Chinese Journal of Catalysis

Vol. 33 No. 10

文章编号: 0253-9837(2012)10-1724-06

DOI: 10.3724/SP.J.1088.2012.20650

研究论文: 1724-1729

核壳型SAPO-34/AIPO-18 分子筛的制备及生长机理

张 琳¹, 田 鹏¹, 苏 雄^{1,2}, 樊 栋^{1,2}, 王德花^{1,2}, 刘中民^{1,*}

¹中国科学院大连化学物理研究所洁净能源国家实验室(筹),甲醇制烯烃国家工程实验室,辽宁大连116023 ²中国科学院研究生院,北京100049

摘要:采用水热法制备了核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛,并运用 X 射线衍射、扫描电镜和超高分辨场发射扫描电镜等方法 对样品进行了表征.结果表明,通过改变实验条件可有效调控壳层 AIPO-18 纳米晶在 SAPO-34 晶体表面的生长,从而得到具 有不同生长区域、生长取向及紧密度的核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛.超高分辨场发射扫描电镜结果发现,核相 SAPO-34 晶体的外表面结构与壳层 AIPO-18 纳米晶的生长性质紧密相关,从而推测出核相晶体外表面微细结构诱导壳层分子筛生长的 晶化机理.

收稿日期: 2012-06-26. 接受日期: 2012-07-26. *通讯联系人. 电话/传真: (0411)84379335; 电子信箱: liuzm@dicp.ac.cn 基金来源: 中国博士后科学基金 (2011M500583).

Synthesis and Growth Mechanism of the Core-Shell SAPO-34/AlPO-18 Molecular Sieves

ZHANG Lin¹, TIAN Peng¹, SU Xiong^{1,2}, FAN Dong^{1,2}, WANG Dehua^{1,2}, LIU Zhongmin^{1,*}

¹Dalian National Laboratory for Clean Energy, National Engineering Laboratory for Methanol-to-Olefins, Dalian Institute of Chemical Physics, Chinese Academy of Sciences, Dalian 116023, Liaoning, China ²Graduate University of Chinese Academy of Sciences, Beijing100049, China

Abstract: The core-shell molecular sieves comprised of SAPO-34 as core and AIPO-18 as shell were hydrothermally synthesized and characterized by X-ray diffraction, scanning electron microscopy (SEM), and ultra-high resolution field-emission scanning electron microscopy (FE-SEM) techniques. The SEM results show that the growth of the shell AIPO-18 nanocrystals with different orientations and compactness can be controlled by adjustment of the synthesis conditions such as core pretreatment, liquid to solid ratio, and growth number. The ultra-high resolution FE-SEM images confirm that the growth performance of the shell AIPO-18 is closely related to the surface microstructure of SAPO-34, indicating the mechanism that the microstructure on the external surface of the core directs the growth of the shell. **Key words:** core-shell molecular sieve; SAPO-34; AIPO-18; growth mechanism; ultra-high resolution field-emission scanning electron

microscopy

Received 26 June 2012. Accepted 26 July 2012. *Corresponding author. Tel/Fax: +86-411-84379335; E-mail: liuzm@dicp.ac.cn This work was supported by the China Postdoctoral Science Foundation (2011M500583).

核壳型分子筛是一类复合型分子筛材料,是指 在一种核相分子筛晶粒的外表面包裹一层异构或同 构的分子筛外壳,它具有多功能性,因而在选择性吸 附、分离及催化等领域展现出良好的应用前景^[1-13]. 核壳型分子筛的制备主要采用原位生长法和二次生 长法^[14].前者是将核相分子筛直接加入到壳层分子 筛的合成凝胶体系中,使壳层分子筛在核相的外表 面直接外延生长 (epitaxial growth);后者是在核相

