	第29卷第29期	中 国 电 机 工 程 学 报	Vol.29 No.29 Oct. 15, 2009
102	2009年10月15日	Proceedings of the CSEE	©2009 Chin.Soc.for Elec.Eng.

文章编号: 0258-8013 (2009) 29-0102-06 中图分类号: TK 6 文献标志码: A 学科分类号: 470-20

两段式秸秆气化炉中当量比对气化特性的影响

陈亮,苏毅,陈祎,罗永浩,陆方,吴文广

(上海交通大学机械与动力工程学院,上海市 闵行区 200240)

Effect of Equivalence Ratio on Gasification Characteristics in a Rice Straw Two-stage Gasifier

CHEN Liang, SU Yi, CHEN Yi, LUO Yong-hao, LU Fang, WU Wen-guang

(School of Mechanical Engineering, Shanghai Jiao Tong University, Minhang District, Shanghai 200240, China)

ABSTRACT: China produces large amount of biomass waste during agriculture process, hence, the prospect of developing biomass energy conversion system based on one village self-sufficient concept is very attractive in China. The innovative structures of the two-stage rice straw gasifier developed by Shanghai Jiaotong University was introduced, and the influence of equivalence ratio (ε_{ER}) on gasification performance was researched. The tests show that under the experimental condition, the best value of ε_{ER} was between 0.3 and 0.35, the even heating value of product gas could reach 6 009.7 kJ/m³, gas production rate of 1.84 m³/kg, carbon conversion rate of 91.3%, 84.6% for the overall gasification efficiency. When ε_{ER} was 0.25~0.3, the tar content in gas decreased with increasing equivalence ratio, but when ε_{ER} was above 0.3, the tar content increased again.

KEY WORDS: biomass gasification; two-stage gasifier; equivalence ratio; rice straw; tar

摘要:中国拥有大量的农林废弃物生物资源,因此开发以村 为单位的生物质能量转化系统前景广阔。该文介绍上海交通 大学研制的两段式秸秆气化炉的创新结构,并通过该两段式 气化炉研究了当量比*E*_{ER} 对气化炉主要性能参数的影响。结 果表明:在实验工况下,最佳当量比为 0.3~0.35,此时秸秆 气化气平均热值可达 6 009.7 kJ/m³,产气率为 1.84 m³/kg, 碳转化率为 91.3%,气化效率为 84.6%。当 0.25<*E*_{ER}<0.3 时, 焦油含量随*E*_{ER}的增大而减少,但*E*_{ER}>0.3 时,焦油含量又呈 上升趋势。

关键词: 生物质气化; 两段式气化炉; 最佳当量比; 稻杆; 焦油

0 引言

世界范围内, 生物质能仅次于煤炭、石油和天

然气居于能源总量第 4 位。目前,国外对生物质 的利用侧重于转化为电力和优质运输燃料^[1-3]。我 国农业生物质资源丰富,但分布分散,由于收集、 运输和储存的成本过高而难于推广。另一方面, 随着农村电力需求的增加,农村与城市电力矛盾 将会变得突出^[4]。所以,利用农村当地的生物质资 源,开发以村为单位的小型秸秆气化发电技术具 有现实意义。

为克服传统气化炉的缺点^[5-7], Iversen^[8]及 Brandt^[9]描述了热解和气化段独立的两段式气化 炉,并以木片为原料研究了两段式气化炉的气化特 点。指出两段式气化炉系统简单灵活,可在气化炉 内实现高温裂解、部分氧化和脱除焦油的目的。但 该气化炉的原料适应性较差,仅适用于木片或成型 燃料,并且需要对原料进行干燥,增加了原料预处 理的成本。

