文章编号:0253-2409(2007)01-0125-04

# CeO<sub>2</sub> / ACF 的低温 SCR 烟气脱硝性能研究

沈伯雄,郭宾彬,史展亮,吴春飞,梁 材

(南开大学环境科学与工程学院,天津 300071)

关键词:低温 SCR; CeO<sub>2</sub>; ACF 中图分类号: X51 文献标识码: A

## Low temperature SCR of NO in flue gas on CeO<sub>2</sub>/ACF

SHEN Bo-xiong, GUO Bin-bin, SHI Zhan-liang, WU Chun-fei, LIANG Cai (*College of Environmental Science & Engineering*, *Nankai University*, *Tianjin* 300071)

**Abstract** : The selective catalytic reduction (SCR) of  $NO_x$  using  $MnO_x$  and  $CeO_2$  supported on viscose-based active carbon fibers (ACF) at 120 °C ~ 270 °C relatively lower than the temperature when using  $V_2O_5/TiO_2$ -anatase catalyst was studied. As a result,  $CeO_2/ACF$  shows a better catalysis than  $MNO_x/ACF$ , which is not affected by the reaction temperature. NO conversion of 85% is reached with the 10% -CeO<sub>2</sub>/ACF catalyst at the whole temperature window. Furthermore, a series of  $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub>/ACF composite catalysts were studied. The results show that the loading method of catalyst affects its activity.

**Key words** : low temperature SCR ;  $CeO_2$  ; ACF

在氧存在下以 NH<sub>3</sub> 为还原剂的选择性催化还 原烟气 NO<sub>x</sub> 技术(SCR)已经工程化。工业中常用 的催化剂,主要是 V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>/TiO<sub>2</sub><sup>[1]</sup>或 V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-WO<sub>3</sub>/ TiO<sub>2</sub><sup>[2]</sup>,在 300 °C ~400 °C表现出高的 NO<sub>x</sub> 脱除率。 为此,选择性催化还原法(SCR)装置须安装在空气 预热器之前和省煤器之后,以利用过程的烟气温度。 但这里存在的高浓度粉尘和 SO<sub>2</sub> 容易引起催化剂 中毒和使用寿命减少,因此,研究开发低温运行(< 300 °C)的 SCR 催化剂,使催化反应器能布置在除 尘或/和脱硫之后,具有重要意义。同时烟道废气的 温度会因生产装置负荷的变化而有较大的波动,这 就要求催化剂具有较宽的高活性温度区间。

文献 3 *A* ]报道了 CuO/AC 在以 NH<sub>3</sub> 为还原 剂的 SCR 反应中,可以达到 90% 以上的脱硝效率, 但铜的氧化物对烟气中的二氧化硫比较敏感。Yoshikawa 等<sup>[5]</sup>用沥青基活性炭纤维负载锰制备的催 化剂在低温下有高的 NO 脱除率,但其活性温度区 间较窄。Singoredjo 等<sup>[6]</sup>将锰负载在氧化铝制备的 低温催化剂在 150 ℃以下有高的 N<sub>2</sub> 选择性,但观察 到有副产物 N<sub>2</sub>O 的形成,并且由于存在醋酸盐与氧 化铝载体之间的交互作用使得该催化剂对二氧化硫 比较敏感。文献[7~9]提到用共沉淀方法制备的 MnO<sub>4</sub>-CeO<sub>2</sub> 在低温具有高的 NO 脱除率,而且铈的 加入明显地影响到氧化锰的价态。

铈氧化物具有无毒、储量丰富等优点。文献 [10,11]报道丝光沸石与分子筛上负载 Ce 催化剂, 不仅得到比较高的脱硝效率,而且可以把没有反应 完全的 NH<sub>3</sub>转化为 N<sub>2</sub>,减少了 NH<sub>3</sub>的二次泄漏。 而载体活性炭纤维直径小,孔隙直接开口于纤维表 面,是一种典型的微孔炭,与沥青基活性炭纤维相比 价格合理、比表面积大。本研究以负载在黏胶基活 性炭纤维上的铈氧化物为主催化剂,进行烟气脱硝 的低温 SCR 的初步研究,为探求较合理的低温催化 剂提供依据。

1 实验部分

 1.1 催化剂的制备 黏胶基活性炭纤维由南通苏 通碳纤维有限公司提供,性质见表1。

实验前先将活性炭纤维剪到一定尺寸,用浓硝 酸预氧化1h,再用蒸馏水洗涤至中性,然后干燥。 采用等体积浸渍法将预氧化烘干的活性炭纤维浸渍 于质量分数为1%、7%、10%和12%的Ce(NO<sub>3</sub>)。 水溶液中,大致为1g活性炭需要20mL溶液。搅拌 均匀后在密闭容器中静置0.5h左右,水浴中焙干。 然后在空气中65℃干燥12h,105℃干燥6h。干燥 后的催化剂依次在管式炉中300℃氮气气氛下,煅烧

