变速循环流化床烟气脱硫实验和机理分析*

吴颖海¹, 张建平², 黄震¹, 冯斌¹, 李大骥¹(1. 东南大学热能工程研究所, 南京 210096, E-mail: yhwu @ 126. com; 2. 苏州市环境卫生管理处, 苏州 215007)

摘要: 以循环流化床原理为基础, 在变速循环流化床试验台上进行了烟气脱硫小试研究。烟气流量为 $500 \text{m}^3/\text{h}$ 时, 气体在脱硫系统中的理论停留时间为 3.2 s. 用干消化石灰得到的熟石灰粉末作为脱硫剂, 在 Ca/S 摩尔比为 1.1, 喷水量为 11 kg/h, 保持趋近绝热饱和温度 $\Delta T = 12 \text{C}$ 时, 系统脱硫效率可以达到 89%. 对影响脱硫效率的主要因素进行了分析, 认为喷水量是影响脱硫效率的最关键因素. 并对脱硫机理进行了初步探讨.

关键词:循环流化床,变速循环流化床,烟气脱硫,脱硫效率.

中图分类号: X701.3 文献标识码: A 文章编号: 0250-3301(2000)02-0054-04

Experimental Researches of Flue Gas Desulfurization on Circulation Fluidized Bed with Variable Velocities and Mechanism Analysis

Wu Yinghai¹, Zhang Jianping², Huang Zhen¹, Feng Bin¹, Li Daji¹ (1. Thermal Energy Engineering Research Institute, Southeast University, Nanjiang 210096, China E-mail: yhwu@126.com; 2. Suzhou Environment and Sanitation Administration, Suzhou 215007, China)

Abstract: The bench-scale experimental researches were carried out on a circulating fluidized bed with variable velocities for flue-gas desulfurization based on the principle of circulating fluidized bed. The theoretical resident time of the flue gas in the system was 3.2 seconds when the flow rate was $500 \, \text{m}^3/\text{h}$. The SO_2 removal efficiency was as high as 89% at 1.1 of Ca/S molar ratio and 12°C of approach to saturation when using $Ca(OH)_2$ as the sorbent and spraying some amount of water into the reactor. The major factors which influenced the SO_2 removal efficiency were analyzed, among which the water sprayed was considered as the most important element. The desulfurization mechanism was discussed preliminarily.

Keywords: circulating fluidized bed, circulating fluidized bed with variable velocity, flue gas desulfurization, desulfurization efficiency.

循环流化床烟气脱硫(Flue Gas Desulfurization by Circulating Fluidized Bed, CFB-FGD)属于干法脱硫工艺,具有系统简单、投资省、占地少的优点,而且脱硫效率较高,系统维护要求低,运行可靠,能够适应我国中小型电厂和面广量大的中小锅炉烟气脱硫改造。这种工艺以循环流化床原理为基础,通过脱硫剂在床内多次再循环,延长了脱硫剂与烟气的接触时间,大大提高了脱硫剂利用率和系统脱硫效率. 变速循环流化床烟气脱硫技术(已获得国家实用新型专利,专利号 95240758.2),把原来直立的床体变成"n"型,使床高降低了一半[***2.3].床体由2种管径组成,烟气和脱硫剂颗粒在床内流动时不断改变流速,加剧了床内

湍流度,强化了传热传质过程,提高了脱硫反应速度.上升段一边称为变速流化床,另外一边的下降管主要有 2 个作用:一是为了增加脱硫反应时间,使床体内喷入的水分得以充分蒸发,二是降低了除尘器的安装高度. 旋风除尘器除下的一部分脱硫剂和反应产物通过空气斜槽完成循环^[1,4].