上海交通大学热能工程研究所在此基础上开 发了全新的 60 kW两段式秸秆气化炉,该气化炉仅 需对原料进行简单的晾晒和切割,广泛地适用于秸 秆、玉米秆、树枝等农业废弃物,大幅度降低了气 化炉的运行成本,既保留了两段式气化炉的原有的 焦油含量低的优点,又增强了该气化炉的原料适应 性。该文以两段式秸秆气化炉为实验装置,主要考 察当量比_{€R}对气化炉主要性能参数的影响。

1 实验部分

1.1 实验装置和原理

试验装置两段式气化炉结构如图1所示,辅助 装置由进料装置,气化气净化装置,测量和数据采 集系统等组成。实验采用的气化反应器是全新开发 的常压两段式气化炉。分为热解筒热解区,喉口部 分氧化区,碳床气化区3个部分。

基金项目: 上海市科学技术委员会科研计划项目(07dz12025)。



Fig. 1 Structure of the 60 kW two stage gasifier

实验原理如下:整个气化炉由罗茨风机抽气 形成200~400 Pa的负压。处理后的秸秆经传送带传 送至进料口,由活塞将秸秆直接送入热解筒内。 秸秆经过活塞的压缩后密度比较高,可以达到 164 kg/m³,在进料口部对热解筒起到很好的密封 作用。秸秆在热解筒内充分热解后,被活塞推挤 进入气化炉部分并在气化炉内堆积形成碳床。喉 口部分通入预热后的空气,产生的热解气在经过 喉口时被部分引燃,以提高喉口的温度,焦油在 这个高温区内大量裂解。在喉口高温区的辐射下 碳床发生气化反应。产生的气化气经净化装置净 化后进入气罐储存。

实验启动阶段使用外部燃烧器加热热解筒。待 系统稳定运行后,采用内燃机燃烧后排气加热 热解筒。系统稳定运行后,不需要附加外部热量 供给。

本实验装置在传统两段式气化炉的基础上针 对稻草秸秆用料进行了一系列改进和创新。一方面 由于秸秆的长度和韧性,采用一般的螺旋进料方式 秸秆很容易在螺杆上绕死,使进料不畅。本实验装 置采用活塞推进进料,既保证了进料的连续性也加 强了热解筒的密封效果。另外,为解决秸秆气化炉 容易产生的搭桥造成除灰不畅的问题,本装置采用 了活动炉蓖,如图2所示,并在其上焊接摇臂,通 过电动磁阀控制炉篦摇摆、晃动,有效地提高了除 灰的效率。同样,基于秸秆的物理性质,本装置的 排灰门采用新的设计,排灰门只需打开一次即可迅 速将炉蓖下的所有灰渣排出。同时为了防止排灰, 打开排灰门时空气进入引起气化气品质波动,在炉 蓖和排灰门中间设计了对开密封闸板门,如图3所 示。闸板门在开启排灰门前短时关闭,完成排灰后 再打开,可有效防止空气从排灰门进入。为了改善 喉口部位的流场分布,加强效果,喉口空气采用旋 流喷入方式。



Fig. 3 Ash removal gate and seal gate

1.2 实验原料

本实验以上海金山区的稻杆为生物质原料 (图 4)。经过晾晒后,用铡草机铡至 2~4 cm。工业 分析和元素分析结果如表 1 所示。



图 4 生物质秸秆原料(长度为 2~4 cm) Fig. 4 Feedstock: rice straw(length of 2~4 cm)

表1 稻杆的工业分析和元素分析

Tab. 1	Proximate and	elemental	analyzes of	rice straw
THOM T	I I Ommate and	cicilicitu	unary 200 or	nee but a m

高位热值/(MJ/kg)	元素分析/%				工业分析/%				
	S	Ν	0	Н	С	А	FC	V	М
15.62	0.20	0.94	37.36	4.63	35.58	7.84	15.92	62.79	13.45

