郑孟杰, 靳红梅, 张松贺,等. 猪粪沼渣水热炭中重金属浸出特征研究[J]. 农业环境科学学报, 2018, 37(1):157-164. ZHENG Meng-jie, JIN Hong-mei, ZHANG Song-he, et al. The leaching characteristics of heavy metals from hydrochars of digested swine manure[J]. *Journal of Agro-Environment Science*, 2018, 37(1):157-164.

# 猪粪沼渣水热炭中重金属浸出特征研究

# 郑孟杰 1.2, 靳红梅 1.3\*, 张松贺 2, 李继洲 2

(1.江苏省农业科学院循环农业研究中心,南京 210014; 2.河海大学环境学院,南京 210098; 3.江苏省农业废弃物资源化工程技术研究中心/农业部农村可再生能源开发利用华东科学观测实验站,南京 210014)

摘 要:水热炭化(HTC)是处理沼渣等高含水率废弃物的有效途径,为明确猪粪沼渣(M-R)经 HTC 后其中重金属的浸出特征,以 190℃和 250℃制备的猪粪沼渣水热炭(M-190、M-250)为研究对象,探讨其中 Zn、Cu、As、Pb 和 Cd 的总量及其在不同 pH 条件下 的浸出特征。结果表明:M-190、M-250 与 M-R 相比,Zn 分别增加 4.12%、18.99%,Cu 分别增加 7.00%、14.00%,As 分别增加 26.57%、289.70%,但 Pb 和 Cd 的总量经 HTC 后有所降低。猪粪沼渣水热炭中溶解态重金属含量显著(P<0.001)低于 M-R,且 M-250 显著(P<0.001)低于 M-190,其中 M-250 中溶解态 Zn、Cu、Pb 和 Cd 的含量较 M-190 降低了 50.99%、95.50%、66.47%、 100.00%。pH 值为 2时,水热炭中重金属浸出量最大,但随着 pH 的增加浸出量急剧下降,当 pH 在 4~10 范围内时,各重金属浸出量 维持在相近水平。研究表明,HTC 对 M-R 中的 Zn、Cu 和 As 有浓缩作用,适当提高 HTC 温度可降低猪粪沼渣水热炭中溶解态重金 属含量。此研究不仅有利于猪粪沼渣水热炭的安全性评价,而且 HTC 技术为粪污的无害化处理提供有效途径。 关键词:水热炭;猪粪沼渣;重金属;浸出特征

中图分类号:X713 文献标志码:A 文章编号:1672-2043(2018)01-0157-08 doi:10.11654/jaes.2017-0868

#### The leaching characteristics of heavy metals from hydrochars of digested swine manure

ZHENG Meng-jie<sup>1,2</sup>, JIN Hong-mei<sup>1,3\*</sup>, ZHANG Song-he<sup>2</sup>, LI Ji-zhou<sup>2</sup>

(1.Circular Agriculture Research Center, Jiangsu Academy of Agricultural Sciences, Nanjing 210014, China; 2.College of Environment, Hohai University, Nanjing 210098, China; 3.Jiangsu Agricultural Waste Treatment and Recycle Engineering Research Center/East China Scientific Observing and Experimental Station of Development and Utilization of Rural Renewable Energy, Ministry of Agriculture, Nanjing 210014, China)

Abstract: Hydrothermal carbonization (HTC) is an effective way to treat high water content waste, such as digested animal manure. In order to clarify the leaching characteristics of heavy metals in hydrochars derived from digestates, research was conducted on digested swine manure (M-R) that was hydrothermally carbonized at 190 °C and 250 °C, and the corresponding hydrochars (M-190 and M-250, respectively) were used to study the total contents of Zn, Cu, As, Pb, and Cd and their leaching characteristics from the hydrochars under different pH conditions. Compared with M-R, the total contents of Zn, Cu, and As in M-190 were higher by 4.12%, 7.00%, and 26.57%, respectively, whereas those in M-250 were higher by 18.99%, 14.00%, and 289.70%. On the contrary, the total amount of Pb and Cd decreased after HTC. The contents of dissolved heavy metals in M-190 and M-250 were significantly (P<0.001) lower than those in M-R. Meanwhile, the contents of dissolved heavy metals in M-250 were remarkably (P<0.001) lower than those in M-190. The contents of dissolved Zn, Cu, Pb, and Cd in M-250 were lower by 50.99%, 95.50%, 66.47%, and 100.00%, respectively, compared to those in M-190. The leaching contents

收稿日期:2017-06-19 录用日期:2017-09-06

作者简介:郑孟杰(1992—),女,河南焦作人,硕士研究生,从事固体废弃物资源化利用方面研究。E-mail:604844586@qq.com

<sup>\*</sup>通信作者:靳红梅 E-mail:hmjin@jaas.ac.cn

基金项目:国家自然科学基金项目(21577052);国家重点研发计划课题(2016YFD0501401);江苏省农业科技自主创新资金项目(CX(16)1003-1) Project supported: The National Natural Science Foundation of China(21577052); The National Major Research Program of China(2016YFD0501401);

 $The \ Independent \ Innovation \ of \ Agricultural \ Science \ and \ Technology \ of \ Jiangsu \ Province(\ CX(16)1003-1)$ 

农业环境科学学报 第 37 卷第 1 期

of heavy metals in the hydrochars reached their maximum at pH 2. After that, their leaching contents decreased sharply with an increase of pH. The leaching contents were similar as the pH ranged from 4 to 10. The results showed that HTC had an enrichment effect on Zn, Cu, and As in M-190 and M-250, and appropriately raising the HTC temperature reduced the contents of dissolved heavy metals in the hydrochars. This study is not only beneficial to the safety assessment of hydrochars of digested swine manure, but HTC is an effective way to treat digested swine manure harmlessly.