分子筛的外表面包裹壳层分子筛纳米晶种后,将其 加入到壳层分子筛的合成凝胶体系中,经过纳米晶 种诱导而二次晶化生长出壳层分子筛. de Vos Burchart 等^[1]采用原位生长法首次实现了 X 沸石在 A 沸石外表面的蔓延生长 (overgrowth), 并且提出二者 骨架结构是通过 SOD 笼直接相连的交错生长机理. 随后,通过原位生长法还合成出 ZSM-5/ Silicalite-1^[2,3], EMT/FAU^[4,5], K-/Ba-LTL^[6], ETS-4/ETS-10^[7], SOD/CAN^[15], SOD/CHA^[16]和 Cr-/Ti-AFI^[17]等 核壳型分子筛. Bouizi 等^[9-11]采用二次生长法合成 出一系列具有极高壳层紧密度的核壳型分子筛,如 ZSM-5/Silicalite-1, MOR/MFI, Beta/Silicalite-1 和 FAU/MFI 等. 目前合成出的核壳型分子筛种类众 多,但大多集中在硅铝沸石,而有关磷酸(硅)铝分 子筛的研究相对较少.同时,在壳层的结构及生长 性质的调控等方面存在一定的不足,如:孔道性、取 向性、区域性、稳定性、紧密度及厚度等,从而限制 了核壳型分子筛的实际应用.因此,对壳层分子筛 的生长调控及机理研究是该领域的研究重点之一.

SAPO-34 是 SAPO 类分子筛家族的重要一员, 它具有独特的孔笼结构、适宜的表面酸性和良好的 热/水热稳定性,在甲醇转化制烯烃反应 (MTO) 中 表现出良好的催化性能^[18~25]. 研究核壳型 SAPO-34 分子筛可以深入认识晶体生长过程,还可通过控制 壳层分子筛的生长以调变 SAPO-34 晶体外表面酸 性质,从而有可能优化其吸附及催化性能.由于 AIPO-34 通常需要在氟离子体系下合成,因此以 AIPO-34 为壳相不利于核相 SAPO-34 的稳定, 而 AIPO-18 分子筛具有与 SAPO-34 相同的次级结构 单元 (双六元环) 和相似的孔道尺寸 (0.38 nm)^[26], 且 AlPO-18 纳米晶可在无氟离子体系下合成^[27].因此, 本文以 AIPO-18 为壳相, 利用原位生长法合成出具 有不同区域性和取向性壳层的核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛,考察了壳层生长规律及 影响因素,并结合超高分辨场发射扫描电镜等方法 讨论了核壳分子筛的生长机理.

1 实验部分

1.1 分子筛的合成

以二乙胺 (DEA) 为有机模板剂, 在摩尔配比为 1.0P₂O₅:1.0Al₂O₃:0.3SiO₂:2.0DEA:50H₂O 的体系下,

于 200 °C 转动晶化 48 h 后, 经离心、洗涤和干燥即 制得 SAPO-34 分子筛原粉. 再将该原粉放入 1.5% 的 TEAOH 溶液中 (液固质量比为 10), 在 80 °C 旋 转加热 16~20 h, 经抽滤、水洗后备用, 样品预处理程 度按照预处理过程中的失重率进行计算.

以AIPO-18 纳米晶合成的初始凝胶体系为壳层 生长体系 (摩尔配比 3.16P₂O₅:Al₂O₃:3.16(TEA)₂O: 186H₂O^[27]),按一定的液固质量比加入相应的核相 SAPO-34 分子筛后,在 150 °C 晶化 20~48 h 即制得 核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛,具体见表 1 所列. 典型的制备过程如下:将 0.34 g H₂O 和 10 g TEAOH 溶液 (24%) 混合均匀,加入 1.1 g 异丙醇铝 搅拌至完全溶解后,缓慢滴加 1.9 g 磷酸,得到澄清 的壳层生长体系.向此体系中加入 0.2 g SAPO-34 分子筛后,转入 25 ml 带有聚四氟乙烯内衬的不锈 钢反应釜中,在 150 °C 旋转晶化 20 h,经抽滤、水 洗、干燥后,得到样品 A.

将上述壳层生长体系直接在 150 ℃ 静止晶化 20 h, 经抽滤、离心、干燥后得到 AlPO-18 纳米晶.

