
磺胺嘧啶	$\begin{array}{c} C_{10}H_{10}N_4O_2S\\ 250.28\end{array}$	N = V = V = V = V = V = V = V = V = V =	77	0.81	$pK_{a,1} = 2.0$ $pK_{a,2} = 6.48$
磺胺甲恶唑	C ₁₀ H ₁₁ N ₃ O ₃ S 253.28		15.9	0.89	$\begin{array}{l} pK_{a,1} = 1.6 \\ pK_{a,2} = 5.7 \end{array}$
磺胺二甲基嘧啶	C ₁₂ H ₁₄ N ₄ O ₂ S 278.34	O O N H ₂ N	1 500	0.14	$pK_{a,1} = 2.65$ $pK_{a,2} = 7.65$

表 1 三种磺胺类抗生素的基本性质 Table 1 Basic properties of three tested sulfonamides

1.2 供试土壤

土壤采自四川省绵阳市盐亭县中国科学院紫色 土农业生态试验站的坡耕地小区,采样为0~15 cm 耕作层土壤的 3 点混合样。对照土壤 pH 为 8.6,有 机碳含量为 3.9 g/kg, CEC 为 21.21 cmol/kg,砂粒、 粉粒和黏粒含量分别为 36%、40% 和 24%。田间试 验小区面积为 100 m²,施炭量分别为 0 (B0)、39.75 t/hm² (B1) 和 198.75 t/hm² (B2)(含炭量为 0、10 和 50 g/kg)。将生物质炭按样方法均匀撒在土壤表面,经 犁耕均匀混入耕层土壤,再经过半年(2015 年 5—11 月)田间自然干湿交替过程。土样经自然风干后研磨 过 60 目筛(粒径 0.25 μ m)。同时,在室内制备添加新 鲜生物质炭的土壤混合样(投加量分别为 10 g/kg (C1) 和 50 g/kg (C2),粒径 0.25 μ m),与田间施炭土作对 比,以考察老化作用的影响。实验前土样在 122 °C、 0.115 MPa 压力下连续湿热灭菌 2 h。

1.3 吸附-解吸实验

本文采用批量平衡实验方法^[16]:准确称取 1.0 g 土 壤样品于离心管中,分别加入 10 ml 浓度分别为 1.0、 5.0、10、15、20、25 mg/L 的抗生素溶液(含 10 mmol/L CaCl₂及 0.1 g/L NaN₃灭菌;每个浓度设 3 个平行), 并称量带盖离心管(含土)重量(W_0),于 25 °C、180 r/min 恒温震荡 24 h(预实验确定平衡时间为 16 h)。 待反应结束后,在4 000 r/min 转速下离心 10 min, 取上清液后称量离心管重量(W_1),经过滤、净化等预 处理后测定抗生素浓度。

吸附过程完成后,为避免提取上清液时带来的容积误差,在上清液提取后向离心管中加入(*W*₁-*W*₀)ml、不含抗生素的 10 mmol/L CaCl₂溶液,再次恒温振荡,进行解吸实验,操作步骤同吸附过程。

1.4 原状土柱淋溶实验

原状土柱采用不锈钢环刀(厚度 2 mm, 内径 15 cm,高20cm)在施炭量分别为0(B0)和39.75 t/hm² (B1)的田间试验小区的耕层土壤中取出,土柱实际高 度为 15 cm。惰性离子 Br⁻ 由于不与土壤反应,可作 为水流示踪剂,用于考察土壤中的水分运动特征。实 验前,将土柱置于盆中,使蒸馏水(含 0.1 g/L NaN₃) 的水面不高于土柱底部 3 cm,通过毛细管上升作用 **自下向上饱和土柱。**用4~6倍孔隙体积(即4.8~7.2 L)蒸馏水(含 0.1 g/L NaN3)淋溶土柱,当流速在 7.36 ml/min 左右(相当于降水量 25 mm/h)时,出水流量与 进水流量基本一致,视为土柱达到物理化学状态平 衡。土柱平衡后, 立刻开始淋溶实验(入流溶液含 50 mg/L Br⁻、1.0 mg/L 抗生素和 0.1 g/L NaN₃抗菌剂), 出流流速稳定在 7.36 ml/min, 直到污染物发生穿透。 然后,在3个孔隙体积(入流溶液3.6L)开始降雨(含 0.1 g/L NaN3的蒸馏水,模拟降雨量约25 mm/h,直 到 6 个孔隙体积(入流溶液 7.2 L)后停止实验。土柱出 流管与自动收集器连接,设置参数使其每隔5min收 集出流液 50 ml。将样品进行预处理并分析检测,以 出流液体积为横坐标,抗生素浓度为纵坐标,绘制土 柱的吸附-解吸淋溶曲线。

