

无模板剂条件下 ZSM-5 与丝光沸石之间的可控转晶

黄先亮, 张荣荣, 王正宝*

浙江大学化学工程与生物工程学系, 浙江杭州 310027

HUANG Xianliang, ZHANG Rongrong, WANG Zhengbao*

Department of Chemical and Biological Engineering, Zhejiang University, Hangzhou 310027, Zhejiang, China

- 摘要
- 参考文献
- 相关文章

Download: PDF (576KB) [HTML \(1KB\)](#) Export: BibTeX or EndNote (RIS) Supporting Info

摘要 采用预晶化液添加法, 即将高温 (190°C) 预晶化液添加到低温 (150°C) 晶化母液中合成沸石分子筛, 考察了高温预晶化液的 $\text{Na}_2\text{O}:\text{SiO}_2$ 比、预晶化时间以及低温晶化母液的 $\text{Na}_2\text{O}:\text{SiO}_2$ 比对 ZSM-5 与丝光沸石之间转晶的影响, 并采用 X 射线衍射和扫描电子显微镜对合成的产物进行了表征。研究发现, 通过调节整体合成液的 $\text{Na}_2\text{O}:\text{SiO}_2$ 比可有效控制 ZSM-5 沸石与丝光沸石之间的转晶。当整体合成液的组成为 $x\text{Na}_2\text{O}:100\text{SiO}_2:2.5\text{Al}_2\text{O}_3:12\text{SO}_4^{2-}:4000\text{H}_2\text{O}$ 时, $\text{Na}_2\text{O}:\text{SiO}_2 = 0.18$ 是 ZSM-5 沸石和丝光沸石的一个分界线。通过调节母液的 Na 含量, 使 $\text{Na}_2\text{O}:\text{SiO}_2 > 0.18$ 时, 高温预晶化过程中产生 MFI 结构的晶体在低温晶化时可向丝光沸石发生转晶; 当 $\text{Na}_2\text{O}:\text{SiO}_2 \leq 0.18$ 时, 具有 MFI 和丝光沸石结构共生的晶体在低温晶化时向 MFI 结构的 ZSM-5 沸石发生转晶。ZSM-5 与丝光沸石之间转晶的前提条件是高温预晶化所形成晶体的结晶度不能太高 ($\leq 30\%$)。另外, 整体合成液中 Na_2O 含量对生成晶体的形貌也有影响。

关键词: [ZSM-5 沸石](#) [无模板剂](#) [丝光沸石](#) [转晶](#) [控制](#)

Abstract: Zeolite crystals were synthesized at a lower temperature (150°C) by adding a nucleation solution prepared at higher temperature (190°C) to the mother solution. The effects of the $\text{Na}_2\text{O}/\text{SiO}_2$ ratio, nucleation time of the nucleation solution, and the ratio of $\text{Na}_2\text{O}/\text{SiO}_2$ ratio in the mother solution on crystal transformation between ZSM-5 and mordenite were investigated. The transformation between zeolite ZSM-5 and mordenite could be controlled effectively by changing the overall $\text{Na}_2\text{O}/\text{SiO}_2$ ratio in the overall solution. A $\text{Na}_2\text{O}/\text{SiO}_2$ ratio of 0.18 formed a boundary between ZSM-5 and mordenite phases when the overall solution had a composition of $x\text{Na}_2\text{O}:100\text{SiO}_2:2.5\text{Al}_2\text{O}_3:12\text{SO}_4^{2-}:4000\text{H}_2\text{O}$. When the $\text{Na}_2\text{O}/\text{SiO}_2$ ratio was increased higher than 0.18 by altering the composition of the mother solution, the ZSM-5 product formed by nucleation at higher temperature (190°C) could be transformed into mordenite crystals during crystallization at lower temperature (150°C). When the $\text{Na}_2\text{O}/\text{SiO}_2$ ratio was ≤ 0.18 , a product containing both ZSM-5 and mordenite crystals was obtained during nucleation at higher temperature that could be transformed into ZSM-5 crystals during crystallization at lower temperature. A precondition for crystal transformation between ZSM-5 and mordenite was that the crystallinity of the product formed during nucleation at higher temperature must be $\leq 30\%$.

