研究报道

文章编号: 1001-8719(2001)04-0071-06

苯胺在 $H\beta$ 分子筛上的甲基化反应

李国 ,关乃佳,刘述全,张怀彬

(南开大学 化学系,天津 300071)

摘要:考察了不同温度水蒸气处理的 Hβ分子筛在苯胺甲基化反应中的催化性能,及其在不同反应温度、不同进料空速下的变化。结果表明,在苯胺甲基化过程中,催化剂酸性起了重要作用,N-甲基化反应所需的催化活性中 心为较弱的酸性中心,C-甲基化反应所需的催化活性中心为较强的酸性中心。较高的反应温度有利于C-甲基化 产物的生成,较低的反应温度有利于N-甲基化产物的选择性。

关 键 词: Hβ分子筛; 苯胺; N-甲基化; C-甲基化; 水蒸气处理

中图分类号: TE 624.9 文献标识码: A

N-烷基苯胺作为重要的工业中间体,在染料、塑料、医药、农药等方面具有广泛的用途。早期是在高温高压下以醇铝或浓硫酸为催化剂生产 N-烷基苯胺,存在腐蚀设备、操作费用高、污染环境等问题^[1~3]。后来改用无定型氧化铝为催化剂,但选择性不佳、寿命短^[4]。沸石催化剂具有分子级的规整的孔结构和大的比表面积,且含有可交换的阳离子,可以通过许多物理及化学手段进行修饰,使孔大小及表面性质适应不同反应的要求。因此,近年来,化学工作者对苯胺在沸石催化剂上的烷基化反应进行了研究。

气相苯胺甲基化反应采用的分子筛主要有:X、Y、Cu-Y、ZSM-5、APO-11、APO-5、MAPO-11、 MAPO-5和 SAPO-11^[5~7]等。其中某些沸石催化剂与 Al_2O_3 等固体酸比较,在苯胺甲基化反应中具有更高的活性和选择性,但无法避免生成物中存在大量的 C-甲基产物。

鉴于 β 分子筛在许多反应中显示出优良的催化性能,而有关 β 分子筛上进行苯胺(Aniline)N-烷基化的研究报导很少,更没有系统的研究。笔者结合南开大学催化剂厂 β 分子筛催化剂的开发,研究了苯胺 -甲醇在 H β 分子筛上的烷基化反应,并将实验结果与H β 分子筛的XRD、NH₃-TPD、²⁷Al MAS NMR 等 表征数据关联,探讨了沸石的表面酸性与催化性能的关系。同时还考察了反应温度和空速(MHSV)对反应的影响。

1 实验部分

1.1 原料

苯胺为化学纯试剂;甲醇为分析纯试剂;Νaβ分子筛由南开大学催化剂厂合成。

1.2 催化剂的制备

Naβ成型后粉碎, 筛取12~20目颗粒。用1mol/1NH4Cl 溶液分5次交换至Na 含量低于 0.02%, 烘 干, 于 550 下灼烧4h 得到Hβ分子筛。将Hβ分子筛再于不同温度下进行水蒸气处理, 得到W1~W5 系列催化剂。

收稿日期: 2000-09-18

通讯联系人:关乃佳 © 1994-2013 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net 1.3 反应条件

苯胺甲基化反应在连续流动固定床反应器中进行。反应器为内径 14 mm,长 700 mm 的不锈钢管,外 衬加热丝, 恒温区长度 80 mm。苯胺与甲醇按n(Aniline) = n(Methanol) = 1 = 3 混合后, 通过往复式无脉冲泵进入反应器。催化剂装填量 10 g,反应温度 240~330 , MHSV 0.5~3.0 h⁻¹,反应 7 h。反应第 6~7h的流出物为分析样品。

1.4 产物分析

采用 SP-502 型 气相色谱仪分析 原料及产物的 组成。FID 检测器。石英毛细管柱长 30 m。内径 0. 22 mm, 涂以 5%的苯基二甲基聚硅烷, 膜厚 0. 25 µm。汽化室温度 240 , 柱温 110 , 载气流速 45 ml/min, 进样量 0.08 μl 。内标法定量, 内标物为苯甲醇。

