doi:10.6041/j.issn.1000-1298.2017.11.041

木聚糖对生物质组分水热碳化特性的影响研究

董向元 郭淑青 朱彩霞 韩洋洋 王折折 (中原工学院能源与环境学院,郑州 450007)

摘要:为了研究木聚糖的水热碳化特性,在间歇式反应釜中,进行反应温度为160~240℃、停留时间为120min条件下的水热碳化实验研究,同时在220℃、120min的反应条件下,考察了木聚糖对纤维素和木质素水热碳化过程的影响。研究发现,200℃时,木聚糖水热焦开始出现,随反应温度的升高,木聚糖水热焦产率逐渐增加,至240℃时, 产率达13%;以小麦秸秆中半纤维素与纤维素和木质素混合水热碳化,木聚糖对纤维素水热焦产率影响不大,而碳 质量分数从纯纤维素水热焦的42%增加至纤维素和木聚糖混合物水热焦的48%,与纯木质素水热焦相比,木聚糖 和木质素混合物水热焦产率减少了23个百分点,碳质量分数变化不大;木聚糖水热焦中特征官能团随温度升高而 减少,而C—C、C—O和芳香特征峰红外吸收逐渐增强,同时热重分析表明木聚糖水热焦热稳定性较好。傅里叶 红外光谱、X射线衍射分析及热重分析表明,在水热碳化过程中,木聚糖可以促进纤维素和木质素分子结构的断 裂、聚合和芳香化反应,提高水热焦的芳香特性。

关键词:木聚糖;纤维素;木质素;水热碳化

中图分类号: TK6 文献标识码: A 文章编号: 1000-1298(2017)11-0338-06

Hydrothermal Carbonization (HTC) of Xylose and Its Influence on HTC Processing of Biomass Components

DONG Xiangyuan GUO Shuqing ZHU Caixia HAN Yangyang WANG Zhezhe (School of Energy and Environment, Zhongyuan University of Technology, Zhengzhou 450007, China)

Abstract: Hemicellulose, cellulose and lignin are the main components of biomass. Different structures and components of the three components may have important effects on the product properties and reaction process of biomass hydrothermal carbonization. However, in the past few years, there were limited reports on HTC of xylose and its effect on the structure changes of cellulose and lignin during HTC. In order to study the hydrothermal carbonation characteristics of xylan, hydrothermal carbonation experiment was carried out in the batch reactor at $160 \sim 240$ °C for 120 min. The effects of xylan on the hydrothermal process of cellulose and lignin were investigated at 220°C for 120 min. It was found that the xylan hydrochar appearred at 200 °C, and its yield was gradually increased with the increase of reaction temperature. When the temperature reached 240° , the yield reached 13% . Xylose was also mixed with cellulose and lignin respectively according to the proportion of three components in wheat straw, and the mixture was hydrothermally treated at the temperature of 220°C for 120 min. The results showed that xylan had little effect on the yield of cellulose hydrochar, while the carbon mass fraction was increased from 42% of the cellulose hydrochar to 48% of the cellulose and xylose hydrochar. The yield of xylan and lignin hyrchar was decreased by 23 percentage points and the carbon mass fraction changed little compared with those of lignin hydrochar. The functional groups were decreased with the increase of temperature, while the C = C, C = 0 and aromatic peaks were gradually enhanced, and the thermogravimetric analysis presented a good thermal stability of xylan. Fourier transform infrared spectroscopy, X-ray diffraction analysis and thermogravimetric analysis showed that xylan can promote the fracture, polymerization and aromatization of the molecular structures for cellulose and lignin during hydrothermal carbonization, and improve the aromatic properties of hydrochars.

Key words: xylose; cellulose; lignin; hydrothermal carbonization

收稿日期:2017-03-06 修回日期:2017-04-28

基金项目: 国家自然科学基金项目(51206194)、河南省高等学校重点科研项目(17A480002)和河南省科技厅科技攻关项目 (162102210252)

作者简介: 董向元(1974—), 男, 副教授, 博士, 主要从事能源有效利用研究, E-mail: dongxiangyuan@163. com

通信作者:郭淑青(1975—),女,教授,博士,主要从事生物质水热资源化利用研究,E-mail: shuqing.guo@163.com

引言

生物质水热碳化技术是实现生物质高效清洁转 化的有效方法之一^[1-2],因其反应前物料无需特殊 干燥处理,只以一定温度下的饱和液态水作为反应 介质和催化剂,在一定程度上降低了生物质的转化 成本,产物用途广泛,可以作为能源材料、化工原料 或污染物吸附材料等^[3-8],受到了国内外的普遍 关注。