基金项目:国家自然科学基金(90610018);天津市科学基金(06YFJMJC06200)。

收稿日期:2006-06-18;修回日期:2006-09-14。

作者简介:沈伯雄,(1971),男,博士,主要从事固体废物处理、烟气尾气净化的研究。Tel 022-23665629, E-mail shenbx@nankai.edu.en。

5 h,逐渐冷却到室温。制得的催化剂记为 CeO<sub>2</sub>/ACF。同样方法制备的 $MnO_x$  催化剂记为 $MnO_x/ACF$ 。对于 $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub>的制备也采用等体积 浸渍法,但不同的是采取了三种不同的浸渍顺序:① 先负载锰,干燥、煅烧后负载铈,记为 $MnO_x$ (f)-CeO<sub>2</sub>/ACF (②先负载铈,干燥、煅烧后负载锰,记为 $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub>(f)/ACF (③将锰的化合物和铈的化合物 同时溶解配置溶液负载后干燥、煅烧,记为 $MnO_x$ -CeO<sub>3</sub>/ACF。

表 1 黏胶基活性炭纤维的性质

Table 1 Properties of examined support V-ACF

Туре	BET $A/m^2 \cdot g^{-1}$	Saturation adsorption of benzene w/%	Saturation adsorption of iodine $w/10^{-3}$	Kinding point t∕℃
STF-1300	1200	46	1100	> 500

1.2 催化剂活性测试 实验装置见图 1。模拟烟 道气由钢瓶混合气提供,其中 NO 为 850 × 10<sup>-4</sup>%、 NH<sub>3</sub> 为 950 × 10<sup>-4</sup>%、O, 为 3.0% 以及 N, 为载气组



成。催化剂质量和烟气流量比例即 W/F 为 1 mg/(mL·min<sup>-1</sup>)。气体流量由质量流量计控制。 气体在进入反应器之前先通过气体混和器混合再经 过预热器预热。进气口和出气口的 NO 体积分数由 气囊收集用 KM900 烟气分析仪测定。



#### 图 1 实验装置示意图

Figure 1 Scheme of experiment apparatus 1 gas resources ; 2 mass flue meter ; 3 mixer ; 4 pre-heater ; 5 heater ; 6 catalytic reactor ; 7 flue gas analysis

## 2 结果与讨论

**2.1** CeO<sub>2</sub> 对 NO 脱除率的影响 图 2 为扫描电镜 对 ACF 和 10% CeO<sub>2</sub>/ACF 表面形态的缩影照片。



图 2 扫描电镜对催化剂表面形态缩影照片 Figure 2 SEM microphotographs of different catalysts (left ,ACF; right ,10% CeO<sub>2</sub>/ACF)

从图 2 中可以看出,金属氧化物均匀负载在活 性炭表面。图 3 显示了 120 ℃~270 ℃的 ACF 和 10% CeO<sub>2</sub>/ACF 的 NO 脱除率。由图 3 可见,ACF 的 NO 脱除率随着温度的升高出现了先增加后降低 的趋势,在 210 ℃附近出现了最高值 23%,而 10% CeO<sub>2</sub>/ACF 在整个温度区间脱除率比较稳定,维持 在 85% 以上。可能是因为二者的反应机理不同。 对于 ACF 催化剂,ACF 表面进行的是物理吸附,反 应初期 NO 吸附于 ACF 的表面和孔隙中,随着吸附 量的增加,其可吸附的表面积及孔隙逐渐变少致吸 附达到饱和,饱和态的催化剂不能再吸附过多的 NO 以致后来脱除率逐渐下降,饱和态时的 NO 脱 除率达到最高。而对于负载活性组分后的催化剂, 由于活性组分占据了 ACF 的大部分表面积和孔隙, 物理吸附就成为次要的过程;相反在 CeO<sub>2</sub>/ACF 表 面发生了化学吸附,此时真正起作用的是 CeO<sub>2</sub>,并 且 CeO<sub>2</sub> 的加入很大程度上提高了催化剂的反应活 性。另外,从扫描电镜对二者的观察也可以看出,负 载前后的催化剂表面明显不同,负载后的催化剂覆 盖有起作用的催化组分。

