

# 溶剂在高压静电纺丝中的作用

张玉军<sup>1</sup>, 陆春<sup>2</sup>, 陈平<sup>2</sup>, 李建丰<sup>2</sup>, 于祺<sup>2</sup>

(1. 哈尔滨工业大学理学院应用化学系, 150001)

(2. 大连理工大学化工学院高分子材料系, 116012)

**摘要:** 高压静电纺丝技术是目前获得纳米纤维的重要方法之一, 目前对该技术的理论研究较少, 本文针对溶剂在高压静电纺丝中的作用, 选择合适的聚合物(乙烯-乙烯醇嵌段共聚物EVOH)及不同的溶剂进行研究, 结果表明采用不同溶液所获得的纤维的直径不同, 选择溶剂与分子链相互作用比较小的溶液, 获得的纳米纤维的直径比较小, 这对指导高压静电纺丝具有重要的意义。

**关键词** 高压静电纺丝, 乙烯-乙烯醇嵌段共聚物(EVOH), 纳米纤维, 黏度

高压静电纺丝的原理是利用高分子溶液在电场中极化、运动发生裂分来获得纳米纤维, 在溶液裂分的过程中鞭动不稳定性起到关键的作用, 正是由于鞭动不稳定性存在使溶液被拉伸、裂分为更细的纤维[1, 2, 3]。目前对高压静电纺丝的研究主要集中在电纺纤维的结构和形态上[4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11], 对静电纺丝的机理的研究比较少。本文选择合适的聚合物(乙烯-乙烯醇嵌段共聚物EVOH), 及两种不同的溶剂对高压静电纺丝中溶剂的作用进行研究。

## 实验部分

乙烯-乙烯醇嵌段共聚物EVOH(约56-71mol%乙烯醇重复单元结构如图), 溶剂: 1. 异丙醇/水; 2. DMAc

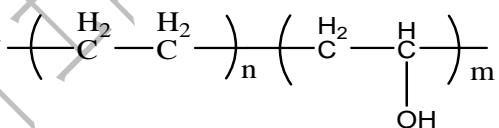


图1. EVOH结构

由溶液的粘度-温度曲线(图3)可以看到, 相同的浓度和温度条件下EVOH/异丙醇/水溶液的粘度均高于EVOH/DMAc溶液, 可见EVOH/异丙醇/水溶液中EVOH分子链与溶剂间的相互作用较大, 并且该相互作用受温度影响较大, 这表明体系中EVOH分子链与溶剂形成了氢键, 这将在下文讨论。