1.3 实验方法

1) 启动:先在热解筒内加入稻杆 20kg,开启 燃烧器加热热解筒至加热烟气出口温度为 300℃。 此时开启气化炉预热燃烧器,以 100 kg/h的进料速 度均匀进料。待热解草热电偶显示温度大于 400℃, 开启喉口进风风机,逐渐增大进风风量至喉口温度 提高至 900℃,炉膛其他各点温度升高至 500℃左 右时,关闭气化炉预热燃烧器。

2)实验:固定进料速度,改变进风量,提高 喉口温度。进行气化实验。不断观察碳层高度,适 时开启炉蓖打灰及排灰门排灰。炉膛各点温度由 电脑每隔 20 s自动采集并存储。待炉膛温度基本 保持不变时进行气化气成分分析采集,采集频率为 30 s/次。每组实验进行 3 次,以消除随机误差。

3)停止:停止进料,关闭热解筒加热燃烧器, 开启热解筒烟气风量至最大以冷却热解筒,继续开 启系统引风机至气化炉炉膛温度及热解筒温度降 至 200 ℃以下。

采用热电偶进行气化炉系统的数据测量和采 集,使用计算机实时监控。在热解筒末端安装1个 热电偶,观测热解草的温度。喉口处安装2个热电 偶,观测喉口温度。碳床温度分别由安装在距离炉 蓖为10、50、90、105、125、135、145 cm的7个 热电偶确定。气化气出口和喉口处预热空气入口也 各自安装了1个热电偶测定温度。空气量由量程为 0~60 m³/min的浮子流量计控制。

烟气检测设备选用武汉四方光电公司的 Gasboard-3AS型红外煤气成分在线气体分析仪,分 析CO、CH₄、H₂、CO₂在气化气中的含量。

2 实验结果与讨论

2.1 SER对气化效果的影响

当量比 *ε*_{ER}是气化炉运行中非常重要的参数。不同的 *ε*_{ER}值决定着气化炉温度、产气率、产气成分, 产气热值等主要性能参数。本文中当量比 *ε*_{ER}是指自 供热气化系统中,单位生物质在气化过程所消耗的 空气(氧气)量与完全燃烧所需要的理论空气(氧气) 量之比。

本实验固定进料量为 100 kg/h,碳床高度h为 100 cm左右,调节喉口空气流量,控制*ɛ*ere值变化范围为 0.1~0.4。

由热电偶采集到的数据, *s*_{ER}对气化炉内床层温度的影响变化如图 5 所示, 图中显示碳层温度随*s*_{ER}值的增大而增大,分析认为这是由 2 个原因造



留う ど_{ER}内体法面反可影响 Fig. 5 Influence of *E*_{ER} on temperature of char bed

成的: 1) *e*_{ER}值增大,使更多热解气燃烧,喉口部分的温度升高,增强了对碳床的热辐射,导致碳床整体温度提高。2)过量空气喷入后在引风机的抽吸作用下下行与高温的碳床接触,发生氧化放热反应,导致碳床整体温度提高。

ε_{ER}对气化气成分的影响如图 6 所示。ε_{ER}为 0.1~0.35 时,随ε_{ER}值的增大,H₂和CO含量升高很 快。H₂含量从 2.5%提高到 11%,这可能是由于ε_{ER}值 增加,喉口及碳床的温度升高,加速了大分子碳氢 化合物裂解为小分子H₂的过程。而CO含量从 6.7% 提高到 10.5%,这可能是高温的碳层与不足量的氧 气接触发生了部分氧化反应,即 2C+O₂=2CO;同 时ε_{ER}值的增加使氧化区CO₂浓度增加,从而与碳层 发生反应,即CO₂+C=2CO。但是当ε_{ER}大于 0.35 时, 2 种气体含量均有所下降。



图 6 *E*_{ER}对气化气成分的影响 Fig. 6 Influence of *E*_{ER} on gas composition

CO₂的含量受*E*_{ER}值影响不大,始终保持在 12%~13%,仅在*E*_{ER}>0.3 时有不明显的伴随增高趋势。此时其与CO的含量变化负相关,即CO含量减 少时,CO₂含量增大。