生物质主要组分为半纤维素、纤维素和木质素, 三者在不同生物质中含量有所不同,结构存在很大 差异。纤维素是由葡萄糖组成的多聚糖,木质素是 复杂的芳香性高聚物,半纤维素主要是由木糖、阿拉 伯糖等不同类型单糖构成的异质多聚体。研究者 们^[9-12]认为,在水热碳化过程中,3种组分相互作 用,互相影响,生物质发生了水解、脱氢、脱氧、缩聚 和芳香化等化学反应,首先,生物质中无定形且有支 链结构的半纤维素发生水解^[13],随后在水中H⁺和 半纤维素水解形成的小分子有机酸的共同作用下, 纤维素特征官能团断裂并发生水解^[14],同时部分纤 维素、木质素及中间态水溶物在水热环境下发生缩 聚和碳化反应[15],最终形成固体产物水热焦和部分 液体可溶有机物及少量气体。可见,半纤维素在生 物质水热碳化过程中起着关键作用。目前虽有研究 者研究了纤维素水热碳化产物的形成和理化特 性^[16],探索了木质素化合物的水热反应路径,解释 了木质素复杂的断裂及缩聚反应竞争机制^[17],但对 于半纤维素的水热碳化过程,特别是其对纤维素和 木质素水热碳化过程的影响研究较少。

基于此,本文选择半纤维素主要组成单元木聚 糖作为模型化合物,并以小麦秸秆中半纤维素、纤维 素和木质素的质量比^[18]作为参照进行混合,结合元 素分析、傅里叶红外光谱(FTIR)、X射线衍射分析 (XRD)和热重分析仪(TG)的表征结果,研究木聚 糖在不同反应温度下的水热碳化过程及其对纤维素 和木质素水热碳化产物特性的影响,为理解生物质 水热碳化机理与组分调控提供参考。

1 实验

1.1 实验样品

研究选用的木聚糖、纤维素及木质素均来自于 上海蓝季科技发展有限公司。其中木聚糖样品为白 色粉末,可溶于水,含水率0~3%;微晶纤维素样品 也为白色粉末,平均粒径为25μm;木质素为棕褐色 粉末,含水率0~3%。

1.2 实验方法

所有水热碳化实验均在小型间歇式高压反应釜 中进行,实验系统参照文献[18]。

具体实验过程为:将10g实验样品与300 mL水 混合均匀,放入反应釜中,密闭釜体,开始加热,为使 物料均匀受热,同时启动磁力搅拌装置,当温度达到 设定值时,在此温度下维持一定反应时间后,停止搅 拌,反应结束,通入冷却水将釜内物料快速冷却至室 温(20℃)和环境压力(1×10⁵ Pa)时,取出,并过滤 分离。收集固体与液体样品,将固体样品于105℃ 干燥至质量恒定,待送样分析。据前期研究结 果^[19],反应温度选择为160~240℃,停留时间为 120 min。

虽然不同生物质中半纤维素、纤维素和木质素 含量不同,但在水热条件作用下,半纤维素较容易先 分解,其对不同质量比的纤维素和木质素的作用机 制相似。为了探索半纤维素对生物质主要组分纤维 素和木质素水热碳化过程的影响,并对实际生物质 组分相互作用的研究有指导意义,选取木聚糖为纤 维素模型化合物,以实际生物质小麦秸秆中半纤维 素、纤维素和木质素质量分数为依据,分别按照木聚 糖与纤维素质量比 2:3,木聚糖与木质素质量比 1:2,样品总质量为 10 g 混合均匀,反应温度为 220℃,停留时间为 120 min,按照上述实验步骤进行 水热碳化实验。实验中物料质量恒定,平衡误差小 于 5%。

