何 俊,王学东,陈世宝,等.不同污灌区两种小麦对土壤 Pb 吸收的主控因子与预测模型[J].农业环境科学学报,2016,35(10):1873-1880. HE Jun, WANG Xue-dong, CHEN Shi-bao, et al. Key factors affecting the uptake of Pb by two kinds of wheat(*Triticum aestivum* Linn) and its predicted models in sewage irrigated soils[J]. *Journal of Agro-Environment Science*, 2016, 35(10): 1873-1880.

不同污灌区两种小麦对土壤 Pb 吸收的 主控因子与预测模型

何 俊1,王学东1,陈世宝2*,刘 彬2,李 宁2,郑 涵2

(1.首都师范大学资源环境与旅游学院,北京 100048; 2.中国农业科学院农业资源与农业区划研究所,农业部植物营养与肥料重 点实验室,北京 100081)

摘 要:采集我国北方 5 个典型污灌区 0~20 cm 土壤,添加 250 mg·kg⁻¹的 Pb 进行盆栽试验,测定不同污罐区土壤中两种不同敏感 性小麦对 Pb 吸收、转化特征,同时利用离子色谱仪及 WHAM 6.0 化学模型对污灌区土壤溶液性质及自由 Pb²⁺进行测定,探究污灌 区土壤中小麦对 Pb 吸收的主控因子及其预测模型。结果表明,不同污灌区土壤中两种小麦对 Pb 的富集系数(BCF)及 Pb 的根-茎 叶转运系数(TF)均有显著(P<0.05)差异,Pb 敏感性品种轮选 987 根与茎叶的富集系数均明显高于耐 Pb 品种白麦 126。山东棕壤中 小麦对 Pb 的富集系数最大,而天津潮土的最小,最大相差 255.9%;Pb 污染土壤中小麦对 Pb 的富集系数及根-茎叶转运系数(TF) 均大于相应的对照处理土壤。小麦根、茎叶中 Pb 含量与土壤溶液中自由 Pb²⁺含量呈极显著正相关(P<0.01),线性拟合方程分别为: y=0.772x+54.805(R²=0.904),y=0.087x+12.980(R²=0.897);基于土壤主控因子的小麦 Pb 吸收模型表明,不同污罐区土壤小麦中 Pb 和土壤溶液自由 Pb²⁺含量与土壤 pH、OC 含量呈负相关,而与土壤溶液 Cl⁻、Na⁺离子含量呈正相关。除了受土壤主要因子影响外,土 壤中 Cl⁻、Na⁺含量升高将增加污灌土壤中 Pb 的环境风险。

关键词:污灌土壤;铅;累积特征;主控因子;预测模型

中图分类号:X503.231 文献标志码:A 文章编号:1672-2043(2016)10-1873-08 doi:10.11654/jaes.2016-0491

Key factors affecting the uptake of Pb by two kinds of wheat(*Triticum aestivum* Linn) and its predicted models in sewage irrigated soils

HE Jun¹, WANG Xue-dong¹, CHEN Shi-bao^{2*}, LIU Bin¹, LI Ning², ZHENG Han²

(1.College of Resource Environment and Tourism, Capital Normal University, Beijing 100048, China; 2.National Soil Fertility and Fertilizer Effects Long-term Monitoring Network, Institute of Agricultural Resources and Regional Planning, Chinese Academy of Agricultural Sciences, Beijing 100081, China)

Abstract: Five typical kinds of sewage irrigated surface $(0\sim20 \text{ cm})$ soils from North China were collected. The soils were added with 250 mg·kg⁻¹ Pb with PbNO₃ solution and a pot experiment was conducted to study the bioconcentration factors (BCF), root to shoot translocation coefficient (TF) of Pb by wheat characteristed with different sensitivity to Pb in different treated soils. To investigate the factors affecting the bioavailability of Pb in soils, the soil solution properties of sewage irrigation soil and the forms of Pb in solution (free Pb²⁺) were determined using ion chromatography and WHAM6.0 model. The results showed that significant differences (P<0.05) were found for the bioconcentration factors (BCF) of Pb uptake by two kind of wheat, the root to shoot translocation coefficient(TF) of Pb by the wheat cultivars in different

收稿日期:2016-04-12

基金项目:国家科技支撑计划项目(2015BAD05B03);国家自然科学基金项目(41271490,21077131)

作者简介:何 俊(1989—),男,安徽六安人,硕士研究生,主要从事重金属污染与防治研究。E-mail:hejun326517@163.com

^{*} 通信作者:陈世宝 E-mail:chenshibao@caas.cn

农业环境科学学报 第 35 卷第 10 期

sewage irrigated soils, in general, the bioconcentration factors (BCF) of Pb uptake by the wheat of Pb-sensitive cultivars LX-987 were larger than that for Pb-tolerance cultivar BM-126. The maximum BCFs of Pb in plant shoots was observed with treatment in brown soil from Shandong and minimum BCF with Fluvo-aquic soil from Tianjin, with a maximum variation of 225.9%, in general, the addition of Pb in soils increased the bioconcentration factors (BCFs) and root to shoot translocation coefficient (TFs) of Pb by the wheat cultivars as compared with that in control soils. Significant (P<0.05) positive correlation were observed between the free Pb²⁺ in soil solutions and the concentrations of Pb in the plant roots and shoots, a significant negative correlation (P<0.001) was observed between the Cd concentrations of plant roots and shoots, the linear equation were $y=0.772x+54.805(R^2=0.904)$ and $y=0.087x+12.980(R^2=0.897)$ respectively. Based on the main properties of the soils, predicted models of Pb bioavailability to wheat were developed, and the results indicated that negative correlation were found between the uptake of Pb by wheat/free Pb²⁺ in soils solution and the soil pH, OC, and CEC contents, however, in terms of Cl⁻, Na⁺ in soils solution, positive correlations were observed. It can be inferred that the increment of Cl⁻, Na⁺, content in field soils will significantly lead to increased environmental risk of Pb in the field soils besides of soil properties.