1.5 抗生素分析检测方法

样品首先通过 0.45 µm 有机系滤膜过滤,并取 5 ml 滤液进行固相萃取(SPE 小柱型号: Agilent Bond Elut Plexa)。固相萃取过程为:6 ml 甲醇活化,流速 3 ml/min;进样 5 ml,流速1 ml/min;6 ml 乙腈洗脱, 流速3 ml/min。洗脱液经氮吹干后用甲醇-水流动相 定容,移至进样瓶中待测。

抗生素采用高效液相色谱检测,仪器参数为:流 动相为甲醇-水(体积比 = 25/75,甲酸含量为 1 ml/L),流速 0.8 ml/min;色谱柱:柱温 30 ℃,UV 检测波长 270 nm;进样量 20 µl、针清洗后进样(甲醇 洗针)。

3 种抗生素的检测限为 0.05 mg/L,标准曲线的 线性范围为 0.1 ~ 30 mg/L(*R*²≥0.999); SD、SM2 和 SMZ 的加标浓度为 0.2 ~ 25 mg/L(*R*²≥0.99),加标回 收率分别为 72% ~ 83%、75% ~ 88%和 74% ~ 86%。

1.6 数据分析

本文采用 Freundlich 非线性等温吸附模型对数 据进行拟合,该模型经验性地描述了固体表面的目标 物吸附量(Q_e , mg/kg)与平衡溶液中目标物浓度(C_e , mg/L)之间的关系,公式如下:

$$\lg Q_e = \lg K_f + \frac{1}{n} \lg C_e \tag{1}$$

式中:K_f为吸附容量常数;n为吸附亲和力值。

另外, 迟滞系数 $H \in$ Freundlich 解吸等温线 (1/ n_{des})与吸附等温线(1/ n_{ads})的比值,用于描述解吸迟 滞,公式如下:

$$H = \frac{1/n_{\rm des}}{1/n_{\rm ads}} \tag{2}$$

2 结果与讨论

2.1 抗生素在紫色土中的吸附-解吸特征

图 1 和图 2 分别为不同初始浓度下, 对照(B0 处理)、两个不同投加量下添加新鲜生物炭(10 g/kg (C1) 和 50 g/kg (C2))及田间施炭老化后(39.75 t/hm² (B1) 和 198.75 t/hm² (B2))的紫色土对 3 种目标抗生素的吸附和解吸规律。在所有处理中,即不论施炭或老化与 否,3 种抗生素在紫色土中吸附量的大小关系均为: SD > SMZ > SM2。磺胺抗生素的形态及吸附机理与 pH 密切相关:当 pH < pK_{a1}时,磺胺以阳离子为主,与土壤颗粒表面所带负电荷存在静电引力,吸附机理 以阳离子交换为主,在土壤中的吸附容量较高;当