Keywords: hydrochar; digested swine manure; heavy metal; leaching characteristics

随着我国养殖业的快速发展,畜禽粪便年产生量 超过 38 亿 t<sup>III</sup>。我国是生猪养殖大国,截至 2015 年生 猪年存栏量超过 4.66 亿头<sup>III</sup>。生猪养殖规模化程度的 持续提高,使猪场产生的粪便和废水相对集中,其粪 污无害化处理已成为畜禽污染处理和防治的重点<sup>III</sup>。

厌氧发酵产沼气技术是规模猪场粪污治理的有 效途径,也是发展种养结合循环农业的重要纽带,"十 三五"期间,大型沼气工程逐渐成为沼气转型升级发 展的核心工程<sup>[4]</sup>。然而,厌氧发酵后残留的沼液和沼渣 数量大(年产生量超过 1.3 亿 t)<sup>15</sup>,其无害化处理和资 源化利用已成为制约沼气工程发展的瓶颈®。畜禽养 殖过程中大量添加(如 Cu、Zn 等)、微量添加(如 As) 或饲料中带有的重金属(如 Pb、Cd 等),大部分未被 利用而随着猪粪尿直接进入环境<sup>[7]</sup>。例如,江苏省规模 猪场粪便中 Cu、Zn 含量分别为 35.7~1 726.3 mg·kg<sup>-1</sup> 和 113.6~1 505.6 mg·kg<sup>-1</sup>, As 为 4~78 µg·kg<sup>-1</sup>, Pb 和Cd 分别为 4.22~82.91 mg·kg<sup>-1</sup> 和 23.21~64.67 mg·kg<sup>-1[8]</sup>。 畜禽粪便经厌氧发酵后,大部分重金属仍然保留在沼 液和沼渣中,而由于"浓缩"作用,沼渣中的重金属往 往是原料和沼液中的数十至数百倍[9-10]。例如,猪粪沼 渣中的 Cu 和 Zn 分别高达 204 mg·kg<sup>-1</sup> 和 477 mg·kg<sup>-1</sup>, As 和 Pb 分别为 2.19 mg·kg<sup>-1</sup> 和 67.83 mg·kg<sup>-1</sup>,其浓 度是原料中的 8~15 倍,是沼液中的 25~130 倍<sup>[10]</sup>。同 时,沼渣中重金属溶解态比例增加,预示着其生物有 效性可能大幅提高,直接还田存在环境安全风险[6.1]。 因此,畜禽粪便沼渣还田前必须对其中的重金属进行 去除或钝化。

水热炭化(HTC)是在密闭的高压反应釜中,以水 (常处于亚临界状态)为反应介质,在一定温度和压强 下将其中的生物质转化为水热炭的一种热化学转化 过程<sup>[12-13]</sup>。HTC 不受原料含水率的制约,特别适合沼 渣这类含水率高(通常在 80%以上)的废弃物,其操作 简单,耗能低(自身是一个放热过程),可大大降低运 行成本<sup>[14-15]</sup>。利用 HTC 处理沼渣,可获得纯度高、分散 性好、粒度易控制的生物炭材料。Dicke 等<sup>[16]</sup>研究发 现,小麦秸秆沼渣水热炭施用于土壤后可提高碳、氮 稳定性,并减少 N<sub>2</sub>O 和 CO<sub>2</sub> 的排放量。然而,热化学 转化后原料中的重金属会进一步"浓缩"在生物炭中。 Jin 等<sup>[17]</sup>发现,热解污泥生物炭中的重金属含量比原 料中提高了 2.5~3.5 倍,同时发现,生物炭中重金属的 可溶性不高,甚至降低,说明热解对原料中的重金属 有一定的钝化作用。但 HTC 工艺与热解工艺相比,反 应条件较温和,其所得的畜禽粪便沼渣水热炭中重金 属浓缩量到底有多大?对重金属是否有钝化作用? 这 些尚不明确的问题,直接影响了水热炭农田利用或作 为吸附材料使用的安全性。

基于此,本研究以猪粪沼渣为原料,在190℃和 250℃条件下制备水热炭,探讨猪粪沼渣水热炭中主 要重金属(Cu、Zn、As、Pb和Cd)的含量变化及其在不 同 pH条件下的浸出特征,以期为猪粪沼渣水热炭后 续利用的安全性评价提供理论支持。

