超支化聚合物化学键合毛细管电泳柱的制备 及其对蛋白质的分离行为

寿崇琦¹², 张志良², 周长利², 赵春宾², 李关宾¹, 陈立仁¹

(1. 中国科学院兰州化学物理研究所,甘肃 兰州 730000;2. 济南大学化学化工学院,山东 济南 250022)

摘要:分别合成了以三羟甲基丙烷和季戊四醇为核的超支化聚(胺-酯),并对其进行了红外测定、羟值测定、粘度测 定等表征。采用化学键合方法将其涂于毛细管内壁,并测定涂层柱的电渗流以及对碱性蛋白质的分离能力,结果 表明,涂层柱能有效地抑制碱性蛋白质在毛细管内壁上的吸附,大大降低电渗流;以三羟甲基丙烷为核的超支化聚 (胺-酯)涂层柱的塔板数达 10⁵/m,而以季戊四醇为核的超支化聚(胺-酯)涂层柱的分离柱效更高,塔板数达 10⁷/m。实验结果表明这两类涂层柱都具有较好的分离效果和稳定性。

关键词 :毛细管电泳 :蛋白质 ;涂层柱 ;超支化聚合物 ;化学修饰硅胶表面 ;电渗流 中图分类号 :0658 文献标识码 :A 文章编号 :1000-8713(2004)03-0273-04

The Preparation of Chemical-Bonded Hyperbranched Polymer Coated Column for Capillary Electrophoresis and Their Application to Separation of Basic Proteins

SHOU Chongqi $^{1\,2}$, ZHANG Zhiliang 2 , ZHOU Changli 2 , ZHAO Chunbin 2 , LI Guanbin 1 , CHEN Liren 1

(1. Lanzhou Institute of Chemical Physics, The Chinese Academy of Sciences, Lanzhou 730000, China;
2. Chemistry and Chemical Engineering Institute, Jinan University, Jinan 250022, China)

Abstract : A series of hyperbranched poly(amine-ester)s were synthesized using one-step and pseudo-step procedure respectively , and their molecular structures were characterized by IR , hydroxyl value and viscosity. These polymers were coated on the inner surface of the fused-silica capillaries in a chemical bonding process. The electroosmotic flow and the separation capability for basic proteins of the coated capillaries were investigated. The results demonstrated that the coating in the capillaries could greatly reduce the electroosmotic flow and effectively suppress protein adsorption in the pH range of 3 – 7. The separation efficiency of the coated capillary of hyperbranched poly(amine-ester)s with trimethylolpropane and pentaerythritol as the core was $10^5/m$ and $10^7/m$, respectively. The separation efficiency and the stability of basic proteins on these coated capillaries were found excellent.

Key words : capillary electrophoresis ; protein ; polymer coated column ; hyperbranched polymer ; chemically modified silica surface ; electroosmotic flow

毛细管电泳是近年来发展最快的分离分析技术 之一,但由于毛细管内壁表面的硅羟基电离(pH > 3)形成带负电的吸附点,因此在分离蛋白质时,特 别是在分离带正电荷的碱性蛋白质时,毛细管壁会 对蛋白质产生吸附作用^[1-3]。这种吸附严重时会导 致分离的失败。采用毛细管电泳涂层柱可有效抑制 蛋白质在毛细管壁的吸附。目前,毛细管电泳柱的 涂层材料仅限于传统的聚合物,通常随着浓度的增 大粘度也随之增大,给制柱造成困难;而且,传统聚 合物可供键合的活性端基数目较少,形成的涂层稳 定性较差。由于超支化聚(胺-酯)分子外围具有大 量的活性端基,具有较高的反应活性,因而很容易与 其他带有活性基团的物质反应^[4-6]。本文将端羟基 的超支化聚合物用作毛细管电泳柱的涂层材料,通 过硅烷化偶联剂将其涂于毛细管柱内壁,形成化学 键合型涂层柱。所制的涂层柱在酸性条件下能有效 地抑制碱性蛋白质在毛细管壁的吸附作用,并在pH 3~7时表现了良好的稳定性和重现性。

谱

1.1 试剂及仪器

丙烯酸甲酯、二乙醇胺、三羟甲基丙烷、季戊四 醇、对甲苯磺酸和二甲亚砜均为分析纯,γ-缩水甘油 氧丙基三甲氧基硅烷为工业级,细胞色素 C 和 α-胰 凝蛋白酶原 A 购自美国 Sigma 公司,溶菌酶购自中 科院上海生化所东风生化技术公司。毛细管为 51/ 35.5 cm × 75 μm i. d. ,购自河北永年锐沣色谱器件 有限公司。