 $pK_{a1} < pH < pK_{a2}$ 时,磺胺以中性分子形态为主,能 够通过疏水性分配原理与土壤有机质作用;当 $pH > pK_{a2}$ 时,磺胺则以阴离子形态为主^[17]。所测平衡溶 液pH在7.2~7.5之间,新鲜加炭土的pH稍高于老 化炭土和对照处理,在此pH范围内,SD、SMZ 主 要以阴离子形态存在于溶液中,且SD的离子化程度 低于 SMZ,因而带负电的土壤颗粒对 SD 的吸附量大 于 SMZ,且分配作用也可能同为二者的主要吸附机 制。SM2 尽管主要以中性分子存在,但水溶性远大 于 SD、SMZ,而 K_{ow}值远小于 SD、SMZ,因此,SM2 不易通过分配作用吸附在土壤有机质中,吸附量也 最低。





Fig. 1 Adsorptions of sulfonamides with varying initial concentrations to purple soils under different biochar treatments





老化对生物质炭施加效应的影响较大。与 B0 处 理相比,土壤中添加新鲜的生物质炭后 3 种抗生素的 吸附量都有所增加,其中 SM2 的增量尤为明显(P< 0.05),而 SD和 SMZ 的增量未达到显著水平(P>0.05)。 另一方面,除 B2 处理中的 SM2 吸附量显著增加外 (P<0.05),其余施炭后经老化处理的土壤对 3 种抗生 素的吸附量都总体低于 B0 处理,但差异未达到显著 水平(P>0.05)。生物质炭的性质在老化过程中发生变 化,对污染物吸附的影响表现为两个相反的作用:一 方面,生物质炭是多孔介质,在老化过程中可吸附大 量有机、无机物质,部分吸附点位被占据,从而降低 了对目标污染物的吸持;另一方面,在干湿交替作用 下,生物质炭表面具有丰富的化学官能团可能进一步 增强,如文献中报道的羧基结构的显著增加,可与污 染物之间具有更强的亲和力,从而促进吸附^[18]。这 两种作用中占主导的一方将决定老化炭对污染物吸 附的影响最终表现为促进还是抑制。上述机理已在一 些研究中报道,如 Lin 等^[19]发现,生物质炭在老化 过程中因氧化还原反应而生成羧基、苯酚基等官能 团,促进了生物质炭颗粒在土壤矿物上的吸附;牛亚 茹等^[20]研究发现,生物质炭显著提高了土壤有机质 含量,王光飞等^[21]也发现同样现象,且生物质炭添 加量与有机质含量增加成正比,这都可能促进生物质 炭对有机质的吸附。本文中,可推断由于吸附点位被 占据而造成的吸附减弱机制可能占主导作用,导致了 老化炭土的吸附能力低于对照和新鲜炭土。然而在高 投加量下,生物质炭提供了更多的官能团,由于 SM2 主要以中性分子存在,这种减弱机制的影响程度则会 降低,甚至出现加强现象。

与吸附过程相比,不同施炭处理的紫色土对 3

种磺胺抗生素的解吸与吸附过程的固-液两相平衡关 系随污染物初始浓度的变化规律基本相似,表明了对 施炭紫色土而言,吸附量越大,解吸后土壤中的结合 残留量也越高。

2.2 吸附-解吸等温线的 Freundlich 模型拟合

Freundlich 模型常用来拟合非均质吸附行为,它 假设吸附是在异质性表面发生的,是一个多层吸附 过程。本文中添加了生物质炭的土壤属非均质体系, 对比了其他模型的拟合结果,Freundlich 模型对吸附 过程的拟合效果最佳。如表 2 所示,该模型对 3 种 磺胺类抗生素在不同施炭处理的紫色土中吸附等温 线拟合的相关性较好,均达到极显著水平(R^2 >0.81, P<0.01)。Liu 等^[22]在研究小麦秸秆生物质炭对 SD、 SM2 和 SMZ 的吸附实验中发现,无论土壤加炭与 否,3 种磺胺的吸附-解吸等温线都符合 Freundlich 模型;加炭引起的吸附 K_f 值和 n 值的变化可能因土 壤类型不同而改变。从表 2 可以看出,无论生物质 炭老化与否,炭添加量与 K_f 值成正比;在土壤中添 加新鲜生物质炭能增加土壤对污染物的吸附容量, 其中 SD 最明显。以上现象表明生物质炭在老化过