Keywords: sewage irrigation soils; lead; accumulation; control factors; predicted model

目前,农田土壤重金属污染及其对农产品的健康 风险日益受到关注[1-4]。在农田重金属污染源中,污水 灌溉是农田重金属主要污染源之一^[5-7]。污水灌溉虽使 水肥资源得到充分利用,但长期污灌易引起重金属等 污染物的累积,当超过环境容量时,重金属便可通过 食物链对人类健康造成潜在威胁^[8-9]。目前我国污灌农 田超过 400 万 hm², 其中 30%的土壤受重金属污染, 尤其是北方旱作地区(如北京、天津、河北、辽宁等)。 污水含有较为丰富的营养物质,因而适当使用污水进 行农田灌溉,可以显著促进作物产量的增加,但如果 过度使用污水灌溉则会引起土壤重金属超标或盐碱 化等环境风险[10-11]。近年来,农田土壤重金属污染问题 日益凸显,而由污灌引起的农田重金属污染及其环境 风险逐渐被学者关注[10-12]。在不同来源重金属污染土 壤中,由污灌引起的土壤往往含有较高的盐基离子和 复合污染等特点,但针对污灌区不同性质土壤中重金 属的形态转化及其生物有效性研究鲜见报道。本文选 取北方5个典型污灌区(北京、天津、河北、山东、辽 宁)的土壤进行盆栽试验,测定不同土壤中小麦根、茎 叶 Pb 富集系数、转运系数,同时利用离子色谱和 WHAM 模型对土壤溶液性质进行测定,以探究不同 污灌区土壤中影响 Pb 植物有效性的主控因子与预测

模型,以期为我国污灌农田重金属污染风险评价及防 治提供参考。

1 材料与方法

1.1 污灌区土壤样品采集

在前期资料[13-16]调研基础上,根据我国农田污灌 水(工业废水、城市再生水、生活污水及其复合污水 等)主要类型,分别采集了5种典型污灌区农田(0~ 20 cm)土壤进行盆栽试验。每个地点以梅花型 5 点 取样法采集土壤约 200 kg,具体包括:(1)北京大兴 区北野场灌区:有近 30 年污水灌溉历史,污灌区面 积约 14.8 km²,主要以城市再生水污灌为主;(2)辽宁 沈阳市张士污灌区:污灌区建立于 1962 年,污灌历史 超过25年,以工业废水和部分城市生活污水复合污 灌为主;(3)天津北(塘)排污河灌区:以城市污水与 污泥污染为主:(4)山东济南市华山镇小清河污灌区: 以工业废水与城市再生水污灌为主,主要种植作物 为小麦和玉米;(5)河北省清苑县污灌区:污水类型 为历史型的城市混合污水为主,包括工业废水和生 活污水,以小麦-玉米轮作为主。所有土样经室内风 干后,剔除杂物,然后过2mm 尼龙筛,测定理化性质 (表1)。

表1 不同污灌区土壤基本理化性质

Table 1 Dasic physic-chemical properties of the sewage infigation solis												
地点 Site 类型 Type	米刑 Tuno	pH 值	阳离子交换量/	右 却礎 00/%	粘粒含量/%	背景含量/mg·kg ⁻¹						
	关型 Type	$(1:2.5H_2O)$	$\operatorname{cmol} \cdot \operatorname{kg}^{-1}$	有机碱的机	$(<0.02 \ \mu m)$	Cd	Pb					
北京(BJ)	潮土	7.51	12.70	1.28	17.8	0.19	23.51					
山东(SD)	棕壤	7.86	18.33	1.09	21.6	0.20	28.15					
天津(TJ)	潮土	7.24	25.36	1.60	26.1	0.58	41.28					
河北(HB)	褐土	8.19	14.70	0.89	20.4	0.46	68.22					
辽宁(LN)	棕壤	6.16	18.80	1.47	22.7	0.62	26.98					

Table 1 Basic physic-chemical properties of the sewage irrigation soils

1.2 土壤性质测定方法[17]

(1)土壤 pH(电位法):水土比为 2.5:1,加水振荡 30 min,静置后使用 PHS-3C 酸度计测定;(2)阳离子 交换量(CEC)采用乙酸钠-火焰光度法^[18]:称土 5 g 装 入 50 mL 离心管,分别用 33 mL pH8.2 NaOAc 溶液和 乙醇重复振荡清洗各 3 次,再用 1 mol·L⁻¹ pH 7 NH₄OAc 重复洗涤 2 次,将两次清洗液倒入 1000 mL 锥形瓶中,用 pH 7 NH₄OAc 定容后用火焰光度计(Agilent,日本)测定钠浓度,并计算土壤交换量;(3)有机 碳(OC)用重铬酸钾容量法:称土 0.3 g 装入硬质试 管,加入 0.136 mol·L⁻¹ K₂Cr₂O₇-H₂SO₄ 溶液 10 mL 后 盖上小漏斗,放入 170~180 ℃的石蜡中煮沸 5 min,冷 却后,将其洗入250 mL 三角瓶,使液体体积为 60~70 mL,加邻啡罗啉指示剂 3~4 滴,再用 0.2 mol·L⁻¹ 的标 准硫酸亚铁溶液滴定至棕红色。