宾达1229 型毛细管电泳仪(北京新技术应用研 究所研制);UV-214 nm 检测器;N2000 双通道色谱 工作站。

1.2 超支化聚合物的合成方法

 1.2.1 N, N-二羟乙基-3-胺基丙酸甲酯单体的制备 在三颈瓶内加入0.5 mol丙烯酸甲酯、0.5 mol二 乙醇胺和50 mL 甲醇,混合物在35 ℃下反应4h, 然后抽真空除去甲醇,即得N, N-二羟乙基-3-胺基 丙酸甲酯单体。

1.2.2 一步法合成超支化聚(胺-酯) 在三颈瓶内 加入 87.88 mL N, N-二羟乙基-3-胺基丙酸甲酯单 体、472.5 mg 对甲苯磺酸和 335.4 mg 三羟甲基丙 烷,升温至回流温度,反应4h,抽真空除去生成的 甲醇,即得超支化聚(胺-酯)第六代产物(G6)。若 加入 166.4 mg 三羟甲基丙烷,其他条件不变,在同 样条件下反应可得到超支化聚(胺-酯)G7。

1.2.3 准一步法合成超支化聚(胺-酯) 在三颈瓶 内加入 670.85 mg 三羟甲基丙烷、45 mg 对甲苯磺 酸和 8.4 mL N, N-二羟乙基-3-胺基丙酸甲酯单体, 在回流状态下反应 3 h, 抽真空以除去生成的甲醇, 即得超支化聚(胺-酯)G2;在该体系中加入 11.16 mL N, N-二羟乙基-3-胺基丙酸甲酯单体和 60 mg 对甲苯磺酸,继续反应 3 h, 抽真空除去甲醇, 即得 超支化聚(胺-酯)G3;按此方法继续反应直到得超 支化聚(胺-酯)G7。采用类似方法,可获得以季戊 四醇为核的超支化聚(胺-酯)G7。

1.3 化学键合涂层柱的制备

毛细管柱的预处理:先用氢氟酸侵蚀毛细管柱 内壁约 5 min,接着用二次蒸馏水和甲醇顺序地清 洗各 10 min,最后用氮气将毛细管柱吹干。毛细管 柱的硅烷化处理:将偶联剂γ-缩水甘油氧丙基三甲 氧基硅烷涂于经预处理过的毛细管柱内,然后将其 置于气相色谱炉内,从 50 ℃开始以 5 ℃/min的升 温速率程序升温至 150 ℃,保持终点温度 3 h 进行 热处理。超支化聚合物涂层柱的制备:将超支化聚 (胺-酯)涂于毛细管柱内,按如上相同的条件进行老 化处理。化学键合涂层柱的后处理:在电泳进样前, 涂层柱用酸性缓冲溶液平衡 24 h。

1.4 试验方法

电渗流(EOF)的测定是以1%(质量分数)的二 甲亚砜(DMSO)水溶液为中性标记物,工作电压为 16.0 kV,缓冲液为0.04 mol/L的磷酸盐溶液。碱 性蛋白质在pH 5.0 的磷酸盐缓冲液条件下进行分 离,分离电压21.0 kV。

2 结果与讨论

超支化聚(胺-酯)结构如图1所示,两者均为高



图 1 超支化聚(胺-酯)的结构 Fig.1 Structures of hyperbranched polymer(amine-ester)s a. trimethylolpropane as core; b. pentaerythritol as core. 度支化的三维球状结构,末端带有大量的端羟基,具 有较好的亲水性和良好的溶解性能;其内部有大量 的空穴,相互间链缠绕较少,具有较低的粘度。

2.1 红外谱图表征

由图 2 可知 *A* 种聚合物的红外谱图基本相似, 均在3 250~3 500 cm⁻¹出现羟基的吸收峰;在2 830 ~2 950 cm⁻¹出现 CH₂—N 吸收带;在1 735 cm⁻¹附 近出现酯基上羰基的吸收峰;1 620 cm⁻¹附近出现 了三级肢的特征吸收带,均较强;1 035 cm⁻¹附近出现 现 C—O 的伸缩振动吸收峰;1 200 cm⁻¹附近出现 C—N 的吸收峰;874 cm⁻¹附近出现 OCH₂ 的吸收 峰,从而基本验证了超支化聚(胺-酯)的结构。





Fig. 2 IR of hyperbranched polymer(amine-ester)s

a. G6 with trimethylol propane as core (one-step procedure); b. G7 with trimethylol propane as core (one-step procedure); c. G7 with trimethylol propane as core (pseudo-step procedure); d. G7 with pentaery thritol as core (pseudo-step procedure).

