

- [24] Stark J L, Rheingold A L, Maatta E A. *J. Chem. Soc. Chem. Commun.*, 1995(11): 1165~ 1166.
- [25] Proust A, Thouvenot R, Chaussade M et al. *Inorg. Chim. Acta.*, 1994, 224(1~ 2): 81~ 95.
- [26] Sundemeyer J, Runge D. *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.*, 1994, 33(12): 1255~ 1257.
- [27] Bank S, Liu S, Shaikh S et al. *Inorg. Chem.*, 1988, 27(20): 3535~ 3543.
- [28] Tolkaicheva E O, Popov K I, Larchenko V E et al. *Russ. J. Inorg. Chem.*, 1992, 37(7): 827~ 831.
- [29] Khan M I, Chen Q, Zubita J. *Inorg. Chim. Acta.*, 1995, 235(1~ 2): 135~ 145.
- [30] Mak T C W, Li P, Zheng C et al. *J. Chem. Soc. Chem. Commun.*, 1986(21): 1597~ 1598.
- [31] Jameson G B, Pope M T, Wasfi S H. *J. Am. Chem. Soc.*, 1985, 107(17): 4911~ 4915.
- [32] Klemmer W G, Schwartz C, Wright D A. *J. Am. Chem. Soc.*, 1985, 107(24): 6941~ 6950.
- [33] MacCarron III E M, Harlow I R L. *J. Am. Chem. Soc.*, 1983, 105(19): 6179~ 6181.
- [34] Hsieh T-C, Zubita J. *J. Chem. Soc. Chem. Commun.*, 1985(24): 1749~ 1750.
- [35] Gili P, Martin-Zarza P, Martin-Reyes G et al. *Polyhedron*, 1992, 11(1): 115~ 121.
- [36] Hagman D, Zubita C, Rose D J et al. *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.*, 1997, 36(8): 873~ 876.
- [37] Ammani N, Herve G, Thouvenot R. *New. J. Chem.*, 1991, 15(8~ 9): 607~ 608.
- [38] Mazeaud A, Ammani N, Robert F et al. *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.*, 1996, 35(17): 1961~ 1964.
- [39] 杨启华, 戴慧聪, 向沐光等. *无机化学学报*, 1998, 14(3): 266~ 271.
- [40] 刘景福, 王晓红, 马建方等. *化学学报*, 1999, 57(7): 769~ 774.
- [41] Yang Q H, Dai H C H, Liu J F. *Chemical Research in Chinese Universities*, 1998, 14(1): 6~ 11.
- [42] Sazani G, Dickman M H, Pope M T. *Inorg. Chem.*, 2000, 39(5): 939~ 943.
- [43] Mayer C R, Thouvenot R. *J. Chem. Soc. Dalton Trans.*, 1998(1): 7~ 14.
- [44] Proust A, Robert F, Gouzerh P et al. *J. Am. Chem. Soc.*, 1997, 119(15): 3523~ 3535.
- [45] Knoth W H. *J. Am. Chem. Soc.*, 1979, 101(3): 759~ 760.
- [46] Judeinstein P, Deprun C, Nadjo L. *J. Chem. Soc. Dalton Trans.*, 1991(8): 1991~ 1997.
- [47] Kim G-S, Hagen K S, Hill C L. *Inorg. Chem.*, 1992, 31(25): 5316~ 5324.
- [48] Radkov E V, Beer R H. *Inorg. Chim. Acta*, 2000, 297(1~ 2): 191.
- [49] 孙振刚, 岳淑美, 刘群等. *高等学校化学学报*, 2000, 21(1): 24~ 26.
- [50] Barkigia K M, Rajkovic-Blazer L M, Pope M T et al. *Inorg. Chem.*, 1981, 20(10): 3318~ 3323.

[CJ] 论文摘要 (Vol. 03 No. 5 Page020: <http://www.chemistrymag.org/cj/2001/035020pe.htm>)

### 聚电解质电流变效应中的 $E_c$ 及其产生机理的研究

庞文民 王建利 范成高 朱清仁(中国科学技术大学结构研究开放实验室, 合肥, 230026)

摘要 为了深入研究电流变体中电压阈值( $E_c$ )产生的机理, 实验设计了一种全新的测试方法——饱和电压法, 并用此方法明确地证实了电压阈值( $E_{c1}$ 和 $E_{c2}$ )的存在同时对此作出了解释; 而且还对两种典型的电流变模型在不同电流变体中的适用性作出了定义。计算机模拟的结果分别给出了两个对应于电压阈值  $E_{c1}$  和  $E_{c2}$  的序参量  $\varphi_1 = 1.5$  和  $\varphi_2 = 4.5$ 。

[CJ] 论文摘要 (Vol. 03 No. 5 Page021: <http://www.chemistrymag.org/cj/2001/035021pe.htm>)

### Lix7825 从碱性氰化液中萃取分离金

余建民 李奇伟 许伟龄 陈景(昆明贵金属研究所, 昆明, 650221)

摘要 研究了胍类萃取剂 Lix7825 对碱性氰化液中金的萃取, 考察了平衡时间、水相 pH 值、金初始浓度、离子强度、有机相中 Lix7825 浓度、稀释剂的种类、添加剂浓度、温度、相比等因素对金萃取率的影响, 测定了金的饱和容量, 研究了 Lix7825 对银、铁、铜、镍氰配合物的萃取, 计算出了金与这些杂质元素之间的分离系数。结果表明: 萃取体系 1% ( $\sqrt{v}$ ) Lix7825—5% ( $\sqrt{v}$ ) ROH—C12H26 从碱性氰化物中萃取金具有萃取动力学速度快 ( $< 5\text{min}$ )、分相快、界面清晰、易反萃、选择性高等优点。金萃取容量可达 3.14g/L, 并且用合成料液及实际料液进行了金的萃取分离试验, 得到了较好的结果。

[CJ] 论文摘要 (Vol. 03 No. 5 Page019: <http://www.chemistrymag.org/cj/2001/035019pe.htm>)

### 苄基化壳聚糖溶致液晶的临界浓度

董炎明 郭振楚<sup>#</sup> 董奇志<sup>#</sup> 阮永红 吴玉松(厦门大学材料科学系和固体表面物理化学国家重点实验室, 福建厦门, 361005; <sup>#</sup>湘潭师范学院化学系, 湖南湘潭, 411100)

摘要 用不同的方法分别合成了 *N*-苄基化壳聚糖和 *N*, *O*-苄基化壳聚糖, 取代度分别为 0.20 和 0.54。用偏光显微镜测定在甲酸溶液中的液晶临界浓度。这两种聚合物的临界浓度均为 11wt%, 说明取代度和取代位置都不影响该体系的临界浓度值。