1.3 Pb 污染土壤制备

向不同灌区土壤中添加 Pb(NO₃)₂(分析纯)溶液, 使 Pb 添加浓度为 0(CK)和250 mg·kg⁻¹(T1),搅拌均 匀后,保持每种土壤的 70%最大田间持水量(MWHC) 平衡 4 周,备用。

1.4 盆栽实验

为了验证实验结果的适用性价值,选取由中国农 科院提供的北方两种不同 Pb 耐性的小麦品种(耐 Pb 品种白麦-126 及 Pb 敏感性品种轮选-987)进行实 验。选取健康饱满的种子,用 10%的 H₂O₂溶液浸泡 30 min 消毒,再用蒸馏水清洗干净。蒸馏水浸泡小麦 种子至有白色小芽露头,移入培养皿中(铺有灭菌滤 纸),保持蒸馏水没过种子,置于气候箱内培养 36~48 h,条件设置为 32 ℃、无光照。待胚根长至接近 2 mm 移种至盆中,每盆装土 1.0 kg,置于温室(25±2 ℃,自 然光照)中进行培养,表面覆土约 1 cm,每盆 15 粒种 子,每个处理 3 次重复。一周后定植 10 株。进行实验 2 个月后收获,将植株分为根与茎叶,先在 105 ℃下 杀青,再在 60 ℃下烘干至恒重待测。

1.5 污灌土壤溶液提取与性质测定

土壤溶液提取方法¹⁹:称土 25.0 g(已平衡四周) 装入垫有玻璃棉的注射器内部,在干土中添加去离子 水使土壤达到最大持水量后,培养过夜(24 h),接着 用离心机先后进行低速(3500 r·min⁻¹)和高速(15 000 r·min⁻¹)离心处理各 50 min,最后用 0.22 μm 的滤膜 过滤,将滤液装瓶冷藏待测。

离子测定方法^[21-22]:采用离子色谱法测定土壤溶 液离子含量,使用 Metrohm AS 分离柱,淋洗液采用 2.5 mmol·L⁻¹ Na₂CO₃+1.7 mmol·L⁻¹ NaHCO₃,流速 0.7 mL·min⁻¹,进行上机测定,得到 F⁻、Cl⁻、Br⁻、NO₃⁻、SO₄²和 Li⁺、Na⁺、K⁺、Ca²⁺、Mg²⁺ 10 种离子的含量。

1.6 溶液中自由 Pb²⁺含量测定

使用 WHAM 6.0 计算土壤溶液自由 Pb²⁺含量^[19]。 测定时,依次输入溶液 pH、TOC 及各阴、阳离子(Na⁺、 K⁺、Ca²⁺、Mg²⁺、F⁻、Cl⁻、Br⁻、NO₃、PO³⁻、SO²⁻等)浓度等进 行模型计算,得出土壤溶液自由 Pb²⁺含量。由于实验 室属于开放性系统,溶液 CO₂浓度采用标准大气压条 件下的含量参与计算。

1.7 数据的处理

论文其他数据采用 Excel 2007、SPSS 19.0 进行相关和回归分析,差异性水平为 P<0.05。

2 结果与分析

2.1 不同污灌区土壤中小麦生物量的变化

表 2 为不同污灌区土壤中两种小麦的生物量变 化。总体来看,轮选 987 的生物量要明显低于白麦 126;同时,在外源添加 250 mg·kg⁻¹ Pb 后,北京和辽宁 土壤中小麦轮选 987 根部的生物量出现下降,而天津 土壤中轮选 987 茎叶部位生物量要低于对照土壤,白 麦 126 生物量也具有类似的结果。在低浓度条件下, 土壤中外源添加重金属 Pb 可能对植物的生长具有一 定的刺激作用^[23],而当超过这一范围后,植物的生长便 会受到抑制^[24]。此外,不同污灌区土壤中小麦生长状态 的差异说明了土壤性质对植物的生长具有较大影响。

表 2 不同地区污灌土壤小麦生物量(g·盆⁻¹,DW)变化

Table 2 The biomass of the wheat in different sewage

•	•	. •	• 1
ır	rıg	atioi	n sonts

处理	品种		BJ	TJ	HB	SD	LN
СК	轮选 987	根	$0.048\mathrm{b}$	$0.057\mathrm{b}$	0.023c	$0.048\mathrm{b}$	0.081a
		茎叶	$0.297\mathrm{b}$	0.366ab	0.174c	$0.285\mathrm{b}$	0.414a
	白麦 126	根	0.116c	$0.162\mathrm{b}$	0.203a	0.169b	0.133c
		茎叶	$0.577\mathrm{b}$	$0.438\mathrm{b}$	0.556b	$0.565\mathrm{b}$	0.803a
T1	轮选 987	根	0.051c	0.047c	0.104b	0.136a	0.063c
		茎叶	0.205c	0.262c	0.377b	0.584a	0.387b
	白麦 126	根	0.222a	0.123b	0.139b	0.206a	0.203a
		茎叶	0.539b	0.346c	0.333c	0.533b	0.692a