原料和固体样品的元素组成分析采用 Euro Vector EA3000型元素分析仪;化学官能团采用 Bruker Tensor 27型傅里叶红外光谱仪进行表征,扫 描范围 4 000~500 cm⁻¹,分辨率 0.4 cm⁻¹,用纯 KBr 作为背景;微晶结构采用 X'Pert PRO 型 X 射线衍 射仪(荷兰 PANALYTICAL 公司),Cu 靶 kα 辐射 ($\lambda = 0.1542$ nm),电压为 40 kV,电流 40 mA,扫描 范围 2°~80°,扫描间隔 0.03°;样品热稳定性采用 TGA NETZSCH STA 409 C 型热重分析仪分析,操作 过程为:将约 10 mg 样品置于样品盘中,在氩气氛围 下,以 10℃/min 的升温速率从环境温度加热至 800℃。

固体水热焦和液体产物产率计算公式为(气体 产物产率依据质量平衡算得)

$$Y_{\rm s} = \frac{M_{\rm s}}{M_{\rm R}} \times 100\% \tag{1}$$

$$Y_{\rm L} = \frac{M_{\rm L}}{M_{\rm R}} \times 100\% \tag{2}$$

式中 Y----产物产率 M----产物质量 下角标 S、L、R 分别代表固体、液体和原料。

2 实验结果与分析

2.1 水热碳化产物分布特性

木聚糖在不同反应温度下的水热碳化产物产率 分布如图1所示。从图中可见,木聚糖水热碳化产 物主要以液体产物为主,随温度的升高,液体产物产 率从 160℃ 时的 94% 下降至 240℃ 时的 77%; 而固 体产物直至温度达到 200℃才开始出现,产率从 3% 增加至240℃时的13%;气体产物产率在实验温度 范围内变化幅度较小,均未超过10%。从固体和液 体产物产率的变化规律可以看出,其与小麦秸秆 等^[15]生物质水热碳化产物分布明显不同,在160~ 180℃温度范围内,木聚糖水热碳化尚无固体产物生 成,液体产物产率变化不大;而当反应温度达到和超 过 200℃以后,固体产物产率增加,同时伴随液体产 物产率的减少。这主要是因为,低于200℃时,木聚 糖以水解和液化为主,高于200℃时,木聚糖水解和 分解进入液相的小分子有机物进一步发生分解、重 整和缩聚等反应,从而生成了不溶于水的固体产物。 可见,反应温度200℃是木聚糖水热碳化的关键运 行参数。





实际生物质水热碳化过程中,半纤维素、纤维素 和木质素是共同存在并且相互作用的。为进一步了 解木聚糖对另外 2 种组分水热碳化过程的具体影 响,将木聚糖分别与纤维素和木质素按照小麦秸秆 三组分质量比混合进行水热碳化。图 2、3 分别为纤 维素、纤维素与木聚糖混合物、木质素、木质素与木 聚糖混合物水热碳化产物产率分布。从图中可以看 出,在相同反应条件下,纤维素水热碳化后,固、液和 气体产物产率与添加木聚糖后的纤维素三相产物产 率差别不大,纤维素水热焦和纤维素与木聚糖混合 物水热焦产率均约为 22%;而木质素与木聚糖混合 水热碳化后,与纯木质素水热碳化相比,固体产物产 率从 60% 下降至 37%,液体产物产率则从 31% 增 加至 55%。



为了进一步分析木聚糖对纤维素和木质素水热 焦元素组成的影响,对纤维素、木质素及两者分别与 木聚糖混合的水热碳化固体产物碳质量分数进行了 分析。与纯纤维素水热碳化固体产物碳质量分数相 比,纤维素与木聚糖混合水热碳化后,碳质量分数从 42% 增加至48%, 而木质素及木质素和木聚糖混合 物水热碳化固体产物碳质量分数则无明显差异,约 为 64%。可见,按照小麦秸秆三组分质量比混合 后,木聚糖虽未对纤维素水热碳化产物分布有明显 影响,但却使得固体产物碳质量分数有所增加,而对 木质素而言,木聚糖促进了木质素的水热降解与解 聚,使得木质素以可溶物形式进入液相的比例有所 增加,但并未减弱固体产物的芳香化程度。这主要 是因为木聚糖水热碳化液体产物中含有小分子有机 酸^[13],其对纤维素和木质素的水热碳化过程有催化 作用,由于纤维素存在较难降解的晶体结构,有机酸 的催化反应和木聚糖与纤维素共聚生成水热焦的反 应达到平衡时,产物产率变化相对较小,而木聚糖和 纤维素水热焦是在有机酸的催化作用下脱除了部分 低热值组分聚合生成,在220℃、120 min 条件下,木 聚糖水热焦碳质量分数为 66.25%, 而纤维素水热 焦碳质量分数为 42.01%,从而导致木聚糖和纤维 素混合水热焦碳质量分数增加。木质素存在无定形 的分支结构,在有机酸催化作用下,分支结构较易降 解,水热反应较为完全,目木聚糖在 220℃时本身生 成水热焦较少,因此木聚糖与木质素混合水热碳化 后,液体产物明显增加,固体产物有所减少,而纯木 质素水热焦碳质量分数较高,为 63.98%,与其相 比,木聚糖与木质素混合水热焦碳质量分数变化 较小。