 CH_4 随 ε_{ER} 的增大有较明显的下降趋势。生物质 气化反应过程十分复杂,主要发生的反应有碳的氧 化反应C+O₂=2CO₂,CO₂的还原反应C+CO₂= 2CO,水蒸气分解反应C+H₂O=CO+H₂,甲烷的生 成反应C+2H₂=CH₄。其中甲烷的生成反应为放热反 应,CH₄含量的下降可能是由于随着 ε_{ER} 的增大碳层 整体温度提高,导致反应平衡向反方向移动,CH₄含 量减少^[10]。

产气率以及气化气低位热值与ER之间的关系 如图 7 所示。从图中可以看出,在 0.1< SER < 0.4 的 范围内,随&FB值的不断增大,产气率呈上升趋势, SFR 值越大,产气率越高。这与一般的气化理论相 符。由于空气量的增大使得气化反应向正方向进 行, 气化气的产量随即增加。ε_{FR}值从 0.1 到 0.15 间,低位热值有一个明显的降低趋势,这可能是 由于ser为 0.1 时喉口温度较低, 气化反应未完全 进行。此时的热值可能是热解气被从喉口喷入的 空气稀释后的热值,其值有所降低。ER增大至 0.15 时,温度提高,部分热解气与喷入的空气接触后 即燃烧,气体产率增加。当 ER>0.2 时,气化反应 开始充分进行,并且随着 ER 的不断增大,产气率 和热值均有所增加。至 ER=0.3 时气化气热值达到 最大值, SFR值继续增大,随空气进入的N2含量增 加,CO含量减少,CO2含量增加(图 6),故气化气 热值明显下降。





本装置中 ε_{ER} 对碳转化率和气化效率的影响如 图 8 所示。本文中碳转换率指生物质原料中的碳转 换为气化气中的碳的效率,即气体中含碳量与原料 中的含碳量之比。气体产率 η_e ={[12(V_{CO_2} + V_{CO} + V_{CH_4})]/[22.4×(300/273)]} G_y ,式中: η_e 为碳转换率, %; G_y 为气体产率; V_{CO_2} 、 V_{CO} 、 V_{CH_4} 分别为CO₂、 CO、CH₄在产气中的体积百分比含量。气化效率是 指单位生物质气化后生成气体的热值与单位生物 质原料的热值之比。气化效率=[(气化气热值×产气 率)/原料热值]×100%,其中,气化气热值及产气率 均需在室温下测得。

从图中可以看出, $\varepsilon_{\rm ER}$ 对碳转化率和气化效率





的影响大体相似。

 $0.1 < \epsilon_{ER} < 0.35$ 的范围内随 ϵ_{ER} 增大,2项指标均成线性增加。当 ϵ_{ER} 继续增加至 0.4 时,2项指标均开始下降。而图 6、7显示此时气化气中CO,CH₄含量下降,气化气热值明显下降。

2.2 ε_{ER}对焦油含量的影响

当量比*ε*_{ER}不仅决定着气化炉温度、气化气成 分、产气热值、产气率等主要气化炉性能参数,而 且对焦油的脱除有重要影响^[11-15]。

焦油对生物质气化系统危害很大,重焦油组分凝结在冷表面上,形成气溶胶,气相中焦油聚合 形成炭黑并与其他污染物反应吸附在精细颗粒 上,导致颗粒过滤器、燃料管道和内燃机喷口的 堵塞^[16-18]。

测量焦油的方法主要有3种:气相色谱在线分 析方法、固相吸收方法、冷态捕捉方法^[19-21]。本文 采用冷态捕捉法,焦油取样系统如图9所示。

实验方法如下: 抽气泵从气化炉抽取的气体经 加热带加热, 保持在 350 ℃以上, 然后进入置于冰 浴中的盛有有机溶剂的烧瓶中, 有机溶剂为甲醇和 三氯甲烷, 按 1:4 配比。焦油在低温下冷凝于有机 溶剂中, 气体经转子流量计排空。实验完成后, 所