注:测定结果为3次测定平均值(n=3);同行的不同字母表示差异显著 P<0.05;BJ、TJ、HB、SD、LN分别代表北京、天津、河北、山东、辽宁五个污灌区土壤。下同。

2.2 小麦植株 Pb 含量变化

不同污灌区土壤中两种小麦根和茎叶部位 Pb 含

量如图 1 所示。总体看, Pb 敏感性品种轮选 987 根与 茎叶部位 Pb 含量明显高于耐 Pb 品种白麦 126 的。 对照处理中,轮选 987 茎叶 Pb 含量为 14.4~21.3 mg· kg⁻¹,最大相差 47.9%;白麦 126 茎叶铅含量为 8.6~ 16.0 mg·kg⁻¹,最大相差 86.0%。不同 Pb 处理土壤中, 轮选 987 和白麦 126 茎叶铅含量分别为 22.6~35.5 mg·kg⁻¹ 和 10.1~19.2 mg·kg⁻¹,最大相差 57.1% 和 90.1%,随着外源重金属 Pb 的添加,小麦根部和茎叶 Pb 含量也出现明显增加。此外,两种小麦在不同污灌 区土壤中根部 Pb 变化趋势与茎叶部位相似,见图 1。

2.3 小麦植株对土壤 Pb 富集系数

本实验中 Pb 的富集系数(BCF)定义为:植株不同部位(根或茎叶)中 Pb 含量(mg·kg⁻¹)与土壤中 Pb 浓度(mg·kg⁻¹)的比值。图 2 为不同污灌区土壤中两种小麦根和茎叶部位对 Pb 的富集系数。总体上看,无论是 T1 处理或对照处理土壤中,Pb 敏感性品种轮选 987 根与茎叶的富集系数均明显高于耐 Pb 品种白麦 126。对照土壤中,轮选 987 Pb 富集系数为 0.44~0.81,最大相差 84.1%,白麦 126 茎叶 Pb 富集系数为 0.31~0.68,最大相差 119.4%;T1 处理中,白麦 126 和 轮选 987 的富集系数分别为 0.034~0.121 和 0.114~0.186,最大相差 255.9%和 63.2%。从图 2 看出,不同

污灌区土壤中小麦对 Pb 的富集系数有较大差异。对 照土壤中,山东棕壤中小麦对 Pb 的富集系数最大,而 天津潮土的最小;向 Pb 污灌区土壤中外源添加重金 属 Pb 后,两种小麦茎叶对土壤 Pb 的富集系数均明显 降低,其中山东棕壤中小麦的富集系数变化最显著。此 外,不同污灌区土壤中两种小麦根部对重金属 Pb 的 富集系数变化趋势与茎叶的相似。植物对土壤中 Pb 的富集能力除了与土壤基本性质、Pb 的浓度变化有关 外,还与植物不同品种间的差异有较大关系。

农业环境科学学报 第 35 卷第 10 期

3 小麦植株对 Pb 吸收的影响因子及其预测模型

本文将小麦 Pb 的根-茎叶转运系数(TF)定义为: 茎叶中 Pb 含量(mg·kg⁻¹)与根部 Pb 含量(mg·kg⁻¹)的 比值。表 3 为不同污灌区土壤中两种小麦对重金属 Pb 的根-茎叶转运系数。由表 3 可见,无论轮选 987 或白麦 126,向土壤外源添加重金属 Pb 后,其根-茎 叶转运系数 TF 明显降低。这说明,在植物对土壤中 Pb 吸收转运过程中,植物根系是 Pb 进入植物体进行 长距离转运的第一道屏障,随着土壤中 Pb 胁迫的增 加,植物通过将 Pb 束缚在根部从而阻止 Pb 的进一步 转运可能是植物产生耐性的生理机制之一^[25]。从总体 上看,轮选 987 Pb 根-茎叶转运系数要显著高于白麦



图 1 不同污灌区土壤中小麦不同部位 Pb 含量变化

Figure 1 Accumulation of Pb in roots and shoots of wheat in the sewage irrigation soils



图 2 不同污灌区土壤中小麦对 Pb 的富集系数

Figure 2 Bioconcentration factors (BCF) of Pb by the wheat in sewage irrigation soils

126 的,即重金属 Pb 在植株内更易发生转移,与两者 对 Pb 的耐受性一致。此外,不同污灌区土壤间两种小 麦的根-茎叶迁移系数并没有表现出明显的规律性, 可能是小麦品种、小麦本身对重金属 Pb 毒性忍耐机 制以及土壤环境介质条件等的差异造成的。

采用 SPSS 19.0 将土壤溶液自由 Pb²⁺含量[p(Pb²⁺)] 与两种小麦根和茎叶部位重金属 Pb 含量进行 Pearson 相关分析。结果表明,p(Pb²⁺)与小麦根部和茎叶 中 Pb 含量呈极显著相关关系(P<0.01)。分别将 p(Pb²⁺)与小麦根和茎叶部位 Pb 含量进行线性回归 分析。根部铅含量与 p(Pb²⁺)的线性拟合方程为:

 $y=0.772x+54.805, R^2=0.904$

表 3 不同污灌区土壤中小麦对 Pb 的根-茎叶转运系数(TF)

Table 3	Root to shoot transfer factors of Pb by the wheat in
	sewage irrigation soils