2.2 固体水热焦的化学结构

木聚糖原料及不同反应温度下木聚糖水热焦的 FTIR 谱图如图 4 所示。从谱图可以看出,木聚糖原 料主要特征官能团吸收峰为:3 439 cm⁻¹(-OH)和 1 168 cm⁻¹(C=C,C-O-C)处糖苷键的特征峰, 2 925 cm⁻¹处-CH₂和-CH₃的伸缩振动,1 419 cm⁻¹ 处-CH₂的伸缩振动,1 042 cm⁻¹处糖单元中的醚键 C-O-C,899 cm⁻¹处木聚糖中典型的β-糖苷键。 在水热条件作用下,随着反应温度的升高,木聚糖发 生脱水、脱甲氧基、相应化学键断裂、重聚等反应,在 1 170~1 000 cm⁻¹处木聚糖的典型吸收峰逐渐减弱 至消失,而在 1 700 cm⁻¹处出现了羧基或羰基 C=O 吸收峰,850~750 cm⁻¹处出现了芳香 C-H 吸收 峰,芳香特性随反应温度升高逐渐增强。



图 4 木聚糖及其水热碳化固体产物 FTIR 谱图 Fig. 4 FTIR patterns of feedstock and solid products from hydrothermal carbonization of xylan

从图 5 图谱可以看出,纤维素有典型的多聚糖 吸收峰,3 500 ~ 3 300 cm⁻¹处的—OH,1 046 cm⁻¹处 代表吡喃环结构的 C—O,897 cm⁻¹处β-糖苷键吸收 峰。经过 220℃、120 min 水热处理后,固体产物水 热焦仍然有纤维素原料的多聚糖特性,但是吸收峰 强度有所变化,并且经过处理后的固体产物均在 1 705 cm⁻¹处出现了羧基官能团吸收峰,与纯纤维 素水热焦相比,纤维素与木聚糖混合水热焦此处吸 收峰略强。这说明,在水热过程中,木聚糖分子的断 裂和分解可以促进纤维素糖苷键断裂及吡喃环的开 环,使得纤维素芳香化程度有所提高。

图 6 是木质素经过水热处理后的 FTIR 谱图。 与纤维素和木聚糖原料相对比,木质素原料除了 --OH(3 300~3 500 cm⁻¹)、C--H(2 850~2 930 cm⁻¹), 红外吸收峰主要是 1 710 cm⁻¹处的 C ==O、1 605 cm⁻¹ 处的 C ==C、1 110~1 260 cm⁻¹处的芳基醚键和



from hydrothermal carbonization of cellulose

830 cm⁻¹处的芳香族官能团。与原料相比,经 220℃、120 min 水热处理后,木质素水热焦的红外吸 收峰稍有减弱,但基本保持了原料的特色吸收峰,而 加入木聚糖后,1260~1110 cm⁻¹处的芳基醚键吸 收峰明显减弱,1710 cm⁻¹处的 C == 0 和1270 cm⁻¹ 处愈创木环芳香核吸收峰稍有增强,这说明木聚糖 可以使得木质素中愈创木基和一些含氧基团发生断 裂、脱除,促进木质素芳香化反应,使木质素水热反 应程度增加。



图 6 木质素及其水热碳化固体产物 FTIR 谱图 Fig. 6 FTIR patterns of feedstock and solid products from hydrothermal carbonization of lignin