流出物中苯胺质量 原料转化率= × 100% 原料中苯胺质量 流出物中产物的物质的量 反应了苯胺物质的量 ×100%

1.5 催化剂的表征

采用 D/max-2500(日本理学)X 射线粉末衍射仪测定催化剂的物相和结晶度;采用 Varian UNIT Yplus 400型固体核磁共振仪测定催化剂骨架铝和非骨架铝的比例:采用南开大学催化剂厂的TPD 装置测 定催化剂的表面酸性。

结果与讨论 2

2.1 催化剂的结构和酸性

 $H\beta$ 分子筛经不同温度水蒸气处理, 其 XRD 数据列于表 1。从表 1 可以看出, 随着水蒸气处理温度的 升高,H β 催化剂在 2 θ = 22.4 处的特征衍射峰的相对强度逐步减弱,说明样品的结晶度逐步降低。

图 1 为经过不同温度水蒸气处理的 H β 分子筛的²⁷Al MAS NMR 固体核磁共振谱图。从图 1 可以看 出,未经过水蒸气处理的 Η β 分子筛在化学位移 53 附近有非常强的四配位骨架铝特征峰,0 附近表征非 骨架铝的特征峰较弱。经过水蒸气处理的 Ηβ 分子筛由于骨架脱铝, 四配位骨架铝特征峰明显降低, 而表 征非骨架铝的特征峰有所增强、并且在 30~40 处出现了新的吸收峰, Samosan^[8]将之归属为高度扭曲的 非骨架铝氧物种。从图 1 还可以看出、随着水蒸气处理温度的提高、53 附近的峰与 0 附近的峰强度之比 显著减小,说明水蒸气处理温度越高,骨架铝的脱除越多。



分子筛的²⁷AI MAS NMR 谱图

Fig. 1 ²⁷Al MAS NMR profile of steam-treated H β at differrent temperatures

表1 不同温度水蒸气处理的 Hβ分子筛

的 XRD 谱 20= 22.4 的峰强度

Table 1 XRD data ($2\theta = 22.4$)° of steam-treated H β

at different temperatures

Sample	Temperature of stream/	Intensity
W 0	No treatment	3390
W 1	550	3448
W 2	600	3245
W 3	650	3190
W4	700	3030
W 5	750	2909

图 2 为经过不同温度水蒸气处理的 H β 分子筛 的NH3-TPD 结果。从图2可以看出,随着水蒸气处 理温度的升高、氨脱附峰面积逐步减小、表征强酸中 ○(1) 9402(2) 3WOhi(3) W2a(4) W3; J(5) W4; E(6) W5nic P心的峰雪 逐步右移, 说明温度越高, 催化剂表面的酸



Fig. 2 NH₃-TPD profile of steam-treated H β at different temperatures

 $(1) \ W0; \ (2) \ W1; \ (3) \ W2; \ (4) \ W3; \ (5) \ W4; \ (6) \ W5$



Fig. 3 The alkylation reactions of aniline with methanol

量越少,酸强度也就越弱,即骨架铝的脱除对 $H\beta$ 分 子筛的酸性质有明显影响。

2.2 不同温度下水蒸气处理的 $H\beta$ 分子筛的催化性 能比较

苯胺与甲醇烷基化反应主要生成 N-甲基化和 C-甲基化产物,包括 N-甲基苯胺(N-MA)、C-甲基苯胺 (Toluidine)、N, N-二甲基苯胺(NN-DMA)、C, N-二甲基苯胺(N-MT)和 C, N, N-三甲基苯胺(NN-DMT)^[6]。反应过程见图 3。