处理	小麦	BJ	TJ	HB	SD	LN						
СК	轮选 987	0.166b	0.239a	0.211ab	0.206a	0.235a						
	白麦 126	$0.135\mathrm{b}$	$0.163\mathrm{b}$	0.378a	0.183b	0.146b						
T1	轮选 987	0.072c	0.130b	$0.108 \mathrm{bc}$	0.183a	$0.125\mathrm{b}$						
	白麦 126	$0.054\mathrm{b}$	0.072ab	0.038ab	0.138a	0.134a						

注:以上结果为3次测定平均值(n=3)

茎叶铅含量与 $p(Pb^{2+})$ 的线性拟合方程为:

 $y=0.087x+12.980, R^2=0.897$

因此,小麦根和茎叶对重金属 Pb 的吸收与土壤 中自由 Pb²⁺浓度呈显著的正相关关系。

为了探究 Pb 的来源及环境介质对其生物有效性 的影响,实验中提取不同处理土壤溶液,利用离子色 谱测试了各污灌区的土壤溶液性质(表 4)。结果发 现,各污灌区土壤溶液的 pH、EC 及阴阳离子含量之 间均有较大差异。其中,土壤阴离子:Cl⁻、NO₅、SO²4最 大相差分别为 108.4%、115.4%和 86.1%,阳离子 Ca²⁺、 Mg²⁺、Na⁺最大相差分别为 91.8%、111.3%和 41.5%;EC 变化为 75~332 μS·cm⁻¹,最大相差342.7%。

采用 SPSS 19.0 对小麦 Pb 吸收与污灌区土壤溶 液性质的相关性进行分析结果表明,小麦 BCF_根、 BCF_{素叶}、TF_{根-素叶}、土壤溶液理化性质及溶液阴阳离子 间具有一定的相关性。表 5 为基于不同毒性终点的 Pb 浓度值与土壤性质及溶液离子浓度间 Pearson 相 关性分析结果。由表 5 可知,土壤中 Pb 的有效性及 溶液自由 Pb²⁺的负对数 *p*(Pb²⁺)与 pH、CEC、OC 呈正 相关;土壤溶液离子中,*p*(Pb²⁺)与 K⁺、Na⁺、Ca²⁺呈负相 关;在土壤溶液阴离子中,Cl⁻、NO₃含量与土壤中 Pb

农业环境科学学报 第 35 卷第 10 期

	表 4 个问 方 准 区 工 壊 浴 波 理 化 性 质 及 昺 丁 苔 重 (mg·L)											
Table 4 Basic properties and anions/cations contents of the soil solutions												
土壤溶液	pH 值	$EC/\mu S \cdot cm^{-1}$	F^-	Cl-	Br^-	NO_3^-	SO_4^{2-}	Ca ²⁺	Mg^{2+}	Na^+	\mathbf{K}^{+}	Li^{+}
北京(BJ)	7.22	75	1.32	32.4	0.21	34.8	86.6	15.70	6.17	6.27	2.03	0.003
山东(SD)	7.45	102	0.66	46.1	0.15	36.9	60.5	16.87	3.72	5.80	0.97	_
天津(TJ)	7.01	332	1.24	67.5	0.15	49.1	112.6	11.98	4.86	7.33	0.59	0.008
河北(HB)	7.78	209	0.25	42.5	0.11	22.8	60.9	17.72	2.97	5.18	1.27	0.002
辽宁(LN)	6.20	167	1.13	58.6	0.13	24.4	72.6	9.24	2.92	5.28	0.74	BD

注:一表示低于测定下限;EC测定方法见文献[17]。

的有效性呈现正相关关系,而 SO²与 Pb 有效性呈负 相关关系。

土壤溶液中可交换 Pb 含量与溶液竞争性阳离 子、配位体含量等有关。通过 WHAM 6.0 模型测得溶 液中的 Pb 主要以自由 Pb²⁺、低分子有机或无机配位 体结合态等形式存在。T1 处理中,溶液自由 Pb²⁺浓度 变化[$\Delta p(Pb^{2+})$]与溶液 Cl⁻、EC、Ca²⁺及 Na⁺呈显著正相 关,而与溶液 pH、OC、CEC 呈负相关。土壤胶体对 Pb²⁺的吸附能力与土壤胶体的吸附点位、溶液中竞争 性阳离子含量等因素有关。常见的 Ca²⁺、Na⁺等阳离子 因参与到吸附点位的竞争,降低了土壤胶体对 Pb²⁺的 吸附;同时 Cl⁻等阴离子因具有促进解吸作用,进一步 阻碍了土壤胶体对 Pb²⁺的吸附^[26]。

土壤溶液的理化性质是影响重金属毒性的主要 原因之一。土壤中简单有机物能够增加重金属的溶 出,促进重金属污染的进一步扩散,而复杂有机质可 以与重金属结合,对重金属具有一定的固定作用^[27];土 壤溶液 pH 的变化则直接决定了重金属在土壤中的 存在状态。当土壤为酸性时,重金属多以自由离子形 式存在于土壤溶液中;而在碱性土壤中,金属离子常 与 OH-等阴离子结合^[22]。本文通过多元回归线性分析 得到的预测模型即显示了有机质及 pH 等土壤理化 性质对小麦不同部位 Pb 毒性具有较大影响。土壤溶 液性质(阴、阳离子含量、种类和配位体等)是影响土 壤重金属的另一重要因素。例如土壤溶液中阴离子 Cl-因为可以与自由 Pb²⁺形成配合物而减少土壤胶体 对 Pb²⁺的吸附,所以 Cl-含量的增加,在一定程度上可 以促进 Pb 的解吸,从而增加 Pb 在土壤-植物系统中 的迁移转化。土壤阳离子如 Na⁺、K⁺、Ca²⁺等因与 Pb²⁺竞 争有机配体、粘土矿物等的吸附点位而降低了土壤胶 体对 Pb²⁺的吸附,增加土壤溶液中 Pb²⁺的含量^[28-29]。