程中吸附点位被占据,降低了对目标污染物的吸持, 这导致老化炭降低了对 SD 的吸附容量;另一方面, 生物质炭表面的化学官能团在老化过程中发生改 变,可能加强了与污染物的亲和力,这导致了老化 炭土整体上增加对 SM2 和 SMZ 的吸附 K_f 值。相应 的吸附 n 值的大小顺序为 SD < SMZ < SM2 ,表明土 壤对 3 种磺胺的亲和力为 SD > SMZ > SM2^[23]。此 外, B0 处理和 B1 处理的 SM2 吸附 $1/n \approx 1$, 而 C1 处理、C2 处理和 B2 处理的 1/n<1,表明 SM2 在 B0 处理和 B1 处理中的吸附作用力相对单一,而在其 他几种土壤上 SM2 与土壤有机质及生物质炭还存 在其他作用机制,如土壤有机质中的极性基团(酚羟 基和羧基等)及土壤孔隙内壁表面能够与磺胺类抗生 素通过氢键和范德华力作用键合^[24]。模型 n 值的大 小与 SM2 在各处理土壤中实际吸附量的高低(图 1) 相一致,即 SM2 在 B0 处理和 B1 处理上的吸附最 弱, 而在 C1 处理、C2 处理和 B2 处理中的吸附相 对更强^[25]。对于 SD 和 SMZ 两种抗生素,相应的 1/n>1,表明各处理下的紫色土对这两种抗生素的亲 和能力都较强。

357

表 2 磺胺类抗生素在不同施炭紫色土中吸附-解吸过程的 Freundlich 模型拟合参数

Table 2	Fitting parameters of Freundlich model for sorption and desorption of sulfonamides in purple soils under different biochar treatments									
过程	处理	SD		SM2			SMZ			
		K_{f}	n	R^2	K_{f}	n	R^2	K_{f}	n	R^2
吸附	B0	2.05	0.28	0.99	0.34	0.93	0.88	0.71	0.48	0.93
	B1	0.48	0.24	0.94	0.54	1.10	0.86	0.47	0.48	0.95
	B2	0.89	0.29	0.97	3.58	1.38	0.99	1.23	0.62	0.84
	C1	8.30	0.35	0.99	1.81	1.31	0.94	1.27	0.47	0.93
	C2	40.83	0.70	0.86	5.72	1.53	0.98	3.92	0.66	0.81
解吸	B0	88.51	0.65	0.97	4.25	0.79	0.78	53.33	0.53	0.83
	B1	76.03	0.45	0.99	2.59	0.83	0.97	37.93	0.46	0.98
	B2	60.26	0.62	0.99	9.95	1.13	0.97	24.60	0.60	0.90
	C1	101.86	0.63	0.99	8.02	1.26	0.98	46.99	0.64	0.97
	C2	127.35	0.91	0.96	10.94	1.36	0.98	31.41	0.73	0.90

等温解吸过程的 Freundlich 拟合结果能反映抗 生素发生解吸的难易程度以及在达到解吸平衡时土 壤中相应的抗生素的结合残留量。首先,如表 2 所示, 模型对 3 种磺胺抗生素解吸拟合的相关性较好 (R^2 >0.78)。其中,SD和SMZ的解吸 K_f 值分别在60.26 ~127.35和24.60~53.33范围,均远大于各自相应的 吸附 K_f 值,这表明解吸后土壤中SD和SMZ的结合 残留量仍较多,而SM2的解吸 K_f 值在2.59~10.94 范围,略高于相应的吸附 K_f 值,表明该抗生素的解吸程度较大,可逆性相对较强,而在土壤中的残留量相对较少。

2.3 解吸过程的迟滞性

本文通过迟滞系数 *H* 衡量解吸相对于吸附过程 的迟滞程度。通常认为,当 *H*<1 时,污染物与土壤 结合作用力较强,解吸的迟滞现象明显;而当 *H*>1 时,则解吸较快,迟滞性小^[26]。