1 试验系统

试验装置如图 1 所示、油燃烧室燃烧产生

作者简介: 吴颖海(1972~), 男, 博士研究生

收稿日期: 1999-07-08

江苏省科委基金资助项目

^{* *} 黄震. 循环流化床烟气脱硫技术的实验和应用研究. 博士 学位论文, 东南大学, 1997

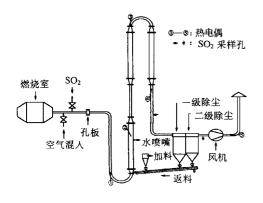


图1 试验装置系统示意图

脱硫系统的压力损失由分布在流化床入口和除尘器进出口的 3 个压力计读出; 系统中设有 5 个热电偶以测得各点温度; 除尘效率用预测流速法测得; SO₂ 浓度用德国罗斯蒙特公司生产的 BINOS1000 型多组分气体在线分析仪测量. 脱硫效率定义为系统进出口 SO₂ 浓度差与入口烟气中的 SO₂ 浓度之比; 脱硫剂利用率定义为被吸收的 SO₂ 摩尔数与脱硫剂中 Ca 的摩尔数之比.

变速流化床由两段直径 106mm 的细管和两段直径 186mm 的粗管用变径连接管间隔连接而成; 试验中风量可调, 经计算, 风量为 $500m^3/h$ 时, 烟气在流化床及下降管中的理论停留时间为 3.2s.

试验中脱硫剂用石灰现场干消化得到. 采用的石灰有 2 种, 一种是南京雨花石灰厂土窑生产的建筑用石灰, 其中 CaO 含量只有 53% 左右. 根据美国 GRDA 电厂检测石灰活性的方法, 将 100g 雨花石灰加入到盛有 500g 水的保温容器内, 测量温度升高, 3m in 内水温升高了 45%, 根据 GRDA 的标准, 该石灰的活性较弱. 为了使实验更具代表性, 同时选用了上海宝山钢铁厂生产的石灰(其中 CaO 含量高达 71%) 进行脱硫对比试验, 用上述同样方法对宝钢石灰进行温升测量, 温度升高了 67%, 说明宝钢石灰具有很强的活性.

2 试验结果和机理分析

2.1 系统阻力

循环流化床试验台烟气流量按 300m³/h~700m³/h 设计, 系统压力损失与烟气量的关系如图 2 所示, 2 者呈二次曲线关系. 在烟气量为500m³/h 的标准设计工况下, 系统(包括变速循环流化床、旋风除尘器和布袋除尘器) 总阻力约为 2400Pa. 实际应用时, 选取适当的压力损失相当重要, 如果考虑不采用布袋除尘器, 而是配合已有的水膜除尘器或电除尘器使用, 系统总阻力将大幅减少.

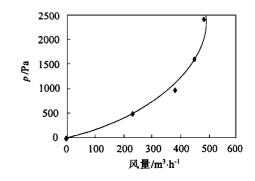


图 2 脱硫系统总压力损失与烟气流量的关系

2.2 Ca/S 比的影响

图 3 是在烟气入口温度为 150 、烟气流量为 400 m 3 /h、喷水量为 11 kg/h 和入口 SO₂ 浓度为 3315 m g/m 3 时, 2 种不同脱硫剂脱硫效率与钙硫比的关系曲线.

系统的脱硫效率随着钙硫比的增加而增加,但对于不同的消石灰,脱硫效率随钙硫比变化的

趋势却有所不同. 宝钢石灰, 在钙硫比较低时, 脱硫效率随着钙硫比的增加上升很快; 但钙硫比达到一定值后, 脱硫效率随钙硫比的上升而上升的趋势变缓. 采用雨花石灰时, 脱硫特性曲线的总体斜率要小于宝钢消石灰, 原因在于雨花石灰的活性较弱, 在实验室干消化后得到的消石灰中含有较多的无法与烟气中 SO₂ 发生反应的非活性物质, 所以尽管同样是提高 Ca/S 比, 但脱硫效率的增加速率比宝钢石灰慢.