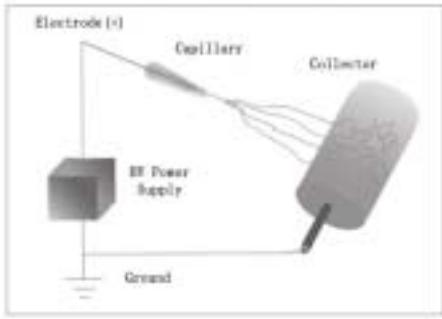


图 2. 高压静电纺丝实验装置

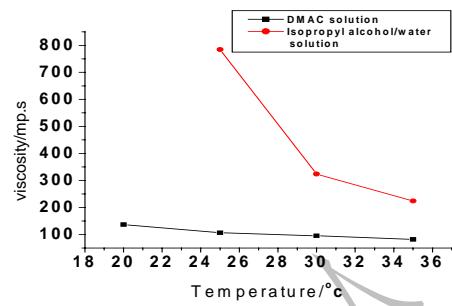


图 3. 两种不同溶液的粘度/温度曲线

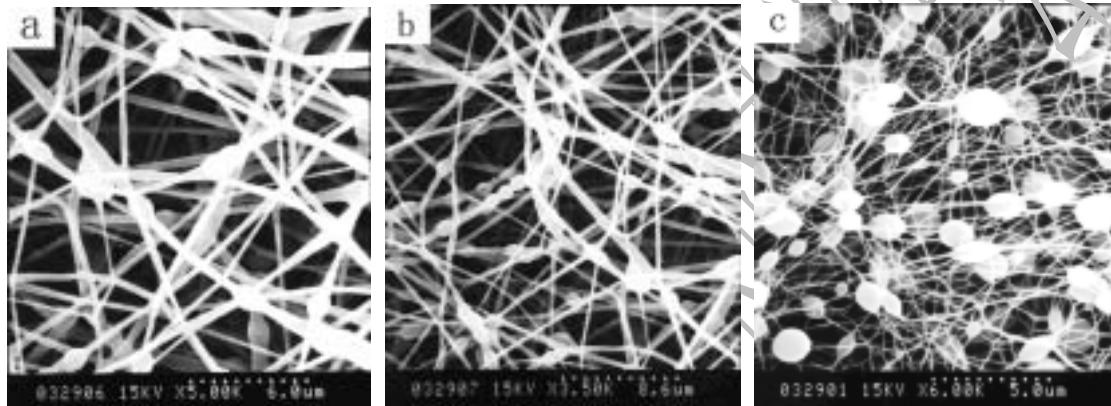


图 4. 电纺纤维无纺布电镜图

(a) 溶剂: 异丙醇/水 溶液浓度: 10wt% ; 纺丝电压 :15KV ; 孔板距离( C-SD ): 20cm。

(b) 溶剂: 异丙醇/水溶液浓度: 10wt% ; 纺丝电压 : 20KV ; C-SD: 20cm。

(c) 溶剂: DMAc , 溶液浓度: 10wt% ; 纺丝电压 : 15KV ; C-SD: 20cm。

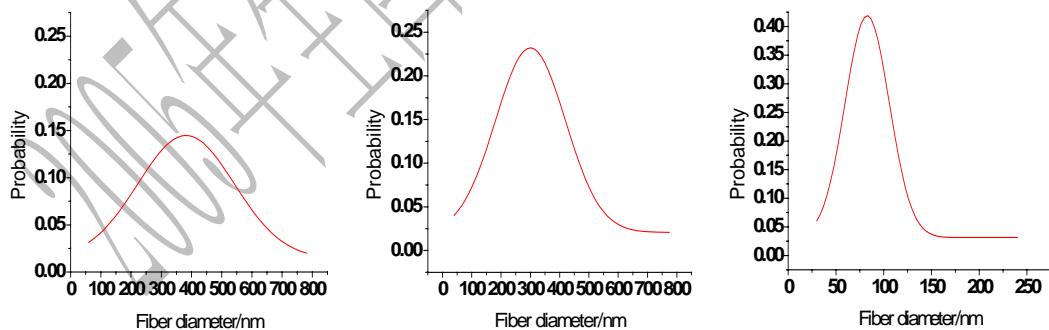


图 5 纤维的直径分布图

图 4(a)(b)是以异丙醇/水为溶剂(浓度: 10wt% , 纺丝电压分别为 :15 KV、20KV )电镜图 , 其纤维纤维直径分布分别为 :100-600nm、100-500nm , 可见增加纺丝电压纤维的直径变小、直径分布变窄。这说明纺丝电压的增加可增强纺丝过

程的不稳定性，使得溶液的裂分更彻底，可获得更细的纤维。图 4(c)是以 DMAc 为溶剂(浓度: 10wt%，纺丝电压为 :15KV)的电镜图，由电镜图可见而采用 EVOH/DMAc 溶液的纤维直径为 50-120nm，并且直径分布比较窄。

在本实验中两种溶剂均为 EVOH 的良溶剂，有文献报道在乙烯醇/NaCl /水的溶液中，乙烯醇分子链上的羟基与水分子形成氢键，使得分子链呈螺旋状结构 [12, 13]，分子链的刚性增大。EVOH 与乙烯醇结构相似，因此在 EVOH/异丙醇/水溶液中 EVOH 也会与水形成氢键，导致了分子链刚性增大，鞭动不稳定性较小；而在 DMAc 结构中虽存在酰胺结构也具有形成氢键的能力，但由于氨基上甲基的位阻效应降低了形成氢键的能力，因此分子链柔顺性比较大，鞭动不稳定性比较显著，所获得的纤维直径比较小。