图 9 黑油取件示沉图 Fig. 9 Schematic diagram layout of tar sampling

有的橡胶管与烧瓶均经过有机溶液清洗,连同冷凝 下来的焦油经过过滤除去粉尘,然后在真空干燥箱 40℃环境下放置100h,取出后称取重量。

焦油含量随 *ε*_{ER}的变化曲线如图 10 所示。 0.25<*ε*_{ER}<0.3 时,焦油含量随 *ε*_{ER}的增大而减少。基 于高温对焦油的裂解具有促进作用的事实^[22],焦油 含量的下降可以解释为 *ε*_{ER}的增加使热解气燃烧放 热促进喉口温度的增加,焦油在高温环境下大量裂 解,导致焦油量减少。但是当*ε*_{ER}继续增大时,焦油 含量出现上升趋势,这可能是因为*ε*_{ER}增大使 大 量的H₂被消耗,而H₂对焦油的裂解具有促进作用 ^[23],从而导致焦油被裂解的量减少。



3 结论

本文以上海交通大学热能研究所研制的两段 式秸秆气化炉为实验装置,研究了当量比& RRTT 对该气 化炉的主要参数气化炉温度、气化气成分、热值、 产气率、碳转化率、气化效率和焦油量的影响。结 果表明:当量比& RTT 化效果有很大影响。 ERT 增 大,碳层温度相应提高;气化气中H2和CO体积分 数在 0.1< RT 2015 时随 RT 400 的增大而提高。在 ER 40.35 时分别达到最大值 11.5%和 10.5%。但在 ER 40.35 时分别达到最大值 11.5%和 10.5%。但在 ER 40.35 时,2 种气体含量均有所下降。CH4体积分 数随 ER 增大而逐渐减小。CO2受 ER 影响较小;产气 率随 ER 值增大而提高, ER 值为 0.3 时气化气热值达 到最大值;碳转化率和气化率在 ER 值为 0.35 时达 到最大值。同时当 0.25< R 40 0.3 时焦油含量随 ER 60 的 增大而减少,但是当 R 40 0.3 时焦油含量过出 现上升趋势。

实验表明,该两段式秸秆气化炉最佳当量比为 0.3~0.35,在实验工况下,最佳当量比为 0.3~0.35, 此时秸秆气化气平均热值可达到 6 009.7 kJ/m³,产 气率为 1.84 m³/kg,碳转化率为 91.3%,气化效率为 84.6%。