利用 SPSS19.0 将小麦植株对 Pb 吸收影响因子 进行多元逐步回归分析,得到基于不同主控因子的小 麦不同部位 Pb 含量、土壤溶液自由 Pb²⁺[$p(Pb^{2+})$]及其 变化量[$\Delta p(Pb^{2+})$]与土壤主控因子间的多元回归方 程(表 6)。对于小麦根部 Pb 含量而言,对其影响最大 的是土壤 pH 值,其次为土壤有机质 OC、土壤电导率 EC 和阴离子 Cl⁻。当同时引入 pH、OC、EC 和 Cl⁻时,预 测模型的决定系数达到 0.721,P值均小于0.05。小麦 茎叶 Pb 含量与根部相似,当引入 OC、EC、CEC 时,预 测模型的决定系数达到 0.739,P<0.05;同样的,随着 主控因子的逐步增加, $p(Pb^{2+})$ 和 $\Delta p(Pb^{2+})$ 预测模型 的决定系数也逐渐增大,且模型均在 0.05 置信区间 内显著(P<0.05)。

4 结论

(1)在本研究所选择的五个主要污灌区中,不同 污灌区土壤中小麦对 Pb 的富集系数及其植株内 Pb

表 5 基于不同毒性终点的 Pb 浓度值与土壤性质及溶液离子浓度间 Pearson 相关性分
--

Table 5	Pearson	correlation	between 1	Pb	bioavai	labilities	and	soil	proi	perties.	. soil	soli	ation	ions
i unito o	1 Ouroon	contonation	Dornoon	L 17	Diouvai	icontractor	unu	10011	PTOP	JOI LICO.	10011	0.010	ALIOII	TOTIC

指标	pH 值	OC	CEC	$EC/\mu S \cdot cm^{-1}$	Cl-	NO_3^-	SO_4^{2-}	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Na^+	K^{+}
茎叶 Pb 含量	-0.543**	-0.501**	-0.299*	0.341*	0.143	0.218	-0.179	0.128	0.123	0.087	0.060
根 Pb 含量	-0.665**	-0.314*	-0.243	0.305*	0.232*	0.135	-0.134	0.108	0.145	0.094	0.044
BCF $_{\underline{\mathrm{S}}\mathrm{T}}$	-0.689**	-0.496**	-0.502**	0.296*	0.119	0.222	-0.213	0.165	0.114	0.086	0.013
BCF _根	-0.511**	-0.347**	-0.430**	0.306*	0.291*	-0.168	-0.126	0.313*	0.107	0.136	0.074
$p(Pb^{2+})$	0.838**	0.173	0.152	-0.373*	-0.375*	-0.132	0.118	-0.346*	-0.325*	-0.178	-0.079
$\triangle p(\operatorname{Pb}^{2*})$	0.452**	0.112	0.167	-0.310*	-0.343**	-0.136	0.133	-0.282*	-0.108	-0.296*	-0.107

注:*为 P<0.05 显著,***为 P<0.01 显著; △p(Pb²⁺)为 Pb 处理后的不同污灌区土壤溶液中自由 Pb²⁺浓度差。

2016年10月

何 俊,等:不同污灌区两种小麦对土壤 Pb 吸收的主控因子与预测模型

		<u></u>										
Table 6 Predicted models of Pb uptake by wheat cultivars in soils based on soil properties												
编号	回归方程	决定系数 R ²	P值	_								
1	C(根)=61.47+0.16 C _{sol-Pb} =4.29 pH-18.01 OC	0.653	< 0.05									
2	C(根)=58.36+0.15 C _{soil-Pb} -5.32 pH-16.2 OC+0.08 EC	0.749	< 0.05									
3	C(根)=56.31+0.13 C _{ssil-Pb} -5.18 pH-4.35 OC+0.08 EC+1.93Cl ⁻	0.834	< 0.05									
4	C(茎叶)=36.45+0.12 C _{sail-Pb} -3.82 pH-2.17 OC	0.634	< 0.05									
5	C(茎叶)=34.11+0.12 C _{ssil-Pb} -3.66 pH-3.0 OC+0.05 EC	0.722	< 0.05									
6	C(茎叶)=31.05+0.11 C _{sol-tb} -4.07 pH-4.21 OC+0.05 EC+1.92Cl ⁻	0.806	< 0.05									

表 6 小麦对 Pb 吸收与土壤性质间的预测模型

的根-茎叶转运系数均有较大差异,其中,山东棕壤中 小麦对 Pb 的富集系数最大,而天津潮土的最小,最大 相差 255.9%;说明土壤类型明显影响小麦对土壤中 铅的富集。