考察了 W1~W5 5 种催化剂在反应温度300 、 MHSV1.0 h⁻¹、n(Aniline) n(Methanol) = 1 3的 条件下的催化性能。

图 4 为水蒸气处理温度对 HB 分子筛催化活性 的影响。从图 4 可以看出,低于 600 , H B 分子筛 催化活性随水蒸气处理温度升高而上升;600 时催 化活性达到最高值;高于600,HB分子筛催化活 性随水蒸气处理温度的升高而下降。这是因为、经 水蒸气处理的 H β 分子筛的酸性较强,某些产 550 物容易在催化剂表面聚合结焦,沉积在分子筛活性中 心上, 堵塞了分子筛孔道, 导致催化剂活性较快地下 水蒸气处理后的 H β 分子筛的表 降(见图 5)。600 面酸性比较有利于苯胺甲基化反应的顺利进行,所以 催化活性最高。650 以上,由于骨架铝的脱除随处 理温度的提高而增加^[7],表面活性中心逐步减少,导 致HB分子筛催化活性随水蒸气处理温度升高而下 降。

苯胺甲基化反应有多个取向(见图 3),而且各步 反应所需活性中心的酸强度不完全相同,所以随着 H β 分子筛水蒸气处理温度的升高,各产物的选择性 的变化也各不相同。图 6为 H β 分子筛上的几种反应 产物的选择性随不同温度水蒸气处理的变化。从图 6 可以看出,N-甲基化产物(如 N-MA、NN-DMA)的 选择性随水蒸气处理温度的升高而上升,C-甲基化产 物(如 T oluidine、N-MT、NN-DMT)的选择性随水 蒸气处理温度的升高而下降。与焙烧温度和表面酸性 的关系相关联来看,N-甲基化反应所需的催化活性

中心为较弱的酸性中心,而C-甲基化反应所需的催化活性中心则为较强的酸性中心。所以说,较高的水蒸气处理温度有利于 N-甲基化反应的进行,较低的水蒸气处理温度有利于 C-甲基化反应的进行。

2.3 不同反应温度和不同进料空速下 $H\beta$ 分子筛催化性能















基化产物(如 Toluidine、N-MT、NN-DMT)的选择 性上升。因此,在 240~340 范围内,反应温度越高 越有利于 C-甲基化反应的进行,反应温度越低越有 利于 N-甲基化反应的进行。其中,对 NN-DMA来 说,它的选择性在270 达到最大值,因此,270 是生成 NN-DMA 的最佳反应温度。

同样地,采用 W3 样品,在反应温度 300 、 n(Aniline) n(Methanol) = 1 3 的条件下,考察了MHSV 的影响,结果见图9、10。从图9可以看出,随 着 MHSV 的加大,苯胺的转化率有所降低,这是由于 空速加大使接触时间缩短的缘故。从图10 可以看出, 随 MHSV 的加大,N-甲基化产物(如 N-MA、NN-DMA)的选择性上升,C-甲基化产物(如 T oluidine, N-MT、NN-DMT)的选择性下降。所以,MHSV 在 0.5~3.0 h⁻¹的范围内,较大的 MHSV 有利于 N-

M A 选择性的提高,较小的 M HSV 有利于多甲基化产物的生成; M HSV 越大越有利于 N-甲基化反应的 进行, M HSV 越小越有利于 C-甲基化反应的进行。这与苯胺乙基化反应中出现的大的 M HSV (19.8 h^{-1})可得选择性 100% 的 N-乙基化产物(N-EA、NN-DEA)的现象一致^[10]。

此外,从 C-甲基化产物分布来看,在所考察的反应条件下,NN-DMT 含量最多,Toluidine 含量最 少,N-MT 的含量居中。这是由于 NN-DMA、N-MA 及苯胺各自进行 C-甲基化的难易程度不同所造成。 众所周知,甲基的供电子性比氢原子强,所以 N, N-二甲基氨基的供电子性比 N-甲基氨基强,比氨基更 强。因此,NN-DMA 进行苯环亲电子取代时,比 N-MA 更容易反应,而苯胺的 C-烷基化的选择性比 NN-DMA、N-MA 都小得多。

3 结 论

苯胺甲基化反应的催化活性中心为分子筛的酸性中心,其中 N_甲基化反应所需的催化活性中心为较弱的酸性中心,C_甲基化反应则需较强的酸性中心,对 H ß 分子筛,较高的水蒸气处理温度有利于 N_甲







图 9 空速对苯胺转化率的影响 Fig. 9 Effect of MHSV on conversion of aniline(x)