1.2 分子筛的表征

样品的 X 射线粉末衍射 (XRD) 谱用 PANalytical X'Pert PRO 型 X 射线衍射仪测定,采用铜靶 ($\lambda = 0.154059$ nm). 扫 描 电 镜 (SEM) 型 号 为 KYKY-AMRAY-1000B 型. N₂ 物理吸附实验在美国 麦克 ASAP2010 型物理吸附仪上进行. 超高分辨场 发射扫描电镜 (FE-SEM) 照片采用 Hitachi SU8020 型 SEM 拍摄. X 射线能量分散光谱 (EDS) 及表面 元素组成在 JED-2300 型能谱仪上进行.

2 结果与讨论

2.1 核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛的壳层生长 调控

表1为各样品的合成条件及其壳层种类;图1,2和3分别为各样品的XRD 谱和SEM照片.XRD 结果显示,SAPO-34分子筛具有CHA结构的特征衍射峰;SEM照片也显示该样品中只有菱方型晶体存在,说明所得SAPO-34样品具有较高的纯度和结晶度.SAPO-34经过预处理后,仍保持完好的骨架结构(见图1(3)).经过预处理和壳层生长后,所得核壳型SAPO-34/AIPO-18分子筛依然表现出SAPO-34 特有的特征衍射峰,而未出现明显的

表 1 合成条件对核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛壳层生 长的影响

 Table 1
 Effect of synthetic conditions on the shell growth of the core-shell SAPO-34/AIPO-18 molecular sieves

	Pretreatment	Liquid/	Crystallization		Growth	
Sample	degree ^a	solid ratio	T/0C	4/h	number	$Product^{b}$
	(%)	(g/g)	I/ C	1/11	number	
А	0	64	150	20	1	vertical
В	0	32	150	20	1	vertical
С	0	16	150	20	1	vertical
D	0	64	150	36/48	1	vertical
Е	0	32	150	20	2	parallel
F	15	32	150	20	1	hybrid

^aThe mass loss of SAPO-34 after pretreatment.

^bThe growth direction of the shell AIPO-18 relative to the external surface of the core SAPO-34.

AIPO-18 特征峰. 这主要是由于壳层 AIPO-18 含量 较低,且其最强衍射峰的位置与 SAPO-34 接近 (9.5°),两者相互重叠在一起. 然而,当核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛在 0.1 mol/L 氨水溶液中 超声处理 1.5 h,再经沉降分离得到脱落壳层,其出 现一定强度的 AEI 结构的 XRD 特征峰 (图 1(5)). 值得指出的是,所制备的核壳型分子筛中核相 SAPO-34 分子筛特有的菱方体形貌均保持完好 (见 图 3),说明 SAPO-34 在本文所选择的壳层晶化体系 中能够稳定存在.

当直接以 SAPO-34 为核相,液固比为 64 时, SAPO-34 晶体的外表面生长出具有取向性的十字花 形壳层 (见图 3(a) 和 (b),样品 A),定义为十字型 (vertical). 上述壳层由大量的纳米片状晶体在垂直 于核相晶体表面的方向上有序而紧密地排列生长而



图 1 不同样品的 XRD 谱

Fig. 1. XRD patterns of SAPO-34 (1), AlPO-18 (2), SAPO-34 with pretreatment degree of 15% (3), sample F (4), and nano-shell portion obtained from sample F by ultrasonic treatment (5).



图 2 SAPO-34 和 AIPO-18 样品的 SEM 照片 Fig. 2. SEM images of SAPO-34 (a) and AIPO-18 (b).

成,其尺寸约为 500 × 250 × (10~30) nm,与 AlPO-18 纳米晶 (图 2(b))的形貌和尺寸相似.

使用 EDS 能谱仪对样品 A 的表面元素组成进行了分析,结果示于图 4. 可以看到,十字型壳层中 Si 的含量很低,而 P 和 Al 的含量则明显高于四个边角区域,说明十字型壳层基本由 AlPO-18 而不是



图 3 不同样品的 SEM 照片

Fig. 3. SEM images of various samples. (a, b) A; (c) B; (d) C with vertical core-shell composites; (e, f) E with parallel core-shell composite; (g, h) F with hybrid core-shell composite.



图 4 样品 A 的表面元素组成及 EDS 谱

Fig. 4. Elemental maps and EDS spectrum of sample A. In element maps, the concentration of each element is in proportion to the surface brightness of the crystal.