## 结论

1. 增加静电纺丝的电压可以增加纺丝过程的不稳定性，纤维的直径下降，直径分布变窄。
2. 采用不同的溶剂所获得的纤维的直径不同，选取与分子链相互作用比较小的溶剂可获得直径小、分布窄的纳米纤维。

## 参考文献

1. Y.M. Shin, M.M. Hohman, M.P. Brenner. Experimental characterization of electrospinning: the electrically forced jet and instabilities. *Polymer* 2001; 42: 9955-67.
2. D.H.Renker, W.Kataphinan, A.Theron, E.Zussman, A.L.Yarin. Nanofiber garlands of polycaprolactone by electrospinning. *Polymer* 2002; 43: 6785-6794
3. A.F.Spivak, Y.A.Dzenis, D.H. Reneker. A Model of Steady State Jet in the Electrospinning Process. *Mechanics Research Communications* 2000, 27(1): 37-42
4. H. Fong, I. Chun, D.H. Renker. Beaded nanofibers formed during electrospinning. *Polymer* 1990; 40: 4585-92
5. Xinhua Zong, Shaofeng Ran, Dufei Fang. Control of structure, morphology and property in electrospun poly (glycolide-co-lactide) non-woven membranes via post-draw treatments. *Polymer* 2003, 44: 4959-4967
6. El-Refaie Kenawy, John M. Layman, Jessica R.Watkins. Electrospinning of poly(ethylene-co-vinyl alcohol) fibers. *Biomaterials* 2003, 24: 907-913
7. Jason Lyons, Christopher Li, Frank Ko, Melt-electrospinning part I processing

- 
- parameters and geometric properties. Polymer 2004, 45:7597-7603
8. Bin Ding, Eiji Kimura, Tomokazu Sato. Fabrication of blend biodegradable nanofibrous nonwoven mats via multi-jet electrospinning. Polymer 2004, 45: 1895-1902
9. Zheng-Ming Huang, Y. Z. Zhang, S. Ramakrishna. Electrospinning and mechanical characterization of gelatin nanofibers. Polymer 2004, 45: 5361-5368
10. Angelo Pedicini, Richard J, Farris. Mechanical behavior of electrospun polyurethane. Polymer 2003, 44: 6857-6862
11. Sachiko Sukigara, Milind Gandhi, Jonathan Ayutsede. Regeneration of Bombyx mori silk by electrospinning. Part 2. Process optimization and empirical modeling using response surface methodology. Polymer 2004; 45: 3701–3708
12. Li H B, Zhang W K, Zhang X, et al. Single molecule force spectroscopy on poly (vinyl alcohol) by atomic force microscopy. Macromol Rapid Commun 1998; 19: 609-611
13. Li H B, Zhang W K, Xu W Q, et al. Hydrogen bonding governs the elastic properties of poly (vinyl alcohol) in water: single- molecule force spectroscopic studies of PVA by AFM. Macromolecules 2000; 33: 465-469

## The Function of Solvent in Electrospinning

ZHANG Yujun<sup>1</sup>, LU Chun<sup>2</sup>, LI Jianfeng<sup>2</sup>, CHEN Ping<sup>2</sup>, YU Qi<sup>2</sup>

(1. Dept. of Applied Chemistry, Harbin Institute of Technology, Harbin 150001)

(2. Chemical School, Dalian University of technology, 116012)

---

**Abstract** Electrospinning technique has been recognized as an efficient method to manufacture nanofiber. At present, researches focus on the structure and morphology of the fiber, a few investigations have reported the mechanism of electrospinning. In our experiment, the function of solvent was studied, choosing appropriate polymer EVOH (Ethylene/vinyl alcohol copolymer) and different solvents. Results indicate that: diameters of fibers electrospun from different solvents were different; nano-fiber can be obtained choosing solvents with small interaction with the polymer.

**Keywords:** electrospinning, EVOH, nano-fiber, viscosity