## 1 材料与方法

#### 1.1 材料获取

猪粪沼渣取自江苏省金坛市某规模生猪养殖场 的沼气工程,是新鲜猪粪在完全混合式厌氧反应器 (CSTR)经中温(35℃)厌氧消化所得。猪粪沼渣一次 性取样,其含水率为86.20%,于烘箱(电热恒温鼓风 干燥箱,DHG-9076A)中80℃条件下烘干,即得到猪 粪沼渣样品(M-R),并置于干燥器中保存、备用。

#### 1.2 水热炭制备

水热炭的制备采用微型聚四氟乙烯水热合成反 应釜(HR-200,上海霍铜仪器有限公司,中国),称取预 处理后的猪粪沼渣 6.0 g 浸入 60 mL 超纯水中混合均 匀,装于反应釜,旋紧不锈钢外套,置于烘箱中升温,至 目标温度(即 190℃和 250℃)后持续一定时间。根据 Gao 等<sup>118</sup>的研究结果,水热反应时间超过 4 h 后对样品 的化学特性影响甚低,因此,本研究选取的反应时间为 4 h。反应结束后,将反应釜移出烘箱,待其自然降至室 温,取出样品于烘箱中 55℃烘干,此时得到的产物即 为猪粪沼渣水热炭,记为 M-190 和M-250。

# 1.3 重金属浸出试验

1.3.1 溶解态重金属浸提

称取制备好的沼渣及其水热炭样品 0.3 g 置于 250 mL 三角瓶中,分别加入超纯水(pH 约为 7.00) 100 mL,用封口膜封口后,将三角瓶置于恒温振荡摇 床(HZG-X160,太仓华美仪器有限公司,中国)上振 荡(25 ℃、250 r·min<sup>-1</sup>) 3 h。振荡结束后,取上清液过 0.45 μm 滤膜(JTSF,天津津腾实验设备有限公司,中 国),滤液用于测定其中的重金属含量。 1.3.2 不同 pH 条件下重金属的浸出

称取制备好的沼渣及其水热炭样品 0.3 g 置于 250 mL 三角瓶中,分别加入 pH 为 2.0、4.0、5.5、6.0、 7.5、8.0 和 10.0 的溶液各 100 mL。溶液 pH 用 HCl 或 NaOH 溶液调节。其中,pH 5.50 为一般雨水 pH 值, pH 7.50 为一般灌溉用水 pH 值。浸提方法同 1.3.1。 1.4 测定方法

# 1.4.1 基本理化指标测定

原料和水热炭的 pH 值采用精密 pH 计(PHS-2F,上海精科-上海雷磁仪器厂,中国)测定,固液比 为 1:10;溶解性有机碳(DOC)采用 TOC 分析仪(LiquiTocII,Elementar,德国)测定<sup>19</sup>;近似分析中的固定 碳和挥发性物质含量采用差重法测定,主要步骤:将 3.0 g 样品放入管式炉(TL 1200,南京博蕴通有限公 司,中国),通入 N<sub>2</sub>,在无氧条件下分别于 600 ℃焙烧 1 h,950 ℃焙烧 10 min,通过称取残留重量,计算固定 碳及挥发性物质含量;元素含量(C、H、O、N、S)采用 元素分析仪(FLASH 2000,Thermo Fisher Scientific,美 国)测定。

1.4.2 重金属含量测定

本研究中测定的重金属为 Cu、Zn、As、Pb 和 Cd, 它们在畜禽粪便中普遍存在,也是目前世界卫生组织 (WHO)认定的水体和土壤中主要的污染物<sup>[20]</sup>。溶解态 及不同 pH 浸出液中重金属含量采用电感耦合等离 子体原子发射光谱(ICP-AES,Thermo Fisher Scientific,美国)测定。原料和水热炭中重金属总量测定主要 步骤:在分析天平上准确称取 0.2g样品,小心转移至 50 mL 三角瓶中,加入 6 mL 硝酸用封口膜封口后摇 匀浸泡 3 h,然后将三角瓶放于加热板(EH35A plus, 北京莱博联泰有限公司,中国)上,110 ℃条件下加 热,以溶液出现浓烟但不沸腾为准,待样品蒸至 1 mL 左右时取下,冷却至室温,逐次加入 5 mL 硝酸(浓度 为 65.00%~68.00%)和 2 mL 高氯酸(浓度为 70.00%~ 72.00%),摇匀后重新放回加热板上,循环数次,直至 液体澄清透明。将澄清消煮液转移至 25 mL 容量瓶定 容,过 0.45 μm 滤膜,滤液用于测定重金属含量。试验 中的化学试剂均为优级纯。

1.5 数据分析

重金属浸出率采用如下公式计算:

 $R = \frac{w \times c_1}{w \times c_2} \times 100\%$ 

式中:R 为重金属浸出率,%; $c_1$  为沼渣或水热炭中重 金属浸出浓度, $\mu$ g·g<sup>-1</sup>; $c_2$  为沼渣或水热炭中重金属总 浓度, $\mu$ g·g<sup>-1</sup>;w 为沼渣或水热炭质量, $g_o$ 