(2)小麦根、茎叶 Pb 含量与土壤溶液中自由 Pb²⁺ 含量呈极显著正相关(P<0.01),两种小麦的拟合方程 分别为:y=0.772x+54.805(R²=0.904),y=0.087x+ 12.980(R²=0.897);说明不同性质土壤中植物根、茎叶 中 Pb 含量与土壤溶液自由离子 Pb²⁺含量具有显著相 关性。

(3)基于土壤主控因子的小麦 Pb 吸收回归方程 表明,不同污罐区土壤小麦中 Pb 和土壤溶液自由 Pb²⁺含量与土壤 pH、OC 含量呈负相关,而与土壤溶 液 Cl⁻、Na⁺离子含量呈正相关,由污灌引起的土壤中 盐基离子浓度升高可能会增加土壤中 Pb 的富集环 境风险。

参考文献:

- 马祥爱,秦俊梅,冯两蕊.长期污水灌溉条件下土壤重金属形态及 生物活性的研究[J].中国农学通报,2010,26(22):318-322.
 MA Xiang-ai, QIN Jun-mei, FENG Liang-rui. Chemical fractions and bioavailability of heavy metals in long-term sewage-irrigated soils[J]. *Chinese A gricultural Science Bulletin*, 2010, 26(22):318-322.
- [2] 獎 霆, 叶文玲, 陈海燕, 等. 农田土壤重金属污染状况及修复技术研究[J]. 生态环境学报, 2013, 22(10):1727-1736.
 FAN Ting, YE Wen-ling, CHEN Hai-yan, et al. Review on contamination and remediation technology of heavy metal in agricultural soil[J]. *Ecology and Environmental Sciences*, 2013, 22(10):1727-1736.
- [3] 杨 军, 陈同斌, 雷 梅, 等. 北京市再生水灌溉对土壤、农作物的重 金属污染风险[J]. 自然资源学报, 2011, 26(2):209-217.
 YANG Jun, CHEN Tong-bin, LEI Mei, et al. Assessing the effect of irrigation with reclaimed water: The soil and crop pollution risk of heavy metals[J]. Journal of Natural Resources, 2011, 26(2):209-217.
- [4] 梁镇海,陈翠翠,韩玉兰,等. 基于模糊数学的太原市敦化灌区污灌 土壤重金属污染评价[J]. 环境化学, 2010, 29(6):1152–1157.
 LIANG Zhen-hai, CHEN Cui-cui, HAN Yu-lan, et al. Soil heavy metal pollution evaluation of Dunhua sewage irrigation area by fuzzy mathe-

matics model[J]. Environmental Chemistry, 2010, 29(6): 1152-1157.

- [5] Luo L, Ma Y B, Zhang S Z, et al. An inventory of heavy metal inputs to agricultural soils in China[J]. *Journal of Environmental Management*, 2009, 90:2524–2530.
- [6] Balkhair K S, Ashraf M A. Field accumulation risks of heavy metals in soil and vegetable crop irrigated with sewage water in western region of Saudi Arabia[J]. Saudi Journal of Biological Sciences, 2016, 23(Suppl1): 32–44.
- [7] Liu W H, Zhao J Z, Ouyang Z Y, et al. Impacts of sewage irrigation on heavy metal distribution and contamination in Beijing, China[J]. *Envi*ronment International, 2005, 31(6):805–812.
- [8] 崔邢涛, 栾文楼, 石少坚, 等. 石家庄污灌区土壤重金属污染现状评价[J]. 地球与环境, 2010(1): 36-42.
 CUI Xing-tao, LUAN Wen-lou, SHI Shao-jian, et al. The investigation

and the assessment of the heavy metal pollution on sewage irrigation region in Shijiazhuang city[J]. *Earth and Environment*, 2010(1):36–42.

- [9] 刘小娟, 解静芳, 范仁俊, 等. 太原市污灌区土壤有效态铜锌和锰含量评价[J]. 农业环境科学学报, 2010, 29(3):506-509. LIU Xiao-juan, XIE Jing-fang, FAN Ren-jun, et al. the assessment on available contents of Cu, Zn and Mn in soil of sewage irrigation in Tian-jin, China[J]. Journal of Agro-Environment Science, 2010, 29(3):506-509.
- [10] 辛术贞,李花粉,苏德纯.我国污灌污水中重金属含量特征及年代变化规律[J].农业环境科学学报,2011,30(11):2271-2278.
 XIN Shu-zhen, LI Hua-fen, SU De-chun. Concentration characteristics and historical changes of heavy metals in irrigation sewage in China[J]. Journal of Agro-Environment Science, 2011, 30(11):2271-2278.
- [11] 陈 涛,常庆瑞,刘 京,等.长期污灌农田土壤重金属污染及潜在 环境风险评价[J].农业环境科学学报,2012,31(11):2152-2159. CHEN Tao, CHANG Qing-rui, LIU Jing, et al. Pollution and potential environment risk assessment of soil heavy metals in sewage irrigation area[J]. Journal of Agro-Environment Science, 2012, 31(11):2152-2159.
- [12] 陈卫平, 吕斯丹, 张炜铃, 等. 再生(污)水灌溉生态风险与可持续利用[J]. 生态学报, 2014, 34(1):163–172.
 CHEN Wei-ping, LÜ Si-dan, ZHANG Wei-ling, et al. Ecological risks and sustainable utilization of reclaimed water and wastewater irrigation [J]. Acta Ecologica Sinica, 2014, 34(1):163–172.
- [13] 吴文勇, 尹世洋, 刘洪禄, 等. 污灌区土壤重金属空间结构与分布特

1880

征[J]. 农业工程学报, 2013, 29(4):165-173.