壤

表 3 三种磺胺抗生素在不同施炭土壤中的迟滞系数 *H*值 Table 3 Hysteresis coefficient *H* values for three sulfonamides in purple soils under different biochar treatments

kk								
抗生素	B0	B1	B2	C1	C2			
SD	0.429	0.526	0.465	0.561	0.774			
SM2	1.180	1.321	1.220	1.034	1.127			
SMZ	0.912	1.037	1.038	0.728	0.911			

从表 3 可以看出, SM2 的 H 值最高且均大于 1, 这可能是因为 SM2 与土壤的吸持强度弱于 SD、 SMZ,且 SM2 的水溶性也大于 SD、SMZ,因而在 3 种抗生素中 SM2 的解吸程度(吸附的可逆性)最高。 施炭后经老化处理土壤的 H 值均大于空白土,这可 能是由于生物质炭在老化过程中可吸附大量有机、无 机物质,部分吸附点位被占据,有效吸附位点在老化 过程中减少,从而使其与3种磺胺类抗生素的结合作 用力低于空白土。然而,在添加新鲜生物质炭的土壤 中,SM2和SMZ的H值低于空白和所有老化处理, 表明新鲜生物质炭表面对这两种抗生素的吸持作用 力比土壤基质强。疏水性最强的SD的迟滞效应明显 强于SM2和SMZ,但是,添加新鲜生物质炭的土壤 中SD的H值高于空白和所有老化处理,这可能是因 为SD与源自新鲜生物质炭的可溶性有机质(含量比 老化炭处理高,数据未在本文提供)结合而相对易于 解吸脱附。

2.4 原状土柱实验

实验中,前 3.3 个孔隙体积为进药阶段(50 mg/L Br⁻、1 mg/L 抗生素、0.1 g/L NaN₃的蒸馏水),后 3.3 个孔隙体积为淋溶阶段(0.1 g/L NaN₃的蒸馏水)。



图 3 Br⁻和 3 种磺胺在两种土柱中的穿透曲线 Fig. 3 Breakthrough curves of Br⁻ and three sulfonamide antibiotics in two soil columns

从图中可以看出, Br⁻在 B0 和 B1 处理的两个土 柱中的穿透分别发生在 $1.5 \sim 3.7$ 和 $1.8 \sim 3.5$ 个孔隙 体积, SD 在两个土柱中的穿透分别发生在 $1.8 \sim 3.7$ 和 $1.9 \sim 3.6$ 个孔隙体积, SM2 在两个土柱中的穿透 分别发生在 $2.5 \sim 3.6$ 和 $2.8 \sim 3.5$ 个孔隙体积, SMZ 在两个土柱中的穿透分别发生在 $2.0 \sim 3.7$ 和 $2.2 \sim 3.6$ 个孔隙体积。Br⁻和 3 种磺胺抗生素在 B1 处理的土柱 中的穿透要慢于 B0 处理土柱 $0.1 \sim 0.3$ 个孔隙体积, 这说明了生物质炭在一定程度上降低了污染物的浸 出速率。Liu 等^[22]报道过类似的研究结果,发现 SD、 SM2 和 SMZ 在 5 g/kg 和 10 g/kg 生物质炭土柱中的 滞留时间比空白土柱多 12%~20%。在淋溶阶段,污 染物浓度降低趋势在两个生物质炭土柱中相近,抑制 效果不是很明显;通过解吸过程的迟滞性发现,在 3 种抗生素中 SM2 的解吸程度(吸附的可逆性)最高, 因而 SM2 在降水阶段浓度降低趋势最慢。

3 结论

1) 3 种抗生素在紫色土中的吸附亲和力强弱都 表现为:磺胺嘧啶(SD)>磺胺甲恶唑(SMZ)>磺胺二甲 基嘧啶(SM2)。

2) 土壤中添加新鲜的生物质炭能促进 3 种抗生素的吸附,其中 SM2 的吸附显著增加(*P*<0.05);加炭紫色土经过干湿交替老化后对抗生素吸附的促进作用减弱,吸附量甚至低于对照土壤,差异不显著(*P* > 0.05)。