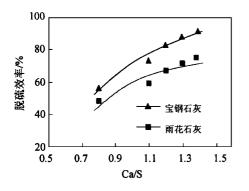
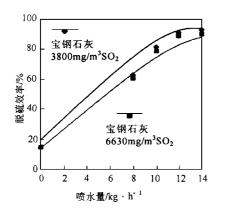


图 3 脱硫效率与 Ca/S 比的关系

2.3 喷水量的影响

图 4 给出了循环流化床脱硫系统在烟气入



口温度为150℃、烟气流量为420m³/h、钙硫比 为 1.2 时, 使用不同脱硫剂、在不同 SO2 入口 浓度时所获得的脱硫效率与喷水量的关系曲 线. 在钙硫比一定的条件下, 系统的脱硫效率随 着喷水量的增加而上升. 在喷水量较低时, 脱硫 效率随喷水量的增加而快速上升。随着喷水量 的增加,这种快速上升的趋势逐渐变缓,脱硫效 率的上升幅度渐渐变小. 这表明在较低钙硫比 情况下. 仅通过提高喷水量来提高脱硫效率是 不够的. 显然,在一定的 Ca/S 比条件下, Ca(OH),与SO,的反应有一个极限。在实验过 程中还发现, 当喷水量从 0 开始逐渐增加时, 脱 硫效率起初上升缓慢、然后逐渐加快、当上升到 一定阶段以后, 趋势又开始变缓, 出现该现象的 原因是因为在喷水量较低时, 由于流化床内的 高度混合作用使水分一进入流化床床体就很快 被蒸发,来不及在脱硫剂表面形成液膜,这时喷 水的作用仅仅是增加了烟气湿度, 对提高脱硫 效率有一定效果, 但不很明显. 随着喷水量的增 加, 烟气温度降低, 喷入的水分蒸发时间延长, 从而在脱硫剂表面形成一定厚度的稳定的液

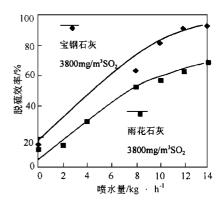


图 4 脱硫效率与喷水量之间的关系曲线

膜, 使 Ca(OH)2 与 SO2 的反应从速度较慢的气固反应变成快速的离子反应, 脱硫效率得以大幅度提高.

喷水量对脱硫效率的影响实际上是通过趋近绝热饱和温度 ΔT 来实现的. 趋近绝热饱和温度值是指系统出口烟气温度与绝热饱和温度的差值 ΔT . ΔT 在很大程度上决定了液膜的蒸发干燥特性和脱硫特性. 众多学者的研究表明.

脱硫效率的提高与 ΔT 的减小呈指数函数关系. 因此, 从脱硫角度考虑, ΔT 越小越好, 因为液膜蒸发缓慢, 存在时间延长, 使用 SO_2 与脱硫剂的反应时间增加, 脱硫剂利用率和脱硫效率都得以提高. 但从另一方面考虑, ΔT 越大, 越有利于液膜的干燥, 使液滴在到达壁面以前已经干燥, 避免壁面上沉积固态物. 因此, ΔT 应该从煤种、含硫量、要求达到的脱硫效率和脱

硫剂利用率、烟气量等方面综合考虑.

由于绝热饱和温度与烟气水露点温度的差值很小,可以认为本试验的 ΔT 就是出口烟温与烟气水露点温度之差. 图 5 是脱硫效率与 ΔT 之间的关系曲线. 从图 5 可以看出,即便使用活性较弱的雨花石灰作脱硫剂,只要 ΔT 足够小,系统依然可以达到较高的脱硫效率. 用宝钢石灰作脱硫剂可大幅度地提高系统的脱硫效率, 当烟气量为 $500 \text{m}^3/\text{h}$, Ca/S 比为 1.1, ΔT 为 1.2 °C 时, 脱硫效率可达到 89%.