SAPO-18 组成. 延长晶化时间至 48 h 后, 壳层形貌 并未发生明显改变, 说明壳层在 20 h 时基本结束生 长. 进一步降低合成体系的液固比, 十字型壳层的 紧密度明显下降 (见图 3(c) 和 (d), 样品 B 和 C).

对 SAPO-34/AIPO-18 分子筛进行二次原位生 长后所得样品 E 中 SAPO-34 晶体表面的十字型壳 层完全消失,而在其边角的四个接近正方形的区域 内生长出壳层 (图 3(e) 和 (f)).与十字型不同,该壳 层由纳米片状晶体在平行于核相晶体表面的方向上 堆积排列而成,厚度约 40 nm,定义为四角型 (parallel).可见,二次生长过程破坏了十字型壳层,并促 进了四角型壳层的生长.由此推测四角型壳层的稳 定性可能高于十字型.

将 SAPO-34 原粉在碱溶液中进行预处理后用 作核相分子筛,所得样品 F 的壳层晶体的生长几率 明显提高 (见图 3(g) 和 (h)). SAPO-34 晶体的外表 面同时生长出十字型和四角型壳层 (定义为混合型, hybrid),说明核相的预处理可有效打破区域性的限 制,从而促进了壳层在 SAPO-34 晶体外表面的生 长.低温 N₂物理吸附结果 (图 5)显示,混合型核壳 SAPO-34/AIPO-18 分子筛表现为 I 型曲线,具有典 型的微孔特征; Langmuir 比表面积为 787 m²/g, *t*-plot 微孔体积为 0.27 cm³/g.综上可推测,十字型 和四角型 AIPO-18 壳层的生长对 SAPO-34 核相的 外表面孔口没有造成堵塞,即 AIPO-18 和 SAPO-34 分子筛间的孔道应该是相互连接并畅通的.

当混合型核壳分子筛在 0.1 mol/L 氨水溶液中 长时间超声处理后, 十字型壳层明显遭到破坏, 而四



角型仍然保持良好,与上文二次生长的结果一致,再次说明十字型和四角型壳层的稳定性有明显差异.这可能与垂直生长的 AIPO-18 与核相晶面的接触面积较小有关.

2.2 核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛的壳层生长 机理

为探究核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛壳层 的 生长 机 理,本 文 采 用 超 高 分 辨 FE-SEM 对 SAPO-34 和预处理后的 SAPO-34 晶体外表面的微 细结构进行了研究,结果示于图 6.可以看出, SAPO-34 晶体外表面的微细结构是不均匀的.晶面 的十字形区域具有明显方向性的条纹现象,而四角 形区域相对较为光滑(见图 6(a)).通过对不同区域 进行放大发现,I区域存在着混杂的两相垂直的微 细条纹,条纹的间距为 10~40 nm; II区域则具有单 一方向的条纹,间距也为 10~40 nm,同时在 250~300 nm 内条纹生长存在着明显的周期性变化;





III区域存在两相垂直交界的条纹,靠近四角边缘的 区域则较为平坦.上述十字形区域的条纹方向与 AIPO-18 壳层的生长方向完全一致.经过预处理后 的 SAPO-34 晶体外表面整体变得粗糙 (见图 6(b)), 十字形区域的条纹现象明显减弱,尤其是条纹的交 界处破坏更加严重,主要是由于 TEAOH 的碱度对 SAPO-34 外表面结构单元的侵蚀所致^[28-30].

