研究论文

-Al2O3 中孔陶瓷膜的制备及表征

漆虹,邢卫红,范益群

(南京工业大学膜科学技术研究所,材料化学工程国家重点实验室,江苏南京 210009)

摘要:以粒径为 0.3~0.4 µm的 -Al₂O₃ 为原料,通过悬浮液真空抽吸法,制备出平均孔径约为 70 nm 的完整 无缺陷的片状 -Al₂O₃ 支撑体;以仲丁醇铝为前驱体,采用颗粒溶胶路线制备出稳定的 Boehmite 溶胶,以此溶 胶采用浸浆法,在制备的 -Al₂O₃ 支撑体上制备出完整无缺陷的 -Al₂O₃ 中孔膜,并考察了烧成温度对 -Al₂O₃ 中孔膜性能的影响。结果表明,本文制备出的 -Al₂O₃ 膜的孔径约为 3 nm,对 PEG 的截留分子量为 2800~ 5300,纯水渗透通量为 11.5~25.9 L ·m⁻² ·h⁻¹ [7.6×10⁵ Pa,(14±1)]。说明在孔径为 70 nm 左右的载体 上直接制备孔径为 3 nm 的完整的中孔膜是可行的。 关键词:中孔陶瓷膜; -Al₂O₃;溶胶-凝胶法

中图分类号: TQ 028.5 文献标识码: A

文章编号: 0438 - 1157 (2009) 10 - 2628 - 05

Preparation and characterization of mesoporous -Al₂O₃ membranes

QI Hong, XING Weihong, FAN Yiqun

(State Key Laboratory of Materials-Oriented Chemical Engineering, Membrane Science and Technology Research Center, Nanjing University of Technology, Nanjing 210009, Jiangsu, China)

Abstract: Starting from alumina with particle size of 0.3 –0.4 µm, disk -Al₂O₃ supports were prepared *via* colloidal filtration with a mean pore size of *ca* 70 nm as determined by Hg intrusion method. The polished supports with mirror-like surface were used for mesoporous membrane preparation. A stable Boehmite sol with a mean particle size of about 20 nm was successfully synthesized with aluminium *sec*-butoxide (ALSB) as a precursor through particle colloidal sol-gel route. Defect-free -Al₂O₃ mesoporous membranes with pore size of *ca* 3 nm superimposed on the disk -Al₂O₃ supports were then prepared by dip-coating with the Boehmite sol and subsequently calcined in a temperature range of 400 –800 . The molecular weight cut-off (MWCO) for PEG and the flux for pure water of these membranes are 2800 – 5300 and 11.5 –25.9 L \cdot m⁻² \cdot h⁻¹ [7.6 × 10⁵ Pa, (14 ±1)], respectively, which confirms the integrity of the mesoporous membranes. The results presented in this paper provide a feasible method for the preparation of defect-free mesoporous membranes with a pore size of about 20 results of the preparation of defect-free mesoporous membranes with a pore size of about 3 nm directly by coating onto macroporous Al₂O₃ support with a pore size of about 70 nm.

Key words: mesoporous ceramic membranes; -Al₂O₃; sol-gel method

引 言

自从 20 世纪 80 年代多孔陶瓷膜首先在法国工

业化应用以来,其耐高温、耐酸碱以及机械强度高 等优异性能逐渐被工业界接受并已在液体分离领域 得到了广泛应用。当前,随着世界范围对过程工业

^{2009 - 02 - 13} 收到初稿, 2009 - 03 - 28 收到修改稿。

联系人:范益群。第一作者:漆虹(1974→),男,副研究员。 基金项目:国家自然科学基金项目(20096047);国家重点基 础研究发展计划项目(2009CB623400);南京市留学回国人员基金 项目。

Received date: 2009 - 02 - 13.

Corresponding author: Prof. FAN Yiqun, yiqunfan @ njut. edu. cn

Foundation item: supported by the National Natural Science Foundation of China (20906047) and the National Basic Research Program of China (2009CB623400).