各指标在 M-R、M-190 和 M-250 间的差异均采 用单因素方差分析(ANOVA),均值比较采用最小显 著差法(LSD),显著水平 P=0.05;不同温度所得水热 炭中重金属(Cu、Zn、Pb、As、Cd)含量间的差异采用独 立样本 t 检验。数据分析采用 SPSS 软件(v.19.0, SPSS 公司,美国)。

## 2 结果与讨论

#### 2.1 水热炭化后物料基本理化性状变化

猪粪沼渣及其水热炭的基本理化特性如表 1 所 示。经190℃水热炭化处理后,猪粪沼渣水热炭的产 率保持在 50%以上,均高于 Smith 等四利用海草于200 ℃和 250 ℃制备的水热炭(其产率在 18.40%~39.00% 之间)。随着反应温度的升高,原料中纤维素或半纤维 素、脂肪组分等发生分解和转化<sup>[22]</sup>,水热炭的产率降 低。水热炭化处理后,水热炭中 VC(挥发性碳)比例极 显著(P<0.001)降低,而FC(固定碳)和灰分比例显著 提高,且反应温度越高,变化越明显。这是由于 HTC 过程中,VC 易被分解,而 FC 较难分解,故水热炭中 二者含量呈反比。同时,反应温度升高会加剧有机物 的分解,物料脱水和脱酸程度增强,残留大量无机盐, 故灰分的比例增加,这也与 Reza 等[23]和 Ghanim 等[24] 的研究结论相一致。沼渣水热炭呈弱酸性,与沼渣原料 相比,其 pH 极显著(P<0.001)降低,这与其他水热炭 pH 结果基本相同<sup>[2]</sup>,但与热解炭(pH>8)明显不同<sup>[2]</sup>。 造成这一现象的原因主要有两个:一是在 HTC 过程 中,沼渣表面的酸性官能团(如羧基、羰基、羟基等)增 多<sup>[18]</sup>;二是 HTC 较热解炭化的温度低,没有达到 K、 Ca、Na 等一些无机矿物质成分分解温度,而这些可溶 性无机组分往往是生物炭碱性的主要来源四。水热炭 中 DOC 含量较原料极显著(P<0.001)降低,且随着炭 化温度升高,DOC含量减少极显著(P<0.001)。这主要

<b>表   猪粪沿</b> 道及具水热灰的基本理化特性
Table 1 Basic characteristics of digested swine manure and it
hydrochars derived from 190 °C and 250 °C, respectively

\*\*\*\*\*\*

测定指标	M-R	M-190	M-250		
产率/%	—	76.19±0.85	50.00±0.47		
近似分析/%					
挥发性碳(VC)	37.02±0.02a	$11.28\pm0.02c$	$22.09{\pm}0.06{\rm b}$		
固定碳(FC)	$30.60 \pm 0.00 \mathrm{b}$	45.08±0.01a	$33.06{\pm}0.05{\rm b}$		
灰分	$32.34 \pm 0.00 \mathrm{b}$	43.64±0.01a	44.85±0.01a		
元素分析/%					
С	41.95	36.02	35.44		
0	12.79	17.39	7.82		
Н	6.25	7.32	11.34		
Ν	17.32	26.64	29.17		
S	1.25	2.02	6.02		
$_{\rm pH}$	8.78±0.13a	$6.09 \pm 0.14 \mathrm{b}$	$5.47 \pm 0.10 \mathrm{b}$		
$DOC/mg \cdot g^{-1}$	17.40±0.23a	$6.48\pm0.74\mathrm{b}$	4.41±0.41b		

注:平均值±标准差(n=3);同行中不同小写字母表示处理间差异显著(P<0.05)。

是由于HTC 过程中,物料中的有机物被转化为CO2 而 得到释放,且温度越高,DOC 的降解越多,故导致水 热炭中 DOC 含量减少。

### 2.2 猪粪沼渣水热炭中重金属总量的变化

猪粪沼渣水热炭中重金属的总量如图 1 所示。水 热炭化后,原料中的重金属(图 1a)大部分仍保留在 水热炭中(图 1b 和图 1c),但不同重金属的变化程度 有所差异。水热处理对猪粪沼渣中的 Cu、Zn 和 As 有 "浓缩"作用,即 M-190 和 M-250 中 Zn 含量分别较 M-R 增加 4.12% 和 18.99%,Cu 分别增加 7.00% 和 14.00%,As 分别增加 26.57% 和 289.70%。相反,M-190 和 M-250 中 Pb 和 Cd 的含量反而降低,可能是 由于 HTC 后猪粪沼渣中 DOC 含量降低造成的。DOC 中含有大量功能基团,可与 Pb 和 Cd 通过络合形成配 合物;DOC 降解后,与 Pb 和 Cd 形成配合物的功能基 团随之消失,造成二者的溶解性增加,大量分配在热 解液中,进而降低了 Pb 和 Cd 在水热炭中的总量<sup>[28]</sup>。