2.3 固体水热焦的微晶结构

为了进一步了解生物质水热碳化过程中结构特 性的变化,对木聚糖、纤维素和木质素及其水热焦进 行了 XRD 分析,如图 7 所示。从图 7a 可以看出,木 聚糖在衍射角 2θ 为 19°时有较强的衍射峰,经过水 热处理后,衍射峰向右移动,在衍射角约为 22°的位 置出现衍射峰(图 7b、7c),这与无定型碳的衍射峰 相吻合^[20]。而纤维素在衍射角 2θ 为 15.5°、22.7° 和 34.3°处出现了明显的代表纤维素晶体结构的衍 射峰(图 7d),经过 220℃、120 min 水热处理后,晶体 结构依然存在,但由于可溶性组分和一些无定形组 分的溶解和去除,使得纤维素水热焦晶体结构的衍 射峰变得尖锐,尤其木聚糖和纤维素混合后的水热





焦,其在 22.7°处衍射峰强度更强一些(图 7e、7f), 说明木聚糖促进了纤维素无定型结构的水热降 解,这与 FTIR 分析结果相一致。木质素在衍射角 21°出现了衍射峰(图 7g),经过水热处理后,木质 素水热焦衍射峰稍稍有所右移,而加入木聚糖后, 其水热焦衍射峰强度有明显改变,更接近于木聚 糖水热处理后水热焦的衍射峰,这说明木聚糖促 进了木质素的水热降解,形成的产物结构接近于 无定形碳。

2.4 固体水热焦的热稳定性

木聚糖及其水热焦、纤维素、木质素及与木聚糖 混合后的水热焦失重(TG)曲线如图 8 所示。从 图 8a中可以看出,木聚糖原料及 2 种温度下的水热 焦 TG 曲线变化规律有明显差异。木聚糖原料经历 了 3 个阶段的失重:第 1 阶段,从 30℃到 200℃,由 于固体中存在微量水分和少量不稳定小分子有机 物,导致此阶段有一个轻微的失重,失重率为 2% ~ 5%,这与 200℃和 240℃的木聚糖水热焦失重相似;



图 8 木聚糖、纤维素和木质素水热焦 TG 曲线

Fig. 8 TG curves of hydrochars from hydrothermal carbonization of xylose, cellulose and lignin

第2阶段,热解温度从200℃加热到400℃,木聚糖 原料经历了快速的失重过程,失重率达77%,而对 于200℃和240℃的木聚糖水热焦失重则相对较为 缓慢,至热解温度400℃时,2种温度下的水热焦失 重率约为20%,这主要是因为木聚糖单元在这一阶 段大量分解,而木聚糖水热焦具有芳香结构,性质稳 定,随热解温度的升高,缓慢开始分解,释放出挥发 性气体,直至热解终温800℃,2种温度下的木聚糖 水热焦仍有约50%的剩余量,可见木聚糖水热焦具 有较好的热稳定性;第3阶段,针对木聚糖原料,在 400~800℃之间,失重变得缓慢,失重率约为10%, 至热解终温800℃时,木聚糖有约为24%的固体 残留。

图 8b、8c 是纤维素和木质素及加入木聚糖后水 热焦的 TG 曲线,从图中可以看出,纤维素水热焦与 纤维素和木聚糖混合物水热焦的 TG 曲线变化规律 相似,木质素水热焦与木质素和木聚糖混合物水热 焦 TG 曲线变化规律也差别不大。与纤维素水热焦 相比,纤维素和木聚糖水热焦至热解终温时,残留量 稍高,约为15%。这说明,添加木聚糖后,纤维素和 木聚糖水热焦中无定形碳结构稳定性稍有提高,而 木质素由于其原本性质稳定,经过水热处理后,有无 木聚糖添加对其热解特性影响不大,至 800℃时,均 有约1/2 的固体残留,这与碳质量分数分析结构相 一致。

3 结论

(1)木聚糖经反应温度为160~240℃、停留时间为120min的水热碳化处理,固体水热焦产率从3%增加至13%,液体产物产率从94%下降至77%。

(2)按照小麦秸秆半纤维素、纤维素和木质素的质量比,将木聚糖分别与纤维素和木质素混合,经 220℃、120 min 水热处理后,纤维素水热焦和纤维素 与木聚糖混合物水热焦产率相近,约为 22%;而与 木质素水热焦相比,木质素与木聚糖混合物水热焦 产率为 37%,减少了 23 个百分点。

(3)在220℃、120min反应条件下,与纤维素水 热焦碳质量分数相比,木聚糖与纤维素混合水热焦 碳质量分数有所增加,而木质素水热焦碳质量分数 较高,为63.98%,加入木聚糖后,木聚糖与木质素 混合水热焦碳质量分数变化不大。