综合上文,我们对核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分 子筛的壳层生长机理进行了推测. 当使用 SAPO-34 作为核相时,由于其表面的十字形区域存在条纹结 构 (10~40 nm), 因此表面粗糙度高于较为平滑的四 角形区域. 高的表面粗糙度意味着较多的晶面和台 阶暴露,表面能较高,故 AIPO-18 纳米晶优先在条 纹结构上生长. 壳层 AIPO-18 分子筛的生长方向与 核相分子筛表面的条纹方向完全一致,厚度(10~30 nm) 也与 SAPO-34 表面的条纹间距接近. 对 SAPO-34 分子筛进行预处理后,晶体表面十字形区 域的粗糙度增加,但仍可以观察到其原有的条纹结 构.同时,四角形区域的表面粗糙度也明显增加.故 预处理后的 SAPO-34 表面的壳层覆盖度明显增加. 值得注意的是, AIPO-18 分子筛在四角形区域以平 行于 SAPO-34 晶体表面的方式生长, 与十字形区域 的晶体生长方向相垂直. 这可能与边角区域的初始 表面平整度较高有关. 上述结果说明, 壳层晶体的 生长方向直接受基底层微细结构及粗糙度的影 响^[6,7,31]. 增加表面的粗糙度可以加速壳层晶体在表 面的成核生长,因而核相晶体表面的覆盖度增加. Brent 等^[6]在合成核壳型 K/Ba-LTL 时发现, 壳层 Ba-LTL 的二次成核和生长依赖于核相 K-LTL 晶体 的表面形貌,并且核相表面粗糙度越高,壳层覆盖度 越大. Yan 等^[31]提出, MFI 分子筛膜的生长方向和 厚度受到基底层表面粗糙度的强烈影响. 与本文推 测的生长机理相一致.

依据 SAPO-34 和 AIPO-18 分子筛晶体的结构 (见图 7),我们对 SAPO-34/AIPO-18 核壳分子筛的 生长界面结构进行了模拟,结果示于图 8. SAPO-34 分子筛具有 CHA 型骨架结构,三方晶系,由同向的 双六元环通过四元环连接而成. AIPO-18 分子筛为 AEI 型,斜方晶系,非同向的双六元环沿 z 轴交替排 列.在十字型中,AIPO-18 晶体在垂直于 SAPO-34 晶体表面的方向上生长,两者通过四元环相互连接, 其中非同向的双六元环之间会形成扭曲的四元环 (见图 8(a)).在四角型中,AIPO-18 晶体在平行于 SAPO-34 晶面的方向上生长,两者同样通过四元环 相互连接 (见图 8(b)).



图 7 SAPO-34 和 AIPO-18 分子筛晶体结构示意图 Fig. 7. Structure of SAPO-34 and AIPO-18. In CHA structure, the D6R possesses the same orientation along the x, y, and z axes. In AEI structure, the D6R alternates orientation along the z axis but has the same orientation along the x and y axes.



图 8 核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛生长界面结构模型 Fig. 8. Structure models of core-shell SAPO-34/AIPO-18 molecular sieves. (a) Vertical growth; (b) Parallel growth.

3 结论

通过调变实验条件,采用水热法可以合成十字型、四角型及混合型核壳型 SAPO-34/AIPO-18 分子筛. 超高分辨 FE-SEM 显示,核相 SAPO-34 晶体外表面的微细结构对壳层 AIPO-18 分子筛生长的形貌具有重要的诱导作用. 核相分子筛的预处理可增加其表面粗糙度,乃至壳层分子筛的紧密度. 由此推测,改变核相 SAPO-34 分子筛外表面的微细结构有可能诱导性地合成出不同形貌的 AIPO-18 壳层. 我们将进一步表征包裹完全的核壳分子筛的酸性等,并用于 MTO 反应中,研究 SAPO-34 分子筛外表面酸性质对其催化性能的影响.

参考文献

- 1 de Vos Burchart E, Jansen J C, van Bekkum H. Zeolites, 1989, 9: 432
- 2 Van Vu D, Miyamoto M, Nishiyama N, Egashira Y, Ueyama K. *J Catal*, 2006, **243**: 389
- 3 Van Vu D, Miyamoto M, Nishiyama N, Ichikawa S, Egashira Y, Ueyama K. *Microporous Mesoporous Mater*, 2008, 115: 106
- 4 Goossens A M, Wouters B H, Buschmann V, Martens J A. *Adv Mater*, 1999, **11**: 561
- 5 Goossens A M, Wouters B H, Grobet P J, Buschmann V, Fiermans L, Martens J A. *Eur J Inorg Chem*, 2001: 1167
- 6 Brent R, Stevens S M, Terasaki O, Anderson M W. Cryst Growth Des, 2010, 10: 5182
- 7 Jeong H K, Krohn J, Sujaoti K, Tsapatsis M. J Am Chem Soc, 2002, **124**: 12966
- 8 Miyamoto M, Kamei T, Nishiyama N, Egashira Y, Ueyama K. Adv Mater, 2005, 17: 1985