炭化温度高可明显促进重金属在水热炭中的"浓 缩"(表 2),其中 M-250 中的 Pb 和 As 含量显著(P= 0.045 和 0.019)高于 M-190。主要原因是在高温下,挥 发性有机物损失多,水热炭的总质量明显降低,进而 导致重金属在水热炭中的"浓缩"作用。

### 2.3 猪粪沼渣水热炭中溶解态重金属含量变化特征

溶解态重金属可直接与土壤或水体中微生物结合,其浓度高低直接反应重金属的迁移转化能力及其



Figure 1 Changes of total heavy metal contents in digested swine manure and its hydrochars derived from 190 °C and 250 °C, respectively

#### 表 2 190 ℃和 250 ℃所得水热炭中重金属总量的独立样本 t 检验

Table 2 Independent samples *t* test for total contents of heavy metals in hydrochars from 190 °C and 250 °C, respectively

而日			重金属种类		
坝目	Zn	Cu	Pb	As	Cd
F值	0.018	0.029	8.357	14.639	2.673
P值	0.900	0.872	0.045	0.019	0.177

危害程度<sup>[29]</sup>。因此,研究猪粪沼渣水热炭中溶解态重 金属含量变化特征,更有助于反映其后续资源化利用 的安全性。

猪粪沼渣及其水热炭中溶解态重金属的含量及

其浸出率如图 2 所示。190 ℃处理后, M-190 中 Zn、 Cu、Pb 和 Cd 的溶解态含量极显著(P<0.001)高于 M-R, 增幅分别为 21.74 倍、1.89 倍、0.60 倍和 56.00 倍 (图 2a); 其溶出率分别为 5.27%、4.20%、0.99% 和 52.12%,较 M-R 增加 4.96%、2.16%、0.33%和 52.12% (图 2b)。而 M-190 中溶解态 As 含量及其溶出率却 有所降低,可能是由于猪粪沼渣中含有大量的 Fe,能 将原猪粪沼渣中As(Ⅲ)氧化生成As(V);同时,酸 性条件下,砷与铁及有机物很快形成褐色絮状物[30-31], 从而降低 As 的移动性。250 ℃处理后, M-250 中只有 溶解性 Zn 含量显著(P<0.001)高于 M-R, 增幅为 10.18倍,其他重金属的溶解态含量均小于 M-R。M-250 中溶解态 Zn、Cu、Pb 和 As 占其总量的比例分别 为 1.49%、0.14%、1.01% 和 0.21%, 较 M-R 降低 3.79%、4.06%、3.61%和 0.78%。这表明,适当提高 HTC 温度可降低猪粪沼渣水热炭中溶解态重金属的 含量,有利于降低其中重金属的生物有效性。

# 2.4 不同 pH 条件下猪粪沼渣水热炭中重金属的浸出 特征

重金属在不同 pH 条件下的溶液中,通过溶解、沉



Figure 2 The amount of dissolved heavy metals and their leaching ratios from digested swine manure and their hydrochars

淀、凝聚、络合等反应形成不同的赋存形态,直接影响 着重金属的生物有效性和毒性<sup>[32-33]</sup>。对于农田而言,除 了施肥外,其 pH 值主要与灌溉水或降水有关;而对 于工业污水,其 pH 值因处理工艺条件不同差异很 大。因此,研究不同 pH 条件下猪粪沼渣水热炭中重 金属的浸出特征,有助于评估其农田利用或工业废水 处理过程中可能产生的环境风险。

不同 pH 条件下猪粪沼渣及其水热炭中重金属 的浸出量如图 3 所示。可以看出,在模拟雨水(pH 5.50)和灌溉水(pH 7.50)这两个 pH 条件下, 猪粪沼 渣生物炭中重金属的溶出量变化不大。在其他 pH 条 件下,不同重金属的浸出特征差异较大。pH为2时, 各处理中重金属的浸出量均最高,说明强酸条件有利 于增加重金属的溶解态含量,这与何绪文等34研究的 镍渣中重金属浸出结果相一致。随着 pH 值的升高, 水热炭中各重金属的浸出量呈现不同程度下降。各 pH条件下,水热炭中Zn和Pb的浸出量均高于其在 M-R 中的浸出量(图 3a 和图 3c),说明 HTC 可能增 加二者的环境风险;M-190 中 Cu 的浸出量虽有增 加,但其在 M-250 中却明显低于 M-R(图 3b),这说 明增加 HTC 温度可显著降低沼渣水热炭中 Cu 的生 物有效性;水热炭中 As 在各 pH 条件下的进出量均 低于 M-R(图 3d),说明 HTC 过程中形成的砷化合物 在强酸或强碱条件下较为稳定;M-190 中 Cd 在强酸 或强碱条件下的浸出量最高(图 3e),这与其他重金 属明显不同,主要是由于矿物质(如 CO<sup>2-</sup><sub>3</sub>、PO<sup>3-</sup><sub>4</sub>)含量 降低导致 Cd 与其结合不紧密[35-36],进而造成 M-190 中 Cd 的浸出量相对较高。而 M-250 中 Cd 总含量仅 有 0.009 0 μg·g<sup>-1</sup>,其在不同 pH 条件下的浸出量已低 于仪器检测下限(0.005 0 μg·g<sup>-1</sup>),故 M-250 中 Cd 浸 出量几乎为零。总体来看,猪粪沼渣中 As、Pb 和 Cd 在各 pH 条件下的浸出量极低,均满足农用污泥中污 染物控制标准。