节能减排技术需求的日益提高,微孔陶瓷膜(孔径 < 2 nm, IUPAC)应用于纳滤(膜孔径1~2 nm)、渗透汽化(膜孔径约为1 nm)和气体分离(膜孔径<1 nm)过程已成为多孔陶瓷膜领域的研究热点和未来重要的发展方向之一^[1-2]。

与相应孔结构的已部分工业化的微孔有机膜相 比,微孔陶瓷膜的制备难度很大,目前世界上只有 德国 Inopor 公司^[3]实现了微孔陶瓷膜(孔径约1 nm 左右)的工业化生产。造成这一现状的主要原 因有两方面:一是目前微孔陶瓷膜所用的支撑体 (一般为非对称结构,顶层孔径为 50~100 nm)的 工业化制备技术为国外少数几个大公司所掌握,文 献关于微孔陶瓷膜的研究多采用上述商品化的支撑 体,直接在其上制备微孔膜^[45];二是微孔陶瓷膜 的制备通常采用平均孔径为1~5µm的载体为支 撑体,通过2~3 层过渡制备孔径为50~100 nm的 膜层,最后在该膜层上制备孔径 2 nm 的微孔膜。 由于陶瓷膜的制备过程一般要经过涂膜-干燥-焙烧 过程,这就导致采用上述传统方法至少要制备5层 膜才能最终得到孔径小于 2 nm 的微孔膜(如图 1^[6]所示),给微孔膜的制备和工业化应用带来很大 难度。为了解决这一问题, 文献 [7] 采用以孔径 为 100 nm 左右的支撑体为载体,通过一层过渡, 最终制备出孔径小于 2 nm 的微孔气体分离膜(如 图 2 所示的 2 层结构)。这样不仅可以降低微孔膜 的制备难度,而且可以大幅度降低其制备成本。因 此,本文借鉴这一思路,采用悬浮液抽吸法制备孔 径约为 100 nm 的 -Al₂O₃ 支撑体。关于 Boehmite 溶胶合成的文献报道较多,合成相对简单,且采用 该溶胶制备出的 -Al2O3 膜具有典型的中孔性质。 因此,本文以仲丁醇铝 (aluminium sec-butoxide, ALSB)为前驱体,采用颗粒溶胶路线制备出 Boehmite 溶胶,最后采用浸浆法 (dip-coating) 制 备 -Al₂O₃ 中孔膜。重点考察采用这一思路制备出 的 -Al₂O₃ 中孔膜的完整性、渗透性能和对 PEG 的截留性能,为后续孔径小于 2nm 的微孔膜的制 备奠定基础。

1 实验部分

1.1 片状 -Al2O3 支撑体的制备

将平均粒径约为 0.3 µm 的高纯氧化铝粉体 (A KP-30,日本住友公司),与一定量的去离子水 混合,调节溶液的 p H 值,得到稳定的氧化铝悬浮



ultrafiltration membrane (pore size<10nm) intermediate layer 1 intermediate layer 2

图 1 具有 4 层结构的 TiO₂ 中孔膜 Fig. 1 4-layered TiO₂ mesoporous membrane



(pore size 2-10nm)

图 2 具有 2 层结构的中孔陶瓷膜示意图 Fig. 2 Schematic diagram of 2-layered mesoporous ceramic membrane

液。将上述悬浮液通过真空抽吸法抽吸 3~5 h 得 到厚度约为 3 mm 的支撑体湿坯,湿坯经过干燥 后,在程序控温电炉(英国 Carbolite 公司)中大 于 1000 的条件下烧成,烧成后的支撑体通过试样 抛磨机(Phoenix 4000,德国 Buehler 公司)抛光后得 到直径为 42 mm、厚度为 2.5 mm 的片状支撑体^[8]。

1. 2 Boehmite 溶胶和片状 -Al₂O₃ 中孔膜的制备

以仲丁醇铝为前驱体,通过颗粒溶胶路线制备 出稳定的 Boehmite 溶胶^[8]。将 1.1 节中制备出的 片状 -Al₂O₃ 支撑体,通过浸浆法,制备出 -Al₂O₃ 中孔膜。制备出的 -Al₂O₃ 中孔膜在一定温 度和湿度下干燥后,在程序控温电炉(英国 Carbolite 公司)中 400、500、600、700、800 温度 下烧成,烧成后的膜分别以 -400、 -500、 -600、 -700和 -800表示。

1.3 Boehmite 溶胶和片状 -Al₂O₃ 中孔膜的表征

片状支撑体的孔结构 (孔隙率、平均孔径及孔 径分布) 采用压汞仪 (Poremaster, GT-60, Ouantachrome Instruments, USA) 测 定。 Boehmite 溶胶的粒径分布采用动态光散射法 (Malvern 3000 HSA 粒度化,英国马尔文公司) 测 定。采用片状陶瓷膜终端过滤装置测定不同烧成温 度下制备的 -Al₂O₃ 中孔膜的纯水渗透通量和截留 分子量。以截留分子量来判断 -Al2O3 中孔膜的完 整性。截留分子量的测定方法如下:用相对分子质 量分别为 600、1500、4000 和 10000 的聚乙二醇 (PEG, Alfa Aesar 公司) 配制成浓度为 3 g · L⁻¹ 的溶液,控制原料液侧压力为 7.6 $\times 10^5$ Pa,温度 (14 ±1) ,在 200 r · min⁻¹搅拌转速下进行过滤 实验,过滤过程稳定1h后,取一定量的原料液和 渗透液,采用凝胶渗透色谱(GPC,美国 Waters 公司)分析膜的截留性能。采用场发射扫描电子显 微镜 (FESEM, LEO1550, LEO Electron Microscopy Ltd.) 观察 -Al₂O₃ 和 -Al₂O₃ 中孔膜 的表面和断面形貌。