图 2 中曲线 c 在1 735 cm⁻¹和1 620 cm⁻¹附近 的吸收带面积比 b 稍大,说明与一步法相比,准一 步法合成的超支化聚合物的结构规整度较大,缺陷 较少。其主要原因是超支化聚(胺-酯)的合成为在 酸催化下的酯化反应,而酯化反应为平衡反应,在准 一步法反应过程中不断排除生成的小分子,促使反 应向生成物方向移动,从而提高了产物的规整性。 曲线 d 在3 390,1 730以及1 622 cm⁻¹处吸收峰面积 均比曲线 c 高,这是因为以季戊四醇为核的超支化 聚(胺-酯)的结构更紧密,具有更高的支化度,因而 其合成完美结构的难度较大,合成过程中的缺陷较 多,使得实际的相对分子质量(*M_r*)小于理论值,因 而相应的各基团的含量较实际值大。

2.2 羟值的测定

采用醋酐/吡啶回流法^[7],测定了超支化聚合物的羟值(以KOH计),图2中a、b、c、d4种聚合物的实验值(括号中为理论值)分别为 365(357), 361(355),358(355)和362(355)mg/g。实验中所测得的羟值均比理论值稍大,这主要是由于生成的超支化聚合物分子并不是理想的球形结构,其内部 存在着不规整处和缺陷,因而造成实际所得分子质 量小于理论值,从而使得理论羟值小于实际羟值。 与一步法相比,准一步法合成的超支化聚(胺-酯)的 羟值与理论值相差较小,其主要原因是利用准一步 法有利于使后加入单体的酯基有更多的机会与主干 上的羟基起反应,更大程度上避免单体之间的酯缩 合反应,而且中间过程中不断排除生成的副产物,使 反应更完全,从而得到的超支化聚(胺-酯)的结构比 用一步法合成的更规整,缺陷较少,因而其羟值比用 一步法合成的超支化聚合物的羟值与理论值接近。

2.3 粘度的测定

实验测得图 2 中 a、b、c、d 4 种聚合物的粘度分 别为 0. 261 0. 283 ,0. 853 ,0. 927 Pa · s。由于超支 化聚合物无分子链缠绕 ,因而粘度比同等 *M*_r 的线 性分子低 ;线性分子的粘度随着 *M*_r 的增大迅速增 加 ,而超支化聚合物的粘度变化幅度不大。这是由 于超支化聚合物分子具有类似球形的空间分布 ,随 分子质量的增大 ,其支化度高 ,无分子链缠绕 ,所以 其流体力学体积变化不大 ,因而粘度变化不大。由 于准一步法合成的超支化聚合物的纯度比一步法的 纯度高 ,缺陷较少 ,因而其粘度高于一步法合成的聚 合物。而对于同样的繁衍代数 ,以季戊四醇为核的 超支化聚(胺-酯)的 *M*_r 比以三羟甲基丙烷为核的

2.4 化学键合涂层柱的电渗流

由于石英毛细管柱表面的硅羟基较少,所键合 的硅烷化试剂数量有限,因此用氢氟酸侵蚀毛细管 柱内壁,增加其硅羟基密度,使更多的硅烷化试剂能 键合在毛细管内表面,从而较好地引入超支化聚合 物。空柱和涂层柱的电渗流可用不同 pH 的 40 mmol/L磷酸盐缓冲液来测定。由图 3 可见,电渗流 均随 pH 的增高而增大,但涂层柱增加的幅度明显 地低于未处理柱。与未处理的毛细管电泳柱相比, 经偶联剂处理过的毛细管柱的电渗流降低较大,而



图 3 缓冲溶液 pH 值对电渗流的影响

Fig. 3 Effect of the buffer pH on electroosmotic flow

CE conditions : 0.040 mol/L phosphate buffer ; capillary column (51/35.5 cm $\times 75$ μ m i. d.) ; hydrodynamic injection 15 s at 10 cm ; applied voltage 16.0 kV.

1. uncoated column ; 2. KH-560 coated column ; 3. hyperbranched polymer coated column.

谱

用超支化聚(胺-酯)涂布后的化学键合涂层柱,其电 渗流进一步降低,并在 pH 3~7 基本保持恒定,说明 了端羟基的超支化聚合物能很好地键合于毛细管内 壁,阻止了硅羟基的离解,从而大大降低了电渗流。 2.5 化学涂层柱对碱性蛋白质的分离