2.2 CeO<sub>2</sub> 负载量对 NO 脱除率的影响 图 4 显示 了负载量为 1%、7%、10% 和 12% 的 CeO<sub>2</sub>/ACF 在 120 ℃ ~240 ℃时的 NO 脱除率。从图 4 可以看出, NO 脱除率不是随着 CeO<sub>2</sub> 负载量的增加而线性增 加,而是在负载量为10%时脱除率最高,在整个低 温区间脱除率在85%以上。NO 脱除率随温度升高 的变化不明显。从图4中还可以看出,负载量为 1%的NO 脱除率最低为10%左右,最高仅有21%; 负载量为7%的NO 脱除率最低为26%,最高也仅 为41%;负载量为12%的NO 脱除率最低为47%, 最高为63%,虽然比1%和7%有所增加但没有 10%的NO 脱除率高。这说明10%为最佳负载量, 并且 CeO<sub>2</sub>/ACF 作为低温 SCR 催化剂具有较宽的 温度区间。

对于 CeO<sub>2</sub> 负载量较低的催化剂,活性较低的 原因可能是活性炭纤维表面覆盖的 CeO<sub>2</sub> 量比较 少,催化剂表面的活性点不够。所以增加 CeO<sub>2</sub> 的 负载量,即增加催化剂表面的活性炭,提高了其催化 性能。但 CeO<sub>2</sub> 的负载量高到一定程度时(12%), 活性降低,这可能是由于催化剂表面积下降,不利于 NH<sub>3</sub> 的吸收,从而降低其性能。





较 关于 MnO<sub>x</sub> 应用于低温 SCR 催化剂的研究在 国内外文献中报道较多<sup>[5-9]</sup>。Yoshikawa 等<sup>[5]</sup>和 Singoredjo 等<sup>[6]</sup>对 MnO<sub>x</sub> 作为低温 SCR 的催化活性 组分的研究结果表明 ,MnO<sub>x</sub> 在低温具有较好的脱 除 NO 的催化活性。而采用 CeO<sub>2</sub> 作为活性组分的 催化剂研究 国内外的报道不多。



Figure 5 Effect of metal kind on ACF for De-NO<sub>x</sub> reaction  $\blacksquare MnO_x / ACF ; \circ CeO / ACF$ 

实验在相同的反应条件和制备条件下比较了负 载量为 10% 的 CeO<sub>2</sub>/ACF 和 MnO<sub>x</sub>/ACF 在 120 ℃ ~270 ℃ 时的 NO 脱除效果。从图 5 可以看出, CeO<sub>2</sub>/ACF 的 NO 脱除率随着温度的上升变化不明 显 維持在 85% 左右;而 MnO<sub>x</sub>/ACF 的 NO 脱除率 随着温度的上升逐渐增加,分别为 34%、26%、 26%、36%、54% 和 86%,在 270 ℃时达到最高值。 由图 5 还可以看出,CeO<sub>2</sub>/ACF 的 NO 脱除率明显 高于 MnO<sub>x</sub>/ACF 的 NO 脱除率,并且 CeO<sub>2</sub>/ACF 的 高活性温度区间较 MnO<sub>x</sub>/ACF 的宽。Yoshikawa 等<sup>[5]</sup>对 MnO<sub>x</sub>/ACF 的研究表明,在有氧条件下 NO 转化为 NO<sub>2</sub>,而在 Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 表面 NO<sub>2</sub> 与 NH<sub>3</sub> 之间的 反应要比 NO 活跃。文献 7 ]对于 MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub> 的研 究表明 CeO<sub>2</sub> 同样具有将 NO 转化为 NO<sub>2</sub>,提高低 温 SCR 的 NO 脱除率。

2.4  $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub> 复合型催化剂对 NO 脱除率的影 响 文献[7~9]中提到了采用共沉淀法制得  $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub> 催化剂具有较好的低温催化活性并且 高于其单独成分的催化性能。基于国外研究的共沉 淀法制得的  $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub>/ACF 复合型催化剂,本实 验比较了 1.1 节中所描述的方法制备的复合型催化 剂(总负载量为 10%,  $MnO_x$ 和 CeO<sub>2</sub>的质量比为 1:1)与负载量为 10% 的  $MnO_x$ /ACF 和 CeO<sub>2</sub>/ACF 对 NO 脱除率的影响。

从图 6 可以看出,对于 MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub>/ACF 复合

型催化剂 ,活性最好的是  $MnO_x$ (f)-CeO<sub>2</sub>/ACF 催化

128





Figure 6 Effect of loading methods of  $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub> on