2 结果与讨论

2.1 片状 -Al₂O₃ 支撑体的性能

表1 是采用压汞法测定的片状支撑体的孔结构 性能。从表中可以看出,采用悬浮液真空抽吸法制 备的片状支撑体的孔隙率约为 30%,平均孔径约 为 70 nm,孔径分布很窄,大都集中在 40~100 nm 之间,如图 3 所示。图 4 是片状支撑体的断面 FESEM 照片。从图 4 可以看出,氧化铝颗粒形状 呈球形或亚球形,颗粒大小非常均一,尺寸基本在 0.3~0.4 μm 之间,颗粒之间存在烧结颈部。

表1 片状支撑体的性能

Table 1	Properties	of	disk	su	pports	prepared
	via colloidal	fil	tratio	on	metho	d

Porosity/%	Mean pore size/ nm	Range of pore size/ nm
29. 6	<i>ca</i> . 70	40-100

2.2 Boehmite 溶胶的粒径分布

图 5 是以仲丁醇铝为前驱体,采用颗粒溶胶路 线制备出的 Boehmite 溶胶的粒径分布。从图中可 以看出,Boehmite 溶胶中粒子的粒径分布在 5~90





Fig. 3 Pore size distribution of disk macroporous α-Al₂O₃ supports prepared via colloidal filtration method



图 4 片状 α-Al₂O₃ 支撑体的断面 FESEM 照片 Fig. 4 Cross section FESEM photo of disk α-Al₂O₃ supports prepared *via* colloidal filtration method





nm,平均粒径在 10~20 nm。从外观看,本文合 成出的 Boehmite 溶胶呈淡蓝色,具备胶体的性质, 且放置时间超过 1 个月,溶胶依然呈淡蓝色。

2.3 -Al₂O₃ 中孔膜的性能

2.3.1 不同烧成温度下膜的纯水通量 图 6 是在



中孔膜的纯水渗透通量



不同烧成温度下制备的 $-Al_2O_3$ 中孔膜的纯水渗透 通量。从图中可以看出,在压力为 7.6 ×10⁵ Pa, 温度为 (14 ±1) 条件下,随着烧成温度的提高, $-Al_2O_3$ 膜的纯水渗透通量逐渐增大,从 400 时 的 11.5 L ·m⁻² ·h⁻¹增大到 800 时的 25.9 L · m⁻² ·h⁻¹。这可能是由于随着烧成温度的升高, 膜的孔径和膜微结构发生变化而导致的。从图中还 可以看出,随着烧成温度的提高, $-Al_2O_3$ 膜纯水 渗透的增大有逐渐减缓的趋势,当膜的烧成温度从 400 升高到 500 时,纯水通量从 11.5 L · m⁻² ·h⁻¹增大到 18.1 L ·m⁻² ·h⁻¹,而当膜的烧 成温度从 700 升高到 800 时,纯水通量仅从 24.3 L ·m⁻² ·h⁻¹到 25.9 L ·m⁻² ·h⁻¹。这说明 随着烧成温度的提高,膜孔径和膜微结构变化的幅 度逐渐趋缓。

2.3.2 不同烧成温度下膜的截留性能 图 7 是在 不同烧成温度下制备的 -Al₂O₃ 中孔膜对 PEG的 截留性能。从图中可以看出,400、500、600、700 和 800 烧成的 -Al₂O₃ 膜对 PEG的截留分子量 分别是 2800、3400、3700、4000 和 5300。根据 PEG尺寸与分子量 (*M*_w) 之间的关系式^[9]

分子半径(nm) = 0.0262 $M_w^{0.5}$ - 0.03

可以计算出对应的膜孔径分别是 2.7、3、3.1、 3.3、3.8 nm。说明随着烧成温度的升高,膜的孔 径略有增大。同时,该结果与 Leenaars 等^[10]的结 果一致。证明本文制备的 -Al₂O₃ 中孔膜是完整、 无缺陷的,采用孔径为 70 nm 左右的支撑体,直 接在其上制备孔径在 3 nm 的中孔膜是可行的。 2.3.3 膜的微观形貌 图 8 是分别在 400 和