WU Wen-yong, YIN Shi-yang, LIU Hong-lu, et al. Spatial structure and distribution characteristics of soil heavy metals in wastewater irrigation district[J]. *Transactions of the Chinese Society of Agricultural Engineering(Transactions of the CSAE)*, 2013, 29(4):165–173.

- [14] 殷永超,吉普辉,宋雪英,等. 龙葵(Solanum nigrum L.)野外场地规模Cd 污染土壤修复试验[J]. 生态学杂志, 2014, 11:3060-3067.
 YIN Yong-chao, JI Pu-hui, SONG Xue-ying, et al. Field experiment on phytoremediation of cadmium contaminated soils using Solanum ni-grum L.[J]. Chinese Journal of Ecology, 2014, 11:3060-3067.
- [15] 杜晓林. 小清河污灌区土壤重金属形态分析及生物有效性研究 [D]. 济南:山东大学, 2012:7-12.

DU Xiao-lin. Chemical fractionation and bioavailability of heavy metals in sewage-irrigated soils from Xiaoqing River[D]. Jinan: Shandong University, 2012:7-12.

[16] 吴迪梅. 河北省污水灌溉对农业环境的影响及经济损失评估[D]. 北京:中国农业大学, 2003:3-16.

WU Di-mei. Impacts of wastewater irrigation on agricultural environment and its economic loss evaluation in Hebei Province[D]. Beijing: China Agricultural University, 2003:3-16.

[17] 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, 1999.

LU Ru-kun. Soil agricultural chemical analysis method[M]. Beijing: China Agricultural Scientech Press, 1999.

- [18] 鲍士旦. 土壤农化分析[M]. 第三版. 北京:中国农业出版, 2013. BAO Shi-dan. Soil and agricultural chemistry analysis[M]. The third edition. Beijing: China Agriculture Press, 2013.
- [19] 田昕竹, 陈世宝, 王学东, 等. 土壤溶液性质对 Zn 的形态变化及其 微生物毒性的影响[J]. 中国环境科学, 2014, 10:2602–2609. TIAN Xin-zhu, CHEN Shi-bao, WANG Xue-dong, et al. Influence of soil solution properties on the transformation of Zn forms and its toxicity threshold to soil microbes as determined by substrated induced nitrification[J]. China Environmental Science, 2014, 10:2602–2609.

[20] 张晓晴, 韦东普, 李 波, 等. 土壤溶液性质对水溶性镍的西红柿毒 害的影响[J]. 土壤, 2013(6): 1062–1069.

ZHANG Xiao-qing, WEI Dong-pu, LI Bo, et al. The influence of soil solution properties on soluble nickel toxicity to tomato shoot[J]. *Soils*,

2013(6):1062-1069.

- [21] Kapusta P, Lukaszewska G S, Stefanowicz A M. Direct and indirect effects of metal contamination on soil biota in a Zn–Pb post–mining and smelting area[J]. *Environ Poll*, 2011, 159:1516–1522.
- [22] 朱朝娟. 电导抑制-离子色谱法在阴离子和有机酸分析中的应用 研究[D]. 西南大学, 2011:5-10.

ZHU Chao-juan. Application studies of anions and organic acid by ion chromatography with suppressed conductivity detection[D]. Southwest University, 2011:5–10.

- [23] Schabenberger O, Tharp B E, Kells J J. Statistical test for hormesis and effective dosages in herbicide dose–response[J]. Agronomy Journal, 1999, 91:713–721.
- [24] Naidu R, Bolan N S. Contaminant chemistry in soils: Key concepts and bioavailability[J]. Developments in Soil Science, 2008, 32:9–37.
- [25] 陈世宝, 孙 聪, 魏 威, 等. 根细胞壁及其组分差异对植物吸附、 转运 Zn 的影响[J]. 中国环境科学, 2012, 32(9):1670-1676. CHEN Shi-bao, SUN Cong, WEI Wei, et al. Difference in cell wall components of roots and its effect on the transfer factor of Zn by plant species[J]. *China Environmental Science*, 2012, 32(9):1670-1676.
- [26] Pietrzykowski M, Socha J, Doorn N S. Linking heavy metal bioavailability(Cd, Cu, Zn and Pb) in Scots pine needles to soil properties in reclaimed mine areas[J]. Science of the Total Environment, 2014, 470– 471:501–510.
- [27] 胡少平. 土壤重金属迁移转化的分子形态研究[D]. 杭州:浙江大学, 2009:2-11.

HU Shao-ping. Molecular speciation of heavy metals transportation in soil[D]. Hangzhou: Zhejiang University, 2009:2-11.

[28] 王小霞. 天津市北京排污灌区土壤中重金属形态的空间分布及影响因素研究[D]. 天津师范大学, 2012:2-14.

WANG Xiao-xia. Study on the speciation distribution of heavy metals and its' influencing factors in the soil of Beijing sewage irrigation area of Tianjin[D]. Tianjin Normal University, 2012;2–14.

[29] Pietrzykowski M, Socha J, Natalie S. Linking heavy metal bioavailability(Cd, Cu, Zn and Pb) in Scots pine needles to soil properties in reclaimed mine areas[J]. Science of the Total Environment, 2014, 470: 501–510.