不同 pH 条件下, 沼渣水热炭中重金属 Zn、Cu、 Pb、As、Cd的溶出率如表3所示。可以看出,pH为2 时溶出率均处于较高水平,也进一步验证图3中重金 属在 pH 为 2 时浸出量较高的结论。Zn 和 Cu 在 M-190 中浸出率高于 M-R(增幅 1.34%~8.44%), 而 As 在 M-190 中浸出率低于 M-R(降幅 7.43%~50.82%)。 同时,除了 pH 为 4 时,Pb 在 M-190 的浸出率略高于 M-250,其余条件下 M-250 中 Zn、Cu、Pb、As 和 Cd 的 浸出率均低于 M-190。说明猪粪沼渣经 HTC 后会影 响溶解态重金属比例,其中250℃炭化比190℃炭化



# 图 3 不同 pH 条件下猪粪沼渣及其水热炭中重金属的浸出量

Figure 3 The amount of heavy metal leaching of digested swine manure and its hydrochars at different pH

表 3 沼渣及水热炭不同 pH 重金属溶出率	X
------------------------	---

Table 3	The rate of	f leaching heav	y metals of the	e digested swine	e manure and its	hydrochars at	different pH values

pH -		Zn		Cu		Pb		As			Cd				
	M-R	M-190	M-250	M-R	M-190	M-250	M–R	M-190	M-250	M-R	M-190	M-250	M-R	M-190	M-250
2	17.52	18.86	17.49	6.45	14.89	1.12	5.16	13.74	9.06	58.57	7.75	1.35	53.26	66.75	_
4	0.31	6.19	1.50	2.60	4.16	0.24	1.93	1.17	4.64	17.48	4.68	0.97	8.00	56.69	—
5.5	0.36	5.50	1.11	2.23	4.39	0.18	0.02	1.64	2.58	13.51	4.30	0.98	—	41.15	—
6	0.31	3.87	1.66	2.20	3.94	0.15	0.57	1.49	0.12	13.70	3.83	1.03	—	37.49	—
7.5	0.32	4.59	1.13	2.20	4.06	0.25	1.13	0.65	0.25	11.61	4.27	0.76	_	53.95	—
8	0.37	4.11	1.08	2.46	4.16	0.29	0.50	0.22	0.14	13.57	4.24	0.86	—	41.15	—
10	0.35	2.63	0.89	2.29	4.00	0.28	0.13	0	1.05	12.71	3.82	0.91	_	60.35	_

注:"─"表示低于仪器检测下限(≤0.0050 µg·g<sup>-1</sup>)

后溶解态重金属比例低。

#### 3 结论

(1)水热炭化对猪粪沼渣中的 Zn、Cu 和 As 有浓 缩作用,且 HTC 温度越高浓缩程度越大。与原料相 比,增幅分别为 4.12%~18.99%、7.00%~14.00%和 26.57%~289.70%;但 Pb 和 Cd 却有少量损失。

(2)猪粪沼渣水热炭中溶解态 Zn 含量增加10.18~ 21.74 倍,而溶解态 As 含量却降低 0.52~1.45 倍,而 Cu、Pb 在 M-250 中溶解态含量比 M-190 分别降低 95.50%和 64.47%;HTC 温度增加可显著(P<0.001)降 低水热炭中溶解态重金属含量。

(3) pH 为 2 时, 猪粪沼渣水热炭中重金属的浸 出量最大,随着 pH 的增加,其浸出量急剧下降;pH 在 4~10 范围内,重金属浸出量的变化维持在相近水平。

#### 参考文献:

- [1] Wang F H, Ma W Q, Dou Z X, et al. The estimation of the production amount of animal manure and its environmental effect in China[J]. *China Environmental Science*, 2006, 26(5):614–661.
- [2] 2015 年中国统计年鉴[M]. 北京:国家统计局, 2015.
   China statistical yearbook 2015[M]. Beijing: National Bureau of Statistics, 2015.
- [3] Jiang X Y, Sommer S G, Christensen K V. A review of the biogas industry in China[J]. *Energy Policy*, 2011, 39(10):6073–6081.
- [4] 全国农村沼气发展"十三五"规划[EB/OL].[2017-06-19]. http://ghs. ndrc. gov. cn/ghwb/gjjgh/201706/t20170607\_850194. html.
   The 13th "Five-Year" Plan for National rural biogas development[EB/OL].
   [2017-06-19]. http://ghs. ndrc. gov. cn/ghwb/gjjgh/201706/t20170607\_ 850194. html.
- [5] 武深树, 谭美英, 刘 伟. 沼气工程对畜禽粪便污染环境成本的控制效果[J]. 中国生态农业学报, 2012, 20(2):247-252.
  WU Shen-shu, TAN Mei-ying, LIU Wei. Environmental cost control of livestock and poultry fecal pollution via biogas project[J]. Chinese Journal of Eco-Agriculture, 2012, 20(2):247-252.
- [6] 葛 振,魏源送,刘建伟,等. 沼渣特性及其资源化利用探究[J]. 中国 沼气, 2014, 32(3):74-82.