(4)木聚糖水热焦特征官能团随温度升高而减少,而 C → C 、 C → O 和芳香特征峰,随温度的升高, 红外吸收增强。热重分析表明,木聚糖水热焦具有 较强的热稳定性。

(5)综合傅里叶红外光谱、X 射线衍射分析和 热重分析结果,在水热碳化过程中,木聚糖可以促进 纤维素和木质素分子结构的断裂、聚合和芳香反应, 提高水热焦的芳香特性。

参考文献

- 1 ROMAN S, NABAIS J M V, LAGINHAS C, et al. Hydrothermal carbonization as an effective way of densifying the energy content of biomass[J]. Fuel Processing Technology, 2012, 103: 78-83.
- 2 GUO S Q, DONG X Y, WU T T, et al. Influence of reaction conditions and feedstock on hydrochar properties [J]. Energy Conversion and Management, 2016, 123: 95-103.
- 3 BASSO D, PATUZZI F, CASTELLO D, et al. Agro-industrial waste to solid biofuel through hydrothermal carbonization [J]. Waste Management, 2016, 47: 114 121.
- 4 KRUSE A, FUNKE A, TITIRICI M M. Hydrothermal conversion of biomass to fuels and energetic materials [J]. Current Opinion in Chemical Biology, 2013, 17: 515 521.
- 5 SOHI S P, KRULL E, LOPEZ C E, et al. A review of biochar and its use and function in soil[J]. Advances in Agronomy, 2010, 105(10): 47-82.
- 6 DUDDER H, WUTSCHER A, STOLL R, et al. Synthesis and characterization of lignite-like fuels obtained by hydrothermal carbonization of cellulose[J]. Fuel, 2016, 171: 54 58.
- 7 HOEKMAN S K, BROCH A, ROBBIONS C. Hydrothermal carbonization (HTC) of lignocellulosic biomass[J]. Energy & Fuels, 2011, 25: 1802 1810.
- 8 FUNKE A, ZIEGLER F. Hydrothermal carbonization of biomass: a summary and discussion of chemical mechanisms for process engineering[J]. Biofuels, Bioproducts & Biorefining, 2010, 4(2): 160-177.
- 9 NIZAMUDDIN S, MUBARAK N M, TIRIPATHI M, et al. Chemical, dielectric and structural characterization of optimized hydrochar produced from hydrothermal carbonization of palm shell[J]. Fuel, 2016, 163: 88 97.
- 10 WIEDNER K, RUMPEL C, STEINER C, et al. Chemical evaluation of chars produced by thermochemical conversion (gasification, pyrolysis and hydrothermal carbonization) of agro-industrial biomass on a commercial scale [J]. Biomass & Bioenergy, 2013, 59:264 - 278.
- 11 MAKELA M, BENAVENTE V, FULLANA A. Hydrothermal carbonization of lignocellulosic biomass: effect of process conditions on hydrochar properties [J]. Applied Energy, 2015, 155: 576 584.

- 15 BERNAL M P, ALBURQUERQUE J A, MORAL R, et al. Composting of animal manures and chemical criteria for compost maturity assessment. A review[J]. Bioresource Technology, 2009, 100(22): 5444 - 5453.
- 16 黄华,黄懿梅,刘学玲,等.覆盖处理对猪粪秸秆堆肥中氮素转化和堆肥质量的影响[J].环境科学学报,2013,33(3): 780-786.

HUANG Hua, HUANG Yimei, LIU Xueling, et al. Effect of covering on nitrogen transformation and the quality of pig manurestraw compost [J]. Acta Scientiae Circumstantiae, 2013, 33(3): 780 - 786. (in Chinese)

- 17 李广坤.功能膜覆盖式污泥好氧堆肥系统的效能研究[D].北京:北京林业大学,2016. LI Guangkun. Research on effectiveness of aerobic sludge composting with functional membrane coverage [D]. Beijing: Beijing Forestry University, 2016. (in Chinese)
- 18 ELWELL D L, KEENER H M, WILES M C, et al. Odorous emissions and odor control in composting swine manure/sawdust mixes using continuous and intermittent aeration [J]. Transactions of the ASAE, 2001, 44(5): 1307-1316.
- 19 刘宁,赵义武,史春梅. 覆盖、翻堆对堆肥过程中 N₂O、氨气排放规律的研究[J]. 环境卫生工程,2013,21(1):53-57. LIU Ning, ZHAO Yiwu, SHI Chunmei. Effects of covering and turning on emission regularity of N₂O and NH₃ during composting
- process [J]. Environmental Sanitation Engineering, 2013, 21(1): 53 57. (in Chinese)
- 20 江滔,李国学,唐琼,等. 腐熟堆肥筛上粗颗粒对堆肥化过程中温室气体排放的影响[J]. 农业环境科学学报,2015, 34(7):1363-1370.