基化反应的进行,较低的水蒸气处理温度有利于 C-甲基化反应的进行。在 240~340 的反应温度范围 内,温度越高越有利于 C-甲基化反应的进行,温度越



图 8 不同反应温度下 W3 样品的反应产物选择性 Fig. 8 Product selectivity (s) of W3

at different reaction temperatures

(1) N-MA; (2) NN-DMA; (3) Toluidine;
(4) N-MT; (5) NN-DMT



图 10 空速对甲基化产物选择性的影响 Fig. 10 Effect of MHSV on selectivity of products(s)

(1) N-MA; (2) NN-DMA; (3) Toluidine; (4) N-MT; (5) NN-DMT

低越有利于 N-甲基化反应的进行。M HSV 在 $0.5 \sim 3.0 \text{ h}^{-1}$ 范围内,较大的 M HSV 有利于 N-甲基化反应 的进行,较小的 M HSV 有利于 C-甲基化反应的进行。270 是生成 NN-DM A 的最佳反应温度。C-甲基 化的反应受电子效应的影响,其产物选择性次序为 NN-DMT > N-MT > Toluidine。

参考文献:

- [1] Andrews C E. Amines [P]. USP: 2073671.
- [2] Hill A G, Shipp J H, Hill A J. Catalytic reaction of aromatic amines[J]. Ind Eng Chem, 1951, 43: 1579-1583.
- [3] Earl J C, Hill N G. Experimental study of the alkylation of aromatic amines with (1) aluminium alkoxides and (2) alumia with alcohols[J]. J Chem Soc, 1947, 2: 973-976.
- [4] Doraiswamy L K, Venketakrishnan G R, Mukherjee S P. New catalyst revises dimethylaniline production[J]. Chem Eng, 1981, 88(14): 78-79.
- [5] Elangovan SP, Kam ca C, Arabindoo B, et al. Aniline methylation over AFI and AEL type molecular sieves[J]. Appl. net

Catal, 1999, A 174: 213-219.

- [6] Singh P S, Bandyopadhyay R, Rao B S. Aniline methylation over AEL type molecular sieves[J]. Appl Catal, 1996, A 136: 177-189.
- [7] Liu S B, Wu J F, Ma L J, et al. On the thermal stability of zeolite Beta [J]. J Catal, 1991, 132: 432-439.
- [8] Samosan A, Lippmaa E E, et al. Quantitative high-resolution ²⁷Al NM R: tetrahedral non-framework aluminium in hydrothermally treated zeolites[J]. Chem Phys Lett, 1987, 134: 589- 592.
- [9] Burgoyne W F, Dixon D D. Synthesis of ortho-alkyl arylamines from N-alkyl arylamines via acid catalysis[J]. J Mol Catal, 1990, 62: 61.
- [10] Yuvaraj S, Balasubramanian V V, Palanichamy M. N-Ethylation of aniline with ethanol or diethyl carbonate over alkali and alkaline zeolites Y and β [J]. Appl Catal, 1999, A 176: 111-117.

作者简介:

李国	(1975-),	男,	助理工程师,硕士,从事分子筛催化的研究;
关乃佳	(1959-),	女,	教授,从事分子筛催化的研究;
刘述全	(1942-),	男,	教授级高级工程师,从事分子筛催化的研究;
张怀彬	(1938-).	男.	教授、从事分子筛催化的研究。

ANILINE METHYLATION OVER H β MOLECULAR SIEVES

LI Guo tao, GUAN Nai-jia, LIU Shu-quan, ZHANG Huai-bin (Chemical Department of Nankai University, Tianj in 300071, China)

Abstract: Methylation of aniline with methanol over hydrothermal treated H β molecular sieves in vapor phase was studied. The reaction was also investigated by varying reaction temprature and MHSV. Cata-lyst acidity played an important role in the methylation of aniline. N-methylation of aniline occurred on weaker acid sites of catalyst, while C-methylation of aniline occurred on stronger acid sites. Within the range of 240 ~ 340 $\,$, higher temperature favored the formation of C-methylated products and lower temperature favored the formation of N-methylated products.

Key words: $H\beta$ zeolite; aniline; N-methylation; C-methylation; steam treatment