 $De-NO_x$  reaction

$$\Box MnO_x - CeO_2(f); \supset MnO_x(f) - CeO_2;$$
  
$$\blacktriangle MnO_x - CeO_2; \bigstar MnO_x; \blacklozenge CeO_2$$

剂,在整个温度区间的 NO 脱除率分别为 54%、 64%、68%、67%和 74% 高于其他两种复合型催化 剂,而低于负载量为 10%的 CeO<sub>2</sub>/ACF。本实验制 备的  $MnO_x$ -CeO<sub>2</sub>/ACF 复合催化效果并没有超过同 参考文献: 等条件下的 CeO<sub>2</sub>/ACF 的效果。在 10% 相同负载 量下,不同负载情况的催化性能顺序为:CeO<sub>2</sub>/ACF > MnO<sub>x</sub>(f)-CeO<sub>2</sub>/ACF > MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub>(f)/ACF  $\approx$ MnO<sub>x</sub>/ACF  $\approx$  MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub>/ACF 。先负载锰再负载 铈的催化效果高于先负载铈再负载锰的催化效果, 原因可能是在 MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub>(f)/ACF 中部分铈的催 化剂被锰的催化剂所覆盖,这也说明在该实验条件 下 CeO<sub>2</sub> 的低温催化效果高于的 MnO<sub>x</sub> 催化效果。

### 3 结 语

ACF 先经浓酸预氧化,然后再负载 CeO<sub>2</sub> 催化 剂 在 120 ℃ ~240 ℃,负载量为 10% 时 NO 脱除率 为 85% 以上且比较平稳,具有较宽的高活性温度区 间。在 10% 相同负载量下,CeO<sub>2</sub>/ACF 活性明显高 于 MnO<sub>x</sub>/ACF 的活性。对于总负载量为 10%,质量 比为 1:1的不同负载顺序的 MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub>/ACF 复合 型催化剂,先负载锰后负载铈的复合型催化剂比同 等条件下不同负载顺序的复合型催化剂催化性 能高。

- [1] LONG R Q, YANG R T. Selective catalytic reduction of NO with ammonia over V<sub>2</sub>O<sub>5</sub> doped TiO<sub>2</sub> pillared clay catalysts J]. Appl Catal B, 2000, 24(1):13-21.
- [2] JUNG S M, GRANGE P. Characterization and reactivity of V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-WO<sub>3</sub> supported on TiO<sub>2</sub>-SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> catalyst for the SCR reaction [J]. Appl Catal B, 2001, **32**(1-2):123-131.
- [3] PARK B J, PARK S J, RYU S K. Removal of NO over copper supported on activated carbon prepared by electroless plating J]. Journal of Colloid and Interface Science, 1999, 217(1):142-145.
- [4] SINGOREDJO L, SLAGET M, VETAL W J. Selective catalytic reduction of NO with NH<sub>3</sub> over carbon supported copper catalysts J]. Catal Today, 1990, 7(2):157-165.
- [5] YOSHIKAWA M, YASUTAKE A, MOCHIDA I. Low-temperature selective catalytic reduction of NO<sub>x</sub> by metal oxides supported on active carbon fibers J]. Appl Catal A, 1998, 173 (2):239-245.
- [6] SINGOREDJO L, KORVER R, KAPTEIJIN F, MOULIJN J. Alumina supported manganese oxides for the low temperature selective catalytic reduction of nitric oxide with ammonia[J]. Appl Catal B, 1992, 1(4):297-316.
- [7] QI G, YANG R T, CHANG R. MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub> mixed oxides prepared by co-precipitation for selective catalytic reduction of NO with NH<sub>3</sub> at low temperatures J]. Appl Catal B, 2004, 51(2):93-106.
- [8] MACHIDA M, UTO M, KUROGI D, KIJIMA T. MnO<sub>x</sub>-CeO<sub>2</sub> binary oxides for catalytic NO<sub>x</sub> sorption at low temperature Sorptive removal of NO<sub>x</sub>[J]. Chem Mater , 2000 , **12**(10): 3158-3164.
- [9] IMAMURA S, SHONO M, OKAMOTO N, HAMADA A, ISHIDA S. Effect of cerium on the mobility of oxygen on manganese oxides [J]. Appl Catal A, 1996, 142(2):276-288.
- [10] ITO E, HULTERMANS R J, LUGT P M, BURGERS M H W, RIGUTTO M S, van BEKKUM H, van den BLEEK C M. Selective reduction of NO<sub>x</sub> with ammonia over cerium-exchanged mordenite[ J]. Appl Catal B, 1994, 4(1) 95-104.
- [11] 梁斌,邱礼有, CALIS H P A, van den BLEEK C M. Ce/β-分子筛催化剂上 NH<sub>3</sub> 选择还原 NO 反应动力学研究 J]. 高校化学工程学报, 1999, 13(3):217-222.
  (LIANG Bin, QIU Li-you, CALIS H P A, van den BLEEK C M. Kinetics study of NH<sub>3</sub> selective catalytic reduction of NO over Ce/β-zeo-lite catalysts J]. Journal of Chemical Engineering of Chinese Universities, 1999, 13(3):217-222.