JIANG Tao, LI Guoxue, TANG Qiong, et al. Effect of adding coarse materials from matured compost on greenhouse gas emissions from organic wastes during composting [J]. Journal of Agro-Environment Science, 2015, 34(7): 1363 - 1370. (in Chinese)
21 化党领,刘方,李国学,等. 翻堆与覆盖工艺对猪粪秸秆堆肥性质的影响[J]. 农业工程学报,2011, 27(12): 210 - 216.

- HUA Dangling, LIU Fang, LI Guoxue, et al. Effect of turning and covering techniques on pig manure-straw composting property [J]. Transactions of the CSAE, 2011, 27(12): 210 - 216. (in Chinese)
- 22 HANSEN M N, HENRIKSEN K, SOMMER S G. Observations of production and emission of greenhouse gases and ammonia during storage of solids separated from pig slurry: effects of covering [J]. Atmospheric Environment, 2006, 40(22): 4172 -4181.
- 23 LUO W H, YUAN J, LUO Y M, et al. Effects of mixing and covering with mature compost on gaseous emissions during composting [J]. Chemosphere, 2014, 117(1): 14-19.

(上接第 343 页)

- 12 TITIRICI M M, ANTONIETTI M. Chemistry and materials options of sustainable carbon materials made by hydrothermal carbonization [J]. Chemistry Society Reviews, 2010, 39: 103 116.
- 13 WAHYUDIONO M SASAKI, GOTO M. Conversion of biomass model compound under hydrothermal conditions using bath reactor [J]. Fuel, 2009,88(9): 1656 - 1664.
- 14 SATHITSUKSANOH N, ZHU Z G, WI S, et al. Cellulose solvent-based biomass pretreatment breaks highly ordered hydrogen bonds in cellulose fibers of switchgrass[J]. Biotechnology and Bioengineering, 2011, 108(3): 521 - 529.
- 15 SINAG A, KRUSE A, MANIAM P. Hydrothermal conversion of biomass and different model compounds [J]. Journal of Supercritical Fluids, 2012,71: 80 - 85.
- 16 LU X W, PELLECHIA P J, FLORA J R V, et al. Influence of reaction time and temperature on product formation and characteristics associated with the hydrothermal carbonization of cellulose[J]. Bioresource Technology, 2013, 138: 180-190.
- 17 BARBIER J, CHARON N, DUPASSIEUX N, et al. Hydrothermal conversion of lignin compounds. A detailed study of fragmentation and condensation reaction pathways [J]. Biomass and Bioenergy, 2012, 46: 479 491.
- 18 郭淑青,董向元,刘开拓.麦秆湿解反应水溶液循环对固形产物的影响[J/OL].农业机械学报,2015,46(5):185-189. http://www.j-csam.org/jcsam/ch/reader/view_abstract.aspx? file_no = 20150525&flag = 1. DOI:10.6041/j.issn.1000-1298. 2015.05.025.

GUO Shuqing, DONG Xiangyuan, LIU Kaituo. Effects of water recirculation on characterisctis of solid products from hydrothermal treated wheat straw [J/OL]. Transactions of the Chinese Society for Agricultural Machinery, 2015, 46(5): 185 - 189. (in Chinese)

- 19 郭淑青,刘开拓,董向元. 温度对麦秆湿解产物特性的影响[J]. 中国电机工程学报,2014,34(26):4508-4514. GUO Shuqing, LIU Kaituo, DONG Xiangyuan. Influence of temperature on product characteristics associated with the hydrothermal treatments of wheat-straw[J]. Proceedings of CSEE, 2014,34(26):4508-4514. (in Chinese)
- 20 XIE Z, WHITE R J, WEBER J, et al. Hierarchical porous carbonaceous materials via ionothermal carbonization of carbohydrates [J]. Journal of Materials Chemistry, 2011, 21(20): 7434 - 7442.