2.3.3 展的微观形貌 图 8 是分别在 400 和 800 下烧成的 -Al₂O₃ 膜的表面和断面的



图 7 不同烧成温度下片状 - Al₂O₃ 中孔膜对 PEG的截留性能

Fig. 7 Molecular weight cut-off (MWCO) of disk mesoporous -Al₂O₃ membranes calcined at various temperature

FESEM 照片。从图中放大 10 万倍的膜的表面照 片可以看出,400 和 800 下烧成的 -Al₂O₃ 膜 的表面都非常平整,构成膜表面的球形 -Al₂O₃ 颗 粒大小非常均一,尺寸在 20~30 nm,这与图 5 中 采用动态光散射法测得的粒子大小基本一致。从 -Al₂O₃ 中孔膜的断面 FESEM 照片中可以看出, 支撑层和膜层较清晰,膜层平整,膜厚度均在约 3 µm 左右。在膜的断面 FESEM 照片中,支撑体层 存在部分片状大颗粒和连续状物质,这可能是由于 膜在经过 PEG 溶液截留实验后,残留了部分 PEG 颗粒在支撑体层而导致的。

3 结 论

本文采用悬浮液真空抽吸法制备孔径约为 100 nm 的支撑体,在此基础上,尝试直接制备孔径为 2~10 nm 的中孔 -Al₂O₃ 膜的可行性,通过研究 得到以下结论。

(1) 以粒径为 0.3~0.4 µm 的 -Al₂O₃ 为原
 料,通过悬浮液真空抽吸法,制备出平均孔径约为
 70 nm 的完整无缺陷的片状 -Al₂O₃ 支撑体。

(2) 以仲丁醇铝为前驱体,采用颗粒溶胶路线制备出稳定的 Boehmite 溶胶。并采用浸浆法,以此溶胶在上述支撑体表面制备出完整无缺陷的 -Al₂O₃ 中孔膜,膜的孔径约为 3 nm,对 PEG 的截 留分子量为 2800 ~ 5300,纯水渗透通量在 11.5 ~ 25.9 L ·m⁻² ·h⁻¹ [7.6 ×10⁵ Pa, (14 ±1)]。 说明直接在孔径为 70 nm 左右的载体上制备孔径 为 3 nm 的中孔膜是可行的。



图 8 不同烧成温度下片状 γ-Al₂O₃ 中孔膜的表面和断面的微观形貌 Fig. 8 FESEM photos of surface and cross section of disk mesoporous γ-Al₂O₃ membranes

calcined at various temperature

(3) 本文制备出的 -Al₂O₃ 中孔膜不但可以用 于温和体系的纳滤过程,而且可以作为渗透气化和 气体分离膜的载体。

References

- Mallada R, Men éndez M. Inorganic Membranes Synthesis, Characterization and Applications. Amsterdam: Elsevier, 2008: 217-245
- Kanellopoulos N K Recent Advances in Gas Separation by Microporous Ceramic Membranes Amsterdam: Elsevier, 2000: 335-372
- [3] http://www.inopor.com/en/membranes_e.html
- [4] Tsai C Y, Tam S Y, Lu Y F, Brinker C J. Dual-layer asymmetric microporous silica membranes. J. Membr. Sci., 2000, 169: 255-268
- [5] Peters T A, Fontalvo J, Vorstman M A G, Benes N E, van Dam R A, Vroon Z A E P, van Soest-Vercammen E L J, Keurentjes J T F. Hollow fibre microporous silica

membranes for gas separation and pervaporation synthesis, performance and stability. J. Membr. Sci., 2005, 248: 73-80

- [6] Brinker C J, Scherer G W. Sol-Gel Science: the Physics and Chemistry of Sol-Gel Processing. San Diego: Academic Press, Inc., 1990: 869
- [7] de Vos R M, Verweij H. High-selectivity, high-flux silica membranes for gas separation. Science, 1998, 279: 1710-1711
- [8] Nijmeijer A. Hydrogen-selective silica membranes for use in membrane stream reforming [D]. Enschede: University of Twente, 1999: 54, 71-72
- [9] Puhlf ür P, Voigt A, Weber R, Morb éM. Microporous TiO₂ membranes with a cut off < 500 Da. J. Membr. Sci., 2000, 174: 123-133
- [10] Leenaars A F M, Burggraaf A J. The preparation and characterization of alumina membranes with ultra-fine pores
 (): Ultrafiltration and hyperfiltration experiments. J. Membr. Sci. , 1985, 24: 261-270