GE Zhen, WEI Yuan-song, LIU Jian-wei, et al. Characteristics of digestate and utilization[J]. *China Biogas*, 2014, 32(3):74-82.

- [7] 吴根义,廖新俤,贺德春,等. 我国畜禽养殖污染防治现状及对策[J]. 农业环境科学学报,2014,33(7):1261-1264.
  WU Gen-yi, LIAO Xin-di, HE De-chun, et al. Current situation and countermeasures of livestock industry pollution control in China[J]. Journal of Agro-Environment Science, 2014, 33(7):1261-1264.
- [8] Cang L, Wang Y J, Zhou D M, et al. Heavy metals pollution in poultry and livestock feeds and manures under intensive farming in Jiangsu Province, China[J]. *Journal of Environmental Sciences*, 2004, 16(3): 371–374.

- [9] 靳红梅,付广青,常志州. 猪粪及奶牛粪中温厌氧发酵对 Cu 和 Zn 的影响[J]. 环境科学研究, 2015, 28(3):474-480.
  JIN Hong-mei, FU Guang-qing, CHANG Zhi-zhou, et al. Effects of mesophilic anaerobic digestion of pig and dairy manures on Cu and Zn [J]. Research of Environmental Sciences, 2015, 28(3):474-480.
- [10] 靳红梅, 付广青, 常志州, 等. 猪, 奶牛粪厌氧发酵中 Pb 的形态转 化及其分布特征[J]. 农业工程学报, 2013, 29(22):218-225. JIN Hong-mei, FU Guang-qing, CHANG Zhi-zhou, et al. Distribution of Pb and its chemical fractions in liquid and solid phases of digested pig and dairy slurries[J]. *Transactions of the Chinese Society of Agricultural Engineering*, 2013, 29(22):218-225.
- [11] 仇焕广, 廖绍攀, 并 月, 等. 我国畜禽粪便污染的区域差异与发展 趋势分析[J]. 环境科学, 2013, 34(7):2766-2774.
  QIU Huan-guang, LIAO Shao-pan, JING Yue, et al. Regional differences and development tendency of livestock manure pollution in China[J]. Environmental Science, 2013, 34(7):2766-2774.
- [12] Hoekman S K, Broch A, Robbins C, et al. Hydrothermal carbonization (HTC) of selected woody and herbaceous biomass feedstocks[J]. *Biomass Conversion and Biorefinery*, 2013, 3(2):113–126.
- [13] 吴艳姣,李 伟,吴 琼,等. 水热炭的制备、性质及应用[J]. 化学进展, 2016, 28(1):121-130.
  WU Yan-jiao, LI Wei, WU Qiong, et al. Preparation, properties and applications of hydrochar[J]. *Progress in Chemistry*, 2016, 28(1):121-
- [14] Mumme J, Eckervogt L, Pielert J, et al. Hydrothermal carbonization of anaerobically digested maize silage[J]. *Bioresource Technology*, 2011, 102(19):9255–9260.

130.

- [15] Berge N D, Ro K S, Mao J, et al. Hydrothermal carbonization of municipal waste streams[J]. *Environmental Science & Technology*, 2011, 45 (13):5696–5703.
- [16] Dicke C, Lanza G, Mumme J, et al. Effect of hydrothermally carbonized char application on trace gas emissions from two sandy soil horizons[J]. *Journal of Environmental Quality*, 2014, 43(5):1790–1798.
- [17] Jin H M, Arazo R O, Gao J, et al. Leaching of heavy metals from fast pyrolysis residues produced from different particle sizes of sewage sludge [J]. Journal of Analytical & Applied Pyrolysis, 2014, 109:168–175.
- [18] Gao Y, Wang X H, Wang J, et al. Effect of residence time on chemical and structural properties of hydrochar obtained by hydrothermal carbonization of water hyacinth[J]. *Energy*, 2013, 58:376–383.
- [19] 杨金钰, 马雪琴, 唐光木, 等. 土壤研磨粒径和硫酸钾浸提浓度对可溶性有机碳测定的影响[J]. 新疆农业科学, 2015, 1:151–156. YANG Jin-yu, MA Xue-qin, TANG Guang-mu, et al. Effects of particle size and leaching solution concentration on the analytical methods of soil dissolved organic carbon[J]. *Xinjiang Agricultural Sciences*, 2015, 1:151–156.
- [20] World Health Organization(WHO). Guidelines for drinking-water quality[M]. Geneva: WHO, 2004.
- [21] Smith A M, Ross A B. Production of bio-coal, bio-methane and fertilizer from seaweed via hydrothermal carbonisation[J]. *Algal Research*, 2016, 16:1–11.
- [22] 侯建伟, 索全义, 梁 桓, 等. 炭化条件对黑沙蒿生物炭产率的影响

164

[J]. 西北农林科技大学学报(自然科学版), 2015, 43(1): 169–174. HOU Jian-wei, SUO Quan-yi, LIANG Huan, et al. Effects of carbonization conditions on biochar yield from *Artemisia ordosica*[J]. Journal of Northwest A &F University(Nat Sci Ed), 2015, 43(1): 169–174.