在 pH 5.0 的磷酸盐缓冲液中,用涂层柱对细胞 色素 C、溶菌酶和 α-胰凝乳蛋白酶原 A 进行了分 离,结果见图 4 和表 1。与柱 a 相比,柱 b 的分离柱 效和分离度均较高,峰形对称性较好,无明显的拖尾 现象,说明柱 b 的分离效果明显好于柱 a。这是由 于随繁衍代数的增大,超支化聚(胺-酯)的*M*,增 大,端羟基数目增多,因此更容易与毛细管内壁官能 团发生反应,形成的化学键合涂层柱的稳定性好,从 而分离效果增强。与柱 b 相比,柱 c 对蛋白质的分 离柱效和分离度均较高,分离时间较长,这说明由准 一步法合成的超支化聚(胺-酯)的异构体数目少, *M*,小的聚合物数目较少,*M*,分布相对较窄,因而对 毛细管内壁的修饰效果更好,与硅羟基反应比较完 全,从而较好地阻止了硅羟基的电离,起到抑制电渗 流和蛋白质吸附的目的。



图 4 超支化聚(胺-酯)涂层柱对蛋白质的分离

Fig.4 Electropherograms of basic proteins on coated capillaries

CE conditions : applied voltage 21.0 kV ; other conditions as in Fig. 3. For a , b , c , d columns , see Fig. 2.

1. cytochrome C ; 2. lysozyme ; 3. $\alpha\text{-chymotrypsinogen}$ A.

表 1 涂层柱的分离柱效和分离度 The separation efficiency and resolution for coated capillaries

218

	Tuble 1	The separa	then children	y and resolu						
		Plate number/(10^5 /m)			R_{s}					
	a	b	с	d	a	b	с	d		
Cytochrome C	0.498	3.85	7.89	185	5.978	9.758	17.89	66.55		
Lysozyme	0.666	4.30	5.76	238	2.588	7.593	25.49	29.29		

8.38

For a ,b ,c ,d columns , see Fig. 2.

 α -Chymotrypsinogen A

对于以三羟甲基丙烷和季戊四醇为核的超支化 聚(胺-酯)G7,两者的羟值相差不大,但因后者的 *M*_r较大,羟基较多,因而形成的涂层能更好地覆盖 毛细管内壁上的硅羟基,更好地抑制蛋白质的吸附 作用,因而柱d的分离柱效和分离度明显高于柱c。

0.936

5.60

Table 1

2.6 化学涂层柱的迁移时间重现性

表 2 是以季戊四醇为核的超支化聚(胺-酯)G7 涂层柱对碱性蛋白质细胞色素 C、溶菌酶、α-胰凝乳 蛋白酶原 A 迁移时间重现性结果。可以看出,同一 天内各次运行之间的迁移时间的相对标准偏差 (RSD)小于 0.5%,日间 RSD 小于 1.2%,柱与柱之 间的 RSD 小于 0.8%。将该涂层柱充满 pH 5.0 的

表 2 碱性蛋白质在涂层柱上的迁移时间的重现性 Table 2 Reproducibility of migration time on coated column for basic proteins

	Reproducibility (RSD/%)					
Protein	run to run	day to day	column to			
	(n = 5)	(n = 3)	column ($n = 3$)			
Cytochrome C	0.405	1.145	0.75			
Lysozyme	0.337	1.136	0.58			
α-Chymotrypsinogen A	0.330	1.180	0.65			

Conditions are the same as in Fig. 4.

磷酸盐溶液,放置 30 d 后,测其电渗流,其 RSD 小于 3.0%,蛋白质的分离效率只下降 20%;放置 60 d 后,测其电渗流,其 RSD 小于 5.0%,蛋白质的分离 效率只下降 30%,说明该涂层柱使用寿命较长。

8.072

20.19

28.46

参考文献:

4.275

- [1] Fu Ruonong, Gu Junling. The Modern Chromatography Analysis. Beijing: National Defence Industry Press (傅若农, 顾峻岭. 近代色谱分析. 北京:国防工业出版社),1998.280
- [2] Kang Jingwu, Ou Qingyu. Chinese Journal of Analytical Chemistry(康经武,欧庆瑜. 分析化学),1996,24(2):144
- [3] Kang Jingwu, Lu Haojie, Liang Bing, Ou Qingyu. Chinese Journal of Analytical Chemistry (康经武,陆豪杰,梁 冰, 欧庆瑜. 分析化学), 2000, 28(10):1189
- [4] Shi Wenfang, Huang Hong. Chemical Journal of Chinese Universities(施文芳,黄 宏. 高等学校化学学报), 1997, 18 (8):1398
- [5] Lu Yu, Lin De, Wei Huanyu, Shi Wenfang. Acta Polymerica Sinica(陆玉,林德,魏焕郁,施文芳.高分子学报), 2000,(4):411
- [6] Stutz H, Iller K H, Mertes J. J Polym Sci : Part B : Polym Phys , 1990 , 28 : 1 483
- [7] Yu Xiaowei, Hu Qiaoling, Fu Yanbin, Zhu Yongqun. Poly-urethane Industry(俞晓薇,胡巧玲,傅晏彬,朱永群. 聚氨酯 工业), 1997, 12(1):44