Keywords: [ZSM-5 zeolite](#), [template-free](#), [mordenite](#), [crystal transformation](#), [controlling](#)

收稿日期: 2012-02-22; 出版日期: 2012-07-03

引用本文:

黄先亮, 张荣荣, 王正宝 .无模板剂条件下 ZSM-5 与丝光沸石之间的可控转晶[J] 催化学报, 2012,V33(8): 1290-1298

HUANG Xian-Liang, ZHANG Rong-Rong, WANG Zheng-Bao .Controlling Crystal Transformation between Zeolite ZSM-5 and Mordenite without Organic Structure-Directing Agent[J] Chinese Journal of Catalysis, 2012,V33(8): 1290-1298

链接本文:

[http://www.chxb.cn/CN/10.1016/S1872-2067\(11\)60400-2](http://www.chxb.cn/CN/10.1016/S1872-2067(11)60400-2) 或 <http://www.chxb.cn/CN/Y2012/V33/I8/1290>

Service

- ▶ 把本文推荐给朋友
- ▶ 加入我的书架
- ▶ 加入引用管理器
- ▶ Email Alert
- ▶ RSS

作者相关文章

- ▶ 黄先亮
- ▶ 张荣荣
- ▶ 王正宝

[1] Argauer R J, Landolt G R. US 3 702 886. 1972

[2] Uguina M A, Delucas A, Ruiz F, Serrano D P. Ind Eng Chem Res, 1995, 34: 451

[3] Kim S D, Noh S H, Park J W, Kim W J. Microporous Mesoporous Mater, 2006, 92: 181

[4] 王德举, 李学礼, 刘仲能, 谢在库. 工业催化 (Wang D J, Li X L, Liu Zh N, Xie Z K. Ind Catal), 2008, 16(4): 19

[5] Pan H H, Pan Q X, Zhao Y S, Luo Y B, Shu X T, He M Y. Ind Eng Chem Res, 2010, 49: 7294

[6] Ren N, Broni? J, Subot? B, Lv X C, Yang Z J, Tang Y. Microporous Mesoporous Mater, 2011, 139: 197

[7] Trianta C S, Vlessidis A G, Nalbandian L, Evmiridis N P. Microporous Mesoporous Mater, 2001, 47: 369