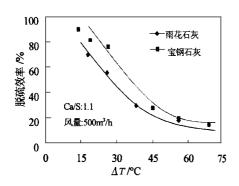


图 5 脱硫效率与 ΔT 的关系

从图 4 中还可以看出, 当不向床内喷水或喷水量很小时, 不论脱硫剂采用雨花石灰还是宝钢石灰, 系统的脱硫效率均很低, 只有 15% 左右. 这说明流化床内 SO_2 与 $Ca(OH)_2$ 的反应主要还是依靠增湿水在 $Ca(OH)_2$ 粒子表面形成的液膜, 使反应在液膜中进行, 这与文献[5]相符.

2.4 机理分析

模拟烟气进入循环流化床反应器后, 首先与底部密相区的床料粒子相接触, 由于循环物料和新鲜脱硫剂是在空气斜槽中混合后加入床内的, 因此有一些粒子表面覆盖有未反应完全的脱硫剂成分, 有些粒子本身就是脱硫剂, 它们与 SO₂ 将发生物理和化学吸附, 在有水分存在时, 化学反应起主导作用.

随着雾化水的喷入,烟气湿度增大,原先干燥的固体颗粒表面含湿量逐渐增大,喷水量足够大时,颗粒表面会形成一层液膜. 在这个阶段,SO₂的吸收反应与喷雾干燥工艺原理相似. SO₂气体首先被液膜吸收,发生离解反应:

$$SO_2 + H_2O \Leftrightarrow H^+ + HSO_3$$

 $HSO_3^- \Leftrightarrow H^+ + SO_3^{2-}$

同时液膜内部的脱硫剂也将在液膜内离 解: Ca(OH)₂⇔Ca²+ + 2OH⁻

2 种离解产物在液膜内发生化学反应生成 亚硫酸钙·

$$Ca^{2+} + SO_3^{2-} + 1/2H_2O \Leftrightarrow CaSO_3 \cdot 1/2H_2O$$

SO₂ 气体随烟气继续上升时, 由于颗粒表面液膜的蒸发和未反应的 SO₂ 气体浓度逐渐减小, 吸收过程逐渐减弱, 总反应速度降低. 烟气进入旋风险尘器以后, 由于固体浓度有所增加, 而且气固间相对滑移速度较大, 使吸附反应有一定程度的增强, 直到气固分离.

3 结论

- (1)采用变速循环流化床, 用干消化熟石灰粉作脱硫剂, 在 Ca/S 比为 $1.1 \sim 1.2$, 喷水量为 $11 \sim 12$ kg/h, ΔT 为 12^{\mathbb{C}} 时, 总脱硫效率可达 80% 以上.
- (2)随着 Ca/S 比的增大, 系统脱硫效率增加; 水分的存在对脱硫反应起着关键作用, 随着喷水量的变化, 床内反应温度越接近烟气水露点温度, 则相对湿度越大, 液滴蒸发时间越长, 脱硫效率越高.
- (3)循环流化床的特点在于使大量的床料得以多次循环利用,这种方法用于脱硫,提高了脱硫剂的利用率,减少了脱硫剂用量;而且脱硫剂在床内循环时,粒子之间不断发生磨擦和碰撞,露出新鲜表面,扩大了脱硫剂的反应面积,从而提高了脱硫效率.

参考文献

- . 樊保国等.循环流化床烟气脱硫机理研究.环境科学, 1998, 19(3):14~17.
- 2 Stouffer M R, Rosenhoover W A and W ithum J A. Development of the advanced coolside desulfurization process. Symposium of the 9 th annual international Pittsburgh coal conference, 1992. 874~879.
- 3 化学工程委员会.化学工程手册(第16卷):干燥.北京: 化学工业出版社,1982.
- Wu Y H, Wang W L, Huang Z and Li D J. Experimental studies on a circulating fluidized bed for flue gas desulfurization. Journal of Southeast University, 1998, 14(1): 62 ~ 66.
- Neathery J K. Model for flue-gas desulfurization in a circulating dry scrubber. A IChE J., 1996, 42(1): 259~268.