- [23] Reza M T, Mumme J, Ebert A. Characterization of hydrochar obtained from hydrothermal carbonization of wheat straw digestate[J]. *Biomass Conversion and Biorefinery*, 2015, 5(4):425–435.
- [24] Ghanim B M, Pandey D S, Kwapinski W, et al. Hydrothermal carboni– sation of poultry litter: Effects of treatment temperature and residence time on yields and chemical properties of hydrochars[J]. *Bioresource Technology*, 2016, 216;373–380. `
- [25] Mumme J, Eckervogt L, Pielert J, et al. Hydrothermal carbonization of anaerobically digested maize silage[J]. *Bioresource Technology*, 2011, 102(19):9255–9260.
- [26] Sun L, Wan S G, Luo W S. Biochars prepared from anaerobic digestion residue, palm bark, and eucalyptus for adsorption of cationic methylene blue dye: Characterization, equilibrium, and kinetic studies[J]. *Bioresource Technology*, 2013, 140:406–413.
- [27] 李 蜜.水生植物基生物炭的酸碱性、碱(土)金属浸出性及对 Cu
  (Ⅱ)的吸附效应[D].上海大学, 2014.
  LI Mi. Acid-base property, alkali and alkaline earth metallic species leaching and Cu(Ⅱ) sorption by aquatic plant-derived biochar[D].
  Shanghai University, 2014.
- [28] 赵 秋, 孙 毅, 吴 迪, 等. 猪粪堆制过程中铅、镉、铜、锌的变化[J]. 黑龙江农业科学, 2007, 3(5):50-52.

ZHAO Qiu, SUN Yi, WU Di, et al. Change of Pb, Cd, Cu and Zn during the pig manure composting[J]. *Heilongjiang Agricultural Sciences*, 2007, 3(5):50-52.

[29] 韩张雄, 王龙山, 郭巨权, 等. 土壤修复过程中重金属形态的研究 综述[J]. 岩石矿物学杂志, 2012, 31(2):271-278.

HAN Zhang-xiong, WANG Long-shan, GUO Ju-quan, et al. Heavy metal forms in the process of soil remediation[J]. Acta Petrologica et Mineralogica, 2012, 31(2):271–278.

- [30] Jackson B P, Bertsch P M, Cabrera M L, et al. Trace element speciation in poultry litter[J]. *Journal of Environmental Quality*, 2003, 32(2): 535–540.
- [31] 黄永炳, 王丽丽, 李晓娟, 等. 砷形态转化及其环境效应研究[J]. 环境污染与防治, 2013, 35(1):16-19.
   HUANG Yong-bing, WANG Li-li, LI Xiao-juan, et al. Transformation

of arsenic species and its environmental effect[J]. *Environmental Pollution and Control*, 2013, 35(1):16–19.

- [32] Méndez A, Gómez A, Paz-Ferreiro J, et al. Effects of sewage sludge biochar on plant metal availability after application to a mediterranean soil[J]. *Chemosphere*, 2012, 89(11):1354–1359.
- [33] 刘晶晶,杨 兴,陆扣萍,等. 生物质炭对土壤重金属形态转化及其 有效性的影响[J]. 环境科学学报, 2015, 35(11): 3679–3687. LIU Jing-jing, YANG Xing, LU Kou-ping, et al. Effect of bamboo and rice straw biochars on the transformation and bioavailability of heavy metals in soil[J]. Acta Scientiae Circumstantiae, 2015, 35(11): 3679– 3687.
- [34] 何绪文, 石靖靖, 李 静, 等. 镍渣的重金属浸出特性[J]. 环境工程 学报, 2014, 8(8): 3385–3389.
  HE Xu-wen, SHI Jing-jing, LI Jing, et al. Leaching characteristics of heavy metals from nickel slag[J]. *Chinese Journal of Environmental Engineering*, 2014, 8(8): 3385–3389.
- [35] Xu X Y, Cao X D, Zhao L, et al. Removal of Cu, Zn, and Cd from aqueous solutions by the dairy manure-derived biochar[J]. *Environmental Science & Pollution Research International*, 2013, 20(1):358–368.
- [36] 夏广洁,宋 萍,邱宇平.牛粪源和木源生物炭对 Pb(Ⅱ)和 Cd (Ⅱ)的吸附机理研究[J].农业环境科学学报,2014,33(3):569-575.

XIA Guang-jie, SONG Ping, QIU Yu-ping. Sorption of Pb( II ) and Cd ( II ) by manure and wood derived biochars[J]. *Journal of A gro-Environment Science*, 2014, 33(3):569–575.