- [8] Ali M A, Brisdon B, Thomas W J. *Appl Catal A*, 2003, 252: 149 
- [9] Tosheva L, Valtchev V P. *Chem Mater*, 2005, 17: 2494 
- [10] Kordatos K, Gavela S, Ntziouni A, Pistiolas K N, Kyritsi A, Kasselouri-Rigopoulou V. *Microporous Mesoporous Mater*, 2008, 115: 189 
- [11] 吴健, 王瑜, 黄峰, 杨阳, 孟长功. 物理化学学报 (Wu J, Wang Y, Huang F, Yang Y, Meng Ch G. *Acta Phys-Chim Sin*), 2010, 26: 1705
- [12] Rownagh A A, Hedlund J. *Ind Eng Chem Res*, 2011, 50: 11872 
- [13] 刘百军, 曾贤君. 物理化学学报 (Liu B J, Zeng X J. *Acta Phys-Chim Sin*), 2009, 25: 2055
- [14] 于素霞, 杨建华, 初乃波, 李刚, 鲁金明, 王金渠. 催化学报 (Yu S X, Yang J H, Chu N B, Li G, Lu J M, Wang J Q. *Chin J Catal*), 2009, 30: 1035
- [15] 杨建华, 于素霞, 胡慧晔, 初乃波, 鲁金明, 殷德宏, 王金渠. 催化学报 (Yang J H, Yu S X, Hu H Y, Chu N B, Lu J M, Yin D H, Wang J Q. *Chin J Catal*), 2011, 32: 362
- [16] Grose R W, Flanigen E M. US 4 257 885. 1981
- [17] Shiralkar V P, Clearfield A. *Zeolites*, 1989, 9: 363 
- [18] 图 7 不同 Na₂O:SiO₂ 比 E 系列样品的 SEM 照片
- [19] Fig. 7. SEM images of samples of series E with different Na₂O/SiO₂ ratios. Crystallization conditions: 190 oC, 24 h.
- [20] Pradhan A R, Viswanadham N, Suresh S, Gupta O P, Ray N, Muralidhar G, Shanker U, Rao T S R P. *Catal Lett*, 1994, 28: 231 
- [21] Machado F J, Lopez C M, Centeno M A, Urbina C. *Appl Catal A*, 1999, 181: 29 
- [22] Kim S D, Noh S H, Seong K H, Kim W J. *Microporous Mesoporous Mater*, 2004, 72: 185 
- [23] Han W, Jia Y X, Xiong G X, Yang W S. *Sci Technol Adv Mater*, 2007, 8: 101 
- [24] Cheng Y, Liao R H, Li J S, Sun X Y, Wang L J. *J Mater Process Technol*, 2008, 206: 445 
- [25] 黄先亮, 王正宝. 催化学报 (Huang X L, Wang Z B, Chin J Catal), 2011, 32: 1702 
- [26] Ren N, Broni? J, Subot? B, Song Y M, Lv X C, Tang Y. *Microporous Mesoporous Mater*, 2012, 147: 229 
- [27] 刘百军, 曾贤君, 王辉, 黄永, 汪梅. 物理化学学报 (Liu B J, Zeng X J, Wang H, Huang Y, Wang M. *Acta Phys Chim Sin*), 2007, 23: 503
- [28] 彭建彪, 谢素娟, 王清遐, 徐龙伢. 催化学报 (Peng J B, Xie S J, Wang Q X, Xu L Y. *Chin J Catal*), 2002, 23: 363
- [1] 任秀秀, 杨建华, 陈贊, 杨兴宝, 鲁金明, 张艳, 王金渠. 含氟体系下高性能丝光沸石分子筛膜的制备及其性能 [J]. 催化学报, 2012, 33(9): 1558-1564
- [2] 李艳荣, 宋明媚, 顾海芳, 黄曜, 牛国兴, 赵东元. 适合 SBA-15 介孔材料工业化生产的改良方法 [J]. 催化学报, 2012, 33(8): 1360-1366
- [3] 肖丽萍, 杨靖, 周慧, 陈春雨, 孙世烨, 楼辉, 郑小明. 天然丝光沸石多步脱铝-钛化制备钛硅分子筛 [J]. 催化学报, 2012, 33(1): 199-204
- [4] 苗海霞, 薛招腾, 马静红, 张元春, 李瑞丰. 纳米 ZSM-5 沸石对芳烃苯基化反应的催化性能 [J]. 催化学报, 2012, 33(1): 183-191
- [5] 宋燕梅, 任楠, 唐颐. HCl 处理后局部有序 Y 沸石的二次晶化 [J]. 催化学报, 2012, 33(1): 192-198
- [6] 李赏, 朱广文, 邱鹏, 荣刚, 潘牧. Co₃O₄/C 催化氧还原反应的活性及机理 [J]. 催化学报, 2011, 32(4): 624-629
- [7] 黄先亮, 王正宝. 无模板剂两步法合成小颗粒 ZSM-5 沸石团聚体 [J]. 催化学报, 2011, 32(11): 1702-1711
- [8] 李军, 高爽, 吴祖威. 反应控制相转移催化研究的进展 [J]. 催化学报, 2010, 26(8): 895-911
- [9] 孙予罕 1,2, 陈建刚 1, 王俊刚 1, 贾丽涛 1, 侯博 1, 李德宝 1, 张娟 1. 费托合成钴基催化剂的研究进展 [J]. 催化学报, 2010, 26(8): 919-927
- [10] 刘俊龙; 薛会福; 黄秀敏; 吴培豪; 黄信灵; 刘尚斌; 申文杰. 预吸附吡啶增强二甲醚在丝光沸石上烷基化反应的稳定性 [J]. 催化学报, 2010, 31(7): 729-738
- [11] 郭鹏; 刘春燕; 高敏; 王祥生; 郭洪臣. ZSM-5 晶粒度对其负载的 TiO₂ 光催化剂性能的影响 [J]. 催化学报, 2010, 31(5): 573-578
- [12] 张恒耘, 吕迎, 李军, 高爽, 吴祖威. 反应控制相转移催化原位过氧化氢环氧化丙烯反应 [J]. 催化学报, 2010, 31(10): 1253-1256
- [13] 张蒙; 邓佳; 张明慧; 李伟. 磁场诱导合成一维金属镍线的形貌控制 [J]. 催化学报, 2009, 30(5): 447-452
- [14] 曾高峰; 史蕾; 徐恒泳. 用化学镀法制备 Pd/Ag 膜时膜厚和组成的控制 [J]. 催化学报, 2009, 30(12): 1227-1232
- [15] 祁晓岚; 陈雪梅; 孔德金; 郑均林; 袁晓红; 杨德琴. 介孔丝光沸石的制备及其对重芳烃转化反应的催化性能 [J]. 催化学报, 2009, 30(12): 1197-1202