参考文献

- Chen G, Andries J, Spliethoff H, et al. Biomass gasification integrated with pyrolysis in a circulating fluidised bed[J]. Solar Energy, 2004, 76(1-3): 345-349.
- [2] Asadullah M, Miyazawa T, Ito S, et al. Demonstration of real biomass gasification drastically promoted by effective catalyst [J]. Applied Catalysis A: General, 2003, 246(1): 103-116.
- [3] 徐华清. 中国能源环境发展报告[R]. 北京: 中国环境科学出版社, 2006: 56-92.
- [4] 中国生物能开发利用与战略思考[R].北京:中国农村能源行业协 会,2000:22-41.
- [5] Bui T, Loof R, Bhattacharya S C. Multi-stage reactor for thermal gasification of wood[J]. Energy, 1994, 19(4): 397-404.
- [6] Karellas I S, Karl J, Kakaras E, An innovative biomass gasification process and its coupling with microturbine and fuel cell systems
 [J]. Energy, 2008, 33(2): 284-291.
- [7] Robert Kramreiter, Michael Url, Jan Kotik, et al. Experimental investigation of a 125 kW twin-fire fixed bed gasification pilot plant and comparison to the results of a 2 MW combined heat and power plant[J]. Fuel Processing Technology, 2008, 89(1): 90-102.
- [8] Jan F, Jesper A, Ulrik H, et al. Formation, decomposition and cracking of biomass tars in gasification[R]. Denmark: Department of Mechanical Engineering, Kgs. Lyngby, 2005.
- [9] Peder Brandt, Elfinn Larsen, Ulrik Henriksen. High tar reduction in a two-stage gasifier[J]. Energy & Fuels, 2000, 14(4): 816-819.
- [10] 许世森. 大规模煤气化技术[M]. 北京: 化学工业出版社, 2006: 78-115.
- [11] 吴创之. 生物质气化发电技术讲座(3)生物质焦油裂解技术[J]. 可 再生能源, 2003(3): 53-72.
 Wu Chuangzhi. Biomass gasification electricity generation technique (III) Biomass tar splitting technique[J]. Renewable Energy, 2003(3): 53-72(in Chinese).
- [12] 魏敦崧,李芳芹,李连民. 生物质固定床气化试验研究[J]. 同济 大学学报: 自然科学版, 2006, 34(2): 254-259.
 Wei Dunsong, Li Fangqin, Li Lianmin. Test study on biomass gasification in fixed beds[J]. Journal of Tongji University: Natural Science Edition, 2006, 34(2): 254-259(in Chinese).
- [13] Jan Fjellerup, Ulrik Henriksen. Heat transfer in a fixed bed of straw char[J]. Energy & Fuels, 2003, 17(5): 1251-1258.
- [14] Behdad Moghtaderi. Effects of controlling parameters on production of hydrogen by catalytic steam gasification of biomass at low temperature[J]. Fuel, 2007, 86(15): 2422-2430.
- [15] Dayton D. A review of the literature on catalytic biomass tar destruction[C]. USA: National Renewable Energy Laboratory, 2002.
- [16] Sutton D, Kelleher B, Ross J R H. Review of literature on catalysts for biomass gasification[J]. Fuel Process Technology, 2001, 73(3): 155-173.
- [17] Hepola J, McCarty J, Krishnan G, et al. Elucidation of behavior of sulfur on nickel-based hot gas cleaning catalysts[J]. Applied Catalysis
 B: Environmental, 1999, 20(3): 191-203.
- [18] Zhang R, Brown R C, Suby A, et al. Catalytic destruction of tar in

biomass derived pproducer gas[J]. Energy Conversion and Management, 2004, 45(7-8): 995-1014.

- [19] Coll R, Salvado J, Farriol X, et al. Steam reforming model compounds of biomass gasification tars : conversion at different operating conditions and tendency towards coke formation[J]. Fuel Process Technology, 2001, 74(1): 19-31.
- [20] Iwaki H, Ye Shufeng. Wastepaper gasification with CO₂ or steam using catalysts of molten carbonates[J]. Applied Catalysis A: Gen, 2004, 27(1-2): 237-243.
- [21] Jin G, Iwaki H, Arai N, et al. Study on the gasification of wastepaper/ carbon dioxide catalyzed by molten carbonate salts[J]. Energy, 2005, 30(17): 1192-1203.
- [22] Peder Brandt, Elfinn Larsen, Ulrik Henriksen. High tar reduction in a two-stage gasifer[J]. Energy & Fuel, 2000, 14(4): 816-819.
- [23] Houben M P, de Lange H C, van Steenhoven A A. Tar reduction

through partial combustion of fuel gas[J]. Fuel, 2005, 84(7-8): 817-824.



收稿日期: 2009-02-23。

气化发电技术;

作者简介: 陈亮(1986—),男,硕士研究生,研究方向为 生物质气化发电技术,hitbornwin@sjtu.edu.cn; 苏毅(1983—),男,博士研究生,研究方向为 生物质气化发电技术;

陈祎(1980—),男,博士,研究方向为生物质

陈亮

罗永浩(1962一),男,教授,博士生导师,研 究方向为锅炉,生物质。

(编辑 张媛媛)