3) 3 种抗生素的解吸过程的迟滞性大小为 SD> SMZ>SM2。与添加新鲜生物质炭的土壤相比,经过 田间老化处理后土壤中的 SMZ 和 SM2 更易解吸。

4)生物质炭的添加能够降低污染物的浸出速率。

参考文献:

- García-Galán M J, Díaz-Cruz M S, Barceló D. Combining chemical analysis and ecotoxicity to determine environmental exposure and assess risk from sulfonamides[J]. Trac Trends in Analytical Chemistry, 2009, 28(6): 804–819
- [2] Zhang Q Q, Ying G G, Liu Y S, et al. Comprehensive evaluation of antibiotics emission and fate in the river basins of China: Source analysis, multimedia modeling and linkage to bacterial resistance[J]. Environmental Science & Technology, 2015, 49(11): 6772–6782
- [3] Boxall A B A, Fogg L A, Blackwell P A, et al. Review of Veterinary medicines in the environment[M]. New York: Springer, 2004, 180(1): 1–91
- [4] Thiele-Bruhn S. Pharmaceutical antibiotic compounds in soils-a review[J]. Journal of Plant Nutrition Soil & Science, 2003, 166(2): 145–167
- [5] Martinez-Carballo E, Gonzalez-Barreiro C, Scharf S, et al. Environmental monitoring study of selected veterinary antibiotics in animal manure and soils in Austria[J]. Environmental Pollution, 2007, 148(2): 570–579
- [6] 李彦文,莫测辉,赵娜,等.高效液相色谱法测定水和 土壤中磺胺类抗生素[J].分析化学,2008,36(7):954-958
- [7] 洪蕾洁,石璐,张亚雷,等.固相萃取-高效液相色谱法
 同时测定水体中的 10 种磺胺类抗生素[J].环境科学, 2012,33(2):652-657
- [8] Sarmah A K, Meyer M T, Boxall A B A. A global perspective on the use, sales, exposure pathways, occurrence, fate and effects of veterinary antibiotics(VAs) in the environment[J]. Chemosphere, 2006, 65(5): 725–759
- [9] Park J Y, Huwe B. Effect of pH and soil structure on transport of sulfonamide antibiotics in agricultural soils[J]. Environmental Pollution, 2016, 213: 561–570
- [10] Chiou C T, Porter P E, Schmedding D W. Partition equilibria of nonionic organic compounds between soil

organic matter and water[J]. Environmental Science & Technology, 1983, 17: 227-231