- 9 Bouizi Y, Rouleau L, Valtchev V P. Chem Mater, 2006, 18: 4959
- 10 Bouizi Y, Rouleau L, Valtchev V P. Microporous Mesoporous Mater, 2006, 91: 70
- 11 Bouizi Y, Diaz I, Rouleau L, Valtchev V P. Adv Funct Mater, 2005, 15: 1955
- 12 张哲, 宗保宁. 催化学报 (Zhang Zh, Zong B N. Chin J Catal), 2003, 24: 856
- 13 张强,李春义,山红红,杨朝合.催化学报 (Zhang Q, Li Ch Y, Shan H H, Yang Ch H. *Chin J Catal*), 2007, **28**: 541
- 14 孔德金, 童伟益, 郑均林, 刘志城, 邹薇, 祁晓岚, 房鼎 业. 化学通报 (Kong D J, Tong W Y, Zheng J L, Liu Zh Ch, Zou W, Qi X L, Fang D Y. *Chemistry Online*), 2008, 4: 249
- 15 Okubo T, Wakihara T, Plevert J, Nair S, Tsapatsis M, Ogawa Y, Komiyama H, Yoshimura M, Davis M E. Angew Chem, Int Ed, 2001, **40**: 1069
- 16 Wakihara T, Yamakita S, Iezumi K, Okubo T. J Am Chem Soc, 2003, 125: 12388
- 17 Tian D Y, Yan W F, Wang Zh X, Wang Y Y, Li Zh B, Yu J
 H, Xu R R. *Cryst Growth Des*, 2009, **9**: 1411
- 18 李金哲, 齐越, 刘中民, 刘广宇, 常福祥. 催化学报 (Li J Zh, Qi Y, Liu Zh M, Liu G Y, Chang F X. *Chin J Catal*), 2008, **29**: 660
- 19 Li J Zh, Wei Y X, Liu G Y, Qi Y, Tian P, Li B, He Y L, Liu Zh M. *Catal Today*, 2011, **171**: 221
- 20 Liang J, Li H Y, Zhao S Q, Guo W G, Wang R H, Ying M L. Appl Catal, 1990, 64: 31
- 21 Liu G Y, Tian P, Li J Zh, Zhang D Zh, Zhou F, Liu Zh M. Microporous Mesoporous Mater, 2008, **111**: 143
- 22 Wei Y X, Li J Zh, Yuan C Y, Xu Sh T, Zhou Y, Chen J R, Wang Q Y, Zhang Q, Liu Zh M. Chem Commun, 2012, 48: 3082
- 23 王仰东,王传明,刘红星,谢在库.催化学报(Wang Y D, Wang Ch M, Liu H X, Xie Z K. Chin J Catal), 2010, 31: 33
- 24 袁翠峪,魏迎旭,李金哲,徐舒涛,陈景润,周游,王全义,许磊,刘中民.催化学报 (Yuan C Y, Wei Y X, Li J Zh, Xu Sh T, Chen J R, Zhou Y, Wang Q Y, Xu L, Liu Zh M. Chin J Catal), 2012, 33: 367
- 25 Hu H, Ying W Y, Fang D Y. J Nat Gas Chem, 2010, 19: 409
- 26 Baerlocher Ch, McCusker L B, Olson D H. Atlas of Zeolite Framework Types. 6th Ed. Amsterdam: Elsevier, 2007. 18
- 27 Vilaseca M, Mintova S, Valtchev V, Metzger T H, Bein T. J Mater Chem, 2003, 13: 1526
- 28 Cimek A, Komunjer L, Subotic B, Siroki M, Roncevic S. Zeolites, 1991, 11: 258
- 29 Meza L I, Anderson M W, Agger J R. Chem Commun, 2007: 2473
- 30 Meza L I, Anderson M W, Slater B, Agger J R. *Phys Chem Chem Phys*, 2008, **10**: 5066
- 31 Yan Y G, Chaudhuri S R, Sarkar A. Chem Mater, 1996, 8:
 473