- [11] Cheng G, Karthikeyan K G. Sorption of the antibiotic tetracycline to humic-mineral complexes[J]. Journal of Environmental Quality, 2008, 37(2): 704–711
- [12] Mahtab A, Anushka U R, Jung E L, et al. Biochar as a sorbent for contaminant management in soil and water: A review[J]. Chemosphere, 2014, 99(3): 19–33
- [13] Verheijen F, Jeffery S, Bastos A C, et al. Biochar application to soils: A critical scientific review of effects on soil properties, processes and functions[R]. Italy: European Commission, 2010
- [14] Anushka U R, Meththika V, Mahtab A, et al. Enhanced sulfamethazine removal by steam-activated invasive plant-derived biochar[J]. Journal of Hazardous Materials, 2015, 290: 43–50
- [15] 朱波,陈实,游祥.紫色土退化旱地的肥力恢复与重建[J]. 土壤学报,2002,39(5):743-749
- [16] OECD. Test No. 106: adsorption-desorption using a batch equilibrium method[S]. OECD Publishing, 2000
- [17] Gao J, Pedersen J A. Adsorption of sulfonamide antimicrobial agents to clay minerals[J]. Environmental Science & Technology, 2005, 39(24): 9509–9516
- [18] Balwant S, Fang Y Y, Bruce C C C, et al. NEXAFS and XPS characterisation of carbon functional groups of fresh and aged biochars[J]. Organic Geochemistry, 2014, 77(22): 1–10
- [19] Lin Y, Paul M, Stephen J, et al. Nanoscale organo-mineral reactions of biochars in ferrosol: An investigation using microscopy[J]. Plant and Soil, 2012, 357(1/2): 369–380
- [20] 牛亚茹,付祥峰,邱良祝,等.施用生物质炭对大棚土 壤特性、黄瓜品质和根结线虫病的影响[J].土壤,2017, 49(1):57-62
- [21] 王光飞,马艳,郭德杰,等.不同用量秸秆生物炭对辣 椒疫病防控效果及土壤性状的影响[J].土壤学报,2017, 54(1):204-215
- [22] Liu Z, Han Y, Jing M, et al. Sorption and transport of sulfonamides in soils amended with wheat straw-derived biochar : Effects of water pH, coexistence copper ion , and dissolved organic matter[J]. Journal of Soils and Sediments, 2015: 1–9
- [23] Miller M M, Waslk S P, Huang G L, et al. Relationships between octanol-water partion coefficient and aqueous solubility[J]. Environmental Science & Technology, 1985, 19(6): 522–529
- [24] 孔晶晶, 裴志国, 温蓓, 等. 磺胺嘧啶和磺胺噻唑在土 壤中的吸附行为[J]. 环境化学, 2008, 27(6): 736–741
- [25] Thiele-Bruhn S, Seibicke T, Schulten H R, et al. Sorption of sulfonamide pharmaceutical antibiotics on whole soils and particle-size fractions[J]. Journal of Environmental Quality, 2004, 33(4): 1331–1342

壤

[26] Keity M D, Livia M P, Susanne R. Sorption and desorption of sulfadimethoxine, sulfaquinoxaline and sulfamethazine antimicrobials in Brazilian soils[J]. Science of the Total Environment, 2014, 476: 406-414

Effects of Biochar Application on Sorption-Desorption Process and Leaching Behaviour of Sulfonamide Antibiotics

ZHOU Zhiqiang^{1,2}, LIU Chen², YANG Hongwei^{1*}, XIAN Qinsong², TANG Xiangyu²

(1 College of Geosciences and Environmental Engineering, Southwest Jiaotong University, Chengdu 611756, China; 2 Institute of Mountain Hazards and Environment, CAS, Chengdu 610041, China)

Abstract: Sorption and desorption are an important process that will influence the behavior of transport, transform and bioavailability of antibiotics in soils. In this study, batch and column experiments were carried out to study the effects of biochar application on the sorption-desorption process and leaching behaviour of three typical sulfonamide antibiotics (Sulfadiazine, SD; Sulfamethazine, SM2; and Sulfamethoxazole, SMZ) in a sloping cropland purple soil which is distributed widely and abundantly in Sichuan hilly area. Biochar was applied to the tested soil with the amounts of 0 (B0), 39.75 t/hm² (B1) and 198.75 t/hm² (B2) respectively and went through a half-year dry-wet alternate aging process (from May to November). The results showed that the adsorption capacity of three sulfonamides followed the order of SD>SMZ>SM2; Compared with B0, addition of fresh biochar enhanced the adsorption of SD, SM2 and SMZ, among which the improvement for SM2 was significant (P<0.05), but such effect became less obvious after the ageing process. As for the desorption process, the value of Freundlich coefficient K_f of three sulfonamides followed the order of SD>SMZ>SM2, indicating that SD had the highest adsorption capacity and lowest desorption capacity with SM2 inversely. The hysteresis coefficient *n*. It suggested that SM2 desorbed the fastest from purple soil due to the lowest appetency, while SM2 behaved oppositely. Three sulfonamide antibiotics transported more slowly in B1 compared with B0.

Key words: Purple soil; Biochar; Sulfonamides; Sorption and desorption; Alternation of drying and wetting